

ELEMENTE DER MINERALOGIE.

ELEMENTE DER MINERALOGIE

VON

DR. CARL FRIEDRICH NAUMANN,

KÖN. SÄCHS. GEH. BERGRATH, DER KÖN. GES. DER WISS. ZU LEIPZIG UND DER FÜRSTL. JABLONOWSKI-
SCHEN GES. DASELBST ORD. MITGL., DER KÖN. BAIER. AKADEMIE DER WISS. ZU MÜNCHEN, DER KÖN.
GES. DER WISSENSCH. ZU GÖTTINGEN, DER ROY. GEOL. SOC. ZU LONDON UND DER AMERICAN PHILOS.
SOC. AUSW. MITGL., DER KÖN. AKADEMIE DER WISS. ZU BERLIN, DER KAIS. AKAD. DER WISS. ZU
ST. PETERSBURG UND PARIS CORRESPONDIRENDEM, SOWIE DER KAIS. LEOPOLDIN. AKAD. WIRKLICHEM,
VIELER ANDERER GELEHRTEN GES. WIRKL. ODER CORR. MITGLIEDE.

ACHTE, VERMEHRTE UND VERBESSERTE AUFLAGE.

MIT 836 FIGUREN IN HOLZSCHNITT.

LEIPZIG,
VERLAG VON WILHELM ENGELMANN.

1871.

**Das Recht der englischen und französischen Uebersetzung dieser achten Auflage
hat sich der Verleger vorbehalten.**

VORWORT.

Da mein, im Jahre 1828 erschienenenes Lehrbuch der Mineralogie dem gegenwärtigen Standpuncte der Wissenschaft nicht mehr hinreichend entspricht, und da mir der Wunsch, eine zweite, zeitgemäss umgearbeitete Auflage desselben herzustellen, nicht erfüllt werden konnte, so habe ich in gegenwärtigen Elementen versucht, sowohl den präparativen als auch den applicativen Theil der Wissenschaft in möglichst gedrängter Darstellung zusammen zu fassen. Obgleich ich nun dabei zunächst die Absicht hatte, einen Leitfaden für meine Vorlesungen zu gewinnen, so hoffe ich doch, dass die übersichtliche Einrichtung des Buches dazu beitragen wird, ihm auch ausserhalb des Kreises meiner Zuhörer einigen Eingang zu verschaffen.

Leipzig, den 26. Juni 1846.

Vorrede zur zweiten Auflage.

In dieser zweiten Auflage sind die wichtigsten Ergebnisse der neueren Forschung so weit als nöthig berücksichtigt, und manche in der ersten Auflage eingeschlichene Fehler berichtigt worden. Die bedeutendsten Aenderungen machten sich in der Gruppierung der Species nothwendig, da es mir zweckmässig erschien, die eisenoxydulhaltigen Magnesiasilicate mit den reinen Magnesiasilicaten zu vereinigen, die titansauren, tantalsauren, niob- und pelopsauren Verbindungen aber von den Chalkolithen zu trennen und sammt dem Wolfram in eine besondere Classe zu stellen, welche einstweilen die Classe der Tantalitoide heissen mag. Die Classe der Chalkolithe enthält daher nur noch Silicate und Aluminate.

Als eine besondere Bereicherung des applicativen Theiles dürften die, bei der Beschreibung vieler krystallinischer Species eingeschalteten Krystallbilder zu betrachten sein, welche grossentheils aus *Haidinger's* Anfangsgründen der Mineralogie entlehnt wurden. Auch kommen dort, ausser denen in der Uebersicht der Species aufgeführten Mineralien, noch viele andere Mineralien beiläufig zur Erwähnung, so dass überhaupt nur wenige Species vermisst werden dürften. Für die chemischen Eigenschaften der Mineralien wurden besonders *Rammelsberg's* Supplemente zu seinem Handwörterbuche und die zweite Auflage von *Plattner's* trefflicher Probirkunst mit dem Löthrohre benutzt.

Indem ich somit diese zweite Auflage als eine wesentlich berichtigte und bereicherte Ausgabe bezeichnen kann, freut es mich, dass schon die erste Auflage selbst jenseits des Canals einiger Aufmerksamkeit gewürdigt worden ist, indem *James Nicol* in seinem *Manual of Mineralogy* vom Jahre 1849 den Abschnitt über Terminologie hauptsächlich nach gegenwärtigen Elementen bearbeitet hat.

Leipzig, den 6. Juli 1850.

Vorrede zur dritten Auflage.

Da gegenwärtige dritte Auflage der zweiten ziemlich rasch gefolgt ist, so lässt sich zwar im applicativen Theile keine besondere Vermehrung der Anzahl der Species erwarten; indessen sind doch einige neue Species gehörigen Ortes eingeschaltet, und manche durch neuere Untersuchungen nothwendig gewordene Berichtigungen und Bereicherungen, nebst einigen Krystallbildern hinzugefügt worden, wie denn überhaupt der ganze Text eine sorgfältige Revision erfahren hat.

Bei den Silicaten wurden auch diejenigen chemischen Formeln mit aufgenommen, welche der Ansicht entsprechen, dass die Kieselsäure drei Atome Sauerstoff enthält; eine Vergleichung derselben mit den auf die Voraussetzung von zwei Atomen Sauerstoff gegründeten Formeln dürfte nicht gerade zum Nachtheile der letzteren ausfallen. Dagegen habe ich an meiner krystallographischen Bezeichnung um so weniger etwas ändern zu dürfen geglaubt, als solche nicht nur bereits vielfach in Teutschland, sondern auch durch *Nicol* in England, und durch *Dana* in Nordamerika Eingang gefunden hat. Um endlich auch dem praktischen Bedürfnisse der Zöglinge von Gewerbschulen und polytechnischen Bildungsanstalten zu entsprechen, so wurde denjenigen Mineralspecies, welche überhaupt eine technische Benutzung gewähren, eine kurze Angabe ihres Gebrauches beigefügt. — Und so möge sich denn auch diese dritte Auflage derselben Aufnahme zu erfreuen haben, welche den beiden vorhergehenden zu Theil geworden ist.

Leipzig, den 30. Mai 1852.

Vorrede zur vierten Auflage.

Dass nach weniger als drei Jahren abermals eine neue Auflage dieser Elemente erforderlich war, dies lässt mich hoffen, ein für den Anfänger einigermaassen brauchbares Buch geliefert und das mir gesteckte Ziel wenigstens theilweise erreicht zu haben, als welches ich eine möglichst klare Darstellung und eine übersichtliche Anordnung des Stoffes bezeichnen zu dürfen glaube. Ich bin bemüht gewesen, in dieser Auflage diejenigen Verbesserungen und Bereicherungen anzubringen, welche durch die neuesten Fortschritte der Wissenschaft auch in einem Elementarbuche über Mineralogie geboten zu sein schienen. Dass aber in einem solchen Elementarbuche, welches lediglich dazu bestimmt ist, den Schüler in gedrängter Kürze mit den wichtigsten allgemeinen Lehren der Minerognosie und

mit der gewöhnlichsten Erscheinungsweise der Mineralspecies bekannt zu machen, weder auf das geognostische und paragenetische, noch auf das geographische Vorkommen, oder gar auf die Bildungsweise und Entwicklungsgeschichte der Mineralien besondere Rücksicht genommen werden kann, dies versteht sich wohl von selbst. Wer sich über diese und viele andere Verhältnisse unterrichten will, der muss nicht Elemente, sondern ausführliche Lehrbücher zu Rathe ziehen.

Schliesslich kann ich nicht umhin, meinen Freunden, den Herren Professoren *Sartorius von Waltershausen* in Göttingen und *Fischer* in Freiburg meinen aufrichtigen Dank für die Bemerkungen und Rathschläge auszusprechen, mit denen sie mich während des Druckes dieser Auflage erfreut haben, und durch deren Berücksichtigung ihr manche wesentliche Verbesserungen zu Theil worden sind.

Leipzig, den 7. März 1855.

Vorrede zur fünften Auflage.

In dieser Auflage bin ich abermals bemüht gewesen, den Fortschritten der Wissenschaft, theils durch mehre Aenderungen in der Reihung der Mineralspecies, theils durch viele Zusätze und Verbesserungen zu entsprechen, wobei ich meinen Freunden, den Herren *G. Rose* in Berlin und *Hessenberg* in Frankfurt für einige Berichtigungen zu danken habe, auf welche sie mich aufmerksam gemacht. Auch sind bereits bei einigen der wichtigeren Species, wie z. B. bei Quarz, Calcit, Orthoklas u. a., die dem Texte eingeschalteten Krystallbilder bedeutend vermehrt worden, was nicht wenig dazu beitragen dürfte, die Brauchbarkeit des Buches zu erhöhen.

Leipzig, den 30. December 1858.

Vorrede zur sechsten Auflage.

Auch für diese Auflage habe ich durch Berücksichtigung der mir zu Gebote stehenden Literatur das auf dem Titel stehende Prädicat einer vermehrten und verbesserten Auflage zu rechtfertigen gesucht, wobei denn von grösseren Lehrbüchern besonders das vortreffliche *Manuel de Minéralogie* von *Des-Cloizeaux*, sowie *Rammelsberg's* Handbuch der Mineralchemie benutzt worden sind. Meinen Freunden *G. Rose*, *Hessenberg* und *Fischer* verdanke ich abermals manche Berichtigung. Als eine recht wichtige Bereicherung des Buches darf ich wohl die Einschaltung vieler neuer Krystallbilder bezeichnen, welche von dem geschickten Künstler Herrn *Ahlenhoff* allhier sehr correct auf Holz gezeichnet, und in dem rühmlich bekannten Atelier des Herrn *Flegel* geschnitten worden sind. Die Verlags-handlung hat kein Opfer gescheut, um auch in dieser Hinsicht dem Publico eine wesentlich vermehrte und bereicherte Auflage bieten zu können.

Leipzig, den 27. März 1864.

Vorrede zur siebenten Auflage.

Dass diese neue Auflage sorgfältig revidirt und sowohl im Texte als auch in den Bildern bedeutend vermehrt worden ist, davon wird sich Jeder bei einer Vergleichung mit der sechsten Auflage überzeugen. Ausser der mir zu Gebote stehenden Literatur verdanke ich meinen Freunden *G. Rose*, *Hessenberg*, *Breithaupt* und *v. Zepharovich* einige lehrreiche briefliche Mittheilungen. Die neuen Bilder sind abermals von den trefflichen Künstlern *Ahlenhoff* und *Flegel* geliefert worden. Uebrigens bitte ich, unter Verweisung auf die Vorrede zur vierten Auflage, bei der Beurtheilung dieses Buches zu berücksichtigen, dass es, wie auch der Name »Elemente« besagt, nur ein Schulbuch, ein Leitfaden für die Anfänger sein soll und keinesweges Anspruch darauf macht, ein vollständiges Lehrbuch oder Handbuch der Mineralogie zu bieten.

Leipzig, den 10. Juli 1868.

Vorrede zur achten Auflage.

Diese Auflage ist abermals im Texte genau revidirt, auch, soweit mir die Literatur zu Gebote stand und der Zweck des Buches es erforderte, mehrfach bereichert worden. Die chemischen Formeln der Mineralien sind sowohl in den älteren, als auch in den neueren Atomgewichten ausgedrückt, und die letzteren mit fetter Schrift gedruckt worden.

Leipzig, den 10. November 1870.

Carl Naumann.

INHALT.

Einleitung.

	Seite
1. Begriff von Mineral	1
2. Unterschied des krystallinischen und amorphen Zustandes	2
3. Krystalle und Individuen des Mineralreiches	—
3 ^a . Formen der Krystalle, der Spaltungsstücke und Pseudomorphosen	3
4. Unbestimmte Maassgrösse und Aggregation der Individuen	4
5. Begriff von Mineralogie	5
6. Eintheilung der Mineralogie	6
7. Literatur	—

Präparativer Theil.

Erster Abschnitt.

Physiologie und Terminologie der Mineralien.

I. Hauptstück.

Von den morphologischen Eigenschaften der Mineralien.

8. Eintheilung	8
--------------------------	---

I. Abtheilung. Krystallographie.

9. Krystalsysteme	—
-----------------------------	---

4. Tesserales Krystalsystem.

40. Geometrischer Grundcharakter	9
41. Verschiedene Arten von tesserale Formen	—
42. Holoëdrische und hemiëdrische Formen	10
43. Beschreibung der plenotesserale Formen	11
44. Ableitung und Bezeichnung der plenotesserale Formen	14
45. Uebersicht der plenotesserale Formen	17
46. Beschreibung der geneigtflächig-semiteesserale Formen	—
47. Ableitung und Bezeichnung der geneigtflächig-semiteesserale Formen	19
48. Beschreibung der parallelfächig-semiteesserale Formen	20
49. Ableitung und Bezeichnung der parallelfächig-semiteesserale Formen	22
20. Combinationen der tesserale Formen	—

	Seite
§ 21. Einige plenotesserale Combinationen	28
- 22. Einige geneigflächig-semiteßerale Combinationen	24
- 23. Einige parallelfächig-semiteßerale Combinationen	25
- 23 ^a . Uebersetzung unserer Zeichen in die Miller'schen	26
2. Tetragonales Krystallsystem.	
- 24. Grundcharakter	28
- 25. Uebersicht der tetragonalen Formen	—
- 26. Beschreibung der verschiedenen Formen	29
- 27. Grundform und Ableitung	32
- 28. Ableitung sämtlicher Protopyramiden	—
- 29. Ableitung der ditetragonalen und übrigen Formen	33
- 30. Einige Combinationen des Tetragonalsystems	—
3. Hexagonales Krystallsystem.	
- 31. Grundcharakter	37
- 32. Uebersicht der hexagonalen Formen	—
<i>A. Holoëdrische Formen und Combinationen.</i>	
- 33. Beschreibung der holoëdrischen Formen	36
- 34. Grundform und Ableitung der hexagonalen Pyramiden erster Art	37
- 35. Ableitung der übrigen Formen	—
- 36. Einige holoëdrische Combinationen des Hexagonalsystems	39
<i>B. Rhomboëdrische Formen und Combinationen.</i>	
- 37. Beschreibung der rhomboëdrischen Formen	40
- 38. Ableitung und Bezeichnung der Rhomboëder und Skalenoëder	41
- 39. Einige Combinationen der rhomboëdrischen Formen	45
- 40. Anderweite hemiëdrische und tetartoëdrische Combinationen	45
4. Rhombisches Krystallsystem.	
- 41. Grundcharakter	44
- 42. Beschreibung der Formen	44
- 43. Ableitung und Bezeichnung	44
- 44. Fortsetzung	47
- 45. Einige Combinationen	47
5. Monoklinisches Krystallsystem.	
- 46. Grundcharakter	47
- 47. Uebersicht der Formen	47
- 48. Beschreibung der Formen	47
- 49. Ableitung und Bezeichnung	47
- 50. Einige Combinationen	47
6. Triklinisches System	
- 51. Grundcharakter	51
- 52. Uebersicht der Formen	—

	Seite
§. 53. Beschreibung der Formen	55
- 54. Ableitung und Bezeichnung der Formen	—
- 55. Combinationen triklinischer Formen	56

7. Hemimorphismus mancher Krystalle.

- 56. Begriff und Beispiele desselben	57
---	----

8. Von den Unvollkommenheiten der Krystallbildung.

- 57. Allgemeine Bemerkung	58
- 58. Unvollkommenheiten der Krystallflächen	59
- 59. Unregelmässigkeiten der Krystallformen	60
- 60. Unvollständige Ausbildung der Krystalle	63
- 61. Unzureichende Ausdehnung der Krystalle	64
- 62. Beständigkeit der Kantenwinkel	—

9. Messung der Krystalle

- 63. Goniometer	65
----------------------------	----

10. Von den Zwillingkrystallen.

- 64. Begriff und Eintheilung derselben	67
- 65. Verwachsungsart der Individuen und Verkürzung derselben	—
- 66. Wiederholung der Zwillingbildung; Zwillingstreifung	68
- 67. Einige Zwillinge des Tesseralsystemes	69
- 68. Einige Zwillinge des Tetragonalsystemes	70
- 69. Einige Zwillinge des Hexagonalsystemes	—
- 70. Einige Zwillinge des rhombischen Systemes	72
- 71. Einige Zwillinge des monoklinischen Systemes	73
- 72. Einige Zwillinge des triklinischen Systemes	74

11. Schalige Zusammensetzung mancher Krystalle.

- 73. Krystallschalen	75
---------------------------------	----

12. Gesetzmässige und regellose Verwachsung mancher Krystalle.

- 74. Parallele Verwachsung gleichartiger Krystalle	76
- 75. Gesetzmässige Verwachsung ungleichartiger Krystalle	77
- 75 ^a . Regellose Einschlüsse von Krystallen in Krystallen	—

II. Abtheilung. Morphologie der krystallinischen Aggregate.

1. Allgemeine Verhältnisse der Aggregation.

76. Verschiedene Beschaffenheit der Aggregate	78
77. Zusammensetzungsflächen und dadurch bedingte Formen	79
78. Verschiedene Grade der Aggregation	80
79. Textur und Structur der Aggregate	—

	Seite
2. Freie Formen der krystallisirten Aggregate.	
§. 80. Krystallgruppe	84
- 81. Krystalldruse	82
3. Freie Formen der mikrokrystallinischen Aggregate.	
- 82. Einfache Aggregationsformen	83
- 83. Mehrfache Aggregationsformen	85
4. Formen der im beschränkten Raume gebildeten Aggregate.	
- 84. Allgemeine Verhältnisse derselben	86
- 85. Wichtigste Arten derselben	—
5. Formen der amorphen Mineralien.	
- 86. Wichtigste Arten derselben	87
6. Von den Pseudomorphosen.	
- 87. Allgemeine Verhältnisse derselben	88
- 88. Umhüllungs-Pseudomorphosen	90
- 89. Ausfüllungs- und Verdrängungs-Pseudomorphosen	94
- 90. Metasomatische Pseudomorphosen.	—
7. Von den organischen Formen.	
- 91. Verschiedene Arten und Verhältnisse derselben	98
8. Von den secundären Formen der Mineralien.	
- 92. Verschiedene Arten derselben	94
II. Hauptstück.	
<i>Von den physischen Eigenschaften der Mineralien.</i>	
- 93. Uebersicht	95
1. Spaltbarkeit und Bruch.	
- 94. Spaltbarkeit der Individuen	96
- 95. Spaltungsformen	97
- 96. Bezeichnung und Benennung der Spaltungsrichtungen	98
- 97. Verschiedene Vollkommenheit der Spaltbarkeit	99
- 97 ^a . Gleitflächen und Schlagfiguren	400
- 98. Bruch der Mineralien	404
2. Härte der Mineralien.	
- 99. Schwierigkeit ihrer Bestimmung	402
- 400. Methode der Härtebestimmung nach <i>Mohs</i>	403
- 401. Fortsetzung	404
3. Tenacität der Mineralien.	
- 402. Verschiedenheiten derselben	405

4. Dichtigkeit oder spezifisches Gewicht.

§. 403. Wichtigkeit dieser Eigenschaft	406
- 404. Regeln für die Wägung	—

5. Magnetismus.

- 405. Verschiedene Arten und Prüfung des Magnetismus	408
---	-----

6. Von den optischen Eigenschaften der Individuen.

- 406. Uebersicht	408
- 407. Doppelte Strahlenbrechung	409
- 408. Axen der doppelten Strahlenbrechung	—
- 409. Polarisation des Lichtes	414
- 410. Doppelte Strahlenbrechung und Polarisation	412
- 411. Prüfung der Krystall-Lamellen im polarisirten Lichte	414
- 412. Fortsetzung	—
- 413. Bunte Farbenringe im polarisirten Lichte	415
- 414. Das Nörrebergische Polarisations-Mikroskop	417
- 415. Prüfung tesseraler Krystalle und amorpher Mineralien	419
- 416. Prüfung optisch einaxiger Krystalle	420
- 417. Prüfung rhombischer Krystalle	421
- 418. Prüfung monoklinischer Krystalle	422
- 419. Prüfung triklinischer Krystalle	423
- 420. Circular-Polarisation des Quarzes	424
- 421. Allgemeine Bemerkung, Stauroskop	425
- 422. Pleochroismus der Krystalle	426
- 423. Farbenwandlung, Asterismus und Irisiren	—

7. Glanz, Farbe und Pellucidität der Mineralien überhaupt.

- 424. Allgemeine Bemerkungen über diese Eigenschaften	428
- 425. Metallischer und nicht metallischer Habitus	429
- 426. Unterschied der farbigen und gefärbten Mineralien	430
- 427. Farbe und Glanz des Striches	431
- 428. Grade des Glanzes	—
- 429. Arten des Glanzes	432
- 430. Arten der metallischen Farben	433
- 431. Arten der nicht-metallischen Farben	434
- 432. Mehrfache Färbung und Farbenzeichnung	436
- 433. Veränderung der Farbe	—
- 434. Verschiedene Grade der Pellucidität	437
- 435. Phosphorescenz der Mineralien	438

8. Thermische Eigenschaften der Krystalle.

- 436. Ausdehnung der Krystalle durch Erwärmung	439
- 437. Wärmeleitung der Krystalle	440

9. Von der Electricität der Mineralien.

- 438. Electricität durch Reibung und Druck	444
- 439. Electricität durch Induction	—

40. Physiologische Merkmale der Mineralien.

- §. 140. Geschmack, Geruch und Gefühl, welche manche Mineralien verursachen 143

III. Hauptstück.*Von den chemischen Eigenschaften der Mineralien*

- 141. Wichtigkeit derselben 143

I. Abtheilung. Von der chemischen Constitution der Mineralien.**4. Elemente, ihre Zeichen und Atomgewichte.**

- 142. Uebersicht der Elemente 144
 - 143. Aequivalent- und Atomgewichte der Elemente 145
 - 144. Zeichen sowie ältere und neuere Atomgewichte der Elemente 147

2. Chemische Constitution der Mineralien.

- 145. Unorganische Verbindungen 150
 - 145^a. Vorläufige Bemerkung über die chem. Const. der Mineralien —
 - 146. Grundgesetz und Eintheilung der Verbindungen 153
 - 147. Bezeichnung der Verbindungen erster Ordnung 154
 - 148. Benennung der Verbindungen erster Ordnung 155
 - 149. Sogenannte Haloidsalze 157
 - 150. Verbindungen der ersten Ordnung im Mineralreiche 158
 - 151. Verbindungen der zweiten Ordnung —
 - 152. Verbindungen der dritten Ordnung 159

3. Einfluss der Bestandtheile auf den äusseren Habitus der Verbindungen.

- 153. Vorwaltender Einfluss der elektronegativen Bestandtheile 160
 - 154. Dimorphismus 161
 - 155. Isomorphismus 162
 - 156. Gegenseitige Vertretung der isomorphen Bestandtheile 165

II. Abtheilung. Von den chemischen Reactionen der Mineralien.

- 157. Wichtigkeit derselben 166

4. Prüfung der Mineralien auf dem trocknen Wege.

- 158. Prüfung auf Schmelzbarkeit und flüchtige Bestandtheile 166
 - 159. Wichtigste Reagentien 168

2. Prüfung der Mineralien auf dem nassen Wege.

- 160. Eintheilung der Mineralien nach ihrer Auflöslichkeit 169

3. Prüfung der Mineralien auf ihre wichtigsten Elemente.

- 161. Prüfung auf nicht-metallische Elemente und deren Sauerstoff-Verbindungen . . . 17
 - 162. Prüfung auf Alkalien und Erden 173
 - 163. Prüfung auf Arsen, Antimon, Tellur, Wismut und Mercur 176

	Seite
164. Prüfung auf Zink, Zinn, Blei und Cadmium	177
165. Prüfung auf Mangan, Kobalt, Nickel und Kupfer	178
166. Prüfung auf Silber, Gold, Platin und die dasselbe begleitenden Metalle	179
167. Prüfung auf Cerium, Eisen, Chrom, Vanadin und Uran	180
168. Prüfung auf Molybdän, Wolfram, Tantal und Titan	181

Zweiter Abschnitt.

Mineralogische Systematik.

I. Hauptstück.

Von der mineralogischen Species.

169. Begriff der mineralogischen Species	183
170. Morphologische Eigenschaften	184
171. Morphologisch-physische Eigenschaften	185
172. Gewicht, Härte und Tenacität	—
173. Farbe, Glanz, Pellucidität	186
174. Electricität und Magnetismus	187
175. Chemische Constitution und Reaction	—
176. Species und Varietäten	188

II. Hauptstück.

Von der Gruppierung der Mineralspecies

177. Allgemeines Princip der Classification	190
178. Besonderes Princip der mineralogischen Classification	—
179. Bedeutungslosigkeit der morphologischen Eigenschaften	191
180. Classifierische Bedeutung der physischen Eigenschaften	192
181. Wichtigkeit der chemischen Constitution	193
182. Chemische Aehnlichkeit	—

III. Hauptstück.

Gruppierung der Mineralspecies.

183. Uebersicht der Classen	195
184. Uebersicht der Species	196—210

Applicativer Theil.

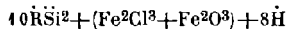
Physiographie der Mineralspecies.

185. Aufgabe der Physiographie	211
186. Darstellung der einzelnen Species	—
187. Nomenclatur der Species	212

Den weiteren Inhalt giebt die Uebersicht der Species in §. 184, oder von S. 196 bis 210, sowie das Register zur Physiographie.

Verbesserungen und Zusätze.

- S. 154. Wegen der chemischen Formeln der Mineralien ist noch besonders auf v. *Kobell's* Abhandlung über die typischen und empirischen Formeln in der Mineralogie zu verweisen, welche sich in den Sitzungsberichten der Königl. Bayerschen Akad. der Wiss. vom Jahre 1867, S. 563 ff. befindet.
- S. 157, Z. 2 v. o. lies ThO^2 statt ThO .
- S. 215 Anm. unter dem Texte. Die hier erwähnte Entdeckung einer amorphen Kieselsäure vom Gewicht 2,6 durch *Jenzsch* ist neulich von *Sandberger* bestätigt worden.
- S. 220 Anm. Z. 10 v. u. lies 1856 statt 1859.
- S. 224. *Zirkel* hat kürzlich das häufige Vorkommen mikroskopischer Tridymitkrystalle in vielen Trachyten und Andesiten nachgewiesen.
- S. 472 ist bei dem Pyrosmalithe noch zu bemerken, dass *Wöhler* neulich eine Analyse dieses Mineralen veröffentlicht hat, welcher zufolge dessen Zusammensetzung durch die Formel



dargestellt werden kann, in welcher ein Theil des Eisens als Oxychlorid, das übrige aber als Oxydul erscheint, da 40R fast genau $= 5\text{Fe} + 5\text{Mn}$ ist. Die Analyse ergab 36,42 Kieselsäure, 22,94 Eisenoxydul, 22,52 Manganoxydul, 5,10 Eisenoxyd, 9,73 Eisenchlorid und 3,32 Wasser, in sehr naher Uebereinstimmung mit vorstehender Formel. (Nachrichten von der Königl. Ges. der Wiss. zu Göttingen, 1870, S. 414.)

EINLEITUNG.

§. 1. **Begriff von Mineral.** Mit dem Worte *Mineral* bezeichnet man jeden homogenen, starren oder tropfbar flüssigen, anorganischen Körper, welcher so, wie er erscheint, ein unmittelbares, ohne Mitwirkung organischer Processe und ohne Zuthun menschlicher Willkür entstandenes Naturproduct ist. Die Mineralien bilden wesentlich die äussere Kruste unseres Planeten, wie solche zwischen der Atmosphäre und dem unbekanntem Innern desselben enthalten ist. Indessen werden herkömmlicher Weise einige, aus der Zersetzung und Umbildung vorweltlicher organischer Körper entstandene, und im Schoosse der Erde begrabene Massen, wie z. B. Steinkohle, Braunkohle, Bernstein, Polirschiefer, mit in das Gebiet des Mineralreiches gezogen, obwohl sie eigentlich keine Mineralien, sondern nur Fossilien sind, welches Wort man sonst, und namentlich in Teutschland, als gleichbedeutend mit Mineral zu gebrauchen pflegte.

Vom Mineralreiche ausgeschlossen sind daher alle luft- und dampfförmigen Körper, welche der Atmosphäre angehören; alle von thierischen und pflanzlichen Organismen gebildeten anorganischen Secretionen und Concretionen (als Korallen, Conchylien, Knochen, Harnsteine u. dergl.); und alle diejenigen anorganischen Körper, welche auf Anlass menschlicher Willkür und unter Mitwirkung menschlicher Kunst gebildet werden. Das Gebiet der Anorganographie ist daher weit grösser, als das der Mineralogie, und letztere nur ein Theil der ersteren. Die Frage, ob z. B. der Struvit ein Mineral sei, oder nicht, ist ein Gegenstand der Controverse gewesen, und wird immer verschieden beantwortet werden, je nachdem der Begriff von Mineral so oder anders aufgefasst wird. Eben so verhält es sich mit dem Voltait. Jedenfalls aber lässt sich eine gesonderte Betrachtung der, im Laboratorio der freien Natur gebildeten und gleichsam autochthonen anorganischen Körper rechtfertigen; hat ja doch der Planet selbst einmal ohne den Menschen und ohne jene zahlreichen anorganischen Körper bestanden, zu deren Darstellung Bedürfniss und Wissbegierde den Künstlersinn desselben veranlasste.

Ueber das Prädicat homogen ist Folgendes zu bemerken. Man versteht unter einem homogenen, oder (wie *Volger* sagt) stoffeinigen Körper einen jeden, welcher in seiner ganzen Ausdehnung wesentlich dieselben physischen und chemischen Eigenschaften besitzt. Jedes einzelne, vollkommen reine Mineral ist nun ein homogener Körper. Hieraus folgt denn zuvörderst, dass die meisten Gesteine, als schon mit dem blosen Auge deutlich erkennbare Aggregate von Individuen zweier oder mehrer Mineralspecies, keine homogenen Körper, sondern Gemenge verschiedener Körper sind, weshalb sie denn auch keinen Gegenstand der Mineralogie bilden. — Viele Mineralien enthalten aber auch eingeschlossene fremde Körper, z. B. kleine, meist mikroskopische Krystalle anderer Mineralien, oder Poren, welche bald leer, bald mit Luft, mit einer Flüssigkeit, oder mit glasartiger Substanz erfüllt sind. Die neueren mikroskopischen Untersuchungen von Dünnschliffen der Mineralien, wie solche von *Sorby*, *Zirke*, *Vogelsang*, *Fischer**) u. A. angestellt wurden, haben gelehrt, dass dergleichen Einschlüsse weit häufiger vorkommen, als man

* Vergl. *Fischer*, Kritische mikroskopisch-mineralogische Studien, Freiburg, 1869.

früher glaubte. Dadurch wird nun freilich die Homogenität solcher Mineralien stellenweise unterbrochen oder aufgehoben; indem man aber von diesen Einschlüssen abstrahirt, und das einschliessende Mineral an und für sich in seiner Reinheit betrachtet, wird für selbiges der Begriff der Homogenität erhalten.

Das Wort *Fossil* wird gegenwärtig nur von denen, in den Gebirgsschichten begrabenen und mehr oder weniger umgewandelten organischen Ueberresten gebraucht. Die oben genannten Fossilien sind theils *phytogene*, theils *zoogene* anorganische Körper, welche daher ursprünglich unter Mitwirkung organischer Prozesse gebildet wurden.

§. 2. Unterschied des krystallinischen und amorphen Zustandes

Rücksichtlich ihrer morphologischen Eigenschaften lassen die Mineralien, wie die anorganischen Körper überhaupt, zwei wesentliche Verschiedenheiten erkennen. Sie sind nämlich entweder gesetzlich gestaltet, *krystallinisch*, oder *gestaltlos* *amorph*, d. h. ohne alle gesetzmässige Form*). Zu diesen letzteren gehören nicht nur die flüssigen, sondern auch viele starre Mineralien, deren Formen, wenn sie auch stabile und ursprüngliche sind, doch keine Wesentlichkeit und Gesetzmässigkeit besitzen. Die meisten dieser starren amorphen Mineralien sind entweder allmählig, aus einem gallertartigen Zustande, oder ziemlich rasch, aus dem Zustand feuriger Flüssigkeit zur Erstarrung gelangt; man kann die ersteren mit *Breithaupt'scher* *porodine*, die anderen *hyaline* Mineralien nennen; beide aber sind eben sowohl *amorph*, wie die flüssigen Mineralien, weil ihnen jede wesentliche Gestaltung, jede räumliche Individualisirung abgeht. Viele *amorphe* Mineralien sind jedoch bloss *Producte* oder *Rückstände* der Zersetzung anderer präexistirender Mineralien, und lassen sich dann nicht immer als *porodine* Körper bezeichnen; bei feinerdiger *thonähnlicher* Beschaffenheit könnte man sie *pelitische* Mineralien nennen.

Dem trefflichen Bayerschen Chemiker und Mineralogen *Fuchs* gebührt das Verdienst, den wichtigen Begriff des Amorphismus in der Wissenschaft geltend gemacht zu haben, nachdem zuerst von *Breithaupt* bereits im Jahre 1817 und mehrfach später auf den Unterschied des *porodinen* und *krystallinischen* Zustandes ausführlich hingewiesen worden war, welchen auch *Weiss* gegen *Mohs* sehr entschieden behauptete. *Opal* und *Obsidian* liefern Beispiele, jener von einem *porodinen*, dieser von einer *hyalinen* Minerale. *Frankenheim* glaubt jedoch die Existenz *amorpher* Körper bezweifeln zu müssen.

§. 3. Krystalle und Individuen des Mineralreiches.

In den *krystallinischen* Mineralien sind uns die eigentlichen *Individuen* des Mineralreiches gegeben. Jeder *Mineralkörper* nämlich, dessen verschiedene Eigenschaften einen inneren gesetzlichen Zusammenhang, eine gegenseitige Abhängigkeit bezeugen, wird mit allem Rechte als ein *Individuum*, als ein in sich abgeschlossenes Wesen betrachtet. Als ein selbständiges, von der übrigen Welt abgesondertes Einzelding zu betrachten. Die *Individualität* eines *Mineralkörpers* wird aber am leichtesten und sichersten an dem Zusammenhange erkannt, welcher zwischen seinen *morphologischen* und *physischen* Eigenschaften (zwischen seiner Form und seinen Qualitäten) stattfindet. Da eine *gesetzmässige räumliche Individualisirung* die erste Bedingung zur Anerkennung des *Individuums* überhaupt ist, so muss die Form des *anorganischen*

*) Bisweilen wird das Wort *amorph* in der ganz anderen und unrichtigen Bedeutung gebraucht, dass man darunter die eingewachsenen und zu keiner Formbildung gelangten Individuen oder auch die sehr feinkörnigen Aggregate von Individuen *krystallinischer* Mineralien versteht.

sehen Individuums nicht nur eine stabile und selbständige, sondern auch eine gesetzlich regelmässige Form sein. Nun finden wir in der That, dass sehr viele Mineralkörper eine ringsum abgeschlossene, mehr oder weniger regelmässige polyëdrische Form besitzen. Man hat diese regelmässig-polyëdrisch gestalteten Mineralkörper Krystalle genannt. Eine genauere Untersuchung lehrt aber, dass die Form dieser Krystalle mit den meisten ihrer physischen Eigenschaften, und namentlich mit ihren Cohärenz-Verhältnissen, mit ihren optischen Eigenschaften, mit ihrer Elasticität, mit ihrem Ausdehnungsvermögen durch die Wärme u. s. w. in dem genauesten, mathematisch nachweisbaren Zusammenhange steht. Die Krystalle sind also in der That als die vollkommen ausgebildeten anorganischen Individuen zu betrachten. — Da nun jede Eigenschaft eines Dinges, welche mit der Gesamtheit seiner übrigen Eigenschaften gesetzlich verknüpft ist, zu dem Wesen des Dinges gehört, und als eine wesentliche Eigenschaft desselben bezeichnet werden kann, und da die Form eines jeden Individuums doch eine ursprüngliche, von der Natur selbst ausgeprägte Form sein muss, so gelangen wir zu dem folgenden Begriffe von Krystall: Krystall ist jeder starre anorganische Körper, welcher eine wesentliche und ursprüngliche, mehr oder weniger regelmässige polyëdrische Form besitzt*).

§ 3 a. **Formen der Krystalle, der Spaltungsstücke und Pseudomorphosen.** Die Formen der Krystalle sind also polyëdrische, d. h. von ebenen Flächen begränzte Formen, welche stets einen höheren oder niederen Grad von Regelmässigkeit erkennen lassen. Diese Eigenschaften kommen den Krystallformen wenigstens ihrer Idee nach zu, indem die Natur bei der Ausbildung eines jeden Krystalls zunächst auf die Darstellung eines ebenflächigen und regelmässigen Polyëders hinarbeitete. Da aber die Krystallisationskraft gar häufig in ihrer Wirksamkeit durch andere Kräfte gestört worden ist, und da die Krystalle theils in dem Fundamente, von welchem aus ihre Bildung erfolgte, theils in ihrem gegenseitigen Contacte ein Hinderniss ihrer Entwicklung gefunden haben können, so lassen sich auch in der Wirklichkeit mancherlei Anomalieen der Ausbildung erwarten, durch welche jedoch die allgemeine Gesetzmässigkeit der Krystallformen eben so wenig aufgehoben wird, als das allgemeine Gesetz der elliptischen Planetenbahnen durch die mancherlei Störungen, denen die Planeten in ihren Bewegungen unterworfen sind.

Diese Gesetzmässigkeit der Krystallformen lässt sich aber freilich nur dann in ihrer ungetrübten Klarheit erkennen und darstellen, wenn dabei vorläufig von den Störungen abgesehen wird, denen sie in der Wirklichkeit unterliegen. Indem wir also einstweilen eine ideale Vollkommenheit der Krystallbildung voraussetzen, fordern wir für jeden Krystall eine mehr oder weniger regelmässige polyëdrische Form.

Diese Form muss aber auch eine ursprüngliche, d. h. sie muss eine solche sein, mit welcher der Krystall unmittelbar aus den Händen der Natur hervorgegangen ist. Dieses Merkmal ist wichtig, weil die regelmässigen Spal-

*) Diesen Begriff von Krystall habe ich schon vor langer Zeit aufgestellt; desungeachtet liest man noch oft Definitionen, in welchen, wie in der alten Linné'schen Definition, die regelmässige polyëdrische Form als alleiniges Merkmal erscheint; wonach denn die Pseudomorphosen und die regelmässigen Spaltungsstücke, oder Aggregate und Fragmente, gleichfalls Krystalle sein würden.

tungsstücke, welche sich aus den meisten Krystallen durch zweckmässige Theilung herauschlagen lassen, in allen übrigen Eigenschaften und in der Wesentlichkeit ihrer Form mit den Krystallen übereinstimmen. Allein die Rhomboëder, welche aus jedem Kalkspathkrystalle, die Hexaëder, welche aus jedem Bleiglanzkrystalle durch das Zerschlagen desselben dargestellt werden können, sind ja nur Stücke oder Fragmente. Die bildende Natur bringt aber keine Fragmente oder Stückwerke hervor, und die Formen wirklicher Krystalle können nimmer secundäre, durch gewaltsame Eingriffe zum Vorschein gebrachte Formen sein, sondern müssen den Charakter der Ursprünglichkeit an sich tragen; ihre Umrisse bezeichnen den Raum, innerhalb dessen die Ausbildung des Krystalls beendigt worden ist. Die regelmässigen Spaltungsstücke sind daher krystallähnliche Körper, welche durch den Mangel der Ursprünglichkeit ihrer Formen aus dem Gebiete der wirklichen Krystalle ausgeschlossen werden.

Es giebt aber noch eine andere Art von krystallähnlichen Körpern, welche gleichfalls eine solche Ausschliessung erfordern. Diess sind die Pseudomorphosen oder Afterkrystalle: Mineralkörper, welche in Krystallformen auftreten, ohne doch selbst Krystalle zu sein; also krystallinische Aggregate oder auch amorphe Gebilde, welche ihre äussere Form entweder von einem präexistirenden Krystalle entlehnt, oder auch nach einem solchen Krystalle noch rückständig erhalten haben, je nachdem sie selbst entweder durch den, von den Begrenzungsflächen eines Krystalls aus erfolgten Absatz von Mineralsubstanz, oder durch eine, unbeschadet der Form erfolgte substantielle Umwandlung eines Krystalls entstanden sind. Alle diese Pseudomorphosen haben zwar ursprüngliche und mehr oder weniger regelmässige polyëdrische Formen; es geht ihnen aber dasjenige Merkmal ab, welches einem wirklichen und ächten Krystalle niemals fehlen darf: das Merkmal nämlich, welches wir als Wesentlichkeit der Form bezeichnen haben.

Wesentlichkeit und Ursprünglichkeit der Form sind also zwei Merkmale, welche jedem wirklichen Krystalle zukommen; durch den Mangel des ersteren Merkmals unterscheiden sich die Pseudomorphosen, durch den Mangel des zweiten Merkmals unterscheiden sich die Spaltungsstücke von den Krystallen, mit welchen sie beide die mehr oder weniger regelmässige, polyëdrische Form gemein haben.

§. 4. Unbestimmte Maassgrösse und Aggregation der Individuen. Jeder Krystall ist also ein Individuum der anorganischen Natur. Allein umgekehrt kann nicht jedes Individuum ein Krystall genannt werden. Es unterscheidet sich nämlich die Individuen der anorganischen von denen der organischen Natur, wie durch viele andere Eigenschaften, so besonders durch folgende zwei Momente:

1) dass die absolute Grösse der vollständig ausgebildeten Individuen einer und derselben Species an kein bestimmtes mittleres Normalmaass gebunden ist, sondern zwischen sehr weiten Gränzen schwankt, und besonders häufig durch immer kleinere Dimensionen bis zu mikroskopischer Kleinheit herabsinkt; und

2) dass eine freie und vollständige Form-Ausbildung zu den selteneren Fällen gehört, indem die Individuen der anorganischen Natur dem Gesetze der Aggregation, als einem vorherrschenden Gesetze unterworfen und daher

gewöhnlich in grosser Anzahl neben, über und durch einander ausgebildet sind.

Beide Momente sind von grossem Einflusse auf die Methode unserer Wissenschaft. Die herrschende Aggregation der Individuen hat nämlich zur Folge, dass in allen solchen Fällen, wo sehr viele Individuen neben, über oder auch durch einander in dichtem Gedränge entstanden sind, für jedes einzelne derselben entweder nur eine theilweise, oder auch gar keine freie Form-Ausbildung möglich war. Die einzelnen Individuen erscheinen dann nur in mehr oder weniger verdrückten oder verkrüppelten Formen, deren Contoure durch ganz zufällige und regellose Contactflächen bestimmt werden, welche meist in gar keiner Beziehung zu derjenigen Krystallform stehen, auf deren Ausbildung die Natur doch eigentlich in jedem Individuo hinarbeitete.

Wenn wir also unter einem Krystall nur das vollständig oder doch wenigstens theilweise zu freier Formausbildung gelangte Individuum zu denken haben, so folgt hieraus, dass sehr viele Individuen der anorganischen Natur, in Folge ihrer durch die Aggregation bedingten gegenseitigen Hemmungen und Störungen, nicht mehr als Krystalle ausgebildet sein werden, obwohl sie ihre Individualität in dem inneren Zusammenhange ihrer physischen Eigenschaften noch hinreichend beurkunden.

Vereinigt sich nun mit der Aggregation auch eine sehr geringe Maassgrösse der Individuen, und sind die mikroskopisch kleinen Individuen auf das Innigste mit einander verwachsen und verschmolzen, so wird man sogar Schwierigkeiten haben, das Aggregat als solches zu erkennen, und nicht selten Gefahr laufen, da ein amorphes Mineral vorauszusetzen, wo man es nur mit einem äusserst feinkörnig zusammengesetzten krystallinischen Aggregate zu thun hat.

Beispiele vollständiger Formausbildung der Individuen: Granatkrystalle in Glimmerschiefer, Boracitkrystalle in Gyps, Magneteisenerzkrytalle in Chloritschiefer; Beispiele theilweiser Formausbildung: jede Druse von Kalkspath, Quarz u. a. Mineralien; Beispiele gänzlich gehemmter Formausbildung: körniger Kalkstein, Gyps, Quarz u. s. w. Beispiele sehr feiner Aggregate: dichter Kalkstein, dichter Gyps, Speckstein, Hornstein.

§. 5. **Begriff von Mineralogie.** Mineralogie im weiteren Sinne des Wortes ist die Wissenschaft von den Mineralien nach allen ihren Eigenschaften und Relationen, nach ihrem Sein und Werden, nach ihrer Bildung und Umbildung. Mineralogie im engeren Sinne aber ist die Physiographie der Mineralien, oder die wissenschaftliche Kenntniss (und resp. Darstellung) der Mineralien nach ihren Eigenschaften und nach ihrem gegenwärtigen Sein. Sie bildet einen Theil der allgemeinen Physiographie oder sogenannten Naturgeschichte, und würde eigentlich richtiger Minerognosie zu nennen sein; sie setzt aber die Physiologie der Mineralien, d. h. die Lehre von der Gesetzmässigkeit ihrer natürlichen Eigenschaften voraus. Da nun diese Eigenschaften theils morphologische, theils physische, theils chemische sind, so beruht auch die Mineralogie wesentlich auf Geometrie, Physik und Chemie.

Gleichwie man sonst die Mineralien Fossilien, so hat man auch die Mineralogie Oryktognosie genannt, d. h. Kenntniss von dem, was aus der Erde gegraben wird; eine unpassende Benennung, welche jetzt allmählig ausser Gebrauch zu kommen scheint.

§. 6. **Eintheilung der Mineralogie.** Die Mineralogie in der weitesten Bedeutung des Wortes (§. 5) zerfällt in mehr verschiedene Doctrinen, von welchen die Minerognosie unstreitig die wichtigste und erste (d. h. den übrigen nothwendig vorauszuschickende) Doctrin bildet, weshalb man denn auch gewöhnlich unter Mineralogie schlechthin, oder in der engeren Bedeutung des Wortes, diese Minerognosie zu verstehen pflegt. Minerogenie könnte man die Bildungs- und Entwicklungsgeschichte der Mineralien nennen; Paragenesis der Mineralien nennt *Breithaupt* die Lehre von der Gesetzmässigkeit ihrer räumlichen Association, ihres Zusammenvorkommens; Lithurgik oder ökonomische Mineralogie ist die Lehre von dem Gebrauche, welchen die Mineralien zur Befriedigung menschlicher Bedürfnisse gewähren. Man begreift, dass alle diese Doctrinen die Kenntniss der Mineralien als fertig vorliegender Naturproducte voraussetzen, woraus sich denn die vorwaltende Wichtigkeit der Minerognosie und die Rechtfertigung des Gebrauches ergibt, solche schlechthin als Mineralogie zu bezeichnen. Diese Mineralogie hat es nun nach §. 2 theils mit krystallinischen, theils mit amorphen Mineralien zu thun. Die krystallinischen Mineralien erscheinen entweder als frei ausgebildete Individuen, als deutliche Krystalle, oder als Aggregate von nur teilweise auskrystallisirten, oft auch von ganz ungestalteten und kaum noch erkennbaren Individuen. Die amorphen Mineralien aber sind entweder flüssige oder feste, und im letzteren Falle entweder porodine, oder hyaline, oder pelitische Körper.

Da nun die Mineralogie eine wissenschaftliche Darstellung der einzelnen Mineralspecies nach ihren Eigenschaften sein soll, so wird sie in einem ersten Abschnitte diese Eigenschaften *in abstracto*, nach den drei Kategorien der Form, der Qualitäten und des Stoffes, zu betrachten und alle physiographisch wichtigen Modalitäten derselben durch bestimmte Worte oder Zeichen auszudrücken, in einem zweiten Abschnitte aber den Begriff der Mineralspecies und die Reihenfolge aufzustellen haben, in welcher die einzelnen Species betrachtet werden sollen. Diese beiden Abschnitte, von denen der erste als Physiologie und Terminologie, der andere als Systematik bezeichnet werden kann, bilden den präparativen Theil unserer Wissenschaft, an welchen sich dann die eigentliche Physiographie der Mineralspecies als applicativer Theil anschliesst.

Als ein besonderer Abschnitt des applicativen Theiles liesse sich auch die Charakteristik der Mineralspecies betrachten, welche nur ganz kurze diagnostische Formeln für die einzelnen Species aufzustellen haben würde. Da jedoch die Zahl der bekannten Mineralspecies nicht übermässig gross ist, und der allgemeine Habitus jeder Species in der Regel die Classe erkennen lässt, in welche sie gehört, so werden wir in gegenwärtigen Elementen von dieser Charakteristik absehen.

§ 7. **Literatur.** Als einige der wichtigsten Hand- und Lehrbücher der Mineralogie mögen folgende genannt werden :

Handbuch der Mineralogie von *C. A. S. Hoffmann*, fortgesetzt von *Aug. Breithaupt*. 4 Bände Freiberg, 1844—1847.

Hauy, *Traité de Minéralogie*, sec. édit. 4 vol. nebst Atlas. Paris, 1822.

Mohs, *Grundriss der Mineralogie*, 2 Thle. Dresden, 1822 und 1824.

v. *Leonhard*, *Handbuch der Oryktognosie*, 2. Aufl. Heidelberg, 1826.

Beudant, *Traité de Minéralogie*, 2. édit. Paris, 1830—32.

v. *Leonhard*, *Grundzüge der Oryktognosie*, Heidelberg, 1833.

Breithaupt, *Vollständiges Handbuch der Mineralogie*. Dresden, 1836—1847.

- Mohs*, Leichtfassliche Anfangsgründe der Naturgeschichte des Mineralreiches, 2. Aufl. Wien, 1836 und 1839.
- Phillips*, Elementary introduction to Mineralogy, new edition by Brooke and Miller. London, 1852.
- Dana*, System of Mineralogy, 5. ed. New-York, 1868.
- v. *Kobell*, Die Mineralogie, leichtfasslich dargestellt, 2. Aufl. Leipzig, 1858.
- v. *Kobell*, Tafeln zur Bestimmung der Mineralien. 9. Aufl. München, 1869.
- Glocker*, Grundriss der Mineralogie. Nürnberg, 1839.
- Hartmann*, Handbuch der Mineralogie, 2 Bde., nebst Atlas. Weimar, 1843.
- Dufrénoy*, Traité de Minéralogie. 2. éd. Paris, 1856—1859.
- Hausmann*, Handbuch der Mineralogie, 2 Thle. Göttingen, 1828—1847.
- Haidinger*, Handbuch der bestimmenden Mineralogie. 2. Aufl. Wien, 1854.
- James Nicol*, Manual of Mineralogy. London, 1849.
- Axel Erdmann*, Lärobok i Mineralogien. Stockholm, 1853.
- Blum*, Lehrbuch der Oryktognosie. 3. Aufl. Stuttgart, 1854.
- Leonhard*, Grundzüge der Mineralogie. 2. Aufl. Heidelberg, 1860.
- Girard*, Handbuch der Mineralogie. Leipzig, 1862.
- Des-Cloizeaux*, Manuel de Minéralogie. Tome I. Paris, 1862.
- Quenstedt*, Handbuch der Mineralogie. 2. Aufl. Tübingen, 1863.
- André*, Lehrbuch der gesammten Mineralogie. Braunschweig, 1864.
- Schrauf*, Lehrbuch der physikalischen Mineralogie, I. Bd., Krystallographie, 1866, II. Bd., Krystallophysik, 1868.
- v. *Kokscharow*, Vorlesungen über Mineralogie. St. Petersburg, 1866.
- Fuchs*, Anleitung zum Bestimmen der Mineralien. Heidelberg, 1868.
- Senft*, Lehrbuch der Mineralien- und Felsartenkunde. Jena, 1869.
- Für das Studium der Krystallformen wird künftig als Hauptwerk der Atlas der Krystallformen des Mineralreiches von Dr. *Albrecht Schrauf* zu betrachten sein, dessen erste Lieferung zu Anfang des Jahres 1865 erschienen ist*).
- Für das Studium der chemischen Eigenschaften und der chemischen Zusammensetzung der Mineralien sind ganz unentbehrlich:
- Plattner*, Die Probirkunst mit dem Löthrobre. 4. Aufl. von *Th. Richter*. Leipzig, 1866.
- Rammelsberg*, Handbuch der Mineralchemie. Leipzig, 1860.
- Fresenius*, Anleitung zur qualitativen Analyse, 13. Auflage, 1869.
- Ueber die Paragenesis der Mineralien, welche früher nur beiläufig in den ausführlicheren Hand- und Lehrbüchern der Mineralogie bei Beschreibung des Vorkommens der einzelnen Mineralspecies, sowie in der Geognosie (zumal in der Petrographie und in der Lehre von den Gangformationen) berücksichtigt worden war, besitzen wir jetzt ein besonderes treffliches Werk von *Breithaupt*, Die Paragenesis der Mineralien. Freiberg, 1849.
- Zur Lehre von der Bildung und Umbildung der Mineralien, also zu einer Mineralogenie sind viele schätzbare Beiträge geboten in *G. Bischof*, Lehrbuch der chemischen und physikalischen Geologie, *Folger*, Studien zur Entwicklungsgeschichte der Mineralien und in allen den Büchern und Abhandlungen, welche die Pseudomorphosen des Mineralreiches zum Gegenstande haben.

*) Zu bedauern bleibt es nur, dass in diesem trefflichen Werke die Bilder nicht nach den Krystallsystemen, sondern nach der alphabetischen Ordnung der Namen der Mineralien zusammengestellt sind.

Präparativer Theil.

Erster Abschnitt.

Physiologie und Terminologie der Mineralien.

Erstes Hauptstück.

Von den morphologischen Eigenschaften der Mineralien.

§. 8. **Eintheilung.** Die krystallinischen Mineralien zeigen in ihren frei aus gebildeten Varietäten die streng gesetzlichen Formen der anorganischen Individuen deren genaue Auffassung von der grössten Wichtigkeit ist. In den aggregirten oder zusammengesetzten Varietäten dagegen treten eigenthümliche, durch die Aggregation selbst bedingte Formen auf, welche zum Theil mit den Formen der amorphen Mineralien übereinstimmen. Demgemäss zerfällt dieses Hauptstück in Krystallographie oder Morphologie der Krystalle, und in Morphologie der krystallinischen Aggregate und der nicht krystallinischen Mineralien, an welche sich eine kurz Betrachtung der secundären Formen anschliessen wird, in welchen gewisse Mineralien recht häufig vorkommen.

I. Abtheilung. Krystallographie.

§. 9. **Krystallsysteme.** Die Krystallformen sind die ebenflächigen, mehr oder weniger regelmässig gebildeten Gestalten der Krystalle oder vollkommenen anorganischen Individuen. Sie lassen sich nach gewissen durchgreifenden Gestaltungs-Gesetzen in sieben verschiedene Abtheilungen oder Krystallsysteme bringen. Diese Systeme sind folgende :

- 1) das tesserale System,
- 2) das tetragonale System,
- 3) das hexagonale System,
- 4) das rhombische System,
- 5) das monoklinische System,
- 6) das diklinische System,
- 7) das triklinische System *).

Das diklinische System ist bis jetzt nur an einigen künstlich dargestellte Salzen nachgewiesen worden, weshalb es auch gewöhnlich nicht weiter betrachtet zu werden pflegt **).

*) Um auch meinerseits, so weit als möglich, etwas zur Einführung einer übereinstimmenden Nomenclatur beizutragen, werde ich mich künftig statt der Worte monoklinoëdrisch u. s. w. der, von mehren Krystallographen vorgeschlagenen, abgekürzten Worte monoklinisch, diklinisch und triklinisch bedienen. *Frankenheim* nannte die Systeme *Classen*.

**) Auch hat *v. Zepharovich* gezeigt, dass der unterschwelligsaure Kalk, auf dessen Form *Mitscherlich* dieses System hauptsächlich gründete, triklinisch krystallisirt. Sitzungsberichte d. Kais. Ak. zu Wien, B. 45, 1862, S. 499 f.

Die Formen des tesseralen Systemes haben drei Hauptaxen, die Formen der übrigen Systeme nur eine Hauptaxe; daher hat man wohl auch jene vielaxige, diese einaxige Formen genannt. Das Tesseralsystem begreift nur geschlossene Formen, d. h. solche Formen, deren Flächen den Raum um das Axensystem allseitig umschliessen; in den übrigen Krystallsystemen spielen offene Formen, welche den Raum nach gewissen Richtungen offen lassen, eine mehr oder weniger wichtige Rolle. Die Basis, d. h. die Ebene durch die Nebenaxen ist in den ersten drei einaxigen Systemen rechtwinkelig, in den letzten drei Systemen schiefwinkelig auf der Hauptaxe, weshalb man sie auch als orthobasische und klinobasische Krystallsysteme unterscheiden kann.

1. Tesserales Krystallsystem.

§. 10. **Geometrischer Grundcharakter.** Dieses Krystallsystem, welches von *Werner*, *Mohs* und *Haidinger* das tessularische, von *Weiss* das reguläre, von *Hausmann* das isometrische*) System genannt worden ist, zeichnet sich dadurch aus, dass alle seine Formen auf drei, unter einander rechtwinkelige, völlig gleiche und gleichwerthige Axen bezogen werden können. Daher lässt sich jede tesserale Form nach drei verschiedenen Richtungen in völlig gleicher Weise aufrecht stellen; und da man jede Axe, nach welcher die aufrechte Stellung einer Krystallform bestimmt wird, eine Hauptaxe nennt, so haben die Formen dieses Systemes drei, völlig gleichwerthige Hauptaxen. Der Name Tesseral-System ist davon entlehnt, weil der Würfel, *tessera*, eine seiner gewöhnlichsten und vorzüglich charakteristischen Formen ist.

§. 11. **Verschiedene Arten von tesseralen Formen.** Man kennt bis jetzt besonders 13 verschiedene Arten von tesseralen Formen, welche sich nach der Anzahl ihrer Flächen in sechs Abtheilungen bringen lassen; nämlich:

- 1) eine Art Vierflächner oder Tetraëder,
- 2) eine Art Sechsfächner oder Hexaëder,
- 3) eine Art Achtfächner oder Oktaëder,
- 4) vier Arten von Zwölfblächnern oder Dodekaëdern,
- 5) fünf Arten von Vierundzwanzigflächnern oder Ikositetraëdern,
- 6) eine Art von Achtundvierzigflächnern oder Tetrakontaoktaëdern**).

* Dieser Name ist vortrefflich gebildet, und ist daher auch von *Dana*, in der neuesten Auflage seiner Mineralogie, statt des früher von ihm gebrauchten Namens *monometrisch* adoptirt worden.

***) Wegen der Benennungen dieser Formen muss ich Folgendes bemerken. Die Geometrie, die altherwürdige Mutter der Krystallographie, hat schon seit den ältesten Zeiten mehr, der Krystallwelt angehörige Formen mit gewissen Namen belegt, und dabei zufällig die Regel befolgt, die vielaxigen oder tesseralen Formen nach der Zahl ihrer Flächen, die einaxigen Formen aber nach anderen Verhältnissen zu benennen. Es scheint mir schon aus diesem Grunde dringend geboten, die Nomenclatur der tesseralen Formen so weit als thunlich auf die Zahl der Flächen zu gründen. Solche Namen, wie Granatoëder, Pyritoëder, Leucitoide, Adamantoide, Fluoroide u. s. w., welche sich auf das Vorkommen der betreffenden Gestalten an irgend einer Mineralspecies, und folglich auf eine Relation, aber nicht auf eine Eigenschaft derselben gründen, scheinen mir nicht zweckmässig zu sein, obgleich noch neuerdings der Versuch gemacht worden ist, sogar den seit mehr als 2000 Jahren adoptirten Namen! Tetraëder, Hexaëder und Oktaëder die Worte Helvinoëder, Haloëder und Magnetoëder unterzuschieben. Was mögen die Mathematiker bei solchem Gebahren der Krystallographen denken! — Wenn uns aber vollends Namen wie Hexaid, Oktaid, Dodekaid u. s. w. geboten werden, welche die Aehnlichkeit der betreffenden Form mit einer Zahl aussagen, oder wenn man die Wissenschaft dadurch populär machen zu können glaubt, dass man Worte wie Timpling, Knöchling, Kippeling, Höckerling, in Vorschlag bringt, so dürfen wir es uns nicht mehr verhehlen, dass die kry-

Die ersten drei Formen, sowie die eine Art von Dodekaëdern sind einzig in ihrer Art, indem sie gar keine verschiedenen Varietäten zulassen; die übrigen Formen aber können in sehr verschiedenen Varietäten ausgebildet sein, ohne doch den allgemeinen geometrischen Charakter ihrer Art aufzugeben.

Die vier Arten von Dodekaëdern lassen sich nach der Figur ihrer Flächen als Rhomben-Dodekaëder, Trigon-Dodekaëder, Deltoid-Dodekaëder*) und Pentagon-Dodekaëder unterscheiden**).

Die fünf Arten von Ikositetraëdern können in der Benennung nicht füglich nach der Figur ihrer Flächen unterschieden werden. Daher wollen wir, nach dem Vorgehen von *Weiss*, die bei ihnen gewöhnlich vorkommende, jedenfalls aber zulässige Gruppierung der Flächen in eine bestimmte Anzahl von gleichzähligen Flächensystemen, und die dadurch angezeigte Zerfällung der Zahl 24 in ihre Factoren benutzen, um die Namen der meisten Arten zu bilden. So erhalten wir für die zwei, von gleichschenkeligen Dreiecken umschlossenen Arten die Namen Tetrakishexaëder (Viermalsechsfächner) und Triakisoktaëder (Dreimalachtfächner), für die von ungleichseitigen Dreiecken umschlossene Art den Namen Hexakistetraëder (Sechsmalvierfächner), und für die von gleichschenkeligen Trapezoiden umschlossene Art den Namen Dyakisdodekaëder (Zweimalzwölf-fächner). Dann bleibt noch eine, und zwar gerade die am häufigsten vorkommende, von Deltoiden umschlossene Art übrig, welcher füglich der Name Ikositetraëder belassen werden kann, weil sie die gewöhnlichste und sehr oft selbständig ausgebildete Art von Vierundzwanzigfächnern ist.

Da sich an den Achtundvierzigfächnern die Flächen häufig in acht sechszählige Systeme gruppieren, so ist für sie der besser lautende und bereits von *Weiss* vorgeschlagene Name Hexakisoktaëder oder Sechsmalachtfächner vorzuziehen.

§. 42. **Holoëdrische und hemiëdrische Formen.** Die 43 Arten von tesseralen Formen sind aber eigentlich weit mehr durch die Lage, als durch die Zahl ihrer Flächen charakterisirt, obgleich die letztere in den meisten Fällen durch die erstere bestimmt wird. Eine genauere Betrachtung lehrt nämlich, dass manche derselben, bei verschiedener Zahl, dennoch genau dieselbe Lage der Flächen besitzen, und sich von einander nur dadurch wesentlich unter-

stallographische Nomenclatur auf bedeutende Abwege gerathen sei. Indem ich also einerseits für die tesseralen oder vielaxigen Formen die Zahl der Flächen als das eigentliche Argument der Nomenclatur anerkenne, so kann ich mich andererseits nicht mit dem Gebrauche befreunden auch die Namen vieler einaxigen Gestalten nach der Zahl der Flächen zu bilden, und von Oktaëdern, Dodekaëdern u. dgl. im Gebiete des Tetragonalsystemes, Hexagonalsystemes u. s. w. zu sprechen. Denn abgesehen davon, dass auf diese Weise die Uebereinstimmung mit der Geometrie verloren geht, so fehlt es dieser Nomenclatur auch an innerer Consequenz; will man z. B. die hexagonalen Pyramiden Dodekaëder nennen, so sehe ich nicht ein, warum die Skalenöeder, die zwölfseitigen Prismen u. a. Formen nicht gleichfalls so genannt werden. Ueberhaupt aber scheint es schon wegen der so hervorstechenden Eigenthümlichkeit des Tesseral-systemes sehr empfehlenswerth, seine Formen wie durch ein besonderes Element der Bezeichnung, so auch durch ein besonderes Princip der Benennung auszuzeichnen.

*) Deltoiden sind Trapezoide, welche zwei Paare gleicher Seiten haben.

**) *Mohs* führte noch ein tetraëdrisches Pentagon-Dodekaëder als eine mögliche viertelfächrige oder tetartoëdrische Form des Tesseral-systemes auf; und in der That sind neuerdings von *Marbach*, *Rammelsberg* und *Scacchi* an einigen Salzen ganz eigenthümliche Combinationen nachgewiesen worden, welche mit dieser Form im genauesten Zusammenhange stehen, und einer tetartoëdrischen Ausbildung des Tesseral-systems entsprechen. *Scacchi* hat auch ein solches Dodekaëder wirklich beobachtet.

scheiden, dass in der einen Form genau halb so viele Flächen vorhanden sind, als in der andern, weshalb man aus dieser auf jene gelangt, wenn man die symmetrisch vertheilte Hälfte ihrer Flächen verschwinden lässt. So entsteht aus der holoëdrischen eine hemiëdrische Form, und dieses Auftreten einer Form mit ihrer halben Flächenzahl, oder diese Hemiëdrie, ist eine im Tesseralsysteme sehr gewöhnliche Erscheinung. Als holoëdrische oder plenotesserale Formen bestimmen sich folgende sieben:

- das Hexaëder,
- das Oktaëder,
- das Rhomben-Dodekaëder,
- die Tetrakishexaëder,
- die Triakisoktaëder,
- die Ikositetraëder und
- die Hexakisoktaëder.

Dagegen sind die übrigen Formen hemiëdrische, semitesserale, und zwar entweder parallelfächig- oder geneigtflächig-semitesserale Formen, je nachdem für jede ihrer Flächen eine parallele Gegenfläche vorhanden ist oder nicht, weshalb denn mindestens zwei Modalitäten der Hemiëdrie zu unterscheiden sind. Man erkennt hiernach sogleich

als parallelfächig-semitesserale Formen:

- die Pentagon-Dodekaëder und
- die Dyakis-Dodekaëder;

als geneigtflächig-semitesserale Formen:

- das Tetraëder,
- die Trigon-Dodekaëder,
- die Deltoid-Dodekaëder und
- die Hexakistetraëder.

In der Natur findet eine strenge Disjunction zwischen den holoëdrischen und hemiëdrischen Formen Statt, indem eine und dieselbe Mineralspecies entweder nur holoëdrisch oder nur hemiëdrisch krystallisirt; dieselbe Disjunction besteht auch für die verschiedenen Modalitäten der Hemiëdrie. Diess gilt allgemein für alle Krystallsysteme.

Anmerkung. Die Unmöglichkeit des Zusammenvorkommens von parallelfächig- und geneigtflächig-semitesseralen Formen an einem und demselben Krystalle schien durch die von *Rammelsberg* und *Marbach* nachgewiesenen Combinationen des chloresauren Natrons und einiger anderer Salze widerlegt zu werden, an welchen das Tetraëder zugleich mit dem Pentagon-Dodekaëder erscheint. Ich habe jedoch gezeigt, dass diese Combinationen nicht hemiëdrische, sondern tetartoëdrische sind, und dass die Coëxistenz von Tetraëdern und Pentagon-Dodekaëdern eine nothwendige Folge der Tetartoëdrie ist. Vergl. meine Notiz in *Poggend. Ann.* B. 95, 1855, S. 465 f.

§. 43. **Beschreibung der plenotesseralen Formen.** Das Hexaëder, oder der Würfel, ist eine von 6 gleichen Quadraten umschlossene Form, mit 12 gleichen Kanten *C* von 90° Winkelmaass, und mit 8 dreifächigen (trigonalen) Ecken. Die Hauptaxen verbinden die Mittelpunkte je zweier Gegenflächen. Fig. 4.

Das Oktaëder ist eine von 8 gleichseitigen Dreiecken umschlossene Form mit 12 gleichen Kanten B , die $109^{\circ} 28'$ messen, und mit 6 vierflächigen, (tetragonalen) Ecken; die Haupttaxen verbinden je zwei gegenüberliegende Eckpunkte. Fig. 2. — Alaun, Spinell, Magneteisenerz.

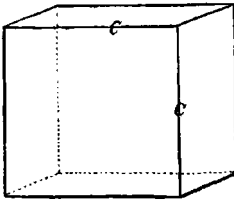


Fig. 1.

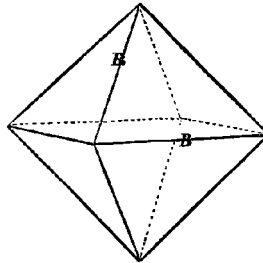


Fig. 2.

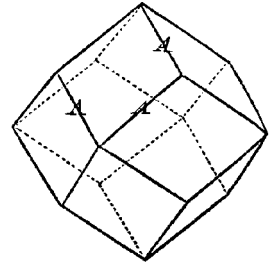


Fig. 3.

Das Rhomben-Dodekaëder ist eine von 12 gleichen und ähnlichen Rhomben (mit dem Verhältnisse der Diagonalen $1 : \sqrt{2}$) umschlossene Form; hat 24 gleiche Kanten A von 120° Winkelmaass, und 6 vierflächige (tetragonale) sowie 8 dreiflächige (trigonale) Ecke; die Haupttaxen verbinden je zwei gegenüberliegende tetragonale Eckpunkte. Fig. 3. — Granat, Rothkupfererz, Boracit das häufige Vorkommen am Granat veranlasste den Namen Granatoëder.

Die Tetrakisheptaëder (oder Pyramidenwürfel) sind von 24 gleichseitigen Dreiecken umschlossene Formen, deren allgemeine Gestalt zwischen jener des Hexaëders und des Rhomben-Dodekaëders schwankt, jedoch so, dass stets die Kanten der ersteren, nie aber die Kanten der anderen Gränzform an ihnen zu erkennen sind*). Die Kanten sind zweierlei: 12 längere C , welche den Kanten des

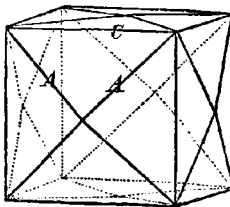


Fig. 4.

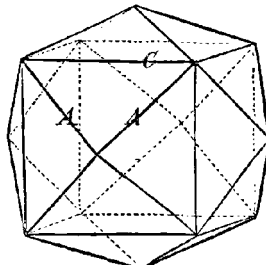


Fig. 5.

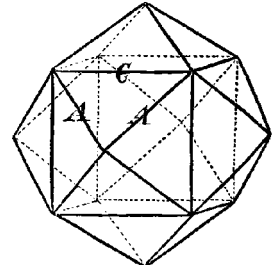


Fig. 6.

Hexaëders entsprechen, und 24 kürzere A , welche zu je 4 über den Flächen des eingeschriebenen Hexaëders liegen. Die Ecken sind gleichfalls zweierlei: 6 vierflächige (tetragonale) und 8 sechsflächige. Die Haupttaxen verbinden je zwei gegenüberliegende tetragonale Eckpunkte. — Fluorit, Gold.

*) Hierdurch wird auch der Name Tetrakisheptaëder gerechtfertigt, der an die weit bestimtere Beziehung zu dem Hexaëder erinnert, während er zugleich die, in Bezug auf diese Form stets vorhandene Gruppierung der Flächen in 6 vierzählige Systeme ausdrückt. So wird das einfache Princip, nach der Anzahl der Flächen zu benennen, vollkommen beobachtet, und doch eine adjective Determination vermieden, also ein möglichst kurzer, und dennoch bezeichnender Name gewonnen. Der Name Pyramidenwürfel drückt aus, dass die Gestalt gleichsam ein Würfel ist, der auf jeder seiner Flächen eine niedrige vierseitige Pyramide trägt.

Die **Triakisoktaëder***) (oder Pyramidenoktaëder) sind von 24 gleichschenkeligen Dreiecken umschlossene Formen, deren allgemeine Gestalt zwischen jener des Oktaëders und Rhomben-Dodekaëders schwankt, jedoch so, dass stets die Kanten der ersteren, niemals aber die Kanten der anderen Gränzform wirklich

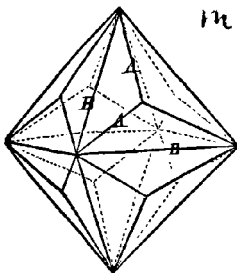


Fig. 7.

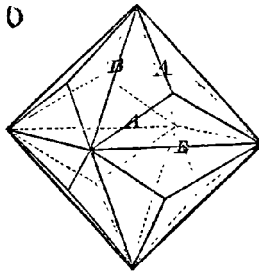


Fig. 8.

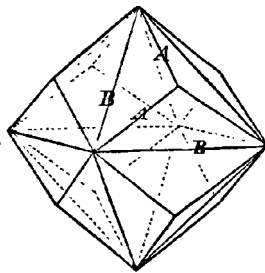


Fig. 9.

hervortreten. Die Kanten sind zweierlei: 12 längere *B*, welche den Kanten des Oktaëders entsprechen, und 24 kürzere *A*, welche zu je drei über den Flächen des eingeschriebenen Oktaëders liegen. Die Ecken sind gleichfalls zweierlei: 6 achtflächige (ditetragonale) und 8 dreiflächige (trigonale). Die Hauptaxen verbinden je zwei gegenüberliegende ditetragonale Eckpunkte. — Bleiglanz, Diamant.

Die **Ikositetraëder**)** sind von 24 Deltoiden umschlossene Formen, deren allgemeine Gestalt zwischen jener des Oktaëders und des Hexaëders schwankt, ohne dass doch die Kanten einer dieser beiden Gränzformen jemals hervortreten könnten.

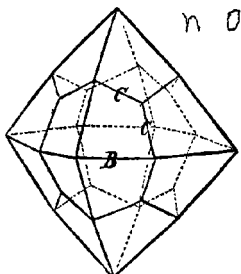


Fig. 10.

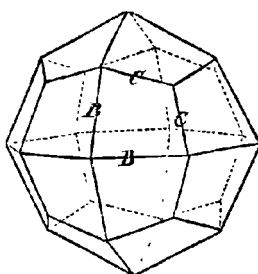


Fig. 11.

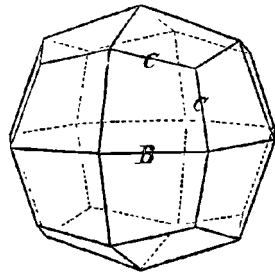


Fig. 12.

Die Kanten sind zweierlei: 24 längere *B*, paarweise über den Kanten des eingeschriebenen Oktaëders, und 24 kürzere *C*, paarweise über den Kanten des eingeschriebenen Hexaëders. Die Ecken sind dreierlei: 6 gleichkantig-vierflächige tetragonale, 8 dreiflächige (trigonale), und 12 ungleichkantig-vierflächige (rhombische). Die Hauptaxen verbinden je zwei gegenüberliegende tetragonale Eckpunkte. — Leucit, Analcim, Granat. Das beständige Vorkommen der in Fig. 11

* Zur Rechtfertigung des Namens dient die vorhergehende Anmerkung, aus welcher auch die Erklärung des Namens Pyramidenoktaëder gefolgert werden kann.

** Es ist gesagt worden, dieser Name sei falsch gebildet und mit Ikositessaraëder zu vertauschen. Indessen dürfte die Lizenz derjenigen Krystallographen, welche das wohlklingendere und kürzere Wort gebrauchen, vollkommen gerechtfertigt erscheinen, wenn man bedenkt, dass auch in allen mit Tetra zusammengesetzten Worten dieses Tetra doch nur eine synkopirte Form von Tettara ist, welche anderwärts zu gebrauchen, gewiss gestattet sein wird, sobald es der Wohlklang gebietet. Dass man aber die Zusammensetzung des Wortes nicht durch Ikositetraëder, sondern durch Ikositetra-Heber interpretiren müsse, bedarf keiner Bemerkung.

abgebildeten Varietät am Leucite veranlasste für sie den Namen *Leucitoëder* während man die in Fig. 12 abgebildete Varietät das *Leucitoid* nannte.

Die *Hexakisoktaëder* oder *Sechsmalachtflächner* sind von 48 ungleichseitigen Dreiecken umschlossene Formen, deren allgemeine Gestalt zwischen denselben aller übrigen plentesseralen Formen schwanken kann; am häufigsten gruppieren sich jedoch die Flächen entweder in sechs 8zählige, oder in acht 6zählige, oder auch in zwölf 4zählige Flächensysteme.

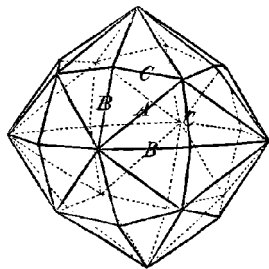


Fig. 13.

Die Kanten sind dreierlei: 24 längste Kanten *A*, welche nicht selten mit denen des Rhomben-Dodekaeders zusammenfallen, jedenfalls aber eine ähnliche Lage und Vertheilung haben; 24 mittlere Kanten *B*, welche paarweise über den Kanten des eingeschriebenen Oktaeders, und 24 kürzeste Kanten *C*, welche paarweise über den Kanten des eingeschriebenen Hexaëders liegen. Die Ecken sind gleichfalls dreierlei: 6 achtfächige (drittrigonale), 8 sechsfächige, und 12 vierfächige (rhomboische) Ecken. Die Hauptaxen verbinden je zwei gegenüberliegende ditetragonale Eckpunkte. — *Flusspath, Granat, Diamant.*

§. 14. Ableitung und Bezeichnung der plentesseralen Formen. Die sieben Arten von holoëdrischen Formen bilden einen völlig abgeschlossenen Kreislauf, und sind mit einander nach verschiedenen Richtungen durch Uebergänge verbunden, welche am leichtesten aus der Ableitung und aus der, auf die Ableitung gegründeten Bezeichnung erkannt werden. Es lassen sich nämlich alle die Formen aus irgend einer derselben, welche man die Grundform nennt, durch eine sehr einfache Construction ableiten. Als Grundform des Tesseralsystems empfiehlt sich aber vorzugsweise das Oktaëder, welches wir daher mit *O*, als Anfangsbuchstaben seines Namens, bezeichnen wollen*).

Jede Fläche des Oktaeders schneidet drei Halbxen desselben in gleich grossen Entfernungen vom Mittelpunkte; nennen wir also diese Abschnitte der Halbxen die Parameter der Fläche, und setzen wir jeden derselben = 1, so ist das Oktaëder durch das Verhältniss der Parameter $1 : 1 : 1$ charakterisirt.

Jede andere Form wird eben so durch ein anderes Parameter-Verhältniss ihrer Flächen charakterisirt, in welchem jedoch immer der kleinste Parameter = 1 gesetzt werden kann. Während nun das Verhältniss der durchgängige Gleichheit $1 : 1 : 1$ mit Recht als das eigentliche Grundverhältniss, und demnach das Oktaëder als die naturgemässe Grundform zu betrachten ist, so sind ausser ihm nur noch zwei allgemeine Grössenverhältnisse der Parameter denkbar.

Das zweite ist nämlich das Verhältniss zweier gleicher, gegen eine ungleichen Parameter; dieses Verhältniss liefert aber zwei verschiedene Gruppen von Formen, je nachdem die beiden gleichen Parameter grösser oder kleiner

*) Bei dem Zeichen *O* hat man sich also das vollständige Oktaëder, und nicht bloss eine einzelne Fläche dieser Gestalt vorzustellen, was gewiss eine sehr leichte Anforderung an die Einbildungskraft ist. Die einzelnen Flächen lassen sich nur durch die Parameter-Verhältnisse unterscheiden und darstellen, indem man zugleich die Vorzeichen ihrer Parameter beachtet. Diese Bemerkung gilt ganz allgemein für alle folgenden Formen.

sind, als der dritte, oder, den kleinsten Parameter = 1 gesetzt, je nachdem dasselbe

$$m : m : 1, \text{ oder } m : 1 : 1$$

geschrieben werden kann, wobei m irgend eine rationale Zahl bedeutet, welche grösser als 1 ist. Da nun aber diese Zahl bis auf ∞ wachsen kann, und da die solchenfalls eintretenden Gränzverhältnisse

$$\infty : \infty : 1, \text{ oder } \infty : 1 : 1$$

wiederum zwei besondere Formen bedingen, so ergibt sich, dass das zweite allgemeine Grössenverhältniss der Parameter überhaupt vier verschiedene Arten von Formen bedingt.

Das dritte allgemeine Verhältniss endlich ist das der durchgängigen Ungleichheit der Parameter, welches wir

$$m : n : 1$$

schreiben können, wenn der kleinste Parameter = 1, der grösste = m , und der mittlere = n gesetzt wird. Dasselbe liefert abermals eine besondere Gruppe von Formen; da jedoch m wiederum bis auf ∞ wachsen kann, in welchem Falle das Verhältniss

$$\infty : n : 1$$

resultirt, und da dieses Gränzverhältniss gleichfalls eine besondere Art von Formen bedingt, so folgt, dass das dritte allgemeine Grössenverhältniss der Parameter überhaupt zwei verschiedene Arten von Formen bedingt.

Nach dieser Erläuterung der sieben möglichen Parameter-Verhältnisse ergibt sich nun für die Formen selbst folgende Ableitungs-Construction.

Man lege in jedes Oktaëderekcke eine Fläche, welche den beiden nicht zu denselben Ecke gehörigen Hauptaxen parallel ist (oder solche in der Entfernung ∞ schneidet), so resultirt das Hexaëder, dessen krystallographisches Zeichen $\infty\infty$ ist, weil jede seiner Flächen durch das Verhältniss der Parameter $\infty : \infty : 1$ bestimmt wird.

Man lege in jede Oktaëderkante eine Fläche, welche der nicht zu derselben Kante gehörigen Hauptaxe parallel ist (oder solche in der Entfernung ∞ schneidet), so resultirt das Rhomben-Dodekaëder, dessen Zeichen $\infty\mathbf{0}$ ist, weil jede seiner Flächen durch das Parameter-Verhältniss $\infty : 1 : 1$ bestimmt wird.

Man verlängere jede Halbaxe des Oktaëders durch Vervielfältigung nach einer Zahl m , welche rational und grösser als 1 ist, und lege hierauf in jede Oktaëderkante zwei Flächen, welche die nicht zu derselben Kante gehörige Hauptaxe beiderseits in der Entfernung m schneiden, so entsteht ein Triakisoktaëder, dessen Zeichen $m\mathbf{0}$ ist, weil jede seiner Flächen das Parameter-Verhältniss $m : 1 : 1$ hat. Die gewöhnlichsten Varietäten sind $\frac{3}{2}\mathbf{0}$, $2\mathbf{0}$ und $3\mathbf{0}$.

Man nehme in jeder der Halbaxen des Oktaëders abermals die Länge m , und lege hierauf in jedes Oktaëderekcke vier Flächen, von denen jede einzelne über eine Fläche desselben Eckes dergestalt fällt, dass sie die beiden zu derselben Fläche gehörigen Halbaxen in der Entfernung m schneidet, so entsteht ein Ikositetraëder, dessen Zeichen $m\mathbf{0}m$ ist, weil jede seiner Flächen das Parameter-Verhältniss $m : m : 1$ hat. Die gewöhnlichsten Varietäten sind $2\mathbf{0}2$ und $3\mathbf{0}3$, von denen zumal die erstere am Leucit, Analcim und Granat sehr häufig vorkommt.

Man nehme wiederum in jeder Halbxaxe des Oktaeders eine Länge n , die grösser als 1 ist, und lege hierauf in jedes Oktaedereck vier Flächen, von welchen jede einzelne über eine Kante dieses Eckes dergestalt fällt, dass sie die zu derselben Kante gehörige Halbxaxe in der Entfernung n schneidet, während sie der dritten Hauptaxe parallel ist (oder selbige in der Entfernung ∞ schneidet), so entsteht ein Tetrakishexaëder, dessen Zeichen $\infty O n$ ist, weil jede seiner Flächen das Parameter-Verhältniss $\infty : n : 1$ hat. Die gewöhnlichsten Varietäten sind $\infty O \frac{3}{2}$, $\infty O 2$ und $\infty O 3$.

Man nehme endlich in jeder Halbxaxe des Oktaeders vom Mittelpunkte aus zwei verschiedene Längen m und n , von denen m grösser als n ist, während beide grösser als 1 sind, und lege hierauf in jedes Oktaedereck acht Flächen, von welchen je zwei über eine Kante desselben Eckes dergestalt fallen, dass sie die zu derselben Kante gehörige Halbxaxe gemeinschaftlich in der kleineren Entfernung n , die nicht zu solcher Kante gehörige Hauptaxe aber beiderseits in der grösseren Entfernung m schneiden, so entsteht ein Hexakisoktaëder, dessen Zeichen $m O n$ ist, weil jede seiner Flächen das Parameter-Verhältniss $m : n : 1$ hat. Die gewöhnlichsten Varietäten sind $3 O \frac{3}{2}$, $4 O 2$ und $5 O \frac{5}{3}$.

Anmerkung 1. Die Zahlen m und n , welche bei diesen Ableitungen eine so wichtige Rolle spielen, nennt man die Ableitungszahlen. Sie wiederholen sich auch in den folgenden Krystallsystemen, und stehen unter dem allgemeinen, die ganze Krystallwelt beherrschenden Grundgesetze, dass sie stets rationale Zahlen sind. Solche Formen, welche nur nach irrationalen Werthen von m oder n abgeleitet werden können, sind also in der Krystallwelt unmöglich; sie lassen sich zwar geometrisch construiren, haben aber keine objective Realität in der Natur.

Anmerkung 2. Soll sich die Bezeichnung consequent bleiben, so ist es nöthig, dass in dem Zeichen $m O n$ der Zahl m stets der grössere Werth und die Stelle vor dem Buchstaben O angewiesen wird. Wer also das Triakisoktaëder $m O$ schreibt, der darf das Tetrakishexaëder nicht $m O \infty$ schreiben wollen. In dieser Hinsicht wird von manchen Mineralogen, welche sich meiner Bezeichnung bedienen, bisweilen die wünschenswerthe Consequenz ausser Acht gelassen, indem sie z. B. das Zeichen des Triakisoktaeders bald $m O$, bald $O m$, das Zeichen des Tetrakishexaeders bald $\infty O n$, bald $n O \infty$ schreiben, u. s. w. Dana hat vorgeschlagen, das Zeichen des Unendlichen, ∞ , durch den Buchstaben i , als den Anfangsbuchstaben des Wortes *infinitum* zu ersetzen; was in manchen Fällen recht zweckmässig ist, weil es die Zeichen sowohl im bildlichen als im sprachlichen Ausdrucke abkürzt. Jedenfalls aber müssen die Elemente eines jeden Zeichens, gerade so wie die Buchstaben eines jeden Wortes, dicht neben einander geschrieben (und gedruckt) werden, um ihre Zusammengehörigkeit recht augenscheinlich zu machen; also nicht $m O n$, sondern mOn , nicht ∞O , sondern ∞O . Auch ist es zweckmässig, den Buchstaben O , als das Grundelement dieser Zeichen, nicht cursiv, sondern aufrecht (antiqua) zu schreiben und ebenso drucken zu lassen.

Anmerkung 3. Die Berliner Schule bedient sich zur Bezeichnung der Formen unmittelbar des in Klammern eingeschlossenen Parameter-Verhältnisses einer ihrer Flächen; sie schreibt also das Zeichen des Octaeders $[a : a : a]$, das Zeichen des Tetrakishexaeders $[\infty a : na : a]$ u. s. w. Viele Mineralogen und Krystallographen haben sich gegenwärtig der Miller'schen Bezeichnung angeschlossen, welche im Allgemeinen darauf beruht, dass jedes Parameter-Verhältniss auf die Form $\frac{1}{h} : \frac{1}{k} : \frac{1}{l}$

gebracht werden kann, in welcher h , k und l ganze Zahlen oder auch zum Theil $= 0$ sind. Die Nenner dieser drei Brüche werden entweder ohne weiteres, oder auch

in Klammern geschlossen neben einander geschrieben, und bilden so das Zeichen der entsprechenden Form. So wird z. B. (111) das Zeichen des Oktaëders, (410) das Zeichen des Rhombendodekaëders, (*hkl*) das Zeichen irgend eines Hexakisoktaëders.

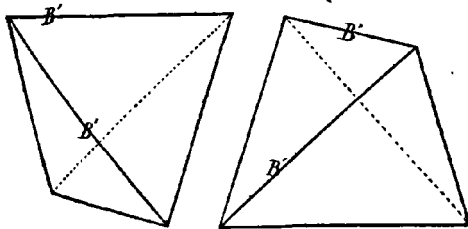
§. 15. **Übersicht der plentesseralen Formen.** Die Uebergänge und Verwandtschaften sämtlicher holoëdrischer Formen des Tesseralsystemes lassen sich am besten aus nachstehendem triangulären Schema erkennen.

In diesem Schema nimmt das Hexakisoktaëder den Mittelpunkt ein, weil in seinen Verhältnissen die Bedingungen für die Existenz aller übrigen Formen eben so, wie in seinem Zeichen die Zeichen derselben enthalten sind, und es sonach als der eigentliche Repräsentant aller plentesseralen Formen betrachtet werden kann.

In den drei Ecken des Schemas stehen diejenigen drei Formen, welche einzig in ihrer Art sind (§. 11.), während die drei Seiten des Schemas die Zeichen der drei Vierundzwanzigflächner tragen, als deren Gränzformen die drei singulären Formen zwar schon oben (§. 13.) genannt worden sind, während sie jetzt erst mit Evidenz als solche anerkannt werden können. Ueberhaupt lehrt eine genauere Betrachtung des Schemas, dass für die verschiedenen Formen dieselben Uebergänge in der Wirklichkeit bestehen, welche zwischen ihren Zeichen verfolgt werden können, wodurch denn auch die naturgemässe Begründung unserer Bezeichnung erwiesen sein dürfte*).

§. 16. **Beschreibung der geneigtflächig-semiteßeralen Formen.** Diese Formen, welche man auch wegen ihrer Verhältnisse zu dem Tetraëder als

Fig. 14.



tetraëdrisch-semiteßerale Formen bezeichnen kann, sind wesentlich durch folgende Eigenschaften charakterisirt.

Das Tetraëder ist eine, von 4 gleichseitigen Dreiecken umschlossene Form mit 6 gleichen Kanten B' , deren Winkelmaass $70^{\circ} 32'$, und mit 4 dreiflächigen (trigonalen)

Ecken. Die Hauptaxen verbinden die Mittelpunkte je zweier gegenüberliegenden Kanten. — Fahlerz, Boracit, Helvin.

*) Solche Bezeichnungs-Methoden, welche für die verschiedenen Arten der Formen eben so viele verschiedene Buchstaben zu Grunde legen, müssen natürlich auf die Darstellung der Uebergänge und Verwandtschaften verzichten, und ermangeln jedes inneren systematischen Zusammenhanges. Diejenigen Methoden aber, welche, ohne irgend eine Signatur der Grundform, lediglich die Parameter-Verhältnisse auf die eine oder andere Art, mit ($m : n : 4$) oder ($m n 4$), ausdrücken, sind weniger repräsentativ, entbehren das, alle Zeichen eines und desselben Formen-Inbegriffes verbindende Grundelement, und lassen es ganz unbestimmt, mit welchem Krystallsysteme man es zu thun hat, ohne sich weder durch grössere Kürze noch durch reicheren Inhalt zu empfehlen. Einige Krystallographen haben vorgeschlagen, bei der Betrachtung

Die Trigon-Dodekaëder sind von 12 gleichschenkeligen Dreiecken umschlossene Formen, deren allgemeine Gestalt zwischen jener des Tetraëders und Hexaëders schwankt, jedoch so, dass stets die Kanten der ersteren, aber niemals die Kanten der letzteren Gränzform hervortreten *).

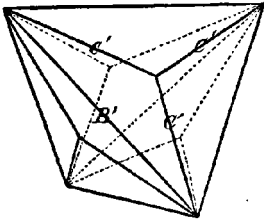


Fig. 15.

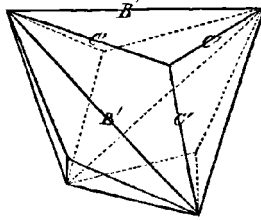


Fig. 16.

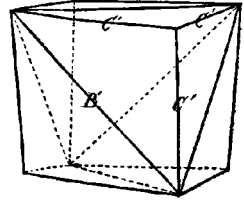


Fig. 17.

Die Kanten sind zweierlei: 6 längere Kanten B' , welche den Kanten des Tetraëders entsprechen, und 12 kürzere Kanten C' , welche zu je drei über den Flächen des eingeschriebenen Tetraëders liegen; die Ecken sind gleichfalls zweierlei: 4 sechsflächige, und 4 dreiflächige (trigonale) Ecken. Die Hauptachsen verbinden die Mittelpunkte je zweier gegenüberliegender längerer Kanten. — Fahlerz, Kieselwismut.

Die Deltoid-Dodekaëder sind von 12 Deltoiden umschlossene Formen, deren allgemeine Gestalt zwischen jener des Tetraëders und Rhomben-Dodekaëders schwankt, ohne dass jedoch die Kanten einer dieser Gränzformen jemals hervortreten können.

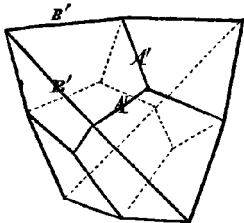


Fig. 18.

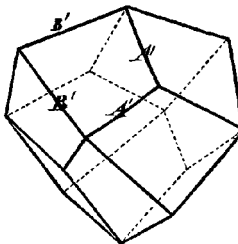


Fig. 19.

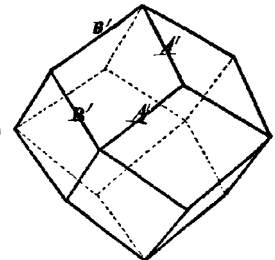


Fig. 20.

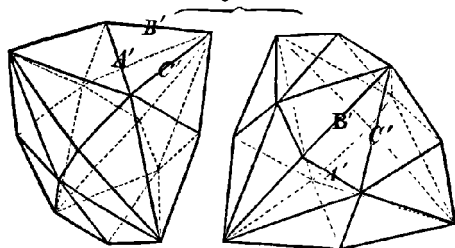
Die Kanten sind zweierlei: 12 längere Kanten B' , welche paarweise über den Kanten, und 12 kürzere Kanten A' , welche zu drei über den Flächen des eingeschriebenen Tetraëders liegen. Die Ecken sind dreierlei: 6 vierflächige (rhombische) Ecken, 4 spitzere, und 4 stumpfere dreiflächige (trigonale) Ecken. Die Hauptachsen verbinden je zwei gegenüberliegende rhombische Eckpunkte. — Fahlerz, Weissgiltigerz, doch nicht als selbständige Form.

und Bezeichnung der Formen statt der Flächen und ihrer Parameter die Normalen der Flächen zu Grunde zu legen. Für das Bedürfniss der Mineralogie, als eines Theiles der Physiographie, scheint es jedoch nicht zweckmässig, diese abstracte Auffassung der Form geltend zu machen, wie erspriesslich solche auch bei manchen Betrachtungen der theoretischen Kristallographie und Kristallophysik sein mag. Der Mineralog bedarf für seine Zwecke eine möglichst repräsentativen Bezeichnung.

*) Daher auch der von G. Rose gebrauchte Name Triäktistetraëder sehr bezeichnend ist.

Die Hexakistetraëder sind von 24 ungleichseitigen Dreiecken umschlossene Formen, deren allgemeine Gestalt bald einer der drei vorhergehenden semitesseralen Formen, bald auch dem Rhomben-Dodekaëder, dem Hexaëder oder dem Tetrakishexaëder genähert sein kann; doch gruppieren sich die Flächen am häufigsten in 4 sechszählige Systeme.

Fig. 21.



Die Kanten sind dreierlei: 12 mittlere B' , paarweise über den Kanten, 12 längere C' , und 12 kürzere A' , zu je dreien über den Flächen des eingeschriebenen Tetraëders. Die Ecken sind gleichfalls dreierlei: 6 vierflächige (rhombische), 4 spitzere, und 4 stumpfere sechsfächige Ecke. Die Haupt-

achsen verbinden je zwei gegenüberliegende rhombische Eckpunkte. — Diamant, Borazit, Fahlerz; jedoch an letzteren beiden Mineralien nicht selbständig.

§. 17. **Ableitung und Bezeichnung der geneigtflächig-semitesseralen Formen.** Das Tetraëder ist die hemiëdrische Form des Oktaëders nach den abwechselnden einzelnen Flächen, und wird aus demselben abgeleitet, indem man seine vier abwechselnden Flächen vergrössert, und die übrigen verschwinden lässt.

Das Zeichen des Tetraëders kann daher $\frac{0}{2}$ geschrieben werden. Da sich jedoch bald die eine, bald die andere Hälfte der ganzen Flächenzahl vergrössert oder allein ausgebildet haben kann, so liefert das Oktaëder zwei, durch ihre Stellung verschiedene, ausserdem aber völlig gleiche Tetraëder (Fig. 14), deren Zeichen durch Vorsetzung der Stellungszeichen + und - unterschieden werden können, von denen jedoch nur das letztere in vorkommenden Fällen hingeschrieben wird*).

Es ist einleuchtend, dass bei jeder Hemiëdrie in ähnlicher Weise zwei hemiëdrische Formen entstehen müssen, welche sich gegenseitig zur holoëdrischen Stammform ergänzen, daher sie complementäre Formen, oder auch, weil sie bei völliger Aehnlichkeit einen Gegensatz der Stellung zeigen, Gegenkörper genannt worden sind**).

Das Trigon-Dodekaëder ist die hemiëdrische Form des Ikositetraëders mOm nach den abwechselnden dreizähligen Flächensystemen, daher sein Zeichen

$\frac{mOm}{2}$, oder auch $-\frac{mOm}{2}$ wird. Eine der gewöhnlichsten Varietäten, welche z. B.

am Fahlerze nicht selten vorkommt, ist $\frac{202}{2}$.

*) Es ist sogar unzuweckmässig, die positiven Vorzeichen mit hinzuschreiben, weil dadurch die Zeichen der Combinationen unnöthiger Weise weitschichtiger werden, und überhaupt jede Ueberladung der Zeichen zu vermeiden ist. Wie man in der Algebra eine ohne Vorzeichen stehende Grösse als positiv vorstellt und behandelt, so gilt dies auch für das ohne Vorzeichen eingeführte Symbol einer Krystallform. Diese Bemerkung hat ganz allgemeine Giltigkeit in allen Krystallsystemen, wo die correlaten Formen oder Partialformen durch die Stellungszeichen + und - unterschieden werden.

***) Diese Verschiedenheit der Stellung ist besonders bei den Combinationen hemiëdrischer Formen (§. 22 u. 23) gar sehr zu berücksichtigen. Es beruht wohl nur auf einer unklaren Auf-

Das Deltoid-Dodekaëder ist die hemiëdrische Form des Triakisoktaëders mO nach den abwechselnden dreizähligen Flächensystemen, weshalb es das Zeichen $\frac{mO}{2}$, oder $-\frac{mO}{2}$ erhält. Eine am Fahlerze und Weissgiltigerze (jedoch untergeordnet) ausgebildete Varietät ist $\frac{3O}{2}$.

Das Hexakistetraëder endlich ist die hemiëdrische Form des Hexakisoktaëders mOn nach den abwechselnden sechszähligen Flächensystemen, und folgt mit $\frac{mOn}{2}$ oder $-\frac{mOn}{2}$ zu bezeichnen. Am Fahlerze kennt man die Varietät $\frac{3O}{2}$ am Boracit die Varietät $\frac{5O\frac{1}{2}}{2}$, doch beide nur als untergeordnete Formen.

Von einem allgemeineren krystallographischen Standpunkte aus betrachtet sind auch das Hexaëder, das Rhomben-Dodekaëder und das Tetrakishexaëder, sobald zugleich mit dem Tetraëder vorkommen, als tetraëdrisch-semiteßserale Formen zu deuten, weil das Tesseralsystem eigentlich in allen seinen holoëdrischen Formen dieser Hemiëdrie unterworfen ist, obgleich solche nur für gewisse Formen eine wirkliche Gestaltveränderung zur Folge hat. Diess wird besonders einleuchtend, wenn man in dem S. 47 stehenden Schema die betreffenden vier Formen mit ihren hemiëdrischen Zeichen einschreibt, wodurch der Zusammenhang derselben mit den übrigen drei Formen in keiner Weise gestört wird. Daher kann es uns nicht befremden an solchen Mineralien, welche durch das Auftreten von Tetraëdern, Trigon-Dodekaëdern u. dergl. ausgezeichnet sind, auch häufig das Hexaëder und Rhomben-Dodekaëder, sowie zuweilen ein Tetrakishexaëder zu beobachten, indem dann diese Formen wenn auch nicht *actu*, so doch *potentia*, wenn auch nicht ihrer Erscheinung, so doch ihrem Wesen nach in den Bereich der tetraëdrisch-semiteßseralen Formen gehören. Wegen der weiteren Erläuterung dieser, von mir schon seit dem Jahre 1830 geltend gemachten Ansicht verweise ich auf die zweite Auflage meiner Anfangsgründe der Krystallographie S. 56, auf mein Lehrbuch der Krystallographie I, S. 135, und auf meine Elemente der theoretischen Krystallographie, S. 93 f.

§. 18. Beschreibung der parallellflächig-semiteßseralen Formen

Diese Formen, welche man auch wegen ihrer Beziehungen zu dem Pentagon-Dodekaëder *dodekaëdrisch-semiteßserale* Formen nennen könnte, sind wesentlich durch folgende Eigenschaften charakterisirt.

Die Pentagon-Dodekaëder sind von 42 symmetrischen Pentagonen umschlossene Formen, deren allgemeine Gestalt zwischen jener des Hexaëders und des Rhomben-Dodekaëders schwankt, ohne dass jedoch die Kanten einer dieser beiden Gränzformen jemals hervortreten könnten.

Die Kanten sind zweierlei: 6 regelmässige, meist längere (selten kürzere) Kanten A'' , welche über den Flächen, und 24 unregelmässige, meist kürzere

fassung des Begriffes von hemiëdrischen Formen, wenn *Riviero* die Hemiëdrie deshalb als ein Eigenthümlichkeit der Ausbildung bezweifelt, weil am Bittersalze, Boracite u. a. Mineralien auch die hemiëdrischen Gegenkörper vorkommen. *Comptes rendus*, t. 25, 1847, p. 639.

*) Ein symmetrisches Pentagon ist ein solches, welches 4 gleiche Seiten und 2 Paare gleicher Winkel hat. Dergleichen Figuren sind und bleiben jedenfalls Pentagone, können aber nicht anders benannt werden, und somit bedarf auch der Name Pentagon-Dodekaëder gar keiner Rechtfertigung, obgleich das reguläre Pentagon-Dodekaëder der Geometrie von diesen Krystalformen ausgeschlossen ist.

selten längere) Kanten C'' , welche gewöhnlich paarweise über den Kanten des eingeschriebenen Hexaëders liegen. Die Ecken sind gleichfalls zweierlei: 8 gleichkantig-dreiflächige (trigonale) und 12 ungleichkantig-dreiflächige (unregelmässige)

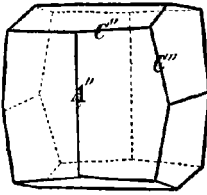


Fig. 22.

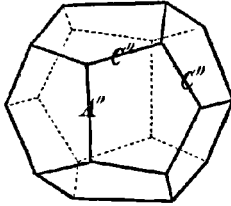


Fig. 23.

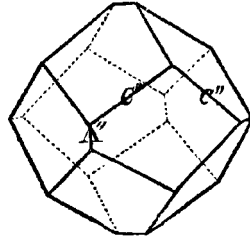


Fig. 24.

Ecke. Die Hauptaxen verbinden die Mittelpunkte je zweier gegenüberliegender regelmässiger Kanten. Hexaëdrischer Eisenkies oder Pyrit und Glanzkobalt.

Je nachdem in den Pentagonen die einzelne Seite entweder grösser oder kleiner als jede der vier gleichen Seiten ist, demgemäss hat das Pentagon-Dodekaëder mehr Aehnlichkeit mit dem Hexaëder, Fig. 22, oder mit dem Rhomben-Dodekaëder, Fig. 24. Mitten inne steht, freilich nur als ideale und in der Krystallwelt sogar unmögliche Form, das reguläre Pentagon-Dodekaëder der Geometrie.

Die Dyakisdodekaëder*) sind in der Regel von 24 gleichschenkeligen Trapezen (selten von dergleichen Trapezen) umschlossene Formen, deren allgemeine Gestalt an verschiedene andere Formen, gewöhnlich aber an irgend ein Pentagon-Dodekaëder erinnert.

Die Kanten sind dreierlei: 12 kürzeste A'' , paarweis über den regelmässigen Kanten, und 12 längste B'' , einzeln über den Flächen des eingeschriebenen Pentagon-Dodekaëders, sowie 24 mittlere, unregelmässige Kanten C'' ,

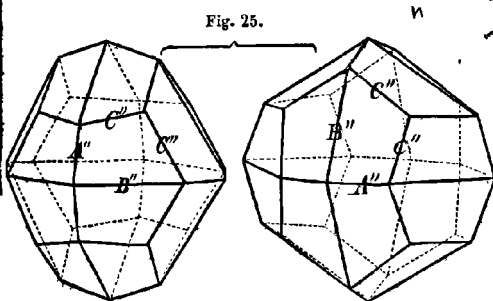


Fig. 25.

welche eine den unregelmässigen Kanten desselben Dodekaëders nahe kommende Lage haben. Die Ecken sind gleichfalls dreierlei: 6 gleichwinklig-vierflächige (rhombische), 8 dreiflächige (trigonale) und 12 ungleichwinklig-vierflächige (unregelmässige) Ecke.

Die Hauptaxen verbinden je zwei gegenüberliegende rhombische Eckpunkte. — Pyrit und Glanzkobalt, an ersterem bisweilen selbständig.

Wenn die Flächen Trapeze sind, so wird jede Kante C'' der gegenüber liegenden Kante B'' parallel, weshalb denn in jedem eine längste Kante bildenden Flächenpaare drei parallele Kanten hervortreten; diese sehr auffallende Erscheinung rechtfertigt für dergleichen Varietäten den Namen parallelkantige Dyakisdodekaëder.

*) Eigentlich Disdodekaëder, was jedoch, zumal bei vorausgehendem Artikel, schwer auszusprechen ist und schlecht klingt, daher ich statt dis die freilich ungebräuchliche Form dyakis wählte.

§. 19. **Ableitung und Bezeichnung der parallelfächig-semiteßerale Formen.** Die Pentagon-Dodekaëder sind die hemiëdrischen Formen der Tetrakis hexaëder ∞On nach den abwechselnden einzelnen Flächen, und daher allgemein mit $\frac{\infty On}{2}$ zu bezeichnen; die gewöhnlichste Varietät $\frac{\infty O_2}{2}$ findet sich am Pyrit häufig ausgebildet, und wird daher auch Pyritoëder genannt.

Für das reguläre Pentagon-Dodekaëder der Geometrie würde die Ableitungszahl $n = \frac{1 + \sqrt{5}}{2}$ erfordert, welche eine irrationale Zahl ist; daher ist denn auch diese Form als Krystallform unmöglich (§. 14 Anm. 1); sehr nahe würde die Varietät $\frac{\infty O_{\frac{3}{2}}}{2}$ kommen.

Die Dyakisdodekaëder sind die hemiëdrischen Formen des Hexakisoktaëders mOn nach denen, an den abwechselnden mittleren Kanten gelegenen Flächenpaaren; um sie daher von den Hexakistetraëdern, als den geneigtflächig-hemiëdrischen Formen derselben Stammform zu unterscheiden, wollen wir ihr Zeichen zwei parallele Klammern einschliessen; sonach ist $\left[\frac{mOn}{2} \right]$ das allgemeine Zeichen der Dyakisdodekaëder; die gewöhnlichsten Varietäten sind $\left[\frac{3O_{\frac{3}{2}}}{2} \right]$, $\left[\frac{4O_2}{2} \right]$ und $\left[\frac{5O_{\frac{5}{3}}}{2} \right]$. Als allgemeine Bedingung für die parallelkantigen Dyakisdodekaëder gilt $m = n^2$, weshalb denn die zweite der aufgeführten Varietäten parallelkantig ist.

Die, zu Ende von §. 17, in Betreff der geneigtflächig-semiteßeralen Ausbildung des Tesseralsystems stehende Anmerkung gilt in erweiterterem Maasse auch die parallelfächig-semiteßerale Ausbildungsweise desselben. Obgleich nämlich nur zwei seiner holoëdrischen Formen eine wirkliche Gestaltveränderung erleiden, sind doch auch die übrigen 5 holoëdrischen Formen, also das Hexaëder, das Oktaëder, das Rhomben-Dodekaëder, die Triakisoktaëder und die Ikositetraëder als hemiëdrische Formen zu deuten, sobald sie an einem Minerale vorkommen, welches in Pentagon-Dodekaëdern oder Dyakisdodekaëdern krystallisiert. Denn es lässt sich beweisen, dass die genannten 5 holoëdrischen Formen, wenn das Gesetz dieser Hemiëdrie an ihr verwirklicht wird, gar keiner Gestaltveränderung unterliegen können. Daher sind z. B. am Eisenkiese das Hexaëder, das Oktaëder, das Rhomben-Dodekaëder u. s. w. wenn auch nicht ihrer Erscheinung, so doch ihrem Wesen nach als hemiëdrische Formen zu betrachten, wie diess schon die Uebergänge der Pentagondodekaëder beweisen. Vergl. die zweite Auflage meiner Anfangsgründe der Krystallographie, S. 4 und mein Lehrbuch der Krystallographie, I, S. 136.

§. 20. **Combinationen der tesseralen Formen.** Die Beobachtung lehrt, dass die Formen des Tesseralsystemes (wie die aller übrigen Krystallsysteme) nicht nur einzeln vorkommen, sondern oft zu zwei, drei und mehr an einem und demselben Krystalle zugleich ausgebildet, oder zu einer Combination verbunden sind. In solchen Combinationen, welche nach der Anzahl der zu ihnen beitragenden Formen als zweizählige, dreizählige u. s. w. unterschieden werden, kann natürlich keine der combinirten Formen ganz vollständig erscheinen, weil ihre gleichzeitige Ausbildung an demselben Krystalle (oder um denselben Mittelpunkt) nur in der Weise möglich ist, dass die Flächen der einen Form

symmetrisch zwischen den Flächen, und folglich an der Stelle gewisser Kanten und Ecke der anderen Formen auftreten; weshalb diese Kanten und Ecke durch eine Flächen gleichsam wie weggeschnitten (abgestumpft, zugespitzt oder zugespitzt) erscheinen, und ganz neue Kanten (Combinationskanten) entstehen, welche weder der einen noch der andern Form eigenthümlich zugehören. Gewöhnlich sind die Flächen der einen Form viel mehr ausgedehnt als die der andern, so dass sie den Totalhabitus der Combination bestimmt, während manche Formen nur eine sehr geringe Flächenausdehnung zeigen; dieses Verhältniss bedingt den Unterschied der vorherrschenden und untergeordneten Formen. Uebrigens erstreckt sich die zu Ende von §. 42 erwähnte Disjunction zwischen holoëdrischen und hemiëdrischen Formen auch auf die Combinationen derselben, und so haben wir denn im Tesseralsysteme plenotesserale und semitesserale, so wie innerhalb der letzteren geneigtflächig- und parallelfächig-semitesserale Combinationen zu unterscheiden*), von welchen wir nur einige der allergewöhnlichsten in aller Kürze betrachten wollen.

Ausführliche Nachweisungen finden sich in meinen Anfangsgründen der Krystallographie, 2. Aufl., S. 73—93. Als eine auch für alle folgenden Krystalssysteme gültige Bemerkung mag es hier nur erwähnt werden, dass man unter der Entwicklung einer Combination die Bestimmung aller zu ihr beitragenden Formen versteht, und dass das krystallographische Zeichen einer Combination dadurch gewonnen wird, dass man die Zeichen ihrer einzelnen Formen, nach Maassgabe des Vorherrschens derselben, durch Punkte getrennt hinter einander schreibt. Dabei ist es zweckmässig, die einzelnen Zeichen selbst ganz dicht an einander zu rücken, damit das Gesamtzeichen der Combination nicht zu weitschichtig und locker erscheint. Es sind diess kleine Rücksichten, gegen welche nicht selten gefehlt wird.

§. 21. Einige plenotesserale Combinationen. In den meisten derselben erscheint das Hexaëder, oder das Oktaëder oder auch das Rhomben-Dodekaëder als vorherrschende Form, wie denn überhaupt diese drei Formen am häufigsten ausgebildet und in der Mehrzahl der Combinationen zu finden sind, weshalb wir uns auch fast nur auf ihre gegenseitigen Combinationen beschränken wollen. Das Hexaëder erfährt durch die Flächen des Oktaëders eine regelmässige Abstumpfung seiner Ecke, durch die Flächen des Rhomben-Dodekaëders eine regelmässige Abstumpfung seiner Kanten, und durch jedes Ikositetraëder mOm (am häufigsten durch 202) eine dreiflächige, auf die Flächen aufgesetzte Zuspitzung seiner Ecke.

Fig. 26.

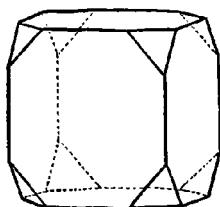
 $\infty 0 \infty . 0 .$

Fig. 27.

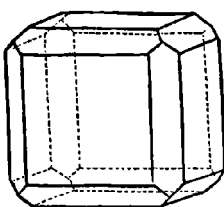
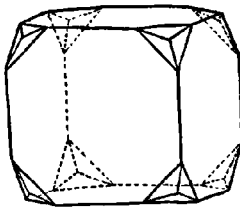
 $\infty 0 \infty . \infty 0 .$

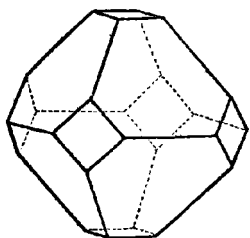
Fig. 28.

 $\infty 0 \infty . 202 .$

*) Nach Rammelsberg kommt am chloresauren Natron die Combination des Hexaëders mit dem Tetraëder und Pentagondodekaëder, also scheinbar geneigtflächige und parallelfächige Hemiëdrie zugleich vor, was jedoch als die Folge einer tetartoëdrischen Ausbildung der Formen zu betrachten ist. Vgl. die Abbildung S. 44.

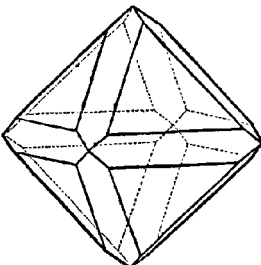
Das Oktaëder erfährt durch die Flächen des Hexaëders eine Abstumpfung seiner Ecke, durch die Flächen des Rhomben-Dodekaëders eine regelmässige Abstumpfung seiner Kanten, und durch jedes Ikositetraëder (gewöhnlich durch 20) eine vierflächige auf die Flächen aufgesetzte Zuspitzung seiner Ecke.

Fig. 29.



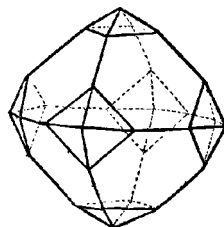
$$0.\infty 0\infty.$$

Fig. 30.



$$0.\infty 0.$$

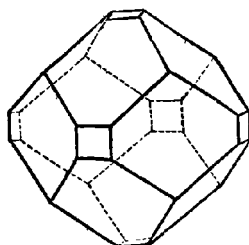
Fig. 31.



$$0.202.$$

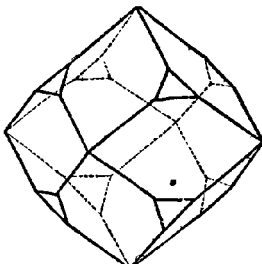
Das Rhomben-Dodekaëder erleidet durch die Flächen des Hexaëders eine Abstumpfung seiner tetragonalen Ecke, durch die Flächen des Oktaëders eine Abstumpfung seiner trigonalen Ecke, und durch das Ikositetraëder 202 eine Abstumpfung seiner Kanten.

Fig. 32.



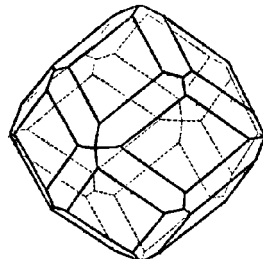
$$\infty 0.\infty 0\infty.$$

Fig. 33.



$$\infty 0.0.$$

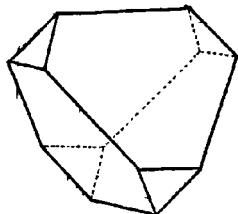
Fig. 34.



$$\infty 0.202.$$

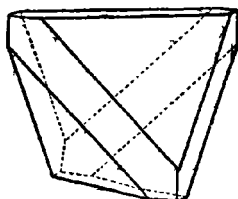
§. 22. **Einige geneigtflächig-semiesserales Combinationsen.** Gewöhnlich erscheint das Tetraëder, oder das Rhomben-Dodekaëder, oder auch das Hexaëder, selten ein Trigon-Dodekaëder als vorherrschende Form.

Fig. 35.



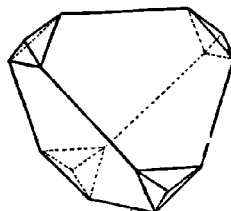
$$\frac{0}{2}.\frac{0}{2}.$$

Fig. 36.



$$\frac{0}{2}.\infty 0\infty.$$

Fig. 37.

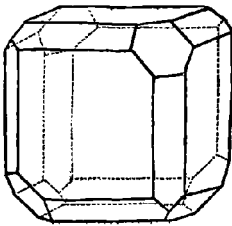


$$\frac{0}{2}.\infty 0.$$

Das Tetraëder erleidet durch die Flächen seines Gegenkörpers eine Abstumpfung der Ecke, durch die Flächen des Hexaëders eine Abstumpfung d

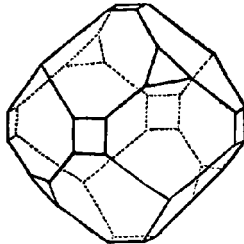
Kanten, und durch die Flächen des Rhomben-Dodekaäders eine dreiflächige, auf die Flächen aufgesetzte Zuspitzung der Ecke.

Fig. 38.



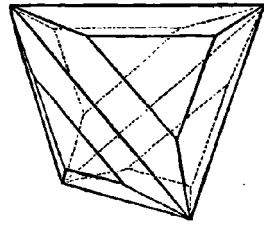
$$\infty 0 \infty \cdot \frac{0}{2} \cdot \infty 0$$

Fig. 39.



$$\infty 0 \cdot \frac{0}{2} \cdot \infty 0 \infty$$

Fig. 40.



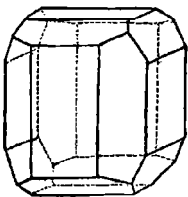
$$\frac{202}{2} \cdot \frac{0}{2}$$

Das Rhomben-Dodekaäder erleidet durch die Flächen des Tetraäders eine Abstumpfung der abwechselnden trigonalen Ecke, das Hexaäder durch dieselbe Form eine Abstumpfung seiner abwechselnden Ecke, und jedes Trigon-Dodekaäder durch das Tetraäder von gleicher Stellung eine Abstumpfung der trigonalen Ecke.

§. 23. Einige parallellächig-semiteggerale Combinationen. In ihnen

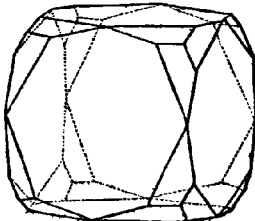
erscheint gewöhnlich das Hexaäder, oder das Oktaäder, oder auch das Pentagon-Dodekaäder $\frac{\infty 0 2}{2}$ als vorherrschende Form.

Fig. 41.



$$\infty 0 \infty \cdot \frac{\infty 0 2}{2}$$

Fig. 42.

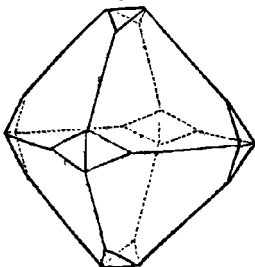


$$\infty 0 \infty \cdot \left[\frac{402}{2} \right]$$

Das Hexaäder erfährt durch die Flächen eines jeden Pentagon-Dodekaäders (gewöhnlich der Varietät $\frac{\infty 0 2}{2}$) eine unsymmetrische Abstumpfung seiner Kanten, und

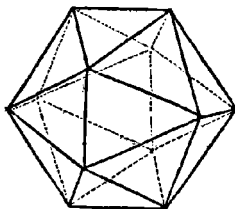
durch jedes Dyakisdodekaäder eine unsymmetrische dreiflächige Zuspitzung seiner Ecke.

Fig. 43.



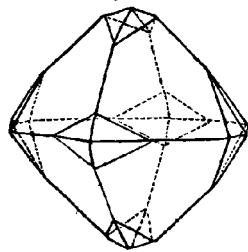
$$0 \cdot \frac{\infty 0 2}{2}$$

Fig. 44.



$$0 \cdot \frac{\infty 0 2}{2}$$

Fig. 45.

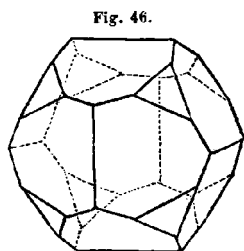


$$0 \cdot \left[\frac{30 \frac{3}{2}}{2} \right]$$

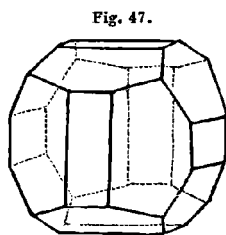
Das Oktaäder erleidet durch die Flächen eines jeden Pentagon-Dodekaäders, gewöhnlich der Varietät $\frac{\infty 0 2}{2}$, eine Zuschärfung, durch jedes Dyakisdodekaäder

aber eine vierflächige Zuspitzung seiner Ecke, wobei sowohl jene Zuschärfung als diese Zuspitzungsflächen (die letzteren paarweise) auf zwei gegenüberliegenden Kanten aufgesetzt sind. Sind die Flächen des Oktaëders und Pentagon-Dodekaëders im Gleichgewichte ausgebildet, so erscheint die Combination ähnlich dem Ikosaëder der Geometrie; Fig. 44.

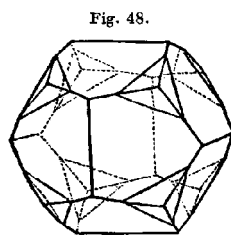
Das Pentagon-Dodekaëder $\frac{\infty O 2}{2}$ erfährt durch die Flächen des Oktaëders eine Abstumpfung seiner trigonalen Ecke, durch die Flächen des Hexaëders eine Abstumpfung seiner regelmässigen Kanten, und durch die Flächen gewisser in gleicher Stellung befindlicher Dyakisdodekaëder, sehr gewöhnlich durch $\left[\frac{30 \frac{3}{2}}{2} \right]$ eine regelmässig dreiflächige, auf die Flächen aufgesetzte Zuspitzung seiner trigonalen Ecke.



$$\frac{\infty O 2}{2} . O .$$



$$\frac{\infty O 2}{2} . \infty O \infty$$



$$\frac{\infty O 2}{2} . \left[\frac{30 \frac{3}{2}}{2} \right] .$$

Es kommen auch zuweilen Combinationen vor, in denen Dyakisdodekaëder als vorherrschende Formen auftreten; wir müssen sie jedoch hier übergehen, wo es nur darauf ankommt, die gewöhnlichsten Erscheinungen zur Kenntniss zu bringen.

Anmerkung. Für die Entwicklung der drei- und mehrzähligen Combinationen gewinnen besonders die Flächenzonen eine grosse Wichtigkeit. Man versteht nämlich unter einer Zone jeden Inbegriff von drei oder mehreren Flächen, welche sich in laute parallelen Kanten schneiden, und man nennt die Linie, welche die Lage dieser Kanten allgemein bestimmt, die Zonenlinie. Je drei Flächen einer und derselben Zone zeigen nun allemal eine sehr bestimmte Relation ihrer Parameter, welche durch die Zonengleichung ausgedrückt wird, mittels der sich, wenn nur für zwei Flächen einer Zone die Parameter bekannt sind, das Parameterverhältniss jeder anderen tautozonalen (d. h. zu derselben Zone gehörigen) Fläche mehr oder weniger vollständig bestimmen lässt. Die Zonen liefern daher besonders in den mehrzähligen Combinationen, in welchen die Flächen verschiedener Formen nach verschiedenen Richtungen zu parallelen Durchschnitten gelangen, ein wesentliches Hilfsmittel zur Bestimmung derjenigen Formen, welche nicht unmittelbar nach ihren Verhältnissen zu erkennen sind. Diess gilt ganz allgemein für alle Krystalssysteme, weshalb denn die von Weiss gegründete Zonenlehre eine hohe Bedeutung für die Krystallographie erlangt hat. Vergl. meine Anfangsgründe der Krystallographie, 2. Aufl. S. 25 und 279 ff.

§. 23 a. **Uebersetzung unserer Zeichen in die Millerschen.** Da die Millersche Krystallographie vielen Eingang gefunden hat, so dürfte es nützlich sein, die Verhältnisse zu erläutern, in welchen unsere krystallographischen Zeichen zu den Millerschen stehen.

Der *Millerschen* Signatur liegt gewissermaassen die Voraussetzung zu Grunde, dass die verschiedenen tesseralen Formen nicht durch Umschreibung um, sondern durch Einschreibung in das Oktaëder abgeleitet werden. Für irgend ein Hexakisoktaëder mOn wird das Verhältniss der Parameter durch $\frac{1}{h} : \frac{1}{k} : \frac{1}{l}$ ausgedrückt, in welchem (wie bereits oben S. 16 bemerkt wurde) die Nenner h , k und l ganze Zahlen oder auch zum Theil 0 sind. Diese Nenner der Parameterwerthe nennt *Miller* die Indices der Flächen oder Formen, wobei vorausgesetzt wird, dass h der grösste und l der kleinste Index ist; der Complex hkl dieser Indices aber liefert ihm das krystallographische Zeichen der entsprechenden holoëdrischen Form. Das Zeichen der geneigtflächig-semiteggeralen Form bildet *Miller*, indem er dem Zeichen hkl ein (griechisches) κ , und das Zeichen der parallelflächig-semiteggeralen Form, indem er demselben Zeichen ein π vorsetzt.

Um nun unsere Zeichen in die *Millerschen* zu übersetzen, dazu bedarf es nur folgender Erwägung. Im Hexakisoktaëder mOn gilt für uns das Parameter-Verhältniss $m : n : 4$; schreiben wir es umgekehrt, und dividiren wir es mit mn , so wird

$$1 : n : m = \frac{1}{mn} : \frac{1}{m} : \frac{1}{n};$$

also würde ganz allgemein $h : k : l = mn : m : n$, welches Verhältniss jedoch stets auf seinen einfachsten Ausdruck zu bringen ist. Diess geschieht immer sehr leicht, wenn m und n ganze Zahlen sind; ist aber eine dieser Zahlen ein (unächter) Bruch, oder sind beide dergleichen Brüche, so hat man das Verhältniss $mn : m : n$ mit den Nennern dieser Brüche zu multipliciren.

Ist $n = m$, so wird $h : k : l = m : 1 : 1$, und folglich $mOm = (m11)$;

und ist $n = 1$, so wird $h : k : l = m : m : 1$, und folglich $mO = (mm1)$.

Ist endlich $m = \infty$, so wird

$$mn : m : n = \infty n : \infty : n = n : 1 : 0, \text{ und folglich } \infty On = (n10),$$

wo in dem Falle, dass n ein (unächter) Bruch sein sollte, statt n der Zähler, und statt 1 der Nenner desselben zu schreiben ist.

Ein paar Beispiele mögen den Gebrauch dieser Regeln erläutern.

Für das Hexakisoktaëder $5O\frac{2}{3}$ ist $m = 5$, und $n = \frac{2}{3}$, folglich das *Millersche* Zeichen $hkl = 531$.

Für das Ikositetraëder $3O3$ wird $hkl = hll = 311$.

Für das Triakisoktaëder $3O$ wird $hkl = hhl = 331$.

Für das Tetrakishexaëder $\infty O\frac{2}{3}$ wird $hkl = hk0 = 320$; und so wird man sich leicht für jede andere, nach unserer Methode bezeichnete Form das entsprechende *Millersche* Zeichen bilden können. Auf ähnliche Weise hat man in den folgenden Krystalssystemen zu verfahren, mit Ausnahme des hexagonalen Systems.

Umgekehrt übersetzen sich die *Millerschen* Zeichen in die unserigen, wie folgt:

$$\text{Da } h : k : l = mn : m : n,$$

so wird offenbar $h : k = n : 1$, und folglich $n = \frac{h}{k}$;

ebenso wird $k : l = m : n$, und folglich $m = \frac{h}{l}$.

Dem *Millerschen* Zeichen hkl entspricht daher unser Zeichen $\frac{h}{l} O \frac{h}{k}$.

2. Tetragonales Krystallsystem.

§. 24. **Grundcharakter.** Das tetragonale System, welches von *Weiss* das viergliedrige oder zwei- und einaxige, von *Mohs* das pyramidale, von *Hausmann* das monodimetrische und von Anderen das quadratische System *) genannt wird hat mit dem Tesseralsysteme die Dreizahl und Rechtwinkeligkeit der Axen gemein, unterscheidet sich aber durch das Grössenverhältniss derselben, indem gegen zwei gleiche Axen eine ungleiche Axe vorhanden ist. Diese letzteren beherrscht die Symmetrie aller Formen, bestimmt die aufrechte Stellung derselben, und ist in aller Hinsicht von der Natur selbst als die Hauptaxe bezeichnet. Wir nennen ihre Endpunkte Pole, und die von solchen auslaufenden Kanten Polkanten, die in sie fallenden Ecke Polecke. Die beiden anderen Axen gelten nur als Nebenaxen, und die beiden, mitten zwischen ihnen hinlaufenden Linien lassen sich als Zwischenaxen bezeichnen. Die Ebene durch die beiden Nebenaxen heisst die Basis, jede der beiden Ebenen durch die Hauptaxe und eine Nebenaxe ein primärer Hauptschnitt, und jede der beiden Ebenen durch die Hauptaxe und eine Zwischenaxe ein secundärer Hauptschnitt. — Der Name Tetragonalsystem bezieht sich auf die, meist quadratische Figur der Basis.

§. 25. **Uebersicht der tetragonalen Formen.** Man kennt gegenwärtig folgende verschiedene Arten von tetragonalen Formen :

A. Geschlossene, d. h. ihren Raum allseitig umschliessende Formen, von definiter Ausdehnung.

- 1) Tetragonale Pyramiden (drei Arten),
- 2) Ditetragonale oder achtseitige Pyramiden,
- 3) Tetragonale Sphenoide,
- 4) Tetragonale Skalenoëder, und, wenigstens als mögliche Formen
- 5) Tetragonale Trapezoëder.

B. Offene, d. h. ihren Raum nicht allseitig umschliessende Formen, von indefiniter Ausdehnung.

- 6) Tetragonale Prismen (drei Arten),
- 7) Ditetragonale oder achtseitige Prismen, und
- 8) das Pinakoid.

Aus der Ableitung ergibt sich, dass die offenen Formen nur als die Gränzformen gewisser geschlossener Formen zu betrachten sind. Diese letzteren aber zerfallen wiederum in holoëdrische Formen, wohin die tetragonalen Pyramiden der ersten und zweiten Art nebst den ditetragonalen Pyramiden gehören, und in hemiëdrische Formen, wohin die übrigen Arten zu rechnen sind.

*) Viele ziehen dem Prädicate tetragonal das Prädicat quadratisch vor; ja, es ist sogar gesagt worden, der Name tetragonal sei falsch oder doch unzureichend, weil er für jed vierseitige Figur gelte. Vor solchem Ausspruche hätte man sich doch erst im *Euklid* umsehen sollen, welcher das Wort *τετραγωνον* ausdrücklich zur Bezeichnung des Quadrates gebraucht. Es war jedenfalls ein glücklicher Gedanke von *Breithaupt*, den Namen tetragonales System vorzuschlagen, nicht nur, weil die kristallographische Nomenclatur überhaupt ihre Namen meist aus der griechischen Sprache entlehnt, sondern auch, weil die Alliteration der Worte tetragon und hexagonal an die grosse Analogie erinnert, welche zwischen den beiden so benannten Krystallsystemen waltet. Der Name pyramidales System besagt gar nichts.

Da die Trapezoëder bis jetzt nur äusserst selten beobachtet wurden, so können sie für unsere Zwecke nicht weiter in Betracht kommen. Sie entstehen aus den ditetragonalen Pyramiden durch Vergrösserung ihrer abwechselnden einzelnen Flächen, und lassen sich daher keinesweges dadurch vorstellig machen, dass man die untere Hälfte einer tetragonalen Pyramide gegen die obere Hälfte um die Hauptaxe durch 45° verdreht denkt.

§. 26. **Beschreibung der verschiedenen Formen.** Die tetragonalen Pyramiden sind von 8 gleichschenkeligen Dreiecken umschlossene Formen, deren Mittelkanten in einer Ebene liegen, und ein Quadrat bilden. Sie stellen jedenfalls einen Inbegriff zweier, in ihren Grundflächen verbundener Pyramiden der Geometrie dar, welche bei gleicher quadratischer Basis gleiche Höhe besitzen*).

Die Kanten sind zweierlei: 8 Polkanten X (oder Y), so genannt, weil sie von den Polen der Hauptaxe ausgehen, und 4 Mittelkanten Z , so genannt, weil sie stets um die Mitte der Form liegen. Die Ecke sind ebenfalls zweierlei: zwei tetragonale Polecke, und 4 rhombische Mittelecke. Es giebt möglicherweise eine unendliche Manchfaltigkeit von tetragonalen Pyramiden.

Fig. 49.

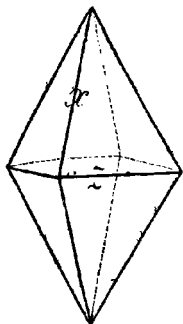


Fig. 50.

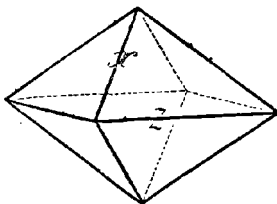
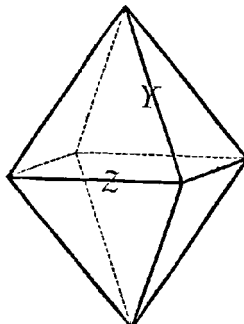


Fig. 49a.



Nach der verschiedenen Lage ihrer Mittelkanten zu den Nebenaxen sind drei, wesentlich verschiedene Arten von tetragonalen Pyramiden zu unterscheiden. Es verbinden nämlich die Nebenaxen in den Pyramiden der ersten Art die Eckpunkte der Basis, in den Pyramiden der zweiten Art die Mittelpunkte der Sei-

*) Sie und alle Pyramiden der Krystallographie würden daher eigentlich Dipyramiden genannt werden müssen; da jedoch einfache Pyramiden im Reiche der Krystalloformen gar nicht oder nur äusserst selten (in Folge des Hemimorphismus) vorkommen, so kann man der Kürze wegen das Wort Pyramide schlechthin beibehalten.

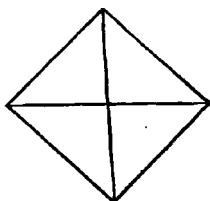
Der von einem, um die krystallographische Nomenclatur hochverdienten Mineralogen in Vorschlag gebrachte Name Pyramidoëder scheint schon deshalb nicht zweckmässig, weil alle mit hedra zusammengesetzte Namen in ihren ersten Sylben entweder die Zahl oder die Figur der Flächen ausdrücken, so dass jener Name eine von pyramidalen Flächen umschlossene Form bezeichnen würde. Dieselbe Bemerkung ist gegen den Namen Sphenoëder geltend zu machen. — Ueber die Benennung der einaxigen Formen nach der Zahl ihrer Flächen habe ich mich bereits in der Anm. S. 40 ausgesprochen; der Name Quadratoktaëder ist zwar etwas kürzer, als der Name tetragonale Pyramide, er drückt aber gar nichts aus, was an eine Verschiedenheit dieser Form von dem Oktaëder des Tesseralsystemes erinnern könnte. Vergleicht man endlich alle solche Namen wie Quadratoktaëder, Rhombenoktaëder, Hexagondodekaëder mit Rhombendodekaëder und anderen analog gebildeten Namen des Tesseralsystemes, so erkennt man sofort, wie wenig sie geeignet sind, eine consequente Nomenclatur zu begründen. Denn der Consequenz zufolge würden die Namen Quadratoktaëder oder Rhombenoktaëder eben so einen von Quadraten oder von Rhomben umschlossenen Achteflächner bedeuten müssen, wie der Name Rhombendodekaëder einen von Rhomben umschlossenen Zwölfflächner bedeutet.

ten der Basis, und in den Pyramiden der dritten Art irgend andere Punkte dieser Seiten. Wir können auch diese drei Arten von tetragonalen Pyramiden nach den Namen Protopyramiden, Deuteropyramiden und Tritopyramiden belegen, und werden uns weiterhin dieser Namen bedienen.

Basis der tetragonalen Pyramiden

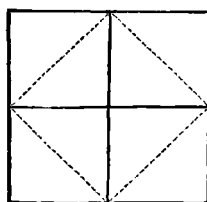
erster Art
(Protopyramide)

Fig. 51.



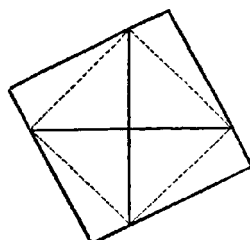
zweiter Art
(Deuteropyramide)

Fig. 52.



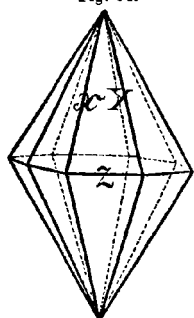
dritter Art
(Tritopyramide).

Fig. 53.



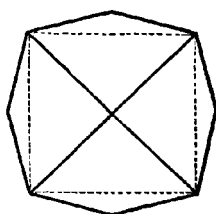
Die Protopyramiden und Deuteropyramiden sind holoëdrische und sehr häufig vorkommende Formen, obwohl sie nur selten selbständig ausgebildet sind. Zirkon, Scheelit, Hausmannit, Anatas, Kupferkies, Mellit.

Fig. 54.



Ditetragonale Pyramide.

Fig. 55.



Basis derselben.

Ausserdem unterscheidet man noch stumpfe und spitze Pyramiden, zwischen welchen das Oktaëder des Tetrahedronsystems seinen Verhältnissen nach in der Mitte inne steht, obwohl solches niemals als eine tetragonale Form existieren kann. Die Polkanten der Protopyramiden (Fig. 49 u. 50) werden mit *X*, die der Deuteropyramiden (Fig. 49^a) mit *Y* bezeichnet. Für die Mittelkanten gilt in beiden Pyramiden der Signaturbuchstabe *Z*.

Die ditetragonalen Pyramiden sind von 16 ungleichseitigen Dreiecken umschlossene Formen, deren Mittelkanten in einer Ebene liegen und ein Ditetragon (d. h. ein gleichseitiges, aber nur abwechselnd gleichwinkeliges Achteck) bilden.

Die Kanten sind dreierlei: 8 längere schärfere, und 8 kürzere stumpfere Polkanten, sowie 8 Mittelkanten *Z*; die Ecken sind ebenfalls dreierlei: 2 achtfächige (ditetragonale) Polecke, 4 spitzere und 4 stumpfere vierflächige (rhombische) Mitteltecke. — Die eine Art von Polkanten fällt immer in die primären, die andere in die sekundären Hauptschnitte, nach welcher Lage sie als primäre Polkanten und sekundäre Polkanten *Y* unterschieden werden können*).

*) Früher habe ich diese Polkanten, eben so wie die ihnen entsprechenden Hauptschnitte als normale und diagonale unterschieden; doch scheint mir die hier vorgeschlagene Nennung zweckmässiger zu sein.

Die ditetragonalen Pyramiden sind nur sehr selten als selbständige Formen beobachtet worden, da sie gewöhnlich untergeordnet in Combination mit tetragonalen Pyramiden und anderen Formen auftreten. Zirkon, Vesuvian, Zinnerz.

Regelmässig achtseitige oder oktagonale Pyramiden, und eben dergleichen Prismen, sind in der Krystallwelt nicht möglich, weil ihre Ableitung eine irrationale Ableitungszahl erfordern würde. *Breithaupt* hat für die Figur der Basis der achtseitigen Pyramiden den Namen Ditetragon vorgeschlagen; wenn man nun unter Oktagon das regelmässige Achteck versteht, so giebt es in der That keine oktagonale Pyramiden.

Fig. 56.

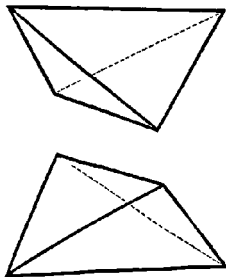
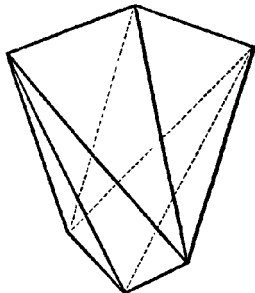


Fig. 57.



Die tetragonalen Skalenöeder sind von 8 ungleichseitigen Dreiecken umschlossene Formen, deren Mittelkanten im Zickzack auf- und absteigen (Fig. 57). Sie stehen in sehr nahen Verhältnissen zu den Sphenoiden, und werden als hemiëdrische Formen aus den ditetragonalen Pyramiden durch Vergrößerung der, an den abwechselnden secundären Polkanten gelegenen Flächenpaare abgeleitet.

Da diese beiden Arten von hemiëdrischen Formen nur an sehr wenigen Mineralspecies vorkommen, so mag es für unseren Zweck hinreichen, hiermit auf sie aufmerksam gemacht zu haben. Der Kupferkies zeigt sehr gewöhnlich sowohl Sphenoiden als auch Skalenöeder, weil seine Krystallreihe der sphenoidischen Hemiëdrie unterworfen ist.

Die tetragonalen Prismen sind von 4, der Hauptaxe parallelen Flächen umschlossene Formen, deren Querschnitt ein Quadrat ist (Fig. 58); sie zerfallen nach denselben Kriterien wie die tetragonalen Pyramiden in Prismen der ersten, zweiten und dritten Art. Sie und die achtseitigen Prismen bedingen die säulenförmigen Krystalle des Tetragonalsystemes.

Fig. 58.

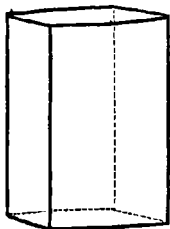


Fig. 60.

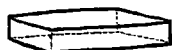
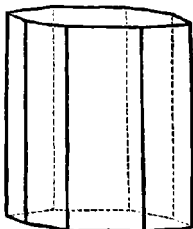


Fig. 59.



Fig. 61.

Da es nur ein tetragonales Prisma der ersten Art, und eben so nur eines der zweiten Art giebt, und da beide besonders häufig vorkommen, so pflegt man sie wohl auch schlechthin das erste und das zweite Prisma zu nennen. Wir wollen sie, in Uebereinstimmung mit den entsprechenden Pyramiden,

da es nur ein tetragonales Prisma der ersten Art, und eben so nur eines der zweiten Art giebt, und da beide besonders häufig vorkommen, so pflegt man sie wohl auch schlechthin das erste und das zweite Prisma zu nennen. Wir wollen sie, in Uebereinstimmung mit den entsprechenden Pyramiden,

durch die Namen Protoprisma und Deutero-prisma unterscheiden.

Die ditetragonalen Prismen sind von 8, der Hauptaxe parallelen Flächen umschlossene Formen, deren Querschnitt ein Ditetragon ist; Fig. 60. Sie haben zweierlei Seitenkanten, welche nach ihrer Lage in den betreffenden Hauptschnitten als primäre und sekundäre Seitenkanten unterschieden werden.

Das Pinakoid ist das der Basis parallele Flächenpaar, welches die tafelförmigen Krystalle des Tetragonalsystemes bedingt; Fig. 59 und 61.

Da die Prismen in der Richtung der Hauptaxe, und das Pinakoid in der Richtung der Nebenaxen unbegrenzt oder offen sind, so müssen sie allemal, und zwar jene terminal, diese lateral durch die Flächen anderer Formen begrenzt sein. Die Combination ist eine nothwendige Bedingung ihrer Existenz.

Die in den Figuren 58 und 60 mit gezeichneten Endflächen der Säule, und die in den Figuren 59 und 61 mit gezeichneten Randflächen des Pinakoides gehören dabei nicht mit zu denjenigen Formen, welche eigentlich durch diese Figuren dargestellt werden sollen.

§. 27. **Grundform und Ableitung.** Eine jede tetragonal krystallisirende Mineralspecies wird durch bestimmte Dimensions-Verhältnisse ihrer Pyramiden charakterisirt, vermöge welcher allein ihr Formencomplex von den Formencomplexen anderer tetragonalen Mineralspecies zu unterscheiden ist*). Da aber alle Formen eines und desselben Formencomplexes aus einander abgeleitet werden können, so braucht man das Dimensions-Verhältniss nur einer Pyramide zu bestimmen. Dazu wählt man immer eine der tetragonalen Pyramiden, welche man als eine Protopyramide betrachtet, als Grundform den Ableitungen unterstellt, und mit dem Buchstaben P bezeichnet. — Das (durch Messung ermittelte) Winkelmaass einer ihrer Kanten, am besten der Mittelkante Z, bestimmt die Grundform nach ihren Angular-Dimensionen, wogegen das (durch Rechnung gefundene) Verhältniss der Nebenaxe zur Hauptaxe, welches, die halbe Nebenaxe gleich 1 gesetzt, für die halbe Hauptaxe irgend einen anderen Werth a giebt, eine Bestimmung der Grundform durch ihre Linear-Dimensionen gewährt. Eine jede Fläche der Grundform hat also das Verhältniss der Parameter $1 : 1 : a$.

Unter P hat man also nicht eine einzelne Fläche der Grundform, sondern dies selbst in ihrer ganzen Vollständigkeit vorzustellen; was immer eine leichte Aufgabe ist, sobald man sich das Maass ihrer Mittelkante oder auch den Werth von a vergegenwärtigt. Denn nicht einzelne Flächen, sondern die Complexe gleichwerthige Flächen, oder, was dasselbe, die einzelnen Formen sind es, welche wir wie überall so auch bei der Ableitung und Bezeichnung im Auge behalten müssen.

Die Berliner Schule bezeichnet die halbe Hauptaxe mit c , und die halbe Nebenaxe mit a , folglich das Parameter-Verhältniss der Grundform mit $a : a : c$. Mohs bezeichnete die Hauptaxe mit a , welcher Buchstabe ihr auch, als der ersten Axe, vorrechtswegen zukommt. Seine Schüler, zu denen ich gehöre, sind natürlich seine Bezeichnung gefolgt.

§. 28. **Ableitung sämmtlicher Protopyramiden.** Man nehme in der Hauptaxe der Grundform vom Mittelpunkte aus beiderseits irgend eine Länge m (wobei m theils grösser, theils kleiner als 1, aber stets rational vorausgesetzt wird

*) Unter dem Formencomplex einer krystallinischen Species verstehe ich den Begriff aller an ihr bekannten (oder auch aller aus ihrer Grundform ableitbaren) Gestalten. Mohs gebrauchte dafür den Ausdruck Krystallreihe.

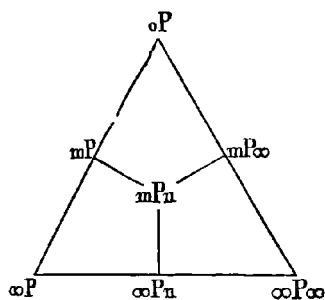
und lege hierauf in jede Mittelkante von P zwei Flächen, von denen die eine den oberen, die andere den unteren Endpunkt der, nach m verlängerten oder verkürzten Hauptaxe schneidet, so entsteht eine neue Protopyramide, welche entweder spitzer oder stumpfer als P , und allgemein mit mP zu bezeichnen ist. Da nun m alle möglichen Werthe erhalten kann, so sind in der That alle möglichen Protopyramiden abgeleitet worden; am häufigsten finden sich $\frac{1}{2}P$, $2P$, $3P$. Wird $m = \infty$, so geht die Pyramide in das Protoprisma über, dessen Zeichen daher ∞P ist; wird $m = 0$, so gelangt man eigentlich auf die Basis von P , welche jedoch stets in zwei Parallelfächen, als basisches Pinakoid ausgebildet ist, dessen Zeichen folglich $0P$ geschrieben wird*).

§. 29. Ableitung der ditetragonalen und der noch übrigen Formen.

Aus jeder beliebigen Protopyramide mP lassen sich nun viele ditetragonale Pyramiden und eine Deuteropyramide ableiten. Man nehme in jeder Nebenaxe vom Mittelpunkte aus beiderseits die Länge n , welche rational und grösser als 1 ist; dann lege man in jede Polkante von mP zwei Flächen, welche die nicht zu derselben Polkante gehörige Nebenaxe beiderseits in der Entfernung n schneiden, so entsteht eine ditetragonale Pyramide, deren Zeichen uns mit mPn gegeben ist. Obgleich nun n alle möglichen Werthe haben kann, so begegnen wir doch am häufigsten den Werthen $\frac{2}{3}$, 2, 3 und ∞ . Ist aber $n = \infty$, so geht die ditetragonale Pyramide in eine Deuteropyramide über, deren Zeichen daher allgemein $mP\infty$ geschrieben wird, während die beiden Varietäten $P\infty$ und $2P\infty$ am öftersten vorkommen. Für $n = 1 + \sqrt{2}$ würde die Pyramide oktogonal werden.

Wie aus jeder anderen Pyramide der ersten Art, so wird dieselbe Ableitung auch aus der Gränzform ∞P vorzunehmen sein, wodurch man zunächst auf ditetragonale Prismen ∞Pn , und endlich auf $\infty P\infty$ oder das Deuteroprisma gelangt.

Es lässt sich auch für das Tetragonalsystem ein allgemeines Schema aufstellen,

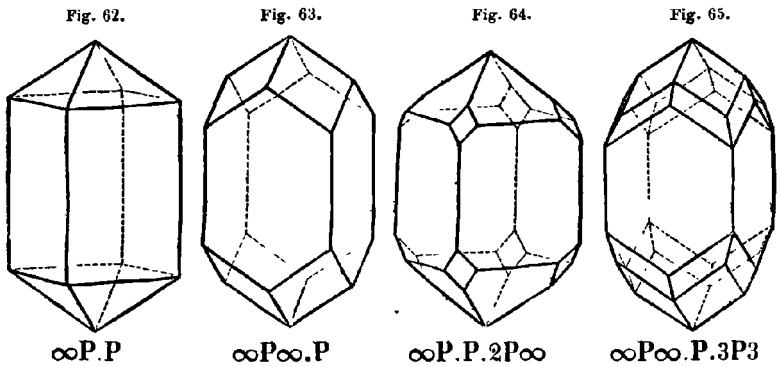


sämmtlichen Prismen begreift. Das Schema steht also auf lauter Säulen und erhebt sich mit den verschiedenen Pyramiden, bis es zuletzt von dem Pinakoide begränzt wird.

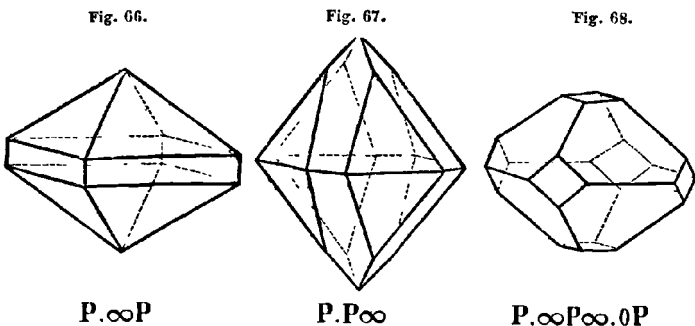
§. 30 Einige Combinationen des Tetragonalsystems. Die Combinationen dieses Systemes sind eigentlich, eben so wie die Formen desselben, als

* Jedenfalls ist es zweckmässig, in der Schrift wie im Drucke das Symbol P der Grundform aufrecht, und nicht schräg, (also antiqua und nicht cursiv) einzuführen. Diese Bemerkung gilt ganz allgemein auch für die folgenden Krystallsysteme.

holoëdrische und hemiëdrische zu unterscheiden; da jedoch die letzteren selb vorkommen, so wollen wir zunächst nur einige der ersteren erwähnen. Aus denen, bereits S. 31 abgebildeten Combinationen der Prismen mit dem Pinakoid sind besonders folgende Combinationen als sehr häufige zu betrachten. Das Prisma ∞P erfährt durch die Grundform P (und überhaupt durch jede Protopyramide mP) beiderseits eine vierflächige, auf seine Flächen gesetzte Zuspitzung Fig. 62; das Deuteroprisma $\infty P\infty$ dagegen durch dieselben Pyramiden eine vierflächige, auf seine Kanten gesetzte Zuspitzung, Fig. 63. Im ersteren sieht man oft die Combinationsecke durch rhombische Flächen ersetzt, Fig. 64 (im anderen Falle die Combinationsecken abgestumpft, Fig. 65, was dort durch die Deuteropyramide $2P\infty$, hier durch irgend eine ditetragonale Pyramide m mit gleichen Werthen beider Ableitungszahlen (gewöhnlich durch $3P3$), verursacht wird.



Die Grundpyramide P (oder jede andere Protopyramide mP in ihrer Weise) erfährt durch die Deuteropyramide $P\infty$ (oder $mP\infty$) eine Abstumpfung ihrer Polecken, Fig. 67, durch das Protoprisma ∞P eine Abstumpfung ihrer Mittelkante, Fig. 66, durch das Deuteroprisma $\infty P\infty$ eine Abstumpfung ihrer Mittelcke, und durch das Pinakoid $0P$ eine Abstumpfung ihrer Polecke; Fig. 68.



Die Combinationen des Kupferkieses sind, wie bereits S. 31 erwähnt wurde, dadurch charakterisirt, dass die Protopyramiden als Sphenoide, und die ditetragonalen Pyramiden als Skalenoëder ausgebildet sind, weil diese Mineralspezies der sphenoëdrischen Hemiëdrie unterworfen ist.

Die Combinationen des Scheelites oder wolframsauren Kalkes und einiger anderer Mineralien dagegen zeigen die pyramidale Hemiedrie, welche sich dadurch zu erkennen giebt, dass die ditetragonalen Pyramiden nur mit denen, an den abwechselnden Mittelkanten gelegenen Flächenpaaren, oder als tetragonale Pyramiden der dritten Art (§. 26), und eben so die achtseitigen Prismen nur mit ihren abwechselnden Flächen, oder als tetragonale Prismen der dritten Art ausgebildet sind.

Ausführlichere Nachweisungen über diese hemiedrischen Combinationen des Tetragonalsystemes giebt mein Lehrbuch der Krystallographie I, S. 324 ff.; über die holödrischen Combinationen sind auch die Anfangsgründe der Krystallographie, 2. Aufl. S. 140 ff. nachzusehen.

3. Hexagonales Krystalssystem.

§. 31. **Grundcharakter.** Das hexagonale System (sechsgliedrige, oder drei- und-einaxige System nach *Weiss*, rhomboëdrische S. nach *Mohs*, monotrimetrische S. nach *Hausmann*) wird dadurch charakterisirt, dass alle seine Formen auf vier Axen bezogen werden müssen, von welchen sich drei gleiche in einer Ebene unter 60° schneiden, während die vierte ungleiche auf ihnen rechtwinkelig ist. Diese letztere, durch ihre Grösse wie durch ihre Lage ausgezeichnete Axe ist die Hauptaxe; die drei anderen sind Nebenaxen, zwischen welchen man sich noch drei Zwischenaxen vorstellen kann. Wir nennen die Endpunkte der Hauptaxe auch hier (und in allen folgenden Krystalssystemen) die Pole, die Ebene durch die Nebenaxen die Basis, und unterscheiden primäre und secundäre Hauptschnitte gerade so wie im Tetragonalsysteme. Der, von *Breithaupt* herrührende Name des Systemes bezieht sich auf die gewöhnlich hexagonale Figur der Basis, oder des Mittelquerschnittes.

Schrauf nennt es das orthohexagonale System, indem er die Formen desselben auf ein rechtwinkeliges Axensystem von dem Verhältnisse $a : \sqrt{3} : 1$ bezieht, in welchem a die halbe Hauptaxe der Grundform bedeutet. *Miller* legt ein isogonales dreizähliges Axensystem zu Grunde, dessen Axen gleich gross sind und gleiche schiefe Winkel mit einander bilden.

§. 32. **Übersicht der hexagonalen Formen.** Man kennt im Gebiete des Hexagonalsystemes folgende verschiedene Formen:

A. Geschlossene Formen, von definiter Ausdehnung.

- 1) Trigonale Pyramiden,
- 2) Hexagonale Pyramiden, drei Arten,
- 3) Dihexagonale oder zwölfseitige Pyramiden,
- 4) Rhomboëder, drei Arten,
- 5) Hexagonale Skalenoëder, und
- 6) Trigonale Trapezoëder.

B. Offene Formen, von indefiniter Ausdehnung.

- 1) Trigonale Prismen,
- 2) Hexagonale Prismen, drei Arten,

- 3) Ditrigonale Prismen*),
- 4) Dihexagonale oder zwölfseitige Prismen, und
- 5) das Pinakoid.

Die Ableitung lehrt, dass die offenen Formen auch in diesem (wie überhaupt in jedem) Krystallsysteme nur als die Gränzformen gewisser geschlossener Formen zu betrachten sind. Was nun aber diese letzteren betrifft, so stellen sich nur die beiden ersteren Arten von hexagonalen Pyramiden und die dihexagonalen Pyramiden als holoëdrische, alle übrigen theils als hemiëdrische, theils als tetartoëdrische, d. h. als solche Formen heraus, welche aus gewissen holoëdrischen Formen durch bloße Ausbildung des vierten Theiles ihrer Flächen hervorgehen. Da aber diese tetartoëdrischen und einige hemiëdrische Formen zu den selteneren Erscheinungen gehören, so werden wir uns auch nur mit den holoëdrischen und mit der einen Abtheilung von hemiëdrischen Formen ausführlicher beschäftigen, von den übrigen aber gelegentlich das Wichtigste erwähnen.

A. *Holoëdrische Formen und Combinationen des Hexagonalsystems.*

§. 33. **Beschreibung der holoëdrischen Formen.** Die hexagonalen Pyramiden sind von 12 gleichschenkeligen Dreiecken umschlossene Formen,

Fig. 69.

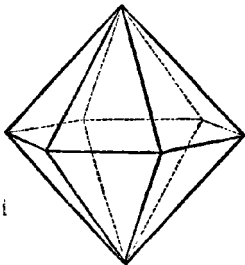
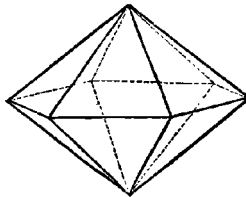


Fig. 70.



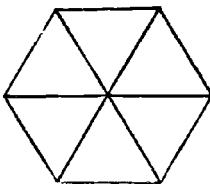
deren Mittelkanten in einer Ebene liegen und ein reguläres Hexagon bilden; Fig. 69 u. 70.

Die Kanten sind zweierlei: 12 Polkanten X (oder Y), und 6 Mittelkanten Z; die Ecke sind gleichfalls zweierlei: 2 hexagonale Polecke und 6 rhombische Mittelecke. Die sehr zahlreichen hexagonalen Pyramiden zerfallen

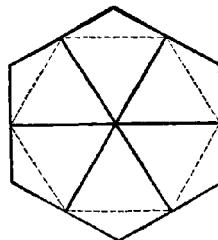
nach der Lage ihrer Basis zu den Nebenaxen in drei, wesentlich verschiedene Arten. Es verbinden nämlich die Nebenaxen in den Pyramiden der ersten Art

Basis der hexagonalen Pyramiden

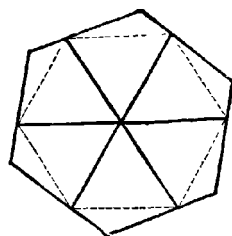
erster Art
(Protopyramiden)
Fig. 71.



zweiter Art
(Deutopyramiden)
Fig. 72.



dritter Art
(Tritopyramiden)
Fig. 73.



*) Eigentlich kennt man zwei verschiedene Arten trigonaler und ditrigonaler Prismen von denen die einen am Quarze, die anderen am Turmaline vorkommen. Die letzteren sind nur als das Resultat des Hemiëdrismus zu betrachten; vergl. §. 56.

die Mitteleckpunkte, Fig. 74; in den Pyramiden der zweiten Art die Mittelpunkte je zweier gegenüberliegender Mittelkanten, Fig. 72, und in den Pyramiden der dritten Art irgend andere Punkte dieser Mittelkanten, Fig. 73. Wir können auch in diesem Systeme diese drei Arten von Pyramiden als Protopyramiden, Deuteropyramiden und Tritopyramiden unterscheiden. Nur die Pyramiden der ersten und zweiten Art sind holoëdrische, die der dritten Art hemiëdrische Formen. Uebrigens unterscheidet man auch, jedoch ohne scharfe Gränzbestimmung, stumpfe und spitze hexagonale Pyramiden*). Quarz, Mimetesit, Apatit.

Die Polkanten der Protopyramiden müssen mit X , die der Deuteropyramiden mit Y bezeichnet werden, wenn diese Signatur auf eine mit ihren Beziehungen zu den dihexagonalen Pyramiden übereinstimmende Weise erfolgen soll.

Die dihexagonalen Pyramiden sind von 24 ungleichseitigen Dreiecken umschlossene Formen, Fig. 74, deren Mittelkanten in einer Ebene liegen, und

Fig. 74.

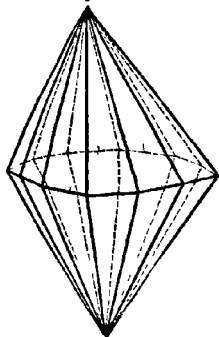
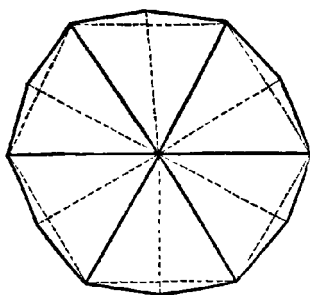


Fig. 75.



ein Dihexagon, d. h. ein gleichseitiges aber nur abwechselnd gleichwinkeliges Zwölfeck, (Fig. 75) bilden.

Die Kanten sind dreierlei: 12 längere schärfere, und 12 kürzere stumpfere Polkanten, sowie 12 Mittelkanten; die Ecke sind gleichfalls dreierlei: 2 dihexagonale Polecke, und 6 spitzere, sowie 6 stumpfere rhombische Mittelecke.

Die beiden Arten von Polkanten lassen sich am zweckmässigsten nach ihrer Lage in den beiderlei Hauptschnitten als primäre und sekundäre Polkanten unterscheiden, welcher Unterscheidung ihre Bezeichnung durch die beiden Buchstaben X und Y entspricht.

Fig. 76.

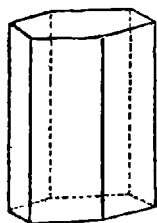


Fig. 78.

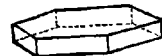
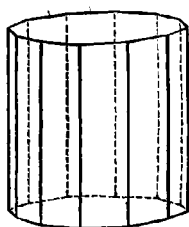


Fig. 77.

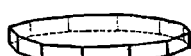


Fig. 79.

Diese Pyramiden sind wohl noch niemals in selbständiger Ausbildung beobachtet worden, und finden sich nur als sehr untergeordnete Formen in den Combinationen, wie z. B. am Beryll und Apatit; dennoch spielen sie eine wichtige Rolle in dem Systeme.

Die hexagonalen Prismen sind von 6, der Hauptaxe parallelen Flächen umschlossene Formen, deren Querschnitt ein reguläres Hexagon ist, Fig. 76; auch sie müssen, eben so wie die hexagonalen Pyramiden und ganz

nach denselben Kriterien, als Prisma der ersten und zweiten Art, und als

*) Die Pyramide, deren Mittelkante $Z = 109^{\circ} 28'$, könnte vielleicht als die Gränzform zwischen den stumpferen und spitzeren Pyramiden betrachtet werden.

Prismen der dritten Art unterschieden werden, welche letztere jedoch nicht holoëdrische, sondern hemiëdrische Formen sind.

Die dihexagonalen Prismen sind von 12, der Hauptaxe parallelen Flächen umschlossene Formen, deren Querschnitt ein Dihexagon ist; Fig. 78.

Das Pinakoid ist das der Basis parallele Flächenpaar; Fig. 77 und 79. Weder die Prismen noch das Pinakoid sind einer selbständigen Ausbildung fähig; sie können nur in Combinationen mit einander oder mit anderen Formen auftreten.

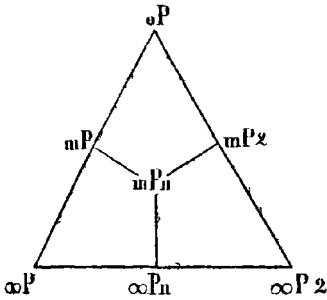
Da es nur ein hexagonales Prisma der ersten Art, und ebenso nur eines der zweiten Art giebt, so pflegt man diese so häufig vorkommenden Formen schlechthin als erstes und zweites Prisma anzuführen, wofür wir uns künftig der Namen Protoprisma und Deuteroprisma bedienen werden.

§. 34. Grundform und Ableitung der hexagonalen Pyramiden erste Art. Für jeden hexagonalen Formencomplex *in concreto* (gleichwie für das Krystallsystem selbst *in abstracto*) wird irgend eine hexagonale Pyramide als Grundform gewählt, mit P bezeichnet, und der Ableitung aller übrigen Formen zu Grunde gelegt. Man betrachtet solche Grundform als eine Protopyramide, und bestimmt sie entweder durch das Verhältniss ihrer Linear-Dimensionen, $4 : a$, (Verhältnis der halben Nebenaxe zur halben Hauptaxe), oder durch einen ihrer Kantenwinkel wozu sich besonders die Mittelkante Z empfiehlt. Aus der Grundform erfolgt nun zuvörderst die Ableitung sämtlicher Protopyramiden genau in derselben Weise, wie solches oben (§. 28.) für das Tetragonalsystem gelehrt worden ist. Das allgemeine Zeichen einer solchen Pyramide wird wiederum mP , und als Grenzformen dieser Ableitung ergeben sich einerseits das Protoprisma ∞P , anderseits das Pinakoid $0P$. Der Inbegriff aller dieser Formen lässt sich in einer Reihe vereinigen, welche wir die Grundreihe des Systems nennen.

§. 35. Ableitung der übrigen Formen. Aus jeder Protopyramide mP lassen sich nun viele dihexagonale Pyramiden ableiten, wobei man genau das selbe Verfahren beobachtet, wie es in §. 29. für die Ableitung der ditetragonalen Pyramiden angegeben worden ist. Das allgemeine Zeichen solcher Pyramiden wird daher wiederum mPn . Nur tritt hier, vermöge des eigenthümlichen geometrischen Grundcharakters des hexagonalen Axensystems, der Umstand ein, dass die Werthe der Ableitungszahl n zwischen weit engeren Grenzen eingeschlossen sind als im Tetragonalsysteme. Während nämlich in diesem letzteren Systeme n alle möglichen rationalen Werthe von 1 bis ∞ haben konnte, so wird im hexagonalen Systeme schon mit dem Werthe 2 die Gränze erreicht, über welche hinaus n gar nicht wachsen kann. In jeder dihexagonalen Pyramide liegen daher die Werthe von n zwischen 1 und 2; für den Gränzwert 2 aber verwandeln sich die zwölfseitigen Pyramiden in hexagonale Pyramiden der zweiten Art, oder in Deuteropyramiden, welche daher allgemein mit $mP2$ bezeichnet werden müssen. Wie jedes mP , so wird auch ∞P dieser Ableitung zu unterworfen sein, wodurch man erst auf verschiedene dihexagonale Prismen ∞Pn , und endlich auf $\infty P2$ oder das Deuteroprisma gelangt.

Auch in diesem Krystallsysteme lässt sich der vollständige Inbegriff aller holoëdrischen Formen in ein trianguläres Schema vereinigen, aus welchem ihre gegenseitigen

seitigen Uebergänge und Verwandtschaften mit einem Blicke zu ersehen sind. In der Mitte dieses Schemas stehen die dihexagonalen Pyramiden; die linke Seite begreift sämtliche Protopyramiden, die rechte Seite sämtliche Deuteroypyramiden, während an der Basis des Dreieckes wiederum die sämtlichen Prismen neben einander stehen.



§. 36. Einige holoëdrische Combinationen des Hexagonalsystems.

Es giebt verhältnissmässig nicht sehr viele hexagonale Mineralspecies, welche vollkommen holoëdrisch krystallisiren; denn selbst der Quarz und der Apatit sind eigentlich, jener als eine tetartoëdrische, dieser als eine he-

miedrische Species zu betrachten, obgleich ihre gewöhnlichen Combinationen von holoëdrischen nicht unterschieden werden können.

In den holoëdrischen Species pflegen die beiden hexagonalen Prismen ∞P und $\infty P 2$, und das Pinakoid oP als vorherrschende, sowie die beiden hexagonalen Pyramiden P und $2P 2$ als untergeordnete Formen am häufigsten ausgebildet zu sein.

Sehr gewöhnlich ist die, auf S. 37 Fig. 76 abgebildete Combination des Protoprismas ∞P mit dem Pinakoid oP ; dabei sind nicht selten die Seitenkanten des Prismas abgestumpft, was durch die Flächen des Deutero-Prismas $\infty P 2$ geschieht, und ein gleichwinkelig zwölfseitiges Prisma liefert, welches jedoch immer dieser Combination $\infty P. \infty P 2$ entspricht, weil es als einfache Form ganz unmöglich ist. Auch die in Fig. 77 abgebildete Combination $oP. \infty P$, oder die sechsseitige Tafel mit gerad angesetzten Randflächen ist ziemlich häufig, so wie die tafelartige Combination $oP. P$ gleichfalls bisweilen vorkommt; Fig. 80.

Fig. 80.

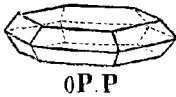


Fig. 81.

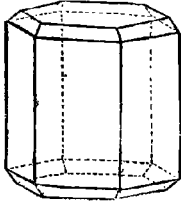
 $\infty P. oP. P$

Fig. 82.

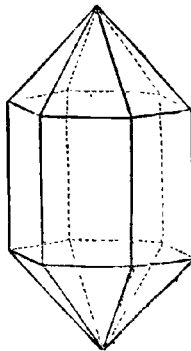
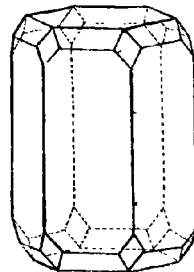
 $\infty P. P$

Fig. 83.

 $\infty P. oP. P. 2P 2$

Das Protoprisma ∞P wird zuweilen an beiden Enden durch die Flächen der Grundpyramide P begränzt, welche auch in der Combination $\infty P. oP$ nicht selten erscheinen, und eine Abstumpfung der Combinationkanten bilden; Fig. 84 und

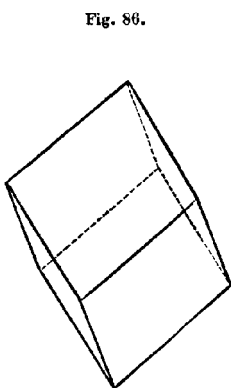
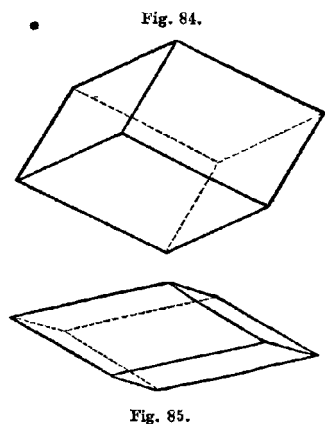
82. Dann kommt es wohl zuweilen vor, dass auch die Combinationsecke von P und ∞P durch kleine rhombische Flächen abgestumpft werden, welche der Pyramide $2P_2$ angehören; Fig. 83.

Die in Fig. 82 dargestellte Combination ist die gewöhnlichste Form der Krystalle des gemeinen Quarzes, welche bei dieser Ausbildung vollkommen wie holoëdrische Krystalle erscheinen. Allein die, schon am gemeinen Quarze nicht seltene, am sogenannten Bergkrystalle aber sehr gewöhnliche unvollständige Ausbildung der hexagonalen Pyramide, mit nur sechs (drei oberen und drei unteren) abwechselnden Flächen, verkündet uns das Walten eines eigenthümlichen Bildungsgesetzes, kraft dessen diese Pyramide nur als ein Rhomboëder erscheint, welches jedoch nicht wie die sogleich zu betrachtenden Rhomboëder, ein Product der Hemiëdrie, sondern ein Product der in §. 40 zu erwähnenden trapezoëdrischen Tetartoëdrie ist.

Eben so stellt Fig. 81 eine gewöhnliche Krystallform des Apatites dar, welche sich von einer holoëdrischen Combination durchaus nicht unterscheidet. Wenn jedoch an ihr dihexagonale Pyramiden oder Prismen auftreten, so erscheinen solche hemiëdrisch, indem nur entweder die links, oder die rechts von jedem primären Hauptschnitte liegenden Flächen derselben vorhanden sind.

B. Rhomboëdrische Formen und Combinationen.

§. 37. **Beschreibung der Formen.** Die grosse Mehrzahl der hexagonalen Mineralspecies ist derjenigen Hemiëdrie unterworfen, welche man deshalb, weil sie durch das häufige Auftreten von Rhomboëdern charakterisirt wird, die rhomboëdrische Hemiëdrie nennen kann.



Die Rhomboëder sind von 6 Rhomben umschlossene Formen, deren Mittelkanten nicht in einer Ebene liegen, sondern im Zickzack auf- und absteigen; Fig. 84 bis 86.

Die Kanten sind zweierlei: 6 Polkanten X , und 6 Mittelkanten Z , welche beide gleich lang, aber ihrem Winkelmaass nach verschieden sind, indem sie sich gegenseitig zu 180° ergänzen; die Ecken sind gleichfalls zweierlei: 2 trigonale Pol-ecke, und 6 unregelmässig drei-

flächige Mittlecke. In den gewöhnlich vorkommenden Rhomboëdern verbindet die Nebenaxen die Mittelpunkte je zweier gegenüberliegender Mittelkanten; wir nennen sie Rhomboëder der ersten Art, zum Unterschiede von den (sehr seltenen) Rhomboëdern der zweiten und dritten Art, welche beide als tetartoëdrische Formen betrachtet werden müssen. — Uebrigens unterscheidet man alle Rhomboëder als stumpfe oder spitze Rhomboëder, je nachdem ihre Polkanten grösser oder kleiner als 90° sind. Das Rhomboëder von 90° würde mit dem Hexaëder des Tesseralsystemes zusammenfallen, und kann als hexagonale Form gar nicht existiren.

Die hexagonalen Skalenoëder sind von 12 ungleichseitigen Dreiecken umschlossene Formen, deren Mittelkanten, gerade so wie jene der Rhomboëder, nicht in einer Ebene liegen, sondern im Zickzack auf- und absteigen; ihre Flächen gruppieren sich in 6 Flächenpaare; Fig. 87 und 88.

Fig. 87.

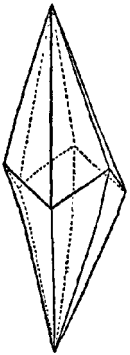
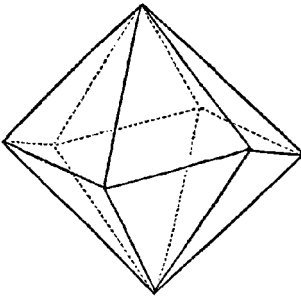


Fig. 88.



Die Kanten sind dreierlei: 6 kürzere schärfere Polkanten X , 6 längere stumpfere Polkanten Y , und 6 Mittelkanten Z ; die Ecke sind zweierlei: 2 sechsflächige (ditrigonale) Polecke, und 6 unregelmässig vierflächige Mittelcke. Die Nebenaxen verbinden die Mittelpunkte je zweier gegenüberliegender Mittelkanten. — Man unterscheidet im Allgemeinen, jedoch ohne scharfe Gränze, stumpfe und spitze Skalenoëder.

Eine ebenso auffällige als bedeutsame Eigenschaft eines jeden Skalenoëders ist es, dass seine Mittelkanten allemal genau dieselbe Lage haben, wie die Mittelkanten irgend eines Rhomboëders, welches man daher das eingeschriebene Rhomboëder, oder auch das Rhomboëder der Mittelkanten nennt.

§. 38. **Ableitung und Bezeichnung der Rhomboëder und Skalenoëder.** Die Rhomboëder sind die hemiëdrischen Formen der Protopyramiden, welche als Rhomboëder erscheinen, wenn sie nur mit ihren abwechselnden Flächen ausgebildet sind. Da nun mP das allgemeine Zeichen dieser Pyramiden ist, so würde eigentlich $\frac{mP}{2}$ das Zeichen der Rhomboëder sein müssen. Indessen ist es

aus mehren Gründen weit zweckmässiger, den Rhomboëdern ein besonderes Zeichen zu geben, und das aus P abgeleitete Rhomboëder mit R , das aus mP abgeleitete Rhomboëder mit mR zu bezeichnen, wobei natürlich nach §. 17 immer zwei complementäre, in verwendeter Stellung befindliche Gegenkörper, ein $+mR$ und ein $-mR$ zu unterscheiden sind. — Der Uebereinstimmung wegen schreiben wir auch das Prisma ∞P und das Pinakoid $0P$, als die Gränzformen der Rhomboëder, mit ∞R und $0R$, obwohl sie unverändert bleiben.

Die Skalenoëder sind zwar eigentlich die hemiëdrischen Formen der dihexagonalen Pyramiden nach denen, an den abwechselnden secundären Polkanten gelegenen Flächenpaaren. Allein für das Bedürfniss der Physiographie ist es weit zweckmässiger, ihre Ableitung und Bezeichnung auf die eingeschriebenen Rhomboëder zu gründen. Ist nämlich für irgend ein Skalenoëder das eingeschriebene Rhomboëder $= mR$, so bedarf es nur einer angemessenen Vervielfachung der Hauptaxe dieses Rhomboëders nach einer bestimmten Zahl n , um die Pole des Skalenoëders zu erhalten. Legt man dann in jede Mittelkante des Rhomboëders zwei Flächen, von welchen die eine den oberen, die andere den unteren Endpunkt seiner vergrösserten Hauptaxe schneidet, so ist offenbar das gegebene Skalenoëder construirt worden. Um nun demgemäss das Zeichen des Skalenoëders zu bilden,

so schreibt man die Zahl n hinter den Buchstaben R ; es wird daher mRn das allgemeine Zeichen irgend eines aus dem Rhomboëder mR abgeleiteten Skalenoëders^{*)}. — Der Uebereinstimmung wegen erhalten die, in den rhomboëdrischen Formencomplexen vorkommenden dihexagonalen Prismen das Zeichen ∞Rn .

Früher schrieb ich die Ableitungszahl n nach Art eines Exponenten oben rechts neben den Buchstaben R , um einer Verwechslung mit denen auf die Nebenachsen züglichen Ableitungszahlen vorzubeugen. Da jedoch die Nebenachsen bei dieser Ableitung gänzlich ausser dem Spiele bleiben, und daher eine solche Verwechslung nicht zu befürchten ist, so ziehe ich jetzt aus typographischen Gründen die Schreibweise mRn vor.

Die hexagonalen Pyramiden der zweiten Art erleiden durch die rhomboëdrische Hemihëdrie gar keine Gestaltveränderung; daher bleiben auch ihre Zeichen unverändert. Sie sind in manchen Formencomplexen (z. B. in jenem des Kalkspathes) eine seltene, in anderen Formencomplexen aber (z. B. in denen des Korundes und Eisenglanzes) eine sehr gewöhnliche Erscheinung, und können daher aus dem Bereiche der rhomboëdrischen Formen ebenso wenig ausgeschlossen werden, als z. B. das Rhombendodekaëder aus dem Bereiche der geneigtflächig-semi-terressalen Formen (§. 17).

Ueber den wahren Zusammenhang aller dieser Formen unter einander, und über die Nothwendigkeit der Aufnahme der Deutero- und Tertiäropyramiden in den Complex der Rhomboëder und Skalenoëder vergleiche man meine Anfangsgründe der Krystallographie 2. Aufl. S. 164 ff. oder auch mein Lehrbuch der Krystallographie, I, S. 377. Wer sich darüber belehren will, wie unsere Zeichen der hexagonalen Formen in die Miller'schen Zeichen zu übersetzen sind, den verweisen wir auf unsere Elemente der theoretischen Krystallographie, 1856, S. 252 f.

§. 39. Einige Combinationen der rhomboëdrischen Formen. Diese Combinationen finden sich in der grössten Mannichfaltigkeit, und namentlich die

Fig. 89.

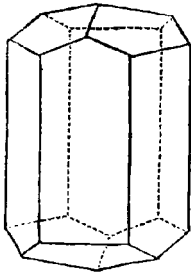
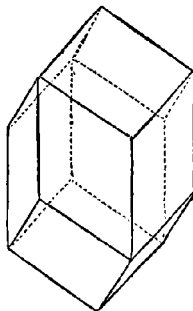
 $\infty R. - \frac{1}{2} R.$

Fig. 90.

 $\infty P2. R.$

Kalkspath übertrifft alle bis jetzt bekannten Species durch die Menge seiner verschiedenen einfachen Formen und Combinationen. An gegenwärtigem Orte müssen wir uns freilich nur auf die Erwähnung einiger der gewöhnlichsten Fälle beschränken.

Sehr häufig finden wir das Prisma ∞R in Combination mit einem Rhomboëder mR (z. B. am Kalkspath mit $-\frac{1}{2}R$ oder auch mit $-2R$), dessen Flächen das Prisma an beiden Enden mit einer dreiflächigen Zuspitzung in der Weise begränzen,

dass die Zuspitzungsflächen auf die abwechselnden Seitenflächen aufgesetzt und pentagonal begränzt erscheinen; Fig. 89.

^{*)} Das Zeichen mRn ist eben so einfach als repräsentativ, und enthält alle zur Berechnung des Skalenoëders erforderlichen Elemente, sobald auch a gegeben ist; nur muss man immer dessen eingedenk bleiben, dass sich die Ableitungszahl n nicht auf die Nebenachsen, sondern auf die Hauptachsen des eingeschriebenen Rhomboëders mR bezieht.

Ganz anders verhält sich jedes Rhomboëder mR zu dem Deuteroprisma ∞P_2 , welches seine Flächen zwar wiederum mit einer dreiflächigen Zuspitzung begränzen, jedoch so, dass sie auf die abwechselnden Seitenkanten aufgesetzt und als Rhomben ausgebildet sind, Fig. 90.

An jedem Rhomboëder mR werden die Polkanten durch das in verwendeter Stellung befindliche Rhomboëder von halber Axenlänge, also durch $-\frac{1}{2}mR$, die Mittelkanten aber durch das Prisma ∞P_2 abgestumpft, sowie durch irgend ein aus ihm selbst abgeleitetes Skalenoëder mRn zugespitzt; Fig. 91, 92 und 93.

Fig. 91.

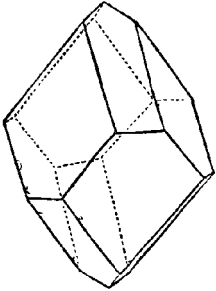


Fig. 92.

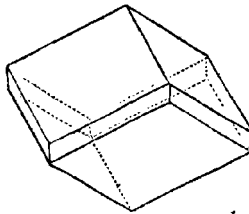
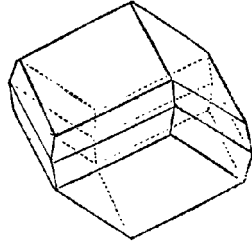


Fig. 93.



An jedem Skalenoëder mRn werden die längeren Polkanten durch das Rhomboëder $\frac{1}{4}m(3n+1)R$ und eben so die kürzeren Polkanten durch das Rhomboëder

Fig. 94.

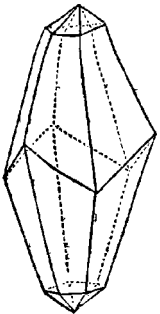


Fig. 95.

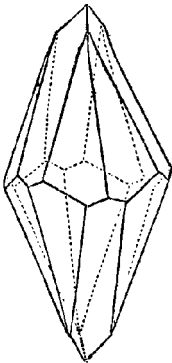
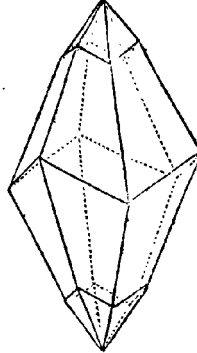


Fig. 96.



Rhomboëder

$$-\frac{1}{4}m(3n-1)R$$

abgestumpft, Fig. 95. Eine sechsflächige Zuspitzung der Polecke findet gewöhnlich entweder mit horizontalen, oder auch mit solchen Combinationenkanten Statt, welche den Mittelkanten parallel sind; in beiden Fällen ist es ein flacheres

Skalenoëder $m'Rn'$, welches die Zuspitzung bildet, und zwar wird im ersteren Falle $n'=n$, im zweiten Falle $m'=m$. (Fig. 94 und 96.)

Zu den allergewöhnlichsten Erscheinungen gehören endlich noch in vielen rhomboëdrischen Formencomplexen die Combinationen $\infty R.0R$ oder auch $0R.\infty R$, d. h. das Protoprisma mit dem Pinakoid (Fig. 76 und 77), welche sich von den gleichnamigen holoëdrischen Combinationen durch nichts unterscheiden.

§. 40. **Anderweite hemiëdrische und tetartoëdrische Combinationen.** Am Apatit kommen eigenthümliche hemiëdrische Combinationen vor, welche ich pyramidal-hemiëdrische Combinationen nenne. Sie sind daran zu erkennen, dass die dihexagonalen Pyramiden nur mit denen, an den abwechselnden Mittelkanten gelegen, Flächenpaare bilden und folglich als hexagonale Pyramiden

der dritten Art ausgebildet sind. Auch die zwölfseitigen Prismen erscheinen nur mit den abwechselnden Flächen, als hexagonale Prismen der dritten Art. Dagegen erleiden die hexagonalen Pyramiden und Prismen der ersten und zweiten Art gar keine Gestaltveränderung, so dass an ihnen allein diese Hemiedrie nicht erkannt werden kann*).

Tetartoëdrische Combinationen. Obgleich der Quarz, als gemeiner Quarz, gewöhnlich holoëdrisch ausgebildet zu sein scheint, so zeigt er doch in seinen reinsten Varietäten, als Bergkrystall, ganz entschieden tetartoëdrische Combinationen, welche sich dadurch auszeichnen, dass

- die Protopyramiden als Rhomboëder,
- die Deuteropyramiden als trigonale Pyramiden,
- die dihexagonalen Pyramiden als trigonale Trapezoëder,
- die dihexagonalen Prismen als ditrigonale Prismen, und
- das Deuteroprisma ∞P_2 als trigonales Prisma

auftreten; doch erscheinen die meisten dieser Formen nur sehr untergeordnet Combinationen, welche wesentlich von ∞P und dem Rhomboëder $R = \frac{P}{4}$ gebildet werden. Wir nennen diese Combinationen trapezoëdrisch-tetartoëdrische.

Eine andere Art von tetartoëdrischen Combinationen findet sich am Titan eisenerz, und ist dadurch ausgezeichnet, dass sämtliche Pyramiden als Rhomboëder, und sämtliche Prismen als hexagonale Prismen ausgebildet sind. Wir bezeichnen sie als rhomboëdrisch-tetartoëdrische Combinationen.

4. Rhombisches Krystallsystem**).

§. 41. **Grundcharakter.** Die Verhältnisse dieses Systemes sind äusser einfach, weil es nur sehr wenige, wesentlich verschiedene Arten von Formen begreift. Diese Formen werden insgesamt durch drei, auf einander rechtwinklige, aber durchgängig ungleiche, daher auch völlig ungleichwerthige Axen charakterisirt, von welchen eine zur Hauptaxe gewählt werden muss, wo durch die beiden anderen zu Nebenaxen werden. Da nun die Wahl der Hauptaxe oft ziemlich willkürlich ist, so fehlt es in dieser Hinsicht an Uebereinstimmung unter den Mineralogen, indem ein und derselbe Formencomplex von Einigen nach dieser, von Anderen nach jener Axe aufrecht gestellt wird. Die Ebene durch die Nebenaxen heisst wiederum die Basis, und jede Ebene durch die Hauptaxe und eine der Nebenaxen ein Hauptschnitt. Der von *Breithaupt* vorgeschlagene Name rhombisches System bezieht sich auf die Figur der Basis und aller Querschnitte.

Man kennt jetzt nur folgende Arten von Formen:

- A. Geschlossene Formen;
 - 1) rhombische Pyramiden verschiedener Art,
 - 2) rhombische Sphenoide.

* *Haidinger* hat diese Hemiedrie des Apatites zuerst nach ihrer Gesetzmässigkeit erkannt

** Ein- und -einaxiges System nach *Weiss*, orthotypes (sonst prismatisches) System nach *Mohs*, anisometrisches System nach *Hausmann*.

B. Offene Formen;

- 1) rhombische Prismen verschiedener Art,
- 2) drei Pinakoide.

Für die Prismen werden wir z. Th. den Namen *Doma* gebrauchen.

§. 42. **Beschreibung der Formen.** Die rhombischen Pyramiden sind von 8 ungleichseitigen Dreiecken umschlossene Formen, deren Mittelkanten in einer Ebene liegen und einen Rhombus bilden; Fig. 97 und 98.

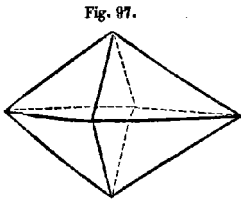


Fig. 97.

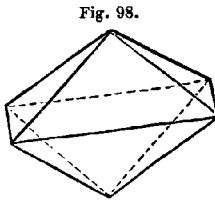


Fig. 98.

Ihre Kanten sind dreierlei: 4 längere schärfere, und 4 kürzere stumpfere Polkanten, so wie 4 Mittelkanten; die Ecken sind ebenfalls dreierlei, aber durchgängig rhombisch, nämlich 2 Pol-ecke, 2 spitzere Mittelecke an den Endpunkten der grösseren, und 2 stumpfere Mittelecke an den Endpunkten der kleineren Nebenaxe.

Die rhombischen Sphenoide sind von 4 ungleichseitigen Dreiecken umschlossene Formen, deren Mittelkanten (oder Seitenkanten) im Zickzack auf- und absteigen; Fig. 99.

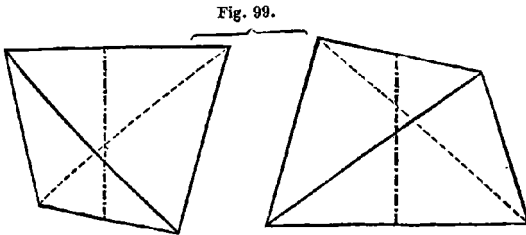


Fig. 99.

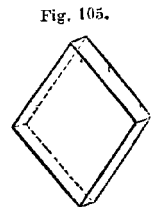
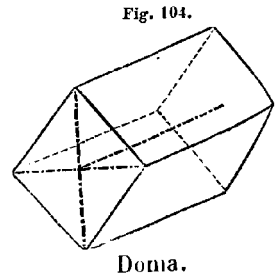
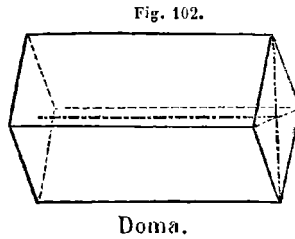
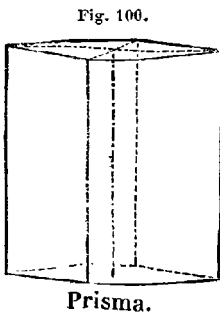
Diese Formen verhalten sich zu den rhombischen Pyramiden genau so, wie die tetragonalen Sphenoide zu den tetragonalen Pyramiden, wie das Tetraëder zu dem Oktaëder; sie sind also hemiëdrische Formen, welche aber nur selten, und nur am Bittersalze und Zinkvitriol mit etwas ausgedehnten Flächen auftreten.

Sie besitzen die merkwürdige Eigenschaft, dass je zwei correlate Sphenoide sich als rechts und links gebildete Körper wesentlich unterscheiden, und daher auf keine Weise in parallele Stellung oder zur Congruenz gebracht werden können.

Ueberhaupt ist dieses Krystallsystem fast stets holoëdrisch ausgebildet, so dass wir in gegenwärtigen Elementen von der hemiëdrischen Ausbildungsweise desselben um so eher abstrahiren können, weil sich dieselbe gewöhnlich nur in den untergeordneten Pyramiden zu erkennen giebt. *Pasteur* hat übrigens diese Hemiëdrie an vielen weinsteinsäuren und apfelsäuren Salzen nachgewiesen.

Die rhombischen Prismen im Allgemeinen sind von 4, einer der Axen parallelen Flächen umschlossene Formen, deren Querschnitte Rhomben sind. Je nachdem nun der Parallelismus der Flächen entweder in Bezug auf die Hauptaxe (Fig. 400 und 401), oder in Bezug auf eine der Nebenaxen (Fig. 402 bis 405) Statt findet, werden diese Prismen entweder als verticale oder als horizontale Prismen erschein-

Es ist jedoch sehr zweckmässig, mit *Breithaupt* den Namen Prisma lediglich für die verticalen Prismen zu gebrauchen, alle horizontalen Prismen dagegen mit dem Namen Doma zu belegen.



Die drei Pinakoide sind diejenigen drei Flächenpaare, welche der Basis oder einem der beiden verticalen Hauptschnitte parallel sind; Fig. 101, 103 und 105.

§. 43. **Ableitung und Bezeichnung.** In jedem rhombischen Formencomplex wählt man eine der vorhandenen (oder doch wenigstens angezeigten) Pyramiden zur Grundform, bezeichnet sie mit *P*, entscheidet sich über ihre aufrechte Stellung, somit über die Wahl der Hauptaxe, und bestimmt sie entweder durch Angabe zweier ihrer Kantenwinkel, oder auch durch das Verhältniss ihrer Lineardimensionen (der halben Hauptaxe, grossen und kleinen Nebenaxe) $a : b : c$, wobei man gewöhnlich die halbe grosse Nebenaxe $b = 1$ setzt.

In dieser Grundpyramide wollen wir nun aber die grosse und kleine Nebenaxe, weil sie die Diagonalen ihrer Basis sind, mit den Namen Makrodiagonale und Brachydiagonale belegen, und demgemäss auch die beiden verticalen Hauptschnitte, so wie die beiderlei in ihnen liegenden Polkanten und Mittelkanten durch die Prädicate makrodiagonal und brachydiagonal unterscheiden. Diese Benennung ist eine durchgreifende; sie wird auf alle abgeleiteten Formen übertragen, deren grosse und kleine Nebenaxe daher nicht mit der Makrodiagonale und Brachydiagonale der Grundform zu verwechseln sind. Für die Begränzungselemente (Kanten, Ecke, Nebenaxen) der abgeleiteten Formen haben daher die Prädicate makrodiagonal und brachydiagonal nur eine topische Bedeutung, sofern sie die Lage derselben entweder in dem einen, oder in dem anderen (durch die Nebenaxen der Grundform bestimmten) Hauptschnitte ausdrücken*.)

*) Mein verehrter Freund *G. Rose* scheint mich in dieser Hinsicht missverstanden zu haben (Elemente der Krystallographie 2. Aufl. S. VII), denn die Brachydiagonale und Makrodiagonale sind in der That nichts Anderes, als was er die erste und zweite Nebenaxe nennt; sie werden

Aus der Grundform P leiten wir nun zuvörderst durch Multiplication ihrer Hauptaxe mit einer rationalen Zahl m , welche theils grösser, theils kleiner als 1 sein kann, alle diejenigen Pyramiden ab, welche gleiche und ähnliche Basis mit P haben, und allgemein mit mP zu bezeichnen sowie als Protopyramiden zu benennen sind. Als Gränzform derselben stellt sich einerseits das Protoprisma ∞P (Fig. 400), anderseits das basische Pinakoid $0P$ (Fig. 104) heraus, und wir wollen diesen Inbegriff von Formen, welcher sich unter dem Schema einer Reihe

$$0P \dots mP \dots P \dots mP \dots \infty P$$

darstellen lässt, künftig die Grundreihe nennen. Alle Glieder dieser Reihe haben dieselben Nebenaxen wie die Grundform.

§. 44. **Fortsetzung.** Aus jedem Gliede mP der Grundreihe lassen sich nun nach zwei verschiedenen Richtungen, je nachdem die eine oder die andere Nebenaxe von mP vergrössert wird, viele neue Formen ableiten.

Man multiplicire zunächst die Makrodiagonale mit einer rationalen Zahl n (die stets grösser als 1), und lege darauf in jede brachydiagonale Polkante von mP zwei Flächen, welche die Makrodiagonale in der Entfernung n schneiden, so resultirt eine neue Pyramide, welche wir mit dem Namen Makropyramide und mit dem Zeichen $m\check{P}n$ versehen, um es mittels des über P gesetzten prosodischen Zeichens der Länge auszudrücken, durch welcher Diagonale Vergrösserung sie abgeleitet wurde. — Für $n = \infty$ verwandelt sich diese Pyramide in ein, nach der Makrodiagonale gestrecktes horizontales Prisma oder Doma, ein Makrodoma, dessen Zeichen $m\check{P}\infty$ wird; Fig. 402.

Verfährt man auf ähnliche Weise, indem man die Brachydiagonale von mP mit n multiplicirt, und die Constructionsflächen in ihre makrodiagonalen Polkanten legt, so erhält man Brachypyramiden von dem Zeichen $m\check{P}n$, in welchem das über P geschriebene prosodische Zeichen der Kürze auf diejenige Diagonale verweist, nach welcher die Ableitung erfolgte. Die Gränzform dieser Pyramiden ist ein Brachydoma $m\check{P}\infty$; Fig. 404*).

Wie jedes Glied der Grundreihe, so wird auch das Protoprisma ∞P dieser doppelten Ableitung zu unterwerfen sein, wodurch einerseits verschiedene Makroprismen $\infty\check{P}n$, und als Gränzform das Makropinakoid $\infty\check{P}\infty$, Fig. 405, anderseits verschiedene Brachyprismen $\infty\check{P}n$, und als Gränzform das Brachypinakoid $\infty\check{P}\infty$, Fig. 403, erhalten werden**).

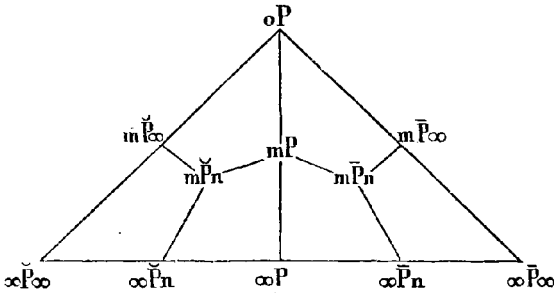
über durch diese, auf ihr Grössenverhältniss gegründete Benennung weit bestimmter unterschieden, als durch die willkürliche Bestimmung, welche von beiden auf den Beobachter zulaufend gedacht und demgemäss als erste Nebenaxe bezeichnet wird. Im monoklinischen Systeme aber, wo ihre geneigte oder horizontale Lage einen von ihrem Grössenverhältnisse unabhängigen und weit bedeutsameren Unterschied beider Nebenaxen begründet, da habe ich auch stets die Namen Klinodiagonale und Orthodiagonale gebraucht.

*) In den Figuren 400, 402 und 404 sind die Richtungen der Hauptaxe, Makrodiagonale und Brachydiagonale durch punkirt-gestrichelte Linien ausgedrückt worden.

**) Es ist wünschenswerth gefunden worden, dass man diese, mit Benutzung der prosodischen Symbole von Länge und Kürze gebildete Bezeichnung ganz verlasse, weil man die Bedeutung von $\check{}$ und $\check{}$ immer wieder vergesse. Wer freilich so vergesslich wäre, für den dürfte sich kaum irgend eine Bezeichnung erfinden lassen; denn er würde es eben so wenig im Gedächtniss behalten, dass b die Makrodiagonale und c die Brachydiagonale der Grundform, dass m die auf die Hauptaxe, und n die auf die Nebenaxe bezügliche Ableitungszahl bedeutet.

Die sämtlichen Resultate dieser Ableitungen lassen sich auch hier in einem triangulären Schema vereinigen, welches jedoch etwas anders construiert werden muss, als in den vorhergehenden drei Krystallsystemen.

Wir wählen dazu ein rechtwinkeliges gleichschenkeliges Dreieck, welches durch seine Höhenlinie in zwei kleinere Dreiecke getheilt ist. An die drei Eckpunkte des grossen Dreieckes schreiben wir die Zeichen der drei Pinakoide, an die Mitte seiner Grundlinie das Zeichen des Prismas ∞P , und in die Mitte der beiden kleinen Dreiecke einerseits das Zeichen der Brachypyramiden, andererseits das Zeichen der Makropyramiden. Dann füllt sich das Schema von selbst dergestalt aus, dass die Höhenlinie desselben die Grundreihe



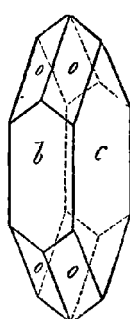
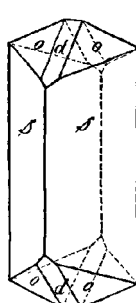
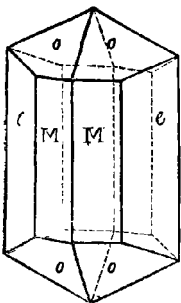
darstellt, während die Grundlinie sämtliche Prismen, die linke Seite sämtliche Brachydomen, und die rechte Seite sämtliche Makrodomen begreift. Es gewährt dieses Schema jedenfalls die einfachste und natürlichste Uebersicht aller möglichen holoëdrischen Formen des rhombischen Systems.

§. 45. **Einige Combinationen.** Pyramiden sind selten als selbständig oder auch nur als vorherrschende Formen ausgebildet, wie z. B. am Schwefel; gewöhnlich bestimmen entweder Prismen und Domen, oder auch Pinakoide die allgemeine Physiognomie der Combinationen, welche daher meistentheils entweder säulenförmig oder tafelförmig, zuweilen wohl auch rectangulär-pyramidal ausgebildet erscheinen; welches letztere durch zwei ungleichnamige, aber correlate (d. h. zu derselben Pyramide mP gehörige) und ungefähr im Gleichgewicht ausgebildete prismatische Formen verursacht wird. Hat man sich nun vorher über die Wahl und Stellung der Grundform entschieden, so weiss man auch, ob jene säulen- oder tafelförmigen Krystalle vertical oder horizontal zu stellen sind, indem dadurch die Lage der Basis, des Makropinakoides und Brachypinakoides ein für alle Mal bestimmt worden ist.

Fig. 106.

Fig. 107.

Fig. 108.



Als Beispiele für vertical-säulenförmige und tafelförmige Combinationen mögen die nachstehenden Formen des Topases (Fig. 106) Liëvrites (Fig. 107) und Desmines (Fig. 108) dienen. In den beiden ersteren sind es das Brachyprisma $\infty P̄2$ und die Grundpyramide P , welche den allgemeinen Habitus der Combination bestimmen; dazu gesellt sich im Topaskrystall das Prisma ∞P , im Liëvritkrystall das

Makrodoma $P̄\infty$. In der dritten Combination ist das vorwaltende Brachypinakoid $\infty P̄\infty$, mit der Pyramide P und dem Makropinakoid $\infty P̄\infty$ verbunden.

Als Beispiele für horizontal-säulenförmige und tafelförmige Combinationen wähle ich drei sehr häufige Krystallformen des Barytes.

Fig. 109.

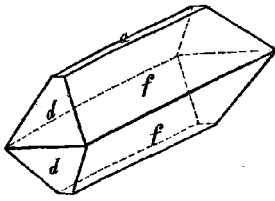


Fig. 110.

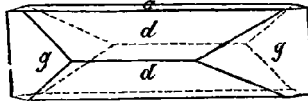
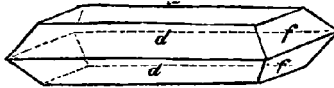


Fig. 111.

Die beiden ersten (Fig. 109 und 110) werden von denselben Formen, nämlich von dem basischen Pinakoid $0P$, dem Brachydoma $\overset{P}{\infty}(f)$ und dem Makrodoma $\frac{1}{2}\overset{P}{\infty}(d)$ gebildet;

nur ist das Verhältniss des Vorwaltens verschieden, daher denn der eine Krystall mehr horizontal-säulenförmig, der andere mehr rectangular-tafelförmig erscheint. Der dritte Krystall (Fig. 111) ist säulenförmig durch das Makrodoma $\frac{1}{2}\overset{P}{\infty}$, wird seitlich durch das Prisma $\infty P(g)$ begränzt, und zeigt noch ausserdem eine Abstumpfung der stumpfen Polkanten des Makrodomas durch die Flächen des Basopinakoides $0P$.

5. Monoklinisches Krystallsystem.

§. 46. **Grundcharakter.** Dieses Krystallsystem (das zwei- und eingliedrige System nach Weiss, das hemiorthotype S. nach Mohs, das augitische S. nach Haidinger) ist dadurch charakterisirt, dass alle seine Formen auf drei ungleiche Axen bezogen werden müssen, von denen sich zwei unter einem schiefen Winkel C schneiden, während die dritte Axe auf ihnen beiden rechtwinkelig ist. Die Symmetrie des Systemes fordert, dass eine der beiden schiefwinkeligen Axen zur Hauptaxe gewählt wird; dann können die beiden anderen Axen, als Diagonalen der schiefen Basis, durch die sehr bezeichnenden Namen Orthodiagonale und Klinodiagonale, und die durch sie bestimmten verticalen Hauptschnitte als orthodiagonaler und klinodiagonaler Hauptschnitt unterschieden werden, welcher letztere auch die Symmetrie-Ebene des Systems genannt wird.

Der Name monoklinisches S. bezieht sich darauf, dass die drei, durch die Axen gehenden Ebenen der Hauptschnitte unter einander, neben zweien rechten, einen schiefen Winkel C bilden, welcher dem der Hauptaxe und Klinodiagonale gleich ist*).

Vom rein mathematischen Standpuncte aus lässt sich allerdings ein jeder monoklinischer Formencomplex auch auf ein rechtwinkeliges Axensystem beziehen, wo er dann als ein eigenthümlicher hemiëdrischer oder meroëdrischer Formencomplex des rhombischen Systems erscheint. Auch haben F. Neumann, C. Neumann und Pape an einigen Beispielen gezeigt, dass diese Betrachtungsweise in den thermischen und chemischen Axen ihre Berechtigung findet. Da sich jedoch bei Annahme schief-

* Eigentlich ist das früher von mir gebrauchte Wort monoklinoëdrisch insofern bezeichnender, wiefern solches ausdrückt, dass der schiefe Neigungswinkel zunächst auf zwei der Hauptschnitte, als der *hedrae cardinales* des Axensystems, zu beziehen ist. Da jedoch in diesem Systeme derselbe Winkel auch für die zwei Axen gilt, und da das von *Frankenheim* vorgeschlagene Wort monoklinisch kürzer, auch bereits von Anderen adoptirt worden ist, so trage ich kein Bedenken, mich desselben künftig gleichfalls zu bedienen. Anfangs habe ich auch den Namen klinorhombisches System gebraucht.

winkelliger Axensysteme die Symmetrie-Verhältnisse der Formen weit übersichtlicher und die Symbole derselben weit einfacher herausstellen, und da sich die meiste Krystallographen für die Realität derselben erklärt haben, so glauben wir sie behalten zu müssen.

§. 47. **Uebersicht der Formen.** Obwohl das monoklinische System in vieler Hinsicht dem rhombischen Systeme sehr ähnlich ist, so wird doch durch den schiefen Neigungswinkel zweier Axen eine ganz eigenthümliche und sehr auffallende Ausbildungsweise seiner Formen verursacht, welche es jedenfalls auf den ersten Blick erkennen lässt, dass man es mit keinem rhombischen Formencomplex zu thun hat, wenn auch jener Winkel einem rechten sehr nahe kommen sollte. Jedem Pyramide zerfällt nämlich in zwei, von einander ganz unabhängige Partialformen oder Hemipyramiden, welche wir als die positive und negative Hemipyramide unterscheiden, je nachdem ihre Flächen über dem spitzen oder über dem stumpfen Winkel des orthodiagonalen und basischen Hauptschnittes gelegen sind*). Ausser diesen Pyramiden kommen noch drei Arten von Prismen, nämlich verticale, geneigte oder horizontale Prismen vor, je nachdem ihre Flächen der Hauptaxe, der Klinodiagonale oder der Orthodiagonale parallel laufen. Die horizontalen Prismen dieses Systemes theilen die Eigenschaft der Pyramiden in zwei, von einander unabhängige Partialformen zu zerfallen, welche Hemiprismen, oder, weil sie horizontal sind, Hemidomen genannt werden können. Die geneigten Prismen wollen wir Klinodomen nennen, das Wort Prisma aber auch hier, wie im rhombischen Systeme, lediglich für die verticalen Prismen gebrauchen. — Endlich sind noch die drei Pinakoide zu erwähnen, welche als basisches, orthodiagonales und klinodiagonales Pinakoid unterschieden werden.

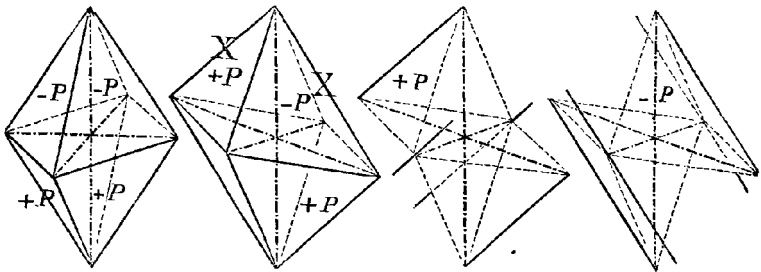
§. 48. **Beschreibung der Formen.** Die monoklinischen Pyramiden sind von 8, zweierlei ungleichseitigen Dreiecken umschlossene Formen, deren Mittel-

Fig. 112a.

Fig. 112.

Fig. 113.

Fig. 114.



kanten in einer Ebene, nämlich in der Ebene der schiefen Basis liegen; Fig. 115 und 112**). Die gleichartigen Dreiecke liegen paarweise an den klinodiagonalen Hauptschnitten.

*) Manche nennen diese Hemipyramiden (sowie die Klinodomen) „Augitpaare“, weil die paarweise auftretenden Flächen einer solchen Hemipyramide an den gewöhnlichen Krystallen des Augits sehr ausgezeichnet vorkommen. Es spielen aber diese sogenannten Augitpaare auch am Gypse, am Rothblauerze und an vielen anderen monoklinischen Mineralien eine wichtige Rolle, welche alle mit dergleichen Augitpaaren ausgestattet sind.

**) Fig. 112* ist so gezeichnet, dass der klinodiagonale Hauptschnitt, Fig. 112 dagegen so, dass der orthodiagonale Hauptschnitt auf den Beobachter zuläuft, während die schiefe Basis der ersteren Figur ihm zufällt, in der anderen von links nach rechts geneigt ist.

diagonalen Polkanten, die einen in den beiden spitzen, die anderen in den beiden stumpfen Winkelräumen des orthodiagonalen und basischen Hauptschnittes; jene bilden die positive, diese die negative Hemipyramide, welche beide durch Vorsetzung der Zeichen + und - unterschieden werden können, wobei jedoch das Zeichen + in der Regel wegzulassen ist, wie man ja auch in der Algebra eine einzeln stehende positive Grösse ohne Vorzeichen schreibt.

Da jedoch diese Hemipyramiden in der Erscheinung durchaus nicht an einander gebunden, sondern völlig unabhängig sind, so kommt es weit häufiger vor, dass man sie einzeln, als dass man sie beide zugleich, in ihrer Vereinigung zu einer vollständigen Pyramide, beobachtet. Jede einzelne Hemipyramide besteht aber aus zwei Flächenpaaren, welche entweder der kürzeren Polkante (X), oder der längeren Polkante (X') der vollständigen Pyramide parallel sind; sie stellt daher eine prismähnliche, den Raum nicht allseitig umschliessende Form dar (Fig. 113 und 114), welche für sich allein eben so wenig ausgebildet sein kann, als irgend ein Prisma, weshalb ihre Erscheinung nothwendig die Combination mit anderen Formen erfordert *).

Die Prismen sind von 4 gleichwerthigen, der Hauptaxe parallelen Flächen umschlossene Formen, deren Querschnitt ein Rhombus ist (Fig. 115); die Klinodomen werden ebenso von 4 gleichwerthigen, der Klinodiagonale

Fig. 115.

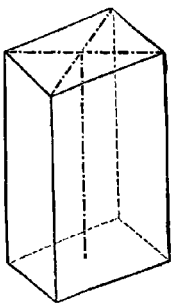


Fig. 116.

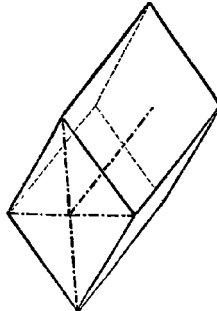
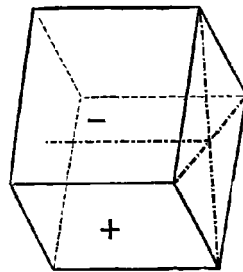


Fig. 117.



parallelen Flächen gebildet (Fig. 116); die horizontalen Prismen endlich oder die Orthodomen sind von 4, der Orthodiagonale parallelen Flächen umschlossene Formen, deren Querschnitt kein Rhombus, sondern ein Rhomboid ist, daher die Flächen selbst ungleichwerthig sind und eine Zerfallung der ganzen Gestalt in zwei Hemidomen bedingen, welche, wie die Hemipyramiden, als positives und negatives Hemidoma unterschieden werden (Fig. 117) **).

§. 49. **Ableitung und Bezeichnung.** Man denkt sich immer irgend eine vollständige monoklinische Pyramide als Grundform, und bezeichnet sie mit $\pm P$, indem $+P$ die positive, $-P$ die negative Hemipyramide bedeutet. Aus solcher Grundform, welche gewöhnlich durch Angabe des Verhältnisses $a : b : c$ ihrer

*) Will man sie in ihrer Isolirung auf eine bestimmte Weise begränzt denken, so ist es am zweckmässigsten, den basischen und orthodiagonalen Hauptschnitt als subsidiarische Begränzungsfächen anzunehmen, wie solches in den Figuren 113 und 114 geschehen ist.

** In den drei Figuren 115 bis 117 sind die Richtungen der Hauptaxe, der Orthodiagonale und der Klinodiagonale durch punkirt-gestrichelte Linien ausgedrückt worden.

Lineardimensionen (der halben Hauptaxe, halben Klinodiagonale und halben Orthodiagonale), sowie des Winkels C bestimmt wird, erfolgt nun die Ableitung in diesem Systeme völlig so, wie im rhombischen Systeme. Man hat dabei nur sorgfältig zu beachten, dass jede Pyramide in zwei Hemipyramiden, und jedes Orthodoma in zwei Hemidomen zerfällt, während die verticalen Prismen und die Klinodomen immer vollständig mit allen ihren vier Flächen ausgebildet sind. Die correlaten, d. h. die zu derselben vollständigen Form gehörigen Partialformen werden durch Vorsetzung der Stellungszeichen $+$ und $-$ unterschieden.

Man erhält also zuvörderst, wie in §. 43, eine Grundreihe von der Form

$$0P \dots \pm mP \dots \pm P \dots \pm mP \dots \infty P$$

deren Gränzglieder einerseits das (schiefe) basische Pinakoid $0P$, anderseits ein (verticales) Prisma ∞P sind. In Uebereinstimmung mit dem für das rhombische System gemachten Vorschlage wollen wir alle diese, mit der Grundform so innig verbundenen, und als die ersten Resultate der Ableitung erhaltenen Pyramiden Protopyramiden, sowie das zu ihnen gehörige Prisma das Protoprisma nennen.

Bei dieser allgemeinen schematischen Darstellung ist das Vorzeichen $+$ für die positiven Hemipyramiden nicht füglich zu entbehren; in allen concreten Fällen aber wird es weggelassen, um die Zeichen nicht unnützerweise zu überladen. Ein ohne das negative Vorzeichen eingeführtes Symbol ist also stets auf eine positive Partialform zu beziehen.

Aus jedem Gliede $\pm mP$ dieser Grundreihe folgen nun einestheils, bei constanter Klinodiagonale, durch Vergrößerung der Orthodiagonale nach irgend einer Zahl n , verschiedene, nach dieser Orthodiagonale gestreckte Pyramiden welche man kurz Orthopyramiden nennen kann, und deren Zeichen sich mit $\pm mPn$ geben lässt, indem der horizontale Strich durch den Stamm des Buchstaben P daran erinnern soll, dass sich die Ableitungszahl n auf die horizontale Diagonale der Basis der Grundform bezieht. Als Gränzform dieser Ableitung ergibt sich ein, aus zwei Hemidomen $+mP\infty$ und $-mP\infty$ bestehendes horizontales Prisma (oder Orthodoma). Andernteils aber folgen auch aus jeder Pyramide $\pm mP$, bei constanter Orthodiagonale, durch Vergrößerung der Klinodiagonale, verschiedene, nach dieser Klinodiagonale gestreckte Pyramiden, welche wir ebens Klinopyramiden nennen, und deren Zeichen wir $\pm mPn$ schreiben wollen; die Gränzform dieser Klinopyramiden ist allemal ein Klinodoma, bei welchem die Zeichen $+$ und $-$ wegfallen, weil es stets vollständig ausgebildet ist.

Wie jedes Glied der Grundreihe, so wird auch das Protoprisma ∞P dieser Ableitung zu unterwerfen sein, wodurch man auf verschiedene Orthoprismen ∞Pn und das Orthopinakoid $\infty P\infty$, sowie auf verschiedene Klinoprismen ∞P und auf das Klinopinakoid $\infty P\infty$ gelangt.

Die Resultate dieser Ableitungen lassen sich auch in diesem Systeme durch ein trianguläres Schema darstellen, welches auf ganz ähnliche Weise zu construieren ist, wie das S. 48 stehende Schema des rhombischen Systems. Die hier vorgeschlagene mit der Ableitung und Bezeichnung im genauesten Zusammenhange stehende Nomenclatur der abgeleiteten Formen möchte aber kaum zu entbehren sein, wenn man sich mit der Sprache in der Manchfaltigkeit der Formen und Partialformen zurecht finden will.

§. 50. **Einige Combinationen.** Wer sich mit den Combinationen der vorhergehenden Krystallsysteme etwas vertraut gemacht hat, der wird sich auch leicht in den Combinationen dieses Systemes zurecht finden, obwohl nicht zu läugnen ist, dass das Auftreten der Partialformen einige Schwierigkeiten herbeiführt. Indessen hat dieses Verhältniss viel Aehnlichkeit mit der Hemiëdrie der übrigen Krystallsysteme, durch welche man also für die richtige Auffassung und das Verständniss der hier vorkommenden Erscheinungen einigermaassen vorbereitet ist. Am gegenwärtigen Orte können wir nur einige Beispiele erwähnen.

Fig. 118 stellt eine nicht seltene Krystallform des Gypses dar, welche sich dadurch auszeichnet, dass die Grundpyramide vollständig, mit beiden Hemipyramiden ausgebildet ist, welche die säulenförmige Combination des Prismas ∞P und des Klinopinakoides $\infty P\infty$ beiderseits begränzen. Die daneben stehende Figur 119 zeigt eine am Gypse noch häufigere Combination, welche sich von der vorigen dadurch unterscheidet, dass die positive Hemipyramide fehlt, und nur die negative Hemipyramide vorhanden ist. Fig. 120 ist die gewöhnlichste Krystallform des Augites, deren kristallographisches Zeichen folgendermaassen zu schreiben ist: $\infty P.\infty P\infty.\infty P\infty.P$; die verticalen Formen werden hier lediglich durch die positive Hemipyramide der Grundform begränzt.

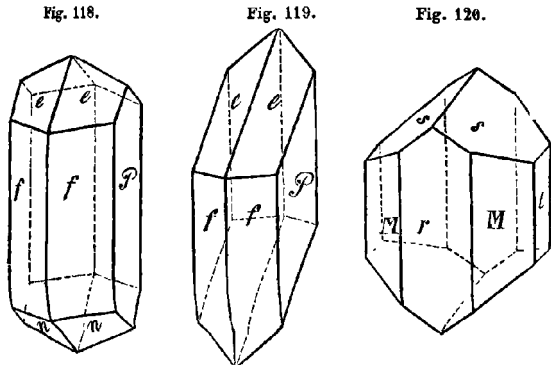
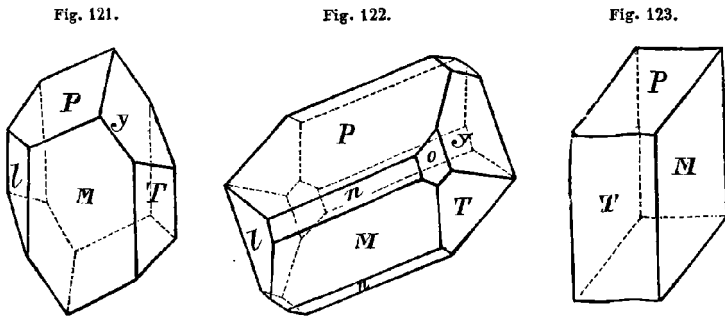


Fig. 121. Fig. 122. Fig. 123.



Die vorstehenden zwei Figuren 121 und 122 zeigen ein paar gewöhnliche Combinationen des Orthoklases oder gemeinen Feldspathes, deren erstere von den Flächen des Klinopinakoides $\infty P\infty$ und Prismas ∞P^*), des basischen Pinakoides $0P$ und des Hemidomas $2P\infty$ gebildet wird, während in der anderen zu diesen

* Die Flächen des Prismas ∞P sind zwar geometrisch gleichwerthig, zeigen aber im Orthoklase merkwürdigerweise eine physikalische Verschiedenheit, und werden deshalb in den Zeichnungen gewöhnlich mit zwei verschiedenen Signatur-Buchstaben *T* und *l* versehen.

Formen noch die Hemipyramide P und das Klinodoma $2P\infty$ getreten sind. Die letzte Figur 123 ist eine sehr einfache, bei mehreren Mineralspecies vorkommende Combination, gebildet von den drei Pinakoiden $0P$, $\infty P\infty$ und $\infty P\infty$.

6. Triklinisches System.

§. 51. **Grundcharakter.** Das triklinische*) System ist unter allen Krystallsystemen das am wenigsten regelmässige; dasjenige, in welchem mit dem Maximum von Ungleichwerthigkeit der Grund-Elemente das Minimum von Symmetrie der Gestaltung erreicht worden ist. Sämmtliche Formen desselben sind nämlich aus drei, unter einander schiefwinkelige und durchaus ungleiche Axen a , b und c zu beziehen, so dass eine jede hierher gehörige Krystallreihe zu ihrer Bestimmung die Kenntniss des Grössenverhältnisses $a : b : c$ und der drei schiefen Neigungswinkel entweder der Axen, oder auch der durch die Axen gehende Hauptschnitte erfordert. Nachdem eine der Axen zur Hauptaxe gewählt worden ist, können die beiden anderen, als die Diagonalen der schiefen Basis, ebenso wie im rhombischen Systeme, durch die Namen der Makrodiagonale und Brachydiagonale unterschieden werden. Die drei Hauptschnitte erhalten die Namen des makrodiagonalen, des brachydiagonalen und des basischen Hauptschnittes.

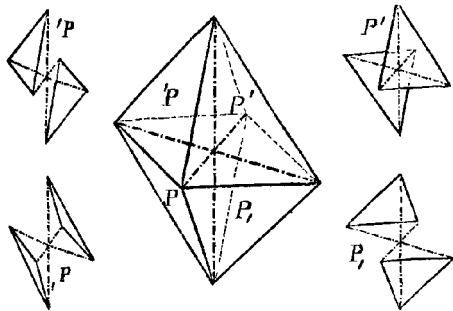
§. 52. **Uebersicht der Formen.** Die Formen des triklinischen Systems sind theils Pyramiden, theils Prismen, theils Pinakoide. Für die Pyramiden und Prismen begründen jedoch die drei schiefen Neigungswinkel der Hauptschnitte eine durchgreifende Zerfallung in Partialformen, welche in Bezug auf ihr Vorkommen völlig unabhängig von einander sind. Jede vollständige Pyramide besteht nämlich aus vier verschiedenen Viertelpyramiden oder Tetartopyramiden, und jedes Prisma aus zwei verschiedenen Hemiprismen. Da nun eine jede dieser Partialformen an und für sich nichts Anderes darstellt, als ein Paar paralleler Flächen, so zerfallen sämmtliche Formen des triklinischen Systems in lauter einzelne Flächenpaare. Diese Zerstückelung der Formen ist es besonders was manchen Formencomplexen einen so unsymmetrischen Charakter verleiht. Die Pyramiden eines und desselben Formencomplexes können zwar in sehr verschiedenen Dimensions-Verhältnissen auftreten, sind aber doch immer nur von einerlei Art, d. h. triklinische Pyramiden. Die Prismen sind dreierlei, je nachdem ihre Flächen der verticalen Hauptaxe, oder einer der geneigten Nebenaxen parallel sind. Die Pinakoide endlich sind die Parallelfächen der drei Hauptschnitte. Uebrigens werden wir, zur Erleichterung der Nomenclatur, auch in diesem Systeme die Worte Prisma und Hemiprisma lediglich für die verticalen

*) Das ein- und ungliederige System nach Weiss, das anorthotype S. nach Mohs, das orthische S. nach Haidinger. Der Name triklinisches S. bezieht sich eigentlich darauf, dass die drei Coordinat-Ebenen oder Hauptschnitte des Systemes unter einander lauter schiefe Winkel bilden; insofern war der früher von mir gebrauchte Name, triklinoëdrisches System jedenfalls bezeichnender. Da jedoch kein Missverständniss vorkommen kann, sobald man sich einmal über die Bedeutung verständigt hat, da Andere die von Frankenheim vorgeschlagene Abkürzung triklinisch angenommen haben, und da es wünschenswerth ist, in die Nomenclatur der Krystallsysteme einige Uebereinstimmung zu bringen, so werde ich mich künftig derselben abgekürzten Form bedienen.

Prismen gebrauchen, die beiden Arten von geneigten Prismen und deren Partialformen dagegen mit dem Namen Doma und Hemidoma belegen*).

§. 53. **Beschreibung der Formen.** Die triklinischen Pyramiden sind von 8, viererlei verschiedenen Dreiecken umschlossene Formen, deren Mittelkanten in einer Ebene liegen (Fig. 124). Je zwei gleichartige Dreiecke sind einander parallel, und liegen in zwei entgegengesetzten Raum-Octanten, wie solche

Fig. 124.



durch die Ebenen der drei Hauptschnitte bestimmt werden. Sie bilden eine Viertelpyramide oder Tetartopyramide, welche an und für sich ein bloßes Flächenpaar, also eine unbegrenzte Form darstellt, und daher nur in Combination mit irgend anderen Partialformen existiren kann.

Um sie jedoch in irgend einer bestimmten Begränzung vorstellen zu können, ist es am zweckmässigsten, ihre beiden Flächen in derjenigen Ausdehnung zu denken, wie solche durch die Intersection mit den drei Hauptschnitten, oder, was dasselbe ist, durch die gleichzeitig ausgebildeten drei *correlaten* Viertelpyramiden bestimmt wird. Die Durchschnitte der Flächen einer jeden Viertelpyramide mit den Hauptschnitt-Ebenen liefern drei Kanten, welche als die eigentlichen Polkanten und Mittelkanten der Viertelpyramide zu betrachten, und, wegen des unabhängigen Auftretens dieser Partialformen, weit wichtiger sind, als diejenigen Kanten, welche in der vollständigen triklinischen Pyramide durch das Zusammentreffen ihrer sämtlichen Flächen gebildet werden.

Die Prismen erscheinen als *verticale* Prismen und als zweierlei *Klinodomen*, je nachdem ihre Flächen der Hauptaxe oder einer der Nebenaxen parallel sind. Alle diese prismatischen Formen haben einen *rhomboidischen* Querschnitt, bestehen folglich aus zwei *ungleichwerthigen* Flächenpaaren, und zerfallen daher in *Hemiprismen* und *Hemidomen*. Uebrigens werden sie auch hier durch die Ableitung als die Gränzformen der Pyramiden bestimmt.

§. 54. **Ableitung und Bezeichnung der Formen.** Um sich in dem Gewirre der Flächenpaare die Uebersicht zu erhalten, ist es durchaus erforderlich, die *correlaten*, d. h. die zu einer und derselben vollständigen Form gehörigen Partialformen nach ihrer *Correlation* aufzufassen und im Auge zu behalten. Zu diesem Ende legen wir bei der Ableitung eine vollständige triklinische Pyramide zu Grunde, für welche das Verhältniss der drei Axen $a : b : c$, sowie die drei an solchen Axen anliegenden schiefen Neigungswinkel A, B, C der Hauptschnitte gegeben sein müssen, wenn die betreffende Krystallreihe als völlig

*) Gerade deshalb, weil sämtliche Partialformen dieses Systems ihrer geometrischen Erscheinung nach nur auf einzelne Flächenpaare reducirt sind, wird es doppelt nothwendig, diese so einformig erscheinenden Elemente der triklinischen Krystalle durch eine zweckmässige Nomenclatur zur Unterscheidung zu bringen, um sich die Orientirung in dem Gewirre der Flächenpaare zu erleichtern.

bestimmt gelten soll. Diese vollständig vorausgesetzte Grundform denken wir aufrechter Stellung so vor uns, dass ihr brachydiagonaler (durch c bestimmter Hauptschnitt auf uns zuläuft. Dann erscheinen die vorderen, uns zugewendeten Flächen ihrer vier Partialformen dergestalt vertheilt, dass sie nach ihrer Lage als obere und untere, als rechte und linke unterschieden werden können ein Verhältniss, von welchem wir für die Viertelpyramiden selbst die Zeichen P' , P'' , P''' , und P'''' entlehnen, durch deren Zusammenfassung für die vollständige Pyramide das Zeichen P' gewonnen wird; Fig. 124.

Die Ableitung selbst erfolgt übrigens aus dieser Grundform genau so, wie in rhombischen Systeme (§. 43). Man leitet erst eine Grundreihe solcher Pyramide ab, deren allgemeine Zeichenform $m'P'$ ist, und deren jede einzelne, wie die Grundform selbst, in vier Viertelpyramiden $m'P'$, $m''P''$, $m'''P'''$, und $m''''P''''$ zerfällt, während als Gränzform einerseits das basische Pinakoid OP , anderseits ein in zwei Hemiprismen $\infty P'$ und $\infty P''$ zerfallendes Prisma hervortritt.

Aus jedem Gliede dieser Grundreihe werden nun ferner theils Makropyramiden $m'P'n$, theils Brachypyramiden $m'P'n$ abgeleitet, dabei als Gränzglieder die Makrodomen und Brachydomen, so wie endlich aus $\infty P'$ die übrigen verticalen Prismen und die zwei verticalen Pinakoide erhalten. Für alle diese Ableitungen gilt buchstäblich das im rhombischen Systeme §. 44 angegebene Verfahren, und hat man nur immer darauf zu achten, dass jede Pyramide in vier Tetartopyramiden, und jedes Prisma oder Doma in zwei Hemiprismen oder Hemidomen zerfällt.

Es bedarf kaum der Bemerkung, dass auch in diesem Krystallsysteme die Resultate aller Ableitungen in ein Schema vereinigt werden können, welches ganz auf ähnliche Weise zu construiren ist, wie das S. 48 für das rhombische System aufgestellte Schema.

§. 55. Combinationen triklinischer Formen. Manche Formencomplexes dieses Systemes (wie z. B. die der meisten Feldspathe) zeigen in ihren Combinationen noch eine Annäherung an die Symmetrie-Verhältnisse des monoklinischen Systemes, während andere Formencomplexes (wie z. B. jene des Kupfervitrioles und Axinites) die Unsymmetrie und Unvollständigkeit der Formen-Ausbildung in höchsten Grade erkennen lassen. In diesem letzteren Falle erfordert es allerdings einige Aufmerksamkeit, um die gegenseitige Beziehung und krystallographische Bedeutung der verschiedenen Flächenpaare oder Partialformen nicht aus dem Auge zu verlieren. Wenn es die Beschaffenheit der Combination gestattet, so hat man zuvörderst drei, entweder wirklich vorhandene, oder doch ihrer Lage nach bestimmte Flächenpaare als Hauptschnitte zu wählen, und dann eine angemessene Wahl der Grundform (wenn auch nur in einer ihrer Viertelpyramiden, oder in zweien von ihr unmittelbar abhängigen hemiprismatischen Formen) vorzunehmen. Doch kann man auch von der Wahl irgend anderer Partialformen ausgehen, und aus ihren Verhältnissen die Lage der drei Hauptschnitte und der Grundform erschliessen.

Die weitere Entwicklung der Combinationen erfolgt wesentlich nach denselben oder nach ähnlichen Regeln, wie im rhombischen und monoklinischen Systeme, und wird um so leichter zum Ziele gelangen, je bestimmter sich die Correlation der zu einander gehörigen Flächenpaare zu erkennen giebt, was freilich bald

mehr, bald weniger, in der Regel aber um so mehr der Fall zu sein pflegt, je reichhaltiger oder verwickelter die Combination ausgebildet ist.

Als ein paar sehr einfache Beispiele mögen nachstehende Figuren dienen, von welchen die erste eine Combination des Albites, die anderen ein paar gewöhnliche Formen des Axinites darstellen.

In dem Albitkrystall (Fig. 125) betrachte man die mit P und M bezeichneten Flächen als basisches und brachydiagonales Pinakoid, die Flächen s als die obere rechte Viertelpyramide P' , so wird $l = \infty P'$, $T = \infty' P$, und $x = 'P'\infty$.

Vergleicht man die in Fig. 126 und 127 dargestellten einfachen Axinitkrystalle aus dem Dauphiné mit den seltener vorkommenden, aber sehr reichhaltigen Kry-

Fig. 125.

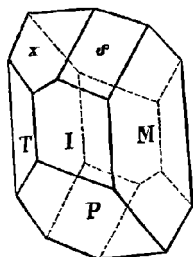


Fig. 126.

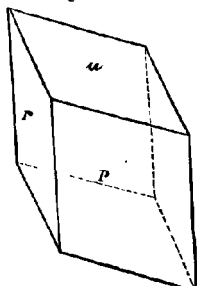
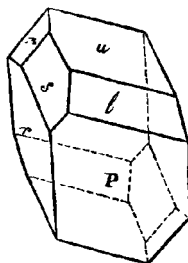


Fig. 127.



ställen aus Cornwall, so gewinnt man erst die richtige Ansicht über die Interpretation ihrer Flächen, welcher zufolge

r als das Makropinakoid $\infty P'\infty$,

P als das linke Hemiprisma $\infty' P$,

u als die linke obere Viertelpyramide $'P$,

l als die linke obere Viertelpyramide $2' P$,

s als die linke obere Partialform der Makropyramide $2' P_3$, und

x als das Hemidoma $2' P_\infty$

betrachtet werden muss, während sich eine andere Deutung dieser Flächen darbieten scheint, wenn man die abgebildeten Formen für sich allein und ausser ihrer Beziehung zu den Cornwaller Krystallen in Betrachtung nimmt.

7. Hemimorphismus mancher Krystalle.

§. 56. Eine ganz eigenthümliche, durchaus nicht mit der Hemiëdrie zu wechselnde Erscheinung giebt sich in gewissen einaxigen oder nicht tesserale

Fig. 128.

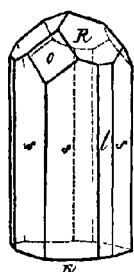
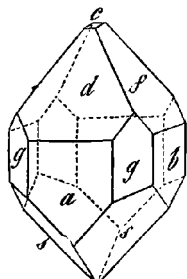


Fig. 129.



(§. 9) Krystallreihen dadurch zu erkennen, dass ihre Krystalle an den entgegengesetzten Enden der Hauptaxe gesetzmässig durch die Flächen ganz verschiedener Formen begrenzt werden. Von diesen Formen ist daher nur entweder die obere, oder die untere Hälfte ausgebildet, weshalb denn auch die Erscheinung selbst sehr zweckmässig durch das von *Breithaupt* vorgeschlagene Wort Hemimorphismus bezeichnet wird. Der Tur-

malin und der Galmei (das Zinkhydrosilicat) liefern ausgezeichnete Beispiele an hemimorphischen Krystallen; so stellt Fig. 128 einen Turmalinkrystall dar, welcher an seinem oberen Ende durch die Flächen der beiden Rhomboëder R und $-2R$, an seinem unteren Ende durch eine Fläche des Pinakoides begrenzt ist. Die verticalen Flächen sind das Deuteroprisma ∞P_2 (s) und das, nur mit den R -Flächen ausgebildete Protoprisma ∞R . Der in Fig. 129 abgebildete Galmeikrystall zeigt am oberen Ende die Basis c , das Makrodoma $3\bar{P}\infty$ (d) und das Brachydoma $3\bar{P}\infty$ (f), während er am unteren Ende durch die Brachypyramide $2P_2$ begrenzt wird. Die verticalen Flächen sind das Makropinakoid a , das Brachypinakoid b , und das Prisma ∞P (g). Dergleichen Krystalle, welche jedoch meist nur mit ihrem oberen Ende frei ausgebildet sind, kommen häufig bei Aachen vor.

Die Erscheinung gewinnt deshalb ein doppeltes Interesse, weil die meisten hemimorphischen Krystalle zugleich die Eigenschaft besitzen, durch Erwärmung polar-elektrisch zu werden, d. h. an den entgegengesetzten Enden die entgegengesetzten Elektricitäten zu entwickeln*).

Eine nothwendige Folge des Hemimorphismus ist es, dass im Hexagonalsysteme, bei rhomboëdrischer Hemiëdrie, das Prisma ∞R nur mit drei abwechselnden Flächen, als trigonales Prisma, und jedes dihexagonale Prisma ∞R_2 mit drei abwechselnden Flächenpaaren, als ditrigonales Prisma ausgebildet sein kann. Es bedarf also das, namentlich am Turmalin und an der Silberblende gewöhnliche Vorkommen des trigonalen Prismas $\frac{\infty R}{2}$ keine anderweite Erklärung

Dass nämlich in den rhomboëdrischen Krystallreihen die abwechselnden Flächen des Protoprismas ∞R wirklich eine verschiedene Bedeutung haben, indem sie in gleicherweise als obere und untere Flächen zu unterscheiden sind, dieses beweist nicht nur ihre Verhältnisse zu den Flächen des holoëdrischen Prismas ∞P , sondern auch die, durch *v. Kobell* durch Aetzung auf den Flächen des Calcitprismas ∞R vorgebrachten Lichtfiguren. Sitzungsber. der Königl. Bayer. Ak. d. Wiss. 1862, S.

8. Von den Unvollkommenheiten der Krystallbildung.

§. 57. In den bisherigen Betrachtungen der Krystallformen wurde vorausgesetzt, dass solche von ebenen und glatten Flächen begrenzt seien, dass alle Flächen einer und derselben Form (oder Partialform) gleiche und ähnliche Figur, oder, was dasselbe ist, gleiche Centraldistanz haben, dass für Krystalle selbst immer eine vollständige, ringsum vollendete Ausbildung Statt finde, und dass solche nach allen Dimensionen hinreichend gross ausgebildet seien, um eine wissenschaftlich genaue Bestimmung zu gestatten. Die Voraussetzungen entspricht jedoch die Natur keineswegs in allen Fällen, indem Flächen und Gestalten der Krystalle grösseren oder geringeren Unvollkommenheiten unterworfen, die meisten Krystalle nur zu einer theilweisen Ausbildung, und viele derselben zu keiner hinreichenden Entwicklung ihrer Dimensionen gelangt sind. Ja, man kann wohl behaupten, dass an keinem Krystalle jene ideale Regelmässigkeit der Gestaltung wirklich erreicht worden ist, auf deren Verwirklichung

*) Der Struvit, welcher rhombisch krystallisirt, ist gleichfalls ausgezeichnet hemimorphisch, und zeigt auch nach *Hausmann* die polare Thermo-Elektricität.

die Natur doch in jedem Krystalle hinarbeitete. Es ist nun sehr wichtig, sich mit jenen Unvollkommenheiten und mit dieser Unvollständigkeit der Ausbildung bekannt zu machen, um nicht an der Gesetzmässigkeit der Krystallformen überhaupt und an dem Werthe krystallographischer Untersuchungen irre zu werden.

§. 58. **Unvollkommenheit der Krystallflächen.** Die Unvollkommenheit in der Beschaffenheit der Krystallflächen giebt sich theils als eine, durch viele kleinere Unebenheiten bewirkte Abweichung von der ebenflächigen Ausdehnung, theils als eine scheinbare oder wirkliche Krümmung derselben zu erkennen.

Zu der ersten Art der Unvollkommenheit gehören besonders diejenigen Unebenheiten, welche als Streifung, Drusigkeit und Rauheit bezeichnet werden. Die Streifung (oder Reifung) ist eine sehr häufig vorkommende Erscheinung, welche durch die oscillatorische (d. h. nicht stetige, sondern in schmalen, abwechselnden Flächenstreifen treppenartig ausgebildete) Combination irgend zweier Formen hervorgebracht wird; (Quarz, Pyrit, Turmalin und viele andere Mineralien). Die Flächen einer Krystallform sind drusig, wenn aus ihnen viele kleine, in paralleler Stellung dicht an einander stossende Ecke einer anderen Krystallform hervorragen (Flussspath). Rauhe Flächen endlich sind mit ganz kleinen, nicht mehr erkennbaren Unebenheiten besetzt, können aber bisweilen durch Vergrößerung als sehr feindrüsige Flächen erkannt werden. In anderen Fällen erscheinen die Krystallflächen wie gekörnt, genarbt, geschuppt, gebrochen, getäfelt, parquettirt oder zerfressen.

Scheinbar gekrümmte Flächen entstehen theils durch die so eben erwähnte oscillatorische Combination (Turmalin, Beryll), theils durch eigenthümliche Aggregation vieler Individuen, deren Flächen, ungefähr so wie die Mauersteine eines Gewölbes, unter sehr stumpfen Winkeln zusammenstossen (Desmin, Prebnit, Strahlerz). Eine wirkliche Krümmung der Flächen dürfte dagegen an den sattelförmig gebogenen Rhomboëdern des Braunspathes und Eisenspathes, an den linsenförmigen Krystallen des Gypses, an den Krystallformen des Diamantes und einiger anderen Mineralspecies vorkommen. Zu den ganz regellosen Krümmungen der Oberfläche gehören diejenigen, welche gerade so erscheinen, als ob der Krystall in Folge einer beginnenden Schmelzung halb zerflossen, oder auch an allen Kanten und Ecken abgerundet worden wäre (Bleiglanz, Augit von Arendal, Apatit im körnigen Kalkstein).

Endlich kommen auch noch andere, gleichfalls regellose, durch ganz unbestimmte Vertiefungen und Erhöhungen verursachte Unebenheiten der Krystallflächen vor. Eine fast allgemein giltige und für die Orientirung der Combinationen sehr wichtige Regel ist es übrigens, dass alle Flächen einer und derselben Form oder Partialform auch eine und dieselbe Beschaffenheit der Oberfläche besitzen, und sich überhaupt als völlig gleichwerthig erweisen.

Von allen diesen Unvollkommenheiten ist die Streifung als die wichtigste und interessanteste Erscheinung zu betrachten, deren sorgfältige Beachtung nicht selten auf die Kenntniss von Formen gelangen lässt, welche in der betreffenden Krystallreihe noch gar nicht selbständig beobachtet worden sind. Man unterscheidet übrigens die einfache Streifung der Krystallflächen, welche nur nach einer Richtung Statt

findet, von der mehrfachen, nach verschiedenen Richtungen zugleich ausgehenden Streifung, welche federartig, triangular, quadratisch, rhombisch u. s. w. erscheinen kann, jedenfalls aber, wie die einfache Streifung, aus der oscillatorischen Combination zu erklären ist. So erscheinen z. B. die prismatischen Flächen ∞P des Quarz einfach und horizontal gestreift durch oscillatorische Combination von ∞P und \parallel die Flächen des Rhomboëders R am Chabasit federartig gestreift durch die oscillatorische Combination ihrer selbst mit den Flächen des Skalenoëders $\frac{2}{3}R\frac{2}{3}$, welches an diesem Minerale noch nicht selbständig beobachtet worden ist. Auch bedingt die Streifung oftmals die Ausbildung von ganz eigenthümlichen Flächen, welche bisweilen recht eben ausgedehnt erscheinen, ohne doch wirklichen Krystallflächen zu entsprechen, mit denen sie aber leicht verwechselt werden können. Sie stellen die Tangentialflächen der Treppe dar, welche durch die alternirenden Flächenstreifen gebildet werden. Vergl. *Hessenberg's* Mineralogische Notizen, 1856, S. 34. Uebrigens darf die Combinations-Streifung nicht mit der sehr ähnlichen, durch Zwillingsbildung bedingten Streifung, und die Drusigkeit der Krystallflächen nicht mit dem drusigen Ueberzuge derselben verwechselt werden, vergl. §. 66.

Anmerkung. Ueber die Unregelmässigkeiten der Krystallflächen gab *Schwarzenbach* sehr ausführliche und recht interessante Betrachtungen im Neuen Jahrb. für Min. 1855 S. 32 ff. und S. 385 ff., auch 1862, S. 684 ff. Die häufig vorkommende Erscheinung des Gebrochenseins der Flächen in mehre Felder hat *Scacchi* sehr ausführlich in einer Abhandlung betrachtet, deren Uebersetzung *Rammelsberg* in der Zeitschr. der deutschen geol. Ges. B. 15, S. 49 ff. mittheilt. *Scacchi* begreift diese Erscheinung unter dem nicht sehr glücklich gewählten Namen der Polyëdrie; denn Polyëdrie, d. i. Umgränzung von vielen ebenen Flächen, ist eine Eigenschaft aller Krystalle, welche gerade deshalb allgemein als Polyëder definiert werden. Vielleicht würden Worte wie Phatnoëdrie oder Ptychoëdrie dem Begriffe mehr entsprechen. Sehr richtige Bemerkungen über diese sogenannte Polyëdrie gab *Websky*, in Zeitschr. der deutschen geol. Ges. B. 15, S. 677 ff.

§. 59. **Unregelmässigkeiten der Krystallformen.** Es kann die Streifung und es muss die Krümmung der Krystallflächen schon eine mehr oder weniger auffallende Verunstaltung der ganzen Form zur Folge haben; allein die meisten Unregelmässigkeiten der Krystallformen können bei völlig ebener und stetiger Ausdehnung ihrer Flächen vorkommen. Es gehören dahin besonders folgende Erscheinungen:

1) **Ungleiche Centraldistanz gleichwerthiger Flächen.** Die Flächen einer und derselben Form oder Partialform können nur dann die für sie geforderte Gleichheit und Aehnlichkeit der Figur besitzen, wenn sie in gleichen Abständen vom Mittelpunkte des Krystalls ausgebildet sind; ausserdem werden sie nicht nur von ungleicher Grösse, sondern auch mit ganz anderer Figur erscheinen, als sie ihnen eigentlich zukommt, wodurch denn auch die Totalform des Krystalls mehr oder weniger entstellt werden muss. Da nun die Ungleichheit der Centraldistanz eine ganz gewöhnliche Erscheinung ist, so begegnet man auch sehr häufig denselben durch sie bedingten Abweichungen von der Regelmässigkeit der Ausbildung. Dadurch wird jedoch die, auch in ihrer physikalischen Beschaffenheit sich offenbarende völlige Gleichwerthigkeit aller Flächen einer und derselben Form oder Partialform nicht aufgehoben, welche Gleichwerthigkeit als eines der wesentlichsten Momente zu betrachten ist.

Gewöhnlich erscheinen diese Unregelmässigkeiten als einseitige Verlängerung oder Verkürzungen der Formen nach einer der Axen, nach einer Kante, oder nach

irgend einer anderen krystallographisch bestimmten Linie, wodurch in manchen Krystallsystemen und namentlich im Tesseralsysteme so auffallende Verzerrungen entstehen können, dass es nicht selten grosse Aufmerksamkeit bedarf, um den eigentlichen Charakter des Systemes zu erkennen. Zu den auffallendsten Beispielen der Art gehören wohl die Salmiak-Krystalle, welche von *Marx* und von mir, sowie die Kochsalz-Krystalle, welche von *v. Kobell* im Journal für praktische Chemie beschrieben worden sind*).

2) Unvollzähligkeit der Flächen. An die aus der ungleichen Centraldistanz entstehenden Unvollkommenheiten der Ausbildung schliessen sich unmittelbar diejenigen an, welche darin begründet sind, dass die Zahl der zu einer und derselben Form gehörigen Flächen gar nicht vollständig vorhanden ist; eine Erscheinung, welche sowohl an einfachen Formen, als auch (und noch häufiger) an Combinationen vorkommt, und, bei ihrer völligen Regellosigkeit, weder mit der Hemiedrie, noch mit dem in §. 56 erwähnten Hemimorphismus verwechselt werden darf.

3) Unterbrochene Raumerfüllung. Man sieht nicht selten Krystalle, deren Substanz den, von den Umrissen des Kanten-Netzes vorgeschriebenen Raum nicht vollständig erfüllt, indem nur die, unmittelbar an den Kanten und von diesen aus nach dem Mittelpunkte zu liegenden Theile ausgebildet sind. Die Flächen erscheinen dabei trichterförmig vertieft oder ausgehöhlt, mit treppenartigen Absätzen, und die Erscheinung findet bisweilen in dem Grade Statt, dass nur noch gleichsam Skelete von Krystallen übrig bleiben.

Diese Ausbildungsweise ist zumal an gewissen künstlichen, aus dem aufgelösten und geschmolzenen Zustande, oder auch durch Sublimation dargestellten Krystallen zu beobachten; z. B. an Kochsalz, Alaun, Wismut, Silber, arseniger Säure, Bleiglanz. — Zu den merkwürdigsten Bildungen dieser Art gehören vielleicht auch die von *Scheerer* sogenannten Perimorphosen oder Kernkrystalle; nämlich regelmässige, aus einem Individuo bestehende Krystallhüllen, welche meist mit ganz anderen Mineralien ausgefüllt sind, deren Aggregat sie wie einen Kern umschliessen. Sie sind bisweilen papierdünn, so dass der eigentliche Krystall gleichsam nur auf seine Epidermis reducirt ist. Die im körnigen Kalksteine vorkommenden Krystalle des Granates (z. B. von *Arendal*, *Auerbach*, *Moldawa*) lassen diese Ausbildungsweise zuweilen sehr auffallend erkennen; sie ist aber auch an anderen Mineralspecies beobachtet worden. Zu den merkwürdigsten Bildungen der Art gehören die von *v. Dechen* beschriebenen Feldspathkrystalle im Pechsteine der Insel Arran, welche aus abwechselnden dünnen Feldspathschalen und Pechsteinslagen bestehen, so wie die von *Zirkel* beobachteten Augitkrystalle im Basalte des Leyberges bei Honnef. *Blum*, *Volger* und *Tschermak* verweisen diese räthselhaften Gebilde in das Gebiet der Pseudomorphosen, wogegen *Scheerer* und *Adolph Knop* sie anders zu deuten versucht haben.

Anmerkung. Bei dieser Gelegenheit müssen wir doch auch der inneren Unterbrechungen der Raumerfüllung gedenken, welche bisweilen an den Krystallen angetroffen werden. So umschliessen manche Krystalle grössere, mit dem blosen Auge sehr leicht erkennbare Höhlungen, welche theils leer, theils mit eigenthümlichen

* Ueber diese Verzerrungen der tesserale Formen, wie solche durch die oben ad 1 und 2 erwähnten Verhältnisse herbeigeführt werden, gab *Albin Weisbach* im Jahre 1858 eine Abhandlung unter dem Titel: Ueber die Monstrositäten tesserall krystallisirender Mineralien, in welcher manche recht interessante neue Beobachtung geboten wird. Eben so gab *G. Werner* eine Abhandlung über die Bedeutung der Krystallflächen-Umrisse und ihre Beziehungen zu den Symmetrie-Verhältnissen der Krystalle, im Neuen Jahrb. für Min. 1867, S. 129 ff. Auch in der Dissertation von *C. Klein*, über Zwillingverbindungen und Verzerrungen (Heidelberg, 1869) finden sich viele gute Beobachtungen und Bemerkungen.

Flüssigkeiten erfüllt sind; eine Erscheinung, welche bei gewissen Bergkrystallen (Varietäten der Species Quarz) schon lange bekannt, und von Nicol auch an Barykrystallen beobachtet worden ist. Bisweilen zeigen diese Höhlungen eine, mit der äusseren Form der Krystalle übereinstimmende oder doch vereinbare Form, und dann befinden sie sich in paralleler Stellung zu einander und zu dem Krystalle selbst; wie solche von Leydolt am Eise, Bergkrystalle und Topase, von G. Rose am Gypse nachgewiesen worden ist. Sitzungsberichte der Kais. Ak. in Wien, Bd. VII, 1854, S. 477 ff. und Poggend. Ann. B. 97; 1856, S. 164. Bei anderen Krystallen, z. B. von Topas, sind die Höhlungen meist als kleine Poren ausgebildet, und daher erst unter dem Vergrösserungsglase zu erkennen; sie pflegen aber in sehr grosser Anzahl vorhanden und nach bestimmten Richtungen vertheilt zu sein, und Brewster, dem man diese Entdeckung verdankt, hat gezeigt, dass auch diese Poren theils eigenthümliche Flüssigkeiten, theils mikroskopisch kleine Krystalle verschiedener unbestimmbarer Substanzen enthalten. Später hat Sorby nachgewiesen, dass die Krystalle vieler Mineralien, und so auch die Feldspath- und Quarzkrystalle der Granite und anderer Gesteine, meist von zahlreichen mikroskopischen Poren erfüllt sind, welche in gewissen Fällen eine wässerige Flüssigkeit oder Gase, in anderen Fällen glasartige oder steinartige Substanzen enthalten. Quart. Journ. of the geol. soc. vol. 14, 1858, p. 453 ff. Diese höchst wichtigen Beobachtungen sind von Zirkel vollkommen bestätigt und erweitert worden zuerst im Jahrb. der K. K. geol. Reichsanstalt, B. 13, 1863, S. 3 ff., später in mehreren Abhandlungen, an welche sich die schätzbaren Untersuchungen von Vogelsang, G. vom Rath, H. Fischer u. A. anschliessen, durch welche auch die häufige Interpenetration von heterogenen mikroskopischen Krystallen (Mikrolithen, Beloniten, Trichiten in grösseren Krystallen oder Individuen dargethan worden ist, wodurch die Homogenität der letzteren unterbrochen wird; vergl. oben S. 2. Simmler war der Ansicht, dass die expansible Flüssigkeit, welche in manchen Poren vorkommt, tropfbarflüssige Kohlensäure sein möge (Poggend. Ann. B. 105, 1858, S. 460), was durch die neueren Versuche von Vogelsang und Geissler bestätigt worden ist; ibid. B. 127.

Endlich wird auch die Substanz vieler Krystalle dadurch unterbrochen, dass sie mit Krystallen anderer Mineralspecies durchwachsen, oder auf irgend eine Weise mit anderen Substanzen gemengt sind, deren Theile bald regelmässig, bald unregelmässig vertheilt erscheinen.

4) Anomalien der Kantenwinkel. Die Unregelmässigkeiten der Krystallflächen scheinen sich bisweilen sogar bis auf die Lage derselben zu erstrecken, indem solche kleinen Schwankungen unterworfen sein kann, so dass die gleichwerthigen Kanten einer und derselben Krystallform die für sie geforderte Gleichheit des Winkelmaasses nicht in allen Fällen erkennen lassen.

Breithaupt hat wohl zuerst auf diese Anomalien aufmerksam gemacht, indem er z. B. zeigte, dass die Grundformen mehrerer tetragonal und hexagonal krystallisirender Mineralien keineswegs die vorausgesetzte Gleichheit ihrer Polkanten besitzen, und dass selbst bei manchen tesseralen Formen ähnliche Ungleichheiten vorkommen. Später will sich Baudrimont überzeugt haben, dass dergleichen Anomalien wirklich zu den ganz gewöhnlichen Erscheinungen gehören; so fand er z. B. an einem und demselben Rhomboëder des Eisenspathes die dreierlei Werthe der Polkanten 107° , $107^{\circ} 47'$ und $107^{\circ} 26'$; eben so am Isländischen Doppelspathes dreierlei verschiedene Werthe, u. s. w. Er meint, dass die Betrachtung dieser Monstrositäten den Gegenstand einer besonderen mineralogischen Doctrin, der Teratologie der Mineralien bilden dürfte; Comptes rendus, t. 25, 1847, p. 668. Indessen möchten diese Anomalien doch noch einer weiteren Prüfung bedürfen, bevor sie in solchem Grade und in solcher Allgemeinheit anzunehmen sind. Dass z. B. die an den beiden Rhomboëdern der Quarzpyramide angeblich vorhandenen Winkeldifferenzen nicht existiren, davon haben sich Kupffer und G. Rose, und davon habe ich mich selbst durch sehr genaue

Messungen überzeugt, wie solche denn auch durch die höchst sorgfältigen Messungen von *Dauber* widerlegt werden. Dass aber die an der Grundpyramide des Vesuvians angegebenen Anomalieen, welche diese Pyramide als ein Triploëder erscheinen liessen, an den Varietäten aus Piemont, von *Poljakowsk* und *Achmatowsk* nicht vorhanden sind, diess bewiesen *v. Kokscharow*, in *Materialien zur Mineralogie Russlands*, B. I, S. 120 ff., und *v. Zepharovich* in seiner schönen Abhandlung über den Vesuvian.

Damit soll jedoch keinesweges behauptet werden, dass solche Anomalieen gar nicht vorkommen; sie mögen sich recht häufig finden, aber wohl nur auf kleine und unbestimmte Schwankungen beschränken, welche jeder Gesetzmässigkeit ermangeln. *Dauber* hat mehrfach auf die physischen Einwirkungen aufmerksam gemacht, welche eine Störung in der Lage der Flächen verursachen können, ohne doch immer die Glätte und Ebenheit derselben zu alteriren. Wenn man bedenkt, wie manchen solchen störenden Einflüssen die Krystallbildung unterworfen gewesen sein mag, so wird man es ganz begreiflich finden, dass nur wenige Krystalle jener idealen Regelmässigkeit in der Ausdehnung und Beschaffenheit ihrer Flächen nahe kommen, welche in der reinen Krystallographie vorausgesetzt wird. Durch dergleichen Anomalieen können die Gesetze der Krystallsysteme nimmermehr erschüttert werden.

§. 60. **Unvollständige Ausbildung der Krystalle.** Freier Raum nach allen Seiten, oder räumliche Isolirung ist die erste Bedingung zu einer vollständigen Ausbildung der Krystalle. Die meisten ganz vollständigen Krystalle haben sich ursprünglich innerhalb einer sie umgebenden Masse als einzeln eingewachsene Krystalle gebildet, und erscheinen als lose Krystalle, wenn sie durch die Zerstörung und Fortschaffung ihrer Matrix, oder auch durch absichtlichen Eingriff des Menschen frei gemacht worden sind. Dergleichen eingewachsene und lose Krystalle stellen das Individuum der anorganischen Natur in seiner völligen Isolirung und, wenn sie auch ausserdem regelmässig und scharf ausgebildet sind, in seiner vollkommensten Verwirklichung dar. Manche eingewachsene Krystalle ermangeln jedoch einer scharfen Ausprägung ihrer Form, und gehen so durch verschiedene Abstufungen in ganz regellos gestaltete Individuen über; (Granat, Pyroxen, Spargelstein aus Tyrol).

Die nächst vollkommene Form der Ausbildung gewähren die einzeln aufgewachsenen Krystalle, welche sich auf der Oberfläche einer (gleichartigen oder fremdartigen) Masse gebildet haben. Solche Krystalle werden freilich nur eine theilweise Formausbildung besitzen, weil sie in ihrem Fundamente, oder in derjenigen Masse, welche sie trägt oder hält, ein Hinderniss ihres freien Wachsthumes finden mussten. Gewöhnlich zeigen sie nicht viel mehr, als die eine (obere) Hälfte ihrer Form; doch können sie bei günstiger Lage noch eine ziemlich vollständige Entwicklung, ja bisweilen, wenn sie nur von einem einzelnen Stützpunkte aus gewachsen sind, eine fast völlige Integrität der Form erreichen.

Wenn aber keine Isolirung, sondern eine Gruppierung oder Aggregation der Individuen Statt findet, so wird auch, im eingewachsenen wie im aufgewachsenen Zustande, eine unvollständige Bildung eintreten müssen, weil sich die neben und über einander gewachsenen Individuen nun auch gegenseitig nach verschiedenen Richtungen beschränken. Gewöhnlich sieht man dann nur die zuletzt gebildeten Krystalle mit ihren freien Enden hervorragen.

Da nun nach §. 4 die meisten Krystalle solchen Aggregationen unterworfen sind, so lässt sich auch in der Regel eine Unvollständigkeit der Ausbildung erwarten.

ten. Der Mineralog befindet sich daher öfters in derselben Lage, wie der Archäolog, welchem die Aufgabe vorliegt, aus einzelnen Gliedern, aus dem verstümmelten Ton einer Statue die ganze Form herauszufinden, und solche, wenigstens in seiner Vorstellung, zu reproduciren.

§. 61. Unzureichende Ausdehnung der Krystalle. Die absolute Grösse der Individuen einer und derselben Species ist nach §. 4 ein sehr schwankendes Element, welches, wenn ihm auch aufwärts gewisse Gränzen gesetzt sind, doch abwärts bis zu mikroskopischer Kleinheit herabsinken kann. Es ist aber begreiflich, dass bei sehr kleiner Ausdehnung der Individuen eine genaue Erkennung und Bestimmung ihrer Krystallform theils erschwert, theils auch ganz unmöglich gemacht werden muss. Diess gilt nicht nur für solche Krystalle, welche nach allen drei Dimensionen eine sehr geringe Ausdehnung besitzen, sondern auch für solche, bei denen diess nur nach einer oder nach zweien der Dimensionen der Fall ist.

Zeigt ein Krystall sehr geringe Ausdehnung nach einer Dimension, so hat er eine dünn-tafelartige oder lamellare, irgend einem Pinakoide entsprechende Form, und dann sind nicht selten die Randflächen der Tafel entweder klein und schmal, oder auch so unvollkommen ausgebildet, dass eine nähere Untersuchung der Form nicht einmal bis zur Bestimmung des Krystallsystemes gelangen lässt. Sind zugleich auch die übrigen Dimensionen sehr klein, so erscheinen die Krystalle nur noch als dünne Blättchen und Schüppchen.

Wenn ein Krystall nur nach einer Dimension bedeutende, nach den beiden anderen Dimensionen aber sehr geringe Ausdehnung besitzt, so hat er eine nadelartige oder haarartige, meist durch die Flächen eines Prismas bestimmte Gestalt, und dann sind wiederum die Seitenflächen dieses Prismas oft so schmal, und die terminalen Flächen so klein, dass man gleichfalls auf eine nähere Bestimmung der Form verzichten muss.

In vielen solchen Fällen lässt zwar die Anwendung einer Loupe oder eines Mikroskopes zu einer allgemeinen Bestimmung der Form gelangen; doch ist eine ganz genaue Ermittlung derselben, wenigstens bei papierdünnen oder haarfeinen Krystallen, nicht leicht zu erlangen.

Solche Krystalle können übrigens an und für sich sehr vollkommen ausgebildet sein, und die Schwierigkeit liegt mehr in der relativen Unvollkommenheit, welche durch die Kleinheit der Dimensionen für den Beobachter herbeigeführt wird. Die meisten Species lassen aufwärts eine gewisse, obwohl immer noch unbestimmte Gränze in der Grösse ihrer Individuen erkennen, während abwärts keine solche Gränze vorhanden ist. So kennt man z. B. vom Quarz, Gyps, Beryll fuss- bis ellenlange Krystalle, wogegen man noch niemals einen Boracitkrystall oder Diamantkrystall von solcher Grösse gesehen hat; wie denn überhaupt die tesserale Krystalle, wegen der Gleichheit ihrer Dimensionen, die absolute Gränze derselben weit eher erreichen als die Krystalle der einaxigen Systeme.

§. 62. Beständigkeit der Kantenwinkel. Aus denen in den vorhergehenden §§. betrachteten Unvollkommenheiten ergibt sich, dass sowohl die allgemeine Form der Krystalle, als auch die Figur und Beschaffenheit ihrer Flächen den mannichfaltigsten Abweichungen von der bisher vorausgesetzten Regelmässigkeit unterworfen sind. Wie schwankend aber auch dadurch die Linear-Dimensionen

der Krystalle werden müssen, so sind doch ihre Angular-Dimensionen und namentlich ihre Kantenwinkel in der Regel als constante Elemente zu erkennen, weil die relative Lage und gegenseitige Neigung ihrer Flächen durch die erläuterten Unvollkommenheiten in der Regel nicht gestört wird, sobald nur diese Flächen noch eben ausgedehnt und keiner wirklichen Krümmung unterworfen sind. Hieraus folgt denn, dass die Kantenwinkel die einzigen sicheren Beobachtung-Elemente abgeben, welche der Berechnung aller übrigen Elemente einer Krystallform zu Grunde gelegt werden müssen.

Da übrigens die Unregelmässigkeiten aller Art an den grösseren Krystallen einer und derselben Species und Varietät häufiger vorzukommen pflegen, auch jedenfalls auffallender und deutlicher hervortreten müssen, als an den kleineren Krystallen, so erscheinen die kleinen Krystalle gewöhnlich regelmässiger gebildet, als die grossen.

In den einaxigen (nicht tesseralen) Species können allerdings die Kantenwinkel einer und derselben Form etwas verschieden gefunden werden, wenn sie bei bedeutend verschiedenen Temperaturen gemessen werden, wie *Mitscherlich* gezeigt hat. Neuere Untersuchungen über die verschiedene Ausdehnung der Krystalle durch die Wärme theilte *Pfaff* mit, in *Poggend. Ann.* B. 104, S. 171 ff. und B. 107, S. 148 ff. Auch gab *Hahn* eine Berechnung dieser Ausdehnung am Calcit, Magnesit und Aragonit, im Archiv der Pharmacie B. 148, S. 19 ff. Es sind jedoch diese Aenderungen so unbedeutend, dass sie bei den gewöhnlichen Messungen vernachlässigt werden können. Wichtiger sind die permanenten Verschiedenheiten der Angular-Dimensionen, welche in verschiedenen Varietäten einer und derselben Species durch ein Schwanken der chemischen Zusammensetzung, insbesondere durch den Austausch isomorpher Bestandtheile herbeigeführt werden. Die Beständigkeit der Kantenwinkel ist übrigens zuerst von *Nicolaus Steno*, im Jahre 1669 erkannt worden.

Unter dem Winkel einer Kante verstehen wir übrigens denjenigen Winkel, welchen ihre beiden Flächen einwärts im Krystalle, oder nach innen zu bilden. Je stumpfer dieser Winkel ist, desto stumpfer, je spitzer er ist, desto schärfer wird die Kante sein. Misst derselbe Winkel mehr als 180°, so nennt man die Kante eine einspringende Kante. Diese Bestimmung entspricht der gewöhnlichen und allgemein hergebrachten Bedeutung. *Miller* definirt den Winkel einer Kante als das Supplement dessen, was man gewöhnlich darunter versteht, oder als denjenigen Winkel, welchen die Normalen beider Flächen gegen die Kante hin bilden. Hiernach wird das Winkelmaass einer Kante desto stumpfer, je schärfer sie ist, und umgekehrt.

9. Messung der Krystalle.

§. 63. **Goniometer.** Da die Kantenwinkel das einzige Object der Krystallmessung sind, so liegt uns im Allgemeinen die Aufgabe vor, den Neigungswinkel zweier Krystallflächen zu bestimmen. Man nennt die zu diesem Behufe erfundenen Instrumente Goniometer, und unterscheidet sie als Contact-Goniometer und Reflexions-Goniometer, je nachdem die Messung durch den unmittelbaren Contact zweier, auf die Krystallflächen aufgelegter und mit einem eingetheilten Halbkreise verbundener Lineale, oder durch die Reflexion des Lichtes bewerkstelligt wird.

Die Contact-Goniometer, welche nur bei etwas grösseren Krystallen und für solche Winkel anwendbar sind, deren Kantenlinie wirklich ausgebildet ist, erweisen sich in ihren Resultaten so wenig genau, dass sie nur bei den erst vorläufigen Messungen, oder auch subsidiarisch in solchen Fällen eine Berücksichtigung verdienen, wo die Reflexions-Goniometer nicht gebraucht werden können.

Die Reflexions-Goniometer setzen zwar ebene und glatte, nach den Gesetzen der Planspiegel reflectirende Krystallflächen voraus, sind aber vorzugsweise bei kleineren Krystallen und auch für solche Winkel brauchbar, deren Flächen nicht unmittelbar zum Durchschnitte kommen; sie gewähren bei zweckmässiger Gebrauche Resultate, welche bis auf 1' genau sind, und verdienen daher in den meisten Fällen den Vorzug vor den Contact-Goniometern. — Sie bestehen wesentlich aus einem Vollkreise, dessen Theilung sich durch einen Nonius bis auf einzelne Minuten fortsetzt, und an dessen Axe der Krystall mit etwas Wachs so befestigt wird, dass beide Flächen der zu messenden Kante der Drehungsaxe parallel sind. Beobachtet man nun das Spiegelbild eines etwas entfernten Gegenstandes erst an der einen Krystallfläche, und dreht dann den Kreis um seine Axe so lange, bis dasselbe Bild auch von der zweiten Krystallfläche reflectirt wird, während zugleich die Bedingung erfüllt ist, dass der reflectirte Lichtstrahl bei beiden Beobachtungen genau dieselbe Lage behauptet, so wird der Drehungswinkel des Kreises unmittelbar das Supplement des gemessenen Winkels geben. Das von *Wollaston* zuerst angegebene, in seiner Einrichtung möglichst einfache und in seinem Gebrauche sehr bequeme Reflexions-Goniometer ist für das gewöhnliche Bedürfniss des Mineralogen und Krystallographen vollkommen ausreichend.

Das Nähere über die Einrichtung und den Gebrauch der gewöhnlichen Goniometer ist in meinen Anfangsgründen der Krystallographie, 2. Aufl. S. 30 ff. nachzusehen. Man hat für das Reflexions-Goniometer verschiedene andere Einrichtungen in Vorschlag und zur Ausführung gebracht, unter welchen besonders die Goniometer von *Macle*, *Mitscherlich* und *Babinet* zu erwähnen sind. Sie gewähren allerdings zum Theil eine grössere Genauigkeit, wie solche für feine physikalische Untersuchungen erforderlich sein kann, vertheuern aber das Instrument bedeutend, welches in seiner ursprünglichen Einrichtung allen Anforderungen der Physiographie entspricht. *Kramp* und *Saussure* haben vorgeschlagen, statt der Kantenwinkel die Länge der Kantenlinien oder die Seiten der Krystallflächen zu messen, was aber unbequem und ungenau erscheint, obgleich dasselbe Verfahren noch später von *Zenker* in Anwendung gebracht worden ist. Dagegen ist *Frankenheim's* Methode, die Winkel zu messen, bei sehr kleinen und mikroskopischen Krystallen sehr zu empfehlen*). Dieselbe beruht auf Messung der Flächenwinkel, d. h. der ebenen Winkel auf den Krystallflächen, unter dem Mikroskope. Aehnlich ist das von *Schmidt*, in seinem Werke: Krystallographische Untersuchungen 1846, angegebene und gleichfalls auf Anwendung des Mikroskops beruhende Verfahren, während *Pfaff* eine approximative Methode angab, bei der man sich nur einer Loupe und einer eingetheilten Boussole bedient. *Poggend.* Ann. B. 102, S. 457 ff. — Ein recht zweckmässiges, nicht nur zur Messung der Krystallwinkel, sondern auch zur Bestimmung der Strahlenbrechung, des Winkels der optischen Axen u. s. w. geeignetes Instrument gab *Haidinger* an, in Sitzungsberichten der Kais. Ak. zu Wien, B. 18, 1855, S. 110 f. und in *Poggend.* Ann. B. 97, 1856, S. 590 f. *Börsch* hat ein Reflexions-Goniometer construirt, welches zugleich als Spec-

troskop und Spectrometer benutzt werden kann, in *Poggend. Ann. B. 429, 1866, S. 384 ff.*; bei vollständiger Ausführung kostet es freilich 200 Thaler.

10. Von den Zwillingskrystallen.

§. 64. **Begriff und Eintheilung derselben.** Sehr oft finden wir, dass zwei gleich gestaltete Krystalle oder Individuen einer und derselben Species in nicht paralleler Stellung*) nach einem sehr bestimmten Gesetze mit einander verwachsen sind. Man nennt dergleichen Doppel-Individuen Zwillingskrystalle, und hat bei ihrer Betrachtung besonders zweierlei Verhältnisse, nämlich die gegenseitige Stellung beider Individuen, und die Art und Weise ihrer Verwachsung zu berücksichtigen.

Nach der Stellung der Individuen sind zuvörderst Zwillinge mit parallelen Axensystemen, und Zwillinge mit geneigten (oder nicht parallelen) Axensystemen zu unterscheiden. Die Zwillinge der ersten Art können nur bei hemiädrischen Formen und Combinationen vorkommen, und stehen unter dem allgemeinen Gesetze, dass beide Individuen mit einander in derjenigen Stellung verwachsen sind, in welcher ihre beiderseitigen hemiädrischen Formen aus den betreffenden holoädrischen Stammformen als Gegenkörper abzuleiten sein, oder in welcher sie diese Stammformen reproduciren würden.

Die Zwillinge mit geneigten (oder nicht parallelen) Axensystemen finden sich sowohl bei holoädrischen als auch bei hemiädrischen Formen und Combinationen, und stehen nach *Weiss* unter dem allgemeinen Gesetze, dass beide Individuen in Bezug auf eine bestimmte Krystallfläche, welche die Zwillings-Ebene genannt wird, vollkommen symmetrisch zu einander gestellt sind. Man gelangt auf dieselbe Vorstellung, wenn man, von der parallelen Stellung beider Individuen ausgehend, sich denkt, dass das eine Individuum gegen das andere um die Normale der Zwillings-Ebene (die Zwillingsaxe) durch 180° verdreht worden sei; (Hemitropie).

Die Zwillinge der ersten Art hat *Haidinger* sehr richtig *Ergänzungs-Zwillinge* genannt, weil sich die wirklich hemiädrischen Formen beider Individuen in ihrer Vereinigung zu den betreffenden holoädrischen Stammformen ergänzen. Handbuch der bestimmenden Mineralogie, S. 258, 265 und 267.

Die Stellung beider Individuen in den Zwillingen der zweiten Art ist dieselbe, welche irgend ein Gegenstand zu seinem Spiegelbilde hat; der Spiegel wird durch die Zwillings-Ebene vertreten. Uebrigens giebt es nur sehr wenige Fälle, wo diese Ebene gar nicht, oder doch nicht ganz ungedrungen auf eine Krystallfläche zurückgeführt werden kann. *Theodor v. Gutzzeit* hat sich viel mit diesem »Spiegelbildwesen« der Zwillingskrystalle beschäftigt; man vergleiche noch dessen neueste Schrift: Das Gesetz der zwillingsbildungen am stein, Riga, 1865.

§. 65. **Verwachsungsart der Individuen und Verkürzung derselben; Zwillingskanten.** Was das zweite Verhältniss, nämlich die Art und Weise der Verwachsung der Individuen betrifft, so unterscheidet man Contact-Zwillinge und Durchwachsungs-Zwillinge, je nachdem die Individuen blos an einander,

*) Unter paralleler Stellung zweier gleich gestalteter Krystalle versteht man diejenige Stellung, bei welcher die Axen und Flächen des einen den Axen und Flächen des anderen parallel sind.

oder förmlich in und durch einander gewachsen, je nachdem sie also durch Juxtaposition, oder durch Penetration verbunden sind. Im ersteren Falle nennt man die Fläche, in welcher die Verwachsung Statt findet, und welche sehr häufig die Zwillingsebene selbst ist, die Zusammensetzungsfläche. Im zweiten Falle findet oft nur eine theilweise Penetration, nicht selten eine vollkommene Durchkreuzung, zuweilen auch eine so vollständige gegenseitige Incorporation beider Individuen Statt, dass sie einen scheinbar einfachen Krystall darstellen.

In denen durch Juxtaposition gebildeten Zwillingkrystallen erscheinen die Individuen sehr gewöhnlich in der Richtung der Zwillingssaxe mehr oder weniger verkürzt; ja diese Verkürzung ist gar häufig in der Weise ausgebildet, dass von jedem Individuo nur die Hälfte, und zwar die von dem anderen Individuo abgewendete Hälfte ausgebildet ist. Man kann daher dergleichen Zwillingkrystalle am leichtesten construiren, wenn man sich ein Individuum durch eine der Zwillingsebene parallele Fläche in zwei Hälften geschnitten denkt, und hierauf die eine Hälfte gegen die andere um die Normale der Schnittfläche durch 180° herumdreht.

Daher hat *Haidinger* vorgeschlagen, die durch Juxtaposition gebildeten Zwillinge als hemimorphe von den Durchkreuzungszwillingen, als amphimorphen zu unterscheiden. Handb. der bestimmenden Min. S. 254.

Die Kanten und Ecke, in welchen die Flächen der beiden Individuen zusammentreffen, werden *Zwillingskanten* und *Zwillingsecke* genannt; sie sind häufig einspringend; dagegen ist die Demarcationslinie beider Individuen an solchen Stellen oft gar nicht sichtbar, wo ihre Flächen oder Flächentheile in eine Ebene fallen.

Wenn aber die in eine Ebene fallenden Flächentheile mit einer Combinationsstreifung versehen sind, dann giebt sich die Demarcationslinie oft durch das Zusammenstoßen der beiderseitigen Streifen in einer Streifungsnah zu erkennen. Bisweilen haben auch die beiderseitigen Flächentheile eine verschiedene physikalische Beschaffenheit, wodurch die Gränzlinien gleichfalls sichtbar werden.

§. 66. Wiederholung der Zwillingbildung; Zwillingstreifung. Die Zwillingbildung wiederholt sich nicht selten, indem ein drittes Individuum mit dem zweiten (oder auch ersten) Individuo nach demselben Gesetze verbunden ist, wie das erste und zweite; so entstehen Drillingskrystalle, oder, wenn sich die Wiederholung fortsetzt, Vierlingskrystalle, Fünflingskrystalle, und endlich zwillingartig gebildete polysynthetische Krystalle oder Krystallstöcke, wie sie *Volger* nennt*).

Bei dieser Wiederholung ist der Unterschied sehr wichtig, ob die successive Zusammensetzungsflächen einander parallel sind, oder nicht, weil sich im ersteren Falle die Zwillingbildung unzählige Male wiederholen kann, und reihen-

* In seiner Abhandlung über Aragonit und Kalzit, 1855, S. 7. Nur bei solchen zwillingartig gebildeten polysynthetischen Krystallen, so wie bei denen, weiter unten §. 73 zu erwähnenden schalig zusammengesetzten Krystallen lässt sich von einer Structur der Krystalle reden, welche dem einzelnen Krystalle und dem anorganischen Individuo überhaupt in der Regel gänzlich abgeht.

förmig zusammengesetzte Krystalle liefert, während im zweiten Falle kreisförmig in sich zurücklaufende, bouquetförmige und andere Gruppen entstehen.

Wie fast bei allen, mit Juxtaposition gebildeten Zwillingskrystallen die Verkürzung der Individuen in der Richtung der Zwillingsaxe eine sehr gewöhnliche Erscheinung ist, so pflegen ganz besonders in denen, mit parallelen Zusammensetzungsflächen gebildeten polysynthetischen Krystallen die mittleren oder inneren Individuen oft ausserordentlich stark verkürzt zu sein, so dass sie nur als mehr oder weniger dicke, zuweilen als papierdünne Lamellen erscheinen, deren Querschnitte auf den Krystall- oder Spaltungsflächen des ganzen Aggregates eine sehr charakteristische Streifung bilden, welche wir die *Zwillingsstreifung* nennen wollen.

Diese Zwillingsstreifung ist also wesentlich verschieden von der oben erläuterten Combinationsstreifung (§. 58). Ueberhaupt erscheinen im Gefolge der Zwillingsbildung einseitige Verkürzungen, Verlängerungen und andere Unregelmässigkeiten der Form sehr häufig und bisweilen in so complicirter Weise, dass die richtige Deutung mancher (zumal hemiädrischer) Zwillingskrystalle mit bedeutenden Schwierigkeiten verknüpft sein kann. In dieser Hinsicht haben vorzüglich *Haidinger* und *G. Rose* bewundernswerthe Proben von krystallographischer Hermeneutik geliefert.

§. 67. **Einige Zwillinge des Tesseralsystemes.** Zwillinge mit parallelen Axensystemen können nur bei tetraëdrischer oder dodekaëdrischer Hemiädie vorkommen, und erscheinen gewöhnlich als Durchkreuzungs-

Zwillinge, wie z. B. die Pentagondodekaëder des Eisenkieses, Fig. 130, und die Tetraëder des Diamantes, Fig. 131.

Den Zwillingen mit geneigten Axensystemen liegt fast immer das Gesetz zu Grunde, dass

eine Fläche des Oktaëders als Zwillingschene auftritt; sie kommen häufig vor, und finden sich sowohl bei plentesseraler als auch bei semitesseraler Formbildung. Die Individuen sind gewöhnlich an einander gewachsen und häufig in der Richtung der Zwillingsaxe bis auf die Hälfte verkürzt, so dass man sich dergleichen Zwillinge am besten vorstellen kann, wenn man sich ein Individuum durch einen

Fig. 130.

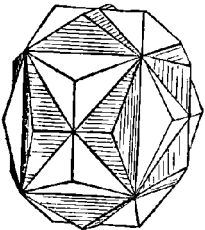


Fig. 131.

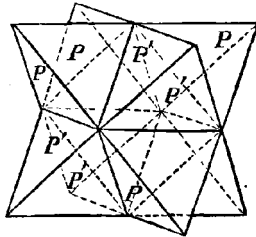


Fig. 132.

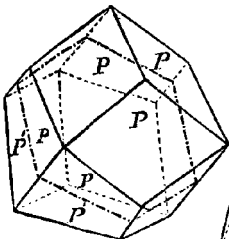


Fig. 133.

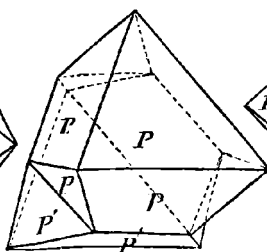
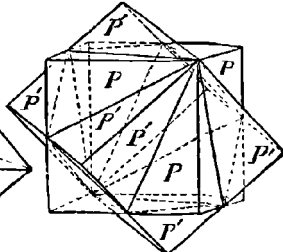


Fig. 134.



centralen, parallel mit einer Oktaëderfläche geführten Schnitt halbirt, und die eine Hälfte gegen die andere um die Normale der Schnittfläche durch 180° ver-

dreht denkt. Auf diese Weise finden sich sehr häufig zwei Oktaëder des Spinell, Magneteisenerzes, Automolites u. a. Mineralien mit einander verwachsen; Fig. 133. Nach demselben Gesetze sind die hexaëdrischen Krystalle des Flussspathes, Eisenkieses, Bleiglanzes als Durchkreuzungszwillinge gebildet; Fig. 134. Endlich kommen auch, zumal an der Zinkblende, zwei Rhomben-Dodekaëder in einer Oktaëderfläche durch Juxtaposition verbunden als Zwillinge vor, in welchen ebenfalls gewöhnlich jedes Individuum einer sehr starken Verkürzung unterliegt. Fig. 132.

§. 68. **Einige Zwillinge des Tetragonalsystemes.** Zwillinge mit parallelen Axensystemen kommen deshalb selten vor, weil nur wenige tetragonale Mineralspecies hemiëdrisch ausgebildet sind; doch finden sie sich z. B. am Kupferkiese, welcher der sphenoidischen, und am Scheelit, welcher der pyramidalen Hemiëdrie unterworfen ist; (§. 26 und 30).

Fig. 135.

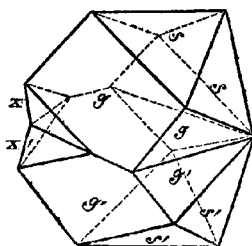


Fig. 136.

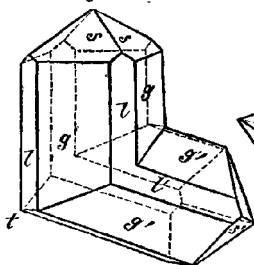
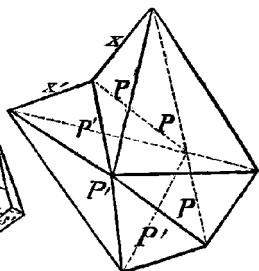


Fig. 137.



Unter den Zwillingen mit geneigten Axensystemen treffen wir besonders ein Gesetz bei mehreren Mineralien verwirklicht; dasselbe lautet: Zwillinge haben eine Fläche der Deutero- P_{∞} Pyramide, oder eine von denjenigen Flächen, welche die Polkanten der Grundform P regelmässig abstumpfen.

Nach diesem Gesetze sind z. B. die fast immer zwillingartig ausgebildeten Krystalle des Zinnerzes, so wie die Zwillingkrystalle des Rutilen und des Hausmannites gebildet.

Die Zwillinge des Zinnerzes erscheinen theils wie Fig. 135, wenn die Individuen pyramidal, theils knieförmig wie Fig. 136, wenn die Individuen mehr säulenförmig gestaltet sind; die Zwillingbildung wiederholt sich nicht selten an dieser Species, wodurch Drillings-, Vierlings- und mehrfach zusammengesetzte Krystalle entstehen. Die Zwillinge des Rutilen sind denen des Zinnerzes sehr ähnlich, erscheinen aber stets knieförmig, wie Fig. 136, weil die Krystalle immer säulenförmig verlängert sind. Der Hausmannit zeigt seine Zwillinge wie Fig. 137, indem die Krystalle stets vorherrschend die Grundpyramide P zeigen, an deren Polkanten sich die Zwillingbildung bisweilen sehr symmetrisch wiederholt, so dass ein centrales Individuum den Träger der übrigen bildet. Am Kupferkiese kommen ganz ähnliche Zwillinge vor.

§. 69. **Einige Zwillinge des Hexagonalsystemes.** Solche mit parallelen Axensystemen sind nicht selten am Kalkspath, Chabasit, Eisenglanz und anderen rhomboëdrisch krystallisirenden Mineralien; auch kommen sie am Quarze vor, bei welchem sie durch die Tetartoëdrie bedingt sind.

Der Kalkspath zeigt oft sehr regelmässige Zwillinge der Art, indem beide Individuen in einer Parallelfäche der Basis zusammenstossen und einen scheinbar einfachen Krystall darstellen, welcher jedoch aus zwei Hälften besteht, deren obere dem einen, und deren untere dem anderen Individuo angehört, während sich beide Individuen in verwendeter (also complementärer) Stellung befinden. So erscheinen z. B. zwei Individuen der Combination ∞R . — $\frac{1}{2}R$ wie Fig. 138, zwei Skalenöder $R3$ wie Fig. 139. Die rhomboëdrischen Krystalle des Chabasites sind häufig als

Fig. 138.

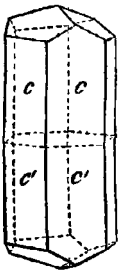


Fig. 139.

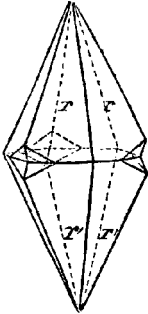


Fig. 140.

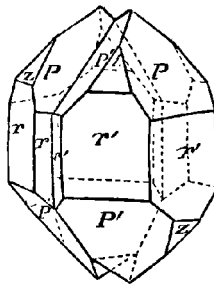
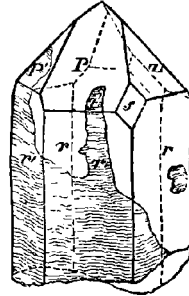


Fig. 141.



Durchkreuzungszwillinge gebildet, welche denen in Fig. 134 abgebildeten Zwillingen des Flussspathes ähnlich sind. Der Quarz zeigt besonders in den reineren Varietäten, als sogenannter Bergkrystall, Zwillinge, welche wesentlich durch den tetartoëdrischen Charakter seiner Krystallreihe ermöglicht werden, in Folge dessen z. B. die Pyramide P in zwei, geometrisch gleiche, aber physikalisch differente Rhomboëder P und z zerfällt; Fig. 140. Beide Individuen sind entweder an einander gewachsen, ungefähr so wie in Fig. 140, oder noch häufiger durch einander gewachsen, in welchem letzteren Falle sie sich gewöhnlich in ganz unregelmässig begränzten Partien gegenseitig umschliessen, und scheinbar einfache Krystalle darstellen; wie z. B. in Fig. 141, wo die Theile des einen Individuums schraffirt sind, um sie von denen des andern zu unterscheiden.

Zwillinge mit geneigten Axensystemen kommen häufig und nach verschiedenen Gesetzen vor; doch ist gewöhnlich die Fläche irgend eines Rhomboëders die Zwillingsebene. So finden sich oft am Kalkspathe zwei Rhomboëder R und R' nach dem Gesetze: Zwillingsebene eine Fläche von $-\frac{1}{2}R$ verwachsen, wie in Fig. 142,

Fig. 142.

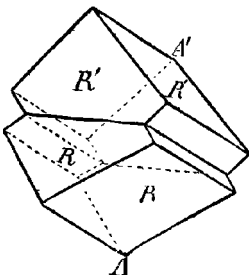


Fig. 143.

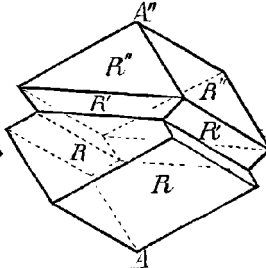
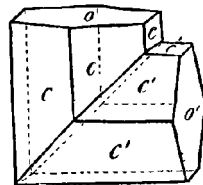


Fig. 144.



wobei die in A und A' auslaufenden Hauptaxen beider Individuen einen Winkel von $127^{\circ} 34'$ bilden. Diese Zwillingbildung wiederholt sich nicht selten, indem

ein drittes Individuum R'' hinzutritt, welches sich mit dem ersten Individuo R' paralleler Stellung befindet; dann pflegt das mittlere Individuum R' sehr stark verkürzt und nur als eine mehr oder weniger dicke Lamelle ausgebildet zu sein welche dem scheinbar einfachen, wesentlich von R und R'' gebildeten Krystalle eingeschaltet ist; Fig. 143. Häufig sind solchergestalt viele, sehr dünne lamellare Individuen in einem grösseren Spaltungsstücke eingewachsen, an welchem dann zwei Gegenflächen eine, durch die Querschnitte der Lamellen gebildete, der Makrodiagonale parallele Zwillingstreifung zeigen. — Wenn zwei Kalkspathkrystalle nach dem Gesetze: Zwillingsebene eine Fläche von R verwachsen sind, so bilden ihre Haupttaxen den Winkel von $89^{\circ} 8'$, sind also fast rechtwinkelig auf einander, was, zumal bei säulenförmiger Gestalt der Individuen, dieses Gesetz sehr leicht erkennen lässt; Fig. 144.

§. 70. **Einige Zwillinge des rhombischen Systemes.** Zwillinge mit parallelen Axensystemen sind bis jetzt sehr selten beobachtet worden, weil die sie

bedingende hemiëdrische Ausbildung der Formen zu den seltenen Erscheinungen gehört. Sehr häufig sind dagegen Zwillinge mit geneigten Axensystemen, besonders nach dem Gesetze Zwillingsebene eine Fläche des Protoprismas ∞P . Diese Zwillingbildung findet sich

Fig. 145.

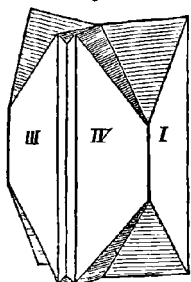


Fig. 146.

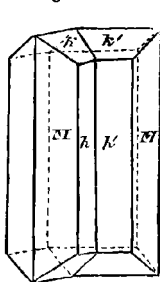
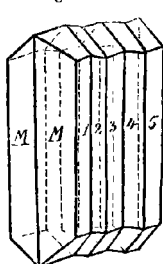


Fig. 147.



sehr ausgezeichnet am Aragonit, Cerussit, Markasit, Melanglanz, Arsenkies, Bournonit u. a. Mineralien. Am Aragonit sind die Individuen theils durch, theils an einander gewachsen; das Letztere ist z. B. der Fall in dem, Fig. 146 dargestellten Zwillinge der Combination $\infty P. \infty \check{P} \infty. \check{P} \infty$. Diese Verwachsung wiederholt sich häufig mit durchgängig parallelen Zusammensetzungsflächen, wodurch reihenförmige Aggregate entstehen, wie Fig. 147, in welchen sich die ungeradzähligen Individuen einerseits, und die geradzähligen Individuen andererseits zu einander in paralleler, je zwei auf einander folgende Individuen aber in der Zwillingstellung, befinden. Gewöhnlich sind jedoch die innern Individuen so stark verschmälert, dass sie nur wie dünne, einem grösseren Krystalle einverleibte Lamellen erscheinen, welche auf den Flächen $\check{P} \infty$ und $\infty \check{P} \infty$ dieses Krystalles mit einer deutlichen Zwillingstreifung hervortreten. Auch wiederholt sich dieselbe Zwillingbildung mit geneigten Zusammensetzungsflächen, wodurch kreisförmig in sich selbst zurücklaufende Aggregate entstehen, wie z. B. der in Fig. 145 abgebildete Vierlingskrystall der Combination $\infty P. 2 \check{P} \infty$. — Ganz ähnliche Erscheinungen wie der Aragonit zeigen auch der Cerussit und Bournonit *).

Der Staurolith ist eine durch seine kreuzförmigen Zwillingkrystalle sehr aus-

*) Sehr interessante Mittheilungen über die so ausserordentlich manchfaltigen, dennoch aber stets nach demselben Gesetze gebildeten Zwillingkrystalle und Krystallstöcke des Aragonites gaben *Senarmont* und *Leydolt*; Ann. de Chimie et de Phys. [3], t. 44, 1854, p. 60 und Sitzungsberichte der Kais. Ak. zu Wien, B. 49, 1856, S. 40 ff.

gezeichnete Species. Seine Individuen stellen gewöhnlich die säulenförmige Combination $\infty P \cdot \infty \bar{P} \infty \cdot 0P$ dar; die Zwillinge sind zweierlei, und nach folgenden beiden Gesetzen gebildet:

1) Zwillings Ebene eine Fläche des Brachydomas $\frac{3}{2}P\infty$; die Hauptaxen beider Individuen schneiden sich fast rechtwinkelig, und der Zwillingskrystall erscheint wie Fig. 148.

Fig. 148.

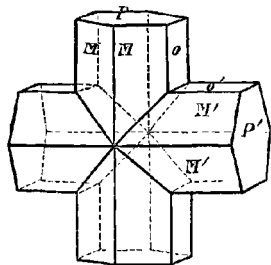


Fig. 149.

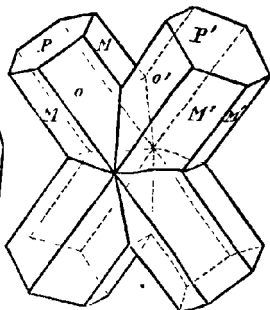
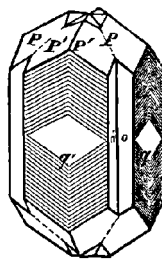


Fig. 150.



2) Zwillings Ebene eine Fläche der Brachypyramide $\frac{3}{2}P\frac{3}{2}$; die Hauptaxen und eben so die Brachypinakoide (*o*) beider Individuen schneiden sich ungefähr unter 60° , und der Zwillingskrystall erscheint wie Fig. 149.

Endlich mag noch des Harmotomes oder Kreuzsteines gedacht werden, in der Voraussetzung, dass seine Krystallreihe eine rhombische sei. Die gewöhnlichste Combination desselben ist dann $\infty \bar{P} \infty \cdot \infty \bar{P} \infty \cdot P \cdot \bar{P} \infty$; zwei dergleichen Krystalle durchkreuzen sich anscheinend genau unter rechten Winkeln, so dass die beiderseitigen Hauptaxen zusammenfallen, und das Brachypinakoid des einen Krystalls dem (rhombisch gestreiften) Makropinakoid des anderen parallel ist; Fig. 150.

Die Zwillingskrystalle des Harmotomes sind allerdings nur schwierig unter das allgemeine Gesetz der Zwillinge zweiter Classe (§. 64) zu bringen, wie denn auch ihr ganzer Habitus sie weit eher in das Gebiet der Zwillinge erster Classe zu verweisen scheint. Eine solche Interpretation würde die Voraussetzung erfordern, dass die Krystallreihe tetragonal und zugleich einer eigenthümlichen Hemiëdrie unterworfen sei; dann würden die Flächen *P* der Grundpyramide *P*, die Flächen des gewöhnlichen Domas der Deuteropyramide $P\infty$ angehören u. s. w. Indessen ist diese Interpretation mit den Messungen und mit anderen Erscheinungen noch nicht in gehörigen Einklang gebracht worden. Vergl. über diese rhombotype Hemiëdrie meine Elem. der theor. Krystallogr. S. 154. Auf ähnliche Weise könnten sich auch die Stauroolithkrystalle als rhombotyp-hemiëdrische tetragonale Formen erklären lassen, wodurch denn die rechtwinkelligen Zwillinge dieses Minerals auf Zwillinge der ersten Classe zurückzuführen sein würden. Neuerdings hat jedoch *Des-Cloizeaux* eine ganz andere Deutung der Harmotomkrystalle gegeben; auch haben sich *Kennigott* und *Gadolin* gegen die Wirklichkeit einer rhombotypen Hemiëdrie ausgesprochen.

§. 71. Einige Zwillinge des monoklinischen Systemes. Die häufigsten Zwillinge dieses Systemes sind solche, bei welchen die Hauptaxen und die beiden verticalen Hauptschnitte beider Individuen einander parallel liegen, weshalb man für sie das Gesetz: Zwillingsaxe die Hauptaxe, oder auch: Zwillings Ebene das Orthopinakoid anzunehmen hat. Gewöhnlich sind die Individuen durch Juxtaposition in einer, dem orthopinakoidalen Hauptschnitte parallelen Fläche verbun-

den. So erscheinen z. B. die Zwillinge des Gypses, Fig. 151, von welchen zwei Individuen der Combination $\infty P \infty \infty P$. — P oft so regelmässig mit einander verwachsen sind, dass die Flächen des Klinopinakoides (P und P') beiderseits in eine Ebene fallen. Auf ganz ähnliche Weise sind die gewöhnlichen Zwillinge des Augites gebildet, Fig. 152, deren Individuen die Combination $\infty P \infty P \infty P$

Fig. 151.

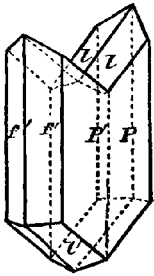


Fig. 152.

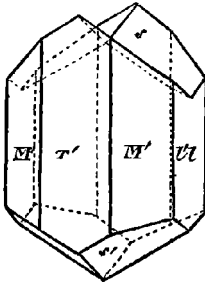
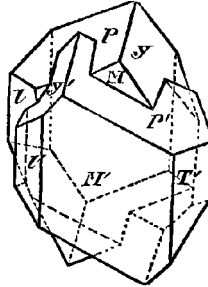


Fig. 153.



darstellen, und gleichfalls sehr symmetrisch gestaltet und sehr regelmässig verwachsen zu sein pflegen, ohne irgend eine Demarcationslinie auf den Flächen des Klinopinakoides erkennen zu lassen. Die beiderseitigen Hemipyramiden P bilden (ebenso wie die Hemipyramiden $-P$ am Gypse) einerseits einspringende, andererseits ausspringende Zwillingkantenn. Aehnliche Erscheinungen wiederholen sich bei der Hornblende, dem Wolfram und bei anderen Mineralien.

In anderen Fällen zeigen sich die Individuen durch Penetration verbunden, indem sie in der Richtung der Orthodiagonale mehr oder weniger in einander geschoben sind, und sich theilweise umschliessen und durchkreuzen. Am Gypse ist auch diese Verwachsungsart nicht selten, am Orthoklase und Sanidin aber sehr häufig zu beobachten.

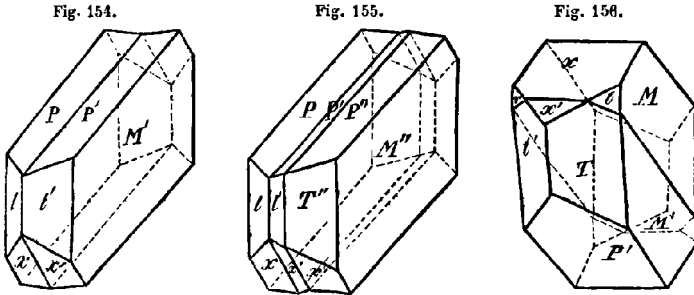
Die Individuen des Orthoklases zeigen gewöhnlich Formen, denen wesentlich die Combination $\infty P \infty \infty P \cdot 0P \cdot 2P \infty$ zu Grunde liegt. Zwei dergleichen Krystalle sind nun seitwärts in einander geschoben, wie es Fig. 153 zeigt, und lassen dabei noch einen, zuerst von Weiss hervorgehobenen Unterschied wahrnehmen, je nachdem sie einander ihre rechten, oder ihre linken Seiten zukehren. So stellt z. B. Fig. 153 einen Zwilling mit links verwachsenen Individuen dar.

Um dieses rechts und links zu bestimmen, denkt man sich selbst in dem einzelnen Individuo so aufrecht stehend, dass das Gesicht nach der schiefen Basis OP (das im Bilde mit P bezeichneten Fläche) gewendet ist. Wird der eine Krystall von dem anderen völlig umschlossen, so hört natürlich dieser Unterschied auf, wiefern er bloß geometrisch begründet ist.

§. 72. **Einige Zwillinge des triklinischen Systemes.** In diesem System kommen häufig ein paar Zwillingbildungen vor, welche zur Unterscheidung der triklinischen und monoklinischen Feldspathe von grosser Wichtigkeit und dabei sehr beachtenswerth sind. Die eine dieser Bildungen steht unter dem Gesetze, Zwillingaxe die Normale des brachydiagonalen Hauptschnittes. Da nun dieser Hauptschnitt und die Basis in den triklinischen Feldspathen nicht mehr rechtwinkelig auf einander sind, so müssen in solchen Zwillingen die beiderseitigen Basen einerseits ausspringende, andererseits einspringende Winkel bilden, wogegen in den monoklinischen Feldspathen (wo der brachydiagonale Hauptschnitt dem klinodiale

gonalen entspricht) nach diesem Gesetze gar keine Zwillinge entstehen können, und die beiderseitigen Basen in eine Ebene fallen würden.

Die Krystalle des Albites und Oligoklases lassen diese Zusammensetzung sehr häufig wahrnehmen, Fig. 154, und die dadurch von den beiderseitigen Flächen OP , (P und P') und eben so von den beiderseitigen $P'\infty$ (oder α und α') gebildeten sehr stumpfen aus- und einspringenden Winkel sind eine höchst charakteristische Erscheinung, durch welche sich diese Mineralien auf den ersten Blick als triklinische Species zu erkennen geben. Diese Zusammensetzung wiederholt sich gewöhnlich, und so entstehen zunächst Drillingskrystalle wie Fig. 155, in welchen



meistentheils das mittlere Individuum eine dünne lamellare Form hat, so dass der ganze Drilling wie ein (aus den beiden äusseren Individuen bestehender) einfacher Krystall erscheint, welchem eine Krystall-Lamelle eingewachsen ist. Wenn die Wiederholung mehrfach Statt findet, so sind gewöhnlich alle inneren Individuen zu solchen dünnen Lamellen verkürzt, und dann erscheint auf den Flächen P und α des Krystallstockes eine ausgezeichnete Zwillingstreifung, welche nicht selten so fein ist, dass sie erst unter der Loupe sichtbar wird.

Ein zweites, bei manchen triklinischen Feldspathen, besonders beim Albit und Labrador sehr oft verwirklichtes Gesetz der Zwillingbildung lautet so: Zwillingaxe die in der Basis liegende Normale der Brachydiagonale^{*)}. Die nach ihm gebildeten Zwillinge erscheinen am Albit (in der Varietät Periklin) wie Fig. 156, und sind dadurch ausgezeichnet, dass die beiderseitigen Brachypinakoide (M) sehr stumpfe ein- und ausspringende Winkel bilden, während die Kanten zwischen diesen Pinakoiden und der Basis unter einander und der Zwillingkante parallel sind. Auch hier findet oft eine Wiederholung der Zwillingbildung Statt, welche ganz ähnliche Erscheinungen bedingt, wie sie vorher erläutert worden sind.

11. Schalige Zusammensetzung mancher Krystalle.

§. 73. **Krystallschalen.** Ein Gegenstück zu denen, aus mehren Individuen zwillingartig zusammengesetzten Krystallen bilden die schalig zusammengesetzten Individuen, welche sich an einigen Mineralspecies vorfinden. So giebt es grosse Krystalle von Wolfram, Pistazit, Vesuvian und Quarz, welche aus einem Kerne und mehren ähnlich gestalteten, sich in paralleler Stellung umschliessenden Kry-

^{*)} *Kayser* in *Poggendorff's Annalen*, B. 34, 1835, S. 409 ff. gab wohl zuerst die richtige Erklärung dieser Zwillinge. LILLIAD - Université Lille 1

stallschalen bestehen. Diese Schalen sind entweder fest mit einander verwachsen oder so locker verbunden, dass man sie ohne Weiteres abheben kann; auch bisweilen ein staubartiges Sediment oder eine sehr feine fremdartige Zwischenkluft auf ihren Absonderungsflächen.

Ähnliche Erscheinungen geben sich in anderen Mineralien dadurch zu erkennen, dass die äussere und die innere Masse ihrer Krystalle zweierlei verschiedene Farben zeigt, deren Gränzflächen entweder gewissen äusserlich vorhandenen, oder irgend anderen Krystallflächen der Species parallel sind; (Flussspath, Apatit, Baryt, Kalkspath, Turmalin).

Alles dieses scheint zu beweisen, dass das Wachstum solcher Krystalle in gewissen Unterbrechungen Statt fand, so dass jede schalenartige Umbüllung einer Bildungsperiode entspricht, während durch die Absonderungsflächen die Intervallen des Bildungsactes bezeichnet werden; die äusseren Ablagerungen nahmen entweder dieselbe, oder auch eine andere Form an, als die inneren *).

12. Gesetzmässige und regellose Verwachsung mancher Krystalle.

§. 74. **Parallele Verwachsung gleichartiger Krystalle.** Manche grössere Krystalle erscheinen wie ein regelmässig gestaltetes Aggregat sehr vieler kleiner, theils ähnlich, theils verschieden geformter Krystalle derselben Species, welche sämmtlich in paralleler Stellung mit einander verwachsen sind. Dergleichen, durch parallele Verwachsung gebildete polysynthetische Krystalle (welche nicht mit denen durch willingsartige Verwachsung gebildeten Aggregaten verwechselt sind) kommen unter Anderen ziemlich häufig am Kalkspathe vor. Die Erscheinung steht mit der Drusigkeit der Krystallflächen (§. 58) in sehr nahem Zusammenhange, und scheint darin begründet zu sein; dass, nach vorausgegangener Bildung eines grösseren Individuums, auf dessen Oberfläche unter etwas veränderten Umständen viele kleinere, entweder ähnlich oder auch anders gestaltete Individuen zur Ausbildung gelangten.

Eine interessante, zuerst von *Breithaupt* recht hervorgehobene Erscheinung ist die zuweilen vorkommende parallele, und meist sehr symmetrische Verwachsung verschiedentlich gestalteter Krystalle von verschiedenen Varietäten einer und derselben Mineralspecies. Sie findet sich nicht selten am Kalkspathe und Baryt, und dürfte beweisen, dass, nach Entstehung der zuerst gebildeten Krystalle in der Flüssigkeit, aus welcher sie krystallisirten, eine Veränderung eintrat, durch welche die später gebildeten Krystalle zu einer Verschiedenheit der Form, der Farbe und des Gewichtes gelangen mussten, während doch ihre Krystallisation insofern noch durch die ersten Krystalle geregelt wurde, wiefern sie beide in parallelen Axensystemen verwachsen sind. Nicht mit Unrecht hat man daher die Verwachsungen als Krystalle von doppelter Bildung bezeichnet.

In manchen Fällen sind diese Bildungen als wirkliche willingsartige Verwachsungen verschiedentlich gestalteter Individuen zu betrachten. Die nahe Verwandtschaft dieser Erscheinungen mit denen, welche in §. 73 geschildert worden sind, ist von selbst einleuchtend.

*) *Richter* in *Baumgartner's* Zeitschrift für Physik und Mathematik, 1833, B. II, S. 444 und *Hermann Kopp* in *Ann. der Chem. u. Pharm.* B. 94, 1855, S. 418 f.

§. 75. **Gesetzmassige Verwachsung ungleichartiger Krystalle.** Noch merkwürdiger, als die vorher betrachteten Verwachsungen, sind diejenigen, welche zuweilen zwischen Krystallen wesentlich verschiedener Species vorkommen. So kennt man schon lange die von *Germar* zuerst genau beschriebenen Verwachsungen des Disthens und Staurolithes, in welchen beiderseits eine Fläche und eine Ase parallel sind. *Breithaupt* hat sehr interessante Verwachsungen von Eisenglanz und Rutil nachgewiesen, bei welchen kleine Krystalle des letzteren auf einem grösseren Krystalle des ersteren so aufgewachsen sind, dass für die Hauptaxe und gewisse Flächen des Rutil ein Parallelismus zu den Zwischenaxen und gewissen Flächen des Eisenglanzes hergestellt wird. — Auf gleiche Weise sind zuweilen grössere Krystalle des Orthoklases (z. B. von Baveno, Elba und Hirschberg in Schlesien) mit kleinen Krystallen von Albit in einer möglichst parallelen Stellung besetzt, oder auch auf gewissen ihrer Flächen mit krystallisirtem Albit überzogen; eine Erscheinung, welche *Leopold v. Buch* schon im Jahre 1826 nach ihrer Gesetzmassigkeit erkannt und genau beschrieben hat. — Der sogenannte Schriftgranit bietet analoge Erscheinungen zwischen einem grösseren Feldspath-Individuo und vielen eingewachsenen Quarz-Individuen dar. — Der Speer kies, eine durch ihre Zwillingskrystalle ausgezeichnete Varietät des Markasites oder rhombischen Eisenkieses, ist öfters mit kleinen Krystallen des Pyrites oder tesseraleen Eisenkieses besetzt, welche sich zu den Krystallen des ersteren in einer gesetzmassigen Stellung befinden *).

Haidinger erkannte zuerst eine sehr häufig vorkommende Verwachsung zwischen Pyroxen und Amphibol, bei welcher viele lamellare Individuen beider Species mit paralleler Lage der beiderseitigen Hauptaxen und Orthodiagonalen abwechselnd verbunden sind, und einen Theil von dem bilden, was man Smaragdit genannt hat.

Hierher sind auch die eigenthümlichen feindrüsigen Ueberzüge von Kupferkies über Krystallen von Fahlerz und Zinkblende zu rechnen, in welchen die kleinen Individuen des Kupferkieses eine sehr regelmässige Stellung gegen die tesseraleen Formen der anderen Schwefelmetalle behaupten. Und eben so gehört hierher die von *Scheerer* mit dem Namen Interponirung belegte Erscheinung, welche wesentlich darin besteht, dass grösseren Krystallen oder Individuen einer Mineralspecies sehr viele, fast mikroskopisch kleine Lamellen einer anderen Species in paralleler und regelmässiger Lage eingewachsen sind, wofür der sogenannte Sonnenstein und der Glimmer von South-Burgess in Canada ein paar ausgezeichnete Beispiele liefern.

§. 75a. **Regellose Einschlüsse von Krystallen in Krystallen.** Das Vorkommen solcher Einschlüsse gehört zu den ziemlich häufigen Erscheinungen des Mineralreiches, und findet sich in sehr verschiedener Weise der Ausbildung. Bald sind es grössere, deutlich erkennbare Krystalle, bald nur haarförmige oder feinschuppige Individuen eines Minerals, welche in ganz regelloser Lage von grösseren Krystallen eines anderen Minerals umschlossen werden; weshalb man überhaupt makrokrySTALLINISCHE und mikrokrySTALLINISCHE Einschlüsse un-

*) Neue interessante Beispiele von dergleichen Verwachsungen theilt *Breithaupt* mit, in der Berg- und Hüttenmännischen Zeitung, 1864, S. 453 f.

terscheiden kann. Im ersteren Falle ragen die eingeschlossenen Krystalle bisweilen mehr oder weniger weit aus dem einschliessenden Krystalle heraus, auch sind, wohl mitunter verbogen oder zerbrochen; im zweiten Falle kommt es oft vor, da die feinen schuppigen oder körnigen Individuen nur nahe an oder auf der Oberfläche des einschliessenden Krystalles vertheilt, ihm gleichsam nur aufgestreut sind.

Besonders häufig kommt die Erscheinung am Quarze, zumal an denjenigen reineren Varietäten vor, welche Bergkrystall genannt werden, und bei ihrer grossen Durchsichtigkeit ganz vorzüglich geeignet sind, die eingeschlossenen Krystalle deutlich erkennen zu lassen. Auch der Kalkspath, der Flussspath, der Baryt, die Feldspathe und Turmaline sind nicht selten mit krystallisirten Einschlüssen versehen, deren Vorhandensein, bei den höheren Graden der Pellicularität, welche diesen Mineralien eigen zu sein pflegen, ebenfalls leicht bemerkt werden kann.

Von mikrokrySTALLINISCHEN Einschlüssen kommen zumal häufig Pyrit, Kupferkies, Chlorit (Helminth), Amiant und Goethit vor. Die kleinen Pyrit- und Chloritkrystalle zeigen bisweilen innerhalb des sie umschliessenden Krystalles eine mehr oder weniger regelmässige Vertheilung, welche durch die Form dieses Krystalles bestimmt wird. Doch bleibt die gegenseitige Lage der Individuen eine regellose, weshalb die Erscheinung auch in diesem Falle nicht als eine Interponirung sondern nur als eine regellose Verwachsung ungleichartiger Krystalle zu betrachten ist.

In neuerer Zeit haben sich mit diesen Einschlüssen besonders *Seifferts* und *Söding*, *Blum*, *G. Leonhard* und *Kenngott* ausführlicher beschäftigt. Die beiden zuerst genannten Forscher unterscheiden sie als monosomatische und disomatische Bildungen, je nachdem die umschliessenden und die umschlossenen Krystalle zu einer und derselben Species, oder zu verschiedenen Species gehören, welcher letztere Fall bei weitem der gewöhnlichere zu sein pflegt. Eine vollständige Zusammenstellung ihrer sowie *Blum's* und *Leonhard's* Untersuchungen giebt die von der holländischen Societät der Wissenschaften zu Haarlem gekrönte dreifache Preisschrift: die Einschlüsse von Mineralien in krystallisirten Mineralien, Haarlem 1854. Neue Beobachtungen über mikrokrySTALLINISCHE Einschlüsse gab *Fischer*, in seiner oben S. 1 citirten Schrift.

2. Abtheilung. Morphologie der krystallinischen Aggregate.

1. Allgemeine Verhältnisse der Aggregation.

§. 76. **Verschiedene Beschaffenheit der Aggregate.** Nach §. 4 sind besonders das herrschende Gesetz der Aggregation und die unbestimmte, oft sehr geringe Grösse der Individuen, welche den meisten Vorkommnissen des Mineralreiches einen ganz eigenthümlichen Charakter ertheilen, und namentlich die Entstehung der von *Mohs* so genannten zusammengesetzten Varietäten der Mineralspecies bedingen.

Die Aggregate der krystallinischen Mineralien lassen sich in drei Abtheilungen bringen, je nachdem die Individuen selbst noch deutlich erkennbar sind, oder nicht, und je nachdem in dem ersteren Falle noch eine theilweise freie Auskrystallisirung Statt findet, oder nicht; hiernach giebt es also:

- a) Aggregate deutlich erkennbarer und wenigstens theilweise frei auskrystallisirter Individuen,

- b) Aggregate noch erkennbarer, aber nicht mehr frei auskrystallisirter Individuen, und
- c) Aggregate von nicht mehr erkennbaren Individuen.

Die ersteren kann man krystallisirte, die beiden anderen krystallinische Aggregate nennen, und diese letzteren als phanokrystallinische und kryptokrystallinische Aggregate unterscheiden. Die phanokrystallinischen Aggregate sind entweder makrokrystallinisch oder mikrokrystallinisch, je nachdem die Individuen noch hinreichend gross sind, um einzeln abgesondert und auf ihre physischen Eigenschaften geprüft werden zu können, oder je nachdem sie zu klein sind, um solches zu gestatten. Die letzteren schliessen sich an die kryptokrystallinischen Aggregate an, in welchen die Zusammensetzung zwar für das unbewaffnete Auge verschwindet, aber oft durch Vergrösserung noch sichtbar gemacht werden kann; (dichter Kalkstein).

Die besondere Beschaffenheit eines jeden phanokrystallinischen Aggregates hängt mehr oder weniger von der allgemeinen Configuration der Individuen ab, in welcher Hinsicht besonders der isometrische oder körnige, der lamellare, und der stänglige Typus als die drei vorwaltenden Formen zu berücksichtigen sind.

Welche Form und Grösse, und welchen Grad der Ausbildung aber auch die Individuen haben mögen, so sind doch jedenfalls die zwei Fälle zu unterscheiden, ob das Aggregat im freien oder im beschränkten Raume gebildet worden ist.

§. 77. **Zusammenfügungsflächen und dadurch bedingte Formen.** Wenn sich viele Individuen in dichtem Gedränge neben und über einander gebildet haben, so berühren und beschränken sie sich gegenseitig in Flächen von regelloser Lage und Ausdehnung, welche Zusammenfügungsflächen oder Contactflächen genannt werden. Diese Flächen sind meist uneben, oft rauh oder unregelmässig gestreift, und dürfen weder mit Krystallflächen noch mit denen, weiter unten zu erwähnenden Spaltungsflächen verwechselt werden. Die Zusammenfügungsflächen der Individuen in den Zwillingkrystallen sind grossentheils, und die Spaltungsflächen sind sämmtlich durch ihre Ebenheit und ihre gesetzmässige Lage von diesen regellosen Zusammenfügungsflächen unterschieden.

Wenn jedoch innerhalb eines Aggregates hier und da leere Zwischenräume geblieben sind, so treten in diese letzteren die zunächst angränzenden Individuen mit Krystallflächen aus, und so kann es kommen, dass selbst mitten in einem Aggregate einzelne Individuen theils von Krystallflächen, theils von Zusammenfügungsflächen begränzt werden.

Die Formen der, wesentlich von Zusammenfügungsflächen begränzten Individuen sind:

- a) bei isometrischem oder körnigem Typus, gewöhnlich eckigkörnig, selten rundkörnig oder plattkörnig;
- b) bei stängligem Typus, entweder stabförmig (bacillar), d. h. von gleicher Dicke, oder nadelförmig (acicular), d. h. nach dem einen Ende zugespitzt, nach dem anderen Ende verdickt;
- c) bei lamellarem Typus, entweder tafelförmig, d. h. von gleicher Dicke, oder

keilförmig, d. h. nach der einen Seite zugespitzt, nach der andern Seite verdickt.

Sehr dünne Stängel werden Fasern, und sehr kleine und dünne Lamellen Schuppen genannt. Oft haben die Stängel eine grössere Breite als Dicke, welchem Falle ihre Form breitstänglig heisst.

§. 78. **Verschiedene Grade der Aggregation.** Durch das Zusammenfügen vieler Individuen entstehen eigenthümliche Aggregationsformen, welche obgleich verschieden von den Krystallformen, doch noch bisweilen eine gewisse Regelmässigkeit erkennen lassen. Die ersten, unmittelbar durch die Verwachsung der Individuen gebildeten Formen nennen wir Aggregationsformen des ersten Grades. Allein die Aggregation wiederholt sich sehr häufig, indem neben oder über dem zuerst gebildeten Aggregate ein zweites, drittes, viertes u. s. w. abgesetzt wurde, durch welche doppelte Zusammensetzung Aggregationsformen des zweiten Grades entstehen, deren nächste Elemente nicht Individuen, sondern Aggregate des ersten Grades sind. Nicht selten finden wir eine nochmalige Wiederholung der Aggregation, indem Aggregate des zweiten Grades abermals zu Aggregaten verbunden sind, welche demnach als Aggregate des dritten Grades bezeichnet werden können.

Jeder Grad der Aggregation bedingt natürlich das Dasein besonderer Zusammensetzungsflächen, welche daher eigentlich als Zusammenfügungsflächen des ersten, zweiten oder dritten Grades zu unterscheiden sein würden. Doch wollen wir künftig diejenigen des zweiten und dritten Grades Zusammensetzungsflächen, oder auch nach Befinden Ablagerungsflächen nennen, und das Wort Zusammenfügungsflächen lediglich von den Contactflächen der Individuen gebrauchen.

§. 79. **Textur und Structur der Aggregate.** Die Aggregation der Individuen bedingt für die zusammengesetzten Varietäten des Mineralreiches zuvörderst eine innere Textur, welche den einfachen Krystallen und den anorganischen Individuen überhaupt gänzlich abgeht*).

Unter der Textur eines Mineral-Aggregates verstehen wir die durch die Grösse, Form, Lage und Verwachsungsart seiner einzelnen Individuen bedingte Modalität der Zusammensetzung. So lange die Individuen noch eine erkennbare Grösse besitzen, wird sich die Zusammensetzung durch die Textur immer kund geben; sind aber die Individuen mikroskopisch klein, so verschwindet in der Zusammensetzung auch die Textur des Aggregates. Die kryptokrystallinischen Mineralien erscheinen daher dicht, d. h. ohne alle Textur.

Diese kryptokrystallinischen dichten Mineralien können leicht mit den amorphen Mineralien verwechselt werden, welche stets dicht sind. Wenn die Anwendung der Loupe oder des Mikroskopes die Frage nicht mehr entscheidet, so wird man auf andere Verhältnisse zu achten haben. Glatter muschliger Bruch, starker Glanz der Bruchflächen, und höhere Grade der Pellucidität lassen bei einem dichten Minerale immer eher auf amorphes, als auf krystallinischen Zustand schliessen. Hat man Dünnschliffe

*) Es scheint zweckmässig, das unmittelbar und zunächst durch die Individuen selbst bedingte Gefüge der Aggregate als Textur von den ausserdem noch vorkommenden Arten des Gefüges zu unterscheiden, welchen der Name Structur gelassen werden mag.

von hinreichender Durchsichtigkeit hergestellt, so wird deren mikroskopische Prüfung im polarisirten Lichte meist darüber entscheiden, ob man es mit einem kryptokrystallinischen Aggregate, oder mit einem amorphen Minerale zu thun hat.

Die Unterscheidung der verschiedenen Arten von Textur setzt in der Regel eine phanerokrystallinische Zusammensetzung voraus.

Nach der Form der Individuen erscheint die Textur entweder als körnige, oder als schalige (blättrige) und schuppige, oder als stänglige und faserige Textur, welche dann weiter nach der Grösse der Individuen als gross-, grob-, klein- und feinkörnig, als dick- und dünnchalig, als grob- und feinschuppig, als dick- und dünnstänglig, sowie als grob- und feinfaserig unterschieden wird. Nach der besonderen Form der Lamellen und Stängel unterscheidet man wohl auch gerad- und krummschalige, gerad- und krummstänglige, gerad- und krummfaserige Textur.

Nach der Lage der Individuen erscheint

die schalige (oder blättrige) Textur: parallelschalig, divergentschalig und verworren-schalig;

die schuppige Textur: körnigschuppig und schiefrigschuppig;

die stänglige und faserige Textur: parallel-, radial- und verworren-stänglig oder faserig.

Nach der Verwachsungsart der Individuen ist die Textur fest, locker oder zerreiblich. Bisweilen lässt auch die Masse eines Aggregates Zwischenräume wahrnehmen, welche dann gewöhnlich eine drusige Oberfläche haben, und die porose oder cavernöse Textur, im Gegensatz der compacten Textur bedingen.

Die Aggregate des zweiten und dritten Grades lassen ausser der Textur der sie zusammensetzenden einfachen Aggregate auch noch eine ihnen eigenthümliche Structur wahrnehmen, welche wesentlich durch die Form, Lage und Verbindungsweise dieser einfachen Aggregate bestimmt wird, und gewöhnlich als krummschalige oder als grob- und grosskörnige Structur erscheint.

Hierher gehört die sogenannte doppelte Structur, in welcher eine Vereinigung von Textur und Structur Statt findet, und die dreifache Structur, welche eigentlich eine doppelte ist, und allemal ein dreifaches Aggregat voraussetzt. Da die Verhältnisse der Structur von der Form der einfachen Aggregate abhängig sind, so müssen wir nun zunächst diese in Betrachtung ziehen.

2. Formen der krystallisirten Aggregate.

§. 80. **Krystallgruppe.** Die Formen der, im freien oder halbfreien Raume deutlich auskrystallisirten Aggregate lassen sich mit *Mohs* wesentlich auf die Krystallgruppe und Krystalldruse zurückführen.

Unter einer Krystallgruppe versteht man ein Aggregat vieler, um und über einander ausgebildeter Krystalle, welche eine gewisse Regel der Anordnung zeigen und sich gegenseitig dergestalt unterstützen, dass nur wenige Punkte als die Stützpunkte des Ganzen erscheinen. Wir unterscheiden sie als eingewachsene und aufgewachsene Krystallgruppe.

a) Bei eingewachsenen oder freien Krystallgruppen liegen die Stützpunkte im Mittelpunkte der Gruppe, von welchem aus sich die Krystalle nach allen Rich-

tungen ausbreiten. Nach der besonderen, z. Th. in wiederholter Aggregation begründeten Gestalt erscheinen sie als kugelige, ellipsoidische, sphäroidische, traubige, nierförmige, knollige, garbenförmige und unregelmässige Krystallgruppen.

b) Bei aufgewachsenen oder halbfreien Krystallgruppen liegen die Stützpunkte an der Gränze der Gruppe auf einer fremdartigen Unterlage, oberhalb welcher sie die Krystalle ausbreiten. Auch bei ihnen kommen im Allgemeinen die kugeligen traubigen, nierförmigen, knolligen und unregelmässigen Formen zur Unterscheidung, obwohl solche in der Regel nur mit der oberen Hälfte ausgebildet sind.

Ausserdem aber entwickeln sich nach Maassgabe des besonderen Formtypus der Individuen noch folgende besondere äussere Gestalten der Krystallgruppe

α) Bei isometrischem Typus der Krystalle pflegen in den freien oder aufgewachsenen Krystallgruppen keine anderen, besonders erwähnenswerthen Verhältnisse vorzukommen, als die, dass die Krystalle bisweilen eine reihenförmig treppenförmige oder auch eine kugelige, halbkugelige Anordnung u. s. w. erkennen lassen.

β) Bei tafelarartigem Typus sind die Krystalle gewöhnlich auf die Weise gruppirt, dass sie von einer Linie, wie von einer gemeinschaftlichen Axe zu divergiren, während ihre breiten Seitenflächen einander zugewendet sind, was nothwendig mit einer keilartigen Verschmälerung jedes Krystalls nach der Gruppierungsaxe hin verbunden ist. Die so gebildeten Gruppen erscheinen keilförmig, fächerförmig, radförmig, mandelförmig, wulstförmig, cylindrisch oder doppelt kegelförmig. — Selten sind tafelarartige Krystalle so verbunden, dass ihre breiten Seitenflächen beiderseits in eine Ebene fallen, wodurch bei divergirender Stellung die kamm- und radförmigen Gruppen entstehen. — Sind viele tafelarartige Krystalle rings um einen gemeinschaftlichen Mittelpunkt geordnet, so bilden sie rosettenförmige Krystallgruppen.

γ) Bei stängligem Typus sind die Krystalle entweder parallel oder divergirend zusammengewachsen; im ersteren Falle entstehen bündelförmige Gruppen; im anderen Falle, welcher meist mit einer Verschmälerung jedes Individuums nach dem Gruppierungscentro hin verbunden ist, büschelförmige, oder auch sternförmige, kugelige und halbkugelige Krystallgruppen.

§. 81. **Krystalldruse.** Unter einer Krystalldruse versteht man ein Aggregat vieler neben einander gebildeter Krystalle, welche sich, ohne bestimmte Anordnung, auf eine gemeinschaftliche Unterlage dergestalt stützen, dass ihre Stützpunkte auf der ganzen Unterlage vertheilt sind. Die Druse ist entweder aus ihrer Unterlage heraus, oder blos auf ihrer Unterlage; im ersteren Falle ist die Unterlage gleichartig mit der Druse, welche dann den letzten, frei ausgebildeten Individuen derselben Species besteht. Im zweiten Falle ist die Unterlage theils und gewöhnlich ungleichartig auch gleichartig mit der Druse.

Die Form der Drusen richtet sich im Allgemeinen nach der Form des Raumes, dessen Begrenzungsfläche ihre Unterlage bildet; sie ist also bald eben, bald uneben, gewöhnlich sehr unregelmässig und oft auch un-

umschlossen; (Drusenhöhle). Bildet die Unterlage einen hohlen sphäroidischen Raum, so nennt man die Druse eine Geode, dergleichen in den grösseren Blasenräumen der Mandelsteine nicht selten zur Ausbildung gelangt sind. Wenn die Druse nur aus einer Lage vieler kleiner, aber ziemlich gleich grosser, dicht neben einander stehender Krystalle besteht, so bildet sie eine drusige Kruste oder einen Ueberzug ihrer Unterlage, welcher die Form dieser letzteren noch deutlich erkennen lässt, und, wenn die Krystalle sehr klein sind, nur noch als eine Drusenhaut erscheint. Sehr häufig sind grössere Krystalle eines anderen Mineralen mit einer solchen Drusendecke oder Drusenkruste überzogen, welche die Formen der umhüllten Krystalle noch mehr oder weniger erkennbar zur Schau trägt. Hat sich eine Druse oder überhaupt eine krystallinische Masse über einer anderen, früher vorhandenen Druse gebildet, so wird sie auf ihrer Unterfläche die Eindrücke der Krystalle dieser älteren Druse zeigen müssen, welche Eindrücke als freie Hohlabdrücke solcher Krystalle erscheinen werden, wenn die ältere Druse später zerstört worden ist.

Manche Drusen zeigen ausnahmsweise die Merkwürdigkeit, dass sich ihre Individuen entweder insgesamt oder doch gruppenweise in paralleler Stellung befinden; in den meisten Drusen ist jedoch keine bestimmte Anordnung der Individuen zu entdecken.

3. Freie Formen der mikrokrystallinischen Aggregate.

§. 82. **Einfache Aggregationsformen.** Die, zwar noch kenntlich krystallinischen, aber nicht mehr deutlich auskrystallisirten Aggregate bestehen in der Regel aus sehr kleinen Individuen, welche nach Maassgabe ihres besonderen Formentypus als feine Körner, als Schuppen, oder als feine Nadeln und Fasern erscheinen, dicht an einander gedrängt sind, und daher eine körnige, eine schuppige, oder eine faserige Textur des Aggregates bedingen.

Verkleinern sich die Individuen immer mehr, so hören sie endlich auf, unterscheidbar zu sein; die Textur verschwindet, und das Aggregat erscheint als ein kryptokrystallinisches Gebilde. Vergrössern sich dagegen die Individuen, so lassen sie nicht selten an der Oberfläche des Aggregates noch frei ausgebildete Krystallspitzen erkennen, deren Formen jedoch wegen ihrer Kleinheit nicht immer und nur schwierig bestimmt werden können.

Die im freien (oder doch wenigstens im einseitig freien) Raume gebildeten Formen solcher mikrokrystallinischen und kryptokrystallinischen Aggregate erscheinen sehr häufig als Aggregationsformen des zweiten und dritten Grades (§. 78), in ihrer allgemeinen Ausdehnung nicht selten abhängig von der Schwerkraft, aber ausserdem ihre Erklärung in den Verhältnissen der Krystallgruppe und der Mutterdruse. Die ihnen zu Grunde liegenden Aggregationsformen des ersten Grades sind entweder um einen Punkt, oder längs einer Linie, oder auch über eine Fläche zur Ausbildung gelangt, und stellen daher im Allgemeinen entweder kugelförmige oder langgestreckte, oder flach ausgebreitete Formen dar.

Kugeln haben sich bisweilen ganz frei gebildet, und erscheinen dann als runde Kugeln; (Erbsenstein, Oolith, Rogenstein). Häufiger entstanden sie auf einer Unterlage, und erscheinen nur als Halbkugeln, oder, wenn sich

viele neben einander bildeten, als unregelmässige Kugelausschnitte, welche in ihrer Vereinigung eine mehr oder weniger starke Decke von nierförmiger Oberfläche darstellen, die eigentlich schon eine Aggregationsform des zweiten Grades ist.

Die langgestreckten Formen sind entweder cylindrisch, und dann meistens gerade, selten zackig gewunden (Eisenblüthe); oder sie sind kegelförmig zapfenförmig, keulenförmig und kolbenförmig gestaltet. Bisweilen erscheinen sie hohl oder röhrenförmig.

Die flach ausgebreiteten Formen stellen im Allgemeinen Krusten, Schalen Ueberzüge oder Decken dar, von ebenflächiger oder krummflächiger Ausdehnung, in welcher Hinsicht sie ganz abhängig von der Form ihrer Unterlage sind. Ist oder war diese Unterlage ein Krystall, so zeigen dergleichen Krusten krystallähnliche Formen, welche man Umhüllungs-Pseudomorphosen genannt hat; (Hornstein, Brauneisenerz). Diese Krystallkrusten sind nicht selten hohl, wenn nämlich der Krystall, um welchen sie sich gebildet hatten, später zerstört worden ist. Uebrigens werden die aus mikro- und kryptokrystallinischen Mineralien bestehenden Krusten und Decken, wenn sie sich über früher vorhandenen Drüsen bildeten, auf ihrer Unterfläche dieselben Krystall-Eindrücke zeigen müssen, welche oben S. 83 bei der Krystalldrüse erwähnt worden sind. — Die Oberfläche der Krusten ist theils eben*), theils wellenförmig oder flach nierförmig gestaltet.

Ueber die Textur dieser Aggregationsformen ist noch zu bemerken, dass bei faseriger Form der Individuen, in den kugeligen Formen eine radiale, in den cylindrischen Formen eine um die Axe symmetrisch geordnete und auf sie rechtwinkelige, in den Krusten eine gegen die Unterlage rechtwinkelige Stellung der Individuen Statt zu finden pflegt. In den zackig gewundenen Formen der Eisenblüthe stehen jedoch die Individuen schiefwinkelig auf der Axe.

Die meisten langgestreckten und flach ausgebreiteten Aggregationsformen haben sich aus einer Flüssigkeit, während des freien Herabtröpfelns oder auch tropfenweise Abfließens derselben gebildet, weshalb man sie auch unter dem gemeinschaftlichen Namen von Stalaktiten oder stalaktitischen Formen (Tropfsteinen) zusammenfasst. Die langgestreckten Formen sind daher in ihrer Längenausdehnung gewöhnlich vertical, wenn sie sich noch in ihrer ursprünglichen Lage befinden. — Selbsterwähnend sind die zuweilen vorkommenden cylindrischen, röhrenförmigen, zapfenförmigen Gestalten, deren Spaltungsverhältnisse beweisen, dass sie nur aus einem einzigen Individuo bestehen.

Zu den ganz eigenthümlichen mikrokrystallinischen oder auch kryptokrystallinischen Aggregaten gehören endlich auch diejenigen, welche zumal an einigen edeligen Metallen (namentlich Gold, Silber, Kupfer und Wismut), an einigen Metallverbindungen (Silberglanz und Speiskobalt), zum Theil auch an künstlich dargestellten Salzen (z. B. am Salmiak) vorkommen, und mit der Krystallform dieser Körper im genauesten Zusammenhange stehen. Sie setzen tesserale, oder doch wenigstens solche Krystallformen voraus, welche einen isometrischen Typ

*) So besonders, wenn sie sich auf der Oberfläche einer ruhigen Flüssigkeit bildeten, z. B. die Eiskrusten auf Wasser.

der Individuen gestatten, und sind wesentlich in einer reihenförmigen oder linearen Gruppierung der Individuen begründet, bei welcher sich dieselben durchaus in paralleler oder auch in zwillingsmässiger Stellung befinden.

Wenn die Individuen sehr klein und mit einander sehr innig verwachsen sind, so erscheinen diese Aggregate als haarförmige oder drahtförmige, gewöhnlich mehr oder weniger gekrümmte und gekräuselte Gestalten. Oft sind mehrere solche Aggregate entweder parallel um eine Axe, oder in einer Ebene nach zwei und mehreren Richtungen, oder auch im Raume nach drei Richtungen mit einander verwachsen, und so entstehen die zähigen, baumförmigen, federförmigen, blechförmigen, blattförmigen, ästigen und gestrickten Gestalten, welche alle mehr oder weniger eine krystallographische Gesetzmässigkeit der Zusammensetzung erkennen lassen*), und nicht selten mit einer einseitigen Verlängerung der Individuen verbunden sind.

§. 83. **Mehrfache Aggregationsformen.** Mit allen, in dem vorhergehenden Paragraphe beschriebenen Formen ist nun sehr gewöhnlich eine Wiederholung der Aggregation verbunden, indem sich auf der Oberfläche des zuerst gebildeten Aggregates eine Schale oder Kruste absetzt, in welcher sich die Gestalt dieser Oberfläche wiederholt. Nicht selten liegen viele dergleichen ähnlich gestaltete Schalen über einander, deren Ablagerungsflächen theils durch wirkliche Ablösungen bezeichnet, theils nur durch einen Wechsel der Farbe angedeutet sind. So entstehen Kugeln, Halbkugeln und Kugelausschnitte von concentrisch schaliger Structur; cylindrische, zapfenförmige, kegelförmige, keulenförmige, kolbenförmige Aggregate von ähnlich gestalteter krummschaliger Structur; Krusten und Ueberzüge von gerad- oder krummschaliger Structur.

Eine andere Art der Wiederholung ist darin begründet, dass viele Kugeln oder Kugelausschnitte, theils von einfacher, theils auch von zweifacher Zusammensetzung über und neben einander gruppirt sind. Es entstehen dadurch mancherlei zusammengesetzte Gestalten und Structuren, von welchen besonders die (bisweilen sehr ausgezeichneten) traubigen und nierförmigen Gestalten, sowie die oolithische Structur und die Glaskopfstructur zu erwähnen sind. — Auch die langgestreckten stalaktitischen Formen finden sich in der Regel zu neuen Aggregaten versammelt; gewöhnlich sind sie alle parallel gestellt, und bilden in dieser ihrer Vereinigung parallele Systeme von Cylindern, Zapfen, Kolben u. dgl., welche an ihren oberen Enden oft mit einander verwachsen sind. Die kürzeren kegelförmigen Aggregate sind wohl auch bisweilen zu knospenförmigen, straussförmigen, staudenförmigen Gestalten verbunden. Nicht selten trifft man auch nierförmige Krusten mit kleinen langgestreckten Stalaktiten besetzt; u. s. w. Ueberhaupt finden sich die Gruppierungen der stalaktitischen Formen in grosser Manchfaltigkeit ausgebildet, und nicht mit Unrecht hat man daher neben den Krystallgruppen und Krystalldrusen auch Stalaktitengruppen und Stalaktitendrusen unterschieden, weil die stalaktitischen Formen der mikro- und kryptokrystallinischen Mineralien auf ähnliche Weise und nach ähnlichen Gesetzen mit einander verbunden zu sein pflegen, wie die Krystalle der krystallisirten Aggregate.

*) Mohs, Grundriss der Mineralogie, I. S. 311, und G. Rossé, Reise nach dem Ural, I, S. 401 ff. Man kann ferner durch die Aggregationsweise die halloidische Formen auf.

Ganz eigenthümlich ist die nur selten vorkommende doppeltkörnige Structur, bei welcher feinkörnige, in der Form von grösseren eckigen Körnern ausgebildete Aggregate mit einander zu einem grosskörnigen Aggregate verwachsen sind (Miemit). Häufiger kommt es vor, dass Aggregate von radialstänglicher Textur in der Form von unregelmässigen eckigen Körnern oder Polyedern zusammengewachsen sind, und ein grob- oder grosskörniges Aggregat des zweiten Grades bilden.

Bei der Glaskopfstructur finden sich häufig ebene und glatte, z. Th. spiegelnde Absonderungsflächen, nach welchen sich das ganze Aggregat in keilförmige Stücke zerschlagen lässt; diese Absonderungsflächen scheinen die einzelnen, radial-fasrigen Systeme von Individuen zu trennen, deren jedes für sich einem besonderen Mittelpunkte der Aggregation entspricht, von welchem aus die Bildung eines Kugelausschnittes eingeleitet und mehr oder weniger weit vollendet worden ist.

4. Formen der im beschränkten Raume gebildeten Aggregate.

§. 84. **Allgemeine Verhältnisse derselben.** Die im beschränkten Raume gebildeten Formen werden auf allen Seiten von fremdartiger Mineralmasse umschlossen, und laufen an ihren Grenzen nirgends in Krystallspitzen aus, selbst wenn sie krystallinisch grosskörnig ausgebildet sind: welches letztere Merkmal freilich bei kryptokrystallinischen Mineralien verloren geht. Sie sind theils von gleichzeitiger Ausbildung mit der umschliessenden Masse, theils spätere Ausfüllungen von hohlen Räumen (Klüften, Spalten, Blasenräumen u. dgl.) und enthalten nicht selten in ihrem Innern selbst hohle Räume, welche zur Ausbildung von Drusen Gelegenheit gaben.

Bei weitem die meisten und die ausgedehntesten Massen des Mineralreichs haben sich im beschränkten Raume gebildet, oder doch wenigstens zu derjenige Beschaffenheit umgebildet, mit welcher sie uns gegenwärtig vorliegen. Die meisten Schichten, Lager und Stöcke, sehr viele Gänge und manche weit verbreitete und tief hinabreichende Gebirgsmassen befinden sich in diesem Falle. Indem wir an gegenwärtigem Orte von diesen grösseren, der Gebirgswelt angehörigen Formen absehen, wenden wir uns zur Betrachtung der kleineren Formen der Art, welche zum Theil selbst in Handstücken studirt werden können.

§. 85. **Wichtigste Arten derselben.** Das einzeln eingewachsene, aber durch die umgebende Masse in seiner Ausbildung gehemmte und gestörte Individuum liefert uns den Ausgangspunkt für die Betrachtung dieser Formen. Dergleichen Individuen erscheinen als rundliche, längliche oder platte, ganz unregelmässig gestaltete Körper, welche individualisirte Körner oder Massen genannt werden können, je nachdem sie kleiner sind, oder schon eine bedeutendere Grösse besitzen. Sind nun viele solche Individuen zu einem Aggregate vereinigt, so werden sie in ihrer Ausbildung theils gegenseitig, theils durch die umgebende Masse behindert worden sein, und dann entstehen Formen, welche bei ungefähr isometrischem Typus als *derb* und *eingesprengt* bezeichnet werden, je nachdem sie etwa grösser oder kleiner als eine Haselnuss sind*). Das *Eingesprengte*

*) *Derb* nennt man oft auch jedes, von einer grösseren Masse abgeschlagene Individuum derselben Species bestehende Stück Mineral.

bis zu mikroskopischer Kleinheit herabsinken, in welchem Falle aber ein jedes eingesprengte Theilchen nur einem Individuo zu entsprechen pflegt.

Interessant sind die in manchen Mandelsteinen vorkommenden Kalkspathmandeln, welche sich durch ihre stetige Spaltbarkeit als einzelne Individuen zu erkennen geben, obwohl ihre äussere Form durch die Gestalt des Blasenraumes bestimmt wurde, innerhalb dessen sie sich gebildet haben.

Ist eine Dimension des Aggregates sehr klein gegen die beiden anderen Dimensionen, so entstehen platte Formen, welche nach Maassgabe ihrer besonderen Beschaffenheit als Patten, Lagen, Trümer, Adern und Anflug unterschieden werden.

Diese Anflüge erscheinen als ganz dünne, auf fast geschlossenen Klüften und Fugen abgesetzte Lamellen oder Membranen, finden sich nicht selten bei mehreu gediegenen Metallen, und sind den Dendriten sehr nahe verwandt.

Alle diese Formen können sowohl bei phanokrySTALLINISCHER, als auch bei kryptokrySTALLINISCHER Ausbildung vorkommen. Im ersteren Falle werden sie eine Textur erkennen lassen, welche dieselben allgemeinen Verschiedenheiten zeigen kann, wie solche in §. 79 betrachtet worden sind. Während aber das Derbe und Eingesprengte nur eine regellos körnige, schalige oder stänglige Textur besitzt, so findet sich in den Platten und Trümmern, wenn solche aus schaligen und blättrigen, oder aus stängligen und faserigen Individuen bestehen, eine parallele Anordnung derselben, indem die Längsaxen der Blätter oder Fasern auf den Seitenflächen der Platten und Trümer völlig oder doch heinabe rechtwinkelig stehen.

Noch sind einige, bei derben Massen vorkommende besondere Structuren zu erwähnen, welche eigentlich durch das Dazwischentreten einer fremdartigen Masse bedingt werden; es sind dies die zellige, blasige und durchlöcherete Structur (Quarz, Pyrit, Raseneisenerz).

5. Formen der amorphen Mineralien.

§. 86. **Wichtigste Arten derselben.** Die amorphen Mineralien sind theils tropfbarflüssig, theils fest, in beiden Fällen aber ohne alle Spur von Individualisierung, und daher auch ohne alle Textur, wie solche durch die Individuen bedingt wird. Die flüssigen Mineralien insbesondere, welche nur in Tropfenform auftreten, besitzen auch keine Structur. Dagegen können bei den porodinen und hyalinen Mineralien dieselben Structuren vorkommen, wie bei den kryptokrySTALLINISCHEN Mineralien, indem durch den wiederholten Absatz derselben amorphen Substanz parallele oder concentrische Lagen gebildet wurden, welche sich vielfach umschliessen und zu den manchfaltigsten Gestalten vereinigen. Die Ablagerungsflächen sind auch bei ihnen theils durch wirkliche Absonderung bezeichnet, theils durch eine, den successiven Absätzen entsprechende Verschiedenheit der Farbe erkennen (Opal, Eisensinter, Kupfergrün).

Was nun die Formen selbst betrifft, so erscheinen diejenigen, welche im freien Raume gebildet wurden, bei einfacher Ablagerung als kugelige, halbkugelige, knollige, tropfenförmige, cylindrische, zapfenförmige, krustenartige Gebilde; bei wiederholter Ablagerung als undulirte Ueberzüge und Decken, als

traubige, nierförmige und stalaktitische Gestalten von sehr verschiedener Grösse und Figur, wobei es auch vorkommen kann, dass Ueberzüge über Krystalle gebildet wurden. Die im beschränkten Raume gebildeten Vorkommnisse dagegen lassen besonders derbe und eingesprengte, knollige und sphäroidische, oder auch plattenförmige und trümerartige Gestalten erkennen.

Auf engen Klüften oder Fugen der Gesteine bilden sich häufig durch Infiltrationen von Wasser, welches Metallsalze aufgelöst hält, die sogenannten Dendriten, feine und z. Th. äusserst zierliche baum- oder strauchähnliche Zeichnungen, welche schon *Scheuchzer* sehr richtig für das erkannte, was sie sind, obgleich sie auch später noch oft für Pflanzenabdrücke gehalten wurden. Es sind besonders Eisenoxydhydrat, Eisenoxyd und Manganoxyde, welche dergleichen Dendriten bilden, daher sie bald gelblich oder braun, bald roth, bald schwarz erscheinen. Sie sind nur oberflächliche, an beiden Wänden fast geschlossener Fugen oder Klüfte, unter Mitwirkung der Capillarität entstandene Zeichnungen, bei denen das Pigment gewöhnlich sehr dünn aufgelagert ist. Es kommen aber auch körperliche Dendriten vor, welche sich innerhalb einer Mineral- oder Gesteinsmasse nach allen Richtungen ausbreiten. Zu diesen körperlichen Dendriten gehören auch die pflanzenähnlichen Einschlüsse der sogenannten *Moosachate*, welche, wenn sie grün erscheinen, von Grünerde oder Chlorit gebildet zu werden scheinen. Sie werden noch jetzt von Manchen für wirkliche vegetabilische Petrefacte gehalten, was zu vielen Discussionen Veranlassung gegeben hat, welche durch die künstliche Darstellung ähnlicher Gebilde von *Gergens* zum Abschluss gebracht sein dürften. Neues Jahrb. für Min. 1858, S. 804 ff.

Man hat vorgeschlagen, die sphäroidischen und knolligen Formen der amorphen und kryptokrystallinischen Mineralien, welche bisweilen von ganz seltsamer Configuration und Gruppierung vorkommen, *Morpholithe* oder auch wohl *Krystalloide* zu nennen. Die erstere Benennung ist viel zu allgemein, weil sie auf ein jedes, in einer bestimmten Gestalt auftretendes Mineral-Aggregat anwendbar sein würde. Die letztere Benennung aber erscheint ganz unangemessen, ist übrigens schon lange unweit passender von *Hausmann* für gewisse mikrokrySTALLINISCHE Aggregate verwendet worden, und dürfte eigentlich am richtigsten für die sogleich zu beschreibenden Pseudomorphosen zu gebrauchen sein.

6. Von den Pseudomorphosen.

§. 87. **Allgemeine Verhältnisse derselben.** Zu den merkwürdigsten Erscheinungen des Mineralreiches gehören die Pseudomorphosen. So nennt man nämlich diejenigen krystallinischen oder amorphen Mineralkörper, welche, ohne selbst Krystalle zu sein, die Krystallform eines anderen Minerals zeigen*). Diese Krystallformen der Pseudomorphosen sind meist sehr wohl erhalten und leicht erkennbar, ja zuweilen ganz scharfkantig und glattflächig. Zerschlägt man aber eine Pseudomorphose, so erkennt man, dass sie keinesweges aus einem Individuo der, ihrer Form entsprechenden Mineralspecies, sondern meist aus einem körnigen, faserigen oder dichten Aggregate einer ganz anderen Mineralspecies besteht. Die Krystallform einer Pseudomorphose ist nur das rückständige Monument des ursprünglichen, und oft spurlos verschwundenen Kry-

*) Man nennt sie auch Afterkrystalle; die passendste Benennung wäre wohl Pseudokrystalle oder Krystalloide. Dieses letztere Wort wird freilich neuerdings mitunter zur Bezeichnung der einzelnen Individuen in den krystallinischen Aggregaten gebraucht, obgleich diesen Individuen die Form, also diejenige Eigenschaft mangelt, durch welche eine äussere Aehnlichkeit mit Krystallen bedingt und der Name Krystalloid gerechtfertigt werden könnte.

stalls, um welchen, in welchem, oder aus welchem die Pseudomorphose entstanden ist.

Nach ihrer verschiedenen Entstehung und Beschaffenheit lassen sich die Pseudomorphosen zuvörderst als hypostatische und metasomatische Pseudomorphosen unterscheiden. Die hypostatischen Pseudomorphosen sind solche, welche durch den, von den Begrenzungsflächen eines Krystalles aus erfolgten Absatz eines fremdartigen Mineralen entstanden; die metasomatischen Pseudomorphosen dagegen solche, welche durch die substantielle Umwandlung eines Krystalles, mit Beibehaltung seiner Form, gebildet wurden.

Die hypostatischen Pseudomorphosen sind entweder exogene, oder esogene, oder amphigene Bildungen, d. h. sie haben sich von den Begrenzungsflächen des Krystalles aus entweder nach aussen, oder nach innen, oder nach beiden Richtungen hin gebildet. Die ersteren hat man Umhüllungs-Pseudomorphosen, die anderen Verdrängungs-Pseudomorphosen*) genannt; die dritten sind eine Vereinigung beider. Manche Verdrängungs-Pseudomorphosen lassen sich auch als Ausfüllungs-Pseudomorphosen bezeichnen, weil der durch Zerstörung des ursprünglichen Krystalles frei gewordene Krystallraum von ihnen ganz oder theilweise ausgefüllt worden ist. Dergleichen Ausfüllungs-Pseudomorphosen setzen jedoch das Dasein einer früher gebildeten Umhüllung durch Mineralmasse voraus.

Als die wichtigsten Quellen für das Studium der Pseudomorphosen sind zu nennen: *Breithaupt*, über die Aechtheit der Krystalle. Freiberg 1815; *Haidinger's* Abhandlung in *Poggendorff's* Annalen, B. 11, S. 173 ff. und S. 366 ff.; *Zippe*, über einige in Böhmen vorkommende Pseudomorphosen, in Verhandlungen der Gesellschaft des vaterländischen Museums, 1832, S. 43 ff.; das selbständige Werk von *Landgrebe*, über die Pseudomorphosen im Mineralreiche, Cassel 1841, ganz vorzüglich aber das Werk von *Blum*, die Pseudomorphosen des Mineralreiches, Stuttgart 1843, nebst erstem, zweitem und drittem Nachtrag dazu aus den Jahren 1847, 1852 und 1863, sowie *Haidinger's* Abhandlung in *Poggendorff's* Annalen, B. 62, 1844, S. 161 ff. In dieser letzteren Abhandlung stellte *Haidinger* eine ganz neue, auf ihre chemischen und geognostischen Verhältnisse gegründete genetische Eintheilung der Pseudomorphosen in anogene und kato gene Bildungen auf, welche manche höchst interessante theoretische Gesichtspunkte darbietet, allein für das Bedürfniss der Physiographie dieser Bildungen weniger geeignet zu sein scheint, als die von *Blum* vorgeschlagene, und auch an gegenwärtigem Orte wesentlich adoptirte Eintheilung. *Dana* brachte die sämtlichen Pseudomorphosen nach ihrer Entstehungsweise in fünf Abtheilungen, je nachdem solche durch Infiltration, durch Incrustation, durch Verdrängung (*by replacement*), durch chemische Veränderung (*by alteration*), oder durch Allomorphismus gebildet worden sind; *The Amer. Journ. of sc.* vol. 48, 1845, p. 81 ff. In der 4. Auflage seines *System of Mineralogy* führt er jedoch nur die vier ersten Abtheilungen auf.

Eine neuere Schrift über die Pseudomorphosen ist die gekrönte Preisschrift von *Winkler*, die Pseudomorphosen des Mineralreichs, München 1855, in welcher viele recht gute Bemerkungen enthalten sind. Eine übersichtliche Zusammenstellung, neue Eintheilung und theoretische Betrachtung der Pseudomorphosen gab *Scheerer* im

* Ich erlaube mir, diese von *Blum*, in seinem vortrefflichen Werke über die Pseudomorphosen vorgeschlagene Benennung nur auf die einwärts gebildeten hypostatischen Pseudomorphosen zu beschränken, weil deren Bildung in der That eine gleichzeitige oder vorausgehende Verdrängung der ursprünglichen Krystallsubstanz nothwendig macht, während solches bei den reinen Umhüllungs-Pseudomorphosen keinesweges der Fall ist.

J. 1857, im Handwörterbuch d. reinen und angew. Chemie, 2. Aufl. unter dem Titel *Afterkrystalle*. Er theilt die Pseudomorphosen in *monogene* und *polygene*, nachdem zu ihrer Entstehung nur ein Bildungsact oder mehre Bildungsacte erforderlich waren. Die ersteren unterscheidet er ferner als *Umwandlungs-, Verdrängungs-, Umhüllungs- und Ausfüllungs-Pseudomorphosen*; die letzteren als *bigene, trigene und tetragene Pseudomorphosen*. Als besondere Bildungen betrachtet er die *Paramorphosen* (siehe unten S. 92 u. 93), und die oben, S. 61 erwähnten *Perimorphosen* d. h. solche Krystalloide, welche aus einer hohlen, oft papierdünnen, aber individualisirten Krystallhülle eines Minerals, und aus einer, meist von ganz anderen Mineralien gebildeten Ausfüllung dieser Hülle bestehen. In einem anderen Sinne bezeichnete *Kennigott* die Umhüllungs-Pseudomorphosen als *Perimorphosen*, während er die Ausfüllungs-Ps. *Pleromorphosen*, und die Umwandlungs-Ps. allein *Pseudomorphosen* nennt, übrigens die *Paramorphosen* anerkennt. Viele hierher gehörige Betrachtungen finden sich auch in der trefflichen Abhandlung *Hausmann's*: Ueber die durch Molekularbewegungen in starren Körpern bewirkten Formveränderungen, in Abhandl. d. Kön. Soc. der Wiss. zu Göttingen, VI, 439 ff. und VII, 3 ff. Endlich sind diejenigen Betrachtungen und Untersuchungen über die Pseudomorphosen sehr wichtig, welche *G. Bischof* im zweiten Bande der neuen Auflage seines reichhaltigen Lehrbuchs d. chem. Geol. an vielen Stellen mitgetheilt hat.

§. 88. **Umhüllungs-Pseudomorphosen.** Sie sind wesentlich nichts anderes, als die in den §§. 82 und 86 erwähnten Krusten, welche irgend ein Mineral über den Krystallen eines anderen Mineralen bildete; doch pflegt man nur die dünneren, mikrokrystallinischen, kryptokrystallinischen oder amorphen Krusten, deren Oberfläche die Form der umhüllten Krystalle deutlich wiedergiebt, als Pseudomorphosen zu bezeichnen. Sie sind zuweilen papierdünn, haben meist eine drusige, rauhe, fein nierförmige oder gekörnte Oberfläche, und umschliessen oft die umhüllten Krystalle, wie eine Schale den Kern.

Sehr häufig aber sind diese Krystalle durch einen späteren Auflösungsproceß gänzlich oder theilweise zerstört und entfernt worden, und dann können zwei verschiedene Verhältnisse Statt finden.

Entweder ist der dadurch frei gewordene Krystallraum leer geblieben, und die Innenseite der Umhüllungs-Pseudomorphose stellt einen vollkommenen Ausdruck der Krystallform dar; oder der entstandene leere Raum gab Gelegenheit zum Absatze neuer Substanz an der Innenseite der Umhüllungs-Pseudomorphose, wodurch dieselbe zuweilen gänzlich, gewöhnlich aber nur theilweise ausgedrückt wurde, indem diese innere Bildung zuletzt mit einer kleinen Krystall- oder laktiten-Druse endigte, und folglich das ganze Gebilde sowohl nach innen als aussen eine drusige oder nierförmige Oberfläche zeigt. Bei dergleichen Pseudomorphosen sind also eigentlich zweierlei, nach entgegengesetzten Richtungen erfolgte Bildungen zu unterscheiden, eine *exogene* und eine *esogene* Bildung; sie stellen die Verbindung einer Umhüllungs-Pseudomorphose mit einer Ausfüllungs-Pseudomorphose dar, deren Gränze durch die Oberfläche des ursprünglichen Krystalls bestimmt wird und gewöhnlich noch sehr deutlich zu erkennen ist (nach Baryt, nach Fluorit); die Individuen beider sind Antipoden zu einander.

Die esogene Hälfte dieser amphigenen Pseudomorphosen wird meistens aus demselben Mineral gebildet, wie die exogene Hälfte, obwohl es nicht selten verschiedene Varietäten sind. Weit seltener werden beide Hälften von verschiedenen Mineralen gebildet. Die Nothwendigkeit eines freien Raumes ist,

zuerst gebildeten Umhüllungs-Pseudomorphose wird übrigens durch die einwärts gekehrte Richtung aller, an ihrer Innenseite gebildeten Individuen dargethan.

§. 89. **Ausfüllungs- und Verdrängungs-Pseudomorphosen.** Ausfüllungs-Pseudomorphosen entstanden da, wo die durch Umhüllung und nachfolgende Zerstörung der ursprünglichen Krystalle gebildeten Krystallräume mit einem andern Minerale gänzlich oder theilweise erfüllt wurden. War das umhüllende Mineral gleichartig mit dem ausfüllenden Minerale, so konnte später nicht wohl eine einseitige Zerstörung der Umhüllung eintreten, ohne dass auch zugleich die Ausfüllung zerstört worden wäre, und in solchem Falle stellt das Ganze bisweilen eine amphigene Pseudomorphose dar, wie zu Ende von §. 88 erläutert worden ist.

Waren es aber zwei verschiedene Mineralspecies, welche einerseits die exogene und anderseits die esogene Bildung lieferten, so konnte später die Umhüllung recht wohl zerstört werden, während die Ausfüllung erhalten blieb, und dann wird nur noch diese rückständige Ausfüllungs-Pseudomorphose allein zu beobachten sein, welche sehr häufig im Innern hohl und drusig erscheint, überhaupt aber in der einwärts gewendeten Stellung aller ihrer Individuen die esogene Natur auf das Bestimmteste beurkundet.

Eine zweite Art von esogenen Pseudomorphosen, welche als Verdrängungs-Pseudomorphosen in der eigentlichen Bedeutung des Wortes zu betrachten sind, entstand in der Weise, dass sich die Substanz des nachbildenden Mineralen allmählig in demselben Maasse absetzte, wie die Substanz des ursprünglichen Krystalles aufgelöst und entfernt wurde. Indem also der Krystall gleichsam Atom für Atom durch das nachgebildete Mineral ersetzt wurde, konnte seine Substanz gänzlich verschwinden, ohne dass doch seine äussere Form verloren ging. Es war ein und derselbe chemische Process, durch welchen sowohl die Auflösung des ursprünglichen Mineralen, als auch der Niederschlag des neu gebildeten Mineralen bewerkstelligt wurde (Steatit nach Quarz, Zinnerz nach Orthoklas).

Man hat die Existenz von Ausfüllungs-Pseudomorphosen gänzlich in Abrede gestellt, allein, wie mir scheint, ohne hinreichenden Grund. Dass der zu ihrer Bildung erforderliche Process ein complicirter war, ist wohl nicht zu läugnen, weil er drei oder vier verschiedene Acte erfordert. Diess kann jedoch nicht als Gegengrund gelten, wenn man bedenkt, dass sich in den Niederschlägen der Gangräume oft eine vielfache Variation und Repetition sehr verschiedenartiger Substanzen zu erkennen giebt, welche beweist, dass die, aus einer und derselben Gangspalte hervorbrechende Mineralstelle im Laufe der Zeit eine sehr verschiedenartige Beschaffenheit hatte, und daher noch weit mehr, als vier verschiedene Acte der Bildung und Zerstörung nach einander bedingen konnte. Auch setzt ja der Begriff einer Ausfüllungs-Pseudomorphose gar nicht voraus, dass die Zerstörung und Wegführung des ursprünglichen Krystalles lange vor der Wiederausfüllung seines Raumes begonnen und vollendet worden sei; vielmehr können beide Acte gleichzeitig neben einander bestanden haben. Das Wesentliche bei der Sache ist nur, dass die Zerstörung und Wiederausfüllung innerhalb einer vorher gebildeten Umhüllung erfolgte. Ob diese letztere später gleich zerstört worden ist, oder nicht, diess hat nur Einfluss auf die Erscheinungsweise, aber auf das Wesen der Ausfüllungs-Pseudomorphose.

0. **Metasomatische Pseudomorphosen.** Eigentlich lassen sich alle Verdrängungs-Pseudomorphosen als metasomatische Bildungen betrachten, weil in der Umhüllungiger Austausch des Stoffes ohne Zerstörung der Form Statt gefunden

hat. Gewöhnlich pflegt man aber nur diejenigen Pseudomorphosen hierher zu rechnen, welche durch einen theilweisen Stoffwechsel der ursprünglichen Krystalle entstanden sind, so dass sie noch gewisse Bestandtheile derselben enthalten. Im allgemeinsten lässt sich eine metasomatische Pseudomorphose als eine solche definiren, welche durch die innere Umwandlung eines krystallisirten Minerals in ein anderes, krystallinisches oder amorphes Mineral entstanden ist, ohne dass dabei die äussere Form des ursprünglichen Mineralen verloren geht. Da nun diese Umwandlung gewöhnlich an der Oberfläche beginnt, und allmählich weiter einwärts dringt, so findet man gar nicht selten im Innern einer solchen Pseudomorphose noch einen unveränderten Kern des ursprünglichen Mineralen, aus dessen Zersetzung die Pseudomorphose hervorgegangen ist. In manchen Fällen ist sogar die Spaltbarkeit des ursprünglichen Mineralen noch mehr oder weniger erhalten geblieben, wie z. B. in den Pseudomorphosen von Gyps nach Anhydrit, von Aragonit nach Gyps, und in mehreren anderen.

Mit *Landgrebe* und *Blum* können wir die Umwandlungs-Pseudomorphosen in folgende vier Gruppen bringen:

- 1) U. Ps. gebildet ohne Verlust und ohne Aufnahme von Stoffen; sie können nur bei dimorphen Substanzen vorkommen, und finden sich im Mineralreichtum an Aragonitkrystallen, die in Kalkspath, an Andalusitkrystallen, die in Disthen umgewandelt wurden; sogenannte Paramorphosen.
- 2) U. Ps. gebildet durch Verlust von Bestandtheilen; Kalkspath nach Gaylussit*), Willemit nach Galmei, Hausmannit nach Manganit.
- 3) U. Ps. gebildet durch Aufnahme von Bestandtheilen; Gyps nach Anhydrit, Malachit nach Rothkupfererz, Martit nach Magnetiseisererz.
- 4) U. Ps. gebildet durch theilweisen Austausch von Bestandtheilen; kommen besonders häufig vor, z. B. Kaolin nach Feldspath, Brauneisenerz nach Eisenkies oder Eisenspath, Malachit nach Kupferlasur, Grünerde nach Augit, Aragonit nach Gyps, als sogenannter Schaumkalk. Manche derselben dürften wohl richtiger als Verdrängungs-Pseudomorphosen zu betrachten sein, wie sich denn diese überhaupt als eine fünfte, durch völligen Austausch des Stoffes gebildete Gruppe hier anreihen lassen würden.

In den meisten Pseudomorphosen bildet das neue Mineral ein regelloses, verworrenes Aggregat von Individuen; in manchen Fällen aber behaupten die epigenetischen Individuen eine parallele Stellung zu einander, und zugleich eine gesetzmässige Stellung zu der Krystallform des ursprünglichen Mineralen; z. B. die Aragonit-Individuen des sogenannten Schaumkalkes nach Gyps, in welcher Pseudomorphose nach *G. Rose* die Hauptaxen und brachydiagonalen Hauptschnitte beider Mineralien einander parallel sind.

Man kann auch gewisse Umwandlungs-Pseudomorphosen künstlich hervorbringen. So hat *Stein* Pseudomorphosen von Kalkspath nach Gyps, *Berzelius* Pseudomorphosen von Magnetkies nach Eisenspath, und von Silberglanz nach Silberblende dargestellt. *Scheerer* gab mancherlei Verfahrungsarten an, nach denen sich viele künstliche Pseudomorphosen bilden lassen.

*) Nach *Des-Cloizeaux* sollen diese Pseudomorphosen Verdrängungsgebilde nach Colonsin durch Kalkspath sein, wogegen sich manche Bedenken erheben lassen.
IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

morphosen erzeugen lassen, und *Sorby* hat manche dergleichen Pseudomorphosen dargestellt, indem er verschiedene Krystalle in geeigneten Solutionen bei verschiedenen Temperaturen bis zu 150° C. behandelte. *Comptes rendus t. 50, 1861, p. 994.*

Ein interessantes Beispiel von Pseudomorphosen der ersten Gruppe liefern auch die aus geschmolzenem Schwefel künstlich dargestellten Krystalle, welche nach einiger Zeit von selbst, oder, mit Schwefelkohlenstoff befeuchtet, sogleich in ein Aggregat von rhombischen Krystallen übergehen, ohne jedoch ihre monoklinische Form zu verlieren. Dasselbe ist der Fall mit den Krystallen des rhombischen Nickelsulphates, die sich, in einem verschlossenen Gefässe dem Lichte ausgesetzt, in Aggregate von tetragonalen Pyramiden verwandeln.

Das Verhältniss solcher, ohne Verlust und ohne Aufnahme von Stoffen gebildeter Pseudomorphosen hat *Dana* früher als Allomorphismus, *Stein* als Paramorphismus bezeichnet, welchem letzteren sich *Scheerer* anschliesst, indem er dergleichen Pseudomorphosen Paramorphosen nennt; (*Poggend. Ann. B. 89, S. 11*). *Scheerer* bemerkt, sie könnten nicht als gewöhnliche Umwandlungs-Pseudomorphosen betrachtet werden, weil sie weder innerlich noch äusserlich eine ihrer Substanz fremdartige Form besitzen, wie z. B. die undurchsichtig gewordenen Krystalle des monoklinischen Schwefels; auch hat er später diese Paramorphosen in einer besonderen, sehr gehaltenen kleinen Schrift behandelt; (der Paramorphismus und seine Bedeutung in der Chemie, Mineralogie und Geologie, 1854). Er definiert die Erscheinung als »das zugleich-Auftreten der beiden Formen eines dimorphen Körpers bei einem und demselben Krystalle«, obgleich streng genommen der Krystall aufhört, ein solcher zu sein, sobald die innere Umwandlung eingetreten ist, weil er dann nur noch ein krystalinisches Aggregat von derjenigen Form darstellt, mit welcher er sich ursprünglich gebildet hatte. Hält man sich an die oben gegebene Definition, so gehören die Paramorphosen mit in das Gebiet der metasomatischen Pseudomorphosen. Doch mag die Einführung eines besonderen Namens für diese, durch eine blose Stoff-Umsetzung entstandenen Pseudomorphosen recht zweckmässig sein.

Beachtenswerth ist die von *Scheerer* aufgestellte Eintheilung der Paramorphosen in homoaxe und heteroaxe, je nachdem die Hauptaxen der integrierenden Individuen des Krystalloides unter einander alle parallel, oder nach verschiedenen Richtungen gelagert sind.

Da manche Mineralien sich unter ganz anderen Bedingungen gebildet haben mögen, als solche gegenwärtig bestehen, und unter den jetzt waltenden Bedingungen vielleicht nur eines anderen Körpertypus fähig sind, so ist es sehr wahrscheinlich, dass es Paramorphosen giebt, deren ursprünglicher Körpertypus nirgends mehr existirt. Die Paramorphose wird dann die Krystallform eines gleichsam ausgestorbenen Minerals zeigen, zu dessen Bezeichnung *Haidinger* vorgeschlagen hat, dem Namen des jetzigen Minerals das Wort Paläos vorzusetzen. So würde z. B. Paläo-Natrolith der Name einer ausgestorbenen Mineralspecies sein, welche, bei der chemischen Constitution des Natrolithes, eine ganz eigenthümliche Krystallform besass, gegenwärtig aber nur in Paramorphosen rückständig ist, welche ein faseriges Natrolith-Aggregat von jener Krystallform darstellen. Es wäre ein, unter den jetzigen Bedingungen nicht mehr existenzfähiger Prototypus der Natrolithsubstanz.

7. Von den organischen Formen.

§. 91. **Verschiedene Arten und Verhältnisse derselben.** Die organischen Formen, in welchen so viele Mineralien und Gesteine auftraten, zeigen manche Analogieen mit den Pseudomorphosen, und lassen sich grossentheils wie diese als hypostatische und metasomatische Gebilde unterscheiden. Je nachdem sie übrigens dem Thierreiche oder dem Pflanzenreiche angehören, können wir sie Zoomorphosen oder Phytomorphosen nennen.

Eigentliche Umhüllungsgebilde in dem Sinne, wie die Umhüllungs-Pseudomorphosen kommen selten vor; (Kalktuff, Sprudelstein). Weit häufiger sind die durch Umhüllung gebildeten äusseren Abdrücke (Spurensteine), so wie die durch Ausfüllung gebildeten inneren Abdrücke oder Abgüsse (Steinkerne) organischer Formen, welche die Analoga der Krystalleindrücke (§. 81) und der Ausfüllungs-Pseudomorphosen (§. 89) sind.

Wurde der organische Körper, welcher einen äusseren oder inneren Abdruck lieferte, später zerstört, und der dadurch leer gewordene Raum mit Mineralmasse erfüllt, so entstanden Bildungen, welche sich theils mit denen durch Ausfüllung oder Verdrängung, theils mit denen durch Umwandlung gebildeten Pseudomorphosen vergleichen lassen. Dasselbe gilt von den wirklich versteinerten oder vererbtten organischen Körpern, bei welchen nicht nur die Form, sondern auch oft die Structur bis in das feinste Detail erhalten zu sein pflegt, so dass man in ihnen einen, Atom für Atom bewirkten Austausch der organischen Substanz gegen die Mineralsubstanz annehmen möchte; (verkieseltes Holz).

Die mineralisirten organischen Körper endlich, wie Anthracit, Steinkohle und manche fossile Harze sind als solche Umwandlungsproducte zu betrachten, welche während eines sehr langsamen Zersetzungsprocesses, und meist durch Verlust von Bestandtheilen gebildet wurden.

Kieselsäure und kohlensaurer Kalk sind bei weitem die gewöhnlichsten Versteinigungsmittel. Merkwürdig ist die regelmässige Stellung der Kalkspath-Individuen in den versteinerten Krinoiden, Echiniden, Belemniten, Inoceramen u. a., so wie die Umstände, dass einzelne Theile der Echiniden, (z. B. die Cidaritenstacheln) sehr häufig aus einem einzigen Kalkspath-Individuo gebildet werden. Vergl. *Hessel*, Einfluss des organischen Körpers auf den unorganischen in Enkriniten, Pentakriniten u. s. w. Marburg 1826. Ueber den Versteinigungsprocess: *Landgrebe*, die Pseudomorphosen im Mineralreiche, S. 246 ff. *Göppert* in *Poggendorff's Annalen*, B. 3 S. 564, B. 43, S. 595, B. 54, S. 570 ff. *Bronn*, Geschichte der Natur, B. II, S. 671 ff. *Blum*, Nachtrag zu den Pseudomorphosen, S. 452 ff.

8. Von den secundären Formen der Mineralien.

§. 92. **Verschiedene Arten derselben.** Alle bisher betrachteten Formen der Mineralien besitzen den Charakter der Ursprünglichkeit, d. h. sie sind unmittelbar bei der Bildung des betreffenden Minerals entstanden. Es kommen aber auch andere Formen vor, welche diesen Charakter entbehren, und die als secundäre Formen bezeichnet werden können. Dahin gehören die mechanische Zerstückelung und Zermahlung, durch Reibung und Abschleifung sowie die durch Ausnagung und Auflösung entstandenen Formen, welche als lose, ringsum oder allseitig begränzte Körper, theils nur als oberflächlichseitig oder nur mehrseitig begränzte Gestalten ausgebildet sind. Nach der angegebenen Entstehungsweise lassen sich diese secundären Formen besonders in fragmentare oder klastische Formen, als Frictionsformen, als Erosionsformen, als Contractionsformen unterscheiden.

1) Klastische oder fragmentare Formen; als solche sind die bisweilen vorkommenden (und im folgenden Abschnitte näher zu besprechenden) Spaltungsstücke; dann alle durch Zertrümmerung von

durch Fortführung ihrer Fragmente in den Gewässern gebildeten Formen, welche nach Maassgabe ihrer Grösse und Gestalt durch verschiedene Ausdrücke, als scharfkantige und stumpfkantige Stücke, als Geschiebe und Gerölle, als eckige, platte und rundliche Körner, als Sand und Staub bezeichnet werden.

2) Frictionsformen (oder Contusionsformen); sie sind nur oberflächliche Formen an den Wänden von Klüften und Spalten, entstanden durch die gewaltsame Bewegung der zu beiden Seiten solcher Spalten liegenden Gebirgsteile; sie zeigen die sehr charakteristischen Frictionsstreifen, besitzen oft einen hohen Grad von Politur, und sind besonders dadurch ausgezeichnet, dass ursprünglich jedenfalls zwei, einander correspondirende Flächen vorhanden sind. Nach Maassgabe ihrer besonderen Beschaffenheit nennt man sie Rutschflächen, Quetschflächen oder Spiegel.

Aehnliche, aber nur einseitig, und an der Oberfläche des Felsgrundes ausgebildete Formen zeigen die durch die Einwirkung von Gletschern, vielleicht auch durch das Fortschieben von Gebirgsschutt bei heftigen Fluthen gebildeten Felsenschliffe.

3) Erosionsformen; sie entstanden theils durch die mechanische Gewalt, theils durch die auflösende Einwirkung des Wassers oder organischer Körper; zu ihnen gehören z. B. die seltsam ausgenagten Formen des Kalksteines, da, wo er dem Wellenschlage und der Brandung ausgesetzt ist; die Formen, welche Gyps und Steinsalz durch die auflösende Einwirkung der Atmosphärien und Gewässer erhalten; die Aushöhlungen des Kalksteines durch Bohrmuscheln, und andere Erscheinungen.

4) Contractionsformen (*formes de retrait*): entstanden durch das mit der allmäligen Austrocknung oder Abkühlung verbundene Schwinden der Massen, was innere Zerberstungen oder Absonderungen zur Folge hatte; Septaria, stänglicher Thoneisenstein, geglühter Magnesit. Auch die Kerne der sogenannten Klappersteine lassen sich gewissermassen hierher rechnen.

Zweites Hauptstück.

Von den physischen Eigenschaften der Mineralien.

§. 93. **Uebersicht.** Die physischen Eigenschaften der Mineralien haften theils ständig an ihrer Substanz, theils werden sie nur vorübergehend, durch den Einfluss mit einer von aussen einwirkenden Kraft oder Materie in ihnen hervorgerufen. Zu den ersteren gehören die Cohärenz und Elasticität, die Dichtigkeit und das spezifische Gewicht, und der Magnetismus; zu den letzteren die optischen, elektrischen und thermischen Eigenschaften der Mineralien. Ausserdem hat man noch einige Erscheinungen als Merkmale benutzt, welche blos in der subjektiven Empfindung des Beobachters begründet sind, wie z. B. den Geschmack, den Geruch, das Anfühlen, deren Terminologie durch den Sprachgebrauch des gemeinen Lebens hinlänglich gegeben ist.

Da sich aber die meisten physischen Eigenschaften an den Krystallen, oder an den anorganischen Individuen überhaupt auf eine eigenthümliche und we gemässrigere Weise zu erkennen geben, als an den Aggregaten, so ist es zweckmässig, erstere in dieser Hinsicht besonders hervorzuheben. Jedoch sollen diejenigen Eigenschaften, welche an den Aggregaten eben so wie an den Individuen vorkommen, zugleich mit berücksichtigt werden.

1. Spaltbarkeit der Individuen und Bruch der Mineralien überhaupt.

§. 94. **Spaltbarkeit der Individuen.** Cohärenz überhaupt ist der innere Zusammenhalt der Körper, welcher sich durch den grösseren oder geringeren Widerstand offenbart, den sie jeder mechanischen Theilung entgegensetzen. Wir unterscheiden an der Cohärenz die Quantität (den Grad oder die Stärke) und die Qualität (die eigenthümliche Weise ihrer Aeusserung).

An den Krystallen und Individuen überhaupt müssen wir ferner die Quantität der Cohärenz nach verschiedenen Richtungen unterscheiden. Es ist nämlich eine sehr merkwürdige Erscheinung, dass in jedem anorganischen Individuum nach verschiedenen Richtungen verschiedene, und nach gewissen Richtungen weit geringere Grade der Cohärenz Statt finden, als nach anderen Richtungen. Jedes Individuum zeigt also nach bestimmten Richtungen Minima der Cohärenz, welche sich dadurch offenbaren werden, dass es in solchen Richtungen leichter zerrissen, oder nach denen darauf normalen Richtungen leichter gespalten werden kann, als nach anderen Richtungen*).* Ein jeder Krystall und überhaupt ein jedes Individuum besitzt demnach eine mehr oder weniger deutliche Spaltbarkeit, durch welche die Hervorbringung von Spaltungsflächen und Spaltungslamellen ermöglicht wird. Individuen von Glimmer, Gyps, Kalkspath, Bleiglanz, Flussspath, Topas und anderen Mineralien lassen die Erscheinung besonders deutlich beobachten.

Sehr wichtig ist ferner die Thatsache, dass die Richtungen jener Minima der Cohärenz stets normal auf den Flächen bestimmter Formen des betreffenden Formencomplexes sind; woraus denn von selbst folgt, dass die Spaltungsflächen denselben Krystallflächen parallel liegen müssen.

Da sich ferner jede Spaltungsfläche als eine ebene Fläche mit gleicher Vollkommenheit durch den ganzen Körper des Individuums verfolgen lässt, müssen wir auch schliessen, dass die Minima der Cohärenz einen sehr eminenten Charakter behaupten, und keinesweges durch allmälige Uebergänge in grösseren Cohärenzgrade der zunächst anliegenden Richtungen verlaufen.

Endlich sind wir berechtigt anzunehmen, dass die Spaltbarkeit ohne Gräzen Statt findet, und auf immer dünnere und dünnere Lamellen gelangen lässt bis zuletzt die Instrumente nicht mehr fein genug sind, um fernere Spaltungen bewerkstelligen; (Gyps, Glimmer).

*) Auch *Frankenheim* erklärt die Spaltbarkeit als eine nothwendige Folge des Vorhandenseins von Minimalgraden der Festigkeit, und giebt sehr beachtenswerthe Mittheilungen, über die Abhängigkeit der Spaltungsformen von den herrschenden Krystallformen der Mineralspecies
Poggend. Ann. B. 97, 4856, S. 359 ff.

Die Spaltbarkeit ist also nur eine Folge der eigenthümlichen Cohärenz-Verhältnisse der anorganischen Individuen, aber durchaus nicht eine Structur oder ein Gefüge derselben, wie so oft gesagt wird, und nur dann mit Recht gesagt werden könnte, wenn die Spaltungsflächen und Spaltungslamellen als solche in den Individuen wirklich präexistirten, ehe sie zum Vorschein gebracht werden. Diess ist aber schlechterdings nicht der Fall. Wollte man aus der Spaltbarkeit in Lamellen den Schluss ziehen, die Natur habe den Krystall selbst aus dergleichen Lamellen aufgeschichtet, so wäre das um nichts besser, als wenn man schliessen wollte, der Baumstamm, welchen wir gleichfalls nur nach gewissen Richtungen in Scheite und Späne spalten können, sei von der Natur aus diesen Scheiten und Spänen zusammengesetzt worden^{*)}. Auch *Brooke* erklärte sich dafür, dass die Spaltbarkeit nicht etwa ein inneres Gestaltungs-Verhältniss, sondern nur das Resultat von Minimalgraden der Cohäsion sei, wie diess in Teutschland schon vor mehr als 40 Jahren ausgesprochen worden ist. Dagegen können wir ihm nicht beistimmen, wenn er den Spaltungs-Verhältnissen keinen Werth für die Bestimmung der Grundform zugestehen will. *Philos. Trans. of the roy. soc. vol. 147, 1857, p. 32.* — Da die Spaltungsflächen eine Theilung der Krystalle in Lamellen oder Blätter gestatten, so hat man sie auch **Blätterdurchgänge** genannt.

§. 95. **Spaltungsformen.** Lässt sich an einem Individuo ein Minimum der Cohärenz oder eine Spaltungsfläche nachweisen, so findet dasselbe nach den Normalen aller gleichwerthigen Flächen, oder nach den sämtlichen Flächen derjenigen Krystallform (oder Partialform) Statt, zu welcher die beobachtete Spaltungsfläche gehört. Auch sind jederzeit diese correlaten Minima von völlig gleichem Werthe, während sich die zu verschiedenen Formen gehörigen Minima als ungleichwerthig erweisen; (Beispiele an Kalkspath, Bleiglanz, Amphibol, Baryt, Gyps).

Die gleichwerthigen Spaltungsflächen sind also stets in derselben Anzahl vorhanden, wie die Flächenpaare der ihnen entsprechenden Krystallform; sie gestatten die Darstellung von Spaltungsformen, welche sich durch nichts, als durch den Mangel der Ursprünglichkeit von den Krystallformen unterscheiden (§. 3a) und, gleichwie diese, theils als geschlossene, theils als offene Formen zu erkennen gehen. Daher bestimmt man auch die Spaltungsformen jeder Art am einfachsten und genauesten durch die krystallographischen Namen und Zeichen der entsprechenden Krystallformen.

Eine sehr wichtige Thatsache, welche der Spaltbarkeit einen grossen Werth für die Diagnose der Mineralien verleiht, ist es aber, dass jede Mineralspecies immer nur eine, oder einige wenige Spaltungsformen erkennen lässt, welche in allen ihren Varietäten dieselben, und von der äusseren Krystallform sowie überhaupt von der Ausbildungsweise der Individuen gänzlich unabhängig sind. Diese spezifische Einerleiheit der Spaltungsformen, bei aller Manchfaltigkeit der Krystallformen einer und derselben Species, erhebt die Spaltbarkeit der Mineralien zu einem Merkmale des ersten Ranges. Denn selbst die ganz ungestal-

^{*)} Desungeachtet wird die Spaltbarkeit noch häufig als eine Structur der Krystalle aufgeführt. Auch ist früher einmal von einem ausgezeichneten Mineralogen der Ausdruck »Spaltbarkeit« getadelt worden, »weil man auch Holz spalten könne«, ohne zu bedenken, dass gerade in diesem Einwande eine Rechtfertigung jenes Ausdrucks liegt; denn just deshalb, weil man die Krystalle, eben so wie das Holz, nicht nur zerbrechen, sondern auch spalten kann, wird es nothwendig, diese beiden, in so verschiedenen Modalitäten der Cohäsion begründeten Formen der Theilbarkeit als Bruch und als Spaltbarkeit zu unterscheiden.

teten Individuen der körnigen, schaligen und stängeligen Aggregate, an denen keine Spur der Krystallform zu erkennen ist, zeigen die Spaltbarkeit nach denselben Richtungen und mit derselben Vollkommenheit, wie die Krystalle der betreffenden Species. Die Spaltbarkeit ist daher eine, allen Individuen derselben Species in gleicher Weise zukommende Eigenschaft, wie vollkommen oder unvollkommen auch ihre äussere Form ausgebildet sein mag; und dieser Umstand macht sie zu einem spezifischen Merkmale von der grössten Wichtigkeit.

Die nicht seltene Coëxistenz vieler Spaltungsrichtungen (wie z. B. von sechs in der Zinkblende) und die stetige und unbegrenzte Fortsetzbarkeit der Spaltung nach ihnen allen, liefern wohl den schlagendsten Beweis gegen die Richtigkeit der Annahme einer präformirten inneren Structur. Vielmehr ist die Sache nur so vorzustellen, dass die Substanz des Krystalles in jedem Punkte nach der Richtung der Norm der Spaltungsflächen am wenigsten cohäriert, oder, atomistisch zu reden, dass je Atom von seinen Nachbarn nach diesen Richtungen am wenigsten angezogen wird.

§. 96. **Bezeichnung und Benennung der Spaltungsrichtungen.** In den verschiedenen Krystallsystemen sind besonders folgende Spaltungsrichtungen zu bemerken. Die Spaltbarkeit ist gewöhnlich

1) im Tesseralsysteme:

oktaëdrisch nach O^*), Fluorit, Rothkupfererz,
hexaëdrisch nach $\infty O\infty$, Kochsalz, Galenit,
dodekaëdrisch nach ∞O , Zinkblende, Sodalith;

2) im Tetragonalsysteme:

pyramidal nach P oder $2P\infty$, Scheelit, Wulfenit, Kupferkies,
prismatisch nach ∞P oder $\infty P\infty$, Rutil, Zinnerz,
basisch nach $0P$, Uranit, Apophyllit;

3) im Hexagonalsysteme:

a) bei holoëdrischer Ausbildung:

pyramidal nach P oder $P2$, Pyromorphit,
prismatisch nach ∞P oder $\infty P2$, Apatit, Nephelin, Zinkit,
basisch nach $0P$, Beryll, Pyrosmalith, Zinkit;

b) bei rhomboëdrischer Hemiëdrie:

rhomboëdrisch nach R , Calcit, Siderit, Dolomit,
prismatisch nach ∞R oder $\infty P2$, Cinnabarit,
basisch nach $0R$, Magnesiaglimmer, Chalkophyllit, Antimon;

4) im rhombischen Systeme:

pyramidal nach P , Schwefel,
prismatisch nach ∞P , Cerussit, Natrolith,
makrodomatisch nach $\check{P}\infty$, oder brachydomatisch nach $\check{P}\infty$, Baryt,
basisch nach $0P$, Topas, Prehmit,
makrodiagonal nach $\infty \check{P}\infty$, Anhydrit,
brachydiagonal nach $\infty \check{P}\infty$, Antimonglanz, Baryt;

*) Die Benennungen der am häufigsten vorkommenden Spaltungsflächen sind mit gesperrter Schrift gedruckt.

5) im monoklinischen Systeme :

hemipyramidal nach P oder $-P$, Gyps,
 prismatisch nach ∞P , Amphibol, Pyroxen,
 klinodomatich nach $P\infty$, Kupferlasur,
 hemidomatich nach $P\infty$ oder $-P\infty$,
 basisch nach OP , Orthoklas, Klinochlor, Epidot,
 orthodiagonal nach $\infty P\infty$, Epidot,
 klinodiagonal nach $\infty P\infty$, Gyps, Stilbit, Orthoklas ;

6) im triklinischen Systeme :

hemiprismatisch nach $\infty P'$ oder ∞P , Labradorit,
 hemidomatich nach einem halben Makrodoma oder Brachydoma,
 basisch nach OP , Albit, Oligoklas, Labradorit,
 makrodiagonal nach $\infty P\infty$, oder
 brachydiagonal nach $\infty P\infty$, Albit, Oligoklas, Labradorit.

§. 97. **Verschiedene Vollkommenheit der Spaltbarkeit.** Gleichwie sich die Spaltbarkeit an einem und demselben Individuo nach den Richtungen verschiedener Krystallflächen sehr ungleichwerthig herauszustellen pflegt (§. 95), so finden wir auch, dass sie, obwohl nach denselben Flächen vorhanden, doch in verschiedenen Mineralspecies, ja sogar in verschiedenen Varietäten einer und derselben Species mit recht verschiedenen Graden der Vollkommenheit Statt finden kann; (Glanzeisenerz, Magneteisenerz, Eisenkies, Korund und Sapphir). Daher muss, ausser der Lage der Spaltungsflächen, auch die Leichtigkeit oder Schwierigkeit der Spaltung selbst, und die Beschaffenheit der Spaltungsflächen berücksichtigt werden.

Die Spaltbarkeit ist entweder höchst vollkommen (Glimmer, Gyps, Antimonglanz), oder sehr vollkommen (Flussspath, Baryt, Amphibol), oder vollkommen (Pyroxen, Kryolith), oder unvollkommen (Granat, Quarz), oder endlich sehr unvollkommen, wenn nur einzelne, kaum bemerkbare Spuren derselben vorhanden sind. Die Spaltungsflächen selbst aber sind entweder stetig ausgedehnt, oder unterbrochen und gleichsam abgerissen, übrigen meist glatt, selten gestreift.

Sehr unvollkommene Spaltungsrichtungen geben sich nur in kleinen sporadischen Elementen von Spaltungsflächen zu erkennen, und lassen sich oft nur bei starker Beleuchtung auf den Bruchflächen des Mineralen entdecken. Nur bei wenigen krystallinischen Mineralien unterscheiden sich die Minima der Cohärenz so wenig von den übrigen Cohärenzgraden, dass sie gar keine Spaltungsflächen, sondern lediglich Bruchflächen wahrnehmen lassen.

Mit den Spaltungsflächen dürfen weder die Zusammensetzungsflächen der wiederholten Zwillingbildung, noch die Absonderungsflächen der schaligen Bildung verwechselt werden; §. 66 und 73. In solchen Mineralspecies, welche der vielfach wiederholten Zwillingbildung mit parallelen Zusammensetzungsflächen unterworfen sind, und daher in polysynthetischen Krystallen oder in dergleichen individualisirten Massen auftreten, sind gestreifte Spaltungsflächen eine sehr gewöhnliche Erscheinung. Diese Streifung ist eine nothwendige Folge der wiederholten Zwillingbildung, und giebt unter Anderem ein treffliches Merkmal ab, um die triklinischen Feldspathe von den monoklinischen Feldspathen zu unterscheiden.

Die absolute Festigkeit der Krystalle ist natürlich um so abhängiger von i Spaltbarkeit, je vollkommener dieselbe ist. *Sohncke* hat Versuche über diese Cohäsion oder Zugfestigkeit des Steinsalzes nach verschiedenen Richtungen ausgeführt, in er aus ihm verschiedene quadratische Prismen schnitt, deren Längsaxe einer der Hauptaxen, einer der rhombischen, einer der trigonalen Zwischenaxen und endlich der Normale einer Fläche des Tetrakishexaëders ∞O_2 parallel war, diese Prismen in zweckmässigen Fassung senkrecht befestigte, und am unteren Ende mit einer Schraube verband, in welche er feine Schrotkörner laufen liess, bis die Zerreiſung erfolgte. Er fand so die absolute Festigkeit für 1 Quadrat-Millimeter Querschnitt

in der Richtung der Hauptaxe	= 35 Loth
in der Richtung der trigonalen Zwischenaxe . . .	= 69,7 »
in der Richtung der rhombischen Zwischenaxe . .	= 75,2 »
in der Richtung der Normale von ∞O_2	= 76,0 »

Bei allen diesen Versuchen ergab sich übrigens, dass die Zerreiſungsflächen mit den Spaltungsflächen entsprachen. *Poggend. Annalen*, B. 137, 1869, S. 177 ff.

Auch in den Angriffen von Säuren auf verschiedenen Krystallflächen scheitern sich gewisse latente Cohäsions-Verschiedenheiten nach bestimmten Richtungen offenbaren, wie diess die Versuche von *Leydolt* am Quarze und jene von *Lavis* am Kalkspathe beweisen, von welchen letzteren *Keungolt* in seiner Uebersicht Resultate mineralogischer Forschungen in den Jahren 1862 bis 1865, S. 454 berichtet.

§. 97a. **Gleitflächen und Schlagfiguren.** Ausser den ursprünglich vorhandenen Spaltungsflächen lassen sich in den Krystallen ähnliche Trennflächen durch zweckmässigen Druck oder Schlag hervorbringen, wofür *E. Reusch* interessante Beobachtungen angestellt hat*).

Feilt man an einem hexaëdrischen Spaltungsstücke von Steinsalz zwei gegenüberliegende Kanten regelmässig weg, und presst man hierauf das Spaltungsstück zwischen den angefeilten Abstumpfungsf lächen, so entsteht in ihm eine Trennfläche, welche der in der Richtung des Druckes liegenden Fläche von ∞O parallel ist. Feilt man ebenso an einem Spaltungsstücke von Kalkspath zwei gegenüberliegende schärfere Kanten dergestalt weg, dass die angefeilten Flächen dem Prisma ∞P_2 entsprechen, und presst man das Stück zwischen beiden Flächen, so sieht man in dessen Inneren Trennungsf lächen aufblitzen, welche den Flächen des Rhomboëders $\frac{1}{2}R$ parallel sind, also dieselbe Lage haben, wie die Zwillingslamellen, welche die Spaltungsstücke so häufig durchsetzen; und in der That sind auf diese Weise dergleichen Lamellen erzeugt worden. *Reusch* nennt die so durch einen Druck entstandenen Trennungsf lächen **Gleitflächen**.

Aehnliche Flächen lassen sich aber auch durch einen Schlag hervorbringen, indem man auf die zu prüfende Krystall- oder Spaltungsfläche eine runde Stahlspitze senkrecht aufsetzt, und gegen dieselbe mit einem kleinen Hammer einen kurzen leichten Schlag führt. Dabei entstehen gleichzeitig mehrere Trennungsf lächen in der Form kurzer Sprünge, welche vom Schlagpunkte aus nach bestimmten Richtungen divergiren, und daher eigenthümliche Figuren bilden, welche *Reusch* **Schlagfiguren** nennt. So entstehen auf einer Spaltungsfläche von Steinsalz zwei Sprünge, die ein rechtwinkeliges Kreuz bilden, und deren auf der geschlagenen Fläche senkrechten Flächen von ∞O parallel sind, während nach anderen Richtungen die übrigen sichtbar werden. Auf einem Spaltungsstücke von Kalkspath

*) *Poggend. Annalen*, B. 133, S. 441, und B. 136, S. 130.

entsteht ein gleichschenkeliges Dreieck, dessen Schenkel den Mittelkanten parallel sind, während die dem Polecke zugewendete Basis der langen Diagonale der geschlagenen Fläche parallel ist, nach welcher Richtung auch die ganze Figur dicht gestreift erscheint.

Besonders interessant sind die von *Reusch* an Lamellen zweiaxiger Glimmer hervorgebrachten Schlagfiguren. Wenn sie gut gelingen, so erscheinen sie als sechsstrahlige Sterne, welche aber bisweilen zu dreistrahligen werden, indem die Radien von der Mitte aus nur nach einer Richtung verlaufen. Einer dieser Radien, welchen *Reusch* den charakteristischen Radius nennt, ist stets parallel der Brachydiagonale des Prismas ∞P von 120° , während die beiden anderen Radien den Flächen desselben Prismas parallel liegen.

Da die Ebene der optischen Axen in den meisten Glimmern parallel der Makrodiagonale, in den übrigen parallel der Brachydiagonale ist, so verhilft uns die Schlagfigur zur Erkennung dieses Unterschiedes. Denn in einem Glimmer der ersten Art wird die Ebene der optischen Axen rechtwinkelig auf dem charakteristischen Radius sein, während sie demselben in einem Glimmer der zweiten Art parallel ist; bei jenen fällt also die Axenebene mitten zwischen zwei Durchmesser der (hexagonalen) Schlagfigur; bei diesen coincidirt sie mit dem charakteristischen Durchmesser derselben. Diese Unterscheidung ist ganz unabhängig davon, wie die Lamelle begränzt ist, und kann an jedem ganz regellos gestalteten Glimmer vollzogen werden.

§. 98. **Bruch der Mineralien.** Wird ein Mineral nach Richtungen zerbrochen oder zerschlagen, in welchen keine Spaltbarkeit vorhanden ist, so entstehen Bruchflächen, die man auch kurzweg den Bruch nennt. Bei Mineralien von sehr vollkommener Spaltbarkeit ist es schwierig, Bruchflächen hervorzubringen, zumal wenn die Spaltung nach mehreren Richtungen zugleich erfolgt; an den Individuen solcher Mineralien, wie z. B. an denen des Kalkspathes oder Bleiglanzes, ist daher der eigentliche Bruch nur selten wahrzunehmen. Je unvollkommener aber die Spaltbarkeit ist, um so bestimmter tritt der Bruch hervor, indem die Spaltungsflächen an sehr vielen Stellen durch Bruchflächen unterbrochen werden, und zuletzt nur noch an einzelnen Punkten sichtbar sind.

Bei der Beschreibung des Bruches hat man die allgemeine Form der Bruchflächen und ihre Beschaffenheit im Kleinen anzugeben.

Nach der Form der Bruchflächen erscheint der Bruch:

- 1) muscheliger, wenn die Bruchflächen muschelähnliche Vertiefungen zeigen, wobei weiter flach- und tiefmuscheliger, gross- und kleinmuscheliger, vollkommen und unvollkommen muscheliger Bruch unterschieden wird;
- 2) eben, wenn die Bruchflächen ziemlich frei von Vertiefungen und Erhabenheiten sind, und sich in ihrer Ausdehnung einer Ebene nähern;
- 3) uneben, wenn die Bruchflächen regellose Erhöhungen und Vertiefungen zeigen.

Nach der Beschaffenheit der Oberfläche erscheint der Bruch:

- 1) glatt, wenn die Bruchfläche ganz stetig ausgedehnt und frei von kleinen Asperitäten ist;
- 2) splitterig, wenn die Bruchfläche kleine halbabgelöste Splitter zeigt; diese Splitter werden dadurch besonders sichtbar, dass sie in ihren scharfen Rändern lichter gefärbt und stärker durchscheinend sind; wie denn überhaupt

- eine deutliche Wahrnehmbarkeit des splinterigen Bruches nur bei pellucide Mineralien Statt finden kann; man unterscheidet übrigens nach der Grösse der Splitter feinsplinterigen und grobsplinterigen Bruch;
- 3) erdig, wenn die Bruchfläche lauter staubartige oder sandartige Theile wahrnehmen lässt; feinerdig und groberdig; kommt wohl bei Individuen in im zerstörten oder zersetzten Zustande vor;
 - 4) hakig, wenn die Bruchfläche sehr kleine drahtähnliche Spitzen von hakenartiger Krümmung zeigt; findet sich nur bei dehnbaren gediegenen Metallen

2. Härte der Mineralien.

§. 99. **Schwierigkeit ihrer Bestimmung.** Ausser der Bestimmung der relativen Cohärenz, wie sich solche in den Verhältnissen der Spaltbarkeit erkennen giebt, ist auch eine, wenigstens approximative Bestimmung der absoluten Cohärenz, oder der Härte der Krystalle und der Mineralien überhaupt von grosser Wichtigkeit. Unter der Härte eines festen Körpers versteht man den Widerstand, welchen er der Trennung seiner kleinsten Theile entgegensetzt.

Zu einer leichten, schnellen und für das gewöhnliche praktische Bedürfnis hinreichend sicheren Bestimmung der Härte steht uns kein anderes Mittel zu Gebote, als das Experiment, mit einer Stahlspitze oder auch mit dem scharfkantigen Fragmente eines Mineralen in das zu prüfende Mineral einzudringen, also dasselbe zu ritzen; weshalb denn auch *Gratlich* die Härte als den Widerstand definiert, den irgend eine Fläche des zu prüfenden Mineralen einer ritzenden Spitze entgegensetzt. Da nun die Ursache dieses Widerstandes in der Cohärenz, oder derjenigen Kraft zu suchen ist, welche die Theile des Mineralen zusammenhält und da diese Cohärenz in den Krystallen nach gewissen Richtungen ihre Minutheit hat, so wird natürlich auch die Härte an einem und demselben Krystalle nach verschiedenen Richtungen mehr oder weniger verschieden sein müssen; was sich auch dadurch offenbart, dass verschiedene Krystallflächen bei dem Ritzen Experimente oft einen sehr verschiedenen Widerstand erkennen lassen.

Aber auch eine und dieselbe Krystallfläche zeigt oft nach verschiedenen Richtungen mehr oder weniger auffallende Verschiedenheiten der Härte und sogar dieselbe Richtung auf derselben Fläche verräth dergleichen Verschiedenheiten, je nachdem längs dieser Richtung das Ritzen-Experiment dem einen, oder in dem entgegengesetzten Sinne ausgeführt wird. Sie zeigen stets alle correlaten, d. h. alle derselben Form oder Partialform zugehörige Flächen ganz übereinstimmende Verhältnisse.

Man würde also eigentlich bei Krystallen die Flächen, auf welchen, und die Richtung, nach welcher das Experiment angestellt worden ist, angeben müssen, dafern eine sehr genaue Bestimmung der Härte Statt finden sollte oder könnte. Da jedoch eine solche Bestimmung bei Anwendung der gewöhnlichen Ritzen-Methode ohnedies nicht zu hoffen ist, so muss man sich mit einer ungefähren Bestimmung der mittleren Härte begnügen, und diese ist mit einem dem Bedürfnisse der Mineralogie hinreichend entsprechenden Genauigkeit durch das von *Mohs* angegebene Verfahren zu erhalten.

Schon *Huyghens* bemerkte, dass sich die Flächen der rhomboëdrischen Spaltungsstücke des Kalkspathes nach einer Richtung leichter ritzen lassen, als nach der anderen. Dieselbe Erscheinung ist später bei mehreren Mineralien, z. B. am Gyps, Disthen und Glimmer erkannt, zuerst aber von *Frankenheim* ausführlicher verfolgt und nach ihrer Abhängigkeit von der Lage der Spaltungsflächen untersucht worden; (*Frankenheim, de crystallorum cohaesione*, Vratisl. 1829, auch in *Baumgartner's* Zeitschrift für Physik, Bd. 9, S. 94 ff. und 194 ff.). *Seebeck* hat versucht, die Härtebestimmungen durch Ritzen in einer etwas bestimmteren Weise zur Ausführung zu bringen; (*Hartmann's* Jahrbücher der Mineralogie und Geologie, Bd. 1, S. 123 ff.). Dasselbe ist später von *Franz* in einer etwas anderen Weise versucht worden; (*Poggend. Annal.* B. 80, 1850, S. 37 ff.). Die genauesten und gründlichsten Forschungen über diesen Gegenstand verdankt man jedoch den beiden Wiener Akademikern *Grailich* und *Pekárek*, welche in den Sitzungsberichten der kais. Akademie, B. 13, 1854, S. 410 ff. eine Abhandlung veröffentlicht haben, in welcher nicht nur unter dem Namen Sklerometer ein Apparat zur Prüfung und Messung der Härte beschrieben, sondern auch eine Anleitung zum Gebrauche desselben, sowie endlich eine sklerometrische Untersuchung des Kalkspathes mitgetheilt wird, welche das überraschende Resultat lieferte, dass sich in diesem Minerale der kleinste und grösste Härtegrad wie 1 : 10 verhalten. Auch hat *Grailich* über die Form der Cohäsionsfläche der Krystalle sehr scharfsinnige Untersuchungen eingeleitet, aber leider nicht durchführen können, weil der Tod den ausgezeichneten Forscher frühzeitig erteilte. Die betreffende Abhandlung findet sich in den Sitzungsber. der kais. Akad. der Wiss., B. 33, 1858, S. 657 ff.

Streng genommen würde sich also der mittlere Härtegrad eines kristallinischen Mineralcs nicht sowohl an dessen grösseren Krystallen oder Individuen, sondern an dessen kryptokrystallinischen Aggregaten, also an den sogenannten dichten Varietäten bestimmen lassen, in welchen jedes Individuum gleichsam auf einen materiellen Punkt reducirt ist, dessen Härte die mittlere Resultante aller der, nach verschiedenen Richtungen vorhandenen Härtegrade darstellen würde.

§ 100. **Methode der Härtebestimmung nach Mohs.** Diese Methode beruht auf folgenden beiden Axiomen:

- 1) Von zwei Körpern, von welchen der eine den anderen zu ritzen vermag, ist der ritzende härter, als der geritzte; und
- 2) von zwei Körpern, welche, bei ungefähr gleichem Volumen und ähnlicher Configuration, mit möglichst gleichem Drucke auf einer feinen Feile gestrichen werden, ist derjenige der härtere, welcher einen schärferen Klang, einen grösseren Widerstand und ein spärlicheres Strichpulver giebt.

Das erstere dieser Axiome begründet die Aufstellung einer Härtescala, indem man mehre Mineralien von deutlich ausgesprochenen Härte-differenzen in eine Reihe stellt, deren mit Zahlen bezeichnete Glieder als feste Vergleichungspunkte für alle übrigen Bestimmungen dienen. So hat *Mohs* folgende zehngliedrige Scala aufgestellt, auf die wir uns im Folgenden durchgängig beziehen werden *).

Härtegrad 1 = Talk,	Härtegrad 6 = Orthoklas,
» 2 = Steinsalz oder Gyps,	» 7 = Quarz,
» 3 = Kalkspath,	» 8 = Topas,
» 4 = Flussspath,	» 9 = Korund,
» 5 = Apatit,	» 10 = Diamant.

*) *Brethaupt* bedient sich einer zwölfgliedrigen Scala, indem er zwischen 2 und 3, sowie zwischen 5 und 6 zwei bis drei Untergrade einschaltet.

Mit Ausnahme des Diamantes, der sehr selten in Anwendung kommt, hat man grossere und kleinere Stücke dieser Mineralien vorrätzig, um sie bei den Härtebestimmungen zu benutzen.

Die Prüfung der Härte eines gegebenen Mineralen geschieht nun in der Weise, dass man mit einem etwas scharfkantigen Stücke desselben die Glieder der Scala zu ritzen versucht, indem man von den härteren zu den minder harten herabsteigt, um nicht die Probestücke der unteren Härtegrade unnöthiger Weise zu zerkratzen. Dadurch bestimmt sich zuvörderst dasjenige Glied der Scala, dessen Härtegrad von dem des gegebenen Mineralen noch eben übertraffen wird. Hierauf versucht man, ob das zu prüfende Mineral selbst von dem Minerale des nächst höheren Härtegrades geritzt wird, oder nicht. Im letzteren Falle hat es genau den nächst höheren Härtegrad; im ersteren Falle liegt seine Härte zwischen diesem und dem nächst niederen Härtegrade. Ist das zu prüfende Mineral eingewachsen oder nicht verfügbar in isolirten Bruchstücken, so versucht man dasselbe mit den Gliedern der Härtescala zu ritzen, wobei man von unten nach oben fortgeht, bis dasjenige Glied erreicht wird, welches eine Ritzung hervorbringt.

Das Resultat solcher Prüfung drückt man einfach durch Zahlen aus; fände man z. B., dass ein Mineral genau so hart ist, als Orthoklas, so schreibt man: $H. = 6$ oder fällt seine Härte zwischen die des Orthoklases und Quarzes, so schreibt man $H. = 6,5$. Dass nun diese Zahlen kein genaues Maassverhältniss der Härte ausdrücken können und sollen, diess versteht sich von selbst; auch würde man eben so gut Buchstaben oder sonstige Zeichen gebrauchen können, wenn nicht die Zahlenreihe den Vortheil gewährte, die successive Steigerung der Härtegrade einigermaassen auszudrücken. Die gelehrten Bedenklichkeiten, welche gegen solchen Gebrauch von Zahlen erhoben worden sind, dürften kaum einen zureichenden Grund zur Verwerfung derselben abgeben.

Anmerkung. Interessant sind die Versuche von *Calvert* und *Johnson* über die Härte der Metalle und Legirungen. Sie arbeiteten mit einem Sklerometer, dessen Stahlspitze belastet wurde. Das Gusseisen fanden sie am härtesten; setzt man dessen Härte = 1000, so wird solche

für Stahl	= 958	für Aluminium	= 274	für Cadmium	= 408
» Stabeisen	= 948	» Silber	= 208	» Wismut	= 52
» Platin	= 375	» Zink	= 183	» Zinn	= 27
» Kupfer	= 301	» Gold	= 167	» Blei	= 16

Die Legirungen von Kupfer und Zink sind alle härter als Kupfer, jene von Zinn und Zink alle weicher als Zink.

§. 401. **Fortsetzung.** Sowohl zur Controle des ersten, durch Ritzen gefundenen Resultates, als auch zur genaueren Ermittlung des Härtegrades, wenn solcher zwischen zwei Glieder der Scala fällt, dient nun die Anwendung des zweiten Axioms. Man vergleicht nämlich das Probestück mit einem, nach Form und Grösse ungefähr gleichem Stücke sowohl des nächst höheren, als auch des nächst niederen Härtegrades auf der Feile, wobei das Gefühl und Gehör des Beobachters sich gegenseitig unterstützen, und auch auf die Menge des abgefeilten Pulvers Rücksicht zu nehmen ist. Das Resultat dieser Vergleichung wird in ganzen Zahlen und angehängten decimalen Bruchtheilen ausgedrückt; wie z. B. für den Eisen-

kies H. = 6...6,5, das heisst, etwas grösser als die des Orthoklases, jedoch dieser näher kommend als jener des Quarzes *).

Diese Methode zur Bestimmung der Härte ist nicht nur für Individuen, sondern auch für Aggregate geeignet, und zwar um so mehr, je kleiner und je inniger verwachsen die Individuen sind, weil solche dann die mittlere Resultante der verschiedenen Härtegrade der Prüfung entgegenstellen. Ueberhaupt scheint es, als ob der mittlere Härtegrad der krystallinischen Substanzen nur an dergleichen kryptokrystallinischen Aggregaten mit Sicherheit bestimmt werden könne, wie bereits oben bemerkt worden ist.

Die Wichtigkeit der Härte, als eines specifischen Merkmals der Mineralien, erkannte schon *Romé de l'Isle* in seiner *Krystallographie*, wo es p. 58 heisst: *la dureté particulière à toute substance cristallisée lui est aussi essentielle que sa pesanteur et sa forme; elle est également spécifique.* Daher gründete er auch seine Charakteristik der Mineralien auf Krystallform, Gewicht und Härte, worin ihm später *Mohs* in der Hauptsache gefolgt ist.

3. Tenacität der Mineralien.

§. 402. **Verschiedenheiten derselben.** Die Qualität der Cohärenz oder die Tenacität lässt vorzüglich folgende Verschiedenheiten erkennen. Ein Mineral ist:

- 1) spröde, wenn sich jede, durch eine Stahlspitze, Feile oder ein Messer bewirkte Unterbrechung des Zusammenhanges von selbst nach vielen Richtungen weiter fortsetzt, so dass sich kleine Risse und Sprünge bilden und viele, zum Theil fortspringende Splitter ablösen, was meist mit Heftigkeit und einem knirschenden oder knisternden Geräusche geschieht; Zinkblende, Feldspath;
- 2) mild, wenn sich die Unterbrechung des Zusammenhanges nur wenig fortsetzt, wobei die abgetrennten Theile nur pulverartig zermalmt erscheinen und ruhig liegen bleiben; Speckstein, Kupferglanz;
- 3) geschmeidig, wenn die Unterbrechung des Zusammenhanges genau nur so weit Statt findet, als das Instrument eingedrungen ist, dabei weder Splitter noch Pulver entstehen, sondern die abgetrennten Theile ihren Zusammenhang behaupten; Silberglanz, Silber, Kupfer;
- 4) biegsam, wenn dünne Blättchen gebogen werden können, ohne nachher ihre frühere Form wieder anzunehmen; Chlorit, Talk;
- 5) elastisch, wenn dünne Blättchen nach der Biegung, oder grössere Massen nach einer Zusammendrückung in ihre vorige Form und Lage zurückspringen; Glimmer, Elaterit;
- 6) dehnbar, wenn es sich unter dem Hammer strecken oder auch zu Draht ausziehen lässt.

Die meisten Mineralien sind spröde, die wenigsten geschmeidig, und nicht viele mild.

Mit der Qualität der Cohärenz hängt auch die mehr oder weniger leichte

*) Es dürfte der Natur der Sache nach in den meisten Fällen keinen besonderen Nutzen bewahren, die Bestimmungen weiter, als bis auf die mittleren Zwischengrade auszudehnen.

Zersprengbarkeit der Mineralien zusammen, obgleich solche auch in anderen Cohärenzverhältnissen begründet sein kann, welche von der Aggregation der Individuen abhängig sind.

Fast alle Verschiedenheiten der Tenacität beruhen eigentlich mit auf der Elasticität, welche die Mineralien in einem höheren oder geringeren Grade besitzen, und in ihren Individuen auf eine krystallographisch gesetzmässige Weise offenbaren wie die schönen akustischen Untersuchungen von Savart (*Poggendorff's Annalen* Bd. 16, S. 206) und die gründlichen Forschungen Neumann's (ebend. Bd. 31, S. 177f) gezeigt haben.

4. Dichtigkeit oder specifisches Gewicht.

§. 103. **Wichtigkeit dieser Eigenschaft.** Indem wir den Begriff der Dichtigkeit oder des specifischen Gewichtes der Körper als bekannt voraussetzen, bemerken wir nur, dass diese Eigenschaft für die Mineralogie ein Merkmal des ersten Ranges liefert, weil verschiedene Mineralspecies in den meisten Fällen verschiedenes, dagegen alle Varietäten einer und derselben Species sehr nahe gleiches specifisches Gewicht haben. Die genaue Bestimmung desselben ist daher als eine sehr wichtige Aufgabe zu betrachten, deren Lösung am sichersten durch eine gute Wage erreicht wird, wobei die Abwägung im Wasser mittels eines kleinen Flacons in vielen Fällen derjenigen vorzuziehen ist, bei welcher der Körper an einem Haare in das Wasser eingehängt wird. Nur da, wo geringere Grade der Genauigkeit genügen, kann man sich auch des *Nicholson'schen* Aräometers bedienen. In der Regel wird eine um so genauere Bestimmung erfordert, je niedriger das specifische Gewicht ist, während bei sehr schweren Körpern auch minder genaue Wägungen wenigstens zur Diagnose hinreichend sind.

§. 104. **Regeln für die Wägung.** Bei der Bestimmung des specifischen Gewichtes der Mineralien sind besonders folgende Punkte zu berücksichtigen:

- 1) Das zu wägende Stück muss vollkommen rein, und frei von beigemengten fremdartigen Substanzen sein;
- 2) dasselbe muss frei von Hohlungen und Porositäten sein; diess ist besonders dann zu beachten, wenn man eine zusammengesetzte Varietät zu wägen hat,
- 3) dasselbe muss vor der Abwägung im Wasser sorgfältig benetzt und gleichsam mit Wasser eingerieben, oder auch im Wasser gekocht werden, um die der Oberfläche adhärende Luft zu vertreiben;
- 4) saugt das Mineral Wasser ein, so muss man dasselbe sich völlig damit sättigen lassen, bevor man es im Wasser wägt.

Die erste Bedingung wird am sichersten erfüllt, wenn man das Mineral in kleinen Krystallen, oder überhaupt in so kleinen Stücken anwendet, dass man sich durch den Augenschein von der Reinheit derselben überzeugen kann. Die zweite Bedingung macht es oft rathsam und bisweilen nöthig, das Material zu pulverisiren, um alle Zwischenräume und Porositäten zu vernichten, dergleichen z. B. in den polysynthetischen Krystallen und krystallinischen Aggregaten durch die Zusammensetzung in grosser Menge bedingt sein können. Die dritte Bedingung kann bei allen, und muss bei pulverförmigen Mineralien durch Auskochen derselben im

Wasser erreicht werden. Die vierte Bedingung endlich macht ebenfalls eine gehörige Zerkleinerung des Mineralen nothwendig, um sicher zu sein, dass nicht noch im Inneren der Stücke wasserfreie Stellen geblieben sind.

Die Methode, das specifische Gewicht der Körper im pulverisirten Zustande zu bestimmen, welche besonders von *Beudant* nach ihrer ganzen Wichtigkeit hervorgehoben (*Annales de chimie et de physique*, t. 38, p. 389 ff., auch *Poggend. Ann.* Bd. 14, 1828, S. 474) und schon früher von *Hessel* für den Bimsstein angewendet worden ist (*Leonhard's Zeitschr. für Mineralogie* 1825, S. 314), liefert in manchen Fällen ganz überraschende, und jedenfalls solche Resultate, die sehr nahe das normale specifische Gewicht der Substanz darstellen dürften; obgleich nach *Osann* und *Girard* der Einfluss der Capillarität kleine Schwankungen herbeiführt, je nachdem eine grössere oder geringere Quantität des zerkleinerten Mineralen gewogen wird; (*Karsten's Archiv*, Bd. 1, S. 58 ff.). Man vergleiche auch *G. Rose's* Abhandlung über die Fehler bei der Bestimmung des specifischen Gewichtes sehr fein vertheilter Körper (in *Poggend. Ann.* Bd. 73, 1848, S. 1 ff. und Bd. 75, S. 403), aus welcher sich ergibt, dass zwar die sehr feinen chemischen Niederschläge, nicht aber die durch mechanische Zerkleinerung dargestellten Pulver ein höheres specifisches Gewicht zeigen, als solches den betreffenden Körpern im krystallisirten Zustande zukommt. *Schiff* gab gelegentlich Bemerkungen über den Einfluss der mechanischen Zerkleinerung der Masse auf die Grösse des specifischen Gewichtes, und fand durch Versuche, dass letzteres meist höher ausfällt, wenn die Masse fein zertheilt ist. Die Ursache dieser Erscheinung glaubt er in einer, durch die Massen-Anziehung bewirkten Verdichtung des Wassers an der Oberfläche des gewogenen Körpers finden zu können. *Annalen der Chemie und Pharm.* Bd. 108, 1858, S. 29 ff. Der von *Leslie* zur Bestimmung des specifischen Gewichtes pulverförmiger Substanzen vorgeschlagene, aber eigentlich schon weit früher von *Say* erfundene und in den *Ann. de Chimie*, t. 23, 1797, p. 4 beschriebene Apparat erfordert grosse Uebung und oft wiederholte Beobachtung, ohne doch hinreichende Genauigkeit zu gewähren, weshalb er nicht zu empfehlen ist (*Karsten*, in *Schweigger's Neuem Jahrbuch*, Bd. V. 1832, S. 408 f.). Benutzt man jedoch die von *Miller* im J. 1856 angegebene Verbesserung dieses Apparates, so giebt er genauere Resultate; noch zweckmässiger ist die von *Regnault* vorgeschlagene Modification desselben.

Methoden und Apparate zu sehr genauen Bestimmungen der specifischen Gewichte haben *Scheerer* und *Marchand* angegeben; (*Poggend. Ann.* Bd. 67, S. 420, und *Journal für prakt. Chemie*, Bd. 24, S. 139). Auch *Jenzsch* beschreibt in *Poggend. Ann.* Bd. 99, S. 151 f. einen Apparat und eine Methode zur genaueren Ermittlung des specifischen Gewichtes. *Axel Gadolin* gab eine einfache Methode an, welche wesentlich auf der Anwendung einer Wage mit eingetheiltem Wagebalken beruht, an welchem die zu wägende Probe und das Gewicht verschoben werden können. *Poggend. Ann.* B. 106, 1859, S. 245 ff. Ein ähnliches Verfahren hat *Tschermak* in den Sitzungsberichten der Kais. Ak. d. Wiss. zu Wien, 1863, vorgeschlagen. Gute Bemerkungen über die genauere Bestimmung des specifischen Gewichtes gab auch *Schröder* in der Einleitung zu seiner Abhandlung: *Neue Beiträge zur Volumentheorie*, in *Poggend. Ann.* B. 106, 1859, S. 226 f. In demselben Bande der *Annalen*, S. 334, theilt *Osann* eine neue Methode zu den gewöhnlichen Gewichtsbestimmungen mit. — Die von *Jolly* (in den Sitzungsberichten der Münchener Akademie der Wissensch. 1864, S. 162 ff.) vorgeschlagene Federwage beruht auf einem *in thesi* sehr richtigen Principe, scheint aber *in praxi* einigen Bedenken unterworfen, nach deren Beseitigung sie allerdings ein sehr bequemes Instrument liefern würde.

Eine vollständige Uebersicht der Mineralspecies nach ihren specifischen Gewichten gab *Websky*, im ersten Theile seiner Mineralogischen Studien, Breslau 1868.

5. Magnetismus.

§. 105. Die Fähigkeit, auf die Magnetnadel einzuwirken, findet sich zwar nur an wenigen Mineralien, wird aber gerade für diese ein sehr charakteristisches Merkmal. Sie ist jedenfalls in einem Gehalte von Eisen begründet, und hat dadurch auch insofern einigen Werth, wieweil sie uns von der Anwesenheit dieses Metalles belehrt. Es äussert sich aber diese Wirkung auf die Magnetnadel entweder als einfacher, oder als polarer Magnetismus, je nachdem der zu untersuchende Körper auf beide Pole der Nadel durchaus nur anziehend, oder stellenweise nur auf einen Pol anziehend, auf den anderen dagegen abstossend wirkt. Meteoreisen, Magneteisenerz, Magnetkies, Almandin und andere Mineralien mit bedeutendem Gehalte von Eisenoxydul zeigen den einfachen Magnetismus mehr oder weniger lebhaft; dasselbe gilt von verschiedenen anderen eisenhaltigen Mineralien, nachdem man sie gegülht hat. Das Magneteisenerz zeigt aber auch bisweilen polaren Magnetismus, und verhält sich dann wie ein wirklicher Magnet.

Man unterscheidet auch die magnetischen Körper als retractorische und attractorische, je nachdem sie nur vom Magnete angezogen werden, oder selbst Eisen (als Feilspäne) anziehen. Die meisten magnetischen Mineralien verhalten sich nur retractorisch, was manche erst dann erkennen lassen, wenn man ihr Pulver mit einem Magnetstabe in Berührung bringt. Zur Entdeckung sehr schwacher magnetischer Reactionen dient die von *Hauy* angegebene Methode des doppelten Magnetismus.

In neuerer Zeit hat sich besonders *Delesse* mit sehr genauen Untersuchungen über den Magnetismus vieler Mineralien und Gesteine beschäftigt, und eine eigenthümliche Methode angegeben, nach welcher sich das magnetische Vermögen (*le pouvoir magnétique*) dieser Körper bestimmen, vergleichen und ausdrücken lässt. (*Ann. de Chimie et de Phys.* XXV, 1849, 194 f. und *Ann. des mines*, 4. série, XIV, 429, und XV, 479). Auch *Greiss* hat schätzbare Untersuchungen über den Magnetismus der Eisenerze geliefert, aus denen sich ergibt, dass die meisten Eisenerze, wenigstens bei Anwendung einer astatischen Magnetnadel, eine mehr oder weniger deutliche Einwirkung zeigen. *Poggend. Ann.* B. 98, 1856, S. 478 ff. Eine sehr ausführliche und gründliche Abhandlung über den Magnetismus der Mineralien und Gesteine, welche für die Mineralogie wie für die Petrographie von grossem Interesse ist, gab *Tasche*, im Jahrb. der k. k. geol. Reichsanstalt, B. 8, 1857. S. 650 ff.

6. Von den optischen Eigenschaften der Individuen.

§. 106. **Uebersicht.** Zu denjenigen optischen Eigenschaften, welche den Krystallen oder anorganischen Individuen ausschliesslich zukommen, gehören besonders die so häufigen Erscheinungen der doppelten Strahlenbrechung, der Lichtpolarisation und des Pleochroismus, sowie die seltneren Erscheinungen der Farbenwandlung und des Asterismus. Das Irisiren pflegt man gewöhnlich mit in den Kreis dieser Erscheinungen zu ziehen, obwohl es sich, eben so wie das Farbenspiel, auch bei amorphen Körpern finden kann. — Ausserdem haben noch die Individuen mit den Aggregaten und amorphen Mineralien einige optische Eigenschaften gemein, welche sich mehr oder weniger unabhängig von der Krystallform erweisen, und im Allgemeinen als die Erscheinungen der Farbe, des Glanzes und der Pellucidität bezeichnen lassen.

§. 107. **Doppelte Strahlenbrechung.** Es ist bekannt, dass ein Lichtstrahl bei seinem Eintritte aus der Luft in einen tropfbar-flüssigen oder starren durchsichtigen Körper eine Ablenkung von seiner Richtung, eine Brechung oder Refraction erleidet, sobald er nicht rechtwinkelig auf die Trennungsfläche beider Medien einfällt. Dasselbe wird daher auch in allen Fällen Statt finden müssen, wenn ein Lichtstrahl aus der Luft in einen pelluciden Krystall eintritt.

Die meisten Krystalle zeigen jedoch diese Refraction des Lichtes auf die ganz merkwürdige Weise, dass der in sie einfallende Lichtstrahl zugleich einer Bifurcation oder einer Theilung in zwei Strahlen unterliegt, von welchen zwar der eine den Gesetzen der gewöhnlichen Brechung, der andere aber ganz eigenthümlichen Gesetzen unterworfen ist; weshalb man jenen den ordentlichen oder gewöhnlichen Strahl, diesen den ausserordentlichen oder ungewöhnlichen Strahl nennt, und beide durch die Buchstaben *O* und *E* unterscheidet.

Die Krystalle des Tesseralsystemes sind allein hiervon ausgenommen, sie zeigen keine Doppelbrechung des Lichtes, während die Krystalle der übrigen Krystallsysteme diese Eigenschaft besitzen, obwohl sie dieselbe nur selten deutlich wahrnehmen lassen, und dazu gewöhnlich erst einer zweckmässigen Schleifung oder anderer Vorbereitungen bedürfen. Am deutlichsten giebt sich die Doppelbrechung an den durchsichtigen Spaltungsstücken des Kalkspathes (dem sog. Doppelspath) zu erkennen, an welchen sie auch zuerst von *Erasmus Bartholin* im Jahre 1669 entdeckt worden ist.

Es kommen zwar auch bei manchen Krystallen des Tesseralsystemes, wie z. B. bei dem Analcime, Leucite und Boracite, Erscheinungen vor, welche dem allgemeinen Gesetze zu widersprechen scheinen, dass die Krystalle dieses Systemes nur einfache Strahlenbrechung zeigen. Diese Erscheinungen sind jedoch theils in gewissen Unregelmässigkeiten der Bildung, theils in einer bereits begonnenen Umwandlung der Krystalle begründet, wie solches von *Volger* für die Boracitkrystalle insbesondere bewiesen worden ist, an denen *Brewster* schon lange dergleichen Anomalieen erkannt hatte. *Poggend. Ann.* B. 92, S. 77 ff. Ueber die Ursache der Doppelbrechung in den Leucitkrystallen gab *Zirkel* Andeutungen in der Zeitschr. der deutschen geol. Ges. B. 20, S. 150, und über dieselbe Erscheinung an den Alaunkrystallen sprach sich *Reusch* aus in den Monatsberichten der Berliner Akademie, 1867, S. 424 ff.

§. 108. **Axen der doppelten Strahlenbrechung.** In jedem Krystalle von doppelter Strahlenbrechung giebt es jedoch entweder eine Richtung, oder zwei Richtungen, nach welchen ein hindurchgehender Lichtstrahl keine Doppelbrechung erfährt, sondern ungetheilt bleibt. Diese Richtungen nennt man die **Axen** der doppelten Strahlenbrechung (Refractionsaxen) oder die optischen **Axen**, und unterscheidet demgemäss optisch einaxige und optisch zweiaxige Krystalle*). — Die Krystalle des tetragonalen und hexagonalen Systemes sind optisch einaxig, die Krystalle der übrigen Systeme dagegen optisch zweiaxig. Man sieht also, in welchem genauen Zusammenhange die Erscheinungen der Doppelbrechung mit den Krystallsystemen stehen.

In den optisch einaxigen Krystallen ist die Axe der doppelten Strahlenbrechung parallel der krystallographischen Hauptaxe; in den optisch zwei-

*) Die optischen Axen sind also nicht einzelne Linien, sondern Richtungen, denen unendlich viele Ebenen parallel durch den Mittelpunkt des Krystalles hat seine optische Axe.

axigen Krystallen aber liegen die beiden Refraktionsaxen meistens in der Ebene eines der drei Hauptschnitte, und gewöhnlich symmetrisch zu den beiden krystallographischen Axen desselben Hauptschnittes. Sie bilden mit einander einen Winkel, welcher nicht nur in verschiedenen Species, sondern auch oft in den verschiedenen Varietäten einer und derselben Species sehr verschiedene Werthe hat. Die Linie, welche diesen Winkel halbirt, nennt man die optische Mittellinie oder Bisectrix; sie ist im rhombischen Systeme einer der krystallographischen Axen parallel.

Der Winkel der beiden optischen Axen ist meist verschieden von 90° , also einerseits ein spitzer, anderseits ein stumpfer Winkel; gewöhnlich bezeichnet man als Bisectrix schlechthin die Mittellinie des spitzen Winkels. Doch unterscheidet man wohl auch die spitze und die stumpfe, oder die erste und die zweite Bisectrix, indem man unter jener die Halbierungslinie des spitzen, unter dieser die Halbierungslinie des stumpfen Winkels versteht. Die Ebene durch die beiden optischen Axen wollen wir weiterhin die Axen-Ebene nennen.

Man unterscheidet die doppelte Strahlenbrechung der einaxigen Krystalle als negative (repulsive) und positive (attractive) Strahlenbrechung, je nachdem der Brechungs-Index des Strahles E kleiner oder grösser als jener des Strahles O ist. So verhält sich z. B. der Kalkspath negativ, der Quarz positiv.

Für jede Krystall- oder Spaltungsfläche, und eben so für jede, künstlich durch Schleifung hervorgebrachte Fläche eines Krystalles, welche als Eintrittsfläche des Lichtes dient, versteht man unter dem optischen Hauptschnitte diejenige Ebene, welche auf solcher Fläche normal und zugleich der optischen Axe, oder auch der optischen Mittellinie parallel ist*).

Nach den Verhältnissen der doppelten Strahlenbrechung ordnen sich also die Krystallsysteme in drei Gruppen, deren eine das Tesseralsystem, die zweite das Tetragonal- und Hexagonalsystem, die dritte die übrigen Systeme begreift. — Da der Winkel der optischen Axen in verschiedenen Varietäten einer und derselben optisch zweiaxigen Species sehr verschieden sein kann, wie solches z. B. für den Topas und den Glimmer in sehr auffallender Weise der Fall ist, so lässt er sich auch nicht mit Sicherheit als ein Merkmal zur Unterscheidung der Species benutzen. Ja, nach *Mitscherlich's* Beobachtungen ändert er sich sogar mit der Temperatur; auch hat *Des-Cloizeaux* gezeigt, dass ein und derselbe Orthoklaskrystall, in verschiedenen seiner Spaltungs-Lamellen, ganz ausserordentliche Verschiedenheiten des Neigungswinkels der optischen Axen erkennen lässt. — Uebrigens hat *Fresnel* bewiesen, dass in den optisch zweiaxigen Krystallen beide Strahlen von den Gesetzen der gewöhnlichen Brechung abweichen, so dass in ihnen eigentlich gar kein ordentlicher Strahl mehr vorhanden ist.

Anmerkung. Die vorerwähnte Eintheilung der Krystallsysteme nach den Verhältnissen der doppelten Lichtbrechung ist in neuerer Zeit etwas zweifelhaft geworden, seitdem an mehreren Mineralspecies, welche sich ihrer Krystallform nach optisch einaxig verhalten sollten, dennoch Erscheinungen nachgewiesen worden sind, wie sie eigentlich nur in optisch zweiaxigen Krystallen zu erwarten sein würden. *Breithaupt* hat diesen merkwürdigen Erscheinungen seine besondere Aufmerksamkeit zugewendet, und ist durch selbige auf eine ganz neue Eintheilung der Krystallformen geführt worden. Indessen haben *Des-Cloizeaux* und *Dove* Erklärungen dieser An-

*) Von dem optischen Hauptschnitte gilt dasselbe wie von den optischen Axen; er ist nicht eine einzelne Ebene, sondern die durch solche Ebene bestimmte Richtung, welcher unendlich viele Ebenen parallel liegen.

malien gegeben, welche recht genügend erscheinen. Die Untersuchungen über die permanenten Aenderungen der doppelten Lichtbrechung, einestheils durch Temperatur, andertheils durch Druck, wie solche von *Des-Cloizeaux* und von *Pfaff* eingeleitet worden sind, dürften vielleicht gleichfalls auf eine Erklärung mancher jener Anomalien führen. Sollten sich aber diese Anomalien allgemeiner nachweisen und nicht erklären lassen, so würden die bisherigen Ansichten über den Zusammenhang zwischen Krystallform und Lichtbrechung eine wesentliche Umgestaltung erfahren.

Des-Cloizeaux untersuchte den Einfluss hoher Temperaturen auf die optischen Eigenschaften doppelt brechender Krystalle, und gelangte dabei wesentlich auf folgende Resultate:

- 1) Eine Erwärmung von 40 bis 190° C. scheint ohne Einfluss auf die optisch einaxigen Krystalle zu sein;
- 2) in den Krystallen des rhombischen Systemes ändert sich dabei der Winkel der optischen Axen, bald mehr, bald weniger;
- 3) in den Krystallen des monoklinischen Systemes ändert sich nicht nur der Winkel der optischen Axen, sondern auch meist die Ebene, in welcher sie liegen, dafern sie nicht die Symmetrie-Ebene, oder der klinodiagonale Hauptschnitt ist;
- 4) in den Krystallen des triklinischen Systemes geben sich kaum bemerkbare Aenderungen in der Lage der Axen zu erkennen.

Comptes rendus, t. 62, 1866, p. 988 ff.

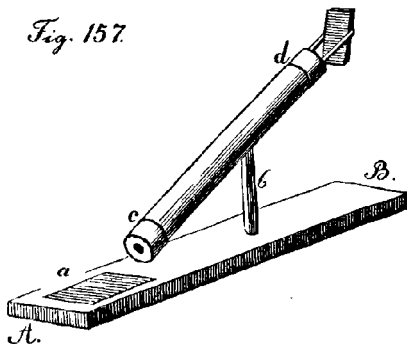
§ 109. **Polarisation des Lichtes.** Der gesetzmässige Zusammenhang zwischen den Erscheinungen der Doppelbrechung und den drei Gruppen von Krystallsystemen würde in solchen Fällen, da die letzteren nicht unmittelbar bestimmt werden können, eine mittelbare Bestimmung derselben durch die Verhältnisse der Lichtbrechung zulassen. Da jedoch eine directe Ermittlung der doppelten Strahlenbrechung meistens mit eigenthümlichen Schwierigkeiten verbunden ist, so müssen wir zu den Erscheinungen der Lichtpolarisation unsere Zuflucht nehmen, welche mit den Verhältnissen der Lichtbrechung auf das Innigste verknüpft und mittels eines sehr einfachen Apparates leicht und sicher zu beobachten sind.

Unter der Polarisation des Lichtes versteht man eine eigenthümliche Modification desselben, vermöge welcher seine fernere Reflexions- oder Transmissionsfähigkeit nach gewissen Seiten hin theilweise oder gänzlich aufgehoben wird.

Man kann das Licht sowohl durch Reflexion als auch durch Transmission polarisiren. Lässt man z. B. einen Lichtstrahl auf einen an seiner Rückseite geschwärzten Glasspiegel unter dem Einfallswinkel von $54\frac{1}{2}^{\circ}$ auffallen, so zeigt er sich nach der Reflexion mehr oder weniger vollkommen polarisirt. Er hat nämlich seine fernere Reflexions-Fähigkeit total verloren, sobald man ihn mit einem zweiten Spiegel (dem Prüfungsspiegel) unter demselben Einfallswinkel dergestalt auffängt, dass die Reflexions-Ebenen beider Spiegel auf einander rechtwinkelig sind. Dagegen findet noch eine vollständige Reflexion Statt, wenn beide Reflexions-Ebenen einander parallel sind; sowie eine partielle Reflexion, wenn beide Ebenen irgend einen Winkel ν bilden, der zwischen 0° und 90° liegt.

Ist überhaupt I die Intensität der Reflexion bei parallelen Reflexions-Ebenen beider Spiegel, so wird allgemein die, bei dem Neigungswinkel ν reflectirte Lichtmenge durch $I \cos^2 \nu$ dargestellt. — Man nennt die zur Nachweisung dieser Erscheinung geeigneten Apparate, Polarisations-Instrumente. Ein sehr einfaches Instrument der Art

ist das nachstehend abgebildete. In das horizontale Bret *AB* ist an dem einen Ende ein geschwärtzter Spiegel *a* eingelassen, in der Mitte aber eine Säule *b* befestigt, welche ein Messingrohr *cd* trägt, dessen Axe auf den Spiegel *a* gerichtet und gegen die Oberfläche desselben unter $35\frac{1}{2}^{\circ}$ geneigt ist. An das untere Ende des Rohres steckt man eine cylindrische Hülse, deren Boden eine runde Oeffnung hat; an das obere Ende *d* eine ähnliche Hülse, welche zwei Arme trägt, zwischen denen ein kleiner Spiegel von geschwärztem Glase so befestigt ist, dass er mit der Axe des Rohres den Winkel von $35\frac{1}{2}^{\circ}$ bildet. Indem man nun die Hülse *d* um ihre Axe dreht, kann man den Reflexions-Ebenen beider Spiegel jeden beliebigen Neigungswinkel geben, und den Fundamental-Versuch über die Polarisation des Lichtes mit Leichtigkeit anstellen. — Unter



dem Polarisations-Winkel einer reflectirenden Substanz versteht man denjenigen Einfallswinkel des Lichtes, bei welchem die Polarisation desselben möglichst vollkommen erfolgt; so ist also $54\frac{1}{2}^{\circ}$ der Polarisationswinkel für gewöhnliches Spiegelglas für andere Substanzen hat er andere Werthe. — *Brewster's Gesetz.*

Man nennt die Reflexions-Ebenen beider Spiegel auch die Polarisations-Ebenen derselben, und sagt, das Licht, welches vom ersten Spiegel reflectirt wird, sei nach der Richtung der Reflexions-Ebene desselben polarisirt, oder habe seine Polarisations-Richtung nach dieser Ebene. Demgemäss lässt sich die Thatsache des Fundamental-Versuches auch allgemein so darstellen: wenn ein durch Reflexion polarisirter Lichtstrahl eine zweite polarisirende Spiegelfläche trifft, so wird er im Maximo oder Minimo der Intensität reflectirt, je nachdem die beiden Polarisations-Ebenen parallel oder rechtwinkelig sind. — Ueberhaupt aber lässt sich der polarisirte Zustand eines Lichtstrahles daran erkennen, dass man ihn mit einem Prüfungsspiegel unter dem Einfallswinkel von $54\frac{1}{2}^{\circ}$ auffängt, und darauf Acht giebt, ob er bei einer einmaligen Umdrehung des Spiegels zwei Mal ein Maximum und zwei Mal ein Minimum der Reflexion zeigt. Bei jedem Maximo der Reflexion giebt die Reflexions-Ebene des Prüfungsspiegels die Lage der Polarisations-Ebene an.

Der erste Spiegel, welcher das Licht polarisirt, wird deshalb auch der Polarisator, der zweite Spiegel, mit welchem man das polarisirte Licht untersucht, der Analysator genannt. Dieselben Benennungen braucht man auch für andere Körper, deren man sich einestheils zur Polarisation, andernteils zur Prüfung oder Analyse des Lichtes bedient. Bisweilen werden auch beide als Polarisatoren oder Polarisirer aufgeführt.

§. 110. **Doppelte Strahlenbrechung und Polarisation.** Das Licht kann aber auch durch Transmission oder Brechung polarisirt werden. Lässt man z. B. auf ein System von parallelen Glasplatten einen Lichtstrahl unter $54\frac{1}{2}^{\circ}$ einfallen, so wird sich nicht nur (nach §. 109) der reflectirte Strahl, sondern auch der transmittirte Strahl polarisirt zeigen. Allein die Polarisations-Richtung beider Strahlen ist wesentlich verschieden, indem der reflectirte Strahl nach einer

parallel-Ebene, der transmittirte Strahl dagegen nach einer Normal-Ebene der Einfalls-Ebene polarisirt ist; man sagt daher, dass beide Lichtstrahlen auf einander rechtwinkelig polarisirt sind.

Turmalinplatten, welche der Hauptaxe parallel geschliffen worden sind, erlangen bei einem gewissen Grade der Verdickung die Eigenschaft, einen rechtwinkelig durch sie hindurchgeführten Lichtstrahl nur als einfachen Strahl zu transmittiren, welcher jedoch polarisirt, und zwar als Strahl E nach einer der Basis OR parallelen Richtung polarisirt ist*). Man kann also auch bei dem Fundamental-Versuche in §. 409 statt des Prüfungsspiegels eine solche Turmalinplatte anwenden; oder man kann beide Spiegel durch zwei Turmalinplatten ersetzen, welche das Licht im Maximo oder Minimo der Intensität transmittiren werden, je nachdem sie mit parallelen oder mit rechtwinkelligen Hauptaxen über einander gelegt worden sind. Noch vorzüglicher wegen ihrer Klarheit und Durchsichtigkeit sind die aus Kalkspath dargestellten Nicol'schen Prismen, welche gleichfalls nur den Strahl E , jedoch im vollkommen polarisirten Zustande, hindurchlassen.

Man kann sich daher Polarisations-Apparate auf sehr verschiedene Weise zusammenstellen, je nachdem man einen Spiegel, eine Turmalinplatte, oder ein Nicol'sches Prisma entweder als Polarisator, oder als Analytiker anwendet. Bei sehr vielen Versuchen ist es am vortheilhaftesten, als Polarisator einen Spiegel, und als Analytiker einen Nicol zu gebrauchen. Ein recht bequemer Apparat ist die sogenannte Turmalinlanze, an deren Armen zwei, in drehbaren Ringen gefasste Turmalinplatten angebracht sind.

Endlich ist auch eine jede Doppelbrechung des Lichtes zugleich mit einer Polarisation desselben verbunden, indem beide Strahlen, sowohl O als E , jedoch beide auf einander rechtwinkelig, und zwar O nach einer Parallel-Ebene, E nach einer Normal-Ebene des optischen Hauptschnittes der Eintrittsfläche polarisirt sind. — Wenn jedoch ein Lichtstrahl den Krystall in der Richtung einer optischen Axe durchläuft, so verschwindet zugleich mit der Doppelbrechung auch die Polarisation des Lichtes, und der Strahl verhält sich wie gewöhnliches (nicht polarisirtes) Licht.

Die beiden Strahlen O und E eines doppelt brechenden Krystalles verhalten sich also auf ähnliche Weise zu einander, wie der reflectirte und der transmittirte Strahl der Glasplattensäule. — Man kann sich übrigens mittels des, Seite 112 abgebildeten Spiegel-Apparates sehr leicht von dem Polarisations-Zustande beider Strahlen überzeugen, indem man die mit der runden Oeffnung versehene Hülse c an das obere Ende des Rohres steckt, am unteren Ende dagegen ein, zwischen den Armen einer cylindrischen Hülse befestigtes Kalkspathrhomboëder oder ein achromatisirtes Prisma von Bergkrystall anbringt, welches mittels dieser Hülse um die Axe des Rohres gedreht werden kann. Stellt man hierauf den Apparat so gegen ein Fenster, dass das Tageslicht von oben in das Rohr eintritt, so wird man im Spiegel a (welcher jetzt als Prüfungsspiegel dient) ein doppeltes Bild der kleinen Oeffnung bei c wahrnehmen, und

*) Der Turmalin, als eine hexagonale oder rhomboëdrische Mineralspecies, besitzt nämlich doppelte Strahlenbrechung, und würde daher eigentlich in solchen Lamellen zwei Strahlen O und E liefern; es ist jedoch eine Eigenthümlichkeit dieses Mineraler, dass diese Lamellen bei einer gewissen Dicke den Strahl O absorbiren und nur noch den Strahl E durchlassen, welcher nach OR polarisirt ist. Statt der Turmalinplatten kann man sich auch nach Haidinger zweier Krystalle des schwefelsauren Iodchinins bedienen. Poggend. Ann. Bd. 90, S. 616. Kennigott fand, dass zwei durchsichtige Epidot-Lamellen sich eben so wie zwei Turmalinplatten benutzen lassen.

sich während einer einmaligen Umdrehung des Krystalles überzeugen, dass beide Bilder zwei Maxima und zwei Minima der Reflexion zeigen, jedoch so, dass allemal zugleich mit dem Maximo des Bildes *O* ein Minimum des Bildes *E* eintritt, und umgekehrt; woraus offenbar folgt, nicht nur, dass beide Strahlen polarisirt, sondern auch, dass sie auf einander rechtwinkelig polarisirt sind. Hat man vorher an dem Prisma die Richtung des optischen Hauptschnittes bestimmt, so erkennt man zugleich, dass der Strahl *O* nach dieser Richtung polarisirt ist.

§. 111. **Prüfung der Krystall-Lamellen im polarisirten Lichte.** Der Umstand, dass die beiden Strahlenbündel *O* und *E* eines jeden doppelt brechenden Krystalles polarisirt sind, dass aber diese Polarisation verschwindet, sobald das Licht den Krystall in der Richtung der optischen Axe durchläuft, begründet nun eine höchst einfache Methode, durch welche wir uns namentlich für monotope, d. h. für solche Mineralien, welche eine sehr ausgezeichnete Spaltungsrichtung besitzen (und folglich regelmässige Spaltungslamellen liefern), entweder mittels des Spiegelapparates oder auch mittels eines Turmalin-Plattenpaares überzeugen können, ob sie optisch einaxig oder optisch zweiaxig sind. Diese Prüfungsmethode beruht wesentlich auf dem Einflusse, welchen die mit jeder Doppelbrechung verbundene Polarisation auf den, durch den ersten Spiegel hervorgebrachten Polarisations-Zustand des Lichtes ausübt; ein Einfluss, welcher sich besonders als eine Umpolarisirung oder Aenderung der anfänglichen Polarisations-Richtung geltend macht.

Bei Anwendung des Spiegelapparates setzen wir für den zweiten Spiegel jedenfalls eine solche Stellung voraus, dass seine Polarisations-Ebene rechtwinkelig auf jener des ersten Spiegels ist*). Hierauf befestigen wir das zu prüfende Krystallblättchen mit etwas Wachs auf der Grundfläche der Hülse *c* (Fig. 457), so dass es, dieser Grundfläche genau aufliegend, die Oeffnung derselben bedeckt. Nach dieser Vorbereitungen besteht nun das ganze Experiment lediglich darin, dass man das Krystallblättchen mittels der Hülse *c* in seiner eigenen Ebene um die Axe des Rohres durch 360° herumbewegt, und während dieser Drehung auf Dasjenige Acht giebt, was sich im zweiten Spiegel beobachten lässt.

Das vom ersten Spiegel kommende Licht wird nämlich innerhalb der Krystall-Lamelle, wenn solche wirklich eine Doppelbrechung ausübt, in seiner Polarisations-Richtung geändert oder umpolarisirt, wodurch es die Fähigkeit erlangt, vom zweiten Spiegel mehr oder weniger, und zwar vier Mal im Minimo und vier Mal im Maximo der Intensität reflectirt zu werden, je nachdem der optische Hauptschnitt des Krystallblättchens der Polarisations-Ebene eines der Spiegel parallel, oder gegen solche unter 45° geneigt ist. — Erleidet dagegen das Licht innerhalb der Lamelle keine Doppelbrechung, so geht es auch mit unveränderter Polarisations-Richtung hindurch, und wird vom zweiten Spiegel bei keiner Stellung der Lamelle reflectirt werden können.

§. 112. **Fortsetzung.** Dass und wie nun aber diese Prüfung für monotope Spaltungslamellen wirklich auf das gewünschte Resultat führen muss, dies wird durch folgende Betrachtung klar werden.

*) Bedient man sich also zweier Turmalinplatten, so werden solche dergestalt hinter einander gestellt werden müssen, dass ihre Hauptaxen auf einander rechtwinkelig sind.

Wenn nämlich die Spaltungslamelle einem tetragonal oder hexagonal krystallisierenden Minerale angehört, so muss ihre vollkommene Spaltungsfläche nothwendig der Basis entsprechen *); folglich ist die Hauptaxe und die ihr parallele optische Axe rechtwinkelig auf der Lamelle. Der vom ersten Spiegel kommende und durch die Lamelle geführte Lichtstrahl erleidet also auch weder eine Doppelbrechung, noch eine Umpolarisirung, und wird deshalb vom Prüfungsspiegel niemals reflectirt werden können, welche Lage auch die Lamelle während der einmaligen Umdrehung erhalten mag. Das Bild der durch die Lamelle bedeckten runden Oeffnung erscheint also im Prüfungsspiegel fortwährend dunkel.

Wenn dagegen die Spaltungslamelle einem rhombisch oder klineödrisch krystallisirten Minerale angehört, so entspricht ihre Spaltungsfläche in der Regel entweder der Basis oder einem der beiden verticalen Hauptschnitte; die beiden optischen Axen werden daher entweder in der Ebene der Lamelle selbst, oder in irgend einer anderen Ebene liegen, welche auf derselben rechtwinkelig oder geneigt ist, aber keine der optischen Axen wird auf der Lamelle rechtwinkelig sein. Der durch die Lamelle geführte polarisirte Lichtstrahl erleidet also innerhalb derselben nothwendig eine Doppelbrechung, folglich auch eine Umpolarisirung, und wird vom Prüfungsspiegel bei vier Stellungen der Lamelle im Minimo, bei vier anderen Stellungen im Maximo der Intensität reflectirt werden. — Dreht man also die Lamelle eines optisch-zweiaxigen Mineralen in ihrer eigenen Ebene um den polarisirten Lichtstrahl, so wird, während einer einmaligen Umdrehung, das Bild der runden Oeffnung im Prüfungsspiegel mit vier Mal wiederkehrenden Phasen beobachtet werden.

Diese Prüfungsmethode wird besonders bei den glimmerartigen Mineralien, welche mit einer höchst vollkommenen monotomen Spaltbarkeit gewöhnlich eine hinreichende Pellucidität vereinigen, sehr vortheilhaft angewendet, um zu erkennen, ob man es mit einer optisch-einaxigen oder optisch-zweiaxigen Species zu thun hat, woraus sich denn rückwärts ein Schluss auf den allgemeinen Charakter des Krystallsystemes machen lässt.

Die runde Oeffnung der Hülse darf übrigens nicht zu gross sein, weil diess bei der Prüfung mancher optisch-einaxigen Lamellen leicht zu Irrungen Veranlassung geben könnte, indem dann viele Lichtstrahlen nicht mehr rechtwinkelig, sondern schiefwinkelig hindurchgehen und folglich eine Umpolarisirung erleiden würden. Aus demselben Grunde muss auch die zu prüfende Lamelle der Bodenfläche der Hülse genau aufliegen, damit sie rechtwinkelig auf die Axe des Rohres wird. Für genauere Untersuchungen sind der Polarisations-Apparat von *Dove*, das polarisirende Mikroskop von *Soleil* oder *Nörremberg*, oder andere Apparate anzuwenden.

§. 413. **Bunte Farbenringe im polarisirten Lichte.** Bei der so eben erläuterten Prüfungs-Methode wird vorausgesetzt, dass das vom Polarisator kommende Licht als ein schmales, daher fast paralleles Lichtbündel durch die Krystall-Lamelle hindurchgeht.

Anders verhält sich die Erscheinung, wenn durch die Lamelle ein convergent, polarisirter Lichtkegel geleitet wird, wie man ihn z. B. erhält, wenn der Polarisator ein etwas grosser Spiegel ist, welcher der Lamelle recht nahe und

*) Denn im tetragonalen und hexagonalen Krystallsysteme ist ja die Basis die einzige Form, welche nur aus einem parallelen Flächenpaare besteht, welcher also auch eine einzelne Spaltungsfläche allein entsprechen kann.

so eingestellt wird, dass die Axe des von ihm reflectirten Lichtkegels ungefähr rechtwinkelig auf der Lamelle ist*).

Die Lamellen doppeltbrechender Krystalle zeigen nämlich, bei einer angemessenen Dicke und Lage, im polarisirten Lichte sehr schöne bunte Farben; was darin begründet ist, dass die aus der Lamelle austretenden Lichtstrahlen gegenseitig zur Interferenz gelangen. Die Art der an jedem Punkte sichtbaren Farbe wird wesentlich von der Wegdifferenz der sich interferirenden Strahlen, und folglich von der Dicke der Lamelle und von der Richtung abhängen, in welcher die Strahlen durch sie hindurchgehen. Auf dieser Erzeugung bunter Farben beruhen nun andere Erscheinungen, welche uns ein treffliches Hilfsmittel gewähren, um über den optischen Charakter der Krystalle ein sicheres Urtheil fällen zu können.

Bringt man nämlich, bei rechtwinkelig eingestellten Polarisations-Ebenen, eine optisch-einaxige und normal auf die Hauptaxe gespaltene oder geschnittene Lamelle von geeigneter Dicke in den Polarisations-Apparat, so dass sie ungefähr rechtwinkelig auf der Axe des vom Spiegel gelieferten convergenten Lichtkegels ist, so sieht man im Analysator ein System kreisrunder concentrischer, bunter Farbenringe, welches von einem schwarzen, schattigen Kreuze durchsetzt wird, wie es die beistehende Figur zeigt, in welcher die concentrischen Ringe als regenbogenähnlich farbige Curven vorgestellt werden müssen, während das schwarze Kreuz zwar in der Mitte ganz dunkel und ziemlich scharf begränzt, nach aussen aber allmählig immer weniger dunkel und gleichsam vertuscht erscheint**).



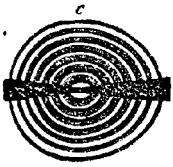
In dieser Weise stellt sich die Erscheinung dar, wenn, wie solches vorausgesetzt wurde, die Polarisations-Ebenen des Polarisators und des Analysators auf einander rechtwinkelig eingestellt sind. Dreht man aber den Analysator allmählig aus dieser Stellung, bis die beiderseitigen Polarisations-Ebenen parallel geworden sind, so ändert sich die Phase des Bildes, indem das schwarze Kreuz verschwindet, und statt seiner ein weisses Kreuz erscheint, die farbigen Ringe aber an der Stelle der Zwischenräume der vorherigen Ringe sichtbar werden, etwa so, wie es die Figur zeigt.

Bringt man dagegen, wiederum bei rechtwinkelig eingestellten Polarisations-Ebenen, eine optisch-zweiaxige Lamelle von geeigneter Dicke, deren optische Axen in einer Normal-Ebene der Lamelle liegen, und also mit der Normal-

*) Man kann auch das vom Spiegel kommende Licht durch eine Sammellinse gehen lassen, um den Lichtkegel zu erhalten. Als Analysator dient am besten ein Nicol.

**) Auf die theoretische Erklärung dieser und der folgenden Erscheinungen können wir uns an gegenwärtigem Orte nicht einlassen. Es ist vollkommen hinreichend, dass der Schüler der Mineralogie die Erscheinungen so kennen lernt, wie sie sich der Beobachtung darstellen, um von ihnen für die Bestimmung des optischen Charakters der Mineralien den gebührenden Gebrauch machen zu können. Wegen der Erklärung der Erscheinungen sind die Lehrbücher der Physik und der Optik nachzusehen. Eine Erklärung des Ringsystemes im Kalkspat gab Fehrs in seiner Dissertation: (Jena, 1866).

Linie derselben bestimmte Winkel bilden, in einer solchen Lage zwischen den Spiegel und das Nicol'sche Prisma, dass ihre Axenebene der Polarisations-Ebene des Spiegels parallel ist, während zugleich eine der beiden Axen ungefähr in die Axe des vom Spiegel reflectirten Lichtkegels fällt, so erblickt man ein System



von elliptischen oder ovalen Farbenringen, welches von einem schwarzen schattigen Streifen durchsetzt wird, etwa so, wie es die beistehende Figur zeigt, in welcher die concentrischen Ringe abermals buntfarbig zu denken sind, während der schwarze Streifen, welcher in der Axenebene liegt, zwar in der Mitte schmal

und scharf begrenzt erscheint, nach aussen aber sich immer mehr verbreitert und vertuscht.

Dieses Ringsystem bildet sich also um die eine der optischen Axen. Dreht man hierauf die Lamelle um die Normale ihrer Axenebene so weit, dass die zweite optische Axe in dieselbe Lage kommt, wie vorher die erste, so erblickt man ein ganz ähnliches, zu dieser zweiten Axe gehöriges Ringsystem.

Auf diese Weise stellt sich die Erscheinung dar, wenn die Polarisations-Ebenen des Spiegels und des Nicol'schen Prismas auf einander rechtwinkelig sind. Dreht man aber das Prisma, bis seine Polarisations-Ebene mit jener des Spiegels parallel geworden ist, so ändert sich die Erscheinung in ähnlicher Weise, wie im vorhergehenden Falle; das heisst, an der Stelle des schwarzen Streifens zeigt sich ein weisser, und die etwas lichter gewordenen Farbenringe erscheinen an der Stelle der Zwischenräume der vorherigen Ringe.

Um diese wunderschönen Erscheinungen leicht und sicher beobachten zu können, ist es zweckmässig, an der Axe des Polarisations-Apparates zwischen dem Polarisator und Analysator einen verschiebbaren Ständer anzubringen, welcher einen mittels einer horizontalen Axe drehbaren Messingring trägt. Auf oder in diesem Ringe wird die Krystall-Lamelle so befestigt, dass ihre Axenebene der Polarisations-Ebene des Spiegels (oder des Polarisators überhaupt) parallel ist. Durch Drehung des Ringes um seine Axe kann man bald die eine, bald die andere optische Axe in die gehörige Lage bringen. Auch die optisch-einaxigen Lamellen lassen sich auf oder in diesem Ringe befestigen, welcher dann rechtwinkelig auf die Richtung der Lichtstrahlen eingestellt wird, um das System der kreisrunden Farbenringe mit dem schwarzen Kreuze zu beobachten.

Man nennt diese bunten Farbenringe wohl auch *isochromatische Curven*, weil jeder Ring in der Hauptsache immer dieselben Farben erkennen lässt. Betrachtet man die Ringe in homogenem Lichte, z. B. durch ein rein roth gefärbtes Glas, so vermehrt sich ihre Anzahl sehr bedeutend, während sie zugleich dunkel oder anders gefärbt erscheinen.

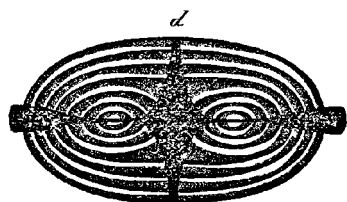
§. 114. **Das Nörrebergische Polarisations-Mikroskop.** Im vorhergehenden Paragraphen wurde vorausgesetzt, dass man sich bei der Beobachtung der isochromatischen Curven eines gewöhnlichen, aus einem Spiegel als Polarisator, und einem Nicol'schen Prisma als Analysator bestehenden Polarisations-Apparates bediene. Noch bequemer und weit entscheidender für optisch-zwei-axige Krystalle ist das *Nörreberg'sche Polarisations-Mikroskop*.

Dieser Apparat besteht wesentlich aus zwei zweckmässig construirten Linsensystemen, welche an einem verticalen Stative zwischen dem polarisirenden

Spiegel und dem analysirenden Prisma angebracht sind, und sich nach Bedürfnis einander nähern oder von einander entfernen lassen, um die zu prüfende Lamelle auf das untere Linsensystem auflegen zu können. Beide Linsensysteme sind so construirt, dass sie in ihrer Vereinigung ein sehr grosses Gesichtsfeld gewähren, und darin liegt eben der wesentliche Vorthail dieses Mikroskopes, welches übrigens keine bedeutende Vergrösserung gewährt.

Die Grösse des Gesichtsfeldes ermöglicht es nämlich, dass man in solchen optisch-zweiaxigen Lamellen, deren Axenebene rechtwinkelig auf ihnen steht, die um beide Axen gebildeten Ringsysteme zugleich beobachten kann, selbst wenn der Winkel der optischen Axen einen recht grossen Werth hat.

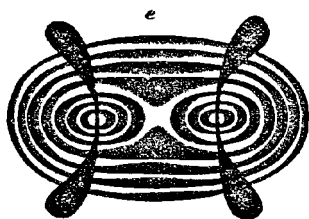
Wird also eine dergleichen Lamelle (z. B. von optisch-zweiaxigem Glimmer zwischen beide Linsensysteme so eingelegt, dass ihre Axenebene der Polarisations-Ebene entweder des Polarisators oder des Analysators parallel ist, so er-



blickt man ein Bild, wie es etwa der nebenstehende Holzschnitt zeigt. Beide Ringsysteme erscheinen mit symmetrischer Figur und Lage* neben einander zugleich, umgeben von lemniscatischen Farbenringen, und getrennt durch einen dunklen Zwischenraum, während sich der schattige Strei-

fen in der Mitte beider Systeme schmal und scharf begränzt zeigt, weit hinaus aber verbreitert und vertuscht. Es ist also auch hier gewissermaasse ein schwarzes Kreuz vorhanden, wie in den optisch-einaxigen Krystallen jedoch mit dem Unterschiede, dass zwei Arme desselben sehr breit und kurz erscheinen, während die beiden anderen Arme sehr schmal beginnen, und sich erst weiterhin ausbreiten. Das Kreuz ist also, wenn auch symmetrisch, so doch nicht regelmässig, wie in den einaxigen Krystallen.

Dreht man hierauf die Lamelle in ihrer eigenen Ebene so weit, bis ihre Axenebene mitten zwischen den Polarisations-Ebenen des Polarisators und Analy-



sators zu liegen kommt, also mit jeder derselben den Winkel von 45° bildet, so verändert sich die Erscheinung, und man erblickt ein Bild von der beistehenden Figur, in welchem beide Ringsysteme nebst den Lemniscaten vollständig zu übersehen sind und jedes derselben von einem hyperbolischen schwarzen Streifen quer durchsetzt wird. Die Scheitel beider Hyperbeln erscheinen schmal un-

scharf begränzt in der Mitte der Ringsysteme, während sich die Arme derselben nach aussen verbreitern und vertuschen.

Da nun die meisten optisch-zweiaxigen Lamellen, deren Axenebene rechtwinkelig auf ihnen steht, diese gleichzeitige Wahrnehmung beider Ring-

*) Diese Symmetrie der Figur und Lage findet nur dann Statt, wenn die beiden optischen Axen gleich geneigt gegen die Lamelle sind, wie diess in den Krystallen des rhombischen Systems und in denjenigen Krystallen des monoklinischen Systems der Fall ist, deren Axenebene dem klinodiagonalen Hauptschnitte nicht parallel ist.

systeme gestatten, so gewährt uns das *Nörreberg'sche* Polarisations-Mikroskop ein ganz vorzügliches Hilfsmittel zur Erkennung des optisch-zweiachsigigen Charakters vieler krystallisirter Mineralien.

Optisch-einaxige Lamellen, welche rechtwinkelig auf die Hauptaxe gespalten oder geschliffen sind, zeigen in *Nörreberg's* Polarisations-Mikroskope dieselbe Erscheinung, wie in dem gewöhnlichen Apparate; zwar kleiner, aber dennoch in viel grösserem Gesichtsfelde, so dass man das farbige Ringsystem und die Arme des schwarzen Kreuzes viel weiter nach aussen verfolgen kann.

§. 115. **Prüfung tesseraler Krystalle und amorpher Mineralien.** Nachdem wir die wichtigsten Hilfsmittel zur Prüfung des optischen Charakters der Mineralien kennen gelernt haben, so verschreiten wir zur specielleren Betrachtung derjenigen Erscheinungen, welche die verschiedenen Krystallsysteme darbieten*). Ein für alle Male wird vorausgesetzt, dass die Polarisations-Ebenen des Polarisators und Analysators auf einander rechtwinkelig eingestellt sind.

Lamellen von durchsichtigen tesseralen Krystallen, z. B. von Steinsalz, Fluorit, Zinkblende, üben auf das polarisirte Licht in der Regel gar keine Wirkung aus, weil sie nur einfache Lichtbrechung besitzen, und folglich keine Umpolarisirung des hindurchgehenden Lichtes hervorzubringen vermögen. Auf dieselbe Weise verhalten sich Lamellen durchsichtiger amorpher Mineralien.

Nur dann, wenn tesserale Krystalle oder amorphe Mineralien eine lagenweise Zusammensetzung aus Schichten von etwas verschiedener materieller Beschaffenheit zeigen, können Erscheinungen eintreten, wie sie durch die von *Biot* sogenannte *polarisation lamellaire* hervorgebracht werden**). Dennoch unterscheiden sich diese Erscheinungen von denen, welche mit der doppelten Lichtbrechung verknüpft sind, wesentlich dadurch, dass die im parallelen Lichte wahrnehmbaren Farben eine ganz regellose Vertheilung zeigen, und dass im convergenten Lichte keine regelmässigen Farbenringe zum Vorschein kommen.

Nach *Des-Cloizeaux* sind es nur zwei tesserale Mineralien, nämlich der Boracit und der Senarmontit, welche wirklich eine doppelte Lichtbrechung zu besitzen scheinen, indem sie im polarisirten Lichte bunte Farbenringe nach dem Gesetze optisch-zweiachsigiger Krystalle erkennen lassen. Bei genauerer Untersuchung bemerkt man jedoch, dass diese Farbenringe keine ganz stetige Ausdehnung besitzen, sondern nur stellenweise durch zerstreute doppelt-brechende Elemente hervorgebracht werden, welche innerhalb eines einfach-brechenden Mediums enthalten sind. Vom Boracit ist es durch *Folger* nachgewiesen worden, dass er oftmals durch eine innere Umbildung oder Metasomatosis bald theilweise, bald gänzlich in Parasit übergegangen ist, dessen Individuen innerhalb seiner Krystalle eine mehr oder weniger regelmässige Anordnung zeigen. *Des-Cloizeaux* hat nun gezeigt, dass es wirklich diese eingeschalteten Parasit-Individuen sind, durch welche die anomalen optischen Erscheinungen des Boracites verursacht werden. Im Senarmontite erscheinen die bunten Farbenringe mehr erweitert und weniger deutlich, als im Boracit; doch ist es bei ihm noch nicht gelungen, die Ursache dieser merkwürdigen Anomalie zu erkennen.

*) Dabei folgen wir wesentlich den Darstellungen, welche *Des-Cloizeaux* in seinem trefflichen *Mémoire sur l'emploi du microscope polarisant*; Paris, 1864 gegeben hat.

**) Ein so gebildeter Krystall ist nämlich gewissermassen einem Systeme von Glasplatten zu vergleichen, welches ja nach §. 110 ebenfalls das hindurchgehende Licht polarisirt.

§. 116. **Prüfung optisch-einaxiger Krystalle.** Lamellen von optisch-einaxigen, also von tetragonalen und hexagonalen Krystallen, welche rechtwinkelig auf die Hauptaxe gespalten oder geschliffen sind, lassen im rechtwinkelig hindurchgehenden parallelen polarisirten Lichte gar keine Einwirkung auf selbiges erkennen. Bringt man sie also in den S. 112 beschriebenen Apparat, dessen Spiegel rechtwinkelig auf einander eingestellt sind, so beobachtet man im Prüfungsspiegel fortwährend Dunkelheit, wie auch die Lamelle in ihrer eigenen Ebene gedreht werden möge; was bereits in den Paragraphen 111 und 112 erläutert worden ist.

Im convergenten polarisirten Lichte dagegen zeigen dergleichen Lamellen nach §. 113 ein System von kreisrunden, farbigen Ringen nebst dem schwarzen Kreuze. Diese Erscheinung findet immer in völliger Regelmässigkeit Statt, sobald die Lamelle nur ganz homogen und, dafern sie durch Schleifung dargestellt wurde, vollkommen rechtwinkelig auf die Hauptaxe geschliffen ist.

Wenn aber beide diese Bedingungen nicht vollkommen erfüllt sind, wenn also die Lamelle nicht genau rechtwinkelig auf die Hauptaxe geschliffen ist, oder wenn sie nicht durchaus homogen beschaffen, sondern einer lamellaren Zusammensetzung aus Schichten von etwas verschiedener materieller Qualität, oder einer Zusammensetzung aus mehreren, nicht ganz parallelen Individuen unterworfen ist, dann kann sowohl das Ringsystem, als auch das schwarze Kreuz in seiner Erscheinung mancherlei Anomalieen darbieten, welche an die Verhältnisse optisch-zweiaxiger Krystalle erinnern. Die farbigen Ringe zeigen dann mehr oder weniger auffallende Defigurationen, und das schwarze Kreuz trennt sich in zwei schwarze Hyperbeln, deren Scheitel einander sehr nahe in der Mitte des ganzen Bildes liegen. Dreht man die Lamelle in ihrer eigenen Ebene, so wird man oftmals finden, dass diese Defigurationen nur bei gewissen Stellungen vorkommen, während sie bei andern Stellungen verschwinden.

Viele Krystalle von Turmalin, Zirkon, Beryll, Mellit und von andern optisch-einaxigen Mineralien lassen dergleichen Anomalieen wahrnehmen, ohne dass man deshalb berechtigt sein dürfte, ihren eigentlichen optischen Charakter zu bezweifeln. Man hat dann besonders den innersten, centralen Ring zu beachten, welcher nicht mehr eine ganz stetige Curve darstellt, wie diess bei wirklich zwei-axigen Lamellen der Fall ist, sondern aus zwei, einander nicht genau correspondirenden Kreisbogen besteht.

Um endlich darüber zu entscheiden, ob die Doppelbrechung einer einaxigen Lamelle positiv oder negativ ist, dazu empfiehlt *Des-Cloizeaux* besonders folgendes Verfahren. Man bringe zwischen die zu prüfende Lamelle und das Objectiv des Polarisations-Mikroskopes ein sehr dünnes Blatt von optisch-zwei-axigem Glimmer*), so dass dessen Axenebene die beiden Polarisations-Ebenen unter 45° schneidet. Durch die Einschaltung dieses Glimmerblattes trennt sich das schwarze Kreuz in zwei Hyperbeln, deren Scheitel-Tangenten die Axenebene des Glimmerblattes entweder rechtwinkelig durchschneiden, oder ihr parallel sind. Im

*) Die Dicke des Glimmerblattes darf höchstens so gross sein, wie die einer sogenannten Viertelundulations-Lamelle.

ersteren Falle hat die geprüfte Lamelle negative, im zweiten Falle positive Doppelbrechung. Eine Dispersion der optischen Axen findet in den optisch-einaxigen Krystallen niemals Statt.

§. 117. **Prüfung rhombischer Krystalle.** In diesen Krystallen ist die Axenebene stets parallel einem der drei Hauptschnitte, und zwar liegen die beiden optischen Axen symmetrisch zwischen den krystallographischen Axen desselben Hauptschnittes, woraus denn folgt, dass die optischen Mittellinien oder Bisectricen mit diesen krystallographischen Axen zusammenfallen.

Ist also der Krystall spaltbar nach einem derjenigen beiden Pinakoide, welche rechtwinkelig auf der Axenebene stehen, so wird die Normale der Spaltungslamelle entweder mit der spitzen oder mit der stumpfen Bisectrix zusammenfallen; und so wird man im ersteren Falle die beiden Ringsysteme im Polarisations-Mikroskope deutlich erblicken, sobald der scheinbare (das heisst, der in der Luft gemessene) Neigungswinkel der beiden optischen Axen nicht grösser ist, als 420° . Die meisten zweiaxigen Glimmer und der Topas liefern dafür ausgezeichnete Beispiele.

Ist aber der Krystall nur spaltbar nach demjenigen Pinakoide, welches der Axenebene parallel liegt, so ist man meist genöthigt, zwei Lamellen schleifen zu lassen, welche den beiden anderen Pinakoiden parallel sind, und von denen die eine, auf welcher die spitze Bisectrix normal steht, die Beobachtung der beiden Ringsysteme jedenfalls gewährleistet. Nur wenn der Krystall nach einem dieser Pinakoide tafelförmig ausgedehnt ist, wird man die Schleifung der entsprechenden Lamelle entbehren können.

Ist endlich der Krystall nach gar keinem der Pinakoide spaltbar oder tafelförmig ausgedehnt, so muss man drei Lamellen schleifen lassen, welche den drei Pinakoiden parallel sind, und wird dann in derjenigen Lamelle, auf welcher die Axenebene und die spitze Bisectrix normal sind, die beiden Ringsysteme beobachten können.

Wenn die scheinbare Divergenz der optischen Axen sehr gross ist, so fallen die Ringsysteme ausserhalb des Gesichtsfeldes, und dann muss man zu anderen Hilfsmitteln seine Zuflucht nehmen; wie z. B. die Lamelle in Oel, statt in der Luft beobachten, weshalb wir jedoch auf die Abhandlungen von *Des-Cloizeaux* und *Andere* verweisen müssen.

Bei allen diesen Prüfungen kann man sich auch des gewöhnlichen, aus einem Spiegel als Polarisator, und einem *Nicol'schen* Prisma als Analysator bestehenden Polarisations-Apparates bedienen; nur muss dann die Lamelle in dem zwischen beiden Polarisatoren befindlichen, und um eine horizontale Axe drehbaren Ringe in solcher Lage befestigt werden, dass ihre Axenebene der Polarisations-Ebene des Spiegels parallel ist, worauf man dann durch Drehung des Ringes abwechselnd die eine und die andere optische Axe in diejenige Richtung bringt, welche die Beobachtung des ihr angehörigen Ringsystemes gestattet. Auf diese Weise bringt man sich also die beiden Ringsysteme successiv zur Wahrnehmung.

Um über den positiven oder negativen Charakter der Doppelbrechung in Betreff der spitzen Bisectrix) zu entscheiden, dazu kann man, wenigstens in denjenigen Fällen, da die Lamelle im Polarisations-Mikroskope beide Systeme

von Farbenringen zeigt, auf ähnliche Weise gelangen, wie bei den optisch-eiaxigen Krystallen, indem man nämlich ein sehr dünnes Blatt von zweiaxigem Glimmer zwischen das Objectiv und die zu prüfende Lamelle so einschaltet, dass die Axenebene des Glimmers mitten zwischen beiden Polarisations-Ebenen liegt. Das unregelmässige schwarze Kreuz zerfällt dann abermals in zwei (unregelmässige hyperbolische Schweife, deren Scheitel-Tangenten parallel oder rechtwinkelig mit der Axenebene des Glimmerblattes sind, je nachdem die Lamelle positive oder negative Doppelbrechung besitzt. In anderen Fällen muss man statt des Glimmerblattes eine keilförmige Platte von Quarz zu Hilfe nehmen.

Dass die verschiedenen farbigen oder homogenen Lichtarten, aus denen das weisse Licht besteht, eine mehr oder weniger verschiedene Brechbarkeit besitzen, diess ist die Ursache, dass in den zweiaxigen Krystallen die optischen Axen für jede Lichtart oder jede Farbe eine etwas verschiedene Lage haben. Man nennt diese Erscheinung die Dispersion der optischen Axen; sie giebt sich zwar gewöhnlich nur in geringem Grade zu erkennen, sie findet aber doch Statt, und begründet einen neuen wesentlichen Unterschied zwischen den optisch-zweiaxigen und eiaxigen Krystallen, welche letztere keine Dispersion der optischen Axe zeigen.

In den Krystallen des rhombischen Systemes offenbart sich die Dispersion symmetrisch innerhalb der Axenebene, oder dergestalt, dass die den verschiedenen Farben entsprechenden Axen mit der Bisectrix beiderseits gleiche Winkel bilden.

Wie sich die von *Reusch* entdeckten Schlagfiguren benutzen lassen, um in den optisch-zweiaxigen Glimmern zu erkennen, ob die Ebene der optischen Axen der Makrodiagonale oder der Brachydiagonale des Prismas ∞P parallel ist, davon ist bereits oben S. 101 die Rede gewesen*).

§. 118. **Prüfung monoklinischer Krystalle.** In den Krystallen des monoklinischen Systemes ist die Axenebene entweder parallel oder rechtwinkelig mit dem klinodiagonalen Hauptschnitte (oder mit der Symmetrie-Ebene) des Systemes. Im ersteren Falle haben die beiden optischen Axen und deren Mittellinien gegen die Hauptaxe und Klinodiagonale eine Lage, welche sich nicht auf ein allgemeines Gesetz zurückführen, sondern nur jedesmal durch das Experiment bestimmen lässt. Im zweiten Falle coincidirt stets eine der beiden Mittellinien oder Bisectricen mit der Orthodiagonale, während die andere in den klinodiagonalen Hauptschnitt fällt. Wir wollen beide Fälle besonders betrachten.

1) Die Axenebene ist parallel dem klinodiagonalen Hauptschnitte.

Besitzt der Krystall in diesem Falle eine deutliche klinodiagonale Spaltbarkeit, so lässt sich in einer Spaltungslamelle desselben die Lage der beiden Bisectricen leicht bestimmen. Man braucht nämlich die Lamelle nur im parallelen polarisirten Lichte einmal in ihrer eigenen Ebene herumdrehen, und diejenigen beiden Richtungen zu bemerken, nach welchen sie das Maximum der Verdunkelung zeigt; diese beiden, auf einander rechtwinkelligen Richtungen sind es, in welche die Bisectricen fallen, und man wird finden, dass solche keine

*) Während des Druckes dieses Bogens kam mir die treffliche Abhandlung von *Bauer* über den Glimmer (*Poggend. Ann.* B. 138, S. 337 ff.) zu Gesicht, in welcher die Wichtigkeit dieser durch die Schlagfiguren ermöglichten Unterscheidung der Glimmer nach ihrer ganzen Bedeutung hervorgehoben, und das Verfahren zur Erzeugung jener Figuren ausführlich erläutert wird.

symmetrische Lage zu der Hauptaxe und Klinodiagonale haben; woraus denn folgt, dass auch die optischen Axen unsymmetrisch gegen diese beiden krystallographischen Axen liegen. Eine Spaltungslamelle von Gyps lässt diess sehr gut erkennen. Dasselbe leistet der Krystall unmittelbar, wenn er dünn tafelförmig nach den Flächen des Klinopinakoides ist. Lässt man dann aus einem dickeren Krystalle zwei Lamellen schleifen, welche auf der einen und auf der anderen Bisectrix rechtwinkelig sind, so wird wenigstens die eine derselben im Polarisations-Mikroskope die beiden Ringsysteme beobachten lassen.

Hätte man gefunden, dass eine der beiden Bisectricen ungefähr rechtwinkelig auf der Fläche des Orthopinakoides, oder der Basis, oder eines Hemidomas ist, und besitzt der Krystall nach derselben Fläche entweder eine tafelförmige Gestalt, oder eine zweite Spaltbarkeit, so wird man im Polarisations-Mikroskope entweder unmittelbar durch den Krystall, oder durch eine Spaltungslamelle beide Ringsysteme, jedoch mit unsymmetrischer Figur und Lage, wahrnehmen. Diess zeigen z. B. manche, durch das vorherrschende Orthopinakoid tafelförmige oder säulenförmige Diopsidkrystalle.

2) Die Axenebene ist normal auf dem klinodiagonalen Hauptschnitte.

In diesem Falle verhalten sich die Krystalle ungefähr auf ähnliche Weise, wie jene des rhombischen Systemes, jedoch etwas verschieden, je nachdem die spitze Bisectrix der Orthodiagonale parallel, oder auf ihr rechtwinkelig ist. Fällt diese Bisectrix in die Orthodiagonale, und besitzt der Krystall klinodiagonale Spaltbarkeit, oder ist er tafelförmig nach dem Klinopinakoide, so sieht man durch eine Spaltungslamelle, oder auch unmittelbar durch den Krystall selbst, im Polarisations-Mikroskope meist beide Ringsysteme zugleich.

Die Dispersion der optischen Axen giebt sich in den monoklinischen Krystallen auf verschiedene Weise zu erkennen, je nachdem die Axenebene selbst diese oder jene Lage hat; ihre Wirkungen sind oft ziemlich auffallend, doch müssen wir auf eine nähere Erörterung derselben verzichten.

§. 449. **Prüfung triklinischer Krystalle.** Für die Krystalle des triklinischen Systemes lässt sich im Allgemeinen gar keine bestimmte Relation zwischen der Lage der Axenebene und den Elementen des krystallographischen Axensystemes aufstellen; weshalb denn in jedem concreten Falle die Auffindung der Axenebene, der optischen Axen und ihrer Mittellinien durch Experimente versucht werden muss.

Sind deutliche Spaltungsflächen vorhanden, so hat man zuvörderst die verschiedenen Spaltungslamellen einer Untersuchung zu unterwerfen; geben diese keine hinreichenden Resultate, so wird man die vielleicht vorkommenden tafelförmigen Krystalle mit zu Hilfe nehmen. Wenn aber auch diese noch nicht zum Ziele gelangen lassen, dann bleibt nichts anderes übrig, als nach verschiedenen Richtungen Lamellen schleifen zu lassen, bei deren Wahl man theils auf die etwa schon gefundenen Indicationen, theils auf die Symmetrie-Verhältnisse der Krystalle Rücksicht zu nehmen hat.

Die Dispersions-Erscheinungen sind in diesem Krystallsysteme ganz eigenthümlich, und noch verwickelter, als in dem monoklinischen Systeme.

§. 120. **Circular-Polarisation des Quarzes.** Der Quarz zeigt die Polarisation des Lichtes in der ganz besonderen Weise, welche von *Fresnel* die Circular-Polarisation genannt wurde, und in der eigenthümlichen tetartoëdrischen Ausbildung seiner Krystallformen begründet ist, welcher zufolge die Quarzkrystalle überhaupt als rechts und als links gebildete, enantiomorphe Krystalle zu unterscheiden sind.

Diese Circular-Polarisation giebt sich in den rechtwinkelig auf die Hauptaxe geschliffenen Krystallplatten, im convergenten polarisirten Lichte besonders durch folgende Erscheinungen zu erkennen.

1) Die kreisrunden Farbenringe erscheinen wie in jeder anderen optisch-einaxigen Lamelle; allein das schwarze Kreuz ist in seinem centralen Theile völlig unsichtbar und nur nach aussen hin mehr oder weniger zu bemerken.

Blos ganz dünne Platten lassen noch den mittleren Theil des Kreuzes erkennen; sobald aber ihre Dicke 3,5 Millimeter erreicht hat, so fehlt dieser Theil gänzlich in dem Bilde der isochromatischen Ringe.

2) Das von dem innersten Ringe umschlossene kreisrunde Feld erscheint nicht mehr weiss, sondern gleichmässig gefärbt; und zwar hängt die Art der Farbe von der Dicke der Platte ab, weshalb sie in gleich dicken Platten dieselbe, in ungleich dicken Platten verschieden ist.

3) Dreht man den Analysator des Polarisations-Apparates nach rechts oder nach links, so verändert sich die Farbe des centralen Feldes in der aufwärts oder abwärts steigenden Reihe der prismatischen Farben, während sich die farbigen Ringe zugleich in vier Bogen theilen, und etwas erweitern oder verengern, je nachdem die Drehung nach der einen oder der andern Richtung erfolgte.

4) Die durch diese Drehung des Analysators bewirkte Farbenveränderung des centralen Feldes erfolgt in je zwei Platten von gleicher Dicke genau auf dieselbe Art, wenn beide Platten entweder von einem rechts, oder von einem links gebildeten Krystalle abstammen. Gehört aber die eine Platte einem rechten, die andere Platte einem linken Krystalle an, so muss die Drehung bei dem einen und bei dem andern nach entgegengesetzten Richtungen vollzogen werden, um dieselbe Aufeinanderfolge der Farben erscheinen zu lassen.

5) Ob eine Platte einem rechts oder einem links gebildeten Krystalle angehört, diess wird daran erkannt, dass die während der Drehung des Analysators eintretende Erweiterung der Farbenringe bei jener durch die Drehung nach rechts, bei dieser durch die Drehung nach links erfolgt.

6) Legt man zwei gleich dicke aber enantiomorphe Platten übereinander, so zeigen sie im Polarisations-Apparate die sogenannten *Airy'schen* Spiralen.

Wegen der Erklärung aller dieser Erscheinungen müssen wir auf die Lehrbücher der Physik überhaupt, oder der Optik insbesondere verweisen. Nach *Des-Cloizeaux* zeigt unter den Mineralien der Zinnober gleichfalls die Erscheinungen der Circular-

Polarisation, wie sie denn auch bei dem chlorsauren Natron und bei manchen Flüssigkeiten vorkommt. Eine Uebersicht aller bis jetzt bekannten, durch Circular-Polarisation ausgezeichneten Krystalle gab *Rammelsberg* in den Berichten der deutschen chemischen Gesellschaft für 1869, S. 34 ff.

Sehr interessante Beobachtungen über die Erzeugung der Circular-Polarisation in zweiaxigem Glimmer, durch eine eigenthümliche Combination oder Aufsichtung vieler Lamellen desselben, theilte *Reusch* mit, in Monatsberichten der Berliner Akademie, 1869, Juli, S. 530 ff.

§. 121. **Allgemeine Bemerkung; Stauroskop.** Obgleich die isochromatischen Curven zu den schönsten und entscheidendsten optischen Erscheinungen der Krystalle gehören, so ergibt sich doch aus den vorhergehenden Paragraphen, dass ihre Wahrnehmung von mancherlei Bedingungen abhängig ist, welche nicht immer ohne Weiteres erfüllt sind, und oftmals nur durch künstliche Schleifung oder durch andere Vorbereitungen erfüllt werden können.

Von einem allgemeineren Gesichtspunkte aus lassen sich übrigens nach *Bertin* die in den Lamellen doppelt-brechender Krystalle wahrnehmbaren Erscheinungen des polarisirten Lichtes in folgenden Sätzen zusammenfassen.

1) In den optisch-einaxigen Krystallen sieht man:

- a) ein kreisrundes Ringsystem, wenn die Lamelle rechtwinkelig auf die Hauptaxe ist;
- b) ein hyperbolisches System, wenn die Lamelle der Hauptaxe parallel ist; und
- c) elliptische oder auch hyperbolische Bogen, wenn die Lamelle schief gegen die Hauptaxe ist.

2) In den optisch-zweiaxigen Krystallen sieht man:

- a) ein elliptisches Ringsystem, wenn die Lamelle rechtwinkelig auf einer der optischen Axen ist;
- b) hyperbolische Linien, wenn die Lamelle der Axenebene parallel ist; und
- c) Lemniscaten, wenn die Lamelle auf einer der optischen Mittellinien rechtwinkelig ist.

Dabei wird freilich immer eine angemessene Dicke der Lamellen vorausgesetzt; auch muss man oftmals homogenes Licht anwenden, um sich die Erscheinungen wahrnehmbar zu machen.

Im Jahre 1855 hat *v. Kobell* ein Instrument angegeben, welches er *Stauroskop* nannte, weil sein Gebrauch wesentlich auf der Beobachtung des schwarzen Kreuzes in einer Kalkspath-Lamelle beruht. Mittels dieses Stauroskopes lassen sich die optischen Verhältnisse der Krystalle nach verschiedenen Richtungen untersuchen; *Grailich*, welcher die mathematische Theorie desselben bearbeitet hat, war daher der Ansicht, dass sich dieses Instrument bei seiner Einfachheit und vielfältigen Brauchbarkeit bald in den Händen aller Mineralogen befinden werde. Eine vollkommenerere Einrichtung desselben wurde neulich von *Brezina* vorgeschlagen, sowie der Gebrauch desselben in dieser neuen Form erläutert*).

*) *Poggendorff's Annalen* B. 128, 1856, S. 448; und B. 130, 1867, S. 144.

Sehr interessant sind die Versuche von *Pfaff* über den Einfluss eines einseitigen Druckes auf die optischen Eigenschaften der Krystalle. Bei allen von ihm untersuchten einaxigen Krystallen verwandelte sich durch einen, rechtwinkelig auf die optische Axe ausgeübten Druck das kreisförmige Ringsystem in ein elliptisches, und das schwarze Kreuz in zwei Hyperbeln. Doch gelang es ihm nur bei dem Kalkspath, diese Veränderung bleibend hervorzubringen; *Poggend. Ann.* B. 107, S. 333 und B. 108, S. 598 ff. Wenn man bedenkt, wie z. B. viele aufgewachsene Krystalle früher, im Zustande der Submersion, Jahrhunderte hindurch einem zwar vielseitigen aber doch nicht allseitigen Drucke ausgesetzt gewesen sein können, so wäre wohl eine permanente Aenderung ihrer optischen Eigenschaften möglich, durch welche sich vielleicht manche Anomalieen erklären lassen würden.

§. 122. **Pleochroismus der Krystalle.** Wie die Doppelbrechung so ist auch der Pleochroismus eine nur an pelluciden Krystallen zu beobachtende Erscheinung. Mit *Haidinger* nennen wir Pleochroismus die Eigenschaft, im transmittirten Lichte nach verschiedenen Richtungen eine verschiedene Farbe zu zeigen. Die Krystalle des Tesseralsystemes ermangeln dieser Eigenschaft; die Krystalle der übrigen Systeme besitzen sie aber in einem höheren oder geringeren Grade und zwar erscheint sie als Dichroismus in den Krystallen des tetragonalen und hexagonalen Systemes, als Trichroismus in den rhombischen und klinoëdrischen Krystallen.

Die Richtungen, nach welchen die verschiedenen Farben sichtbar werden, sind in den dichromatischen Krystallen parallel und rechtwinkelig der Hauptaxe, in den trichromatischen Krystallen des rhombischen Systemes parallel den drei krystallographischen Axen, oder rechtwinkelig auf den drei Hauptschnitten; in den klinoëdrischen Krystallsystemen werden sie z. Th. gleichfalls durch drei auf einander senkrechte Linien bestimmt.

Uebrigens sind diese Farbenverschiedenheiten keinesweges in allen Fällen sehr auffallend; meistens erscheinen sie nur als Schattirungen und Abstufungen einer und derselben Hauptfarbe, und nur in seltenen Fällen als wesentlich verschiedene Farben.

Von dichromatischen Krystallen sind es besonders die des Vesuvischen Glimmers des Turmalines, des Pennines, von trichromatischen die des Cordierites, des Brasilianischen Andalusites, des Diaspors von Schemnitz, des Axinites, an welchen der Pleochroismus sehr deutlich zu bemerken ist. *Haidinger* hat eine sehr wichtige Abhandlung über diesen Gegenstand bekannt gemacht (*Poggend. Ann.* B. 65, 1845 S. 1 ff.), auch ein besonderes Instrument, das Dichroskop, angegeben, mittels dessen man die nach verschiedenen Richtungen austretenden Farben in die beiden Strahlen *O* und *E* zerlegen und genauer studiren kann; wie er sich denn überhaupt, durch zahlreiche Beobachtungen und Entdeckungen, sehr grosse Verdienste um die Dioptrik der Krystalle erworben hat.

§. 123. **Farbenwandlung, Asterismus und Irisiren.** Einige krystalinische Mineralien zeigen nach gewissen Richtungen sehr lebhaft, buntfarbige oder schillernde Lichtreflexe, welche in den angränzenden Richtungen schwächer werden, und weiterhin gänzlich verschwinden; man hat diese Erscheinung mit dem Namen der Farbenwandlung belegt, während sie vielleicht richtiger Farbenschiller genannt werden könnte. Sie kommt z. B. buntfarbig am Labradorit auf den brachydiagonalen Spaltungsflächen, und fast kupferroth am Hypersthen auf

denselben Spaltungsflächen vor. Gewisse Varietäten des Adulars und des Chrysoberylls lassen gleichfalls nach bestimmten Richtungen einen bläulichen Lichtschein wahrnehmen.

Nach *Brewster's* mikroskopischen Untersuchungen ist die Farbenwandlung des Labradorites darin begründet, dass das Mineral eine Menge sehr dünner viereckiger Poren enthält, welche ihm wie kleine Lamellen in paralleler Stellung eingeschaltet sind, wogegen *Bonsdorff* die Ursache der Erscheinung in einer Interponirung von Kieselerde vermuthete. *Vogelsang* hat jedoch neuerdings gezeigt, dass der blaue Lichtschein der Substanz des Labradorites eigenthümlich angehört, und wahrscheinlich als ein Polarisations-Phänomen zu erklären ist, während die gelben und rothen Reflexe durch zahlreiche interponirte Lamellen von Diallag, die grünen und violetten Reflexe aber durch eine Vereinigung der letzteren mit dem blauen Lichtschiebe hervorbracht werden. Vergl. dessen Abhandlung: *Sur le Labradorite coloré*, in den *Archives Néerlandaises*, tome III, 1868. Eben so hat *Th. Scheerer* dargethan, dass die Erscheinung am Hypersthen durch zahlreiche braune bis schwarze Lamellen eines fremdartigen Mineralen bedingt sind, welche dem Hypersthen parallel seinen Spaltungsflächen interponirt sind und von *Vogelsang* als Diallag gedeutet werden. *Kosmann*, welcher sich mit sehr genauen Untersuchungen über das Schillern des Hypersthens beschäftigte, schliesst sich dieser Deutung an und zeigt, dass die lamellaren Mikrolithe nach einer Fläche des Brachyprismas ∞P_3 orientirt sind; Neues Jahrbuch für Mineralogie u. s. w., 1869, S. 532 ff. — Mit dieser Farbenwandlung sehr nahe verwandt ist das Schillern des sogenannten Sonnensteines, welches nach *Scheerer* durch eine ähnliche Interponirung vieler sehr dünner Eisenglanzschüppchen (nach *Kenngott* durch Göthitschuppen) verursacht wird; wie denn überhaupt eine solche Interponirung mehrfach vorkommt und derartige Lichtphänome zur Folge hat. *Poggend.* Ann. B. 64, 1845, S. 153 ff. Ueber das Schillern der Krystallflächen überhaupt vergl. *Haidinger* in *Poggend.* Ann. B. 70, 1847, S. 574 und B. 71, S. 321 ff. Eine sehr gute Abhandlung über das Schillern gewisser Krystalle gab *E. Reusch*, in *Poggend.* Ann. B. 116, 1862, S. 392 ff. Er erklärt die Erscheinung aus sehr feinen, die ganze Masse des Krystalles in gleicher Richtung durchsetzenden Spaltungs- oder Absonderungs-Klüften, welche gegen die äussere Fläche geneigt sind, und beweist die Richtigkeit dieser Ansicht durch Experiment und Rechnung; weitere Mittheilungen von ihm über denselben Gegenstand finden sich ebendasselbst B. 118 und B. 120.

Das bunte Farbenspiel des edlen Opales scheint seiner Ursache nach mit der Farbenwandlung des Labradorites in sehr naher Beziehung zu stehen, obwohl der Opal ein amorphes Mineral ist. *Brewster* hat nämlich gezeigt, dass in der Masse des Opales eine Menge mikroskopischer Poren lagenweise nach drei verschiedenen Richtungen vertheilt sind, und dass die Verschiedenheit der Farben von der verschiedenen Grösse dieser Poren abhängig ist.

Dagegen war *Fuchs* der Ansicht, dass das Farbenspiel des edlen Opales von feinen Quarztheilen herrühren möge, welche der Opalmasse in einer bestimmten Lage interponirt sind; eine Ansicht, die auch *G. Bischof* für wahrscheinlich hält.

An die Farbenwandlung schliesst sich ferner auch, wegen seiner Abhängigkeit von der Krystallform oder Textur, der Asterismus an. So nennt man nämlich den eigenthümlichen, nach bestimmten Richtungen orientirten Lichtschein, welchen gewisse Mineralien im reflectirten oder transmittirten Lichte erkennen lassen, und namentlich manche Sapphirkrystalle (die sogenannten Sternsapphire) in der Form eines sechsstrahligen Sternes zeigen. *Volger* hat bewiesen, dass in diesem Falle die Erscheinung in einer vielfach wiederholten lamellaren Zwillingsbildung begründet

ist. Auch gehört hierher der schielende Lichtstreifen, welchen die feinfaserigen Varietäten des Chrysotiles, Faserkalkes, Fasergypses u. a. Mineralien quer über die Fasern, und der kreisförmige Lichtschein, welchen sie zeigen, wenn sie halbkugelig geschliffen werden.

Dieselben Erscheinungen wiederholen sich in den, unter dem Namen Katzenauge bekannten, von parallelen Amiantfasern durchwachsenen Varietäten des Quarzes. In allen diesen Fällen sind sie in der faserigen Textur der betreffenden Mineralien begründet. Ihre Theorie ist nahe dieselbe, wie die der sogenannten Höfe oder Halos. Die sehr gute Abhandlung von *Volger* über den Asterismus steht in den Sitzungsberichten der K. K. Akademie der Wiss. zu Wien, B. 19, 1856, S. 103 ff. Früher ist derselbe Gegenstand ausführlich von *Babinet* behandelt worden, in *Comptes rendus*, 1837 p. 762 ff.

G. Rose fand den sehr ausgezeichneten sechsstrahligen Asterismus eines Glimmers von South-Burgess in Canada begründet in der Einschaltung oder Interponirung zahlloser kleiner, breitsäulenförmiger Krystalle, deren Axen sich meist unter 60° schneiden, und welche nach *Des-Cloizeaux* einaxiger Glimmer sind, womit sich *Rose* neuerlich einverstanden erklärt, während er früher geneigt war, sie für Disthen zu halten. Auch erkannte er auf geätzten Flächen des Braunauer Meteoreisens einen tetragonalen Asterismus, welcher an einem Hausenblasen-Abdrucke sichtbar wurde, und in der Einschaltung vieler kleiner säulenförmiger Krystalle begründet ist, welche den Hexäderkanten parallel liegen. Er schliesst aus diesen seinen Beobachtungen, dass der Asterismus wahrscheinlich in allen Fällen durch regelmässige Interponirung kleiner Krystalle bedingt werde. Monatsberichte der Berliner Ak. der Wiss. 1862, S. 614 ff. und 1869, S. 344. Nach *Vogelsang* zeigen Dünnschliffe des Labradorites, welche der Fläche $\infty P \infty$ parallel sind, wenn man eine Kerzenflamme durch sie betrachtet, einen vielstrahligen Stern, in welchem besonders zwei Strahlen sehr hell sind; auch er erklärt diesen Asterismus durch die Wirkung der sehr zahlreich interponirten Mikrolithe von Diallag. — Fast gleichzeitig mit *Rose's* erster Abhandlung erschien in den Sitzungsberichten der königl. Baier. Ak. der Wiss. eine Abhandlung von *v. Kobell* über den Asterismus und die *Brewster's*chen Lichtfiguren, welche letztere auf geätzten oder rauh geschliffenen Flächen erscheinen, und mit dem Asterismus verwandt sind. An mehreren Krystallen verschiedener Krystallsysteme zeigt *v. Kobell*, wie diese Lichtfiguren durch leichte Aetzung hervorgebracht werden können. Dass *G. Rose's* Erklärung nicht allgemein zulässig sei, bemerkt *v. Kobell* ebendasselbst, 1863, S. 65. Ein besonderes Werk über den Asterismus des Calcites von *Haushofer* erschien in München im Jahre 1865.

Das Irisiren endlich ist eine Erscheinung, welche lediglich durch das Dasein sehr feiner Klüfte und Risse bedingt wird, wie solche besonders in leicht spaltbaren krystallinischen Mineralien parallel den Spaltungsflächen leicht entstehen, aber auch nach anderen Richtungen, und eben so in Mineralien von geringer oder von schwieriger Spaltbarkeit hervorgebracht werden können. Diese feinen Klüfte oder Risse zeigen nämlich halbkreisförmig oder bogenförmig verlaufende, concentrische regenbogenähnliche Farbenzonen, welche, wie die bunten Farben dünner Lamellen überhaupt, durch die Interferenz des Lichtes zu erklären sind.

7. Glanz, Farbe und Pellucidität der Mineralien überhaupt.

§. 124. Allgemeine Bemerkungen über diese Eigenschaften. Glanz, Farbe und Pellucidität sind drei optische Eigenschaften, welche für die krystall-

nischen und amorphen Mineralien zugleich betrachtet werden können, und wegen ihrer leichten und sicheren Wahrnehmbarkeit einen grossen Werth besitzen, weshalb sie durchaus nicht vernachlässigt werden dürfen, wenn sie auch keine schärfere, mathematisch-physikalische Bestimmung zulassen, wie diess mit den meisten bisher betrachteten Eigenschaften der Fall war.

Wir wollen erst einige allgemeine Betrachtungen über diese Eigenschaften anstellen, bevor wir zur Aufzählung ihrer Modalitäten und Abstufungen übergehen.

Unter dem Glanze der Körper versteht man die, durch die spiegelnde Reflexion des Lichtes von ihren mehr oder weniger glatten Oberflächen, in Verbindung mit zerstreutem Lichte hervorgebrachte Erscheinung, sofern man dabei von der Farbe abstrahirt.

Dove hat gezeigt, dass auch das von den Körpern zerstreute Licht bei der Erzeugung des Glanzes mit im Spiele ist. Schon die qualitativen Unterschiede des Metallglanzes, Glasglanzes u. s. w. deuten darauf hin, dass die Mitwirkung eines von den Körpern ausgehenden Lichtes erfordert wird, und das bloß äusserlich gespiegelte Licht zur Hervorbringung des Glanzes nicht ausreicht.

Unter der Farbe der Körper versteht man dagegen diejenige eigenthümliche Erscheinung, welche das von ihnen reflectirte oder transmittirte Licht, abgesehen von Glanz und Helligkeit, zu verursachen pflegt.

Die Pellucidität endlich ist die Fähigkeit eines Körpers, das Licht zu transmittiren; das Gegentheil dieser Eigenschaft lässt sich als Opacität bezeichnen.

Die qualitativen Verschiedenheiten, welche in Betreff des Glanzes und der Farbe Statt finden, lassen sich nicht durch Begriffe, sondern nur durch unmittelbare Wahrnehmung zum Bewusstsein bringen, weil die Modalität, das So oder Anders ihrer Erscheinung lediglich in der Art und Weise der durch sie erregten sinnlichen Affection begründet ist*). Daher kann man die mancherlei Varietäten des Glanzes und der Farbe nur empirisch kennen lernen, indem man sie wiederholt an solchen Körpern beobachtet, an denen sie besonders ausgezeichnet vorkommen.

§. 125. **Metallischer und nicht-metallischer Habitus.** Man gelangt nun leicht zur Anerkennung zweier Hauptverschiedenheiten des Eindruckes, welche sich sowohl bei dem Glanze als auch bei der Farbe geltend machen, und von grosser Bedeutung für die Physiographie der anorganischen Körperwelt erweisen. Es sind diess die Verschiedenheiten des metallischen und des nicht-metallischen Glanzes, der metallischen und der nicht-metallischen Farbe; Verschiedenheiten, welche zum Theil dem Gegensatze der Opacität und Pellucidität entsprechen. Zwar ist es nach dem Vorigen nicht wohl möglich, diesen Unterschied durch Definitionen auszudrücken; allein die Anschauung nöthigt uns zu seiner Anerkennung, und wir werden uns daher empirisch die Kenntniss von Dem zu verschaffen haben, was man unter der einen oder anderen Art des Glanzes und der Farbe versteht.

*) Hiermit soll natürlich nicht gesagt werden, dass diese qualitativen Verschiedenheiten nicht in dem Wesen der Körper begründet sind, sondern nur, dass der subjective Eindruck oder die Empfindung selbst nicht definiert werden kann. In dieser Hinsicht verhalten sich die Arten des Glanzes und der Farben wie die Töne.

Diese Hauptverschiedenheiten beider Eigenschaften, sowie die Verschiedenheiten des pelluciden und opaken Zustandes begründen nun aber den wichtigen Gegensatz des metallischen und des nicht-metallischen Habitus. Man schreibt nämlich einem Körper metallischen Habitus zu, wenn derselbe zugleich metallischen Glanz, metallische Farbe und völlige Undurchsichtigkeit zeigt; nicht-metallischen Habitus dagegen, wenn sowohl der Glanz als die Farbe nicht-metallisch sind, und ausserdem noch Pellucidität vorhanden ist. Halb-metallischer oder metalloidischer Habitus findet dann Statt, wenn nur zwei jener Eigenschaften vorhanden sind, besonders aber, wenn der Körper nicht völlig opak ist.

Dieser Gegensatz des metallischen und nicht-metallischen Habitus giebt sich dem einmal damit vertraut gewordenen Auge in jedem Falle auf den ersten Blick zu erkennen, lässt sich an dem kleinsten Körnchen wie an grösseren Stücken eines Mineralen mit Leichtigkeit und Sicherheit auffassen, und gewinnt daher nicht nur für die Diagnose der einzelnen Species, sondern auch für die Gruppierung oder Classification sämmtlicher Species, eine hohe Wichtigkeit. Wir werden ihn daher künftig ganz besonders berücksichtigen.

Wenn sich auch nicht läugnen lässt, dass Uebergänge aus dem metallischen in den nicht-metallischen Habitus vorkommen, wie ja solche durch den metalloidischen Habitus zugestanden werden, so tritt doch in der Mehrzahl der Fälle jener Gegensatz so bestimmt hervor, dass wir ihn nicht fallen lassen dürfen. Er ist übrigens derselbe, welcher bekanntlich in der Chemie die erste Eintheilung der Elemente begründete, und auch auf dem Gebiete dieser Wissenschaft noch einen gewissen Werth behauptet, obgleich er sich für einzelne Elemente nicht ganz scharf durchführen lässt. In dieser Hinsicht bemerkt *Rammelsberg* sehr richtig: »während eine strenge und absolute Classification der Natur widerstreitet, so ist es dennoch eine Hauptaufgabe für eine wissenschaftliches Lehrgebäude, Trennungen einzuführen und die Körper in Abtheilungen zu bringen, damit das ganze Gebiet eine Uebersicht gestatte und das Studium erleichtert werde. Insofern ist die Unterscheidung der einfachen Stoffe in metallische und nicht-metallische Stoffe sehr gut, da ihr Zweck kein anderer ist, als gewisse Hauptunterschiede im Allgemeinen geltend zu machen.« Lehrbuch der Stöchiometrie, S. 59.

Der Unterschied des metallischen und des nicht-metallischen Habitus gewinnt aber auch Bedeutung für viele chemische Verbindungen, und ganz besonders für die Mineralien, bei denen der metallische Habitus in der Regel auch mit grossem specifischem Gewichte und mit gewissen Modalitäten der chemischen Constitution verbunden ist, so dass die durchgreifende Beachtung jenes Gegensatzes für die Physiographie des Mineralreiches vollkommen gerechtfertigt sein dürfte. Daher benutzt auch *v. Kobell*, in seinen trefflichen Tafeln zur Bestimmung der Mineralien, von denen im J. 1869 die 9. Auflage erschienen ist, den Gegensatz des metallischen und nicht-metallischen Glanzes als erstes Argument der Eintheilung.

§. 126. **Unterschied der farbigen und der gefärbten Mineralien**
Die sämmtlichen Mineralien zerfallen rücksichtlich der Fähigkeit, das Licht farbig zu reflectiren oder zu transmittiren, in folgende drei Abtheilungen:

1) **Farbige oder idiochromatische Mineralien**; es sind solche, die in allen Formen ihres Vorkommens eine sehr bestimmte Farbe zeigen, welche ihnen wesentlich angehört, und daher für alle Varietäten einer und derselben Species als eine charakteristische Eigenschaft zu betrachten ist; Metalle, Kiese Glauze, viele Metalloxyde und metallische Salze.

2) **Farblose Mineralien**; solche, die in der reinsten Form ihres Vorkommens, oder in der Normal-Varietät ihrer Species ohne alle Farbe, also wasserhell oder weiss sind; Eis, Steinsalz, Kalkspath, Quarz, Adular, überhaupt viele Haloide und Silicate.

3) **Gefärbte oder allochromatische Mineralien**; solche Varietäten von farblosen Species, welche theils durch chemisch verschmolzene oder mechanisch beigemengte Pigmente (z. B. Metalloxyde, Kohlenstoff, Partikeln farbiger Mineralien), theils durch das Auftreten von isomorphen farbigen Bestandtheilen an der Stelle anderer, der Normal-Zusammensetzung der Species entsprechenden farblosen Bestandtheile eine Färbung erhalten haben. Ihre Farbe kann daher eine sehr verschiedene sein, und wird niemals die Species überhaupt, sondern nur gewisse Varietätengruppen derselben charakterisiren. So sind z. B. durch zufällige Pigmente gefärbt alle nicht-weissen Varietäten von Quarz, Kalkspath, Flusspath, Gyps, Feldspath; durch das Eintreten isomorpher farbiger Bestandtheile aber entstehen die zahlreichen grünen, braunen, rothen, schwarzen Varietäten vieler Silicate, welche in ihren Normal-Varietäten farblos sind; Pyroxen, Amphibol, Granat.

§. 127. **Farbe und Glanz des Striches.** Viele Mineralien zeigen im feinertheilten oder pulverisirten Zustande eine ganz andere Farbe als in grösseren Massen; z. B. Eisenkies, Glanzeisenerz, Chromeisenerz, Manganblende. Ja, es scheint, dass, mit Ausnahme der gediegenen Metalle, die meisten Mineralien von metallischem Habitus diese Eigenschaft besitzen. Da sich nun die Farbe des Pulvers am leichtesten dadurch prüfen lässt, dass man das Mineral auf einer Platte von Porcellan-Biscuit oder auf einer Feile streicht, so pflegt man auch die Farbe des Pulvers schlechthin den Strich der Mineralien zu nennen. Die Strichfarbe ist ein sehr wichtiges Merkmal nicht nur für die leichte Erkennung vieler Mineralspecies, sondern auch für die Unterscheidung des farbigen und gefärbten Zustandes bei Mineralien von nicht-metallischem Habitus. Es lässt sich nämlich bei derartigen Mineralien gewöhnlich als ein Merkmal der Farbigkeit betrachten, wenn Strich und Masse dieselbe oder doch eine sehr ähnliche Farbe besitzen, während der Strich der gefärbten Mineralien in der Regel schmutzig weiss oder lichtgrau zu sein pflegt, welche Farbe auch das Mineral in Masse zeigen mag.

Uebrigens ist es begreiflich, dass und warum die sehr feinfaserigen, feinschuppigen und erdigen Varietäten solcher Mineralspecies, welche eine besondere Strichfarbe besitzen, immer deutlicher diese Farbe hervortreten lassen werden, je feiner die sie zusammensetzenden Individuen oder Partikeln gebildet sind.

Manche Mineralien, welche an und für sich wenig glänzend, schimmernd oder matt sind, erlangen einen stärkeren Glanz, wenn sie mit einer stumpfen Stahlspitze geritzt, oder auf einer feinen Feile gestrichen werden; bei sehr niedrigen Härtegraden reicht oft der Druck des Fingernagels hin, um diesen Strichglanz hervorzu bringen. Man sagt dann, das Mineral werde im Striche glänzend, und benützt diese Erscheinung in einigen Fällen als Merkmal zu seiner Erkennung und Unterscheidung.

§. 128. **Grade des Glanzes.** Der Glanz zeigt Verschiedenheiten nach Quantität und Qualität, nach der Stärke und Art. Seine Stärke ist zwar von

mancherlei Zufälligkeiten abhängig und daher oft von geringerer Wichtigkeit; in dessen bedient man sich zur Unterscheidung ihrer verschiedenen Grade folgende Ausdrücke:

1) **Starkglänzend**; das Mineral reflectirt das Licht sehr vollständig, und giebt in Krystallflächen oder Spaltungsflächen scharfe und lebhaft Spiegelbilde der Gegenstände; Zinkblende, Bergkrystall, Kalkspath.

2) **Glänzend**; die Reflexion ist weniger intensiv und die Bilder sind nicht scharf und lebhaft, sondern nebelig und matt; dieser Grad kommt sehr häufig vor

3) **Wenigglänzend**; die Reflexion ist noch schwächer und giebt nur einen allgemeinen Lichtschein, in welchem die Bilder der Gegenstände gar nicht mehr zu unterscheiden sind; ebenfalls sehr häufig.

4) **Schimmernd**; auch der allgemeine Lichtschein ist verschwunden, und es treten nur einzelne Punkte lebhafter hervor; Bleischweif, dichter Kalkstein Alabaster, überhaupt die meisten mikrokrystallinischen Aggregate.

5) **Matt**; das Mineral ist ohne allen Glanz, wie z. B. Kreide, Thon, Kaolin.

§. 129. **Arten des Glanzes.** Die Art des Glanzes, aus welcher ein, der gespiegelten Lichte, durch Beimischung zerstreuten Lichtes, von dem reflectirenden Körper ertheilter eigenthümlicher Charakter hervorleuchtet, ist jedenfalls wichtiger, als der Grad desselben. Es scheint übrigens hinreichend, folgende durch allmälige Abstufungen in einander verlaufende Arten des Glanzes zu unterscheiden:

1) **Metallglanz**; der sehr intensive und ganz eigenthümliche Glanz der Metalle; er ist stets mit völliger Undurchsichtigkeit verbunden und wichtig als einer der Factoren des metallischen Habitus. Man unterscheidet wohl noch vollkommenen und unvollkommenen Metallglanz, welcher letztere schon an anderen Arten des Glanzes mehr oder weniger genähert und recht ausgezeichnet am Anthracit zu beobachten ist.

2) **Diamantglanz**; der ebenfalls sehr intensive und lebhaft Glanz des Diamantes, welcher auch an manchen Varietäten der Zinkblende, des Bleicarbonates u. a. Mineralien vorkommt; bei sehr geringen Graden der Pellucidität nähert er sich oft dem Metallglanze, und wird dann als metallartiger Diamantglanz unterschieden.

3) **Glasglanz**; der Glanz des gemeinen Glases: findet sich am Quarz, Beryll und sehr vielen anderen Mineralien; ist wohl die häufigste Art des Glanzes.

4) **Fettglanz**; der Glanz eines mit einem fetten Oele bestrichenen Körpers sehr ausgezeichnet im frischen Bruche des Pechsteines, Eläolithes, Schwefels.

5) **Perlmutterglanz**; der eigenthümliche milde Glanz der Perlmutter Gyps, Schaumkalk, Stilbit, überhaupt häufig auf solchen Flächen, denen eine sehr vollkommene Spaltbarkeit oder lamellare Zusammensetzung entspricht, zumal bei geringeren Graden der Durchsichtigkeit; bisweilen nähert er sich dem Metallglanze und erscheint dann als metallartiger Perlmutterglanz; Hypersthen, Glimmer

6) **Seidenglanz**; eine wenig intensive oft nur schimmernde Varietät des Glanzes, welche lediglich in der feinfaserigen Aggregation, zuweilen auch in einer eigenthümlichen Streifung begründet ist; Amiant, Fasergyps.

Haidinger hat sehr interessante Bemerkungen über den Glanz der Mineralien mitgeteilt. Der Grad des Glanzes wird nach ihm durch die mehr oder weniger vollkommene Ebenheit und Politur der Oberfläche, die Art des Glanzes durch die Strahlenbrechung und Polarisation bestimmt, welche die Körper ausüben. Glatte Krystallflächen sollen nur drei Arten des Glanzes, nämlich Glasganz, Diamantganz und Metallganz zeigen, indem der Fettganz und Perlmutterganz bei vollkommen glatten Flächen homogener Krystalle gar nicht vorkommt. Der Fettganz ist stets ein schwächerer, mit geringer Pellucidität und meist mit gelblichen Farben und kleinmuschligem Bruche verbundener Glanz, welcher sich an den Glasganz und Diamantganz anschliesst. Der Perlmutterganz aber ist nicht die reine Spiegelung von der Oberfläche, sondern das Resultat der Spiegelung vieler über einander liegender Lamellen eines durchsichtigen Körpers; (wie diess schon lange von *Breithaupt* gezeigt worden war). Die Art des Glanzes ist aber auch eine Function des Refractions-Vermögens; daher zeigen Körper mit geringer Strahlenbrechung Glasganz, solche von stärkerer Brechung Diamantganz, und endlich solche von sehr starkem Brechungsvermögen Metallganz. Sitzungsberichte der k. k. Akad. der Wissensch. Heft IV, 1849, S. 137 ff.

§. 130. **Arten der metallischen Farben.** Von metallischen Farben werden folgende unterschieden

a) **Rothe Farben:**

- 1) Kupferroth, die Farbe des reinen Kupfers; gediegen Kupfer, Rothnickelkies.

b) **Braune Farben:**

- 1) Tombakbraun, kommt selten vor, ausgezeichnet am Sternbergit; auch am Magnetkies, wenn er angelaufen ist.

c) **Gelbe Farben:**

- 1) Bronzgelb; Magnetkies im frischen Bruche.
- 2) Messinggelb; Kupferkies im frischen Bruche.
- 3) Goldgelb, die Farbe des reinen Goldes; gediegen Gold.
- 4) Speisgelb, die Farbe der Kobalt- oder Nickelspeise; man unterscheidet noch
 - α) rein speisgelb; Pyrit oder hexaëdrischer Eisenkies.
 - β) graulich speisgelb; Markasit oder rhombischer Eisenkies.

d) **Weisse Farben:**

- 1) Silberweiss, die Farbe des reinen Silbers; gediegen Silber, mancher Arsenkies.
- 2) Zinnweiss, die Farbe des reinen Zinnes; gediegen Antimon, Mercur.

e) **Graue Farben:**

- 1) Bleigrau, die Farbe des reinen Bleies; man unterscheidet jedoch:
 - α) rein bleigrau; Antimonglanz.
 - β) weisslich bleigrau; gediegen Arsen im frischen Bruche.
 - γ) röthlich bleigrau; Bleiglanz, Molybdänglanz.
 - δ) schwärzlich bleigrau; Silberglanz, Kupferglanz.
- 2) Stahlgrau, die Farbe des Stahles; Platin, manches Fahlerz.

f) **Schwarze Farben:**

- 1) Eisen-schwarz; Magneteisenerz, Graphit.

§. 131. **Arten der nicht-metallischen Farben.** Diese Farben lassen sich mit *Werner* unter die acht Hauptfarben weiss, grau, schwarz, blau, grün, gelb, roth und braun bringen, deren jede durch eine Varietät, als die reinste Charakterfarbe repräsentirt wird, während die übrigen Varietäten eine Beimischung anderer Farben zeigen. Die von *Werner* hervorgehobenen Varietäten sind folgende*):

a) **Weisse Farben:**

- 1) Schneeweiss*, das reinste Weiss; einige Varietäten von Marmor und Alabaster.
- 2) Röthlichweiss; mancher Kalkspath, Feldspath.
- 3) Gelblichweiss; viele Kalksteine, mancher Opal und Desmin.
- 4) Grünlichweiss; Amiant, Talk.
- 5) Blaulichweiss, auch milchweiss genannt; Opal.
- 6) Graulichweiss; ist eine sehr häufig vorkommende Farbe.

b) **Graue Farben:**

- 1) Aschgrau*, reine Mischung von weiss und schwarz; Zoisit, Schieferthon
- 2) Grünlichgrau; viele Varietäten von Thonschiefer, Kalkstein.
- 3) Blaulichgrau; Chalcedon, Kalkstein.
- 4) Röthlichgrau, auch perlgrau genannt; sogenannter Porcellanjaspis.
- 5) Gelblichgrau; mancher Kalkstein, Feuerstein.
- 6) Rauchgrau (oder bräunlichgrau); Feuerstein, Quarz.
- 7) Schwärzlichgrau; viele Kalksteine, Schieferthone.

c) **Schwarze Farben:**

- 1) Graulichschwarz; mancher Lydit und Obsidian.
- 2) Sammetschwarz*, das reinste Schwarz; Obsidian, Turmalin.
- 3) Bräunlichschwarz, auch pechschwarz genannt; Glimmer, basaltisch Hornblende, manche Braunkohle.
- 4) Röthlichschwarz, seltene Farbe; Mangan-Epidot.
- 5) Grünlichschwarz, auch rabenschwarz genannt; gemeine Hornblende manche Pyroxene.
- 6) Blaulichschwarz; Kobaltmanganerz, Flussspath.

d) **Blaue Farben:**

- 1) Schwärzlichblau; Kupferlasur, Flussspath.
- 2) Lasurblau; Lasurstein, Kupferlasur.
- 3) Violblau; Amethyst, Flussspath.
- 4) Lavendelblau; Eisensteinmark, Basaltjaspis.
- 5) Pflaumenblau; Spinell, Flussspath.
- 6) Berlinerblau*, das reinste Blau; Sapphir, Cyanit.
- 7) Smalteblau; erdige Kupferlasur.
- 8) Indigblau; Blaueisenerde von Eckartsberga.
- 9) Himmelblau; Kalait, Lirokonit, Allophan.

*) Die Charakterfarbe innerhalb jeder Farbengruppe ist mit einem Sternchen bezeichnet.
IRIS - LILLIAD - Université Lille 1.

e) Grüne Farben:

- 1) Spangrün; Kupfergrün, sogenannter Amazonenstein.
- 2) Seladongrün; Grünerde und mancher Beryll.
- 3) Berggrün; Beryll, Flussspath.
- 4) Lauchgrün; Prasem, Amphibol.
- 5) Smaragdgrün*, das reinste Grün; Smaragd, Malachit.
- 6) Apfelgrün; Chrysopras, Nickelocker.
- 7) Pistazgrün; Pistazit, Chrysolith.
- 8) Schwärzlichgrün; Amphibol, Serpentin.
- 9) Olivengrün; Olivin, Granat, Pechstein.
- 10) Grasgrün; Kupferuranit, Pyromorphit.
- 11) Spargelgrün; Chrysoberyll, Spargelstein.
- 12) Oelgrün; Beryll, Zinkblende.
- 13) Zeisiggrün; Pyromorphit, Pinguit.

f) Gelbe Farben:

- 1) Schwefelgelb; manche Varietäten des Schwefels.
- 2) Strohgelb; Pyknit, Karpholith.
- 3) Wachsgelb; Opal, Gelbbleierz.
- 4) Honiggelb; Flussspath, Topas, Mellit.
- 5) Citrongelb*, das reinste Gelb; Uranocker, Auripigment.
- 6) Ockergelb; Eisenkiesel, Gelberde.
- 7) Weingelb; Topas, Flussspath.
- 8) Isabellgelb; Achatjaspis, manches Steinmark.
- 9) Erbsengelb; Eisenspath, Scheelit.
- 10) Pomeranzgelb; Gelbbleierz in manchen Varietäten.

g) Rothe Farben:

- 1) Morgenroth, auch feuerroth genannt; Realgar.
- 2) Hyacinthroth; Hyacinth, Hessonit.
- 3) Ziegelroth; Stilbit aus dem Fassathale.
- 4) Scharlachroth; faseriger und erdiger Zinnober.
- 5) Blutroth; Pyrop.
- 6) Fleischroth; Baryt, Orthoklas.
- 7) Karminroth*, das reinste Roth; Spinell, Rubin.
- 8) Cochenillroth; dunkler Zinnober, Granat.
- 9) Rosenroth; Manganspath und Rosenquarz.
- 10) Kermesinroth; Rubin, Kobaltblüthe.
- 11) Pfirsichblüthroth; Lepidolith, Kobaltheschlag.
- 12) Colombinroth; Almandin.
- 13) Kirschroth; Antimonblende, Rotheisenrahm.
- 14) Bräunlichroth; Eisenkiesel, Thoneisenerz.

h) Braune Farben:

- 1) Röthlichbraun; Granat, Zirkon.
- 2) Nelkenbraun; Axinit, faseriges Brauneisenerz.
- 3) Haarbraun; faseriges Zinnerz und Brauneisenerz.

- 4) Kastanienbraun*, das reinste Braun; Kugeljaspis.
- 5) Gelblichbraun; Eisenkiesel, ockriges Brauneisenerz.
- 6) Holzbraun; Bergholz, bituminöses Holz.
- 7) Leberbraun; Jaspis, Granat.
- 8) Schwärzlichbraun; Braunkohle, Liévvrit.

Jede besondere Farbe ist verschiedener Intensitäten oder Abstufungen fähig, zu deren Bezeichnung bekanntlich die Beiworte hoch, tief, licht, dunkel, blas gebraucht werden, und welche zum Theil Uebergänge aus einer Farbe in eine andere verwandte Farbe vermitteln.

§. 132. **Mehrfache Färbung und Farbenzeichnung.** Bei den gefärbten Mineralien ist auch die, zuweilen vorkommende zweifache oder mehrfach Färbung sowie die sogenannte Farbenzeichnung zu berücksichtigen. Gewöhnlich zeigt zwar ein und dasselbe Individuum in seiner ganzen Ausdehnung auch nur eine und dieselbe Farbe; bisweilen jedoch kommen nicht nur verschiedene Varietäten einer und derselben Hauptfarbe, sondern sogar verschiedene Hauptfarben an einem und demselben Krystalle vor, wofür unter anderen der Flussspath, Apatit, Saphir, Amethyst, Turmalin und Disthen recht ausgezeichnete Beispiele liefern; (vergl. auch oben §. 73). Weit häufiger findet sich diese mehrfach Färbung an zusammengesetzten Varietäten, zumal von mikrokrystallinischer und kryptokrystallinischer Ausbildung, indem verschiedentlich gefärbte Partien eines und desselben feinkörnigen, faserigen oder dichten Mineralen durch einander gemengt sind, oder lagenweise mit einander abwechseln. Nach der Figur, Grösse und Anordnung der verschiedentlich gefärbten Theile bestimmen sich die mancherlei Arten von Farbenzeichnung, welche man als punktirte, gefleckte, gewolkte, geflammte, geaderte, gestreifte, gebänderte, breccienähnliche und ruinenähnliche Farbenzeichnung unterschieden hat. Andere Zeichnungen werden durch organische Formen bedingt, und gehören daher in das Gebiet der Zoomorphosen und Phytomorphosen.

Endlich ist die an einigen pelluciden Mineralien vorkommende Erscheinung zu erwähnen, dass sie im transmittirten Lichte eine andere Farbe zeigen, als im reflectirten Lichte; wie z. B. mancher Flussspath, Glimmer, Opal. (Fluorescenz).

§. 133. **Veränderung der Farbe.** Die meisten Mineralien behalten ihre Farbe unveränderlich im Laufe der Zeit; einige aber zeigen eine allmähliche Veränderung derselben, wenn sie der Einwirkung des Lichtes, der Luft und der Feuchtigkeit ausgesetzt sind. Diese Farbenveränderung betrifft entweder nur die Oberfläche, oder sie ergreift die Masse des Mineralen mehr oder weniger tief einwärts ist aber wohl in beiden Fällen gewöhnlich als die Folge einer chemischen Einwirkung zu betrachten. Bei einer bloß oberflächlichen Farbenänderung sagt man, das Mineral sei angelauten, weil es gleichsam nur mit einem farbigen Hauche überzogen ist, unter welchem die ursprüngliche Farbe durch den Strich sogleich zum Vorschein gebracht wird; man unterscheidet hierbei, ob das Mineral einfarbig oder bunt angelauten ist. Beispiele liefern für den ersteren Fall: Silber, Arsen, Wismut, Magnetkies; für den anderen Fall: Kupferkies, Buntkupferkies, Glantz-eisenerz, Antimonglanz, Steinkohle.

Die in das Innere eines Mineralen eindringende Farbenänderung giebt sich

gewöhnlich entweder als eine Verbleichung, wie am Chrysopras und Rosenquarz, am Topas und Cölestin, oder als eine Verdunkelung der ursprünglichen Farbe zu erkennen, wie am Braunsparthe, Eisensparthe und Mangansparthe; in diesem letzteren Falle findet zuletzt eine gänzliche Verfärbung des Mineralen Statt, welche mit einer chemischen Veränderung desselben verbunden ist.

Hausmann hat über das Anlaufen der Mineralien eine ausführliche und sehr lehrreiche Abhandlung geliefert, in welcher diese Erscheinung nach ihren mancherlei Modalitäten und nach ihren Ursachen genau erörtert wird. (Neues Jahrb. für Min. 1848, S. 326 ff.) Interessant ist die zuweilen vorkommende Erscheinung, dass bei krystallisirten Mineralien nur die Flächen gewisser Krystallformen bunt angelauten sind, während sich auf den Flächen der übrigen Formen die Farbe unverändert erhalten hat. Man hat übrigens für das bunt Angelautene noch mehre Unterschiede geltend gemacht, die aber von keiner besonderen Wichtigkeit sind. — Eine eigenthümliche, in sehr bestimmten kreisförmigen oder elliptischen Figuren eintretende Farbenveränderung ist von *Pape* an mehren wasserhaltigen Salzen, in Folge ihrer beginnenden Verwitterung, beobachtet und nach ihrer krystallonomischen Gesetzmässigkeit erkannt worden. Man vergl. dessen Abhandlungen über das Verwitterungs-Ellipsoid und die chemischen Axen der Krystalle, in *Poggend. Annalen*, B. 124, 125, 133 und 135.

§. 134. **Verschiedene Grade der Pellucidität.** Die Pellucidität kann sich in sehr verschiedenen Graden kund geben, weshalb man sich hüten muss, um nicht durch schwache Grade derselben zu einer Verneinung ihres Vorhandenseins überhaupt verleitet zu werden. Dunkle Färbung und vielfache Aggregation wirken nothwendig dahin, die höheren Grade der Pellucidität herabzudrücken, und daher kommt es, dass eine und dieselbe Mineralspecies in hellfarbigen und krystallisirten Varietäten klar und durchsichtig erscheint, während sie in dunkelfarbigen und feinkörnig zusammengesetzten Varietäten ganz trübe und undurchsichtig sein kann; Kalkspath und Kalkstein, Bergkrystall und Eisenkiesel. Die verschiedenen Abstufungen der Pellucidität werden durch folgende Ausdrücke bezeichnet:

- 1) Durchsichtig; das Mineral ist so pellucid, dass man durch dasselbe die Gegenstände deutlich sehen und z. B. eine Schrift lesen kann; ist es zugleich farblos, so sagt man: das Mineral sei wasserhell.
- 2) Halbdurchsichtig; das Mineral lässt zwar noch die Gegenstände, jedoch nicht mehr in deutlich unterscheidbaren Umrissen erkennen.
- 3) Durchscheinend; das Mineral lässt noch in grösseren Stücken einen allgemeinen und unbestimmten Lichtschein wahrnehmen.
- 4) Kantendurchscheinend; das Mineral lässt nur in Splittern oder in den scharfen Kanten grösserer Stücke einen Lichtschein durchschimmern.
- 5) Undurchsichtig; das Mineral lässt selbst in Splittern und scharfen Kanten keinen Lichtschein erkennen.

Das Undurchsichtige darf wohl nicht mit dem Opaken verwechselt werden, denn eine und dieselbe Species kann in verschiedenen Varietäten zwar alle Grade der Pellucidität besitzen (z. B. Pyroxen, Amphibol), aber wohl nicht zugleich pellucid und opak sein. Mit dieser Behauptung stimmt auch die, von subjectiven Bestimmungen (von der Sehkraft und dem Scheine) entlehnte Bezeichnung jener Grade überein.

Der splitterige Bruch, sobald er sich als solcher dem Auge bestimmt zu erkennen giebt, liefert allemal einen Beweis, dass noch Pellucidität vorhanden ist, wenn auch das betreffende Mineral undurchsichtig erscheinen sollte. — Dass sogar die Metalle in sehr dünnen Lamellen pellucid sind, diess scheint nach den Untersuchungen von *Faraday* (*Philos. Trans.* 1857, *part. I.*) ausser allem Zweifel gestellt zu sein, indem er sich überzeugte, dass die feinsten Membranen von Gold unter dem Mikroskope vollkommen stetig ausgedehnt erscheinen, und dennoch ein grünes Licht durchlassen, auch das transmittirte Licht polarisiren. Auf ähnliche Weise verhielten sich dünne Membranen von Silber. Schon früher hatte *Dupasquier* gezeigt, dass Gold, Silber, Kupfer und andere Metalle in sehr dünn geschlagenen Blättchen ein blaues Licht transmittiren; (*Comptes rendus*, t. 21, 1845, p. 64). *Melsens* aber fand, dass Mercur wenn es wie Seifenwasser zu dünnen Blasen aufgetrieben wird, gleichfalls durchscheinend wird. Sonach scheint es gar keine absolut opaken Körper zu geben. Für die gewöhnliche Beobachtung lassen sich jedoch die Metalle, sowie die meisten Mineralien von metallischem Habitus, als undurchsichtige Körper, den übrigen Mineralien als mehr oder weniger pelluciden Körpern, gegenüber stellen.

§. 435. **Phosphorescenz der Mineralien.** Anhangsweise mag nach den optischen Eigenschaften noch die Phosphorescenz, oder die, unter gewissen Umständen eintretende Lichtentwicklung der Mineralien erwähnt werden. Dieselbe lässt sich durch folgende Mittel hervorrufen:

- 1) Durch **Insolation** oder **Bestrahlung**. Viele Mineralien leuchten im Dunkeln, nachdem sie vorher eine Zeit lang dem Sonnenlichte, oder auch wohl nur dem gewöhnlichen Tageslichte ausgesetzt worden sind. Die meisten Diamante und der gebrannte Baryt sind in dieser Hinsicht vorzüglich ausgezeichnet; doch leuchten auch Strontianit, Aragonit, Kalkspath und Kreide desgleichen Steinsalz Fasergyps, Flussspath u. a. Mineralien; wogegen Quarz und die meisten Silicate dieser Eigenschaft ermangeln.
- 2) Durch **Erwärmung**. Die meisten durch Insolation phosphorescirenden Mineralien werden durch Erwärmung gleichfalls leuchtend; doch haben diese Fähigkeit noch viele andere Mineralien, auf welche die Bestrahlung allein ohne Einfluss ist. Die dazu erforderliche Temperatur ist verschieden. Bei manchen Topasen, Diamanten und Flussspathen reicht schon die Wärme der Hand hin; andere Varietäten von Flussspath erfordern 60 bis 100°, der Phosphorit 100°, der Kalkspath und viele Silicate 200 bis 370°.
- 3) Durch **Elektricität**. Manche Mineralien (z. B. grüner Flussspath und gebrannter Baryt) gelangen dadurch zur Phosphorescenz, dass man mehre elektrische Funken durch sie schlagen lässt.
- 4) Durch **mechanische Einwirkung**. Viele Mineralien entwickeln Licht, wenn sie gestossen, gerieben, gespalten oder zerbrochen werden. So leuchten schon manche Varietäten der Zinkblende und des Dolomites, wenn man sie nur mit einer Schreibfeder kratzt, Quarzstücke, wenn man sie an einander reibt, Glimmertafeln, wenn man sie nach der Spaltungsrichtung raschel aus einander reisst.

Wie interessant übrigens alle diese Erscheinungen sowohl an und für sich, als auch im Zusammenhange mit anderen sind, so haben sie doch bis jetzt keinen besonderen Werth für die Diagnose der Mineralspecies.

Eine sehr ausführliche Abhandlung über die Phosphorescenz der Mineralien und anderer Körper gab *Becquerel* in *Ann. de Chimie et de Phys.* [3], tome 55, 1859, p. 5—119; er beschreibt auch ein Instrument, das Phosphoroskop, durch welches die Beobachtung der Lichtphänomene erleichtert und gesichert wird. Bekanntlich ist die Phosphorescenz durch Erwärmung zuerst an dem sogenannten Bologneserspath, einer Varietät des Barytes, erkannt worden, welcher durch künstliche Umwandlung in Schwefelbaryum diese Eigenschaft erhält. Neuerdings hat *Faster* in einer ausführlichen Abhandlung gezeigt, wie aus verschiedenen Strontia-, Barya- und Kalk-Salzen, dergleichen wesentlich aus Schwefelstrontium, Schwefelbaryum und Schwefelcalcium bestehende Leuchtsteine dargestellt werden können. Mittheilungen der naturf. Ges. in Bern, vom Jahre 1867, S. 62 ff.

8. Thermische Eigenschaften der Krystalle.

§. 136. **Ausdehnung der Krystalle durch Erwärmung.** Bei dieser Betrachtung des Einflusses der Wärme handelt es sich nicht von den chemischen oder substantiellen Veränderungen, welche die Krystalle durch sehr hohe Temperaturen erleiden, sondern nur von den formellen Veränderungen, welche sie bei einer Erwärmung unter diesen Temperaturen erkennen lassen.

Nach *Mitscherlich's* interessanten Beobachtungen dehnen sich die Krystalle des Tesseralsystemes durch Erwärmung nach allen Richtungen gleichmässig aus, wogegen die Krystalle der einaxigen Systeme nach verschiedenen Richtungen eine ungleichmässige Ausdehnung erleiden, und folglich einer Veränderung ihrer Kantenwinkel unterworfen sind.

So fand *Mitscherlich*, dass die Polkante der rhomboëdrischen Spaltungsstücke des Calcites oder Kalkspathes, welche bei 10° C. 105° 4' misst, nach einer Temperatur-Erhöhung um 100° nur noch 104° 56' gross, also um 8' schärfer geworden ist; das Rhomboëder wird sonach etwas spitzer, woraus denn folgt, dass sich der Calcit in der Richtung seiner Hauptaxe stärker ausdehnt, als in der Richtung der Nebenaxen*). Dasselbe Verhältniss, wenn auch in geringerem Grade, erkannte *Mitscherlich* für die Rhomboëder des Siderites oder Eisenspathes, und des Magnesites oder Talkspathes.

Dagegen zeigten die Krystalle des Aragonites, welche dem rhombischen Systeme angehören, nach allen drei Axen eine ungleichmässige Ausdehnung; eben so die monoklinischen Krystalle des Gypses, welche sich besonders stark in der Richtung der Orthodiagonale ausdehnen, weshalb denn die klinodiagonalen Seitenkanten aller Prismen, und die klinodiagonalen Polkanten aller Hemipyramiden mit steigender Temperatur immer stumpfer werden.

Ähnliche Beobachtungen sind später von Anderen an anderen Krystallen angestellt worden, und liessen auf ähnliche Resultate gelangen, so dass man die folgenden, von *Fizeau* aufgestellten Gesetze**) als allgemein gültig betrachten kann:

- 1) In den Krystallen des tesseralen Systemes ist die lineare Ausdehnung nach allen drei Axen gleich gross.

*) In welcher letzteren Richtung er sich nach *Fizeau* sogar contrahirt, was nach demselben Beobachter für den Beryll in der Richtung der Hauptaxe Statt findet.

** *Comptes rendus*, t. 52, p. 1101 ff. und *Poggend. Ann.* Bd. 135, 1868, S. 372 ff.

- 2) In den Krystallen des tetragonalen und hexagonalen Systemes ist die lineare Ausdehnung nach der Richtung der Hauptaxe verschieden von jener nach der Richtung der Nebenaxen, welche dagegen ihrerseits eine gleich grosse Ausdehnung erleiden.
- 3) In den Krystallen der übrigen Systeme ist die lineare Ausdehnung nach allen drei Axen ungleich.

Anmerkung 1. Diese Resultate über die Aenderung der Kantenwinkel mit der Temperatur sind auch deshalb sehr beachtenswerth, weil sich die Krystalle mancher Mineralspecies bei sehr hohen Temperaturen gebildet haben, und wir also nicht erwarten können, durch die bei der gewöhnlichen Temperatur angestellten Messungen diejenigen Werthe ihrer Kantenwinkel zu finden, welche der Temperatur ihres Bildungsactes entsprechen, und doch allein eine genetisch-gesetzliche Bedeutung haben können. Daraus dürften sich manche Abweichungen von gewissen Werthen erklären, welche aus anderen Gründen für sehr wahrscheinlich gehalten werden müssen, wie z. B. im Adular die Abweichung der Winkel des Klinodoma: $2\rho\omega$ von 90° . Manche Mineralspecies verweisen uns nur beinahe auf ein sehr einfaches Zahlenverhältniss ihrer Grund-Dimensionen; vielleicht würde sich ein Schluss auf die Temperatur ihres Bildungsactes machen lassen, dafern ihre Dimensionen durch Temperatur-Erhöhung jeuem einfachen Verhältnisse immer näher rücken sollten. Dasselbe Verhältniss dürfte auch manche optische Anomalien erklären.

Anmerkung 2. Uebrigens haben *Grailich* und *v. Lang* durch theoretische Untersuchungen gezeigt, dass weder die Zonen noch das Krystallsystem durch Temperatur-Aenderungen alterirt werden können. Die durch stetige und bedeutende Steigerung oder Verminderung der Temperatur bedingten Dimensions-Aenderungen der Krystalle finden also immer in der Weise Statt, dass dabei sowohl die Zonen als auch das Krystallsystem unverändert bleiben. Sie nennen diess das Gesetz der Erhaltung der Zonen und des Krystallsystemes. Sitzungsber. der kais. Akad. der Wiss zu Wien, B. 33, S. 369 ff.

§. 137. **Wärmeleitung der Krystalle.** Mit den im vorhergehenden Paragraphen beschriebenen Ausdehnungs-Verhältnissen der Krystalle stimmen die von *Duhamel*, *Sénarmont* und anderen Forschern über die Wärmeleitung derselben angestellten Beobachtungen sehr gut überein, welche das Resultat ergaben, dass die Propagationsform der Wärmewellen (oder die Gestalt der isothermen Flächen) in den tesseraleen Krystallen durch eine Kugelfläche, in den tetragonalen und hexagonalen Krystallen durch ein Rotations-Ellipsoid dargestellt wird, dessen Axe mit der krystallographischen Hauptaxe zusammenfällt, während solche in den rhombischen, monoklinischen und triklinischen Krystallen (wie es scheint stets) durch ein dreiaxiges Ellipsoid bestimmt wird.

Man ersieht hieraus, in welchem genauen und nothwendigen Zusammenhang die thermischen Eigenschaften der Krystalle mit ihren optischen Eigenschaften, und wiederum beide mit den morphologischen Eigenschaften der Krystalle stehen, denn die Krystallsysteme gruppiren sich ganz auf dieselbe Weise, mögen wir als Argument der Gruppierung ihre optischen oder ihre thermischen Verschiedenheiten zu Grunde legen.

Von den durch Temperatur-Erhöhung bedingten Veränderungen, welche die Lage der optischen Axen in den optisch-zweiaxigen Krystallen erleidet, ist bereits oben S. 111 gelegentlich die Rede gewesen. Aber auch in den optisch-einaxigen

Krystallen übt die Temperatur insofern eine Wirkung aus, wiefern sich mit ihr die Refractions-Indices der beiden Strahlen *O* und *E* mehr oder weniger verändern. So fand *Fizeau*, dass sich durch Erwärmung im Quarze zwar beide Indices vermindern, jedoch der des Strahles *E* in einem höheren Grade, als jener des Strahles *O*, weshalb denn die Intensität der Doppelbrechung abnimmt; im Kalkspathe dagegen wächst mit der Temperatur der Index des Strahles *E*, während jener des Strahles *O* kleiner wird, weshalb denn die Intensität der Doppelbrechung zunimmt.

9. Elektricität der Mineralien.

§. 438. **Elektricität durch Reibung und Druck.** Die Elektricität kann in den Mineralien entweder durch Reibung, oder durch Druck, oder durch Erwärmung erregt werden. Bei allen diesen Erregungs-Arten ist jedoch immer zu berücksichtigen, ob das Mineral ein Leiter oder ein Nichtleiter der Elektricität ist, weil es im ersteren Falle einer vorherigen Isolirung bedarf, wenn sich die Erscheinung offenbaren soll. Zur Wahrnehmung derselben dienen kleine, sehr empfindliche Elektroskope, wie z. B. das von *Hauy* vorgeschlagene, welches aus einer leichten, beiderseits in eine kleine Kugel endigenden, und mittels eines Karniolhütchens auf einer Stahlspitze horizontal ruhenden Metallnadel besteht. Bei feineren Untersuchungen muss man andere Elektroskope, wie z. B. das von *Bohnenberger* oder *Behrens*, anwenden.

Alle Mineralien werden durch Reibung elektrisch; die erlangte Elektricität ist aber bald positiv, bald negativ, nach Umständen, welche zum Theil sehr zufällig sind, wie denn z. B. die meisten Edelsteine positiv oder negativ elektrisch werden, je nachdem ihre Oberfläche glatt oder rauh ist.

Auch durch Druck werden manche Mineralien elektrisch; am stärksten der, auch durch seine doppelte Strahlenbrechung ausgezeichnete wasserhelle Kalkspath, dessen Spaltungsstücke schon durch einen schwachen Druck zwischen den Fingern eine sehr merkliche und stets positive Elektricität entwickeln. Auch der Topas, der Aragonit, der Flussspath, das Bleicarbonat, der Quarz u. a. besitzen diese Eigenschaft, jedoch in weit geringem Grade.

Ueber das Leitungsvermögen der Mineralien für Elektricität hat *v. Kobell* interessante Versuche angestellt und mitgetheilt in den Münchener gelehrten Anzeigen von 1850, Nr. 89 u. 90. Sehr lehrreich ist auch dessen Abhandlung über ein Gensbart-Elektroskop und Mineral-Elektricität, in Sitzungsber. der K. Ak. der Wiss. zu München, 1863 S. 51 ff.

§. 439. **Elektricität durch Erwärmung.** Durch Erwärmung oder überhaupt durch Temperatur-Änderung wird die Elektricität in den Krystallen vieler Mineralien, z. B. im Skolezit, Axinit, Prehmit, Boracit, Turmalin, Galmei, Topas, Titanit, Kalkspath, Beryll, Baryt, Flussspath, Diamant, Granat u. s. w. erregt, von welchen man daher sagt, dass sie thermoelektrisch oder pyroelektrisch sind. Dabei ist es besonders beachtenswerth, dass in gewissen Mineralien die beiden entgegengesetzten Elektricitäten zugleich an zwei oder mehreren einander gegenüberliegenden Stellen des Krystalles erregt werden; welche Modification der Erscheinung mit dem Namen der polaren Thermoelektricität bezeichnet werden kann.

Polar-thermoelektrische Mineralien sind also solche, deren Krystalle währen einer Temperatur-Änderung die beiden entgegengesetzten Elektricitäten an bestimmten Stellen entwickeln. Diese Stellen nennt man die elektrischen Pole derselben: Es treten aber eigentlich an jedem Pole successiv beide Elektricitäten auf, die eine bei der Erwärmung, die andere bei der darauf folgenden Erkal- tung. Um diess Verhältniss auszudrücken, haben *G. Rose* und *Riess* vorgeschlagen, die Pole als analog- oder antilog-elektrische Pole zu bezeichnen, je nachdem sie durch Erwärmung positiv oder negativ elektrisch werden.

Sehr merkwürdig ist es, dass manche polar-elektrische Mineralien auch durch hemimorphische Krystallbildung ausgezeichnet sind (§. 56), was auf einen Causalzusammenhang zwischen beiden Erscheinungen hindeuten dürfte. Uebrigens ist die Zahl und Vertheilung der Pole verschieden. In manchen einaxigen Mineralien wie im Turmalin, Galmei, Skolezit giebt es nur zwei Pole an den entgegengesetzten Enden der Hauptaxe; der Boracit hat acht Pole, welche den Ecken des Hexaeders entsprechen. Im Prehnit und Topas kommt dagegen die ganz eigenthümliche Ver- theilung der Elektricität vor, dass zwei antiloge Pole an den stumpfen Seitenkanten des Prismas ∞P liegen, während der analoge Pol dem makrodiagonalen Haupt- schnitte entsprechen soll*). Dass auch der Quarz polar-thermoelektrisch ist, und dass bei diesem, in so vieler Hinsicht merkwürdigen Minerale die elektrischen Pole ihre Stellen an den Endpunkten der drei Nebenaxen haben, während sich aus- serdem die Vertheilung beider Elektricitäten nach den eigenthümlichen Formen des Quarzes richtet, diess ist eine der wichtigsten neueren Entdeckungen, welche die Wissenschaft dem unermüdlichen Eifer *Hankel's* zu verdanken hat.

Die interessante Erscheinung der polaren Thermo-Elektricität ist zuerst und schon seit längerer Zeit am Turmalin beobachtet worden. Mehrfaltige Untersuchungen dar- über haben früher *Aepinus*, *Hauy* und *Brewster*, später *Erman*, *Köhler*, *Hankel*, *G. Rose* und *Riess* angestellt. *Hankel* erklärt sich nicht ohne Grund gegen den Ausdruck pyro- elektrisch, und macht auf manche Verhältnisse aufmerksam, die einer wiederholten Prüfung bedürfen. Vergl. dessen Abhandlungen in *Poggendorff's Annalen*, B. 49 S. 493, B. 50, S. 237, B. 64, S. 284; die treffliche Arbeit von *Rose* und *Riess* ebendasselbst, B. 59, S. 353 ff. Die gründlichsten und umfassendsten Untersuch- ungen über die thermo-elektrischen Eigenschaften des Boracites theilte *Hankel* mit, in den Abhandlungen der mathematisch-physischen Classe der Königl. Sächs. Gesell- schaft der Wissenschaften, B. VI, 1857, S. 451—452. Derselbe lieferte seine wich- tige Arbeit über die polare Thermo-Elektricität des Quarzes in denselben Abhand- lungen, B. VIII, 1866, S. 323 ff.; gegenwärtig ist er mit Erforschung der elektrischen Verhältnisse der Krystalle des rhombischen Systemes beschäftigt. Neuere Untersuch- ungen über die Thermo-Elektricität der Turmaline stellte *Gauguin* an; er fand unter An- derem, dass der Turmalin über eine gewisse Temperatur hinaus so leitend wird, dass die Elektricität gar nicht mehr zu beobachten ist. *Ann. de Chim. et de Phys.* [3] tome 57, 1859 p. 5 ff.

10. Physiologische Merkmale der Mineralien.

§. 140. Geschmack, Geruch und Gefühl, welche manche Mineralien verursachen. Unter dem Ausdrücke physiologische Merkmale pflegt

*) So fanden es *Rose* und *Riess*, während *Hankel* und *Erman* andere Vertheilungen beobach- teten, über welche, sowie über die Thermo-Elektricität der rhombischen Krystalle überhaupt nächstens genauere Aufschlüsse von *Hankel* zu erwarten sind.

man diejenigen Eigenschaften zu begreifen, welche gewisse Mineralien durch den Geschmacksinn, den Geruchsinn, oder das Gemeingefühl erkennen lassen. Die zu ihrer Bezeichnung dienenden Ausdrücke werden der Sprache des täglichen Lebens entlehnt, und bedürfen kaum einer besonderen Erwähnung.

So zeigen die meisten im Wasser sehr auflöslichen Mineralien auf der Zunge einen mehr oder weniger auffallenden Geschmack, welcher als salzig, süsslich, bitter, scharf u. s. w. unterschieden wird.

Einige Mineralien hauchen schon an und für sich einen eigenthümlichen Geruch aus, wie z. B. der Asphalt und der Schwefel. Andere lassen einen solchen Geruch erst verspüren, nachdem sie mit dem Hammer geschlagen oder auch stark gerieben worden sind; wie z. B. der Pyrit, das gediegene Arsen und der Stinkstein. Noch andere zeichnen sich durch einen thonigen oder bitterlichen Geruch aus, wenn sie angehaucht oder befeuchtet werden; wie z. B. die Thone, und überhaupt viele pelitische Mineralien, auch manche Hornblende u. a.

Bei der Betastung mit den Fingern lassen manche Mineralien ein eigenthümliches Gefühl erkennen, indem sich einige fettig, andere dagegen rauh oder mager anfühlen; wie z. B. jenes bei dem Talke und Graphite, dieses bei dem Tripel und der Kreide der Fall ist. Auch die, in der specifischen Wärme und dem Wärmeleitungsvermögen begründete Verschiedenheit des mehr oder weniger kalten Anfühlers ist bisweilen beachtet worden.

Endlich zeigen mehrere amorphe und pelitische Mineralien die Eigenthümlichkeit, an der feuchten Zunge mehr oder weniger fest zu haften oder zu adhären; was in der hygroskopischen Eigenschaft derselben begründet ist; so z. B. die unter dem Namen Hydrophan bekannte Varietät des Opals, viele Varietäten von Bol, von Steinmark u. s. w.

Von manchen dieser Eigenschaften lässt sich selbst für die Diagnose der Mineralspecies ein sehr guter Gebrauch machen, weshalb sie nicht ganz zu vernachlässigen sind.

Drittes Hauptstück.

Von den chemischen Eigenschaften der Mineralien.

§. 44. **Wichtigkeit derselben.** Da die chemischen Eigenschaften sich lediglich auf die Substanz der Mineralien beziehen, und gänzlich unabhängig von der Form derselben sind, so kommt auch bei der Betrachtung dieser Eigenschaften der Unterschied des krystallisirten, aggregirten und amorphen Zustandes gar nicht in Rücksicht. Indessen pflegt bei krystallinischen Mineralien das eigentliche Wesen ihrer Substanz in den frei auskrystallisirten Varietäten am reinsten ausgeprägt zu sein, so dass man die Gesetzmässigkeit der chemischen Zusammensetzung eines solchen Minerals gewöhnlich sicherer aus seinen krystallisirten, als aus seinen aggregirten Varietäten erkennen wird.

Aber auch die krystallisirten Varietäten werden der chemischen Analyse nicht immer das vollkommen reine Bild ihrer Substanz gewähren, weil die neueren mikro-

skopischen Untersuchungen gelehrt haben, dass die Individuen vieler Mineralspecies mit Mikrolithen (d. h. mikroskopisch kleinen Krystallen) anderer Mineralien, oder mit kleinen Partikeln der umgebenden Gesteinsmasse, oder auch mit Poren erfüllt sind, welche ihrerseits selbst mancherlei Einschlüsse enthalten. Wir erinnern in dieser Hinsicht an die Beobachtungen von *Brewster*, *Sorby*, *Zirkel*, *Vogelsang*, *Fischer* denen sich die von *Kenngott*, von *Isaac Lea* (in *Proceedings of the Acad. of nat. sc. o Philadelphia*, 1869), von *Rosenbusch* (in seiner Dissertation über den Nephelinit von Katzenbuckel, 1869) und von Anderen anschliessen. Wenn dergleichen Einschlüsse in grosser Menge vorhanden sind, dann müssen sie nothwendig das Resultat der Analyse der sie einschliessenden Krystalle mehr oder weniger alteriren.

Die Mineralogie hat es bei der Betrachtung der chemischen Natur der Mineralien besonders mit zweierlei Gegenständen zu thun, mit ihrer chemischen Constitution und mit ihren chemischen Reactionen. In der ersteren lernen wir das chemische Wesen der Mineralien, in den Reactionen aber die, in solchem Wesen begründeten chemischen Eigenschaften derselben kennen welche uns zugleich sehr werthvolle Merkmale zur Bestimmung und Unterscheidung der Mineralien darbieten. Die chemische Constitution eines Mineralen kann nur durch eine genaue quantitative Analyse erkannt werden, deren Ausübung dem Chemiker als solchem anheimfällt. Die chemischen Reactionen eines Mineralen führen nur mehr oder weniger genau auf die Kenntniss seiner qualitativen Zusammensetzung.

Die Mineralogie muss die Resultate der chemischen Untersuchung der Mineralien benutzen, wenn sie die Physiographie ihres Objectes vollständig geben will. Der wahrlich, wenn irgend etwas zur Charakterisirung der Natur eines anorganischen Körpers gehört, so sind es seine chemische Zusammensetzung und seine wichtigeren chemischen Reactionen. Die Mineralogie, als Naturgeschichte der Mineralien, hat eine Darstellung derselben nach allen ihren Eigenschaften zu geben, und darf also die chemischen Eigenschaften nimmermehr als *Allotria* bei Seite setzen. Die gegentheilige Ansicht beruht entweder auf einer unrichtigen Vorstellung von der Aufgabe der Naturgeschichte, oder auf einer nicht ganz naturgemässen Parallelisirung der Mineralien mit den lebenden Organismen. Auf der andern Seite darf man aber nicht vergessen, dass es die Mineralogie mit den Körpern, und nicht lediglich mit der Substanz derselben zu thun hat, dass also eine bloss chemische Kenntniss der Mineralien nicht die ist, was der Mineralogie genügen kann. Sehr gute Bemerkungen über die Verschiedenheit zwischen Substanz und Mineral gab *Leymerie* im *Bull. de la soc. géol.* 2. sér. X, p. 208. Wer in dem Minerale nur eine Substanz anerkennt, der ist demjenigen zu vergleichen, welcher in einer Statue nur einen Marmorblock sieht.

I. Abtheilung. Von der chemischen Constitution der Mineralien.

1. Elemente, ihre Zeichen und Atomgewichte.

§. 142. Bevor wir zur Betrachtung der chemischen Constitution der Mineralien schreiten, wird es zweckmässig sein, folgende Uebersicht der Elemente einzuschalten.

Man kennt gegenwärtig 63 Elemente oder unzerlegte Stoffe*), welche sich

*) Durch die von *Bunsen* und *Kirchhoff* entdeckte Spectral-Analyse sind bekanntlich zu das Cäsium, Rubidium, Thallium und Indium als neue Elemente aufgefunden worden. Die glückliche Entdeckung der genannten Forscher dürfte noch manche andere, bisher verborgene Stoffe an das Licht ziehen.

weit sie genauer bekannt sind, nach gewissen Eigenschaften in folgende Abtheilungen bringen lassen :

- I. Nicht-metallische Elemente (sogenannte Metalloide) ; meist gasige oder starre Körper, welche letztere nur selten metalloidalen Habitus besitzen, und schlechte Leiter der Elektrizität und Wärme sind ;
- 1) gewöhnlich gasig : Sauerstoff, Wasserstoff, Stickstoff, Chlor und Fluor ;
 - 2) gewöhnlich flüssig : Brom ;
 - 3) gewöhnlich starr : Kohlenstoff, Phosphor, Schwefel, Bor, Selen, Iod und Silicium.
- II. Metallische Elemente ; bei gewöhnlicher Temperatur starre Körper (mit Ausnahme des Mercur) ; in der Regel von metallischem Habitus und von grossem Leitungsvermögen für Elektrizität und Wärme.
- A. Leichte Metalle ; sie haben ein spezifisches Gewicht unter 5, und grosse Affinität zum Sauerstoff.
- a) Alkalimetalle ; Kalium, Natrium, Lithium, Baryum, Strontium und Calcium ;
 - b) Erdmetalle ; Magnesium, Lanthan, Yttrium, Glycium, Aluminium, Zirkonium.
- B. Schwere Metalle ; sie haben ein spezifisches Gewicht über 5, und lassen sich folgendermaassen eintheilen :
- a) unedle, oder für sich nicht reducirbare Metalle :
 - a) spröde und schwer schmelzbar : Thorium, Titan, Tantal, Niobium, Wolframium, Molybdän, Vanad, Chrom, Mangan, Cerium*) und Didymium ;
 - β) spröde und leicht schmelzbar oder verdampfbar : Arsen, Antimon, Tellur und Wismut ;
 - γ) dehnbare unedle Metalle : Zink, Cadmium, Zinn, Blei, Eisen, Kobalt, Nickel, Kupfer, Uran und Ruthenium ;
 - b) edle, oder für sich reducirbare Metalle : Mercur, Silber, Gold, Platin, Palladium, Rhodium, Iridium und Osmium.

Obgleich sich die Eintheilung der Elemente in nicht-metallische und metallische Elemente, und die der letzteren in leichte und schwere Metalle nicht ganz scharf und consequent durchführen lässt, so ist sie doch für die Chemie und noch weit mehr für die Mineralogie von der grössten Wichtigkeit.

§. 143. **Aequivalent- und Atomgewichte der Elemente.** Wie Alles in der Natur, so sind auch die mancherlei Verbindungen der Elemente mathematischen Gesetzen unterworfen, indem eine wahrhaft chemische Verbindung zweier Elemente keineswegs in unbestimmt schwankenden, sondern nur in bestimmt abgemessenen Gewichtsverhältnissen derselben erfolgt. Zwar können sich je zwei Elemente meistens in verschiedenen Verhältnissen mit einander verbinden, aber jedenfalls findet das Gesetz Statt, dass, wenn das Gewichtsverhältniss auf einer ihrer Verbindungsstufen = $m : n$ ist, für gleiches Gewicht m

*) Das hohe spezifische Gewicht des Ceroxydes (5,6) macht es sehr wahrscheinlich, dass das Cerium ein schweres Metall ist. Dasselbe gilt noch weit mehr vom Thorium, dessen Oxyd sogar 9,4 wiegt.

des einen Elementes die, den übrigen Verbindungsstufen entsprechenden Gewichtsgrößen des anderen Elementes Multipla oder Submultipla von nach sehr einfachen Zahlen sind.

Wenn man also irgend ein bestimmtes, durch seine Eigenschaften besonders ausgezeichnetes Element A zu Grunde legt, und wiederum aus den verschiedenen Verbindungsstufen desselben mit den anderen Elementen B, C, D Q irgend eine bestimmte, als Normal-Verbindungsstufe auswählt, darauf durch genaue Versuche die, diesen Normalverbindungen entsprechenden Gewichtsverhältnisse beider Elemente A und B, A und C, A und D u. s. w. bestimmt, so wird man all diese Verhältnisse auf die Form $1 : m$, $1 : m'$, $1 : m''$ u. s. w. bringen können, indem man das Gewicht des Elementes A in allen jenen Verbindungen = 1 setzt. Jedem anderen Elemente B, C, D u. s. w. wird also eben so eine besondere Gewichts Zahl m , m' , m'' u. s. w. entsprechen, wie dem Elemente A selbst die Gewichts Zahl 1 entspricht. Diese Zahlen 1, m , m' u. s. w. nannte man die Mischungsgewichte oder Aequivalentgewichte der Elemente, welche Ausdrücke der Sache selbst angemessen und unabhängig von allen hypothetischen Vorstellungen sind; doch brauchte man dafür auch den Ausdruck Atomgewichte.

Eine sehr wichtige Thatsache ist es nun ferner, dass die in Bezug auf ein Element als Einheit berechneten Aequivalent- oder Atomgewichte der übrigen Elemente eine durchgängige, allseitige oder absolute Giltigkeit haben, um das wahre Gewichtsverhältniss je zweier Elemente auf irgend einer ihrer Verbindungsstufen ausdrücken. Die Elemente B und C verbinden sich daher auch miteinander in dem Verhältnisse von $m : m'$, wenn diese beiden Zahlen ihre Gewichtsverhältnisse in ihren Verbindungen mit einem dritten Elemente A ausdrücken. Diese Thatsache wird recht eigentlich durch das von Wollaston gebrauchte Wort Aequivalent ausgedrückt. Bei vielen Elementen wird jedoch neuerdings ein Unterschied zwischen diesen älteren und den neueren Atomgewichten gemacht.

Die neueren Forschungen im Gebiete der Chemie haben nämlich auf Ergebnisse geführt, welche es oftmals zweckmässig erscheinen lassen, bei der Berechnung und Darstellung der chemischen Zusammensetzung der Mineralien statt je nach Aequivalentgewichte grossentheils andere Gewichte zu Grunde zu legen, weil gegenwärtig als die neueren Atomgewichte bezeichnet werden*).

Man geht nämlich aus von der theoretischen und wohl auch ganz richtigen Ansicht, dass die verschiedenen Körper zunächst aus sehr kleinen Theilchen bestehen, welche sich nicht unmittelbar berühren, und Molecüle genannt werden. Ein Molecül ist also die kleinste Menge eines Körpers, welche überhaupt selbständig gedacht werden kann.

Diese Molecüle betrachtet man aber wiederum zusammengesetzt aus den kleinsten Theilchen der Elemente, welche man Atome nennt, indem man unter dem Atome eines Elementes die kleinste Menge desselben versteht, welche zur Bildung eines Molecüls beitragen kann.

*) Wir entlehnen das Folgende aus der Darstellung von Kopp in der 44. Auflage von Ber's Grundriss der anorganischen Chemie, 1868, S. 325 ff.
IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

Indem man nun zunächst die im gas- oder dampfförmigen Zustande bekannten Körper berücksichtigt, und die theoretische Voraussetzung einführt, dass solche in diesem Zustande bei gleich grossen Volumen, gleichem Drucke und gleicher Temperatur, gleich viele Molecüle enthalten, so gelangt man auf die Folgerung, dass die bei demselben Drucke und bei derselben Temperatur bestimmten specifischen Gewichte der gas- oder dampfförmigen Körper auch die relativen Gewichte ihrer Molecüle, oder ihre Moleculargewichte sein müssen.

Bestimmt man ferner diese Moleculargewichte verschiedener gasförmiger Körper, und zugleich die elementare Zusammensetzung derselben, d. h. die Gewichtsmengen der in dem Molecüle enthaltenen einzelnen Elemente, so gelangt man durch Vergleichung dieser letzteren Gewichtsmengen zur Kenntniss der Atomgewichte der Elemente. Unter dem Atomgewichte eines Elementes versteht man nämlich die kleinste relative Gewichtsmenge desselben, welche zur Bildung des Molecüls einer es selbst enthaltenden Verbindung beitragen kann.

Auf diese Weise fand man z. B., dass einem Gewichtstheile Wasserstoff
für das Chlor 35,5 Gewichtstheile
für den Sauerstoff . 16 »
für den Kohlenstoff 12 »
für den Stickstoff . 14 »

als die relativen neueren Atomgewichte dieser Elemente entsprechen.

Es ergibt sich hieraus, dass, während für einige Elemente (wie z. B. für Chlor, Wasserstoff und Stickstoff) die neueren Atomgewichte mit den älteren identisch sind, diese letzteren für andere Elemente (z. B. für Sauerstoff und Kohlenstoff) verdoppelt werden müssen, um die entsprechenden neueren Atomgewichte zu erhalten.

Da nun aber sehr viele Elemente im gasförmigen Zustande oder auch in dergleichen Verbindungen gar nicht bekannt sind, und folglich direct und unmittelbar nicht auf ihre Molecular- und Atomgewichte untersucht werden können, so sind deren Atomgewichte mittelbar, theils aus der sehr wahrscheinlichen Voraussetzung, dass sich isomorphe Elemente in ihren isomorphen Verbindungen im Verhältnisse ihrer Atomgewichte vertreten, theils aus dem annähernd gesetzmässigen Verhältnisse zwischen der specifischen Wärme und dem Atomgewichte erschlossen worden.

§. 144. **Zeichen sowie ältere und neuere Atomgewichte der Elemente.** Es ist in mancher Hinsicht gleichgiltig, welches Elementes Atomgewicht zur Einheit gewählt wird. *Berzelius* wählte dazu den Sauerstoff, indem er dessen Aequivalent- oder Atomgewicht = 100 setzte. Gegenwärtig wird jedoch allgemein der Wasserstoff als Einheit zu Grunde gelegt, welcher das kleinste Atomgewicht besitzt*). Um nun aber die Zusammensetzung eines aus zweien oder mehreren Elementen bestehenden Körpers kurz und bestimmt auszudrücken, dazu dient die stöchiometrische Bezeichnung der Elemente.

Jedes Element erhält nämlich ein Zeichen, welches entweder der Anfangs-

*) Die Atomgewichte vieler Elemente sind ganzzahlige Vielfache des Atomgewichtes des Wasserstoffes; dass diess jedoch nicht allgemein und auch nicht immer völlig genau der Fall sei, wie *Prout* glaubte, diess haben die höchst genauen Untersuchungen von *Stas* bewiesen.

buchstabe seines lateinischen Namens, oder derselbe, mit noch einem anderen verbundenen Buchstabe ist; so wird z. B. O das Zeichen des Sauerstoffes oder Oxygens, H das Zeichen des Wasserstoffes oder Hydrogens, P das Zeichen des Phosphors, Pb das Zeichen des Bleies. — Diese Zeichen haben aber auch zugleich eine stöchiometrische Bedeutung, indem sie das einfache oder ein Mal gesetzte Atomgewicht des betreffenden Elementes ausdrücken; es bedeutet also O ein Atom Sauerstoff, Pb ein Atom Blei u. s. w.

Die Zeichen, die älteren und die neueren Atomgewichte der wichtigsten Elemente sind nun folgende:

Name.	Zeichen.	Atomgewicht.	
		Älteres	Neueres
*Wasserstoff oder Hydrogen	H	1	1
Sauerstoff oder Oxygen .	O	8	16
Kohlenstoff oder Carbon .	C	6	12
*Bor	B	11	11
*Phosphor	P	31	31
Schwefel	S	16	32
Selen	Se	39,5	79
*Iod	I	127	127
*Brom	Br	80	80
*Chlor	Cl	35,5	35,5
*Fluor	F	19	19
*Stickstoff oder Nitricum .	N	14	14
Silicium	Si	14	28
*Kalium	K	39	39
*Natrium	Na	23	23
*Lithium	Li	7	7
Baryum	Ba	68,5	137
Strontium	Sr	44	88
Calcium	Ca	20	40
Magnesium	Mg	12	24
Lanthan	La	46	92
Yttrium	Y	30,8	61,6
Glycium oder Beryllium .	Gl	4,6	9,2
Aluminium	Al	13,7	27,4
Zirkonium	Zr	44,8	89,6
Thorium	Th	115,7	231,4
Titan	Ti	25	50
Tantal	Ta	91	182
Niobium	Nb	47	94

Name.	Zeichen.	Atomgewicht.	
		Älteres	Neueres
Wolframium	W	92	184
Molybdän	Mo	48	96
Vanadium	V	68,6	137,2
Chrom	Cr	26,1	52,2
Uran	U	60	120
Mangan	Mn	27,5	55
Cerium	Ce	46	92
*Arsen	As	75	75
*Antimon oder Stibium . .	Sb	122	122
Tellur	Te	64	128
*Wismut	Bi	208	208
Zink	Zn	32,8	65,6
Cadmium	Cd	56	112
Zinn	Sn	59	118
Blei	Pb	103,5	207
Eisen	Fe	28	56
Kobalt	Co	30	60
Nickel	Ni	29	58
Kupfer	Cu	34,7	63,4
Mercur	Hg	100	200
*Silber	Ag	108	108
*Gold	Au	197	197
Platin	Pt	99	198
Palladium	Pd	53	106
Rhodium	Rh	52	104
Iridium	Ir	99	198
Osmium	Os	100	200

Vergleicht man die beiderlei Zahlen, so erkennt man, dass für diejenigen Elemente, deren Namen ein Stern vorgesetzt ist, die neueren und die älteren Atomgewichte gleich sind, wogegen für alle übrigen Elemente die neueren Atomgewichte doppelt so gross sind, als die älteren.

Es giebt einige Verbindungen, in welchen 2 Atome [des einen Elementes mit 1 Atom oder auch mit 3 Atomen eines anderen verbunden sind; um diese nach der unten zu erläuternden Bezeichnungsweise kurz ausdrücken zu können, hat man den Begriff der Doppel-Atome eingeführt und sich darüber vereinigt, als Zeichen eines Doppel-Atomes das durchstrichene Zeichen des einfachen Atomes zu gebrauchen. So ist z. B. Al das Zeichen eines Doppel-Atomes Aluminium, = 2Al, und dessen älteres Atomgewicht = 27,4.

2. Chemische Constitution der Mineralien.

§. 145. **Unorganische Verbindungen.** Unter der chemischen Constitution eines Mineralen versteht man die gesetzmässige Zusammensetzung desselben aus bestimmten Elementen nach bestimmten Proportionen. Einige wenige Mineralspecies sind ihrer chemischen Constitution nach als einfache Körper, als blose Elemente zu betrachten, wenn sie auch kleine Beimengungen anderer Substanzen enthalten; dahin gehören z. B. der Schwefel, der Diamant, der Graphit und mehre gediegene Metalle.

Bei weitem die meisten Mineralspecies sind jedoch zusammengesetzte Körper oder chemische Verbindungen von Elementen. Da nun die chemischen Verbindungen überhaupt in unorganische und organische getheilt werden und diese letzteren nur solche Verbindungen sind, welche in Thieren und Pflanzen fertig gebildet vorkommen, oder aus diesen dargestellt werden können*), so fol schon aus der Definition von Mineral (§. 1), dass die eigentlichen Mineralien unorganische Verbindungen sein werden, während organische Verbindungen nur in Gebiete der Fossilien und der mancherlei Zersetzungsproducte derselben zu erwarten sind, wie z. B. in den Kohlen, Harzen und organisch-sauren Salzen.

Ogleich die Mineralien unorganische Verbindungen sind, so können sie doch oft kleine Quantitäten von Stoffen organischer Herkunft enthalten, welche in ihre Masse ganz gleichmässig diffundirt sind. Wenn man dergleichen Mineralien im Glaskohle erhitzt, so verspürt man einen empyreumatischen Geruch, und erhält sogar be weilen bituminöse Destillate, welche meist Ammoniak enthalten, das sich aus dem Stickstoff der organischen Substanz bildet. *Delesse* hat sich mit genauen Untersuchungen hierüber beschäftigt, aus denen hervorgeht, dass gewisse Varietäten von Fluor Quarz, Opal, Chalcedon, Topas, Baryt, Calcit, Gyps u. a. Mineralien mehr oder weniger Stickstoff enthalten, welcher den von diesen Mineralien aufgenommenen organischen Substanzen angehört. *Comptes rendus*, I. 51, 1860, 287 ff. und dessen Werk *De l'Azote et des matières organiques dans l'écorce terrestre*, Paris 1861. Manche Mineralien verdanken ihre Farbe solchen Beimengungen organischer Stoffe.

§. 145a. **Vorläufige Bemerkung über die chemische Constitution der Mineralien.** Bekanntlich sind in der modernen Chemie ganz andere Ansichten und Theorien über die chemische Constitution der Körper zur Geltung gebracht worden, als die früheren besonders von *Berzelius* aufgestellten Ansichten. Von den Gesetzen der organischen Verbindungen ausgehend, hat man auch die unorganischen Verbindungen in ähnlicher Weise zu beurtheilen versucht, und es gebührt namentlich *Rammelsberg* das Verdienst, die neue Lehre auch auf das Mineralreich in Anwendung gebracht zu haben.

Wir würden seinem Beispiele in gegenwärtiger Auflage gern gefolgt sein, wenn es uns nicht schiene,

- 1) dass in dem Gebiete der Mineralchemie die neuen Theorien noch nicht so allseitig verfolgt worden sind, um sie in einem Elementarbuch über Mineralien zu Grunde zu legen;

*) *Rammelsberg*, Lehrbuch der Stöchiometrie, S. 64. In seinem Grundriss der unorganischen Chemie gemäss den neueren Ansichten, 1867, S. 20 sagt er: die Kohlenstoff-Verbindungen heissen organische. Dieselbe Definition findet sich auch in *Wöhler's Grundriss unorganischen Chemie*, 14. Aufl. S. 1, und scheint jetzt allgemein zu gelten.

- 2) dass die theoretische Interpretation der Analysen ohne Einfluss auf den eigentlichen Gehalt derselben ist, welcher in der erkannten und procental ausgedrückten qualitativen und quantitativen Zusammensetzung liegt; und
- 3) dass in einem, auch für den Berg- und Hüttenmann bestimmten Elementarbucho diejenige Formulirung des Analysen-Gehaltes vorzuziehen ist, welche auch die näheren Bestandtheile berücksichtigt, und sich überhaupt dem praktischen Bedürfnisse bequem anschliesst.

Die neueren symbolischen Darstellungen der Mineral-Analysen treten uns besonders als sogenannte empirische Formeln, oder als typische Formeln, oder auch als rationale Formeln entgegen.

Die empirischen Formeln sind eigentlich nichts Anderes, als ganz einfache, in den letzten Elementen ausgedrückte Additions-Formulare der Resultate der Analyse. Sie machen keinen Anspruch auf eine theoretische Bedeutung, indem sie auf jede Gruppierung der Elemente verzichten, gewähren aber bisweilen den Vortheil, dass der elementare Bestand eines Mineralen in etwas einfacheren Zahlverhältnissen hervortritt, als diess nach der Methode von *Berzelius* der Fall ist. Dagegen haben sie den Nachtheil, dass sie alle näheren Bestandtheile ignoriren, indem z. B. bei den Sauerstoffsäuren die Sauerstoffatome von den Basen und Säuren abgetrennt und summarisch hinter den Symbolen der Radicale eingeführt werden, wodurch die Begriffe von Säure und Basis eigentlich verloren gehen.

Wenn man den Calcit CaCO_3 , oder den Baryt BaSO_4 schreibt, so verzichtet man eigentlich darauf, jenen als kohlen-saure Kalkerde, und diesen als schwefelsaure Baryterde zu betrachten, und sollte daher auch diese chemischen Benennungen nicht gebrauchen. Nach der modernen Chemie enthält freilich der Calcit weder Kohlen-säure noch Kalkerde und der Baryt weder Schwefelsäure noch Baryterde, weil nur die Anhydride der genannten Säuren und Basen vorhanden sind.

Die typischen Formeln sind nur eine modificirte Schreibart der empirischen Formeln, indem die Sauerstoffatome von den Atomen der übrigen, collectiv unter einander gestellten und nach ihrer Valenz charakterisirten Elemente abgesondert geschrieben werden, um dadurch eine Analogie mit dem Typus Wasser oder mit irgend einer anderen typischen Verbindung zum Ausdruck zu bringen. Der eigentliche Inhalt der typischen Formeln ist wesentlich kein anderer, als jener der empirischen Formeln.

Gerhardt nahm wirklich das Wasser als allgemeinen Grundtypus an und baute, wie *Blomstrand* sagt, das ganze chemische System über der einzigen Wasserformel auf. So sagte man z. B. der Orthoklas sei Wasser, in welchem die Wasserstoffatome durch Silicium, Aluminium und Kalium ersetzt werden, wobei man auf die respectiven Valenzen dieser Elemente Rücksicht nahm. Von den näheren Bestandtheilen des Orthoklases ist in jenen Formeln gar nicht die Rede*). Nach *Blomstrand* scheint jedoch die ganze Typentheorie ihre Rolle ausgespielt zu haben; sogar ihre eifrigsten Anhänger fangen an, eine Schreibweise der Formeln zu gebrauchen, welche sich der älteren immer mehr nähert. (*Blomstrand*, die Chemie der Jetztzeit, 1869, S. 88.)

Als rationale Formeln galten bisher die dualistischen Formeln von *Berzelius*, in welchen doch jedenfalls die näheren Bestandtheile der mehrfach zusam-

*) Vergl. *Kolbe*, im Journal für praktische Chemie, neue Folge, B. I, 1870, S. 2.

mengesetzten Mineralien zum Ausdruck gebracht werden, und aus welchen sich die empirischen Formeln mit Leichtigkeit ablesen lassen. Die moderne Chemie will sich indess mit diesen Formeln nicht mehr begnügen, und strebt einem höheren Ziele entgegen. Sie hat jedoch, trotz mancher beachtenswerther Versuche, dieses Ziel noch lange nicht erreicht, indem es noch sehr vieler chemischer Experimental-Untersuchungen der Mineralien bedarf, ehe die in ihrem Sinne wahrhaft rationellen und allein giltigen Formeln beschaffen werden können.

Es sei uns erlaubt, in Betreff der letzteren Behauptung die Ansichten einer der grössten Autoritäten zu erwähnen. Nachdem *Kolbe* beispielsweise am Orthoklase das Ungenügende der empirischen und typischen Formeln hervorgehoben, in welchen alle näheren Bestandtheile ignoriert werden, wirft er die Frage auf: »Wie nun aber soll man sich die Elemente des Feldspathes zu näheren Bestandtheilen verbunden denken? Der Möglichkeiten sind manche«. Er erläutert nun vier solcher Möglichkeiten sowie die ihnen entsprechenden Formeln, und fährt dann fort: »welche von jenen vier isomeren Verbindungen, deren Zahl sich sicher noch vermehren lässt, Feldspath ist, und ob überhaupt eine jener Formeln die rationelle Zusammensetzung dieses Minerals richtig interpretirt, diess ist eine Frage, worüber sich deshalb nicht discutiren lässt, weil es uns bis jetzt an den erforderlichen experimentellen Unterlagen noch gänzlich gebricht. Es steht zu erwarten, dass wir durch neue, auf jene Frage hinzielende Experimental-Untersuchungen diese Unterlagen gewinnen werden, und dass wir über die chemische Constitution der Silicate künftig uns eben so gut unterrichten lernen, wie wir gegenwärtig über die Constitution der zusammengesetzten Aether und deren Componenten wohl begründete Ansichten haben. Wenn man auf ähnliche Weise, wie man die organischen Verbindungen auf ihre näheren Bestandtheile untersucht, die Silicate und andere Verbindungen des Mineralreiches in Angriff nimmt, so wird bald die Zeit kommen, wo auf diesem Gebiete eben so schöne Früchte gepflückt werden, wie sie die organische Chemie seit langer Zeit in Fülle uns darbietet«.

»Die künftige Aufgabe der Mineralchemiker ist deshalb nicht, die Mineralien bloß zu analysiren und ihre empirische Zusammensetzung festzustellen, noch auch aus der empirischen Zusammensetzung empirisch-rationelle Formeln zu construiren, sondern, für die chemischen Mineral-Verbindungen neue Untersuchungs-Methoden zu schaffen, und aus deren Ergebnissen die Argumente zur Beurtheilung der chemischen Constitution zu schöpfen«. A. a. Orte, S. 3 und 5.

Es ist also noch eine künftige Aufgabe der Mineralchemie, es ist eine Aufgabe, welche der Entdeckung und Durchführung neuer Untersuchungs-Methoden bedarf, weil es uns bis jetzt an den erforderlichen experimentellen Unterlagen noch gänzlich gebricht; eine solche Aufgabe ist es, durch deren Lösung erst wirklich rationelle Formeln im Sinne der modernen Chemie geschaffen, und unter den verschiedenen sich darbietenden Formeln die sichersten ausgewählt werden können.

Bei so bewandten Umständen wird man von einem Elementarbucho über Mineralogie, wie es ja das unserige ist, nicht erwarten können, dass es sich mit seinen Betrachtungen über die chemische Constitution der Mineralien auf ein Gebiet der Zukunft hinaus wage. Man wird es vielmehr ganz gerechtfertigt finden, wenn in der Hauptsache der Dualismus von *Berzelius* noch einstweilen beibehalten wird, bis die fortschreitenden Forschungen der Chemie jene, wie es scheint sehr schwierige Aufgabe gelöst haben. Von diesem Gesichtspuncte aus sind denn auch die zunächst folgenden Paragraphen zu beurtheilen.

Es bedarf wohl dieses Verfahren um so weniger einer Entschuldigung, als doch noch manche recht bedeutende Chemiker sich der älteren, nach *Berzelius'* Methode geschriebenen Formeln bedienen, und als gar nicht geläugnet werden kann, dass diese Formeln eine sehr klare und compendiöse Uebersicht der qualitativen und quantitativen Zusammensetzung der Mineralien gewähren, dem praktischen Bedürfnisse des Hüttemannes und Technikers vollkommen Genüge leisten, und sich sehr leicht in die modernern empirischen Formeln übersetzen lassen.

Um jedoch den neueren Ergebnissen der Wissenschaft so weit als möglich Rechnung zu tragen, werden wir nach den älteren, auf die früheren Atomgewichte gegründeten Formeln auch die neueren, durch die jetzigen Atomgewichte ausgedrückten empirischen Formeln mittheilen.

§. 446. **Grundgesetz und Eintheilung der Verbindungen.** Das Grundgesetz aller chemischen Verbindungen ist nach *Berzelius*, dass sich zunächst immer nur zwei Körper mit einander vereinigen, daher wir sagen können, dass jede zusammengesetzte Substanz entweder eine binäre, oder doch eine binär gegliederte Stoffverbindung sei. Dieses Gesetz lässt sich wenigstens für die unorganischen Verbindungen und also auch für die Mineralien noch vorläufig als gültig betrachten.

Man unterscheidet nun die unorganischen Verbindungen als solche der ersten, zweiten, dritten Ordnung u. s. w., indem man unter einer Verbindung der ersten Ordnung jede, aus der Vereinigung zweier Elemente hervorgegangene Substanz versteht. Das Product der Vereinigung zweier Verbindungen der ersten Ordnung nennt man eine Verbindung der zweiten Ordnung, und eben so das Product der Vereinigung zweier Verbindungen der zweiten Ordnung eine Verbindung der dritten Ordnung u. s. w. Wenn aber überhaupt schon Verbindungen der vierten Ordnung zu den sehr seltenen Erscheinungen gehören, so gilt von den Mineralien insbesondere, dass die Mehrzahl derselben nur als Verbindungen der ersten, zweiten und dritten Ordnung zu betrachten sind.

Nicht selten kommen auch Mineralien vor, welche aus der Vereinigung zweier Verbindungen verschiedener Ordnungen hervorgegangen sind, wie denn namentlich das Wasser sehr häufig mit Verbindungen der zweiten oder dritten Ordnung zusammentritt; Gyps, Alaun.

Je zwei Elemente verhalten sich im Kreise der galvanischen Kette als elektrisch differente Körper, indem sich das eine nach dem positiven, das andere nach dem negativen Pole biegt; man schreibt daher jenem einen elektronegativen, diesem einen elektropositiven Charakter zu. Dass dieser Charakter nur relativ sei, versteht sich von selbst; indessen würden sich doch alle Elemente in eine Reihe stellen lassen, welche mit dem elektronegativsten Körper begönne, und mit dem elektropositivsten Körper endigte, und in welcher sich jedes Glied zu allen vorhergehenden positiv, zu allen nachfolgenden negativ verhielte. *Berzelius* hat die Aufstellung einer solchen Reihe versucht; sie beginnt mit dem Sauerstoff, der sich gegen alle Körper negativ verhält, und endigt mit dem Kalium, als dem wahrscheinlich positivsten Elemente. Die Aufeinanderfolge der einzelnen Glieder dieser Reihe ist jedoch zum Theil noch hypothetisch, wengleich der allgemeine Ueberblick, den sie gewährt, dem zu Grunde liegenden Verhältnisse des elektrochemischen Gegensatzes ziemlich entsprechen mag. Wie die Elemente selbst, so verhalten sich auch die Verbindungen derselben theils elektropositiv, theils elektronegativ; denn obgleich der Verbindungsact je zweier Elemente als eine Ausgleichung ihrer elektrochemischen Differenz betrachtet werden kann, so erwacht doch wiederum zwischen je zwei Verbindungen der ersten Ordnung

ein neuer elektrischer Gegensatz, in welchem die eine die Rolle eines positiven, die andere die Rolle eines negativen Körpers übernimmt. Vergl. hierüber *Rammelsberg's* Lehrbuch der Stöchiometrie, S. 97 ff.

§. 147. **Bezeichnung der Verbindungen erster Ordnung.** Eine Verbindung der ersten Ordnung wird dadurch bezeichnet, dass man die Zeichen beider Elemente neben einander schreibt, und die Zahl der von jedem Elemente vorhandenen Aequivalente oder Atome nach Art der Exponenten oben rechts neben das Zeichen des Elementes setzt*). So sind z. B. SO , SO^2 und SO^3 die Zeichen der unterschwefeligen, der schwefeligen Säure und der Schwefelsäure; FeS und FeS^2 die Zeichen des Einfach- und des Doppelt-Schwefeleisens, Al^2O^3 , Fe^2O^3 und Fe^2S^3 die Zeichen der Thonerde, des Eisenoxydes und des Anderthalb-Schwefeleisens.

Da jedoch Sauerstoff und Schwefel, vermöge ihrer ausgezeichneten Verbindungsfähigkeit, zur Darstellung sehr vieler Mineralien beitragen, so gebraucht man nach *Berzelius* für die binären Verbindungen derselben mit einem anderen Elemente die sehr bequeme Abkürzung, dass man nur das Zeichen dieses letzteren Elementes hinschreibt, und darüber entweder so viele Punkte, oder so viel Striche setzt, als mit ihm entweder Sauerstoff-Atome oder Schwefel-Atome verbunden sind. Nach dieser Methode erhalten also die erwähnten drei Säuren des Schwefels die Zeichen $\overset{\cdot}{\text{S}}$, $\overset{\cdot\cdot}{\text{S}}$ und $\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{S}}$, und die zuerst genannten zwei Schwefelverbindungen des Eisens die Zeichen $\overset{\cdot}{\text{Fe}}$ und $\overset{\cdot\cdot}{\text{Fe}}$. — Für solche Verbindungen, in denen z. B. 2 Atome Radical mit 4 oder 3 Atomen Sauerstoff oder Schwefel verbunden sind, benutzt man den Begriff und das Zeichen der Doppelatome (§. 144) und bezeichnet demgemäss die Thonerde mit $\overset{\cdot\cdot}{\text{Al}}$, das Eisenoxyd mit $\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Fe}}$, das Kupferoxydul mit $\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Cu}}$, das Anderthalb-Schwefeleisen mit $\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Fe}}$ u. s. w.

Diese so bequeme, die Uebersicht so ausserordentlich erleichternde Schreibart der unorganischen Sauerstoff- und Schwefelverbindungen ist in neuerer Zeit von Vielen aufgegeben worden, indem sie ihre Formeln mit einer Menge von O oder S und dazu gehörigen Zahlen belasten, wodurch die Uebersicht derselben in hohem Grade erschwert wird. Für organische Verbindungen ist diese Abkürzung freilich nicht durchzuführen; wo sie sich aber anwenden lässt, wie bei den anorganischen Verbindungen, da sollte man sie nicht fallen lassen. Wie kurz und übersichtlich erscheint z. B. die Constitutionsformel des Gypses $\overset{\cdot}{\text{Ca}}\overset{\cdot}{\text{S}}+2\overset{\cdot}{\text{H}}$, verglichen mit $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{HO}$, oder die Formel des Analcims $\overset{\cdot}{\text{Al}}\overset{\cdot}{\text{Si}}^3+\overset{\cdot}{\text{Na}}\overset{\cdot}{\text{Si}}+2\overset{\cdot}{\text{H}}$, verglichen mit $\text{Al}^2\text{O}^3\text{SiO}^2 \cdot \text{NaOSiO}^2+2\text{HO}$! — Im Sinne der atomistischen Theorie bilden die Elemente bei ihrer Vereinigung zusammengesetzte Atome, daher man denn auch unter $\overset{\cdot}{\text{S}}$ ein Atom Schwefelsäure, unter $\overset{\cdot}{\text{Al}}$ ein Atom Thonerde versteht, u. s. w.

Die Aequivalentgewichte oder Atomgewichte einer binären Verbindung erhält man unmittelbar durch betreffenden Addition der Gewichte ihrer Elemente, u

*) Viele schreiben diese Zahlen unten (statt oben) neben das Zeichen des betreffenden Elementes, wahrscheinlich um den Einsprüchen der Mathematiker zu begegnen, dass man hier nicht mit Potenzen zu thun habe. Indessen hat man es eben so wenig mit Ordnungszahlen zu thun. Die neue Schreibart erscheint aber weniger deutlich, weil diese Zahlen dadurch in dieselbe Zeile mit den Buchstaben, mit Kommas und mit anderen Zahlen kommen, welche eine ganz andere Bedeutung haben. Da man nun doch von vorn herein darüber einig ist, was es sich also von selbst versteht, dass keine Potenzen gemeint sein können, so werde ich die alte Schreibart beibehalten, deren sich auch *Rammelsberg* bedient.

Berücksichtigung der, die Verbindungsstufe bestimmenden Factoren; so wird z. B. das Aequivalentgewicht der Schwefelsäure S , $16+3 \cdot 8=40$, das Aequivalentgewicht des Eisenoxydes Fe , $2 \cdot 28+3 \cdot 8=80$, das Aequivalentgewicht des Wassers HO oder H , $1+8=9$; dagegen das neue Atomgewicht des Wassers $\text{H}^2\text{O}=2+16=18$.

§. 148. **Benennung der Verbindungen erster Ordnung.** Für das Bedürfniss der Mineralogie ist wegen der Benennung der binären Verbindungen Folgendes zu bemerken. Mit Ausnahme der so zahlreichen Sauerstoff- und Schwefelverbindungen werden die meisten übrigen Verbindungen in der Weise benannt, dass man die Namen ihrer beiden Elemente durch Apposition verbindet, indem der Name des elektronegativen Elementes vorausgeht; z. B. Chlorsilber, Fluorcalcium. Wo es nöthig ist, da wird das Verhältniss der Aequivalente oder Atome so weit thunlich durch das entsprechende Zahlwort ausgedrückt.

Was nun aber die Sauerstoffverbindungen betrifft, so werden dieselben wegen ihrer ausserordentlichen Manchfaltigkeit mehrfach unterschieden und benannt, wobei ihre elektrochemische Stellung zum Anhalten dient, wie folgt:

I. Säuren (Sauerstoffsäuren), sind die elektronegativen Sauerstoffverbindungen, oft auflöslich in Wasser und dann mit der Eigenschaft begabt, blaue Pflanzen-Farben, wie z. B. das Lackmus, zu röthen. Die wichtigsten im Mineralreiche vorkommenden Säuren (oder Anhydride der Säuren) sind folgende:

1) Nichtmetallische Säuren; solche, deren Radical ein nicht metallisches Element oder ein leichtes Metall ist*).

	In alten Atomen.	In neuen Atomen.
Salpetersäure	$\text{NO}^5 = \ddot{\text{N}} = 54$	$\text{N}^2\text{O}^5 = 108$
Schwefelsäure	$\text{SO}^3 = \ddot{\text{S}} = 40$	$\text{S}^2\text{O}^3 = 80$
Phosphorsäure	$\text{PO}^5 = \ddot{\text{P}} = 74$	$\text{P}^2\text{O}^5 = 142$
Borsäure	$\text{BO}^3 = \ddot{\text{B}} = 35$	$\text{B}^2\text{O}^3 = 70$
Kohlensäure	$\text{CO}^2 = \ddot{\text{C}} = 22$	$\text{C}^2\text{O}^2 = 44$
Kieselsäure**)	$\text{SiO}^2 = \ddot{\text{Si}} = 30$	$\text{Si}^2\text{O}^2 = 60$
Zirkonsäure	$\text{ZrO}^2 = \ddot{\text{Zr}} = 60,8$	$\text{Zr}^2\text{O}^2 = 121,6$

2) Metallische Säuren, solche, deren Radical ein schweres Metall ist.

a) Flüchtige Metallsäuren.

	In alten Atomen.	In neuen Atomen.
Arsenige Säure	$\text{AsO}^3 = \ddot{\text{As}} = 99$	$\text{As}^2\text{O}^3 = 198$
Arsensäure	$\text{AsO}^5 = \ddot{\text{As}} = 115$	$\text{As}^2\text{O}^5 = 230$
Antimonige Säure	$\text{SbO}^3 = \ddot{\text{Sb}} = 146$	$\text{Sb}^2\text{O}^3 = 292$
Antimonsäure	$\text{SbO}^5 = \ddot{\text{Sb}} = 162$	$\text{Sb}^2\text{O}^5 = 324$

* Die in neuen Atomgewichten ausgedrückten Formeln sind zum Unterschiede von den anderen, auf Aequivalentgewichte bezüglichen Formeln mit fetter Schrift gedruckt.

** Die grosse Einfachheit, welche dadurch für die Constitution der meisten Silicate gewonnen wird, empfiehlt die Annahme der Ansicht, dass die Kieselsäure nur 2 Atom Sauerstoff enthält; eine Ansicht, für welche auch so manche andere Gründe sprechen. Einen der entscheidendsten Beweise für die Richtigkeit derselben lieferte bekanntlich *Marignac* durch den Nachweis des Isomorphismus der Fluostannate und Fluosilicate. Sie ist daher auch von *Rammesberg*, *G. Rose* und anderen Koryphäen der Wissenschaft adoptirt worden, und ist jetzt ganz allgemein zur Geltung gelangt, während sie in Teutschland schon lange von *L. Gmelin* und *Kühn* vertreten und verfochten war, als noch alle Welt die Kieselsäure für ein Trioxyd hielt. Auch *Gaudin* hat sie bereits vor mehr als 30 Jahren geltend zu machen gesucht. Dagegen versuchte *Scheerer* noch

b) Fixe Metallsäuren.

	In alten Atomen.	In neuen Atomen.
Chromsäure	$\text{CrO}^3 = \ddot{\text{C}}\text{r} = 50,25$	$\text{CrO}^3 = 100,5$
Molybdänsäure	$\text{MoO}^3 = \ddot{\text{M}}\text{o} = 72$	$\text{MoO}^3 = 144$
Vanadinsäure	$\text{VO}^3 = \ddot{\text{V}} = 92,5$	$\text{VO}^3 = 185$
Wolframsäure	$\text{WO}^3 = \ddot{\text{W}} = 116$	$\text{WO}^3 = 232$
Niobsäure	$\text{Nb}^2\text{O}^5 = \ddot{\text{N}}\text{b} = 134$	$\text{Nb}^2\text{O}^5 = 268$
Tantalsäure	$\text{Ta}^2\text{O}^5 = \ddot{\text{T}}\text{a} = 222$	$\text{Ta}^2\text{O}^5 = 444$
Titansäure	$\text{TiO}^2 = \ddot{\text{T}}\text{i} = 44$	$\text{TiO}^2 = 82$
Zinnsäure	$\text{SnO}^2 = \ddot{\text{S}}\text{n} = 74$	$\text{SnO}^2 = 148$

II. Oxyde, sind die elektropositiveren Sauerstoffverbindungen, welche meiste grosse Affinität zu den Säuren haben. Sie zerfallen in salzbildende Oxyde oder Basen, in Suboxyde und Superoxyde.

A. Basen, sind entweder nicht-metallische oder metallische; die wichtigsten im Mineralreiche vorkommenden Basen (oder deren Anhydride) sind die Folgenden.

1) Nicht-metallische, oder richtiger leicht-metallische Basen, d. h. salzbildende Oxyde leichter Metalle.

a) Alkalien, Oxyde der Alkalimetalle; farblos, auflöslich in Wasser, sind die stärksten, d. h. mit der grössten Affinität begabten Basen.

	In alten Atomen.	In neuen Atomen.
Kali	$\text{KO} = \ddot{\text{K}} = 47$	$\text{K}^2\text{O} = 94$
Natron	$\text{NaO} = \ddot{\text{N}}\text{a} = 34$	$\text{N}^2\text{O} = 62$
Lithion	$\text{LiO} = \ddot{\text{L}}\text{i} = 15$	$\text{Li}^2\text{O} = 30$

b) Erden, Oxyde der Erdmetalle; farblos, unauflöslich in Wasser, sind weniger starke Basen.

	In alten Atomen.	In neuen Atomen.
Strontia od. Strontianerde*)	$\text{SrO} = \ddot{\text{S}}\text{r} = 52$	$\text{SrO} = 104$
Barya oder Baryterde . . .	$\text{BaO} = \ddot{\text{B}}\text{a} = 76,5$	$\text{BaO} = 153$
Calcia oder Talkerde . . .	$\text{CaO} = \ddot{\text{C}}\text{a} = 28$	$\text{CaO} = 56$
Magnesia oder Talkerde . .	$\text{MgO} = \ddot{\text{M}}\text{g} = 20$	$\text{MgO} = 40$
Alumina oder Thonerde . .	$\text{Al}^2\text{O}^3 = \ddot{\text{A}}\text{l} = 54,4$	$\text{Al}^2\text{O}^3 = 102,8$
Glycia oder Beryllerde . . .	$\text{GlO} = \ddot{\text{G}}\text{l} = 42,8$	$\text{GlO} = 25,4$
Yttria oder Yttererde . . .	$\text{YO} = \ddot{\text{Y}} = 38,85$	$\text{YO} = 77,7$

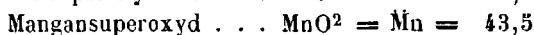
2) Metallische, oder richtiger schwermetallische Basen, d. h. salzbildende Oxyde schwerer Metalle.

zuletzt die Unzulässigkeit derselben zu beweisen. Auch Geuther gelangte durch Untersuchung der verschiedenen Oxydations-Stufen des Siliciums zu dem Resultate, dass die Kieselsäure als ein Trioxyd gelten müsse. Nachrichten von der Kön. Ges. der Wiss. zu Göttingen, 1865, S. 451 und Jenaische Zeitschrift II, 2, 1865, S. 203.

*) Statt der, im wörtlichen Ausdrucke zusammengesetzter Verbindungen etwas schleppenden Worte Strontianerde, Baryterde u. s. w. erlaube ich mir die kürzeren Worte Strontia, Baryt u. s. w. zu gebrauchen, wie man ja häufig Magnesia statt Talkerde sagt.

	In alten Atomen.	In neuen Atomen.
Thoroxyd	ThO ² = $\ddot{T}h$ = 131,7	ThO = 263,4
Ceroxydul	CeO = $\ddot{C}e$ = 54	CeO = 108
Wismutoxyd	BiO ³ = $\ddot{B}i$ = 232	Bi²O³ = 464
Antimonoxyd	SbO ³ = $\ddot{S}b$ = 146	Sb²O³ = 292
Zinkoxyd	ZnO = $\ddot{Z}n$ = 40,8	ZnO = 81,6
Manganoxydul	MnO = $\ddot{M}n$ = 35,5	MnO = 71
Manganoxyd	Mn ² O ³ = $\ddot{M}n$ = 78	Mn²O³ = 156
Eisenoxydul	FeO = $\ddot{F}e$ = 36	FeO = 72
Eisenoxyd	Fe ² O ³ = $\ddot{F}e$ = 80	Fe²O³ = 160
Uranoxydul	UO = \ddot{U} = 68	UO = 136
Uranoxyd	U ² O ³ = \ddot{U} = 144	U²O³ = 288
Chromoxyd	Cr ² O ³ = $\ddot{C}r$ = 76,5	Cr²O³ = 153
Bleioxyd	PbO = $\ddot{P}b$ = 114,5	PbO = 223
Kupferoxydul	Cu ² O = $\ddot{C}u$ = 71,4	Cu²O = 142,8
Kupferoxyd	CuO = $\ddot{C}u$ = 39,7	CuO = 79,4
Nickeloxyd	NiO = $\ddot{N}i$ = 37	NiO = 74
Kobaltoxyd	CoO = $\ddot{C}o$ = 38	CoO = 76

B. Die Suboxyde und Superoxyde sind im Mineralreiche solche Oxyde schwerer Metalle, welche entweder zu wenig oder zu viel Sauerstoff enthalten, um sich nach Art der Basen mit Säuren zu Salzen verbinden zu können; hierher gehören z. B.



Noch ist unter den Oxyden auch das Wasser, HO = \ddot{H} = 9 (oder H²O = 18) zu erwähnen, welches nicht nur sehr häufig als Hydratwasser in grösseren oder geringeren Quantitäten mit anderen Körpern locker und leicht trennbar verbunden ist, sondern auch als basisches Wasser, d. h. nach Art einer Basis, in fester und schwer trennbarer Verbindung auftritt.

Was endlich die Schwefelverbindungen betrifft, so werden solche, wie die Sauerstoffverbindungen, als elektronegative und elektropositive unterschieden; jene, welche das Analogon der Sauerstoffsäuren sind, nennt man Sulphide, diese, welche den Basen entsprechen, Sulphurete. So sind z. B. $\overset{''}{P}b$, $\overset{''}{A}g$ Sulphurete des Bleies und Silbers, $\overset{''''}{S}b$ und $\overset{''''}{A}s$ Sulphide des Antimons und Arsens.

Als eine im Mineralreiche selten vorkommende Verbindung ist noch das Ammoniak, NH³ = 17 (oder Ammonium NH⁴ = 18) zu erwähnen.

§. 149. Haloidsalze. Zu den Verbindungen der ersten Ordnung gehören auch viele salzähnliche Körper, welche *Berzelius* deshalb Haloidsalze nannte. Es sind dies Verbindungen gewisser elektronegativer Elemente (der sogenannten Salzbilder) mit gewissen elektropositiven Radicalen. Die im Mineralreiche vorkommenden gewöhnlichen Salzbilder der Art sind Chlor, Fluor, Iod und Brom, und Kochsalz, Flussspath, Iodsilber und Bronsilber können daher als Beispiele solcher Haloidsalze aus dem Mineralreiche gelten.

Die wirklichen Salze oder salzartigen Körper sind freilich wenigstens Verbindungen der zweiten Ordnung; in Vergleich zu ihnen stellen also die Haloidsalze eigentlich gar keine Salze, sondern nur solche Verbindungen dar, welche sich den Oxyden oder auch den einfachen Schwefelverbindungen vergleichen lassen, daher wir sie auch in der Reihung der Mineralspecies als analoge Verbindungen zu den Oxyden stellen werden. Dagegen sind die Verbindungen zweier Fluoride, zweier Chloride u. s. w. als wirkliche salzartige Verbindungen zu betrachten, welche sich den Sauerstoffsalzen oder den Schwefelsalzen vergleichen und als Fluorsalze, Chlorsalze u. s. w. bezeichnen lassen.

§. 450. **Verbindungen der ersten Ordnung im Mineralreiche.** Sehr viele Mineralien sind Verbindungen der ersten Ordnung. Besonders häufig finden sich Verbindungen des Sauerstoffs und des Schwefels mit irgend einem Metalle. So giebt es im Mineralreiche manche Oxyde, welche theils einen aciden, theils einen basischen Charakter haben, theils auch sich als Superoxyde verhalten. Quarz und Korund sind z. B. die Oxyde eines Metalloides, des Siliciums, und eines leichten Metalles, des Aluminiums; vorzüglich aber haben viele schwere Metalle Oxyde geliefert, welche als selbständige Mineralspecies auftreten, wie z. B. Zinnerz, Rothkupfererz, Rutil, Magneteisenerz, Glanzeisenerz, Arsenblüthe, Valentinit u. a.; Beispiele von Superoxyden liefern der Pyrolusit und das Schwerbleierz.

Auch Schwefelverbindungen der ersten Ordnung sind keine seltene Erscheinung im Mineralreiche; sie finden sich theils von acidem Charakter als Sulphide, wie Realgar, Auripigment und Antimonglanz, theils von basischem Charakter als Sulphurete, wie Bleiglanz, Silberglanz, Eisenkies.

Minder häufig kommen Chloride und Fluoride vor (Kochsalz, Flussspath, Chlorsilber), und noch seltener Verbindungen des Iods und Broms (Iodsilber, Bromsilber), sowie Selenverbindungen (Selen Silber, Selenblei). Dagegen sind einfache Metall-Legirungen, oder Verbindungen eines elektronegativen mit einem elektropositiven Metalle im Mineralreiche mehrfach vorhanden; so besonders Arsenmetalle (Speiskobalt, Arseneisenkies, Nickelkies), Tellurmetalle (Tellursilber, Antimonmetalle (Antimonsilber).

§. 451. **Verbindungen der zweiten Ordnung.** Die meisten Verbindungen dieser Ordnung, welche wir im Mineralreiche antreffen, stellen sich als Verbindungen einer Säure mit einer Basis heraus; Verbindungen, welche man im Allgemeinen als Salze bezeichnet, und als Sauerstoffsalze, Schwefelsalze, Tellursalze, Fluorsalze u. s. w. unterscheidet, je nachdem sie Verbindungen zweier elektrochemisch differenter Oxyde, zweier dergleichen Schwefelmetalle, zweier Tellurmetalle, zweier Fluormetalle u. s. w. sind.

Bei weitem die Mehrzahl der hierher gehörigen Mineralien sind nun als Sauerstoffsalze zu bezeichnen. Die allgemeine Benennung derselben wird im Deutschen dadurch gebildet, dass man den lateinischen Namen des Säure-Radicals auf die Endung *at* flectirt, und den Namen der Basis als Apposition vorsetzt; z. B. Bleisulphat = schwefelsaures Bleioxyd; Kalksilicat = kieselsaure Kalkerde.

So giebt es im Mineralreiche sehr viele Carbonate, Sulphate, Phos-

phate und Arseniate: seltener sind molybdänsaure, wolframsaure, titansaure, tantalisaure und vanadinsaure Salze. Ausserordentlich zahlreich sind die Silicate, an welche sich die in vieler Hinsicht ähnlichen aber weit selteneren Aluminate anschliessen.

Da sich jedoch dieselbe Säure mit derselben Basis in verschiedenen Verhältnissen zu verschiedenen Salzen verbinden kann, so ist es nöthig, diese mehrfachen Verbindungsstufen durch eine angemessene Nomenclatur zu unterscheiden. Die einfachste Methode in dieser Hinsicht ist nun die von *L. Gmelin*, dass man nämlich in jedem Salze immer ein Atom Basis voraussetzt, und die ganze oder gebrochene) Zahl der entsprechenden Säure-Atome durch ein angemessenes Beiwort ausdrückt. Demgemäss nennt man also zuvörderst solche Salze, in welchen 1 Atom Basis mit 1 Atom Säure verbunden ist,

- a) einfachsaure Salze, und unterscheidet dann
- b) einestheils Salze mit grösserem Säuregehalt; z. B.
 - anderthalbsaure Salze, mit 2 Atom Basis und 3 Atom Säure,
 - zweifachsaure Salze, mit 1 Atom Basis und 2 Atom Säure,
 - dreifachsaure Salze, mit 1 Atom Basis und 3 Atom Säure;
- c) andertheils Salze mit geringerem Säuregehalt; z. B.
 - zweidrittelsaure Salze, mit 3 Atom Basis und 2 Atom Säure,
 - halbsaure Salze, mit 2 Atom Basis und 1 Atom Säure,
 - drittelsaure Salze, mit 3 Atom Basis und 1 Atom Säure.

Die Bezeichnung dieser Sauerstoffsalze wird ganz einfach dadurch gewonnen, dass man die Zeichen der Basis und Säure neben einander schreibt, und die Äquivalent- oder Atomzahlen wie Exponenten hinzufügt.

So ist z. B. PbS einfach schwefelsaures Bleioxyd, Mg^2Si halbkieselsaure Magnesia, $AlSi^3$ dreifachkieselsaure Thonerde.

Nächst den Sauerstoffsalzen spielen besonders die sogenannten Schwefelsalze, d. h. die Verbindungen zweier elektrochemisch differenter Schwefelmetalle (eines Sulphides und Sulphuretes) eine wichtige Rolle im Mineralreiche. Es sind durchaus solche Schwefelsalze, welche im Wasser unauflöslich sind, und die Classen der Glanze, Kiese und Blenden liefern uns nicht wenige Beispiele derselben (Jamesonit, Plägonit, Kupferkies, Rothgiltigerz). Fluorsalze, Selensalze und Tellursalze sind seltene Erscheinungen im Mineralreiche. Dagegen treffen wir häufig Arsenmetalle (bisweilen auch Tellurmetalle) mit Schwefelmetallen auf eine ganz ähnliche Weise vereinigt, wie sich diese letzteren zu den sogenannten Schwefelsalzen vereinigen.

Eine, auch im Mineralreiche häufig vorkommende Art von Verbindungen der zweiten Ordnung sind die Hydrate, d. h. Verbindungen eines Oxydes mit Wasser. Sie lassen sich gewissermaassen den Sauerstoffsalzen vergleichen, indem das Wasser bald als elektronegativer, bald als elektropositiver Bestandtheil zu betrachten ist. Zu den selteneren Erscheinungen gehören die Verbindungen eines Schwefelmetalles mit einem Metalloxyde, wie solche z. B. in der Antimonblende (dem Rothspiessglanzerze) vorkommt.

§. 152. Verbindungen der dritten Ordnung. Zu ihnen gehören besonders die Doppelsalze, eine im Mineralreiche sehr häufige Erscheinung. Man

versteht unter einem Doppelsalze die Verbindung zweier einfacher Salze zu einem neuen Körper. Die beiden einfachen Salze, welche die näheren Bestandtheile eines Doppelsalzes bilden, verhalten sich elektrochemisch different, und können entweder beide Sauerstoffsalze, oder beide Schwefelsalze sein u. s. w. Im Mineralreiche finden sich besonders folgende zwei Fälle verwirklicht:

Doppelsalze,

- a) aus zwei Sauerstoffsalzen bestehend; sie sind ausserordentlich häufig, zumal in dem Gebiete der Silicate (Braunspath, Leucit, Orthoklas, Albit, Granat);
- b) aus zwei Schwefelsalzen bestehend; z. B. der Bournonit.

Die Bezeichnung der Doppelsalze wird dadurch gewonnen, dass man die Zeichen der sie zusammensetzenden einfachen Salze durch das Additionszeichen verbunden hinter einander schreibt. So ist z. B. $\text{Ca}\ddot{\text{C}}+\text{Mg}\ddot{\text{C}}$ das Zeichen des Braunspathes oder Dolomites, $\text{Ä}\ddot{\text{S}}^3+\text{K}\ddot{\text{S}}^3$ das Zeichen des Orthoklases u. s. w.

An die Doppelsalze schliessen sich diejenigen Verbindungen an, welche aus einem Sauerstoffsalze und einem Chloride oder Fluoride bestehen; sie finden sich in mehren Mineralspecies, z. B. im Apatit, Pyromorphit, Bleihornorz.

Zu den Verbindungen der dritten (oder eigentlich halbdritten) Ordnung lassen sich auch diejenigen rechnen, welche aus der Vereinigung eines Sauerstoffsalzes mit Wasser entstanden sind; wie z. B. der Gyps, welcher ein Hydrat des schwefelsauren Kalkes ist.

Was endlich die noch complicirteren Verbindungen betrifft, so gehören dahin besonders solche, welche aus der Verbindung eines Doppelsalzes mit Wasser hervorgegangen sind; wie z. B. der Alaun und viele wasserhaltige Silicate.

3. Einfluss der Bestandtheile auf den äusseren Habitus der Verbindungen.

§. 153. Vorwaltender Einfluss der elektronegativen Bestandtheile.

Obleich im Allgemeinen anzunehmen ist, dass sowohl die morphologischen als auch die physischen Eigenschaften eines jeden zusammengesetzten Körpers mehr oder weniger durch das Zusammenwirken aller seiner wesentlichen Bestandtheile bestimmt werden, so ist doch nicht zu läugnen, dass gewisse Bestandtheile ihren Einfluss in weit höherem Grade geltend machen, als andere, und dass der äussere Habitus der verschiedenen Verbindungen bald mehr an diesen, bald mehr an jenen ihrer Bestandtheile erinnert. In dieser Hinsicht verhalten sich also gewisse Elemente mehr autotypisch, andere mehr heterotypisch. So ist es sehr auffallend, dass die meisten nicht-metallischen Elemente von grosser Verbindungsfähigkeit (z. B. Sauerstoff, Schwefel, Chlor, Fluor) vorzugsweise durch Autotypis ausgezeichnet sind. Ueberhaupt aber sind es die elektronegativen Elemente und Verbindungen, welche sich ganz besonders als die autotypischen Bestandtheile der Körper zu erkennen geben. *L. Gmelin* nennt daher diese Bestandtheile die formenden oder bildenden, und die anderen, welche ihrem Einflusse mehr oder weniger unterliegen, die formbaren oder bildsamen Bestandtheile.

Diesem sehr beachtenswerthen Unterschiede entspricht fast ganz die, früher von *Beudant* aufgestellte Eintheilung in *éléments minéralisateurs* und *minéralisables*. Es

ergiebt sich hieraus für die Physiographie des Mineralreiches die wichtige Regel, dass sie die Gruppierung der Species, sofern dabei die chemische Zusammenstellung in Rücksicht kommt, immer mehr nach den elektronegativen, als nach den elektropositiven Bestandtheilen zu bilden hat.

§. 154. **Dimorphismus.** Ein paar, mit der chemischen Constitution der Mineralien innigst verbundene und für die Beurtheilung ihres Wesens äusserst wichtige Erscheinungen sind der Dimorphismus und Isomorphismus.

Dimorphismus ist die Fähigkeit einer und derselben (einfachen oder zusammengesetzten) Substanz, in den Formen zweierlei wesentlich verschiedener Formencomplexe zu krystallisiren. Mit dieser Verschiedenheit des morphologischen Charakters tritt aber auch zugleich eine Verschiedenheit der physischen Eigenschaften ein, so dass das ganze Wesen ein durchaus verschiedenes Gepräge zeigt, und man noch besser sagen könnte, der Dimorphismus sei die Fähigkeit einer und derselben Substanz, zweierlei wesentlich verschiedene Körper darzustellen, wodurch die amorphen Vorkommnisse zugleich mit erfasst werden. Streng genommen ist es also nicht bloß ein Dimorphismus, sondern ein Disomatismus, dessen die betreffenden Substanzen fähig sind; ein schlagender Beweis dafür, dass die Eigenthümlichkeit der Körper nicht bloß in ihrer Substanz begründet ist, und dass eine Verschiedenheit der Körper mit einer Identität ihrer Substanz verbunden sein kann.

Die erste entschiedene Hinweisung auf diese merkwürdige Erscheinung gab *Mitscherlich*, indem er zeigte, dass der Schwefel, wenn er aus dem geschmolzenen Zustande herauskrystallisirt, monoklinische Krystallformen habe, während er gewöhnlich rhombisch krystallisirt. Seit dieser ersten Beobachtung ist der Dimorphismus noch bei vielen anderen Substanzen nachgewiesen worden, so dass die Erscheinung überhaupt gar keine seltene ist. So liefern z. B. der Kohlenstoff als Diamant und als Graphit, der kohlen saure Kalk als Kalkspath und als Aragonit*), das Eisenbisulphuret als Pyrit und Markasit zwei ganz verschiedene Körper.

Man kennt sogar einige Fälle von Trimorphismus, d. h. von der Fähigkeit einer und derselben Substanz, dreierlei verschiedene Körper darzustellen; wie z. B. die reine Titansäure drei ganz verschiedene Mineralspecies, den Anatas, den Rutil und den Brookit liefert**).

Tschermak dringt mit Recht darauf, dass der Dimorphismus nur dann als erwiesen gelten könne, wenn die Identität der Substanz ausser allen Zweifel gestellt worden sei. Diamant und Graphit hält er für zwei polymere Körper, wie ja schon

*) Diese verschiedene Bildung des kohlen sauren Kalkes wird z. Th. durch verschiedene Temperatur bedingt, wie *G. Rose* gezeigt hat; da man jedoch Kalksinter findet, die aus abwechselnden Lagen von Kalkspath und Aragonit bestehen, und wohl bei derselben Temperatur gebildet worden sind, so kann nicht immer eine Verschiedenheit der Temperatur als Ursache der verschiedenen Verkörperung der Substanz Kalkcarbonat angenommen werden.

** Von einem allgemeineren Gesichtspunkte aus ist eigentlich eine jede Substanz schon insofern trimorph, wiefern sie eines starren, eines flüssigen, und eines gasigen Zustandes fähig ist. Eis ist offenbar ein ganz anderer Körper, als Wasser, und dieses wiederum ein anderer Körper, als Wasserdampf. Dass aber oft eine und dieselbe Substanz auch im starren Zustande einer wesentlich verschiedenen Verkörperung fähig sein kann, diess wurde zuerst durch *Mitscherlich's* Beobachtung am Schwefel nachgewiesen. Man nennt diese Eigenschaft auch Heteromorphie, welches Wort gleichfalls nur die Verschiedenheit der Form zum Ausdruck bringt.

Brodie den Kohlenstoff des Graphites unter dem Namen Graphon mit einem ganz andern Atomgewichte einzuführen versuchte. Den Trimorphismus der Titansäure bezweifelt er, weil der Rutil meist mehr oder weniger Eisenoxyd enthält. Sitzungsber der Kais. Ak. der Wiss. in Wien, B. 45, 1862, S. 604 ff.

§. 155. **Isomorphismus.** So bezeichnet man die Fähigkeit zweier oder mehrerer (einfacher oder zusammengesetzter) verschiedener Substanzen, in den Formen eines und desselben Formencomplexes zu krystallisiren; oft sind es aber nur ähnliche, und in ihren Grund-Dimensionen sehr nahe stehende Krystallformen, welche den isomorphen Substanzen zukommen, und dann ist die Erscheinung wohl richtiger als Homöomorphismus zu bezeichnen. Mit dieser Identität oder Aehnlichkeit der morphologischen Verhältnisse pflegt nun auch zugleich eine Aehnlichkeit derjenigen physischen Eigenschaften gegeben zu sein, welche von der Krystallform abhängen.

Einige ausgezeichnete Forscher, wie z. B. *Rammelsberg*, fassen den Begriff des Isomorphismus in einem viel weiteren Sinne auf, so dass sie zwei verschiedene Mineralien von ganz verschiedenen Formen auch dann noch als isomorph betrachten, wenn nur diese Formen nach rationalen und einfachen Verhältnissen aus einander ableitbar sind. Handbuch der Mineralchemie, 1860, S. LII ff.

Der Isomorphismus findet zuvörderst für sehr viele tesseral krystallisirende Substanzen Statt, welche in der That als isomorph gelten können, sobald nur der Charakter des Krystallsystemes derselbe ist, d. h. sobald sie entweder holodrisch, oder in gleicher Weise hemiëdrisch ausgebildet sind; (z. B. viele gediegene Metalle, Kochsalz, Flussspath, Bleiglanz, Spinell und Magneteisenerz; Boracit, Helvin, Fahlerz und Zinkblende; Pyrit und Glanzkobalt). Da es jedoch für die tesseralen Mineralien keine Dimensionsverschiedenheit der Grundform giebt, so ist der Isomorphismus zwar vollständig vorhanden, aber grossentheils von geringerer Interesse.

Wohl nicht mit Unrecht fordert *Tschermak* für den Isomorphismus zweier Körper auch Identität der Spaltbarkeit; was namentlich für die tesseral krystallisirenden Mineralien einige Beachtung verdienen dürfte.

Weit wichtiger wird die Erscheinung in den einaxigen Krystallsystemen (§. 9), deren verschiedene Formencomplexes durch eine Dimensions-Verschiedenheit der Grundform getrennt werden, und nur dann als isomorph zu betrachten sind, wenn die Grunddimensionen, wo nicht völlig, so doch sehr nahe dasselbe Verhältniss zeigen. In diesen Systemen findet nämlich grösstentheils kein wirklicher Isomorphismus, d. h. keine absolute Identität der Form mit völlig gleichen Dimensionen, sondern nur Homöomorphismus, d. h. eine sehr grosse Aehnlichkeit der Form mit beinahe gleichen Dimensionen Statt.

So fand *Mitscherlich* (der Begründer der Lehre vom Isomorphismus), dass die schwefelsauren, selensauren, chromsauren und mangansauren Salze einer derselben Basis (bei gleichem Wassergehalte), isomorph sind; dasselbe erkannt er für die phosphorsauren und arsensauren Salze. Rückwärts schloss man hieraus, dass einerseits die Schwefelsäure, Chromsäure, Selensäure und Mangansäure andererseits die Phosphorsäure und Arsensäure eine Gruppe von isomorphen Säuren bilden. Zinnoxid, Titansäure als Rutil, und Zirkonia sind isomorph, w

sich noch das Thoroxyd gesellt, welches *Nordenskiöld* künstlich in Krystallen dargestellt hat. Thonerde, Eisenoxyd und Chromoxyd krystallisiren in Rhomboëdern von fast völlig gleichen Dimensionen, weshalb sie mit Recht als isomorphe Basen betrachtet werden. Eine andere Gruppe von isomorphen Basen sind Kalkerde, Talkerde, Eisenoxydul, Manganoxydul und Zinkoxyd, was man daraus schliesst, weil sie in ihren Verbindungen mit einer und derselben Säure sehr nahe dieselben (z. B. mit Kohlensäure sehr ähnliche rhomboëdrische) Krystallformen zeigen. Aus demselben Grunde betrachtet man Barya, Strontia und Bleioxyd als eine dritte Gruppe isomorpher Basen.

Man hat versucht, den Isomorphismus der zusammengesetzten Körper auf ein allgemeines, lediglich durch die Zahl und Verbindungsart ihrer Atome bestimmtes Gesetz zurückzuführen, welches auch in der That sehr häufig erfüllt ist. Indessen giebt es doch viele isomorphe Verbindungen, für welche dasselbe nicht mehr ausreicht. Später erkannte man, in Folge der Untersuchungen von *Dumas* und *Kopp*, dass isomorphe Körper und Verbindungen sehr häufig durch gleiche und doch sehr nahe gleiche Grösse ihrer Atomvolumen ausgezeichnet sind, weshalb denn dieses Verhältniss als die eigentliche Grundbedingung des Isomorphismus betrachtet wurde. Auch hat *Dana* gezeigt, dass diese Bedingung selbst für isomorphe Körper von sehr ungleicher chemischer Constitution erfüllt ist, sobald man das Atomvolumen der ganzen Verbindung durch die Anzahl ihrer Elementar-Atome dividirt. *Schröder* erklärt sich jedoch gegen die Allgemeingiltigkeit der Ansicht, dass der Isomorphismus eine Gleichheit der Atomvolumen bedinge, und beweist die oftmalige Unzulässigkeit derselben an vielen Beispielen. *Poggend. Ann. B. 107, 1859, S. 126 ff.* — Im Jahre 1843 hat *A. Laurent* die Idee aufgestellt, dass der Isomorphismus nicht nothwendig eine Identität des Krystallsystems, sondern nur eine Gleichheit oder Annäherung der Dimensionen (gewisser Kantenwinkel) erfordere. Diese Ansicht hat er später (*Comptes rendus, t. 27, 1848, p. 134 f.*) ausführlicher entwickelt, und die Ueberzeugung gewonnen, dass man die Schranken niederreissen müsse, welche zwischen den verschiedenen Krystallsystemen aufgerichtet worden sind. Auch *Pasteur* scheint sich zu ähnlichen Ansichten hinzuneigen (a. a. O. t. 26, p. 353). *Delafosse* unterscheidet daher zweierlei Isomorphismus, den ersten, von *Mitscherlich* entdeckten, mit Identität des Krystallsystems, und den zweiten, von *Laurent* angegebenen, mit Uebergang aus einem Systeme in das andere; und *Zehme* glaubt ebenfalls, die Krystallographie werde ein zu strenges Festhalten der Axensysteme aufgeben müssen, weil der Isomorphismus wohl richtiger als Isogonismus aufzufassen sei, und als solcher über die Schranken der Krystallsysteme hinausreiche. Bericht über die Königl. Provinzial-Gewerbeschule zu Hagen von Dr. *Zehme* 1850, S. 2 und 14. Diese Ideen bedürfen wohl noch einer sehr sorgfältigen Prüfung, bevor man sich dazu entschliessen kann, mit den Krystallsystemen das ganze Gebäude der Krystallographie über den Haufen zu werfen *).

*) *Frankenheim* erklärt sich sehr entschieden gegen die von *Laurent* aufgestellte Ansicht vom Isomorphismus, und bemerkt sehr richtig, man werde niemals zwei Krystalle isomorph nennen können, welche verschiedenen Systemen angehören, wie wenig verschieden auch gewisse ihrer Winkel sein mögen. *Poggend. Ann. B. 95, 1855, S. 369.* Wir müssen ihm vollkommen beistimmen, trotz dem, dass *Brooke* in seiner Abhandlung über den geometrischen Isomorphismus der Krystalle (*Philos. Trans. of the roy. soc. of London. vol. 147, 1857, p. 32 ff.*) den Isogonismus, welcher zwischen irgend zweien Formen verschiedener Krystallreihen besteht, als Isomorphismus geltend machen und demgemäss solche Formen als Grundformen gewählt wissen will. Auf diese Weise stellt sich denn als Resultat heraus, dass z. B. im tetragonalen und hexagonalen Systeme ein geometrischer Isomorphismus fast für sämtliche Krystallformen besteht. Ein solcher Isomorphismus mag ein gewisses geometrisches Interesse haben; eine naturhistorische Bedeutung geht ihm aber durchaus ab.

Im Jahre 1846 wurde von *Scheerer* die ganz neue Idee des polymeren Isomorphismus aufgestellt, d. h. eines solchen Isomorphismus, bei welchem mehrere Atome der einen Substanz mit einem Atome (oder auch mit einer verschiedenen Anzahl von Atomen) der anderen Substanz als isomorph vorausgesetzt werden. Er hat diese Idee zunächst mit grossem Scharfsinn für Wasser und Magnesia auf der Weise geltend zu machen gesucht, dass 3 Atom Wasser mit 1 Atom Magnesia isomorph sind, und an zahlreichen Beispielen solcher Mineralspecies, in welchen Wasser und Magnesia (oder andere, mit Magnesia isomorphe Basen) auftreten, den Beweis geliefert, dass ihre chemische Zusammensetzung eine solche Interpretation gestattet. Auch verwies er später darauf, wie *Bonsdorff's* Ansicht, dass in manchen Silicaten 2 Atom Kieselsäure (nämlich Si) durch 3 Atom Thonerde vertreten werden einen neuen Beleg für die Realität des polymeren Isomorphismus gewähre, und suchte überhaupt auch nach anderen Seiten hin die Richtigkeit seiner Ansicht zu erweisen. Dagegen sind von *Rammelsberg*, *G. Bischof*, *Haidinger*, *Blum* und von mir gegen die Zulässigkeit dieser, die ganze Stöchiometrie mit einer Umwälzung bedrohenden Idee mancherlei Bedenken aufgestellt worden, vor deren gänzlicher Beseitigung sie nicht als ein völlig erwiesenes wissenschaftliches Theorem zu adoptiren sein dürfte. Au *Nils Nordenskiöld* versuchte den polymeren Isomorphismus zu entkräften, in seinen Bemerkungen über die richtige Deutung der chemischen Constitution der Mineralien *Acta soc. scient. Fennicae*, tom VI, 1861, p. 163 ff. In Bezug auf Thonerde und Kieselsäure wird der polymere auf den gewöhnlichen Isomorphismus zurückgeführt sobald man in der Kieselsäure nur zwei Atom Sauerstoff annimmt, und es kann daher die gegenseitige Vertretung jener beiden Substanzen vielleicht eben so gut als ein Beweis für die Richtigkeit dieser Ansicht von der Zusammensetzung der Kieselsäure, wie als ein Beweis für die Wirklichkeit des polymeren Isomorphismus betrachtet werden.

Indessen hat *Scheerer* nicht nur viele der vorerwähnten Bedenken zu widerlegen gesucht, sondern auch, in einer Arbeit über die Zusammensetzung der Talk- und vieler talkähnlichen Mineralien, höchst genaue Analysen dieser Körper mitgetheilt, deren Interpretation, unter Voraussetzung des Isomorphismus von 3 Atomen Wasser mit 1 Atom Magnesia zu äusserst überraschenden Resultaten führt; zu Resultaten, welche gegenüber es kaum noch zu bezweifeln sein möchte, dass der von ihm aufgestellte Theorie eine gewisse chemische Wahrheit zu Grunde liegt. (*Poggend. Ann. B. 8* 1851, S. 321 ff.) Auch ist nicht zu läugnen, dass die neuesten Untersuchungen über die chemische Constitution der Turmaline, der Glimmer und mancher anderen Mineralspecies von sehr schwankender Zusammensetzung, auf Ergebnisse geführt haben welche die Annahme einer gewissen Art von polymerem Isomorphismus nothwendig machen dürften. — Da jedoch, bei einer Zusammenfassung des Wassers mit der Magnesia, in den stöchiometrischen Formeln die qualitative und quantitative Zusammensetzung der Mineralien, oder das eigentliche Resultat der Analysen, nicht mehr hervortritt, so möchten, selbst nach allgemeinerer Adoption der Theorie unseres geistreichen und gelehrten Freundes, die älteren Formeln denen im Sinne dieser Theorie abgefassten Formeln für das praktische Bedürfniss vorzuziehen sein.

Hermann hat für gewisse Verbindungen den Begriff der Heteromerie geltend zu machen gesucht. Er versteht nämlich unter einer heteromeren Verbindung eine solche, welche durch das Zusammenkrystallisiren zweier Verbindungen von gleicher Form, aber von verschiedener chemischer Constitution gebildet wird. Auf diese heteromeren Verbindungen soll sich die gewöhnliche Methode nicht anwenden lassen, nach welcher die chemische Constitution der Verbindungen auf bestimmte Proportionen elektronegativer und elektropositiver Bestandtheile zurückgeführt wird. *Hermann* hat seine Idee für die Turmaline, Glimmer u. a. Mineralspecies in Anwendung gebracht, auch ein nach diesen Principien durchgeführtes «heteromeres Mineralsystem» (Moskau, 1856) herausgegeben, welches alle Aufmerksamkeit verdient. Es wird von einer weiteren Prüfung der Idee abhängen, ob und wiefern

eine Bedeutung für die Erklärung des inneren Zusammenhanges zugeslanden werden kann, welchen viele Mineralien von sehr schwankender Zusammensetzung dadurch offenbaren, dass sie gleiche Krystallformen besitzen, und daher gewöhnlich auf dieselbe mineralogische Species bezogen werden. Was *Hermann* Heteromerie nennt, ist von *Delafosse* Plesiomorphismus genannt worden.

Noch ist zu erwähnen, dass *Kennigott* versucht hat, ein bestimmtes Verhältniss zwischen dem Atomgewichte, dem specifischen Gewichte und der Härte der isomorphen Mineralien nachzuweisen. Jahrb. der k. k. geol. Reichsanstalt, III, 1852, S. 104 f.

§. 156. **Gegenseitige Vertretung der isomorphen Bestandtheile.** Eine für die Chemie wie für die Mineralogie äusserst wichtige Thatsache ist es, dass sich in einer und derselben chemischen Verbindung isomorphe Bestandtheile gegenseitig in schwankenden und unbestimmten (d. h. stöchiometrisch nicht abgemessenen) Verhältnissen vertreten können, ohne dass dadurch die Krystallform und die von solcher Form abhängigen physischen Eigenschaften eine wesentliche Veränderung erleiden. Man sagt daher, dass isomorphe Elemente für einander vicariiren können, wie denn *N. Fuchs* bereits im Jahre 1815 auf das Verhältniss der vicariirenden Bestandtheile aufmerksam machte.

Gegen die Annahme, dass sich isomorphe Bestandtheile in schwankenden und unbestimmten Verhältnissen vertreten können, erklärt sich *Rammelsberg*, indem er geneigt ist, überall Verbindungen nach bestimmten Atom-Verhältnissen vorauszusetzen. Handbuch der Mineralchemie, 1860, S. LVII ff. Wir folgen jedoch einstweilen noch jener älteren Annahme, welche bei der Aufstellung der Constitutions-Formeln grosse Bequemlichkeit gewährt, und wohl noch nicht ganz widerlegt sein dürfte; abgesehen davon, dass die gegentheilige Annahme eine ganz ausserordentliche Vervielfältigung der Species zur Folge haben würde.

Dieses Verhältniss der gegenseitigen Vertretung isomorpher Bestandtheile macht sich besonders für die Sauerstoffsätze vielfach geltend, in welchen bald die Basis bald die Säure theilweise durch eine andere, isomorphe Basis oder Säure ersetzt wird. Namentlich begegnen wir in der so zahlreichen Classe der Silicate sehr vielen Beispielen einer gegenseitigen Vertretung und eines gleichzeitigen Vorhandenseins verschiedener isomorpher Basen, und es übt diese Erscheinung vorzüglich dann einen sehr wesentlichen Einfluss auf den Habitus solcher Silicate aus, wenn die Oxyde schwerer Metalle für Erden und Alkalien eintreten. In diesem Falle müssen nämlich die übrigen, von der Krystallform nicht unmittelbar abhängigen physischen Eigenschaften, wie z. B. Härte, specifisches Gewicht, Farbe, Glanz und Pellucidität grösseren oder geringeren Veränderungen unterliegen; wofür der Pyroxen, Amphibol, Granat, Epidot und andere Species sehr auffallende Belege liefern, indem ihre Varietäten z. Th. ausserordentlich verschieden erscheinen. Diese Verschiedenheiten des Habitus können uns jedoch nicht zu einer specifischen Trennung berechtigen, so lange sie für die morphologischen Eigenschaften gar nicht, für die physischen und chemischen Eigenschaften aber nur innerhalb solcher Gränzen Statt finden, dass die durch sie bedingten verschiedenen Varietäten durch allmälige Uebergänge mit einander verknüpft werden. Auch in den Schwefelverbindungen der Metalle spielt der Isomorphismus eine recht wichtige Rolle.

Merkwürdig ist es übrigens, dass, während in gewissen Silicaten das Auftreten vicariirender isomorpher Metalle die Regel gehört, in

anderen Silicaten fast keine Spur oder doch nur sehr selten etwas von diesem Verhältnisse zu finden ist; (Feldspathe, Zeolithe). Wenn wir uns also überhaupt veranlassen sollten, die Silicate der Erden und Alkalien von den Silicaten der schweren Metalloxyde zu trennen, so würden wir diejenigen Silicate, in welchen ein solches Schwanken der Zusammensetzung Statt findet, gewissermaassen als amphotere Silicate, gleichfalls in eine besondere Abtheilung stellen müssen.

2. Abtheilung. Von den chemischen Reactionen der Mineralien.

§. 157. **Wichtigkeit derselben.** Unter dem Namen der chemischen Reactionen der Mineralien wollen wir alle diejenigen Erscheinungen und Veränderungen begreifen, welche die Mineralien zeigen, wenn sie entweder auf dem trockenen oder auf dem nassen Wege auf ihre qualitative Zusammensetzung geprüft werden. Dazu bedarf es nur mikrochemischer Operationen, d. h. solcher Operationen, welche mit sehr kleinen Quantitäten des Mineralen, und mittels kleiner und einfacher Apparate ausgeführt werden. Es liefern uns aber diese chemischen Reactionen äusserst wichtige Merkmale zur Bestimmung und Unterscheidung der Mineralspecies; Merkmale, welche einen um so grösseren Werth besitzen, weil sie von der besonderen Ausbildungsform der Mineralien gänzlich unabhängig sind, und in jedem kleinen Splitter oder Korne zu einer Erkennung derselben gelangen lassen

Kleine Stücke von der Grösse eines Hanfkorns, feine Splitter von ein paar Linie Länge sind gewöhnlich vollkommen ausreichend, wenigstens für die Prüfungen auf dem trockenen Wege, bei welchen in der Regel die Anwendung grösserer Stücke nicht einmal rathsam ist.

Da nun bei den einzelnen Mineralspecies die wichtigeren Reactionen besonders angegeben werden sollen, und die Erscheinungen, durch welche sich diese letzteren kund geben, wesentlich auf den Reactionen der einzelnen Bestandtheile der Mineralien beruhen, so kann sich die folgende allgemeine Betrachtung zunächst nur auf die Reactionen der wichtigeren Bestandtheile beziehen, wobei vorzugsweise die Prüfung vor dem Löthrobre berücksichtigt werden soll.

1. Prüfung der Mineralien auf dem trockenen Wege.

§. 158. **Prüfung auf Schmelzbarkeit und flüchtige Bestandtheile**
Zur Prüfung der Mineralien auf dem trockenen Wege dient das Löthrobr, mittel dessen die Hitze einer Lampenflamme auf einen kleinen Raum concentrirt und folglich bedeutend erhöht werden kann*). Indem die Einrichtung und Manipulation des Löthrobrs sowie der übrigen Apparate als bekannt vorausgesetzt wird, muss nur in Erinnerung kommen, dass man die Probe (d. h. einen Splitter oder ein kleines Körnchen des zu prüfenden Mineralen) der Flamme entweder mit einer Platte

*) Henry Wurtz hat sich durch Versuche überzeugt, dass starke Paraffinkerzen mit dicken Dochte eine grössere Hitze geben, als jedes andere Brennmaterial. *Amer. Journ. of sc.* [3] vol. 27, 1859, p. 197 ff. Ausser dem von Plattner angegebenen Löthrobre sind nach und nach verbesserte Vorrichtungen vorgeschlagen worden; so z. B. von Osius (*Berg- und Hüttenmännische Zeitung*, 1862, Nr. 43), von Moses aus Südcarolina (ebendasselbst, 1865 Nr. 44, und 1866 Nr. 29), sowie von Rieger aus Californien (ebendasselbst, 1869, Nr. 47 u. 49).

zange, oder auch auf einer Unterlage von Holzkohle oder Platindraht darbietet, und dass die Flamme selbst eine chemisch verschiedene Wirkung ausübt, je nachdem sie hauptsächlich als gelbe oder als blaue Flamme hervorgebracht wird, und je nachdem man nur die Spitze derselben auf die Probe richtet, oder diese letztere ganz in die Flamme eintaucht; (Oxydationsfeuer und Reductionsfeuer). Uebrigens behandelt man die zu prüfende Substanz theils für sich, theils mit verschiedenen Reagentien, und schliesst aus den mancherlei Erscheinungen, welche sich in beiden Fällen zu erkennen geben, auf ihre qualitative chemische Zusammensetzung.

Für sich erhitzt man die Probe:

- a) im Kolben, (oder in einer an einem Ende zugeschmolzenen Glasröhre) über der Flamme einer Spirituslampe, um zu sehen, ob sich etwas auch ohne Zutritt der Luft verflüchtigt; man erkennt z. B. durch dieses einfache Experiment, ob das Mineral wasserhaltig ist, oder nicht, ob Mercur, Arsen, Tellur, in manchen Fällen auch ob Schwefel oder Fluor vorhanden sind;
- b) im Glasrohre, (beiderseits offen) um zu sehen, ob etwa beim Zutritte der Luft flüchtige Oxyde oder Säuren gebildet und ausgetrieben werden; auf diese Weise erkennt man z. B. die meisten Schwefel-, Selen-, Tellur-, Antimon- und Arsen-Verbindungen;
- c) auf Kohle, um die Gegenwart von Arsen (im Reductionsfeuer), oder von Selen und Schwefel (im Oxydationsfeuer) zu entdecken, welche sich durch den Geruch zu erkennen geben; Antimon, Zink, Blei und Wismut werden durch den Beschlag erkannt, mit welchem sich die Kohle in der Umgebung der Probe bedeckt; aus manchen Metalloxyden und Schwefelmetallen lässt sich das Metall regulinisch darstellen;
- d) in der Platinzange, im Oehre eines Platindrahtes oder auf Kohle, um ihre unmittelbare Schmelzbarkeit zu prüfen, wobei jedoch alle, ausserdem Statt findenden Erscheinungen (Aufschäumen, Aufblähen, Leuchten, Färbung der Flamme) mit zu berücksichtigen sind.

Rücksichtlich ihrer Schmelzbarkeit verhalten sich die Mineralien sehr verschieden; einige schmelzen selbst in grösseren Körnern leicht, andere schwieriger, noch andere nur in feinen Splittern oder scharfen Kanten, und manche sind vor dem Löhrohre ganz unerschmelzbar. — Die Beschaffenheit des Schmelzungsproductes betreffend ist ebenfalls zu bemerken, ob dasselbe als Glas (klares oder blasiges), als Email, oder als Schlacke erscheint u. s. w. Sehr viele, und zumal krystallisirte Mineralien zerknistern oder decrepitiren mehr oder weniger heftig in der Hitze, weshalb es rathsam ist, sie zuvörderst im Kolben zu erhitzen, um die kleinen Splitter nicht zu verlieren, welche dann weiter auf geeignete Art zu prüfen sind.

Um die Schmelzbarkeit etwas genauer zu bestimmen, dazu schlägt *v. Kobell* eine Scala der Schmelzbarkeit vor, deren sechs Grade durch die Mineralien Antimonglanz, Natrolith, Almandin, Strahlstein, Orthoklas und Bronzit bestimmt werden. Der Gebrauch dieser Scala setzt voraus, dass man einen Splitter der Probe zugleich mit dem Splitter eines der genannten Mineralien in der Zange fasst, und der Flamme darbietet. *Platinaer* unterscheidet folgende fünf Abstufungen der Schmelzbarkeit:

- 1) leicht zur Kugel schmelzend,
- 2) schwer zur Kugel schmelzend,
- 3) leicht in Kanten schmelzbar,
- 4) schwer in Kanten schmelzbar,
- 5) unschmelzbar.

Bestimmte Färbungen der äusseren Flamme, bei Erhitzung der Probe in der Spitze der inneren Flamme, bringen folgende Substanzen hervor:

- a) röthlichgelb, Natron und dessen Salze;
- b) violett, Kali und die meisten seiner Salze;
- c) roth, Lithion, Strontia und Calcia;
- d) grün, Barya, Phosphorsäure, Borsäure, Molybdänsäure, Kupferoxyd und tellurige Säure;
- e) blau, Chlorkupfer, Bromkupfer, Selen, Arsen, Antimon und Blei.

In manchen Fällen wird die Färbung der Flamme durch Befeuchtung der Probe mit Salzsäure oder Schwefelsäure gesteigert oder doch nachhaltiger gemacht. *H. Gericke* zeigte, dass bisweilen ein Zusatz von Chlorsilber dieselbe Wirkung noch weit auffallender hervorbringt.

Anmerkung. Die bei Verbrennung gewisser Stoffe entstehenden Färbungen der Flamme haben bekanntlich durch die Spectral-Analysen eine ganz ausserordentliche Bedeutung gewonnen. Einen sehr einfachen Apparat zu derartigen Analysen gab *Mousson* an in Vierteljahrschrift der naturf. Ges. in Zürich, 6. Jahrgang, 1861, S. 226 f. Auch *v. Littrow jun.* hat den Spectral-Apparat wesentlich verbessert und vereinfacht, wozu *Steinheil* noch weitere Vorschläge macht in Sitzungsber. der Königl. Bayer. Akad. der Wiss. 1863, S. 47 ff. Eine sehr gute Anleitung zur Erkennung und Unterscheidung der Alkalien mittels der Flamme des *Bunsen'schen* Gasbrenners steht im Journal für prakt. Chemie, B. 79, 1860, S. 491 ff.

§. 459. **Reagentien.** Die wichtigsten Reagentien, welche bei der Prüfung der Mineralien vor dem Löthrohre ihre Anwendung finden, sind folgende:

1) Soda (zweifach kohlen-saures Natron). Dieses Salz dient zur Auflösung des Barytes, der Kieselsäure und vieler Silicate, ganz besonders aber zur Reduction der Metalloxyde. Für diesen letzteren Zweck wird die Probe pulverisirt, mit feuchter Soda zu einem Teige geknetet und dieser auf Kohle im Reductionsfeuer behandelt. Meist zieht sich das Natron in die Kohle, weshalb nach beendeter Operation die mit ihm erfüllte Kohlenmasse höchst fein pulverisirt und das Kohlenpulver durch Wasser sorgfältig fortgespült werden muss, worauf das Metall am Boden des Mörsers sichtbar wird. Als Reductionsmittel sind das neutrale oxalsäure Kali und das Cyankalium der Soda noch vorzuziehen.

2) Borax (zweifach borsäures Natron), dient vorzüglich zur Auflösung vieler Mineralien, welche entweder in kleinen Splittern oder in Pulverform angewendet werden. Man beobachtet, ob sie sich leicht oder schwer, ob mit oder ohne Aufbrausen auflösen, ob eine, und welche Farbe zum Vorschein kommt, wobei das Verhalten im Oxydationsfeuer sowohl als im Reductionsfeuer zu berücksichtigen ist.

3) Phosphorsalz (phosphorsaures Natron-Ammoniak). Vorzüglich wichtig ist dieses Salz zur Unterscheidung der Metalloxyde, deren Farben mit ihm weit bestimmter hervortreten pflegen, als mit Borax. Auch ist es ein gutes Reagens zur Erkennung der Silicate, deren Kieselsäure von den Basen abgeschieden wird und in dem geschmolzenen Phosphorsalze ungelöst bleibt.

Diese drei Reagentien sind diejenigen, welche am öftersten in Gebrauch kommen. Dabei ist jedoch zu bemerken, dass die Schwefelmetalle und Arsenmetalle

vor der Prüfung mit Borax, Phosphorsalz oder Soda erst auf Kohle geröstet werden müssen, um ihren Schwefel- oder Arsengehalt zu entfernen, und sie selbst zu oxydiren.

Andere, nur in besonderen Fällen zur Anwendung kommende Reagentien sind folgende:

- 1) Verglaste Borsäure, ist unentbehrlich zur Entdeckung der Phosphorsäure.
- 2) Zweifach schwefelsaures Kali, im wasserfreien Zustande, dient zur Entdeckung von Lithion, Borsäure, Fluor, Brom und Iod, sowie zur Zerlegung titansaurer, tantalaurer und wolframsaurer Verbindungen.
- 3) Kobaltsolution (verdünnte Auflösung von salpetersaurem Kobaltoxydul) oder auch trockenes oxalsaures Kobaltoxyd, dient besonders zur Erkennung der Alumina, Magnesia und des Zinkoxydes, jedoch nur bei weissen oder bei solchen Mineralien, welche nach dem Glühen im Oxydationsfeuer noch weiss sind.
- 4) Oxalsaures Nickeloxydul, führt zur Entdeckung von Kali in Salzen, welche zugleich Natron und Lithion enthalten.
- 5) Zinn, in Form von Stanniolstreifen, dient zur Beförderung vollkommener Reduction der Metalloxyde.
- 6) Eisen, in Form von Claviersaiten, zur Erkennung von Phosphorsäure.
- 7) Silber, als Silberblech, zur Erkennung von löslichen Schwefelmetallen.
- 8) Kieselerde, mit Soda zur Entdeckung von Schwefel und Schwefelsäure.
- 9) Kupferoxyd, zur Erkennung von Chlor und Iod.
- 10) Lackmus- und Fernambuk-Papier.

2. Prüfung der Mineralien auf dem nassen Wege.

§. 460. **Eintheilung der Mineralien nach ihrer Auflöslichkeit.** Die Prüfung der Mineralien auf dem nassen Wege gründet sich auf die Wechselwirkung der verschiedenen Säuren und Basen, wenn solche im Zustande der wässrigen Flüssigkeit mit einander in Conflict treten. Daher ist es auch die erste Bedingung, die zu untersuchenden Mineralien dieses Zustandes fähig zu machen, wenn sie nicht schon an und für sich im Wasser auflöslich sind. Hiernach erhalten wir folgende Eintheilung der Mineralien:

- 1) im Wasser auflösliche Mineralien, Hydrolyte,
- 2) in Salzsäure oder Salpetersäure auflösliche Mineralien, und
- 3) weder im Wasser, noch in den genannten Säuren auflösliche Mineralien.

Die im Wasser auflöslichen Mineralien sind entweder Säuren oder Sauerstoffsalze oder Chloride, und lassen sich in der Regel sehr leicht auf ihre Bestandtheile untersuchen. Als Säuren kommen fast nur Borsäure (Sassolin) und arsenige Säure (Arsenblüthe) in Rücksicht. Um aber die hierher gehörigen Salze zu untersuchen, benutzt man einen Theil der Auflösung zur Auffindung der Basis oder des elektropositiven Bestandtheiles, einen anderen Theil zur Auffindung der Säure oder des elektronegativen Bestandtheiles.

Von Basen kommen in den bis jetzt bekannten Hydrolyten des Mineralreiches vor: Ammoniak, Kali, Natron, Calcia, Magnesia, Alumina, Eisenoxydul, Eisenoxyd,
IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

Zinkoxyd, Kupferoxyd, Kobaltoxyd, Uranoxyd und Mercuroxydul; von Säuren dagegen: Kohlensäure, Schwefelsäure, Salpetersäure und Borsäure; sowie ausserdem noch Chlor.

Diejenigen Mineralien, welche nicht im Wasser auflöslich sind, prüft man zunächst auf ihre Auflöslichkeit in Säuren, um zu sehen, ob sie sich dadurch auflösen lassen. Man bedient sich dabei der Salzsäure oder auch der Salpetersäure, welche letztere z. B. vorzuziehen ist, wenn der äussere Habitus des Minerals vermuthen, oder eine vorläufige Prüfung vor dem Löthrohre erkennen lässt, dass man es mit einer Metall-Legirung, einem Schwefelmetall oder Arsenmetall zu thun hat. Auf diese Weise werden die kohlen-sauren, phosphorsauren, arsensauren und chromsauren Salze, sehr viele wasserhaltige, sowie auch manche wasserfreie Silicate, viele Schwefelmetalle, Arsenmetalle und andere Metallverbindungen zersetzt und in Wasser auflöslich gemacht. Die so gebildete salzsaure oder salpetersaure Solution aber wird nun weiter auf ihre basischen und aciden Bestandtheile geprüft.

Wenn man Schwefel- oder Arsen-Metalle mit Salpetersäure behandeln will, ist es zweckmässig, sie vorher zu rösten, um den ausserdem in der Solution befindlichen Schwefel u. s. w. gleich im Voraus zu beseitigen.

Zu denjenigen Mineralien endlich, welche weder im Wasser, noch in Säuren auflöslich sind, gehören z. B. Schwefel, Graphit, Zinnober, einige Metalloxyde, einige schwefelsaure Salze, Fluor- und Chlor-Verbindungen, ganz besonders aber Kieselsäure und eine grosse Anzahl von Silicaten. Diese letzteren, sowie die wenigen anderen Mineralien, welche nicht schon an und für sich oder durch das Löthrohr zu erkennen sind, werden mit dem vierfachen Gewichte wasserfreier kohlen-sauren Natrons (oder auch kohlen-sauren Kalinatrons) geschmolzen, dadurch in Salzsäure und Wasser auflöslich gemacht, und dann in ihren Auflösungen weiter untersucht.

Wegen der Aufzählung und Beschreibung der einzelnen Reagentien sowohl als auch der Reactionen der Bestandtheile der Mineralien verweisen wir auf *Rammelsberg's* Leitfaden für die qualitative chemische Analyse, 4. Auflage, Berlin, 1860, auf *Fredericus*' Anleitung zur qualitativen chemischen Analyse, 13. Auflage, Braunschweig, 1860, und ganz vorzüglich auf denjenigen Abschnitt von *H. Rose's* classischem Werke, welcher die qualitative Analyse der Körper betrifft.

3. Prüfung der Mineralien auf ihre wichtigsten Elemente.

§. 161. Prüfung auf nicht-metallische Elemente und deren Sauerstoff-Verbindungen *).

Wasser; dasselbe wird aus den Hydraten durch Erhitzen der Probe im Kohlen ausgetrieben, in dessen oberem Theile es sich niederschlägt; wo es jedoch auf Basis vorhanden ist, da kann es nur durch starkes Glühen entfernt werden.

Salpetersäure; die salpetersauren Salze verpuffen auf glühender Kohle

*) Obgleich in diesen Elementen zunächst nur das Löthrohrverhalten der Mineralien berücksichtigt werden soll, so mögen doch bei den wichtigeren Bestandtheilen einige Reactionen zu ihrer Erkennung auf nassem Wege in Erinnerung gebracht werden.

wenn sie schmelzbar sind; ausserdem geben sie, im Kolben erhitzt, salpetrige Säure, die an Farbe und Geruch zu erkennen ist.

Diese letztere Reaction tritt noch deutlicher hervor, wenn man das Salz mit zweifach schwefelsaurem Kali mengt, und das Gemeng erhitzt.

Schwefel und Schwefelverbindungen entwickeln auf Kohle oder im Glasrohre schwefelige Säure; Schwefelarsen und Schwefelmercur sublimiren im Kolben; einige Schwefelmetalle, wie z. B. Eisenkies, verflüchtigen einen Theil ihres Schwefels, wenn sie im Kolben erhitzt werden. Schwefelsäure und jeder noch so geringe Schwefelgehalt werden entdeckt, wenn man ein ganz kleines Fragment des Mineralen mit Soda und Kieselerde schmilzt; die Perle färbt sich gelb oder braun durch Schwefelnatrium. Noch sicherer ist das Verfahren, die pulverisirte Probe mit 2 Th. Soda und 4 Th. Borax auf Kohle im Reductionsfeuer zu schmelzen, die geschmolzene Masse auf ein blankes Silberblech zu legen und mit etwas Wasser zu befeuchten, wodurch das Silber braun oder schwarz gefärbt wird*). Indessen verhält sich Selen auf ähnliche Weise.

Aeusserst empfindlich ist die von *Dana* vorgeschlagene Methode; man schmilzt nämlich die Probe auf Kohle mit Soda im Reductionsfeuer, bringt sie auf ein Uhrglas mit einem Tropfen Wasser, und setzt ein kleines Körnchen von Nitroferrocyanatrium hinzu, worauf die von *Playfair* beobachtete Purpurfärbung eintritt. Auf nassem Wege, oder in Solutionen ist die Schwefelsäure am sichersten durch Chlorbaryum zu erkennen, welches einen schweren, weissen, in Salzsäure und Salpetersäure unauflöselichen Niederschlag bildet. Einen ähnlichen Niederschlag bewirkt essigsäures Bleioxyd, doch wird derselbe in heisser concentrirter Salzsäure aufgelöst.

Phosphorsäure. Die meisten phosphorsauren Verbindungen färben nach *Erdmann* die Löthrohrflamme für sich blaugrün, zumal wenn sie vorher mit Schwefelsäure befeuchtet worden sind; nur muss der Versuch im Dunkeln angestellt werden; diese Reaction ist noch bei einem Gehalte von 3 Procent erkennbar. Bei einem grösseren Gehalte wird die Probe mit Borsäure auf Kohle im Oxydationsfeuer geschmolzen, in die glühende Perle ein Stückchen Eisendraht gesteckt und darauf das Ganze im Reductionsfeuer behandelt. Dadurch bildet sich Phosphoreisen, welches nach Abkühlung der Perle als eisenschwarzes, dem Magnete folgsames Korn herausgeschlagen werden kann. Diese Reaction gilt jedoch nur, wenn keine Schwefelsäure, Arsensäure oder durch Eisen reducirbare Metalloxyde vorhanden sind.

Auf nassem Wege ist die Phosphorsäure dadurch nachzuweisen, dass sie mit salzsaurer Magnesia bei Zusatz von etwas Ammoniak, einen weissen, krystallinischen, in Säuren, aber nicht in Salmiak auflöselichen Niederschlag giebt, und dass der durch essigsäures Bleioxyd bewirkte Niederschlag vor dem Löthrohre geschmolzen zu einem krystallisirten Korne erstarrt. Schneller und sicherer ist sie an dem gelben Präcipitat durch molybdänsaures Ammoniak zu erkennen, welche Reaction freilich nur bei der einen Modification der Phosphorsäure eintritt, übrigens aber auch mit der Kieselsäure sich einstellt. Auch hat *Knop* das essigsäure Uranoxyd als ein treffliches Reagens auf Phosphorsäure erkannt. Chem. Centralblatt, 4856, S. 76 ff.

*) Um zu entscheiden, ob das Mineral Schwefel oder Schwefelsäure hält, dazu dient folgendes von *v. Kobell* vorgeschlagenes Verfahren. Man kocht die pulverisirte Probe in Kalilauge ein, erhitzt bis zur beginnenden Schmelzung des Kalis, löst auf, filtrirt, und steckt in das Filtrat ein Stück blankes Silber, welches sich schwärzt, wenn der Schwefel als solcher vorhanden war. Auf diese Weise lässt sich der Schwefelgehalt im Hauyn, Helvin und Lasurstein nachweisen.

Selen und Selensäure verrathen sich sogleich durch den höchst auffallenden faulen Rettiggeruch im Oxydationsfeuer, und durch den grauen, metallisch glänzenden Beschlag auf Kohle; auch kann man das Selen durch Röstung der Probe im Glasrohre leicht als rothes Sublimat ausscheiden.

Chlor und Chloride. Man schmilzt Phosphorsalz mit so viel Kupferoxyd, dass die Perle sehr dunkelgrün wird; mit dieser Perle wird dann die Probe zusammengesmolzen, worauf sich die Flamme röthlichblau färbt, bis alles Chlor ausgetrieben ist. Es zeigen einige andere Kupfersalze zwar für sich, aber niemals mit Phosphorsalz, eine ähnliche Reaction. Ist nur sehr wenig Chlor vorhanden, so muss die Probe in Salpetersäure aufgelöst (und zu dem Ende, wenn sie nicht schon auflöslich ist, vorher mit Soda auf Platindraht geschmolzen) werden; die mit Wasser verdünnte Solution giebt dann mit salpetersaurem Silber Niederschlag von Chlorsilber.

Ueberhaupt ist das Chlor in Solutionen am sichersten durch diesen Niederschlag zu erkennen, welcher erst weiss ist, sich aber am Lichte allmähig bräunt und schwärzt, übrigens leicht in Ammoniak, aber nicht in Salpetersäure auflöst. Nach *D. Forbes* sollen die meisten Chloride, wenn sie mit Schwefelsäure befeuchtet in der Löthrohrflamme erhitzt werden, eine grüne Färbung der Flamme geben.

Iod und Iodide ertheilen, auf dieselbe Art mit Phosphorsalz und Kupferoxyd behandelt, der Flamme eine sehr schöne und starke grüne Farbe; auch geben sie im Kolben mit zweifach schwefelsaurem Kali geschmolzen violette Dämpfe.

In Solutionen giebt Iod mit salpetersaurem Silber zwar einen ähnlichen Niederschlag, wie Chlor; derselbe ist jedoch in Ammoniak sehr schwer auflöslich. Die blaue Farbe des Iod-Amylums ist bekanntlich das sicherste Erkennungsmittel, und am leichtesten dadurch nachzuweisen, dass man das Mineral in einem Probirglase mit concentrirter Schwefelsäure übergießt, und im oberen Ende des Glases einen mit Stärkekleister bestrichenen Streifen Papier oder Kattun befestigt.

Brom und Bromide färben, eben so mit Phosphorsalz und Kupferoxyd geschmolzen, die Flamme grünlichblau. Mit zweifach schwefelsaurem Kali im Kolben geschmolzen gehen sie Bromdämpfe, welche an der rothgelben Farbe und dem eigenthümlichen Geruche erkennbar sind.

Wird ein bromhaltiges Mineral mit concentrirter Schwefelsäure behandelt, und Stärkekleister darüber gebracht, so färbt sich derselbe nach einigen Stunden pomeranzgelb.

Fluor; ist es in geringer Menge und bloß als accessorischer Bestandtheil vorhanden, so braucht man die Probe nur für sich im Kolben zu erhitzen, in dessen offenes Ende ein Streifen feuchtes Fernambukpapier gesteckt worden ist; das Glas wird angegriffen und das Papier strohgelb gefärbt. Wenn aber das Fluor in größerer Menge und inniger Verbindung vorhanden ist, so kann dieselbe Reaction nur dadurch erhalten werden, dass man die Probe mit geschmolzenem Phosphorsalz im offenen Glasrohre erhitzt, und dabei einen Theil der Flamme in das Rohr streichen lässt.

Auf nassem Wege ist das Fluor am sichersten dadurch nachzuweisen, dass man die pulverisirte Probe mit concentrirter Schwefelsäure in einem kleinen Platintiegel erwärmt, welcher mit einer Glasplatte bedeckt wird, die vorher mit einer dünnen Wachsschicht überzogen wurde, in welche man mit einer Holzspitze Linien einzeichnete, um den Glasgrund stellenweise zu entblößen. Nach einiger Zeit findet man das

Glas an diesen Stellen geätzt. Nach *Niclé's* ist es jedoch besser, eine Platte von Bergkrystall anzuwenden, weil die Schwefelsäure-Dämpfe für sich allein auf das Glas wirken.

Borsäure; man mengt die pulverisirte Probe mit 1 Th. Flussspath und $4\frac{1}{2}$ Th. zweifach schwefelsaurem Kali und schmilzt das Gemeng; im Augenblicke der Schmelzung färbt sich die Flamme vorübergehend gelblichgrün. Dieselbe Färbung der Flamme geben fast alle borsäurehaltigen Mineralien, wenn ihr mit Schwefelsäure befeuchtetes Pulver in der blauen Flamme erhitzt wird. Diese Reaction ist jedoch nicht ganz entscheidend, weil sich nach *Forbes* die Chloride fast eben so verhalten sollen.

Auf nassem Wege ist die Borsäure dadurch nachzuweisen, dass man die Probe mit Schwefelsäure erhitzt, dann Alkohol hinzufügt und diesen anzündet; die Flamme wird durch die, mit dem Alkohol verdampfende Borsäure sehr deutlich grün gefärbt.

Kohle; pulverisirt und mit Salpeter erhitzt verpufft sie und hinterlässt kohlen-saures Kali; die Kohlensäure ist auf trockenem Wege nicht wohl nachzuweisen, weshalb zu ihrer Erkennung die Probe mit Salzsäure behandelt werden muss.

Denn die kohlen-sauren Salze werden fast von allen freien, in Wasser löslichen Säuren zersetzt, wobei die Kohlensäure unter Aufbrausen als farbloses Gas entweicht, welches Lackmus vorübergehend röthet. Ist Kohlensäure in Solutionen vorhanden, so erkennt man sie daran, dass Kalkwasser und Barytwasser Niederschläge geben, welche sich in Säuren unter Aufbrausen auflösen.

Kieselsäure; für sich bleibt sie unverändert; von Borax wird sie sehr langsam, von Phosphorsalz sehr wenig, dagegen von Soda unter starkem Aufbrausen gänzlich zu einem klaren Glase aufgelöst; mit Kobaltsolution geglüht erhält sie eine schwache bläuliche Färbung. Die Silicate werden von Phosphorsalz mit Hinterlassung der Kieselsäure zersetzt, welche als Pulver oder als Kieselskelet in der Perle schwimmt; ausserdem schmelzen sie grossentheils mit Soda zu einem klaren Glase.

Die Kieselsäure findet sich in zwei Modificationen, von welchen die eine (amorphe) in Wasser und in Säuren löslich ist, während die andere (krystallinische) nur von Flusssäure angegriffen wird. Jene wird auch in kochender Kalilauge leicht, diese nur sehr schwierig aufgelöst. Was die Silicate oder kieselsauren Salze betrifft, so werden viele derselben von Salzsäure zersetzt, und zwar um so leichter, je stärker die Basis, je geringer der Gehalt an Kieselsäure, und je grösser der Wassergehalt ist. Dabei zieht die Salzsäure entweder nur die Basis aus, indem die Kieselsäure als Gallert oder als Pulver zurückbleibt, oder sie löst auch die Kieselsäure mit auf, welche dann erst bei dem Abdampfen der Solution eine Gallert bildet. Sehr viele Silicate sind aber unauflöslich in Säuren, und müssen daher durch Schmelzen mit kohlen-saurem Alkali aufgeschlossen werden, wobei sich die Kieselsäure mit dem Alkali verbindet. Die hierauf gebildete Lösung giebt bei dem Abdampfen erst eine Gallert und endlich einen trockenen Rückstand, dessen in kochender Salzsäure unauflöslicher Theil sich wie Kieselsäure verhält.

§. 162. Prüfung auf Alkalien und Erden.

Ammoniak verräth sich sogleich durch seinen Geruch, wenn die Probe mit Soda im Kolben erhitzt wird.

Reibt man ammoniakhaltige Salze mit Kalkhydrat zusammen, oder erwärmt man solche mit ~~Kalkhydrat~~ und des Ammoniak gleichfalls ausgetrieben, und giebt sich

sowohl durch seinen Geruch, als auch durch seine Reaction auf feuchtes Curcupapier, sowie durch die weissen Nebel zu erkennen, welche entstehen, wenn man ein mit Salzsäure befeuchtetes Glasstäbchen über die Probe hält.

Natron ist in den Mineralien daran zu erkennen, dass die Probe während des Schmelzens oder starken Glühens die äussere Flamme röthlichgelb färbt, und auffallend vergrössert.

In den Solutionen, welche Natron enthalten, giebt dasselbe mit Zweifachchlorplatin (Platinchlorid) und schwefelsaurer Thonerde keinen, mit Weinsäure nur dann einen fein nadelförmigen Niederschlag, wenn die Solution höchst concentrirt ist. Das Natron wird überhaupt auf nassem Wege mehr durch negative als durch positive Merkmale charakterisirt, und seine Anwesenheit ist, eben so wie die des Lithions, leichter vor dem Löthrohre zu erkennen.

Lithion wird, wenn es nicht in zu geringer Menge vorhanden ist, durch die schöne carminrothe Färbung der Flamme erkannt, welche die Probe während des Schmelzens hervorbringt; bei geringem Lithiongehalte tritt nach Turner dieselbe Färbung ein, wenn man die pulverisirte Probe mit einem Gemeng von 4 Th. Flussspath und $4\frac{1}{2}$ Th. schwefelsaurem Kali schmilzt. Indessen wird diese Reaction durch die Anwesenheit von Natron gestört*).

Mit Chlorbaryum geschmolzen verschwindet die rothe Färbung nicht. Lithion giebt in Solutionen mit Zweifachchlorplatin, schwefelsaurer Thonerde und Weinsäure keinen Niederschlag; wohl aber, wenn die Lösung nicht zu sehr verdünnt ist, mit phosphorsaurem und kohlensaurem Natron.

Kali; wenn es allein, d. h. ohne Natron oder Lithion vorhanden ist, lässt es sich dadurch erkennen, dass die Probe, in der Spitze der blauen Flamme erhitzt eine violette Färbung der äusseren Flamme bewirkt. Diese Reaction wird jedoch bei gleichzeitiger Anwesenheit von Natron oder Lithion gestört. Dagegen ist das Kali noch nachzuweisen, wenn man die Probe in einem durch Nickeloxydul braun gefärbten Boraxglase schmilzt, welches durch Kali bläulich wird.

In den concentrirten Auflösungen der Kalisalze erkennt man das Kali daran, dass es mit Zweifachchlorplatin einen citrongelben, krystallinischen schweren Niederschlag von Chlorplatinalkium, mit Weinsäure einen weissen, krystallinisch-körnigen Niederschlag von zweifachweinsaurem Kali, mit schwefelsaurer Thonerde nach einiger Zeit einen Niederschlag von Alaunkrystallen bildet. Sollte auch Ammoniak vorhanden sein so muss diess vorher ausgetrieben werden. Das Kali ist sehr häufig nur auf nassem Wege nachzuweisen, weil seine Reactionen vor dem Löthrohre durch Natron unscheinbar werden. Vermuthet man also in einem Silicate ausser Natron auch Kali, so mengt man die feinpulverisirte Probe mit dem doppelten Volumen Soda, schmilzt das Gemeng auf Kohle (in einer Vertiefung), pulverisirt die geschmolzene Masse, löst sie in Salzsäure, dampft ein, löst den Rückstand in wenig Wasser, und versetzt dann die Lösung mit den oben genannten Reagentien.

Barya; die kohlensaure Barya schmilzt leicht zu einem klaren, nach dem Erkalten milchweisen Glase; die schwefelsaure Barya ist sehr schwer schmelzbar, reducirt sich aber auf Kohle im Reductionsfeuer zu Schwefelbaryum. In ihren Verbindungen mit Kieselsäure kann die Barya nicht wohl auf trockenem Wege erkannt werden.

*) Der 7 Procent Lithion haltende Amblygonit zeigt daher nur die gelbe Färbung der Flamme.
IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

Die Auflösungen eines Baryasalzes geben mit Schwefelsäure und mit Gypssolution sogleich einen feinen, weissen, in Säuren und Alkalien unauflöslichen Niederschlag; eben so mit Kieselfluorwasserstoffsäure einen farblosen krystallinischen Niederschlag.

Strontia; die kohlen saure schmilzt nur in den äussersten Kanten, und bildet dabei staudenförmige, hell leuchtende Ausläufer, die schwefelsaure schmilzt ziemlich leicht im Oxydationsfeuer, und verwandelt sich im Reductionsfeuer in Schwefelstrontium, welches in Salzsäure aufgelöst, eingetrocknet und mit Alkohol übergossen, die Flamme des letzteren schön roth färbt. In anderen Verbindungen muss man die Prüfung auf nassem Wege vornehmen.

Solutionen, welche Strontia enthalten, geben zwar mit Schwefelsäure und mit Gypssolution ein Präcipitat, jedoch nicht sogleich, sondern erst nach einiger Zeit; dagegen wird die Strontia durch Kieselfluorwasserstoffsäure gar nicht gefällt. Die salzsaure Lösung der Strontia ertheilt auf die angegebene Weise der Alkoholflamme eine carminrothe Farbe. Sind in einem Minerale Barya und Strontia zugleich vorhanden, so stellt man eine salzsaure Solution derselben her, dampft ein, glüht den Rückstand, pulverisirt und digerirt ihn mit Alkohol, welcher das Chlorstrontium auflöst, das Chlorbaryum dagegen unauflöst zurücklässt.

Kalkerde findet sich in so manchfaltigen Verbindungen, dass kein allgemeines Verfahren zu ihrer Nachweisung auf trockenem Wege angegeben werden kann; die kohlen saure Kalkerde wird für sich kaustisch, und reagirt dann alkalisch; schwefelsaure Kalkerde verwandelt sich auf Kohle im Reductionsfeuer in Schwefelcalcium, welches ebenfalls alkalisch reagirt.

Kalkerde präcipitirt mit Schwefelsäure nur aus concentrirten Solutionen, mit Oxalsäure oder oxalsaurem Ammoniak aber auch bei sehr starker Verdünnung, mit Kieselfluorwasserstoffsäure gar nicht. Weil jedoch Barya und Strontia mit Oxalsäure gleichfalls ein Präcipitat geben, so muss man solche, wenn sie zugleich mit Kalkerde vorhanden sind, vorher durch schwefelsaures Kali trennen. Uebrigens färbt Chlorcalcium die Flamme des Alkohols gelblichroth.

Enthält ein Magnesiasalz nur sehr wenig Kalkerde, so ist solche nach *Scheerer* durch oxalsaures Ammoniak nicht mehr nachzuweisen; wohl aber gelingt ihre Trennung sehr gut, wenn man das Salz in ein neutrales schwefelsaures Salz verwandelt, im Wasser auflöst, und dann vorsichtig unter stetem Umrühren Alkohol zusetzt, bis eine schwache Trübung entsteht; nach einiger Zeit hat sich aller Kalk als Gyps abgeschieden. Nach *Sonstadt* wird aus einer Solution, welche Kalkerde und Magnesia zugleich enthält, die erstere durch wolframsaures Natron gefällt, wenn die Mischung bis 42° erwärmt wird, während die Magnesia gelöst bleibt; diese Reaction erfolgt noch deutlich, wenn 1000 Theile Magnesiasalz gegen 1 Theil Kalksalz vorhanden sind.

Die Magnesia oder Talkerde ist für sich, als Hydrat, als Carbonat und in einigen anderen Verbindungen dadurch zu erkennen, dass die Probe mit Kobalt-solution oder oxalsaurem Kobaltoxyd geblüht lichter roth wird.

Magnesia wird weder durch Schwefelsäure, noch durch Oxalsäure oder Kieselfluorwasserstoffsäure gefällt; dagegen giebt sie durch phosphorsaures Natron mit Zusatz von Ammoniak einen weissen krystallinischen Niederschlag von phosphorsaurer Ammoniak-Magnesia.

Alumina oder Thonerde, welche für sich ganz unveränderlich ist, kann in vielen ihrer Verbindungen daran erkannt werden, dass die Probe mit Kobalt-solution erhitzt eine schöne blaue Farbe erhält.

Thonerde wird durch Kali als ein weisser voluminöser Niederschlag gefällt, welcher sich in einem Uebermaasse von Kali leicht und vollständig auflöst, aus dieser Auflösung aber durch Salmiak wiederum gefällt wird. Kohlensaures Ammoniak bewirkt gleichfalls ein Präcipitat, welches jedoch im Uebermaasse nicht löslich ist.

Glycia oder Glycinerde (Beryllerde) und Yttria oder Yttererde lassen sich in ihren Verbindungen vor dem Löthrohre nicht füglich erkennen und erfordern daher die Anwendung des nassen Weges; dasselbe gilt von der Zirkonerde und dem Thoroxyde, obgleich die Mineralien, in welchen diese Substanzen vorkommen, z. Th. durch ihr Verhalten vor dem Löthrohre recht gut charakterisirt sind.

Glycia verhält sich gegen Kali wie Thonerde; dagegen ist ihr Verhalten zu kohlensaurem Ammoniak insofern verschieden, wiefern im Ueberschusse desselben das gebildete Präcipitat löslich ist, wodurch sich die Glycia von der Alumina unterscheiden und trennen lässt. — Yttria wird durch Kali gefällt, ohne im Uebermaasse desselben wieder aufgelöst zu werden, während sie sich gegen kohlensaures Ammoniak wie Glycia verhält. — Zirkonia verhält sich gegen Kali wie Yttria, und gegen kohlensaures Ammoniak wie Glycia; durch concentrirtes schwefelsaures Kali wird aus ihren Lösungen ein Doppelsalz von Zirkonia und Kali gefällt, welches in reinem Wasser sehr wenig auflöslich ist.

§. 463. Prüfung auf Arsen, Antimon, Tellur, Wismut und Mercur.

Die schweren Metalle und deren Oxyde sind als Bestandtheile der Mineralien vor dem Löthrohre grossentheils leicht zu erkennen. Wir wollen daher für die wichtigsten Metalle in aller Kürze die Reactionen angeben, welche für sie besonders charakteristisch sind*).

Gediegen Arsen verflüchtigt sich auf der Kohle zu Dämpfen von Suboxyd, die an ihrem knoblauchähnlichen Geruche zu erkennen sind; auch sublimirt es im Glaskolben. Schwefelarsen verhält sich auf ähnliche Weise. Die meisten Arsenmetalle geben auf Kohle im Reductionsfeuer einen von der Probe weit entfernten weissen Beschlag, oder auch (bei grösserem Arsengehalte) graulichweisse Dämpfe von knoblauchähnlichem Geruche; einige Arsenmetalle sublimiren auch im Kolben metallisches Arsen. Sämmtliche Arsenmetalle aber entwickeln im Glasrohre arsenige Säure, die Arsen- und Schwefel-Metalle zugleich schweflige-saure Dämpfe.

Viele arsensaure Salze geben mit Soda auf Kohle im Reductionsfeuer sehr deutlich den Geruch nach Arsen-Suboxyd, auch färben sie in der Zange erhitzt die äussere Flamme hellblau; die arsensauren Erdsalze sublimiren z. Th. metallisches Arsen, wenn sie mit Kohlenpulver im Kolben erhitzt werden.

Manche Arsenverbindungen und arsensaure Salze erfordern zur Nachweisung des Arsens eine Behandlung auf nassem Wege, welche dadurch vorbereitet wird, dass man die pulverisirte Probe mit dem drei- bis sechsfachen Volum Salpeter im Platinlöffel schmilzt, wobei arsensaures Kali entsteht. Die geschmolzene Masse wird mit Wasser digerirt, die so gebildete Auflösung in einem Probirglase concentrirt, mit einigen Tropfen Schwefelammonium versetzt, geschüttelt, und das gebildete Schwefelarsen durch verdünnte Salzsäure gefällt, das Präcipitat abfiltrirt, getrocknet und mit einem

* Von einigen erst neuerdings entdeckten Metallen können wir hierbei absehen, weil sie äusserst selten vorkommen.

Gemenge von Cyankalium und Soda im Kolben geglüht, wobei sich metallisches Arsen sublimirt.

Antimon schmilzt leicht auf Kohle, verdampft dann und umgibt sich dabei mit weissem, krystallinischem Antimonoxyd *). Im Kolben sublimirt es nicht. Im Glasrohre verbrennt es langsam mit weissem Rauche, der am Glase ein Sublimat bildet, das von einer Stelle zur andern verflüchtigt werden kann. Dieselbe Reaction geben die meisten Mineralien, in welchen das Antimon mit Schwefel und mit anderen Metallen verbunden ist. Das Antimonoxyd schmilzt leicht, verdampft, wird auf Kohle reducirt, und färbt dabei die Flamme schwach grünlichblau.

Ist das Antimon als Oxyd oder als Säure vorhanden, so ist es bisweilen gut, die Probe mit Soda zu mengen, und auf Kohle im Reductionsfeuer zu behandeln, worauf dann der charakteristische Beschlag sichtbar wird.

Wismut schmilzt sehr leicht, verdampft dann, und beschlägt die Kohle mit gelbem Oxyd. Im Kolben sublimirt es nicht. Im Glasrohre giebt es keinen Dampf, umgibt sich aber mit geschmolzenem Oxyd, welches warm dunkelbraun, kalt hellgelb erscheint. Dieses Verhalten und die sehr leichte Reducirbarkeit des Oxydes lassen das Wismut auch in seinen Verbindungen leicht erkennen.

In Solutionen bildet Wismutoxyd mit Schwefelwasserstoff einen schwarzen Niederschlag, und wird durch Kali oder Ammoniak als weisses Hydrat gefällt, das im Uebermaasse des Fällungsmittels nicht gelöst wird; reichlicher Zusatz von Wasser bewirkt einen weissen Niederschlag von schwer löslichem basischem Salz.

Tellur schmilzt sehr leicht, verdampft auf Kohle und umgibt sich mit einem weissen, rothgesäumten Beschlage, welcher in der Reductionsflamme mit blaugrünem Lichte verschwindet; im Kolben sublimirt es metallisch; im Glasrohre giebt es dicke Dämpfe und einen weissen Anflug, der sich zu kleinen klaren Tropfen schmelzen lässt.

Zur Erkennung des Tellurs auf nassem Wege giebt *v. Kobell* folgende Methode an. Man übergiesst das Erzpulver in einem Probirglase, von 4 bis 5 Linien Durchmesser und 6 Zoll Länge, einen Zoll hoch mit concentrirter Schwefelsäure und erwärmt über der Spiritusflamme; bei der ersten Einwirkung der Wärme wird die Säure von Tellur, Sylvanit und Tetradymit roth gefärbt; bei stärkerer Erhitzung verschwindet die Farbe wieder. Setzt man zu der rothen Flüssigkeit Wasser, so bildet sich ein schwärzlichgraues Präcipitat von Tellur, und die Flüssigkeit wird farblos. Der Nasygit giebt eine trübe, bräunliche Flüssigkeit, welche, sich selbst überlassen, hyacinthroth wird, mit Wasser aber dasselbe Verhalten zeigt, wie vorher angegeben wurde. Journ. für prakt. Chemie, B. 74, S. 151.

Mercur; alle Mercur-Verbindungen sublimiren metallisches Mercur, wenn sie für sich oder auch mit einem Zusatz von Zinn oder Soda im Kolben erhitzt werden.

§. 164. Prüfung auf Zink, Zinn, Blei und Cadmium.

Zink; man behandelt die Probe mit Soda auf Kohle, wodurch das Zink metallisch ausgetrieben, aber zugleich wieder (und zwar, bei grösserem Gehalte mit blaulichgrüner Flamme) zu Oxyd verbrannt wird, welches die Kohle beschlägt; der Beschlag erscheint in der Wärme gelb, nach dem Erkalten weiss, wird aber

*) Oder mit antimoniger Säure, wie das Oxyd auch genannt wird.

durch Kobaltsolution schön grün gefärbt, und lässt sich im Oxydationsfeuer nicht weiter verflüchtigen.

In Solutionen ist das Zinkoxyd am sichersten daran zu erkennen, dass es durch Kali als weisses gelatinöses Hydrat gefällt wird, welches im Uebermaass des Kali leicht wieder aufgelöst, aus dieser Auflösung aber durch Schwefelwasserstoff als weisses Schwefelzink gefällt werden kann.

Zinn; dasselbe findet sich wesentlich nur im Zinnkies und Zinnerz; es giebt sich durch den weissen Beschlag von Zinnoxid zu erkennen, welcher auf der Kohle dicht hinter der Probe abgesetzt wird, und sich weder im Oxydations- noch im Reductionsfeuer vertreiben lässt*). Das Oxyd kann übrigens mit Soda reducirt werden, was selbst dann gelingt, wenn das Zinn nur in sehr kleinen Quantitäten, als accessorischer Bestandtheil, vorhanden ist.

Blei. In seinen Verbindungen mit Schwefel und anderen Metallen wird es an dem schwefelgelben Beschlag von Bleioxyd erkannt, welcher sich im Oxydationsfeuer auf der Kohle absetzt. In den Bleisalzen verräth sich das Blei, bei Behandlung mit Soda auf Kohle im Reductionsfeuer, sowohl durch den Beschlag von Bleioxyd, als auch durch Reduction von metallischem Blei.

Die Solutionen der Bleisalze sind farblos, und geben mit Schwefelwasserstoff ein schwarzes Präcipitat. Durch Salzsäure wird weisses Chlorblei gefällt, welches von Ammoniak keine Veränderung erleidet, in vielem heissen Wasser aber auflöslich ist. Mit Schwefelsäure erfolgt ein weisser, mit chromsaurem Kali ein gelber Niederschlag.

Cadmium. Dieses, in manchen Varietäten der Zinkblende und des Galmes, so wie im Greenockit vorkommende Metall ist daran zu erkennen, dass sich die Kohle im Reductionsfeuer (nach Befinden unter Zusatz von Soda) mit einem rothbraunen bis pomeranzgelben Beschlage bedeckt.

§. 165. Prüfung auf Mangan, Kobalt, Nickel und Kupfer.

Mangan. Dasselbe ist in solchen Mineralien, welche kein anderes, die Flüsse färbendes Metall enthalten, sehr leicht nachzuweisen, indem die mit Borax oder Phosphorsalz auf Platindraht im Oxydationsfeuer behandelte Probe ein durch Manganoxyd schön amethystfarbiges Glas liefert, welches im Reductionsfeuer farblos wird; diese Reaction erfolgt im Allgemeinen leichter mit Borax, als mit Phosphorsalz. Sind jedoch andere Metalle vorhanden, so mengt man die fein pulverisirte Probe mit 2 bis 3 Mal so viel Soda, und schmilzt das Gemeng auf Platinblech im Oxydationsfeuer, wodurch es eine blaugrüne Farbe (von mangansaurem Natron) erhält. Diese letztere Reaction ist überhaupt das sicherste Erkennungsmittel des Mangans, und gewährt den Nachweis auch eines sehr kleinen Mangangehaltes, wenn man der Probe etwas Salpeter zusetzt.

Aus den Auflösungen seiner Salze wird das Manganoxydul durch Kali (oder Ammoniak) als weisses Hydrat gefällt, welches an der Luft allmählig schwarzbraun, und durch kohlen-saures Ammoniak nicht wieder aufgelöst wird. Die Reaction mit Soda ist übrigens immer entscheidend.

In der Phosphorsäure hat *v. Kobell* ein sehr gutes Reagens auf Mangan erkannt alle Manganerze und manganhaltige Verbindungen geben nämlich, wenn sie mit con-

*) Dieser Beschlag nimmt durch Kobaltsolution eine blaulichgrüne Farbe an, welche jedoch von der des Zinkoxydes sehr verschieden ist.

concentrirter Phosphorsäure in einer Platinschale bis zur Syrupsdicke eingekocht werden, entweder unmittelbar (wie die eigentlichen Manganerze, der Franklinit und Manganepidot) oder, nach Zusatz von Salpetersäure (wie fast die sämmtlichen übrigen manganhaltigen Mineralien), eine violette Farbe.

Kobalt ist gewöhnlich sehr leicht nachzuweisen. Hat das betreffende Mineral metallischen Habitus, so wird die Probe erst auf Kohle geröstet, und dann mit Borax im Oxydationsfeuer behandelt, wodurch ein Glas von sehr schöner blauer Farbe erhalten wird, welche von Kobaltoxydul herrührt. Kobalt haltige Mineralien von nicht-metallischem Habitus schmilzt man sofort mit Borax. In manchen Fällen (wenn nämlich zugleich Mangan, Eisen, Kupfer oder Nickel vorhanden ist) tritt die blaue Farbe erst dann deutlich hervor, wenn das Glas eine Zeit lang im Reductionsfeuer erhitzt worden ist.

Die Salze des Kobaltoxyduls geben eine hellrothe Solution, aus welcher Kali ein blaues flockiges Präcipitat niederschlägt, welches an der Luft olivengrün wird, und durch kohlen-saures Ammoniak wieder aufgelöst werden kann.

Nickel. Gewöhnlich ist die Gegenwart dieses Metalles sehr leicht daran zu erkennen, dass die im Glasrohre und auf Kohle geröstete Probe mit Borax im Oxydationsfeuer ein Glas giebt, welches heiss röthlich- bis violettbraun, kalt gelblich bis dunkelroth ist (von Nickeloxydul); ein Zusatz von Salpeter verändert die Farbe in blau, wodurch sich das Nickeloxyd vom Eisenoxyd unterscheidet. Im Reductionsfeuer verschwindet die Farbe und das Glas wird graulich von fein zertheiltem Nickelmetall. Die Reactionen mit Phosphorsalz sind ähnlich, doch verschwindet die Farbe des Glases nach der Abkühlung fast gänzlich.

Die Solutionen der Nickeloxysalze haben eine hellgrüne Farbe und geben mit Kali ein hellgrünes Präcipitat von Nickeloxydhydrat, welches an der Luft unveränderlich ist, von kohlen-saurem Ammoniak aber wiederum aufgelöst wird.

Kupfer. Dasselbe ist in den meisten Fällen dadurch zu erkennen, dass die (bei metallischem Habitus des Minerals vorher geröstete) Probe mit Borax oder Phosphorsalz im Reductionsfeuer ein undurchsichtiges braunrothes Glas liefert, was nöthigenfalls durch einen kleinen Zusatz von Zinn befördert wird. Im Oxydationsfeuer behandelt erscheint das Glas heiss grün, kalt blau. Mit Soda erhält man metallisches Kupfer.

Oft lässt sich ein kleiner Gehalt an Kupfer dadurch entdecken, dass man die Probe mit Salzsäure befeuchtet und in der Oxydationsflamme erhitzt, wobei die äussere Flamme schön grünlichblau gefärbt wird.

Die Solutionen der Kupferoxydsalze sind blau oder grün und geben mit Schwefelwasserstoff einen braunlich-schwarzen Niederschlag; Ammoniak bewirkt anfangs einen blasgrünen oder blauen Niederschlag, der sich im Uebermaass desselben mit prächtiger blauer Farbe auflöst. Cyaneisenkalium giebt, auch bei grosser Verdünnung, einen dunkelbraunen Niederschlag, und Eisen fällt das Kupfer metallisch.

§. 166. Prüfung auf Silber, Gold, Platin und die dasselbe begleitenden Metalle.

Silber ist als gediegenes Silber sogleich zu erkennen, und lässt sich aus vielen seiner Verbindungen auf Kohle leicht darstellen. Andere Verbindungen und solche Schwefelmetalle, in denen das Silber nur als accessorischer Bestandtheil

vorhanden ist, untersucht man folgendermaassen. Die pulverisirte Probe wird mit Boraxglas und Probirblei gemengt, und auf Kohle in einer Vertiefung derselben erst im Reductionsfeuer geschmolzen, dann aber eine Zeit lang im Oxydationsfeuer behandelt, wodurch zunächst ein silberhaltiges Bleikorn (Werkblei) erhalten wird. Dieses Werkblei wird nun in einer kleinen, vorher ausgeglühten Capelle aus Knochenasche im Oxydationsfeuer geschmolzen und abgetrieben (d. h. grösstentheils in Glätte verwandelt), und endlich das so erhaltene silberreiche Bleikorn in einer zweiten Capelle feingetrieben, wobei sich die Glätte in die Capelle zieht und das Silberkorn rein zurücklässt. Einige Mineralien geben bei diesem Verfahren ein kupferhaltiges oder goldhaltiges Silberkorn.

Aus seiner salpetersauren Solution wird das Silber durch Salzsäure als weisses käsiges Chlorsilber niedergeschlagen, welches am Lichte allmählig schwarz wird, in Ammoniak auflöslich ist, und aus dieser Auflösung durch Salzsäure wiederum als Chlorsilber gefällt werden kann.

Gold ist als gediegenes Gold hinreichend charakterisirt, und kann aus seinen Tellur-Verbindungen (auf Kohle) leicht ausgeschieden werden. Ist das so erhaltene Metallkorn weiss, so hält es mehr Silber als Gold, und muss dann in einem Porcellanschälchen mit etwas Salpetersäure erwärmt werden, in welcher sich das Korn schwarz färbt und das Silber allmählig auflöst, sobald das Gold nur den vierten Theil oder noch weniger beträgt. Ist der Goldgehalt grösser, so wendet man Salpetersalzsäure an, durch welche das Gold ausgezogen wird.

Aus der Solution des Goldes in Salpetersalzsäure wird durch salzsaures Zinnoxidul, mit etwas salzsaurem Zinnoxid versetzt, Goldpurpur, und durch Eisenvitriol metallisches Gold gefällt.

Platin und die mit ihm vorkommenden Metalle lassen sich auf trockenen Wege nicht von einander trennen. Nur das Osmiridium wird zerlegt, wenn man dasselbe mit Salpeter im Kolben stark erhitzt, wodurch sich Osmiumsäure entwickelt, welche an ihrem äusserst stechenden Geruch erkannt wird.

Das gewöhnliche Platinkörnergemeng löst sich in erhitzter Salpetersalzsäure auf mit Hinterlassung der Osmiridiumkörner; aus der Solution wird das Platin durch Salzkali als Zweifach-Chlorplatin-Ammonium gefällt, worauf die abgedampfte und wieder verdünnte Lösung durch Cyanmercur das Palladium als Cyanpalladium ausscheidet. Die Trennung des Rhodiums beruht darauf, dass sich dasselbe in schmelzendem zweifach-schwefelsaurem Kali auflöst, was mit Platin und Iridium nicht der Fall ist.

§. 167. Prüfung auf Cerium, Eisen, Chrom, Vanadium und Uran

Cerium lässt sich in solchen Mineralien, welche kein anderes die Flüssigkeit färbendes Metall (namentlich kein Eisenoxyd) enthalten, leicht dadurch erkennen, dass die Probe im Oxydationsfeuer mit Borax und Phosphorsalz ein rothes oder dunkelgelbes Glas giebt, dessen Farbe jedoch bei der Abkühlung sehr lieblich wird, und im Reductionsfeuer verschwindet.

Cerioxid ist oft mit Lanthanoxyd und Didymoxyd verbunden, welche früher mit ihm verwechselt wurden, ehe man ihre Selbstständigkeit erkannt hatte.

Eisen; das Oxid und Oxydhydrat wird vor dem Löthrohre schwarz und magnetisch. Uebrigens ist das Verhalten zu den Flüssigkeiten sehr entscheidend, indem die eisenhaltigen Mineralien mit Borax im Oxydationsfeuer ein dunkelrothes

nach dem Erkalten hellgelbes, im Reductionsfeuer ein olivengrünes bis berggrünes Glas liefern, welche letztere Reaction durch einen Zusatz von Zinn befördert wird. Doch sind hierbei noch einige Rücksichten zu nehmen, wenn zugleich Kobalt, Kupfer, Nickel, Chrom oder Uran vorhanden sein sollte. Die Reactionen mit Phosphorsalz sind ähnlich. Ist das Eisen mit Schwefel oder Arsen verbunden, so muss die Probe vorher geröstet werden.

Die Eisenoxydsalze geben eine grünliche Solution, aus welcher das Oxydul durch Kali (oder Ammoniak) als Hydrat gefällt wird, welches erst weiss ist, bald aber schmutzig grün und zuletzt gelblichbraun wird; kohlensaurer Kalk bringt keine Fällung hervor. Einfach-Cyaneisenkalium (Ferrocyankalium) bewirkt einen voluminösen blaulichweissen Niederschlag, der sich an der Luft blau färbt, während Anderthalb-Cyaneisenkalium (Ferridcyankalium) einen sehr schönen blauen Niederschlag giebt. — Die Eisenoxydsalze dagegen geben gelbe Solutionen, aus welchen das Oxyd durch Kali (oder Ammoniak) als flockiges braunes Hydrat gefällt wird; kohlensaurer Kalk veranlasst gleichfalls ein Präcipitat. Einfach-Cyaneisenkalium bewirkt einen sehr schönen blauen, Anderthalb-Cyaneisenkalium dagegen gar keinen Niederschlag.

Chrom. Die meisten chromhaltigen Mineralien zeigen die sehr entscheidende Reaction, dass sie, mit Borax oder Phosphorsalz geschmolzen, ein Glas liefern, welches nach dem Erkalten schön smaragdgrün erscheint, obgleich es warm gelblich oder röthlich zu sein pflegt. Gewöhnlich zeigt sich diese Reaction am besten im Reductionsfeuer, wenn jedoch Blei oder Kupferoxyd vorhanden ist, im Oxydationsfeuer. Bei einem geringen Chromgehalte ist man oft genöthigt, das Verfahren auf dem nassen Wege zu Hilfe zu nehmen.

In Solutionen ist das Chromoxyd gewöhnlich schon durch die grüne Farbe angezeigt: durch Kali wird dasselbe als blaulichgrünes Hydrat gefällt, welches sich im Uebermaasse des Fällungsmittels wieder auflöst. Sehr sicher wird der Chromgehalt mancher Mineralien dadurch erkannt, dass man die Probe mit dem dreifachen Volumen Salpeter schmilzt, wodurch chromsaures Kali gebildet wird, welches, durch Wasser ausgezogen, mit essigsaurem Blei ein gelbes Präcipitat von chromsaurem Blei liefert.

Vanadium, als Vanadinsäure, giebt mit Borax oder Phosphorsalz auf Platindraht geschmolzen ein Glas, das im Oxydationsfeuer gelb oder braun, im Reductionsfeuer schön grün ist; das Verhalten im Oxydationsfeuer lässt das Vanad vom Chrom unterscheiden.

Uran. In den meisten uranhaltigen Mineralien wird dieses Metall an dem Verhalten der Probe mit Phosphorsalz erkannt, welches im Oxydationsfeuer ein klares, gelbes, im Reductionsfeuer ein schönes grünes Glas liefert. Mit Borax sind die Reactionen dieselben wie die des Eisens.

§. 168. Prüfung auf Molybdän, Wolfram, Tantal und Titan.

Molybdän; dieses, nur in wenigen Mineralien vorkommende Metall giebt sich dadurch zu erkennen, dass die Probe im Reductionsfeuer mit Phosphorsalz ein grünes, mit Borax dagegen ein braunes Glas liefert, wodurch es sich von anderen Metallen unterscheidet, welche mit Borax gleichfalls ein grünes Glas geben.

Wolfram; kommt im Mineralreiche wohl nur als Wolframsäure vor, welche in einigen Fällen daran zu erkennen ist, dass die Probe mit Phosphorsalz im Oxydationsfeuer ein farbloses oder gelbliches, im Reductionsfeuer dagegen ein sehr

schönes blaues Glas liefert, welches, so lange es warm ist, grün erscheint. Ist jedoch Eisen vorhanden, so wird das Glas nicht blau, sondern braunroth.

Allgemeiner gilt folgendes Verfahren: man schmilzt die Probe mit 5 mal so viel Soda im Platinlöffel, löst in Wasser auf, filtrirt und versetzt das Filtrat mit Salzsäure, wodurch die Wolframsäure gefällt wird, welche kalt weiss, erwärmt citrongelb erscheint.

Tantal, als Tantalsäure, ist vor dem Löthrohre schwierig zu erkennen; sie wird von Phosphorsalz leicht und in grosser Menge zu einem farblosen Glase aufgelöst, welches bei der Abkühlung nicht unklar wird, und färbt sich mit Kobaltsolution nicht blau.

Dieses Verhalten lässt allerdings die Tantalsäure von der Glycia, Yttria, Zirkonia und Alumina unterscheiden; zu ihrer wirklichen Erkennung gelangt man jedoch am besten auf folgende Art: man schmilzt die Probe mit doppelt so viel Salpeter und 3 mal so viel Soda im Platinlöffel, löst auf, filtrirt, und versetzt das Filtrat mit Salzsäure, wodurch sich die Tantalsäure als weisses Pulver abscheidet, welches erhitzt nicht gelb wird.

Titan, als Titansäure und Titanoxyd; die erstere lässt sich im Anatas, Rutil, Brookit und Titanit dadurch nachweisen, dass die Probe mit Phosphorsalz im Oxydationsfeuer ein Glas giebt, welches farblos ist und bleibt, im Reductionsfeuer aber ein Glas, welches heiss gelb erscheint, während des Erkaltens aber durch roth in schön violett übergeht. Ist jedoch Eisen vorhanden, so wird das Glas braunroth, was erst nach Zusatz von etwas Zinn in violett übergeht. Nach Rüdiger soll ein Zusatz von etwas Zink in allen Fällen noch wirksamer sein.

Im Titaneisen wird das Titanoxyd daran erkannt, dass die Probe in Salzsäure gelöst und die Solution mit etwas Zinn gekocht wird, wodurch sie die violette Farbe des Titanoxydes erhält. Mit concentrirter Schwefelsäure erhitzt giebt Titaneisen eine blaue Farbe.

Nach G. Rose lässt sich in den Eisenerzen ein Titangehalt dadurch nachweisen dass man das Erz mit Phosphorsalz in der äusseren Flamme schmilzt, die geschmolzene Masse noch heiss mit der Zange platt drückt, und dann unter das Mikroskop bringt, welches in derselben deutlich ausgeschiedene Anataskrystalle erkennen lässt Zeitschr. der deutschen geol. Ges. B. 21, S. 250.

Zweiter Abschnitt.

Mineralogische Systematik.

Erstes Hauptstück.

Von der mineralogischen Species.

§. 469. **Begriff der mineralogischen Species.** Wir haben bisher die wichtigsten Eigenschaften der Mineralien in Betrachtung gezogen, und in der methodischen Bestimmung, Benennung und Bezeichnung derselben die, zur Darstellung der verschiedenen Mineralspecies erforderliche Terminologie kennen gelernt. Bevor wir jedoch zu dieser Darstellung selbst übergehen können, müssen wir den Begriff der mineralogischen Species überhaupt, sowie die Reihenfolge bestimmen, in welcher die verschiedenen Species betrachtet werden sollen.

Der Begriff der Species im Mineralreiche wird sich aus folgender Betrachtung ergeben. Wenn zwei Mineralkörper A und B in allen ihren morphologischen, physischen und chemischen Eigenschaften vollkommen übereinstimmen, so sind sie einerlei oder absolut identisch.

Hierbei versteht es sich jedoch von selbst (nach §§. 4, 59 und 60), dass bei krystallisirten Mineralien weder gleiche Grösse noch gleiche Vollkommenheit der Krystallform, und auch bei Aggregaten durchaus nicht gleiche Grösse der Individuen erfordert wird. Als Beispiele können irgend zwei, in demselben Stücke eingewachsene Krystalle von Granat, Magneteisenerz oder Boracit, irgend zwei Krystalle derselben Druse von Kalkspath, Flusspath oder Quarz, zwei Stücke körniger Kalkstein oder Bleiglanz von derselben Lagerstätte, zwei Stücke Opal oder Obsidian von völlig gleicher Beschaffenheit dienen.

Eine solche absolute Identität wird aber nicht mehr bestehen, wenn irgend eine Eigenschaft in dem Minerale A anders erscheint, als in dem Minerale B, wodurch eine grössere oder geringere Verschiedenheit derselben begründet werden muss. Es kann jedoch diese Verschiedenheit in sehr vielen Fällen entweder unwesentlich sein, oder auch in einer höheren Einheit aufgehen, und dann werden beide Mineralien zwar nicht mehr für absolut, aber doch für relativ identisch zu erklären sein.

Diese Zurückführung auf den Begriff der relativen Identität wird allemal gestattet sein:

- I. Wenn die beiden Modalitäten der betreffenden Eigenschaft in einer nothwendigen Correlation zu einander stehen, und aus einem und demselben Grundtypus abgeleitet werden können; (zweierlei Formen derselben Krystallreihe, zweierlei isomorphe Substanzen bei derselben allgemeinen chemischen Constitution).
- II. Wenn, bei bloss quantitativer Differenz der beiden Modalitäten, dieselbe als nothwendige Folge der Verschiedenheit irgend einer anderen Eigenschaft

hervortritt, deren Unterschiede nach I aufgehoben erscheinen; (verschiedenes specifisches Gewicht als Folge verschiedener chemischer Zusammensetzung bei gleicher allgemeiner chemischer Constitution).

- III. Wenn sich, bei quantitativer oder qualitativer Differenz der beiden Modalitäten, die betreffende Eigenschaft überhaupt als eine zufällige und unwesentliche zu erkennen giebt; (verschiedene Farben bei gefärbten Mineralien, verschiedene Arten oder Grade des nicht-metallischen Glanzes).

Unter einer mineralogischen Species verstehen wir nun den Inbegriff aller Mineralkörper, welche absolute oder relative Identität ihrer Eigenschaften erkennen lassen.

Professor *Fuchs* in München hat zwar diesen Begriff der Species für verfehlt erklärt, indem er davon ausging, dass relative Identität nach »seiner Ansicht so viel sei als Aehnlichkeit. Der würdige Nestor der Bayerischen Mineralogen und Chemiker schien es jedoch übersehen zu haben, dass diess keineswegs meine Ansicht ist, und dass bei der Prüfung eines Begriffes doch wohl diejenige Bedeutung festzuhalten ist, in welcher er geboten, nicht aber die, in welcher er genommen wird. Ein Skalenoëder und eine papierdünne hexagonale Tafel von Kalkspath sind und bleiben ein paar höchst unähnliche Formen, trotz dem, dass sie, als Glieder einer und derselben Krystallreihe, für relativ identisch erkannt werden. Auf ähnliche Weise verhält es sich mit den Mineralien, welche verschiedene Substanzen bei gleicher chemischer Constitution zeigen, wie z. B. bei den Granaten und Pyroxenen. Aehnlichkeit kann doch nur da Statt finden, wo bei ungenauer Betrachtung Verwechslungen möglich sind; aber wer wird wohl jemals ein Skalenoëder und eine papierdünne Tafel, eine Granatmasse mit 30 p. C. Eisenoxydul und eine andere, die gar kein Eisenoxydul enthält, mit einander verwechseln können? Wollte man aber für jede Species absolute Identität der Substanz fordern, dann würden in der That so viele Species als Varietäten zu unterscheiden sein. Die Einwürfe, welche der unsterbliche *Berzelius* gegen die von den Mineralogen versuchten Bestimmungen des Begriffes der Species gemacht hat, beweisen nur, dass der grosse Chemiker gar keine Ahnung von der eigentlichen Aufgabe der Mineralogie hatte, dass ihm, dem gründlichen Kenner des Mineralreiches, die Nothwendigkeit einer besonderen Physiographie der Mineralien gar nicht einleuchtete. Die Identität oder Nicht-Identität der Körper wird aber keineswegs durch die Identität oder Nicht-Identität ihrer Substanz bedingt. Zwei Körper können dieselbe Substanz besitzen, und dennoch ganz verschiedene Körper sein; (Diamant und Graphit, Wasser und Eis). Umgekehrt können zwei Körper in ihrer qualitativen Zusammensetzung differiren, und desungeachtet der Physiographie als blosse Varietäten einer und derselben Species gelten; (die verschiedenen Granate und Pyroxene).

Die Gränzen, innerhalb welcher, und die Bedingungen, unter welchen die relative Identität noch zugestanden werden kann, sind jedoch für verschiedene Eigenschaften verschieden, und müssen daher für die wichtigeren derselben besonders erwogen werden.

§. 470. **Morphologische Eigenschaften.** Zunächst ist der Unterschied des krystallinischen und amorphen Zustandes zu berücksichtigen, welcher in keinem Falle aufgehoben werden kann, so dass zwei Mineralien, von denen das eine krystallinisch, das andere amorph ist, nimmer zu einer Species gehören können.

Sind dagegen beide Mineralien krystallinisch, aber verschiedentlich gestaltet, so kann solche Verschiedenheit aufgehoben und auf relative Identität zurückgeführt

werden, sobald sich die verschiedenen Gestalten als Glieder eines und desselben Formencomplexes erkennen lassen, weil sie dann nur als verschiedene Ausdrücke eines und desselben Gestaltungsgesetzes zu betrachten sind. Zwei krystallisirte Individuen also, deren Gestalten zwar verschieden, aber aus derselben Grundform ableitbar sind, werden nach §. 169, I in morphologischer Hinsicht relativ identisch sein.

Hierbei sind jedoch noch zu berücksichtigen:

- a) der Charakter der Krystallformen, ob solche nämlich holoëdrisch oder hemiëdrisch ausgebildet ist: die relative Identität zweier Mineralien setzt allemal denselben Charakter ihrer Krystallformen voraus;
- b) die kleinen Schwankungen der Dimensionen bei solchen Mineralien, in deren Zusammensetzung isomorphe Bestandtheile (§. 156) theilweise für einander eintreten. Da nämlich in solchen Fällen (zufolge §. 175) die Differenz der chemischen Constitution, in welcher jene Schwankungen begründet sind, nach §. 169, I aufgehoben ist, so kann nach §. 169, II noch relative Identität der Formen zugestanden werden.

§. 171. **Morphologisch-physische Eigenschaften.** Sämmtliche mit der Krystallform unmittelbar zusammenhängende und nach ihren Gesetzen geregelte Eigenschaften unterliegen denselben Folgerungen, wie die Krystallform selbst. Dahin gehört zuvörderst die Spaltbarkeit, welche in den aggregirten Varietäten die Krystallform vertritt, und überhaupt, bei der geringen Anzahl und constanten Richtung ihrer Flächen, einen noch höheren specifischen Werth hat, als die vielfach wechselnde äussere Gestalt. Zwei Mineralien derselben Species müssen also auch dieselben, das heisst, die denselben Krystallformen entsprechenden Spaltungsformen besitzen. Die Erscheinungen der doppelten Strahlenbrechung und Lichtpolarisation, des Pleochroismus u. s. w. sind nach ihrer allgemeinen Abhängigkeit von der Krystallform zu beurtheilen, und es werden daher je zwei specifisch identische Mineralien entweder einfache Strahlenbrechung, oder einaxige, oder auch zweiaxige Doppelbrechung besitzen müssen. Mit einem Worte, die specifische Identität zweier Mineralien setzt jedenfalls absolute oder relative Identität ihrer morphologisch-physischen Eigenschaften voraus.

§. 172. **Gewicht, Härte und Tenacität.** Das specifische Gewicht, als Ausdruck für die Dichtigkeit, ist eine Eigenschaft von der grössten Bedeutung, welche wesentlich in der chemischen Constitution und in der Krystallisation (oder allgemeiner, in der Erstarrungsform) der Mineralien begründet ist*). Daher kann mit derselben chemischen Constitution, bei wesentlich verschiedener Krystallisation, ein sehr verschiedenes specifisches Gewicht verbunden sein (dimorphe und trimorphe Körper), während umgekehrt, bei schwankender Constitution aber gleicher Krystallform, auch das specifische Gewicht gewisse Schwankungen zeigen wird.

In dieser Hinsicht erlangt namentlich das Vicariren isomorpher Elemente und das Vorkommen zufälliger Beimengungen einige Wichtigkeit, und es muss im Allgemeinen das specifische Gewicht zweier Mineralien derselben Species nach §. 169, II

*) Von dem Einflusse der Temperatur und des Druckes können wir hier abstrahiren.

innerhalb gewisser, jedoch innerhalb so enger Gränzen schwankend gelassert werden, dass die dadurch gestatteten Differenzen aus jenen Verhältnissen zu erklären sind; (verschiedene Kalkspathe, Granate, Pyroxene u. dergl.). Denn die relative Identität der chemischen Constitution ist es, durch welche in solchen Fällen die Differenzen des Gewichtes aufgehoben werden.

Die Härte ist gleichfalls ein wichtiges Merkmal, obgleich sie wegen der Schwierigkeit ihrer schärferen Bestimmung dem specifischen Gewichte nachsteht. Es folgt schon aus dem unsicheren Charakter aller Härtebestimmungen überhaupt (§. 99), dass die Härte zweier Mineralien derselben Species innerhalb gewisser Gränzen schwankend befunden werden kann. Doch werden diese Gränzen niemals sehr weit aus einander liegen.

Die Tenacität ist eine, das innerste Wesen der Cohärenz betreffende Eigenschaft, weshalb ihre qualitativen Verschiedenheiten von einiger Bedeutung sind, und je zwei Mineralien derselben Species in dieser Hinsicht übereinstimmen müssen.

Die, durch die Aggregation, zumal bei mikrokrystallinischer Ausbildung, herbeigeführten Verminderungen des specifischen Gewichtes (und der Härte) können eigentlich bei der Erörterung der vorliegenden Frage nicht in Anschlag gebracht werden, weil sie statt richtiger unrichtige Bestimmungen veranlassen, während doch eigentlich jede Eigenschaft als richtig bestimmt vorausgesetzt werden muss. Man wird also entweder die scheinbare Dichtigkeit solcher zusammengesetzter Varietäten mit berücksichtigen, und demgemäss die Gränzen des specifischen Gewichtes überhaupt erweitern, oder auch bei jeder Wägung alle die Regeln befolgen müssen, durch welche allein ein ganz genaues Resultat zu erlangen ist (§. 104); gewöhnlich begnügt man sich mit dem ersteren Verfahren.

§. 173. **Farbe, Glanz, Pellucidität.** Auch sie sind in mancher Hinsicht recht wichtige Eigenschaften bei der Bestimmung der Species. Zuvörderst ist in ihnen der Unterschied des metallischen und des nicht-metallischen Habitus begründet (§. 125), welcher für die Beurtheilung der specifischen Identität von grosser Bedeutung ist, so dass zwei Mineralien einer und derselben Species in der Regel auch einen und denselben Habitus zeigen müssen.

Was ferner die Farbe an und für sich betrifft, so ist vorzüglich der Unterschied des idiochromatischen und allochromatischen Wesens (§. 126) geltend zu machen. Zwei idiochromatische Mineralkörper müssen eine fast völlige Identität der Farbe (wenigstens in qualitativer Hinsicht) besitzen, wenn sie zu einer und derselben Species gehören sollen, weil ihre Farbe eine wesentliche und nothwendige Eigenschaft ihrer Substanz ist. Bei gefärbten Mineralien dagegen ist die Farbe eine zufällige und unwesentliche Eigenschaft, auf welche bei der Beurtheilung der specifischen Identität oder Diversität nur selten ein Gewicht zu legen ist (nach §. 469, III).

Für den Glanz ist besonders die Qualität oder Art zu berücksichtigen, während die Stärke oft von zufälligen Umständen abhängig sein kann; doch lassen sich natürlich auch für die erstere nur allgemeine Unterschiede geltend machen, da z. B. nicht selten verschiedene Krystallflächen eines und desselben Individuums verschiedene Arten des Glanzes zeigen.

Der Gegensatz zwischen Pellucidität und Opacität ist an und für sich

von grosser Wichtigkeit, und wird in der Regel eine spezifische Verschiedenheit begründen; dagegen werden die verschiedenen Grade der Pellucidität durch mancherlei zufällige Umstände bedingt (§. 134), so dass sie, nach §. 169, III, nur selten eine spezifische Bedeutung gewinnen können.

§. 174. **Elektricität und Magnetismus.** Es wäre wohl möglich, dass die Fähigkeit, durch Reibung oder Temperatur-Aenderung die eine oder die andere Art der Elektricität zu entwickeln, bei Anwendung der gehörigen Vorsichtsmaassregeln, eine allgemeinere Wichtigkeit für die Bestimmung der mineralogischen Species gewönne; indessen ist diess bis jetzt noch nicht der Fall, und es dürfte nur der polaren Thermo-Elektricität (§. 130) bei einigen Mineralien ein Werth als spezifisches Merkmal zukommen. Der Magnetismus ist in manchen Fällen als eine sehr charakteristische Eigenschaft zu betrachten, während er in anderen Fällen (Titaneisen) kaum als spezifisches Merkmal gelten kann.

§. 175. **Chemische Constitution und Reaction.** Wir fordern im Allgemeinen für zwei Mineralkörper derselben Species Identität der chemischen Constitution, wobei natürlich das Dasein oder der Mangel eines Wassergehaltes wesentlich mit zu berücksichtigen ist, weil ein wasserhaltiges und ein wasserfreies Mineral niemals spezifisch identisch sein können, wenn sie auch übrigens genau dieselbe Zusammensetzung haben sollten.

Nach der Theorie des polymeren Isomorphismus würde freilich dieser letztere Satz zu beschränken sein. Uebrigens gilt derselbe nur von einem in bestimmten und einfachen Proportionen auftretendem Wassergehalte, da viele Mineralien ganz kleine Quantitäten Wasser enthalten, welche gar nicht zur ihrer wesentlichen Zusammensetzung gehören, vielmehr nur, in Folge einer ehemaligen Submersion oder einer sonstigen langwierigen Durchwässerung, von ihrer Substanz aufgenommen worden sind. Bei den wesentlich wasserhaltigen Mineralien ist aber besonders der Unterschied zu beachten, ob in ihnen das Wasser als bloßes Hydratwasser, oder als basisches Wasser auftritt.

Eine absolute Identität der chemischen Constitution ist jedoch keineswegs immer vorhanden, und sehr häufig findet nur eine relative Identität Statt. Diess ist besonders der Fall, wenn in der Zusammensetzung des Mineralen ein basischer oder ein acider Bestandtheil auftritt, welcher zu irgend einer Gruppe isomorpher Körper gehört (§. 155), indem dann, unbeschadet der relativen Identität, bis zu einem gewissen Grade ein Schwanken der Zusammensetzung zulässig ist, welches durch das Eintreten grösserer oder geringerer Antheile eines anderen jener isomorphen Körper bewirkt wird. Die partielle Verschiedenheit der Bestandtheile wird in solchem Falle durch die Eigenschaft ihres Isomorphismus ausgeglichen (§. 169, I).

Indessen darf sich dieses Vicariren isomorpher Bestandtheile nicht in allen Fällen bis zu einem gänzlichen Austausch derselben steigern, wenn der Begriff der Species nicht alle Bedeutung und Consistenz verlieren soll. Namentlich gilt diess für die Verbindungen der ersten und zweiten Ordnung. Dagegen kann in manchen Doppelsalzen ein solcher gänzlicher Austausch der Basis des einen oder des anderen seiner componirenden Salze Statt finden, ohne dass die spezifische Identität der Zusammensetzung gestört wird; (Granat, Turmalin).

Die chemischen Reactionen zweier Mineralien werden natürlich um so vollkommener übereinstimmen, je strenger für sie die Identität der chemischen Constitution erfüllt und je mehr also diese Identität einer absoluten genähert ist. Dagegen können innerhalb einer und derselben Species ziemlich auffallende Abweichungen z. B. des Löthrohrverhaltens eintreten, wenn solche vermöge ihrer chemischen Constitution bedeutender substantieller Verschiedenheiten fähig ist; (Turmalin, Epidot, Fahlerz).

Calcit oder Kalkspath kann z. B. kleine Antheile von Eisenoxydul, Magnesia oder Manganoxydul halten, ohne dass die spezifische Identität aufgehoben wird, was dagegen jedenfalls eintreten würde, wenn der Kalk durch eine der genannten isomorphen Basen grösstentheils oder gänzlich ersetzt wäre. Eben so besteht ein spezifischer Unterschied zwischen einfach kieselsaurem Kalk (Wollastonit) und einfach kieselsaurem Manganoxydul (Kielmangan), obgleich ihre beiden Basen isomorph sind und sich in kleinen Quantitäten vertreten können. Es ist allerdings schwierig, in solchen Fällen eine Gränze zu ziehen; aber sie muss irgendwo angenommen werden, weil wir ausserdem auf das unnatürliche Resultat gelangen würden, dass Kalkspath, Eisenspath, Manganspath u. s. w. nur eine einzige Species bilden, was vielleicht vom chemischen, aber nimmermehr vom physiographischen Standpunkte aus zugestanden werden kann. In allen dergleichen Fällen werden die physischen und morphologischen Eigenschaften bei der Abgränzung der Species vorzugsweise zu Rathe gezogen werden müssen. Denn, wir wiederholen es nochmals, die Physiographie hat nicht die Substanzen, sondern die Körper zu ihrem Gegenstande. Auf der anderen Seite liegt es aber auch in der Natur der Sache, dass die, durch den partiellen Austausch isomorpher Elemente herbeigeführten Schwankungen der chemischen Zusammensetzung mit kleinen Schwankungen der Krystallwinkel, des spezifischen Gewichtes, der Färbung u. s. w. verknüpft sein müssen, welche wohl kaum zu einer Abtheilung in viele verschiedene Species berechtigen können. *Idem enim vitii habet nimia, quam nulla divisio, et simile confuso est, quidquid usque in pulverem sectum est; Seneca ep. 89* Manche sehr gute und beachtenswerthe Bemerkungen über die Gränzen und über die Fixirung der Species mit vicarirenden Elementen gab v. Kobell bei Gelegenheit der Beschreibung des Kreitonites; Journal für praktische Chemie, Bd. 44, 1848, S. 100 ff. Auch die Versuche, welche Rammelsberg und Weltzien über das Zusammenkrystallisiren verschiedener Salze angestellt haben, führen auf wichtige Folgerungen über die Abgränzung der Species.

§. 476. **Species und Varietäten.** Durch die in den vorhergehenden §§ gegebenen Erläuterungen wird der oben S. 484 aufgestellte Begriff der mineralogischen Species seine hinreichende Erklärung und Rechtfertigung gefunden haben. Da nun aber die physischen Eigenschaften der Mineralien einestheils in der Form, andernteils in der Substanz begründet sind, so lässt sich derselbe Begriff auch folgendermaassen ausdrücken:

Eine mineralogische Species ist der Inbegriff aller derjenigen Mineralkörper, welche nach ihren morphologischen und chemischen Eigenschaften absolut oder relativ identisch sind.

Des-Cloizeaux definirte die Species als den Inbegriff aller Individuen, deren chemische, krystallographische und optische Eigenschaften dieselben sind. *Ann. de Mines*, [5], t. 11, p. 262. Dieser Begriff lässt die amorphen Mineralien ganz unberücksichtigt.

Im Allgemeinen ist nun der Unterschied der krystallinischen und der amorphen Species sehr wichtig, und es lässt sich nicht läugnen, dass die erste-

ren, welche durch wirkliche Individuen repräsentirt werden, dem Begriffe der Thier- und Pflanzen-Species weit mehr entsprechen, als die letzteren.

Unter Varietäten einer Species versteht man die, durch bestimmte Verschiedenheiten ihrer Eigenschaften von einander abweichenden Vorkommnisse derselben. Es kann also Varietäten in Betreff der Form, der Farbe, der chemischen Zusammensetzung u. s. w. geben. Bei den krystallinischen Species ist besonders der Unterschied der frei auskrystallisirten und der aggregirten oder zusammengesetzten Varietäten, sowie innerhalb der letzteren der Unterschied der phanokrystallinischen und der kryptokrystallinischen Varietäten zu beachten. Die Varietäten einer und derselben Species stellen Gruppen dar, zwischen welchen nach verschiedenen Richtungen Uebergänge Statt finden. Dagegen sind Uebergänge aus einer Species in die andere im Allgemeinen nicht zulässig, weil jede Species in der Regel ein völlig abgeschlossenes Ganze bildet. Ausnahmen von dieser Regel können nur bei gewissen isomorphen Species zugestanden werden.

Wir glauben in der That für gewisse Species Uebergänge annehmen zu müssen, welche auch *v. Fridau* in Betreff der verschiedenen Carbonate der isomorphen Basen anerkennt; (*Haidinger*, Berichte über die Mitth. von Freunden der Naturw. V, 1849, S. 103). *Ditscheiner* hat sich in ähnlichem Sinne ausgesprochen (Sitzungsber. der Kais. Akad. der Wiss. in Wien, 1859, 24. Juni): nur geht er wohl zu weit, wenn er alle isomorphen Mineralien zu einer einzigen Species vereinigen will.

Die von einem sehr achtungswerthen Chemiker gegen die Zulässigkeit solcher Uebergänge ausgesprochenen Bedenken (Verhandl. des naturh. Ver. der preuss. Rheinl. Jahrg. IX, S. 8 f.) dürften zum Theil auf einem Missverständnisse beruhen. Wenn wir sagen, dass es Uebergänge aus dem Eisenspath in den Talkspath gebe, so ist damit nicht gemeint, dass das kohlen saure Eisenoxydul in die kohlen saure Magnesia übergehe, was offenbar Unsinn sein würde; sondern dass es krystallisirte Gemische dieser beiden Substanzen in so verschiedenen und schwankenden Verhältnissen giebt, dass nur willkürlich die Verbindung $\text{Fe}\ddot{\text{C}} + \text{Mg}\ddot{\text{C}}$ als eine ideale Gränze, oder nach Befinden als eine Mittelspecies festgestellt werden kann, diesseits und jenseits welcher der Charakter des Eisenspathes oder des Talkspathes um so entschiedener hervortritt, je vorwaltender $\text{Fe}\ddot{\text{C}}$ oder $\text{Mg}\ddot{\text{C}}$ wird. Wird hierbei für das Wort Gemisch der Ausdruck Zusammenkrystallisirung gebraucht, so führt man freilich die, gewiss nicht naturgemässe, jedenfalls aber unerwiesene Hypothese ein, dass ein magnesiahaltiger Eisenspath ein Gemeng von reinem Eisenspath und reinem Talkspath sei, während er doch nur ein Spath ist, in welchem das Gemisch der beiden Substanzen kohlen saures Eisenoxydul und kohlen saure Magnesia zu einer krystallinischen Verkörperung gelangte. Die Substanzen und die von ihnen gebildeten Körper müssen häufig in der Vorstellung getrennt werden. Die Substanz $\text{Fe}\ddot{\text{C}}$ ist noch keineswegs in allen Fällen das Mineral Eisenspath, welches überhaupt nur in sehr seltenen Fällen genau dieser Substanz entspricht, sondern eigentlich durch die Formel $\text{Fe}\ddot{\text{C}} + x\text{R}\ddot{\text{C}}$ dargestellt wird, in welcher x einen ächten Bruch bedeutet, dessen Werth bis auf 0 herabsinken kann. Je kleiner sein Werth ist, um so vollkommener wird die betreffende Varietät dem idealen Begriffe der Species Eisenspath entsprechen.

Zweites Hauptstück.

Von der Gruppierung der Mineralspecies.

§. 477. **Allgemeines Princip der Classification.** Unser Verstand begnügt sich nicht mit der Bestimmung der einzelnen Species der verschiedenen Naturreiche; er verlangt auch eine Classification, eine wohlgeordnete Uebersicht derselben, welche ihm zugleich einige Einsicht in den Zusammenhang der verschiedenen Glieder eines jeden Naturreiches gewähren soll. Dieser Forderung hat also auch die Mineralogie zu entsprechen.

Die Species bilden die Einheiten, welche einer jeden Classification zu Grund liegen; da nun ihre Bestimmung auf dem Begriffe der Identität beruht, so muss irgend ein anderer Begriff das leitende Princip der Classification bilden. Es ist diess der Begriff der Aehnlichkeit. Aehnlichkeit zweier Dinge ist aber die in gewissen Merkmalen hervortretende grössere oder geringere Uebereinstimmung derselben; sie kann weder in allen Merkmalen, noch in einer vollständigen Uebereinstimmung derselben begründet sein, weil sonst ihr Begriff mit jenem der Identität zusammenfallen würde. Vielmehr muss sie als etwas Schwankendes und verschiedener Abstufungen Fähiges gedacht werden; sie kann sich bald in diesen bald in jenen Merkmalen, bald in höherem bald in niederem Grade zu erkennen geben.

Mit diesen und den folgenden Betrachtungen soll nur versucht werden, dem Bedürfnisse einer übersichtlichen Gruppierung der Mineralspecies abzuhelpen; sie machen also keinen Anspruch darauf, ein synthetisch gebildetes und streng gegliedertes Mineralsystem zu begründen, dessen Construction mit grossen Schwierigkeiten verbunden und erst von der Zukunft zu erwarten ist, wenn die gegenseitige Abhängigkeit der morphologischen, physischen und chemischen Eigenschaften genauer und durchgreifender erkannt sein wird, als es noch gegenwärtig der Fall ist.

§. 478. **Besonderes Princip der mineralogischen Classification.** Es ist wohl im Allgemeinen vorauszusetzen, dass die Aehnlichkeit der Mineralspecies nicht bloß in einer Kategorie ihrer Eigenschaften, also nicht bloß in den morphologischen oder in den physischen Eigenschaften, sondern dass sie eigentlich in allen Kategorien, und folglich auch in den chemischen Eigenschaften begründet sein wird. Die mineralogische Classification wird daher insofern eine gemischte sein müssen, wiefern sie nicht bloß auf eine Kategorie der Eigenschaften Rücksicht zu nehmen haben wird. Da jedoch bei der Abwägung der allgemeinen Aehnlichkeit unmöglich eine jede einzelne Eigenschaft dasselbe Gewicht haben kann, da vielmehr bald diese bald jene, bald viele bald wenige derselben den Ausschlag geben werden (§. 477), so entsteht uns die wichtige Frage, in welchen Merkmalen die Aehnlichkeit der Mineralien vorzugsweise aufgesucht und berücksichtigt werden müsse, oder, welcher Werth den verschiedenen Eigenschaften der Mineralien für das Bedürfniss der Classification zugestanden werden könne.

Die Antwort auf diese Frage lautet: es ist die Aehnlichkeit der anorganischen Masse, ohne Berücksichtigung der Form, welche bei der Gruppierung

der Mineralspecies vorzugsweise in das Auge gefasst werden muss. Dieses Resultat wird schon einigermaassen durch den Umstand gerechtfertigt, dass die meisten Varietäten auch der krystallinischen Mineralspecies, ja, dass überhaupt die vorwaltenden Massen des ganzen Mineralreiches einer freien Formausbildung ermangeln, und dass die krystallinischen und die amorphen Species in der Classification nicht scharf getrennt zu werden brauchen, sobald die formlose Masse das eigentliche Object derselben bildet. Die folgende speciellere Abwägung des classificatorischen Werthes der einzelnen Eigenschaften wird diese Hintansetzung der Form noch besonders motiviren.

Die Ansicht, dass die mineralogische Classification eine gemischte sein müsse, ist von *Glocker* in der *Isis*, 1834, S. 592 ff. und in seinem Grundrisse der Mineralogie, 1839, S. 239 ff., sowie von *Whewell* in seiner Geschichte der inductiven Wissenschaften sehr gründlich und überzeugend entwickelt worden. Auch habe ich sie bereits in meinem, im Jahre 1828 erschienenen Lehrbuche der Mineralogie, S. 225 ff. durchzuführen versucht, nachdem vorher *Leopold Gmelin* in seinem Versuche eines neuen chemischen Mineralsystemes (*Zeitschrift für Mineralogie*, 1825, S. 322 ff.) vortreffliche Bemerkungen über die Principien einer naturgemässen chemischen Classification bekannt gemacht hatte.

§. 179. Bedeutungslosigkeit der morphologischen Eigenschaften.

Bei der Fixirung der Species behaupten die morphologischen Eigenschaften allerdings den ersten Rang. Ganz anders verhält sich diess aber bei der Classification derselben, indem uns sehr viele Species den Beweis liefern, dass eine grosse Verschiedenheit dieser Eigenschaften mit der grössten Aehnlichkeit der Masse verbunden sein kann; (Kalkspath und Aragonit; Granat und Vesuvian; Anatas, Rutil und Brookit, Pyrit und Markasit). Auf der anderen Seite giebt es aber auch sehr viele Beweise dafür, dass grosse Aehnlichkeit und sogar Identität der morphologischen Eigenschaften mit der auffallendsten Verschiedenheit des physischen und chemischen Wësens bestehen kann; (Helvin und Fahlerz; Alaun und Silberglanz; Kalisalpeter und Aragonit; Tinkal und Pyroxen).

Wollte man also bei der Classification oder Gruppierung der Mineralspecies die Aehnlichkeit der Krystallformen mit einiger Consequenz berücksichtigen, so würde man gar häufig die unähnlichsten Massen nahe zusammen, die ähnlichsten Massen weit auseinander werfen müssen, und nur selten auf einzelne Gruppen gelangen, in welchen Aehnlichkeit der Massen zugleich mit Aehnlichkeit der Form verbunden ist.

Hieraus folgt denn, dass bei einer Classification der Mineralspecies die morphologischen Eigenschaften nur eine sehr untergeordnete Rolle spielen können. Wenn sich aber diess so verhält, dann wird auch der Complex der morphologisch-physischen Eigenschaften (Spaltbarkeit, Lichtbrechung u. s. w.) von sehr geringer classificatorischer Bedeutung und die Behauptung als erwiesen zu betrachten sein, dass es die formlose Masse, oder, dass es die Masse ohne Berücksichtigung der Form sei, welche eigentlich und zunächst den Gegenstand der mineralogischen Classification bilden kann und muss.

Anmerkung. *Dana*, welcher sehr allgemeine Untersuchungen über den Homöomorphismus verschiedener Mineralspecies angestellt und gezeigt hat, dass diese Erscheinung weit öfter vorkommt, als man bisher glaubte, sagt in dieser Hinsicht: *it is obvious, that crystallization must follow, or go hand in hand with composition, but not*

lead the way in a classification of inorganic substances. Es freut uns, in den Urtheile eines so ausgezeichneten Forschers eine Bestätigung unserer Ansicht zu finden. *The Amer. Journ. of sc. 2. ser. XVIII, p. 87.* Der Isomorphismus mancher Mineralien kann uns also selbst in denjenigen Fällen, da er mit einer formellen Analogie ihrer chemischen Constitution verbunden ist, nicht bestimmen, sie in der Gruppierung der Species neben einander zu stellen, sobald ihre qualitative Zusammensetzung sehr auffallend verschieden ist; (Datolith, Gadolinit, Euklas).

§. 180. **Classifierische Bedeutung der physischen Eigenschaften.**

Aus §. 179 folgt, dass bei der Gruppierung der Mineralspecies nur noch gewisse physische und die chemischen Eigenschaften eine wesentliche Berücksichtigung finden können.

Was nun die physischen Eigenschaften betrifft, so ist zunächst auf den Unterschied des metallischen und nicht-metallischen Habitus ein grosses Gewicht zu legen, da sich uns die drei Merkmale, in welchen die beiden Glieder dieses Gegensatzes hervortreten, auf den ersten Blick zu erkennen geben, so dass wir augenblicklich und mit grosser Sicherheit ein Urtheil darüber fällen, ob ein Mineral metallischen oder nicht-metallischen Habitus besitzt. Daher werden auch sämtliche Mineralspecies von entschieden metallischem Habitus in eine und dieselbe Region der Mineralreihe zu verweisen sein.

Es ist diess wohl um so mehr gerechtfertigt, weil auch das spezifische Gewicht, als eine Eigenschaft des ersten Ranges, und weil gewisse allgemeine chemische Verhältnisse sehr auffallende Verschiedenheiten erkennen lassen, nachdem metallischer oder nicht-metallischer Habitus vorhanden ist; was wiederum darin seinen Grund hat, dass es die schweren Metalle sind, welche die vorwaltende Bestandtheile, den metallischen Habitus bedingen, wogegen die leichten Metalle (oder die Radicale der Erden und Alkalien) ihren Verbindungen diesen Habitus nicht verleihen.

Die Farbe hat als einer der Factoren des metallischen Habitus schon ihre Erledigung gefunden. Bei den Mineralien von nicht-metallischem Habitus aber erlangt der Unterschied des idiochromatischen und allochromatischen Wesens einige Wichtigkeit, indem es viele, auch in anderen Eigenschaften übereinstimmende Mineralien giebt, welche sich durch das gemeinschaftliche Merkmal der Farbige auszeichnen. Wir werden also auch darauf Bedacht nehmen müssen, die idiochromatischen Species von nicht-metallischem Habitus so viel als möglich in besondere Gruppen zusammenzuhalten, und ihnen nur solche gefärbte oder farblose Species beizugesellen, deren übrige Eigenschaften uns dazu entweder berechtigen oder nöthigen.

Der Glanz gewinnt nur insofern einige Wichtigkeit, wiefern er als Metallganz den metallischen Habitus mit bedingt. Ausserdem aber dürfte die Art des Glanzes kein sehr wesentliches Moment für die Gruppierung der Species liefern; die Stärke desselben kann noch weniger in Rücksicht kommen.

Der Gegensatz zwischen Pellucidität und Opacität wird im Allgemeinen so viel als thunlich zu berücksichtigen sein, wogegen die verschiedenen Abstufungen der Pellucidität keinen Werth haben.

Die Härte und das spezifische Gewicht werden, wie bei der Bestim-

nung der Species, so auch bei der Gruppierung derselben eine angemessene Berücksichtigung verdienen. Da sie jedoch bloss quantitative Verschiedenheiten zulassen, so können wir auch nur die allgemeine Forderung stellen, dass innerhalb einer jeden Gruppe nur solche Species stehen dürfen, welche nicht zu auffallend verschiedene Grade der Härte und nicht zu abweichende Abstufungen des specifischen Gewichtes zeigen, obwohl einzelne Ausnahmen zu gestatten sind, sobald es die Uebereinstimmung in anderen Eigenschaften erfordert.

Die Tenacität oder die Qualität der Cohärenz wird wenigstens innerhalb gewisser Gruppen eine Berücksichtigung finden können, wogegen der Magnetismus und die Thermo-Elektricität zu singuläre Eigenschaften sind, als dass ihnen bei der Gruppierung der Species eine Berücksichtigung zukommen könnte.

§. 181. **Wichtigkeit der chemischen Constitution.** Da die Classification der Mineralien zunächst die Masse derselben, ohne Rücksicht der Form, zum Gegenstande hat, so lässt sich erwarten, dass die chemischen Eigenschaften und namentlich die chemische Constitution eine äusserst wichtige Rolle spielen werden*); ja, wir glauben dieselben als das wesentliche Moment einer jeden Classification betrachten zu müssen. Nur haben sie sich dem Grundprincipe aller Classification, d. h. dem Principe der Aehnlichkeit unterzuordnen.

Aehnlichkeit des chemischen Wesens kann aber nicht in der Identität des Stoffes, sondern nur in der Analogie der chemischen Constitution gesucht werden; wie denn überhaupt der Stoff als solcher keineswegs in allen Fällen eine Aehnlichkeit der durch ihn gebildeten Körper bedingt.

Wollten wir alle Mineralspecies, welche dasselbe Element enthalten, in eine Gruppe zusammenstellen, so würden wir gewissermaassen den Identitätsbegriff dem Begriffe der Aehnlichkeit unterschieben, damit den Boden der Classification verlassen, und wohl ein Register, aber keine naturgemässe Gruppierung erhalten.

§. 182. **Chemische Aehnlichkeit.** Zuvörderst würden die Elemente selbst nach ihrer allgemeinen Aehnlichkeit oder Unähnlichkeit in Gruppen zu bringen sein; diess ist jedoch schon durch die Eintheilung derselben in nicht-metallische und metallische Elemente, und durch die Sonderung der letzteren in leichte und schwere Metalle auf eine genügende Weise geschehen.

Die schweren Metalle sind die eigentlichen Repräsentanten des Mineralreiches; sie bilden gleichsam den Schwerpunkt desselben, und ihnen gebührt daher das Centrum der ganzen Gruppierung, während die wenigen in der Natur frei vorkommenden nicht-metallischen Elemente anderswo unterzubringen sind.

Da Sauerstoff und Schwefel diejenigen zwei Elemente sind, welche die meisten Verbindungen mit den Metallen eingehen, so werden sich an die Metalle auf der einen Seite sämtliche Sauerstoff-Verbindungen (und deren Analoga), auf der anderen Seite sämtliche Schwefelverbindungen (und ähnliche) anschliessen. Wasser und Eis, gewissermaassen die reinste Darstellung des Sauerstoffes in flüssiger und fester Form, gehören daher an das eine Ende, und der Schwefel nahe an das andere Ende der ganzen Reihe.

* Vergl. in dieser Hinsicht die trefflichen Bemerkungen *Glocker's* a. a. O.; auch *v. Kobell*, Grundzüge der Mineralogie, S. 152, und meine Bemerkungen in *Leonhard's* Neuem Jahrbuch, 1844, S. 650 ff.

Für die Oxyde, Chloride, Fluoride sowie für die Sauerstoffsalze ist der Unterschied der schweren und leichten Metalle sowie ihrer Oxyde sehr beachtenswerth weshalb die metallischen (schwermetallischen) und die nicht-metallischen (leichtmetallischen) Salze in besondere Gruppen vereinigt werden müssen. Doppelsalze mit Basen von beiderlei Beschaffenheit, oder solche Salze, in denen die Oxyde leichter Metalle durch isomorphe Oxyde schwerer Metalle häufig und zum grossen Theile vertreten werden, lassen sich als amphotere Bildungen bezeichnen.

Man hat diese Trennung der metallischen und nicht-metallischen Salze als eine solche bezeichnet, welche wissenschaftlich nicht gerechtfertigt sei. Wenn man freilich den Isomorphismus als das wichtigste Argument der Gruppierung betrachtet, so wird jene Trennung aufzugeben sein. Allein uns scheint es, dass die Wissenschaft auf das specifische Gewicht und auf die Qualität der Stoffe mindestens einen eben so grossen Werth zu legen hat, als auf jene Form-Aehnlichkeit, deren classificatorische Bedeutungslosigkeit, wenigstens bei den tesseral krystallisirenden Körpern, wohl ziemlich allgemein anerkannt wird. Will man die, in der Erscheinung entschieden hervortretenden qualitativen Verschiedenheiten der Körper über ihre formalen und stöchiometrischen Analogien gänzlich aus dem Auge verlieren, so dürfte damit wenigstens den Principien einer Physiographie nicht entsprochen werden.

Die Silicate und die ihnen so nahe stehenden Aluminate unterscheiden sich im Allgemeinen so auffallend von den übrigen salzartigen Verbindungen des Mineralreiches, dass sie in besondere Gruppen zusammengefasst werden müssen.

Der Unterschied des wasserhaltigen und wasserfreien Zustandes erscheint theoretischer und praktischer Hinsicht wichtig genug, um ihn in allen Gruppen zur Begründung besonderer Unterabtheilungen zu benutzen.

Anmerkung. Wir werden daher in einer jeden grösseren Abtheilung diejenigen Species, welche durch einen wesentlichen und stöchiometrisch abgemessenen Wassergehalt ausgezeichnet sind, von jenen Species trennen, welche gar keinen oder nur einen unbedeutenden Wassergehalt besitzen, der dann gewöhnlich hygrometrisch oder auch in Folge einer beginnenden Zersetzung aufgenommenes Wasser ist. Es ist diess fast das einzige Argument, nach welchem eine Sonderung der in gewissen Abtheilungen sehr zahlreichen Species durchgeführt werden kann. Da nun eine solche Sonderung die Uebersicht und Orientirung ausserordentlich erleichtert, so dürfte der durch sie erlangte Vortheil jenen Nachtheil hinreichend aufwiegen, der allerdings dadurch herbeigeführt wird, dass manche, in ihrer chemischen Constitution ausserdem sehr nahe stehende Species von einander getrennt werden. Nur wo die Wasser entschieden als eine Basis auftritt, glauben wir uns in dieser Hinsicht Ausnahmen gestatten zu können.

Die amorphen Mineralien werden wir so weit als möglich in besondere Gruppen vereinigen. Da sie grossentheils Zersetzungsproducte sind, so gewinnen wir dadurch den Vortheil, diese Producte von denjenigen Mineralien zu trennen, als deren Verwesungs-Rückstände sie gelten müssen.

Es scheint uns nicht zweckmässig, diese Zersetzungsproducte denjenigen Mineralien folgen zu lassen, durch deren Zersetzung sie gebildet worden sind. Von vielen derselben weiss man ja noch gar nicht die Herkunft anzugeben; und wie viele krystallinische Mineralien sind gleichfalls als Zersetzungsproducte anderer Mineralien zu betrachten! Die Erscheinungsweise der Mineralien bestimmt ihre physiographische Stellung, nicht aber die Modalität der Bildungsprocesse, durch welche sie entstanden sein mögen. Wer den Kaolin nach dem Feldspathe aufführt, der müsste auch

vieles Brauneisenerz nach dem Pyrite, und fast allen Anglesit und Cerussit nach dem Galenite aufführen.

Um uns über die grösseren Abtheilungen kurz aussprechen zu können, wollen wir sie Classen nennen, und eine jede dieser Classen mit einem besondern Namen belegen.

Gruppierung der Mineralspecies.

§. 183. **Uebersicht der Classen.** Nach den in den §§. 177 bis 182 aufgestellten Grundsätzen gelangen wir zunächst auf folgende allgemeine Uebersicht*) des Mineralreiches :

- I. Classe, Metalloidoxyde.
- II. Classe, Erden und analoge Verbindungen.
 - 1) Erden.
 - 2) Fluoride und Chloride.
- III. Classe, Haloide.
 - 1) wasserhaltige.
 - 2) wasserfreie.
- IV. Classe, Chalcite.
 - 1) wasserfreie.
 - 2) wasserhaltige.
- V. Classe, Geolithe.
 - 1) wasserhaltige.
 - 2) wasserfreie.
- VI. Classe, Amphoterolithe.
 - 1) wasserfreie.
 - 2) wasserhaltige.
- VII. Classe, Metallolithe.
 - 1) wasserhaltige.
 - 2) wasserfreie.
- VIII. Classe, Tantalitoide.
- IX. Classe, Metalloxyde und analoge Verbindungen.
 - 1) Fluoride, Chloride, Bromide und Iodide.
 - 2) Metalloxyde.
- X. Classe, Metalle.
- XI. Classe, Galenoide oder Glanze.
- XII. Classe, Pyritoide oder Kiese.
- XIII. Classe, Cinnabarite oder Blendend.
- XIV. Classe, Metalloide.
- XV. Classe, Anthracide.

*) Welche wir jedoch keineswegs unter dem pomphaften Titel eines natürlichen Mineralsystemes, sondern lediglich als einen Versuch darbieten, die Mineralspecies auf eine, dem Principe der Aehnlichkeit in ihrem Totalhabitus einigermaassen entsprechende Weise zusammenzustellen. Indem wir die ganze Reihe mit den Metalloidoxyden beginnen und mit den Metalloiden beschliessen, glauben wir für die Gruppierung selbst eine wesentliche Verbesserung in Vorschlag zu bringen. Sie läuft nun gewissermaassen in sich selbst zurück, da sich die Classe der Metalloide wiederum an die Classe der Metalloidoxyde, also das Ende der Reihung an den Anfang derselben anschliesst.

§. 184. Uebersicht der Species*).

I. Classe. Metalloidoxyde. Wasser und Eis sind so ganz singuläre Körper des Mineralreiches, dass sie nothwendig von allen übrigen Mineralien abgesondert und in eine für sich bestehende Classe gestellt werden müssen, zu welcher sich bis jetzt nur noch der Sassolin und die Kieselsäure gesellt.

1. Ordnung. Hydrogenoxyd.

- | | |
|------------|---------|
| 1. Wasser. | 2. Eis. |
|------------|---------|

2. Ordnung. Säuren.

- | | |
|--|---------------------------------------|
| a. Erste Gruppe. Wasserhaltige Säuren. | b. Zweite Gruppe. Wasserfreie Säuren. |
| 3. Sassolin. | 5. Quarz. |
| 4. Opal. | 6. Tridymit. |

II. Classe. Erden und analoge Verbindungen, also Oxyde, Chloride und Fluoride leichter Metalle; farblose oder allochromatische Körper von nicht-metallischem Habitus, und theils steinartigem, theils salzähnlichem Ansehen.

1. Ordnung. Erden. Thonerde und Talkerde.

- | | |
|-------------------------------------|--|
| a. Erste Gruppe. Wasserfreie Erden. | b. Zweite Gruppe. Wasserhaltige Erden. |
| 7. Korund. | 9. Hydrargillit. |
| 8. Periklas. | 10. Diaspor. |
| | 11. Brucit. |

2. Ordnung. Fluoride und Chloride.

- | | |
|---|----------------------------------|
| a. Erste Gruppe. Wasserfreie. | b. Zweite Gruppe. Wasserhaltige. |
| 12. Fluorit oder Flussspath.
Ytrocercit. | 15. Carnallit.
Tachyhydrit. |
| 13. Kochsalz.
Sylvin. | |
| 14. Salmiak. | |

III. Classe. Haloide. Grösstentheils farblose oder allochromatische Körper, meist von salzähnlichem, niemals von metallischem Habitus, welche ihrer chemischen Zusammensetzung nach wesentlich Sauerstoffsalze mit nicht-metallischen Radicalen der vorwaltenden Basis und Säure sind; jedoch mit Ausnahme aller Silicate und Aluminate, aller titansauren, tantalsauren und niobsauren Verbindungen.

1. Ordnung. Wasserhaltige Haloide.

- | | |
|--|--|
| a. Borate. | b. Nitrate. |
| 16. Tinkal. | 18. Kalksalpeter.
Magnesiasalpeter. |
| 17. Hydroboracit.
Hydroborocalcit.
Boronatocalcit.
Tinkalcit. | |

*) Diese Uebersicht ist noch keineswegs vollständig, weil viele seltene oder nur halb bekannte Mineralien unberücksichtigt geblieben sind. Manche derselben werden beiläufig bei denjenigen Species zur Erwähnung kommen, denen sie am nächsten stehen; ihre Namen sind in der Uebersicht ohne Zahl aufgeführt und etwas eingerückt worden.

c. Phosphate.

- 19. Struvit.
- 20. Lazulith.
- 21. Kalait.
- 22. Variscit.
Evansit.
- 23. Fischerit.
- 24. Peganit.
- 25. Wavellit.
Barrandit.
Striegisan.
Planerit.
Svanbergit.

d. Carbonate.

- 26. Hydromagnesit.
Hydromagnocalcit.
Lancasterit.
- 27. Gaylüssit.
- 28. Thermonatrit.
- 29. Natron.
- 30. Trona.

e. Sulphate.

- 31. Mascagnin.
- 32. Glaubersalz.
Reussin.
- 33. Bittersalz.
Kainit.
Astrakanit.
Blödit.
- 34. Kieserit.
- 35. Löwëit.
Simonyit.
- 36. Polyhalit.
- 37. Haarsalz.
- 38. Alaun,
- 39. Aluminit.
Felsöbanyit.
- 40. Alunit.
Löwigit.
- 41. Gyps.

2. Ordnung. Wasserfreie Haloide.

a. Sulphate.

- 42. Anhydrit.
- 43. Allomorphit.
- 44. Baryt.
Wolnyn.
Kalkbaryt.
Dreelit.
- 45. Barytocölestin.
- 46. Cölestin.
- 47. Glauberit.
- 48. Thenardit.
- 49. Kalisulphat.

b. Borate.

- 50. Boracit.
Parasit.
Stassfurtit.
- 51. Rhodizit.

c. Phosphate.

- 52. Xenotim.
Wiserin.
- 53. Amblygonit.
- 54. Wagnerit.
- 55. Herderit.
- 56. Talkapatit.
- 57. Apatit.
Pseudoapatit.
Phosphorit.
Eupyrchroit.
Sombrierit.

d. Fluorsalze.

- 58. Chiolith.
Nipholith.
Arksutit.
Fluellit.
Prosopit.
- 59. Kryolith.
Pachnolith.

e. Nitrate.

- 60. Natronsalpeter.
- 61. Kalisalpeter.

f. Carbonate.

- 62. Barytocalcit.
Leedsit.
- 63. Alstonit.
- 64. Witherit.
- 65. Strontianit.
Stromnit.
- 66. Aragonit.
Tarnowitzit.
- 67. Calcit oder Kalkspath.
Predazzit und Pencatit.
Plumbocalcit.
Spartait.
Neotyp.
- 68. Dolomit.
Gurhofian.
- 69. Ankerit.
- 70. Magnesit.

IV. Classe. Chalcite (oder Metallohalite). Grossentheils farbige oder idiochromatische Körper, meist von salzähnlichem, niemals von metallischem Habitus, welche sich ihrer chemischen Zusammensetzung nach als Sauerstoffsalze mit metallischen Radicalen der vorwaltenden Basis oder Säure, oder auch beider, erweisen; jedoch mit Ausnahme aller Silicate und Aluminate, aller titansauren, tantalsauren und niobsauren Verbindungen.

1. Ordnung. Wasserfreie Chalcite.

a. Carbonate.

- 71. Mesitin.
Pistomesit.
- 72. Siderit oder Eisenspath.
Oligonspath.
Zinkeisenspath.
Kohleisenstein.
- 73. Dialogit oder Manganspath.
Manganocalcit.
- 74. Smithsonit oder Zinkspath.
Eisenzinkspath.
Manganzinkspath.
- 75. Parisit.
- 76. Bismutit.
Wismutspath.
- 77. Cerussit oder Bleicarbonat.

b. Sulphocarbonate.

- 78. Leadhillit.
Susannit.
- 79. Lanarkit.
- 80. Caledonit.

c. Sulphate.

- 81. Anglesit oder Bleisulphat.
Selenbleispath.
Zinkosit.

d. Chromate.

- 82. Phönicit.
- 83. Krokoit oder Rothbleierz.
- 84. Vauquelinit.
Laxmannit.

e. Stibiate.

- 85. Romëit.

f. Molybdate.

- 86. Wulfenit oder Gelbbleierz.

g. Wolframate.

- 87. Stolzit.
- 88. Scheelit.
- 89. Wolfram.
Ferberit.

h. Vanadinate.

- 90. Dechenit.
Aräoxen.
Eusynchit.
- 91. Vanadinit.
Descloizit.

i. Arseniate.

- 92. Berzellit.
- 93. Hedyphan.
Karminspath.
- 94. Mimetesit.
Kampylit.

k. Phosphate.

- 95. Pyromorphit.
Miesit.
Nüssierit.
- 96. Triplit.
- 97. Zwieselit.
- 98. Triphylin.
Tetraphylin.
- 99. Monazit.
Kryptolith.

2. Ordnung. Wasserhaltige Chalcite.

1. Gruppe. Krystallinische wasserhaltige Chalcite.

a. Carbonate.

α) Kupfercarbonate.

- 100. Malachit.
Kalkmalachit.

101. Azurit oder Kupferlasur.

β) Kupferzinkcarbonate.

- 102. Būratit.
Aurichalcit.

- γ) Zinkcarbonate.
 103. Zinkblüthe.
 Wiserit.
- δ) Urancarbonate.
 104. Uran-Kalk-Carbonat.
 Voglit.
 Liebigit.
- ε) Nickelcarbonate.
 105. Nickelsmaragd.
- ζ) Lanthan carbonate.
 106. Lanthanit.
- b. Phosphate.
- α) Zinkphosphat.
 107. Hopëit.
- β) Eisen- und Manganphosphate.
 108. Childrenit.
 109. Heterosit.
 110. Hürealit.
- γ) Eisenphosphate.
 111. Vivianit.
 112. Beraunit.
 113. Kakoxen.
 114. Kraurit oder Grüneisenerz.
- δ) Kupferphosphate.
 115. Lunnit oder Phosphorcalcit.
 Dihydrat.
 116. Tagilit.
 117. Libethenit.
 118. Ehlit.
 Präsin.
- ε) Uranphosphate.
 119. Kalkuranit.
 120. Kupferuranit.
- c. Arseniate.
- α) Kupferarseniate.
 121. Chalkophyllit od. Kupferglimmer.
 122. Tyrolit oder Kupferschaum.
 123. Lirokonit.
 124. Euchroit.
 125. Olivenit.
 Adamin.
 126. Abichit oder Strahlerz.
- β) Eisenarseniate.
 127. Arseniosiderit.
 128. Pharmakosiderit od. Würfelerz.
 Beudantit.
129. Skorodit.
 130. Symplexis.
- γ) Nickelarseniat.
 131. Annabergit oder Nickelblüthe.
- δ) Kobaltarseniate.
 132. Erythrin oder Kobaltblüthe.
 Kobaltbeschlag.
 Köttigit.
 133. Roselith.
- ε) Kalkarseniate.
 134. Haidingerit.
 135. Pharmakolith.
 Pikropbarmakolith.
- d. Vanadinate.
 136. Volborthit.
- e. Sulphate.
- α) Uransulphat.
 137. Johannit.
- β) Bleisulphat.
 138. Linarit oder Bleilasur.
- γ) Kupfersulphate.
 139. Lettsomit od. Kupfersämmlerz.
 140. Königit.
 141. Brochantit.
 Langit.
 Devillin.
142. Chalkanthit oder Kupfervitriol.
- δ) Zinksulphat.
 143. Goslarit oder Zinkvitriol.
- ε) Kobaltsulphat.
 144. Kobaltvitriol.
- ζ) Nickelsulphat.
 144a. Nickelvitriol.
- η) Eisensulphate.
 145. Melanterit oder Eisenvitriol.
 146. Voltait.
 147. Coquimbit.
 Misy.
 148. Botryogen.
 Römerit.
 149. Copiapit.
 Strahliges Eisenoxydsulphat.
 Fibroferrit.
 Tekticit.
150. Jarosit.

2. Gruppe. Amorphe wasserhaltige Chalcite.

a. Sulphate.

- 151. Gelbeisenerz.
Apatelit.
- 152. Karphosiderit.
- 153. Pissophan.
Glockerit.
Vitriolocker.
- 154. Diadochit od. Phosphoreisensint.
Delvauxit.
- 155. Pittizit od. Arseneisensinter.
Arsensinter.
Ganomatit.

b. Phosphate.

- 156. Bleigummi.
- 157. Thrombolith.

c. Arseniate.

- 158. Erinit.
Cornwallit.
Chondroarseuit.
- 159. Lavendulan.

d. Stibiante.

- 160. Bleiniere.

V. Classe. Geolithe. Deshalb so genannt, weil die meisten steinartigen und dabei aus erdigen Bestandtheilen gebildeten Körper in dieser Classe auftreten. Es gehören hierher diejenigen Silicate und Aluminate, deren Basen in allen Varietäten vorwaltend nur Erden und Alkalien sind. Nur die wasserhaltigen Magnesia-Silicate lassen oft eine bedeutendere Menge von Eisenoxydul bemerken.

1. Ordnung. Wasserhaltige Geolithe (Hydrogeolithe).

A. Erste Gruppe. Krystallinische Hydrogeolithe.

a. Wesentlich Talk-Silicate oder Aluminate.

- 161. Völknerit.
Houghit.
- 162. Talk.
Steatit (Speckstein).
Talkoid.
- 163. Metaxit.
- 164. Bastit oder Schillerspath.
- 165. Pikrophyll.
- 166. Pikrosmin.
- 167. Monradit.
Neolith.
- 168. Antigorit.
Hydrophit.
- 169. Marmolith.
Deweylit.
- 170. Serpentin.
Pikrolith.
Williamsit.
Pyknotrop.
- 171. Chrysotil (Serpentinasbest).
Baltimoreit.
Bergleder.
- 172. Villarsit.
- 173. Pyralolith.

b. Hauptsächlich Thon-Silicate.

- 174. Pyrophyllit.

- 175. Anauxit.
- 176. Nakrit z. Th. (und Pholerit).
Gilbertit.
- 177. Wörthit.
- 178. Margarit.
Emerylith.
- 179. Euphyllit.
- 180. Rosellan.
Polyargit.
- 181. Neuroolith.

c. Wesentlich Kalk-Silicate.

- 182. Stellit.
- 183. Pektolith.
Osmelith.
- 184. Okenit.
- 185. Apophyllit.
Gyrolith.
Xylochlor.

d. Hauptsächlich Thon- und Talk-Silicate.

- 186. Xanthophyllit.
- 187. Brandisit.
- 188. Groppit.
- 189. Pyrosklerit.
Vermiculit.
- 190. Chonikrit.

e. Wesentlich Thon- und Kalk- oder Alkali-Silicate.

*schwere; G. über 2,6.

- 191. Huronit.
- 192. Aedelforsit.
- 193. Algerit.
- 194. Diphanit.
Beaumontit.
- 195. Prehnit.

**leichte; G. unter 2,4 (Zeolithe).

- 196. Gismondin.
- 197. Glottalith.
- 198. Thomsonit (und Comptonit).
- 199. Brevicit.
- 200. Zeagonit.
- 201. Skolezit.
- 202. Mesolith.
Antrimolith.
Poonalith.
- 203. Natrolith.
Spreustein.
Lehuntit.
Galaktit.
- 204. Phakolith.
- 205. Levyn.
- 206. Cbasasit.
Haydenit.
- 207. Gmelinit.
Ledererit.
Milarit.

- 208. Herschelit.
- 209. Analcim.
Cuboit.
Eudnophit.
- 210. Faujasit.
- 211. Caporcianit.
- 212. Laumontit.
Leonhardit.
- 213. Phillipsit.
- 214. Desmin (= Stilbit auct.).
- 215. Stilbit (= Heulandit).
- 216. Epistilbit.
Parastilbit.

f. Thon-Silicat mit Barya- oder Strontia-Silicat.

- 217. Brewsterit.
- 218. Harmotom.
- 219. Edingtonit.

g. Boro-Silicate.

- 220. Datolith.
- 221. Botryolith.

h. Thon-Natron-Silicat mit Kalksulphat.

- 222. Ittnerit.
Skolopsit.

B. Zweite Gruppe. Amorphe Hydrogeolithe.

a. Natron-Talk-Silicat.

- 223. Retinalith.

b. Kalk-Silicat.

- 224. Hydrosilicite.

c. Talk-Silicate.

- 225. Meerschäum.
- 226. Aphrodit.
- 227. Spadait.
- 228. Gymnit.
Melopsit.

d. Wesentlich Talk-Thon-Silicate.

- 229. Saponit.
- 230. Piotin.
- 231. Kerolith.
- 232. Pimelith.

e. Natron-Thon-Silicat.

- 233. Pfeifenstein.

f. Kali-Thon-Silicate.

- 234. Agalmatolith.
- 235. Onkosin.
Pinitoid.

g. Wesentlich Thon-Silicate.

- 236. Myëlin.
- 237. Schröterit.
Dillnit.
- 238. Miloschin.
- 239. Kollyrit.
Lenzin.
- 240. Halloysit.
- 241. Glagerit.
Malthazit.
- 242. Montmorillonit.
Smegmatit.
- 243. Kaolin (und Thon).
- 244. Steinmark.
Tuësit.

245. Stolpenit.
 246. Razoumoffskin.
 247. Citmolit.
 248. Allophan.
 Carolathin.

h. Natürliche Gläser.

249. Perlit.
 250. Pechstein.

2. Ordnung. Wasserfreie Geolithe (Xeroeolithe).

a. Natürliche Gläser.

251. Obsidian.
 Pseudochrysolith.
 Bimsstein.
 Tachylit.
 Sideromelan.
 252. Sphärolith.

b. Alkali-Thon-Silicate, theils mit keinem, theils mit nicht unbedeutendem Kalkgehalte.

α) Mit etwas schwefelsaurem Salze (auch Schwefelmetall), oder kohlen-saurem Salze, oder Chlorsalze verbunden.

253. Nosean.
 254. Hauyn.
 255. Lasurstein.
 256. Sodalith.
 257. Cancrinit.
 258. Passauit.

β) Bloße Silicate.

259. Latrobit.
 260. Nephelin (und Eläolith).
 Davyu.
 261. Pollux.
 262. Leucit.
 Berzelin.
 263. Couzeranit.
 Raphilit.
 264. Dipyr.
 265. Spodumen.
 266. Zygadit.
 267. Petalit.
 Kastor.
 268. Orthoklas.
 Perthit.
 269. Sanidin.
 Baulit.
 Rbyakolith.
 270. Albit.
 271. Periklin.

272. Oligoklas.
 Loxoklas.
 Hyposkerlit.
 273. Andesin.
 274. Saccharit.

c. Wesentlich Kalk-Thon-Silicate.

275. Labradorit.
 276. Anorthit.
 277. Amphodelit.
 Lepolith.
 Thiorsauit.
 Lindsayit.
 Cycloplit.
 278. Saussurit z. Th.
 Erlan.
 279. Barsowit.
 280. Gehlenit.
 281. Melilith und Humboldtith.
 282. Sarkolith.
 283. Meionit.
 284. Mizzonit.
 285. Skapolith.
 Nuttalit.
 Glaukolith.
 Atheriastit.
 286. Zoisit.
 Thulit.

d. Kalk-Silicate.

287. Wollastonit.

e. Kalk-Talk-Silicate und Aluminate.

288. Clintonit.
 Turnerit.
 289. Batrachit.
 Monticellit.
 290. Nephrit.
 291. Sapphirin.
 292. Violan.
 293. Glaukophan.

f. Wesentlich Talk-Silicate.

294. Humit.
295. Chondroit.

g. Vorwiegend Thon-Silicate.

296. Bamlit.
297. Xenolith.
298. Sillimanit.
299. Bucholzit.
300. Disthen.
301. Chiastolith.
302. Andalusit.
303. Topas.
Pyknit.

h. Kalk-Borsäure-Silicat.

304. Danburit.

i. Kalk-Glycia-Silicat.

305. Leucophan-
Melinophan.

k. Glycia-Silicate und Aluminat.

306. Beryll und Smaragd.
307. Chrysoberyll.
308. Euklas.
309. Phenakit.

l. Zirkoniahaltige Silicate.

310. Eudialyt.
Eukolit.
311. Zirkon und Hyacinth.
Ostranit.
312. Malakon.
Katapleit.

VI. Classe. Amphoterolithe. Silicate und Aluminate, deren Basen entweder wesentlich theils Erden und Alkalien, theils Metalloxyde sind, oder deren erdige Basen oft und grossentheils durch isomorphe Metalloxyde vertreten werden. Es können also im Bereiche einer und derselben Species gewisse Varietäten vorkommen, welche gar keine Metalloxyde enthalten, während andere Varietäten sehr reich daran sind.

Der Begriff der Amphoterolithe ist allerdings schwankend, gerade so, wie es die physischen und chemischen Eigenschaften derselben sind; weit entfernt, dass ihm Solches zum Vorwurfe gereichen könnte, möchte vielmehr seine Brauchbarkeit gerade in seiner Unbestimmtheit begründet sein, weil diese dem physiographischen Ermessen des Mineralogen einen freien Spielraum lässt, um die oft so schwierige Wahl über die Stellung gewisser Silicate und anderer analoger Verbindungen auf eine angemessene Weise treffen zu können. Manche Geolithe werden vielleicht künftig in die Classe der Amphoterolithe, und mehre der letzteren in die Classe der ersteren gestellt werden müssen, wenn sie in einer grösseren Anzahl von Varietäten untersucht sein werden; dass aber unsere Methode erforderlichen Falles eine solche Umstellung gestattet, diess scheint mir einen Vorzug derselben zu bilden.

1. Ordnung. Wasserfreie Amphoterolithe.

Bei der äusserst verschiedenartigen und innerhalb der meisten Species sehr schwankenden, ja, für einige Species noch nicht einmal stöchiometrisch bestimmten Zusammensetzung dieser Mineralien ist es kaum möglich, dieselben nach ihren basischen Bestandtheilen in gewisse Gruppen zu ordnen, und es bleibt sonach nichts übrig, als sie nach ihrer äusseren Aehnlichkeit so an einander zu reihen, dass dadurch ein Anschluss an die nächst vorhergehende und an die nächst folgende Ordnung vermittelt wird. Der kleine Wassergehalt, welchen einige Species zeigen, dürfte theils in ihrer hygroskopischen Eigenschaft, theils in einer begonnenen Zersetzung begründet, theils als sogenanntes basisches Wasser zu betrachten sein.

313. Cordierit.
314. Chrysolith.
Forsterit.
Boltonit.

315. Spinell und Pleonast.
Chlorospinell.
Picotit.
316. Axinit.

- | | |
|--|---|
| 317. Turmalin. | 333. Anthophyllit. |
| 318. Helvin.
Danalith. | 334. Arfvedsonit. |
| 319. Granat.
Uwarowit.
Partschin. | 335. Pyroxen.
Bergkork.
Breislackit.
Omphacit. |
| 320. Pyrop. | 336. Jeffersonit. |
| 321. Vesuvian. | 337. Aegirin. |
| 322. Xanthit. | 338. Akmit. |
| 323. Staurolith.
Crucilith. | 339. Enstatit. |
| 324. Isopyr. | 340. Bronzit.
Phästin. |
| 325. Polyolith. | 341. Hypersthen. |
| 326. Wichtisit. | 342. Diallag. |
| 327. Gadolinit. | 343. Magnesiaglimmer.
Aspidolith.
Rubellan.
Phlogopit. |
| 328. Allanit.
Muromontit. | 344. Kaliglimmer.
Fuchsit.
Sericit. |
| 329. Orthit.
Pyrrorthit.
Bodenit. | 345. Damourit.
Margarodit. |
| 330. Epidot.
Bucklandit.
Tautolith.
Puschkinit. | 346. Lithionglimmer. |
| 331. Babingtonit. | 347. Paragonit, Natronglimmer. |
| 332. Amphibol.
Cummingtonit. | 348. Lepidomelan. |
| | 349. Astrophyllit. |

2. Ordnung. Wasserhaltige Amphoterolithe.

A. Erste Gruppe. Krystallinische Mineralien.

- | | |
|---|---|
| a. Sil. von Thonerde und Eisen-
oxydul. | c. Sil. von Thonerde, Magn. u
Eisenoxydul. |
| 350. Chloritoid. | 361. Pyrargillit. |
| 351. Sismondin. | 362. Fahlunit.
Weissit. |
| 352. Masonit. | 363. Gigantolith. |
| 353. Ottrelit. | 364. Praseolith.
Iberit. |
| 354. Zeuxit. | 365. Aspasiolith. |
| 355. Thuringit. | 366. Bonsdorffit. |
| b. Sil. und Al. von Magn. u. Eisen-
oxydul. | 367. Esmarkit und Chlorophyllit |
| 356. Delessit. | d. Sil. von Thonerde und Kali. |
| 357. Chlorit.
Metachlorit.
Tabergit. | 368. Pinit.
Oosit. |
| 358. Pennin.
Leuchtenbergit. | 369. Liebenerit. |
| 359. Kämmererit.
Rhodochrom. | 370. Giesekit. |
| 360. Klinochlor.
Helminth.
Korundophililit. | 371. Killinit. |
| | e. Sil. von Thonerde und Mang.
oxyd. |
| | 372. Karpholith. |

- | | |
|---|---|
| <p>f. Sil. von Eisenoxyd u. Magnesia.
373. Bergholz.</p> | <p>b. Sil. von Eisenoxydul und Kalkerde.
375. Kirwanit.</p> |
| <p>g. Sil. von Eisenoxydul u. Natron.
374. Krokydolith.</p> | |

B. Zweite Gruppe. Amorphe Mineralien.

- | | |
|---|--|
| <p>a. Thoneisenoxyd-Silicate.
376. Bergseife.
377. Plinthit (und Erenit).
378. Bol.
379. Eisensteinmark.
380. Gelberde.</p> | <p>d. Thon- und Talkeisenoxydul-Silicat.
383. Sordawalit.
Jollyt.</p> |
| <p>b. Thoneisenoxyd- und Kalktalk-Silicat.
384. Palagonit.</p> | <p>e. Talkeisenoxydul-Silicat.
384. Dermatin.</p> |
| <p>c. Thoneisenoxyd- u. Kalknatron-Silicat.
382. Chailit.</p> | <p>f. Kali- und Eisenoxydul-Silicate.
385. Grünerde z. Th.
386. Glaukonit.</p> |

VII. Classe. **Metallolithe.** Silicate und Aluminate, deren vorwaltende Basen wesentlich schwere Metalloxyde sind.

1. Ordnung. Wasserhaltige Metallolithe.

A. Erste Gruppe. Amorphe Hydrometallolithe.

- | | |
|--|--|
| <p>a. Wesentlich Chrom-Silicat.
387. Wolkonskoit.</p> | <p>392. Pinguit.
393. Chlorophäit.
Nigrescit.</p> |
| <p>b. Nickel-Silicat.
388. Röttisit.</p> | <p>394. Umbra.
Hypoxanthit.
Siderosilicet.</p> |
| <p>c. Kupfer-Silicate.
389. Kupfergrün.
Malachitkiesel.
Asperolith.
390. Kupferblau.</p> | <p>395. Bohnerz.
396. Chamoisit.
Beauxit.
397. Hisingerit.
Lillit.</p> |
| <p>d. Eisen-Silicate.
391. Nontronit.
Chloropal.</p> | <p>e. Mangan-Silicate.
398. Klipsteinit.
Schwarzer Mangankiesel.</p> |

B. Zweite Gruppe. Krystallinische Hydrometallolithe.

- | | |
|---|--|
| <p>a. Eisen-Silicate.
399. Stilpnomelan.
400. Cronstedit.
401. Sideroschisolith.
402. Anthosiderit.</p> | <p>c. Thoroxyd-Silicat.
404. Thorit.
Orangit.</p> |
| <p>b. Wesentlich Eisen- u. Mangan-Silicat.
403. Pyrosmalith.</p> | <p>d. Ceroxydul-Silicat.
405. Cerit.
Tritomit.</p> |

e. Kupfer-Silicat.

406. Dioplas.

f. Zink-Silicat.

407. Galmei.

2. Ordnung. Wasserfreie Metalloithe (Xerometalloithe).

A. Silicate.

a. Zink-Silicate.

408. Willemitt.

409. Troostit.

b. Zinn-Silicat.

410. Stannit.

c. Mangan-Silicate.

411. Tephroit.

412. Rhodonit.

Bustamit.

d. Mangan- und Eisen-Silicate.

413. Fowlerit.

Knebelit.

e. Eisen-Silicate.

414. Fayalit.

415. Liévril.

f. Wesentlich Eisen- und Wismut-Silicat.

416. Hypochlorit.

g. Wismut-Silicat.

417. Kieselwismut.

B. Aluminate.

418. Automolit.

Dysluit.

419. Kreittonit.

420. Hercynit.

VIII. Classe. Tantalitoide. Tantalsaure, niobsaure und titansaure Salze von Metalloxyden oder Erden, welche in der Regel keinen salzähnlichen Habitus besitzen, und sich theils durch die Eigentümlichkeit ihrer oft sehr complicirten Zusammensetzung auffallend von allen übrigen Mineralien unterscheiden.

A. Tantalsaure Verbindungen.

421. Yttrotantalit.

Azorit.

422. Hjelmitt.

423. Tantalit.

B. Niobsaure Verbindungen.

424. Columbit.

425. Samarskit.

426. Fergusonit.

Tyrit.

427. Pyrochlor.

Mikrolith.

Pyrrhit.

428. Aeschynt.

429. Euxenit.

430. Wöhlerit.

C. Titansaure Verbindungen

431. Yttrotitanit.

432. Titanit.

Guarinit.

433. Schorlamit.

434. Perowskit.

435. Tscheffkinit.

436. Polykras.

437. Polymygnit.

438. Oerstedtit.

439. Mengit.

440. Mosandrit.

IX. Classe. Metalloxyde und analoge Verbindungen. Also Oxyde, Chloride, Fluoride, Bromide und Iodide schwerer Metalle, und solche Verbindungen derselben, welche keinen salzähnlichen Habitus haben.

1. Ordnung. Fluoride, Chloride, Bromide und Iodide.

a. Fluoride.

441. Fluocerit.

442. Hydrofluocerit.

IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

b. Chloride.

443. Atakamit.

Percylit.

- 444. Bleihornerz.
- 445. Mendipit.
- 446. Matlockit.
- 447. Cotunnit.
- 448. Chlormercur.
- 449. Chlorsilber.

- c. Bromide.
- 450. Bromsilber.
Embolit.
- d. Iodide.
- 451. Iodsilber.
- 452. Iodmercur.

2. Ordnung. Metalloxyde.

Erste Gruppe. Wasserhaltige Metalloxyde.

a. Eisenoxyde.

- 453. Goethit.
- 454. Lepidokrokit.
- 455. Stilpnosiderit.
- 456. Raseneisenerz (und Quellerz).
- 457. Turgit.
- 458. Brauneisenerz.
Xanthosiderit.

- 463. Psilomelan.
- 464. Kupfermanganerz.
- 465. Kupferschwärze.
Pelokonit.
- 466. Kobaltmanganerz.
Brauner u. gelber Erdkobalt.

b. Wesentlich Manganoxyde.

- 459. Wad.
- 460. Groöolith.
Pyrochroit.
- 464. Manganit.
- 462. Varvicit.
Neukirchit.

c. Uranerze.

- 467. Gummierz.
Eliasit.
- 468. Uranocker.

d. Antimonerze.

- 469. Antimonocker.
- 470. Stiblit.

Zweite Gruppe. Wasserfreie Metalloxyde.

a. Antimonoxyd.

- 471. Valentinit.
- 472. Senarmontit.

i. Wesentlich Zinkoxyd.

- 482. Rothzinkerz.

b. Arsenoxyd.

- 473. Arsenige Säure.

k. Kupferoxyde.

- 483. Rothkupfererz.
Kupferblüthe.
- 484. Tenorit.
Melaconit.

c. Telluroxyd.

- 474. Tellurit.

l. Titansäure.

- 485. Anatas.
- 486. Brookit und Arkansit.
- 487. Rutil.

d. Wismutoxyd.

- 475. Wismutocker.

e. Molybdänsäure.

- 476. Molybdänocker.

m. Zinnoxyd.

- 488. Zinnerz.

f. Wolframsäure.

- 477. Wolframsäure.

n. Manganoxyde.

- 489. Crednerit.
- 490. Hausmannit.
- 491. Braunit.
- 492. Pyrolusit.
- 493. Polianit.

g. Bleioxyde.

- 478. Glätte.
- 479. Mennig.
- 480. Plattnerit.

o. Vorwiegend Iridoxydul.

- 481. Uranockerz.
- 494. Irit.

p. Eisenerze.

495. Rotheisenerz (und Martit).
496. Titaneisenerz.
497. Franklinit.
 Jacobsit.

498. Chromeisenerz.
499. Magneteisenerz.
 Trappeisenerz.
 Dimagnetit.

X. Classe. Metalle. Gediogene Metalle und einige ihrer Verbindungen.

500. Eisen.
 a) tellurisches.
 b) meteorisches.
501. Eisenplatin.
502. Platin.
503. Platiniridium.
504. Iridium.
505. Osmiridium.
506. Iridosmium.
507. Palladium.
508. Gold.
 Elektrum.
 Porpezit.

509. Silber.
510. Arquerit.
511. Amalgam.
512. Mercur.
513. Blei.
 Zinn.
514. Kupfer.
515. Wismut.
516. Antimon.
517. Antimonarsen.
518. Arsen.
 Arsenglanz.
519. Tellur.

XI. Classe. Galenoide (Glanze). Schwefel-, Selen- und Tellur-Metalle von metallischem Habitus und meist grauer und schwarzer, selten von weisser oder tombackgelber Farbe; mild oder geschmeidig, selten etwas spröd; Härte bis zu der des Kalkspathes, selten etwas darüber.

A. Tellurische Glanze.

520. Tellursilber.
521. Sylvanit (und Weissstellur).
522. Nagyagit oder Blättertellur.

523. Tetradymit.
 Tellurwismut.
524. Tellurblei.

B. Selenische Glanze.

525. Selenmercur.
 Onofrit.
526. Selenmercurblei.
527. Selensilber.
528. Eukairit.

529. Selenkupfer.
530. Selenbleikupfer.
 Selenkupferblei.
531. Selenblei.

C. Sulphurische Glanze.

- a. Wesentlich blei- oder (und) antimonhaltige.
532. Galenit oder Bleiglanz.
 Steinmannit.
533. Kilbrickenit.
534. Geokronit.
 Meneghinit.
535. Boulangerit.
 Plumbostib.
536. Embrithit.
537. Heteromorphit (Federerz).
538. Jamesonit.

539. Plagionit.
540. Zinkenit.
541. Antimonglanz.
b. Antimon- und eisenhaltige.
542. Berthierit.
c. Arsen- und kupfer- oder bleihaltige.
543. Dufrenoyisit.
544. Binnit.
 Jordanit.

d. Antimon-, blei- und kupferhaltige.

545. Bournonit.
Wölchit.

e. Wesentlich kupferhaltige.

546. Wolfsbergit.
547. Enargit.
Epigenit.
548. Cuproplumbit.
549. Kupferglanz.
Digenit.

f. Wesentlich silberhaltige.

550. Kupfersilberglanz.
Jalpaït.
551. Stephanit.

552. Polybasit.
553. Silberglanz.
Polyargyrit.
554. Akanthit.
555. Sternbergit.
556. Freieslebenit.

g. Wesentlich wismuthaltige.

557. Nadelertz.
Chiviavit.
558. Kobellit.
559. Wittichenit.
560. Emplektit.
561. Wismutglanz.
Alloklas.

h. Molybdänhaltige.

562. Molybdänglanz.

XII. Classe. Pyritoide (Kiese). Schwefel-, Arsen- und Antimon-Metalle, von metallischem Habitus und meist gelber, weisser oder rother, selten grauer oder schwarzer Farbe; spröd, mit Ausnahme des Buntkupferkieses; Härte meist grösser als die des Kalkspathes, bis zu jener des Feldspathes.

a. Wesentlich silberhaltige.

563. Antimonsilber.
Arsensilber.
564. Weissgiltigerz.
Lichtes Weissgiltigerz.
Silberkies.

578. Magnetkies.
579. Markasit.
Kyrosit.
Lonchidit.
580. Pyrit.

b. Kupferhaltige.

565. Fahlerz.
Fournetit.
Aphthontit.
566. Tennantit.
567. Zinkfahlerz (Kupferblende).
568. Stylotyp.
569. Bornit.
Homichlin.
570. Cuban.
571. Kupferkies.
572. Weisskupferkies.
573. Arsenkupfer.
Condurrit.

f. Kobalthaltige.

581. Glanzkobalt.
Glaukodot.
582. Speiskobalt.
Wismutkobaltkies.
583. Tesseralkies.
584. Kobaltkies.
Carrolit.

c. Manganhaltige.

574. Arsenmangan.

d. Zinnhaltige.

575. Zinnkies.

e. Eisenhaltige.

576. Arseneisen (2 Species).
577. Arsenkies (und Kobaltarsenkies).
Danait.
Plinian.

g. Nickelhaltige.

585. Millerit oder Haarkies.
586. Eisennickelkies.
587. Weissnickelkies.
588. Chloanthit.
589. Rothnickelkies.
590. Breithauptit.
591. Gersdorffit.
Korynit.
592. Ullmannit.
593. Saynit.

h. Rutheniumhaltige.

594. Laurit.

XIII. Classe. Cinnabarite (Blenden). Schwefelmetalle von nicht-metallischem oder nur halb-metallischem Habitus, pellucid (mit sehr wenigen Ausnahmen); Diamant- bis Perlmutterglanz, z. Th. metallähnlich; mild oder wenig spröde (mit Ausnahme der Zinkblende); Härte meist kleiner als die des Kalkspathes, selten bis zu der des Flussspathes.

a. Kupferhaltige.

595. Covellin.

b. Manganhaltige.

596. Manganblende.

597. Hauerit.

c. Zinkhaltige.

598. Zinkblende.

Wurtzit.

Voltzin.

d. Cadmiumhaltige.

599. Greenockit.

e. Antimonhaltige.

600. Antimonblende.

Zundererz.

f. Silberhaltige.

601. Pyrostilpnit.

602. Xanthokon.

603. Rittingerit.

604. Miargyrit.

605. Antimon Silberblende.

606. Arsen Silberblende.

g. Mercurhaltige.

607. Zinnober.

Mercurlebererz.

h. Wesentlich arsenhaltige.

608. Realgar.

609. Dimorphin.

610. Auripigment.

XIV. Classe. Metalloide.

611. Selenschwefel.

612. Schwefel.

613. Diamant.

614. Graphit.

XV. Classe. Anthracide. Mancherlei Kohlenstoff-Verbindungen, auf organischem Wege entstanden, als phytogenes Fossil, d. h. mehr oder weniger zersetzte und mineralisirte Pflanzensubstanz; auch Harze, organisch-saure Salze u. dergl.

a. Kohlen.

615. Anthracit.

616. Schwarzkohle.

617. Braunkohle.

618. Bogheadkohle.

b. Harze und ähnliche Körper

619. Pyropissit.

620. Bernstein.

621. Erdöl.

Bergtheer.

622. Elaterit.

623. Dopplerit.

624. Asphalt.

625. Piauzit.

626. Ixolyt.

627. Retinit.

628. Krantzit.

629. Ozokerit.

630. Pyroretin.

631. Hatchettin.

632. Fichtelit.

633. Könleinlit.

634. Hartit.

635. Idrialit.

c. Organisch-saure Salze.

636. Mellit.

637. Oxalit.

Applicativer Theil.

Physiographie der Mineralspecies.

§. 185. **Aufgabe der Physiographie.** Die Beschreibung der einzelnen Species bildet die eigentliche Aufgabe der Physiographie, welche dieselben in der Sprache, welche die Terminologie vorschreibt, und in der Aufeinanderfolge, welche die Systematik bestimmt, nach ihren Eigenschaften zu schildern hat.

Da wir aber noch nicht von allen Species eine vollständige Kenntniss ihrer Eigenschaften besitzen, indem von einigen nur die chemischen, von anderen nur die physischen oder morphologischen Eigenschaften genauer untersucht worden sind; da ferner eine ausführliche Physiographie aller bereits bekannter oder benannter Mineralien gar nicht in dem Plane eines Elementarbuches über Mineralogie liegen kann, so sollen im Folgenden zwar die wichtigeren Species etwas ausführlicher beschrieben, von den übrigen aber nur kurze Notizen gegeben werden. Eben so gebietet der Raum, über das Vorkommen und die Fundorte der Mineralien nur einzelne Andeutungen zu geben, weshalb wir wegen dieser und wegen der paragenetischen Verhältnisse auf die ausführlichen Werke von *Mohs*, *Breithaupt*, *Hartmann*, *Hausmann*, *Dufrénoy*, *Miller*, *Dana*, *Des-Cloizeaux* und auf die in Aussicht gestellte Physiographie *Haidinger's* verweisen.

§. 186. **Darstellung der einzelnen Species.** Die Darstellung einer jeden Species beginnt in der Regel mit der Angabe ihrer morphologischen Eigenschaften, wobei Folgendes zu berücksichtigen ist. Bei den krystallinischen Species wird zunächst das Krystallsystem genannt und der betreffende Formencomplex in folgender Weise charakterisirt:

bei tesserale Mineralien, durch Aufzählung der gewöhnlichen Formen und Combinationen;

bei tetragonalen Mineralien, durch Angabe der Mittelkante *Z* der Grundform *P*, wie sich denn auch die hinter anderen Pyramiden stehenden Winkelangaben auf deren Mittelkanten beziehen, wo nicht ausdrücklich eine andere Bedeutung angegeben ist *);

* Dass die tetragonalen und hexagonalen Pyramiden durch ihre Mittelkanten besser charakterisirt werden, als durch ihre Polkanten, diess ist einleuchtend, weil die Werthe der Mittelkanten in beiden Arten von Pyramiden zwischen 0° und 180° schwanken, während die Werthe der Polkanten in den tetragonalen Pyramiden nur zwischen 90° und 180° , in den hexagonalen Pyramiden sogar nur zwischen 120° und 180° schwanken können. Die Mittelkante gewährt uns auch sogleich eine Vorstellung von dem Habitus der Pyramide.

bei hexagonalen Mineralien, wenn sie holoëdrisch krystallisiren, durch die Mittelkante der Grundform P , wenn sie rhomboëdrisch krystallisiren, durch die Polkante des Rhomboëders R ; auch sind die hinter anderen hexagonalen Pyramiden oder Rhomboëdern stehenden Winkelangaben allemal bei jenen auf die Mittelkante, bei diesen auf die Polkante zu beziehen;

bei rhombischen Mineralien, durch Angabe der Winkel irgend zweier häufig vorkommender prismatischer Formen, gewöhnlich des Prismas ∞P und eines der beiden Domen $P\infty$ oder $\dot{P}\infty$, bei welchen letzteren, wie bei den Domen überhaupt, allemal die Polkante gemeint ist; selten durch Winkel der Pyramide P ;

bei monoklinischen Mineralien, durch Angabe des schiefen Winkels C und der vorderen (klinodiagonalen) Seitenkante des Prismas ∞P , sowie der klinodiagonalen Polkante einer Hemipyramide oder eines Klinodomas; auch oft durch ein Hemidoma, bei welchem stets die Neigung gegen den orthodiagonalen Hauptschnitt gemeint ist;

bei triklinischen Mineralien, durch Angabe derjenigen Winkel, welche in den gewöhnlichsten Gestalten zu beobachten sind.

Auf die morphologischen Eigenschaften folgen die physischen; dabei wird die Spaltbarkeit (abgekürzt Spaltb.) unmittelbar durch die krystallographischen Zeichen der Spaltungsflächen bestimmt, die Härte wird abgekürzt durch H . und das spezifische Gewicht durch G . ausgedrückt.

Bei den chemischen Eigenschaften wird besonders die chemische Zusammensetzung (abgekürzt Chem. Zus.) durch Angabe der Constitutionsformel, und dann das Verhalten vor dem Löthrohr (v. d. L.) mitgetheilt werden.

Die übrigen Abkürzungen bedürfen keiner weiteren Erklärung.

§. 187. **Nomenclatur der Species.** Da unsere Gruppierung keine Geschlechter giebt, so mussten wir auch auf eine systematische Nomenclatur verzichten, und konnten die einzelnen Species nur unter spezifischen Namen auführen. Dazu wählten wir diejenigen theils einfachen, theils zusammengesetzten Namen, welche in Teutschland am meisten gebräuchlich oder aus anderen Gründen empfehlenswerth schienen. Von Synonymen konnten nur die allergewöhnlichsten berücksichtigt werden. Sehr wünschenswerth wäre es freilich, dass es für jede Species einen (auch ausserdem untadelhaft gebildeten) spezifischen Namen gäbe, welcher in allen Sprachen gleichmässig Eingang und Aufnahme finden könnte; d aber vor der Hand die Erfüllung dieses Wunsches noch nicht ganz erreicht ist, so sind auch manche rein teutsche Namen beibehalten worden.

Um jedoch unsere Leser mit den in dieser Hinsicht gemachten Vorschlägen bekannt zu machen und vorläufig mit der Nomenclatur zu befreunden, welche schon mehrfach Eingang gefunden hat, so wurden den teutschen Namen die von *Haidinger*, *Glocker*, *Beudant*, *Breithaupt*, v. *Kobell* u. A. aufgestellten allgemein brauchbaren Namen beigefügt.

Wegen der Orthographie der adoptirten Namen versteht es sich wohl von selbst, dass, wo nicht offenbare Fehler vorliegen, diejenige Orthographie beibehalten worden ist, welche der jedesmalige Namensgeber gebraucht hat; also z. B. Leucit, und nicht Leukit; Coracit, und nicht Korakit. Die Verwälschung der Namen, welche durch die phonetische sogenannte Orthographie einzureissen droht, perhorresciren wir. Wie

wir also Krystallographie und nicht Kristallografie schreiben, so schreiben wir Hydrophan, und nicht Hydrafan, Anthophyllit, und nicht Antofillit. Eine solche, aller Etymologie Hohn sprechende Schreibart wollen wir unsern südlichen Nachbarn überlassen, deren Sprache es wohl nicht anders erlauben mag.

Was die systematische Nomenclatur betrifft, deren man sich bekanntlich in der Zoologie und Botanik bedient, so hat *Mohs* eine solche zuerst in der Mineralogie mit Consequenz durchzuführen versucht; *Bredsdorf* (*De notione speciei in regno minerali, Hafniae, 1827*), *Breithaupt*, *Dana* und *Glocker* (in *Generum et specierum mineralium Synopsis, 1847*) haben ihre systematische Nomenclatur lateinisch gebildet, was in *thesi* sehr zweckmässig, aber in *praxi* schwer durchzuführen ist. Denn, so lange über die Principien der Systematik und insbesondere über die Bildung der Genera keine Einigung Statt findet, so lange wird man sich noch viel weniger über eine derartige Nomenclatur vereinigen. Daher hat denn auch *Dana* in der dritten, vierten und fünften Auflage seiner Mineralogie die lateinische und systematische Nomenclatur wiederum aufgegeben und mit einer specifischen Nomenclatur vertauscht. Vortreffliche Bemerkungen über die mineralogische Nomenclatur überhaupt giebt *Haidinger* in seinem Handbuche der bestimmenden Mineralogie, S. 464 ff.; eine gehaltvolle Schrift über denselben Gegenstand verdanken wir dem genialen *v. Kobell*: die Mineral-Namen und die mineralogische Nomenclatur, 1853.

Physiographie der Species*).

I. Classe. Metalloxyde.

1. Ordnung. Hydrogenoxyd.

Diese Ordnung enthält nur zwei Species, Wasser und Eis, welche aber eine ausserordentlich wichtige Rolle auf unserem Planeten spielen.

1. Wasser.

Flüssig, daher gestaltlos. $G. = 1$, Meerwasser bis 1,028; fast farblos, nur in grossen und reinen Massen grünlichblau; pellucid im höchsten Grade; Refraction einfach; im reinen Zustande geschmacklos und geruchlos; bei 0° C. erstarrend und in Eis übergehend; bei 100° C. und 28" Barometerstand siedend und verdampfend. — Chem. Zus. des reinen Wassers HO oder H , nach den neueren Atomgewichten**) = H^2O , also Hydrogenoxyd, oder in 100 Theilen 88,9 Oxygen und 11,1 Hydrogen; wird durch Elektricität in Sauerstoffgas und Wasserstoffgas zerlegt; absorbirt gern Gasarten und hält daher meist atmosphärische Luft und etwas Kohlensäure, ist oft durch aufgelöste Substanzen bedeutend verunreinigt (Mineralwasser, Soolen, Meerwasser). Vorkommen bekannt; theils als Atmosphärwasser, theils Quellen, Bäche, Flüsse, Seen und den Ocean bildend.

*) Indem wir die Darstellung der einzelnen Mineralspecies beginnen, können wir nicht umhin, unsere Leser auf die von *Kemngott* alljährlich gelieferten »Uebersichten der Resultate mineralogischer Forschungen« aufmerksam zu machen, welche ein fortlaufendes, eben so vollständiges als gründliches Repertorium aller, im Laufe jedes Jahres auf dem Gebiete der Mineralogie gewonnenen Entdeckungen und Verbesserungen, und daher für jedes Lehrbuch oder Handbuch dieser Wissenschaft die nothwendigen Nachträge und Ergänzungen gewähren.

**) Die in den neueren Atomgewichten ausgedrückten chemischen Formeln der Mineralien sollen durchgängig mit fatter Schrift gedruckt werden.

Aum. Die Betrachtung der mancherlei Mineralwasser gehört wohl eher in die Geognosie, als in die Mineralogie. Dass aber Wasser und Eis der Physiographie als zwei verschiedene Species gelten müssen, ist einleuchtend; der Unterschied zwischen beiden ist jedenfalls grösser, als z. B. der zwischen Kalkspath und Aragonit, und die Identität der Substanz kann keinen Einwurf begründen. Für die Chemie, welche als solche es nur mit der Substanz zu thun hat, mag es keinen specifischen Unterschied zwischen Wasser und Eis geben; für die Physiographie wird er immer bestehen, wie denn für sie überhaupt eine und dieselbe Substanz, je nachdem sie flüssig oder starr auftritt, jedenfalls zwei verschiedene Körper liefert.

2. Eis (Schnee, Reif).

Hexagonal und zwar rhomboëdrisch, doch konnten die Dimensionen noch nicht zuverlässig bestimmt werden; *Clarke* gab Rhomboëder mit der Polkante von 120° , *Smithson* hexagonale Pyramiden mit der Mittelkante von 80° an; *Guberlet* und *v. Schlagintweit* beobachteten Krystalle mit mehren Rhomboëdern, *Breithaupt* sah Krystalle mit mehren hexagonalen Pyramiden. *Botzenhardt* sucht die Grundform des Eises aus der Form der Schneesterne abzuleiten, und findet so ein Rhomboëder, dessen Polkante $117^{\circ} 23'$ misst; *Galle* berechnet eine hexagonale Pyramide, deren Mittelkante $59^{\circ} 21'$ misst. Gewöhnliche Form: hexagonale Tafel, also $OR \cdot \infty R$ oder $OR \cdot \infty P_2$, oft sehr deutlich am Reif, wo sie bisweilen fast zollgross werden; *Peters* beobachtete in der Eishöhle von Scherisciora bei Rézbánya tafelförmige Eiskrystalle von 5 bis 10 Centimeter Durchmesser, sowie kleine Krystalle der Combination $R \cdot \frac{1}{2}R \cdot OR$; zarte nadelförmige Krystalle, mit grosser Neigung zur Bildung von Zwilling- und Drillingskrystallen u. s. w., welche die feinsten und zierlichsten Gruppen darstellen, denen ein sechsstrahliger Stern zu Grunde liegt: Schnee, doch sind auch bisweilen Schneesterne von tetragonaler Figur beobachtet worden, woraus man auf einen Dimorphismus des Eises geschlossen hat. In dünnen, blumig-strahligen Ueberzügen auf Fensterscheiben; in rundlichen und eckigen Körnern und Stücken als Hagel; in dünnen Krusten als Glatteis; in Zapfen und anderen stalaktitischen Formen als Tropfeis; in Schollen und weit ausgedehnten Eisfeldern auf Flüssen, Seen und auf dem Meere; körnig als Firn- und Gletschereis, in mächtigen und weit erstreckten Ablagerungen; dass die sehr unregelmässig gestalteten Körner des Gletschereises dennoch wirkliche Eis-Individuen sind, diess hat *v. Sonklar* zuerst durch optische Untersuchung bewiesen, und damit eine für die Theorie der Gletscherbildung höchst wichtige Entdeckung gemacht, welche später von *Bertin* bestätigt worden ist.

Spaltb. angeblich basisch; Bruch muschelrig. Mild oder sehr wenig spröde. $H. = 4,5$. $G. = 0,918$, bei 0° und im reinsten Zustande (nach *Brunner*); $0,9175$ nach *Dufour*; ein Volumen Wasser giebt also $1,0895$ Volumtheile Eis, oder dehnt sich um $\frac{1}{11}$ aus. Farblos, in grossen Massen grünlich oder blaulich; Glasglanz. Pellucid im hohen Grade; Refraction doppelt; auf stillem Wasser gebildete Eiskrusten zeigen nach *Brewster* im polarisirten Lichte die Farbenringe mit dem Kreuze sehr deutlich, welche (später von *Schmid* und zuletzt von *Bertin* wiederholte) Beobachtung, beweist, dass die Eisdecken der Teiche, Seen und Flüsse aus stängeligen Individuen bestehen, deren Hauptaxen alle senkrecht gestellt sind; daher zerfällt auch das Scholleneis oftmals, während es schmilzt, in stängelige Stücke. — Bei $0^{\circ} C.$ schmelzend zu Wasser. — Chem. Zus. HO , wie Wasser, doch rein und ohne Beimischungen von Salzen, welche bei der Erstarrung des Wassers ausgeschieden werden.

Der **Gebrauch** des Wassers und Eises ist bekannt.

2. Ordnung. Säuren.

a. Erste Gruppe. Wasserhaltige Säuren.

3. **Sassolin**, *Hausmann* (Borsäure).

Triklinisch nach *Miller*, $0P.\infty P\infty = 75^{\circ} 30'$ (nach *Kenngott* monoklinisch); gewöhnlich in feinen schuppigen oder fasrigen Individuen, welchen ersteren eine unregelmässige, sechsseitige Tafel mit schief angesetzten Randflächen ($0P.\infty P'.\infty P.\infty P\infty$) zu Grunde liegt; diese Individuen erscheinen lose, oder zu krustenförmigen und staltitischen Aggregaten vereinigt. Häufig Zwillingskrystalle nach $\infty P\infty$. — Spaltb. basisch, sehr vollkommen; H. = 1; mild und biegsam. G. = 1,4...1,5. Farblos, meist gelblichweiss gefärbt; Perlmutterglanz; durchscheinend; schmeckt schwach säuerlich und bitterlich; fettig anzufühlen. — Chem. Zus. $\text{B}^2\text{O}^3 + 3\text{H}^2\text{O}$ oder Borsäurehydrat, = $\text{B}^2\text{O}^3 + 3\text{H}^2\text{O}$ mit 56,45 Borsäure und 43,55 Wasser; in kochendem Wasser leicht, in kaltem etwas schwer auflöslich; giebt im Kolben Wasser, schmilzt v. d. L. leicht und mit Aufschäumen zu klarem hartem Glase, und färbt die Flamme hoch gelblichgrün (zeisiggrün); auch die Auflösung in Alkohol brennt mit grüner Flamme. — Als Sublimat mancher Vulcane und als Absatz heisser Quellen, Insel Vulcano, Sasso in Toscana. Bei Larderello u. a. O. in Toscana werden aus den dortigen Suffionen jährlich sehr grosse Quantitäten Borsäure gewonnen.

Gebrauch als Reagens bei Löthrohrversuchen, besonders aber zur Darstellung mehrerer borsaurer Salze.

4. **Opal**, *Plinius*.

Amorph*); derb und eingesprengt, in Trümmern; selten traubig, nierförmig, staltitisch, knollig; auch als versteinertes Holz; Pseudomorphosen nach Calcit und Augit. Bruch muschlig bis uneben; spröde. H. = 5,5...6,5; G. = 1,9...2,3; farblos, gewöhnlich gefärbt; Glas- und Fettglanz; pellucid in allen Graden, einige Var. mit schönem Farbenspiel; polarisirt das Licht in der Regel nicht. Chem. Zus. Wesentlich amorphe Kieselsäure, gewöhnlich mit 5—13 p. C. Wasser; der dem Hyalith ganz ähnliche sogenannte Wasseropal von Pfaffeureith bei Passau soll jedoch nach *Schmitz* fast 35 p. C. Wasser enthalten; kleinere oder grössere Beimischungen von Eisenoxyd, Calcia, Magnesia, Alumina und Alkalien bedingen die verschiedenen Varietäten, deren einige namentlich das Eisenoxyd in nicht unbedeutender Menge enthalten. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. zerknistern die meisten Opale, sie sind unschmelzbar und verhalten sich überhaupt wie Kieselsäure; von heisser Kalilauge werden sie fast gänzlich aufgelöst; übrigens scheint nicht einmal das Wasser wesentlich zu sein, wie denn überhaupt der Opal wohl nur als eine, durch Zersetzung von Silicaten natürlich gebildete und allmählig erstarrte Kieselgallert zu betrachten ist, welche bald mehr, bald weniger, und bisweilen fast gar kein Wasser behalten hat. Die wichtigsten Varietäten sind folgende:

Hyalith; kleintraubig und nierförmig, meist als Ueberzug, farblos, durchsichtig, stark glasglänzend; zeigt nach *Schultze* bisweilen doppelte Lichtbrechung, in Folge einer sehr feinen lagenweisen Zusammensetzung, G. = 2,15...2,18; halt 3 p. C. Wasser. Walsch in Böhmen, Kaiserstuhl.

Perlinter; ähnliche Formen, aber weiss, nur durchscheinend und schwach perlmutterglänzend; kein Wasser. Santa Fiora in Toscana.

*) Bekanntlich tritt die Kieselsäure in zwei verschiedenen Formen auf, als amorphe Kieselsäure vom sp. G. = 2,2, und als krystallinische Kieselsäure vom sp. G. = 2,6; im ersteren wird die erstere durch den Opal, die zweite durch den Quarz vertreten. *Jenzsch* so hie zu beweisen, dass es auch eine amorphe Kieselsäure vom sp. G. 2,6 giebt, in *Poggend.* Ann. B. 126, 1865, S. 497 ff.

Kieselsinter; traubig, nierförmig, stalaktitisch, als Incrustat z. Th. von Vegetabilien graulich-, gelblich- und röthlichweiss bis grau, kantendurchscheinend bis undurchsichtig, wenig glänzend oder matt; hält 3 bis 40 p. C. Wasser. Island, Kamtschatka, Neuseeland.

Kascholong; traubig, nierförmig, als Ueberzug, derb; gelblichweiss, matt, undurchsichtig, hält nur 3,5 Wasser. Faröer, Island.

Edler Opal; derb, eingesprengt, in Trümmern, blaulich- und gelblichweiss, glänzend halbdurchsichtig oder durchscheinend, mit buntem Farbenspiel. Ungarn.

Feueropal; derb, eingesprengt, in Trümmern, hyacinthroth, honiggelb bis weingelb, stark glänzend, durchsichtig. Zimapan, Telkibanya, Washington Co. in Georgia, Faröer.

Gemeiner Opal; derb, eingesprengt, in Trümmern, selten nierförmig und stalaktitisch oder in Pseudomorphosen; verschiedentlich weiss, gelb, grau, grün, roth und braun gefärbt; fettglänzend, halbdurchsichtig bis durchscheinend. Freiberg, Schneeberg, Eibenstock, Hubertusburg, Kosemütz, Tokai, Telkibanya, Eperies.

Hydrophan; ist theils edler, theils gemeiner Opal, welcher seinen Wassergehalt grossentheils und damit sein Farbenspiel, seinen Glanz und seine Durchscheintheit verloren hat, welche Eigenschaften er im Wasser unter Ausstossen von Luftblasen vorübergehend wieder erlangt; haftet stark an der Zunge. Hubertusburg in Sachsen. Nach *Haidinger* ist der Hydrophan identisch mit dem in den Knoten des Bambusrohres sich absetzenden Tabaschir.

Halbopal; derb, eingesprengt, in Trümmern, Lagen und schmalen Schichten; selten nierförmig und stalaktitisch, als versteinertes Holz (Holzopal) mit deutlich erkennbarer Holzstruktur; verschiedene weisse, graue, gelbe, rothe, braune bis schwarze Farben schwach fettglänzend bis schimmernd; durchscheinend bis undurchsichtig.

Jaspopal (Eisenopal, Opaljaspis); derb und eingesprengt, blut- und ziegelroth, röthlich braun, leberbraun, ockergelb; fettglänzend, undurchsichtig (Gewicht bis 2,5), hält wie Eisenoxyd oder Eisenoxydhydrat, welches in manchen Varietäten bis zu 40 Procent un- darüber beträgt.

Menilit; knollig, auch in Lagen und schmalen Schichten, kastanien- bis leberbraun oder gelblichgrau; wenig glänzend bis matt, undurchsichtig. Menilmontant bei Paris; Nikoltschitz und Weisskirchen in Mähren.

Schwimmkiesel, knollige Massen, sehr porös, daher leicht. St. Ouen bei Paris.

Forcherit hat *Aichhorn* einen mit mehr oder weniger Schwefelarsen imprägnirten, und daher pomeranzgelb gefärbten Opal von Knittelfeld in Steiermark genannt.

Gebrauch. Der edle Opal liefert einen sehr geschätzten Edelstein, der als Ring- und Nadelstein und zu mancherlei anderen Schmucksachen benutzt wird. Eine ähnliche Benutzung findet auch Statt für den Feueropal, gemeinen Opal, Halbopal, Hydrophan und Kascholong.

Anhangsweise sind noch hierher der Polirschiefer, der Tripel und die Kieselguhr zu stellen, welche mehr oder weniger aus Kieselpanzern von Diatomeen bestehen, und daher eigentlich mehr als Fossilien, denn als Mineralien zu betrachten sind. Auch der sogenannte Randanit von Ceysnat in der Auvergne besteht nach *Dufrénoy* nur aus dergleichen Kieselpanzern.

Gebrauch. Der Tripel und Polirschiefer werden vielfältig als Polir- und Schleifmaterial benutzt; die Kieselguhr gestattet denselben Gebrauch und ist auch zuweilen aus Noth statt Mehl dem Brote zugesetzt worden, wie denn die Diatomeen-Erden von manchen Völkern gegessen werden.

Anm. Der Alumocalcit *Kersten's* kann wohl nur als ein noch nicht ganz erhärteter, also unreifer Opal gelten; er findet sich derb, eingesprengt und in Trümmern hat muschligen Bruch; H. = 1...2; G. = 2,1...2,2; ist milch- und gelblichweiss schwach glasglänzend bis matt, sehr leicht zersprengbar, und besteht aus 86,6 Kieselsäure, 6,25 Kalkerde, 2,23 Alumina und 4 Wasser. Eibenstock; bei Rézbánya kommen blaulichgrüne und himmelblaue Varietäten vor.

b. Zweite Gruppe. Wasserfreie Säuren.

5. Quarz, (Quartz).

Hexagonal, jedoch nicht holoëdrisch, sondern nach den Gesetzen der trapezoëdrischen Tetartoëdrie gebildet (§. 40), wie namentlich in den reinsten Varietäten (dem

sog. Bergkrystall) sehr bestimmt zu erkennen ist, während im gemeinen Quarze gewöhnlich eine scheinbar holoëdrische Ausbildung (Statt findet *).

Die Grundpyramide P (P und z) hat die Mittelkante $Z = 103^{\circ} 34'$ und die Polkante $X = 133^{\circ} 44'$; sie erscheint oft vollständig, allein sehr häufig auch als Rhomboëder R (P), welches, als nothwendiges Resultat der Tetartoëdrie, eigentlich $\frac{1}{2}(P)$ bezeichnet werden muss; seine Polkante misst $94^{\circ} 15'$. Ausserdem sind als besonders häufige Formen ∞P (r), $3P$, $4P$ (t), $7P$ (c), $11P$ (l), $2P^2$ (s) gesetzmässig als trigonale

Pyramide, aber immer untergeordnet, sowie mehrere $mP \frac{m}{m-1}$ (gesetzmässig als trigonale Trapezoëder, aber gleichfalls untergeordnet) gewöhnlich $6P\frac{6}{5}$ (x) zu bemerken, doch kommen auch noch viele andere Trapezoëder vor; auch P^2 erscheint bisweilen, doch ebenfalls nur als trigonale Pyramide; merkwürdig bleibt es, dass das Pinakoid $0R$ nur äusserst selten beobachtet worden ist. Ueberhaupt aber erscheinen ∞P , P , oder R und $-R$, $3R$, $4R$ und $-11R$ als diejenigen Formen, welche meist die allgemeine Gestalt der Krystalle wesentlich bestimmen. Daher sind die Krystalle theils säulenförmig, theils pyramidal, theils rhomboëdrisch. — Gewöhnlichste Comb. $\infty P.P$ oder $P.\infty P$; $\infty P.P.4P$, in welcher ∞P und $4P$ meist oscillatorisch combinirt sind; $\infty P.P.\frac{1}{4}(2P^2)$, die Flächen von $\frac{1}{4}(2P^2)$ erscheinen als rhombische Abstumpfungsf lächen der an den abwechselnden Seitenkanten von ∞P liegenden Combinationsecke; $\infty P.P.\frac{1}{4}(2P^2).\frac{1}{6}(6P\frac{6}{5})$, die Flächen von $\frac{1}{6}(6P\frac{6}{5})$ und von allen analogen Trapezoëdern erscheinen als Trapeze zwischen den rhombischen Flächen s und den Flächen des Prismas. Das Rhomboëder R kommt häufig in Combinationen, selten ganz selbständig vor, wie an der smaragd-blauen Varietät von Tresztyan in Siebenbürgen, welche oft für eine Pseudomorphose von Chalcedon nach Fluorit-Hexaëdern gehalten wurde, während schon *Mohs* sie für Quarz erklärte, was neulich von *Ferber* bewiesen worden ist, indem er die Polkanten dieser scheinbaren Hexaëder $= 94^{\circ} 15'$ fand.

Die folgenden Figuren stellen einige der häufigsten und daher wichtigsten Krystallformen dar, in deren Erklärungen die Rhomboëder mit den Zeichen der gleichartigen hemiëdrischen Formen eingeführt sind, von denen sie in ihrer Erscheinung nicht abweichen; für die Trapezoëder und die trigonale Pyramide sind die Zeichen ihrer holoëdrischen Stammformen gesetzt.

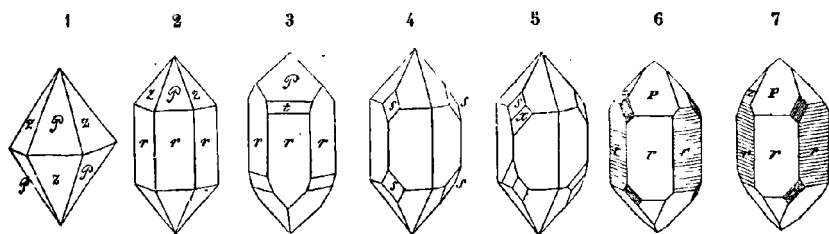


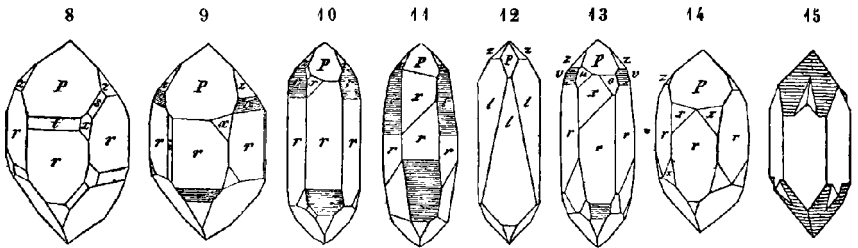
Fig. 1. Die Grundpyramide P , oder die beiden complementären Rhomboëder R und $-R$ (P und z) im Gleichgewichte ausgebildet; eine sehr häufig vorkommende Form, deren Mittelkanten gewöhnlich durch ∞P abgestumpft sind.

Fig. 2. $\infty P.P$, oder $\infty P.R-R$, die gewöhnlichste unter allen Quarzformen.

Fig. 3. $\infty P.R.4R$; nicht selten; auch erscheint wohl $3R$ statt $4R$ (t).

* Eine der besten Arbeiten über die so äusserst interessante Krystallreihe des Quarzes gab *G. Rose* in den Abhandlungen der Berliner Akademie für 1846. Im Jahre 1855 erschien aber die ausführliche Monographie von *Des-Cloizeaux* unter dem Titel: *Mémoire sur la cristallisation et la structure intérieure du Quartz*, die reichhaltigste und gediegenste Arbeit, welche jemals über den Quarz veröffentlicht worden ist, in welcher gezeigt wird, dass an diesem Minerale nicht weniger als 166 verschiedene Formen vorkommen. Beide diese Arbeiten bestätigen übrigens

- Fig. 4. $\infty P.P.2P_2$; die der letzteren Form gehörigen Flächen s würden für sich allein eine trigonale Pyramide bilden; es sind die sogenannten Rhombenflächen, und sie erscheinen häufig, wenn auch nicht immer vollzählig, in der Regel sehr stark glänzend.
- Fig. 5. $\infty P.P.2P_2.6P_3$; die letzteren Flächen x gehören zu den sogenannten Trapezflächen, und würden für sich allein ein trigonales Trapezoëder bilden.
- Fig. 6 und 7, welche beide die Comb. $\infty P.R. - R.2P_2$ darstellen, sollen besonders den Unterschied der rechts und links gebildeten Krystalle veranschaulichen, nachdem nämlich am oberen Ende des Krystalles die Flächen s rechts oder links von den Flächen P liegen, womit auch die oft vorkommende Streifung derselben zusammenhängt, welche der Combinationskante zu P parallel ist.



- Fig. 8. $\infty P.R. - R.4R.6P_3.2P_2$; eine in der Schweiz und überhaupt in den Alpen nicht selten vorkommende Comb.
- Fig. 9. $\infty P.\infty P_2.R. - R. - 7R.6P_3$; häufig bei Carrara, besonders interessant durch die dem Deutero-prisma gehörigen Flächen i , welche nur zur Hälfte vorhanden sind, und also für sich allein ein trigonales Prisma bilden würden, wie es die Tetartoëdrie erfordert; die Flächen c gehören dem Rhomboëder $-7R.$
- Fig. 10. $\infty P.R. - R. - 7R.6P_3.2P_2$; aus dem Dauphiné, gleichfalls mit dem Rhomboëder $-7R.$, dessen Flächen c gegen r unter $173^\circ 35'$ geneigt sind.
- Fig. 11. $\infty P.R. - R. - 11R.6P_3$; ebenfalls aus dem Dauphiné, mit dem Rhomboëder $-11R.$, dessen Flächen l gegen r unter $175^\circ 54'$ geneigt sind.
- Fig. 12. $- 11R.R. - R.$, meist noch mit ∞P ; aus dem Dauphiné, mit sehr vorwaltendem Rhomboëder $-11R.$, dessen Flächen l gegen die Flächen z des Rhomboëders $-R$ unter $145^\circ 52'$ geneigt sind.
- Fig. 13. $\infty P.R. - R. 3R. - \frac{7}{3}R. 6P_3. 4P_4$; aus der Schweiz, o sind die Flächen von $3R.$, v die Flächen von $-\frac{7}{3}R.$, und u die Flächen von $4P_4$; $o : r = 165^\circ 18'$, $v : r = 161^\circ 19'$, $u : r = 161^\circ 31'$.

vollkommen die Interpretation, welche ich schon im Jahre 1830, in meinem Lehrbuche der Kristallographie, für die eigenthümliche Ausbildungsweise der Quarzformen zu geben versuchte, indem ich solche als notwendige und gesetzmässige Folge der trapezoedrischen Tetartoëdrie darstellte. Vergl. meinen Aufsatz im Neuen Jahrb. für Min. 1856, S. 146 ff. Hantke zeigt, dass diese Tetartoëdrie auch als ein Hemimorphismus in der Richtung der drei Axen aufgefasst werden kann. Scharff ist jedoch der Ansicht, dass diese Tetartoëdrie zu dem Geometer genügen könne, nicht aber dem Mineralogen, welcher Bedenken traue, sie als ein Bildungsgesetz anzuerkennen; indess sei die Deutung und Erklärung der Bildungsweise des Quarzes an und für sich so schwierig, dass auch ein Missverständnis, die irrationale Auffassung einer Doctrin, wohl Entschuldigung verdienen würde. Eine kritische Abhandlung über die Quarzformen gab E. Weiss in Abh. der naturf. Ges. zu Halle, B. V, 1860, S. 53 ff. Sehr interessante Krystalle von Striegau in Schlesien beschrieb Websky, in Zeitschr. der deutsch. geol. Ges., B. 17, 1865, S. 348 f. Scharff gab eine Abhandlung über den Quarz im Allgemeinen in den Abhandl. der Senckenbergischen naturf. Ges., B. III, 1859, sowie eine zweite über den Zwillingsbau des Quarzes im Neuen Jahrb. für Min., 1864, S. 530 ff., und eine dritte über den Bergkrystall von Carrara, ebendasselbst, 1868, S. 822 ff.

Fig. 14. $\infty P.R. - R.6P\frac{2}{3}$; aus Brasilien, deshalb merkwürdig, weil $6P\frac{2}{3}$ als Skalenöder, oder als rechtes und linkes Trapezoöder zugleich ausgebildet ist, was in einer Zwillingbildung seinen Grund hat, wie *G. Rose* schon geschlossen hatte, und neulich von *Groth* durch optische Untersuchung bewiesen wurde.

Fig. 15. Ein Zwillingkrystall mit gegenseitiger Durchdringung der Individuen; die Schraffirung der Flächen *P* des grösseren Individuums soll nur zur Verdeutlichung des Bildes dienen.

Bei Quebec in Canada kommen auch Krystalle der Comb. $\infty P.R. - R. 2R. - \frac{1}{2}R$ vor. Von den häufig vorkommenden Combinationskanten sind noch folgende zu erwähnen:

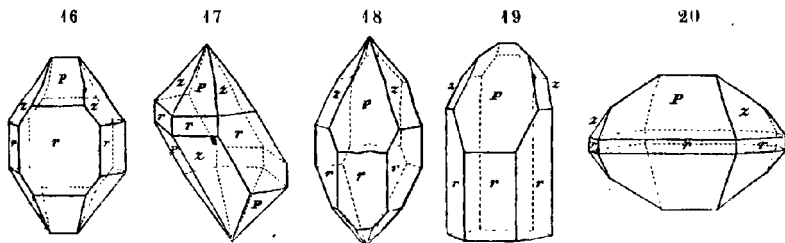
<i>P</i> : oberen $z = 133^{\circ} 44'$	<i>P</i> oder $z: r = 141^{\circ} 47'$	<i>P</i> : $t = 153^{\circ} 5'$
<i>P</i> : unteren $z = 103 \quad 34$	$t: r = 168 \quad 52$	$s: r = 142 \quad 3$
<i>P</i> oder $z: s = 154 \quad 6$	$x: r$ (von <i>s</i> her) = 168 0	

(Hat man für irgend eine, der *x* oder *u* analog liegende Trapezfläche ihre Combinationskante zu *r* mit dem Werthe *k* gefunden, so bestimmt sich die Ableitungszahl *m* nach der Formel:

$$2m - 1 = 2.34 \tan(k - 90^{\circ})$$

von welcher man oft Gebrauch zu machen Gelegenheit hat.]

In allen diesen Comb. ist *P* sehr oft in die beiden Rhomboöder *R* und $-R$ zerfällt, welches letztere nicht selten gänzlich fehlt; auch haben die correlaten Flächen einer und derselben Form, namentlich im sog. Bergkrystall, oft eine höchst ungleichmässige Ausdehnung, so dass die Formen sehr auffallenden Verzerrungen unterworfen sind. So stellen die nachstehenden Figuren 16 bis 20 verschiedene Verzerrungsformen dar, in denen die Combination Fig. 2 nicht selten vorkommt.



Oberfläche von ∞P sehr gewöhnlich horizontal gestreift, die von *R* oft glatter und glänzender, als jene von $-R$. — Zwillingkrystalle häufig, mit parallelen Axensystemen beider Individuen, so dass die *R*-Flächen des einen Individuums den $-R$ -Flächen des anderen parallel liegen u. s. w., theils mit Juxtaposition, theils mit gegenseitiger Penetration, und dann scheinbar einfache Krystalle bildend (Fig. 140 u. 141 S. 71); am sog. Bergkrystall gehören dergleichen, mit vollständiger gegenseitiger Incorporirung der Individuen ausgebildete Zwillingkrystalle, oder auch mehrfach zusammengesetzte Krystalle zu den sehr gewöhnlichen Erscheinungen; die Individuen sind dabei ganz unregelmässig begränzt und nur stückweise einander einverleibt. Seltener kommen die, zuerst von *Weiss* erkannten Zwillinge mit geneigten Axensystemen, nach einer Fläche von $P2$ vor, in welchen die Hauptaxen beider Individuen den Winkel von $84^{\circ} 33'$ bilden. Auch hat *G. Rose* an kleinen Quarzgruppen aus dem Serpentine von Reichenstein eine Zwillingbildung entdeckt, welcher das Gesetz: Zwillingsebene eine Fläche von *R*-zu Grunde zu liegen schien; doch sind diese Drillings- oder Sechskrystalle neulich von *Eck* einer ganz anderen Deutung unterworfen worden, indem er zeigte, dass die regelmässige Verwachsung der Quarz-Individuen durch die Flächen des Rhomboeders $-\frac{1}{2}R$ eines, unter jeder Gruppe sitzenden Kalkspathkrystalles bestimmt wird; auch hat *Jenzsch* noch mehre andere Zwillingkrystalle mit geneigten Hauptaxen beider Individuen beschrieben; wie solches schon früher von

Sella geschehen ist*). — Sehr merkwürdig sind die krummflächigen, schraubenförmig gewundenen Quarzkrystalle, auf welche *Weiss* zuerst aufmerksam gemacht hat. Die Krystalle finden sich theils einzeln auf- und eingewachsen, theils zu Gruppen und Drusen vereinigt; ausserdem häufig stänglige, z. Th. in freie Krystallspitzen auslaufende, auch fasrige Aggregate; noch häufiger derb, in körniger bis dichter Zusammensetzung und in kryptokrystallinischen Aggregaten; in Pseudomorphosen nach Flussspath, Gyps, Anhydrit, Baryt, Apatit, Calcit, Dolomit, Smithsonit, Siderit, Barytocalcit, Cerussit, Stilbit, Galmei, Wolfram, Scheelit, Glanzeisenerz, Pyrit und Galenit; in Versteinerungsmaterial; in Geschieben, Geröllen und als Sand.

Spaltb. rhomboëdrisch nach R sehr unvollkommen, prismatisch nach ∞P in Spren; Bruch muschlig bis uneben und splittrig; H. = 7; G. = 2,5...2,8, die reinsten Varietäten 2,65; nach *Sainte-Claire-Deville* 2,663; nach *Schaffgotsch* 2,647 bis 2,661, oder im Mittel 2,653. Farblos, oft wasserhell, aber öfter gefärbt, weiss allen Nüancen, grau, gelb, braun, schwarz, roth, blau und grün; Glasglanz, auf den Bruchflächen oft Fettglanz; pellucid in allen Graden; einaxig doppelte Strahlbrechung, welche jedoch durch die Zwillingbildung und andere Verhältnisse öfter gestört wird, weshalb das schwarze Kreuz nicht selten in zwei Hyperbeln zerfällt** Circularpolarisation nach rechts oder nach links, je nachdem die Lamelle von einem rechts oder einem links gebildeten Krystalle stammt. Nach *Hankel* polar-thermoelektrisch in der Richtung der Nebenaxen. Chem. Zus. Kieselsäure $Si = SiO_2$, mit kleinen Beimischungen von Eisenoxyd, Eisensäure, Titanoxyd u. a. Pigmenten; v. d. L. unschmelzbar; Soda löst ihn unter Brausen zu einem klaren Glase auf; von Säuren wird er nicht aufgelöst, ausgenommen von Flusssäure; heisse Kalilauge greift das Pulver des Quarzes nur wenig an.

Die zahlreichen Varietäten der Species lassen sich folgendermaassen übersehen

1) Phanerokrystallinische Varietäten:

- a) Bergkrystall; ursprünglich immer krystallisirt, in den mannichfaltigsten Formen oft sehr grosse Krystalle, wie namentlich in den sog. Krystallhöhlen der Alpen, deren einer am Tiefengletscher (Canton Uri) noch riesengrosse Krystalle von Rauchtopas gefunden wurden; secundär in Geschieben und Geröllen; Bruch muschlig; wasserhell oder graulichweiss bis rauchgrau, gelblichweiss bis weingelb (Citrin), gelbbraun, nelkenbraun (Rauchtopas) bis fast pechschwarz (Morion), pellucid hohen und mittleren Graden: oft mit Chlorit (oder Helminth) imprägnirt, oder durch z. Th. haarförmige Krystalle von Turmalin, Epidot, Rutil, Nadeleisenerz, Amphibol, Antimonglanz, selten in Blasenräumen eine tropfbare sehr expansible Flüssigkeit abschliessend***). — Schweizer, Tyroler, Französische Alpen, Marmarosch in Ungarn, Carrara, Jerischau in Schlesien und viele a. O.
- b) Amethyst: stänglige bis dickfasrige, in freie Krystallenden auslaufende Individuen welche meist nur P und ∞P , bisweilen aber auch mancherlei andere Formen frei ausgebildet zeigen, und zu Drusen verbunden sind; die Zusammensetzungsflächen der Stängel sind zickzackförmig gestreift, und der Längenbruch der Aggregate zeigt oft eine ähnliche (sog. fortificationsartige) Farbenzeichnung; auch derb und in Geschieben

*) *Eck*, in Zeitschr. der deutschen geol. Ges., B. 48, S. 426 ff., und *Jenzsch*, in *Poggend. Ann.*, B. 430, 4867, S. 597 ff. Der Letztere erklärt das bekannte Gesetz, dass beide Individuen eines Zwillinges zu irgend einer Krystallfläche symmetrisch gestellt sind, für eine »herkömmliche Anschauungsweise«, für eine »eingebürgerte Gewohnheit«, von welcher er abgehen zu müssen glaubt. *Sella's* Beobachtungen finden sich in seiner trefflichen Abhandlung: *Studi sulla mineralogia sarda*, 1859, p. 35 etc.

**) Daher sind manche Varietäten für optisch-zweiachsig erklärt worden; wie z. B. der Quarz von Euba, in welchem *Breithaupt* zwei Hyperbeln beobachtete, dergleichen so oft im Amethyst zu sehen sind. Vergl. *Dove*, Monatsber. der Berliner Akad. der Wiss., 4864, S. 242.

***) *Kenngott* führt ausser Luft und Wasser nicht weniger als 21 Mineralspecies auf, welche er in krystallisirtem Quarze eingeschlossen beobachtete; eine noch grössere Anzahl geben *Serretting* und *Seyffert*, sowie *G. Leonhard* an, welcher Letztere in seiner Preisschrift 43 Species nachhält macht. Dazu kommen noch die Einschlüsse von Pflanzenresten, welche *Bornemann* in Quarzkrystallen versteinerter Hölzer nachgewiesen hat. Die expansible Flüssigkeit wurde von *Vogelsang* als flüssige Kohlensäure erkannt.

- violblau, pflaumenblau, nelkenbraun, perlgrau, grünlichweiss. — Wolkenstein, Wiesenbad und Schlottwitz in Sachsen; Ceylon.
- c) Gemeiner Quarz; krystallisirt, fast nur in den Comb. $\infty P.P$, oder $P.\infty P$, selten $\infty P.R$ oder $\text{blos } R$, wie der blaue sog. Chalcedon von Tresztyan in Siebenbürgen; auch in Pseudomorphosen nach Flussspath, Kalkspath, Gyps, Baryt u. a. Mineralien; häufig derb und eingesprengt, mit Eindrücken, zellig, zerhackt, oder in körnigen und dichten Aggregaten, als Gerölle, Sand und Sandstein; äusserst verbreitet und jedenfalls das häufigste Mineral. Als einige, durch Farbe, Glanz oder Structur ausgezeichnete Varietäten sind besonders benannt worden:
- a) Rosenquarz; derb, in individualisirten Massen, röthlichweiss bis rosenroth, wahrscheinlich durch Titanoxyd gefärbt. — Zwiesel, Sibirien.
- β) Milchquarz; derb, milchweiss, halbdurchsichtig. — Hohnstein bei Pirna, Grönland.
- γ) Siderit; indig- bis berlinerblau; durch Krokydolith gefärbt. — Golling in Salzburg.
- δ) Prase; lauchgrün, mit Strahlstein imprägnirt. — Breitenbrunn.
- ε) Katzenauge; grünlichweiss bis grünlichgrau und olivengrün, auch roth und braun, mit parallelen Amiantfasern durchwachsen. — Ceylon, Ostindien, Treseburg, Hof, Oberlosa bei Plauen.
- ζ) Avanturin; gelber, rother oder brauner, mit vielen kleinen Glimmerschuppen oder auch von vielen kleinen Rissen nach allen Richtungen erfüllter Quarz.
- η) Faserquarz; in parallelfasrigen Aggregaten von plattenförmiger Gestalt.
- θ) Pisolithischen Quarz, in der Form ähnlich dem Carlsbader Erbsesteine, beschreibt *Kenngott* aus Aegypten und Sicilien.
- d Eisenkiesel; ist eine mit rothem oder gelbem Eisenoxyd, oder auch mit Stilpnosiderit innig gemengte, theils aus deutlichen Krystallen, theils aus körnigen Individuen zusammengesetzte Varietät; roth, gelb oder schwärzlichbraun, undurchsichtig; sie bildet den Uebergang in den Jaspis. — Eibenstock, Johannegeorgenstadt, Sundwig.
- e) Stinkquarz hat man gewisse, graue bis braune, mit Bitumen imprägnirte, und daher gerieben oder angeschlagen stinkende Varietäten genannt. — Osterode, Pforzheim.
- 2 Kryptokrystallinische Varietäten:
- a) Hornstein; dicht, derb, in Pseudomorphosen besonders nach Kalkspath, Fluorit und Baryt, in Kugeln, als Versteinerungsmaterial, zumal als versteinertes Holz (Holzstein), verschiedene graue, gelbe, grüne, rothe und braune Farben; Bruch muschlig und glatt, oder eben und splittrig, schimmernd oder matt, kantendurchscheinend. — Freiberg, Johannegeorgenstadt, Schneeberg, Ingolstadt; Kellheim; Chemnitz und an Kifhäuser.
- b) Kieseliefer; verschiedentlich grau, röthlich, gelblich, oder durch Kohlenstoff schwarz gefärbte, dichte, dickschieferige Varietät; den ganz schwarzen, undeutlich schieferigen, von flachmuschligem Bruch nennt man auch Lydit; bildet ganze Gebirgslager.
- c) Jaspis; ist theils dichter Eisenkiesel, theils auch dichte, durch Eisenoxyd roth, oder durch Eisenoxydhydrat gelb und braun gefärbte Varietät des Quarzes, von muschligem Bruch, matt, undurchsichtig; man unterscheidet noch gemeinen Jaspis, Kugeljaspis, Bandjaspis, Achatjaspis. Der sogenannte Porcellanjaspis ist gebrannter Thon; vieler Bandjaspis, wie z. B. der von Wolfzitz bei Frohburg, ist ein gestreifter Felsituff, und der sog. Basaltjaspis ein halbverglaster Mergel oder Grauwackenschiefer.

Anm. 1. *Jenzsch* hat zu beweisen gesucht, dass der sogenannte Fettquarz eine zweite Verkörperungsform der, nach seiner Ansicht, dimorphen krystallinischen Kieselsäure sei, für welche er den Namen *Vestan* vorschlägt. Dieser *Vestan* ist ein, wenn auch nur accessorischer, so doch charakteristischer Gemengtheil vieler Melaphyre; er findet sich in Blasenräumen der Melaphyre Sachsens, Schlesiens, des Harzes, des Thüringer Waldes. Spaltbarkeit und Krystallformen sollen auf das triklinische Krystallsystem verweisen, während alle übrigen Eigenschaften mit denen des Quarzes übereinstimmen. Die objective Realität dieser Species, als solcher, ist wohl noch zu bezweifeln.

Anm. 2. Sternquarz nennt *Breithaupt* eine Gruppe von Quarz-Varietäten, welche sich durch sternförmige Gruppierung der Krystalle, etwas geringere Härte, geringeres specifisches Gewicht (2,588...2,628) und ausgezeichnete zweiaxige Doppelbrechung des Lichtes von den übrigen Varietäten unterscheidet. Er findet sich Euba unweit Chemnitz in Sachsen, bei Hohenelbe in Böhmen, bei Bautzen in Sachsen, am Superiorsee in Nord-Amerika.

Zwischen den Opal und Quarz sind gewisse Mineralien einzuschalten, welch nach *Fuchs* als innige Gemenge von amorpher und krystallinischer Kieselsäure unbestimmten Verhältnissen betrachtet werden müssen, und aus welchen sich amorphe Kieselsäure, oder der opalartige Bestandtheil, durch Kalilauge ausziehen lässt. Dahin gehören besonders der Chalcedon und der Feuerstein. Indessen habe *H. Rose* und *Rammelsberg* später gezeigt, dass auch diese Dinge grösstentheils krystallinischer Kieselsäure bestehen, dass aber dergleichen kryptokrystallinische Varietäten von Kalilauge um so leichter aufgelöst werden, je dichter sie sind. Auch verdünnte Flusssäure lässt in den Chalcedonen und Achaten eine Zusammensetzung: leichter und aus schwerer auflöslicher Kieselsäure erkennen.

- a) Chalcedon; in Pseudomorphosen nach Flussspath und Kalkspath, selten nach Dialith (sog. Haytorit*) von Haytor in Devonshire), gewöhnlich aber nierförmig, trübig, stalaktitisch in den mannichfaltigsten und zierlichsten Formen, in Platten, in mehr oder weniger dünnen Ueberzügen von dünnschaliger Zusammensetzung, als Versteinerungsmaterial von Schnecken und Muscheln, in stumpfeckigen Stücken und Geröllern ebener bis flachmuschlig, dabei feinsplittriger Bruch: weiss und lichtgrau, blaulichgrau bis smalteblau, auch gelb, braun, roth, grün; zuweilen Farbenstreifung; bis durchsichtig bis undurchsichtig; matt oder schimmernd im Bruche; man unterscheidet noch als Unter-Varietäten: Gemeinen Chalcedon, Onyx, Karneol, Sardonyx, Heliotrop, Plasma, Chrysopras und Mokkastein oder Moosachat**
- b) Feuerstein oder Flint; in Knollen, als Versteinerungsmaterial, in weit fortsetzenden Platten oder Lagern, als Geschiebe; sehr leicht zersprengbar zu äusserst scharfkantigen Stücken; Bruch flachmuschlig; G. = 2,59...2,64; graulichweiss bis rauchgrün und schwarz, gelblichweiss, gelblichgrau, wachsgelb bis braun, bisweilen roth oder auch hundertfarbig; wenigglänzend bis matt, durchscheinend und kantendurchscheinend hält oft Kieselpanzer von Diatomeen und andere organische Körper. Die weisse oder Kruste der Feuersteine hält etwas Wasser und sehr gewöhnlich mehr oder wenig kohlensauren Kalk. Auch der Schwimmstein gehört zum Theil hierher, da *W. der Mark* gezeigt hat, dass er einem nicht völlig ausgebildeten Feuersteine zu vergleichen ist, welcher durch Substitution von Kieselerde an der Stelle von weggeführtem kohlensaurem Kalk entstanden zu sein scheint.

Anm. Der Achat ist ein gewöhnlich streifenweise wechselndes Gemenge von Chalcedon, Jaspis, Amethyst, und anderen Varietäten der Species Quarz, und wird nach der, durch das Zusammenvorkommen dieser Varietäten bedingten Farbenzeichnung als Festungsachat, Wolkenachat, Bandachat, Korallenachat, Punctachat, Trümmerschachat u. s. w. unterschieden, von welchen der letztere besonders interessant ist.

Gebrauch. Die Species Quarz gewährt in ihren verschiedenen Varietäten eine sehr vielfache Benutzung. Der Bergkrystall und der Amethyst werden als sogenannte Halbedelsteine zu Schmucksteinen und mancherlei anderen Zierrathen verarbeitet, und eine ähnliche Verwendung findet bei dem Rosenquarz, Aventurin, Prasem und dem Katzenaug

*) Nach *Volkman* sollen zwar die Krystallformen des Haytorites von denen des Dialith verschieden sein, so dass die Pseudomorphosen nicht von diesem Minerale zu deriviren war. Dagegen hat *Hessenberg* nochmals die Identität der Formen nachgewiesen, und alle Zweifel gegen die pseudomorphe Natur des Haytorites widerlegt. *Min. Notizen*, Heft 4, 1864, S. 30 f. Dass meisten sogenannten Hornstein-Pseudomorphosen von Schneeburg eigentlich aus Chalcedon bestehen, bemerkt *Breithaupt* in seiner Paragenesis, S. 223.

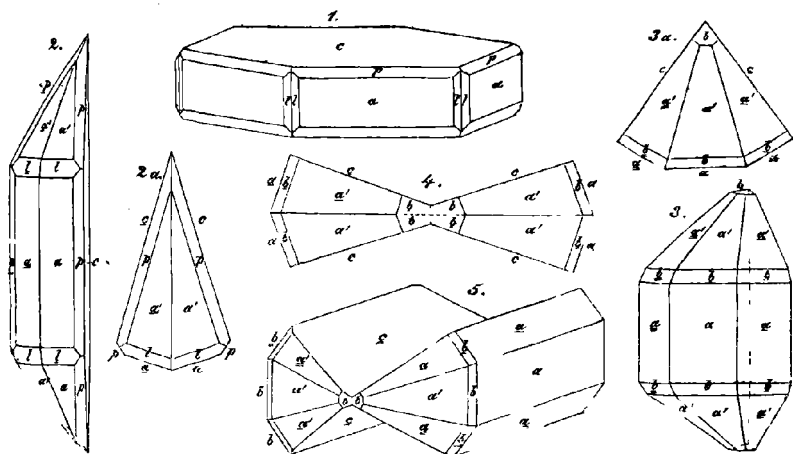
**) Nach *H. Rose* ist der Chalcedon zur krystallinischen Kieselsäure zu stellen. Dies behauptet auch *Jenzsch* (*Poggend. Ann.* B. 426, 498), indem er bemerkt, dass unter dem Mikroskope dünne radiale Platten eine Zusammensetzung aus feinen Individuen erkennen lassen, während tangential Platten das Sehfeld durchaus hell erscheinen lassen. Schon *Biot* gab an, dass radiale Platten das Licht polarisiren.

Statt. Dasselbe ist der Fall mit dem Chalcedon in seinen zahlreichen Varietäten und mit dem Achate, welche noch ausserdem zu Mörsern, Reibschalen und anderen Gegenständen der Steinschleiferei und Steinschneidekunst benutzt werden, und bereits im Alterthum (wie namentlich der Onyx und Sardonyx) zu Kameen und Gemmen verarbeitet wurden. Der Jaspis und Holzstein werden gleichfalls zu mancherlei Ornamenten und Utensilien geschnitten und geschliffen.

Die wichtigste Varietät ist jedoch der gemeine Quarz, nicht nur als das hauptsächlichste Material des Grund und Bodens vieler Landstriche, sondern auch als der Hauptbestandtheil der meisten Sandsteine, deren ausgedehnter Gebrauch zu Bausteinen, Mühlsteinen, Schleifsteinen u. s. w. hinreichend bekannt ist. Eben so liefern die Quarzgerölle, der Quarzgrand und Quarzsand Materialien, welche für viele Zwecke des gemeinen Lebens von der grössten Wichtigkeit sind. Der Quarzsand insbesondere dient als Schleif- und Scheuermaterial, als wesentlicher Bestandtheil des Mörtels, als Streusand, als Formsand, und bei verschiedenen anderen metallurgischen Arbeiten. Alle reinen Varietäten des Quarzes liefern endlich das hauptsächlichste Material für die Glasfabrication. Der Kieselschiefer liefert ein sehr gutes Material zur Unterhaltung der Chausseen, als Lydit aber die Probirsteine; der Feuerstein endlich wurde früher ganz allgemein zum Feueranschlagen und als Flintenstein benutzt, welche Benutzung jedoch in neuerer Zeit ganz in den Hintergrund getreten ist; wohl aber wird er noch gegenwärtig zu Reibschalen, Reibsteinen, Glättsteinen und dergleichen verarbeitet, und auch sonst auf ähnliche Weise wie der Achat benutzt.

6. Tridymit, G. vom Rath.

Hexagonal; P, $124^{\circ} 4'$, also $P:OP = 417^{\circ} 58'$. Die einfachen Krystalle erscheinen als hexagonale Tafeln der Combination $OP.\infty P$, mit untergeordneten Flächen von $P(p)$ und $\infty P_2(b)$ oder $\infty P_2^3(l)$, wie in Fig. 1. Allein die Krystalle sind fast stets als Zwillinge, und noch häufiger als Drillinge ausgebildet, was durch den Namen



Tridymit ausgedrückt wird. Sie sind immer sehr klein; dennoch aber ist es den sehr genauen Untersuchungen ihres Entdeckers G. vom Rath gelungen, ihre Gestalten und Zwillingbildungen zu bestimmen. Diesen letzteren liegt das Gesetz zu Grunde: Zwillingsebene eine Fläche von $\frac{2}{3}P$, oder auch (sehr nahe) von $\frac{1}{6}P$, welche letztere auch die Zusammensetzungsfläche der Individuen liefert. Die hier abgebildeten Formen sind alle aus der Abhandlung G. vom Rath's entlehnt.

Fig. 1. $OP.\infty P.P.\infty P_2^3$; die gewöhnliche Form der seltenen einfachen Krystalle, in denen aber auch bisweilen statt des dihexagonalen Prismas das Deuteroprisma auftritt.

Fig. 2. Ein Contact-Zwilling der vorherigen Form, jedoch in solcher Stellung gezeichnet, dass diejenige Nebenaxe vertical steht, welcher die Zusammensetzungsfläche parallel ist; dazu die Horizontalprojection Fig. 2 a. Die beiden Flächen c und p bilden den Winkel $20'$; aus dem am schärfsten messbaren

Winkel $a' : a' = 162^{\circ} 30'$ hat *G. vom Rath* die Dimensionen der Grundform berechnet*).

Fig. 3. Ein in derselben Stellung gezeichneter Contact-Drilling der Form Fig. 4, d die Horizontalprojection Fig. 3 a; die beiden Flächen *c* bilden den Winkel $\omega = 70^{\circ} 40'$.

Fig. 4. Die Horizontalprojection eines Durchkreuzungs-Zwillings der Form Fig. 1.

Fig. 5. Die schiefe Projection eines Durchkreuzungs-Drillings der Form Fig. 1.

Spaltbarkeit basisch, nicht sehr deutlich; Bruch muschelrig. $H. = 7$, $G. = 2,282 \dots 2,326$; farblos, oder durch theilweise Verwitterung weiss; glasglänzen die Basis perlmutterglänzend; Doppelbrechung des Lichtes positiv, nach *Max Schultze* Chem. Zus. Kieselsäure bis 96 Procent, dazu etwas Thonerde und Magnesia, sowie Spur von Natron und Kali, was wohl daher rührt, dass die sehr kleinen Krystalle von der Gesteinsmasse nicht völlig zu trennen sind. V. d. L. unschmelzbar, mit *Sol* schmilzt das Pulver zu einer klaren Perle, und in einer kochenden gesättigten Lösung von kohlen saurem Natron löst es sich vollständig auf.

Dieses sehr interessante Mineral, welches uns eine zweite krystallinische Verkörperung der Kieselsäure vorführt, wurde zuerst von *G. vom Rath* in den Klüften eines trachytischen Gesteins vom Berge San Cristobal bei Pachuca in Mexico entdeckt bald darauf fand es *Sandberger* zugleich mit Quarz in den Drusenräumen des Trachytes vom Mont-Dore und vom Drachenfels, sowie *v. Lasaulx* in trachytischen Gesteine bei Alleret im Dép. Haute-Loire, und am Puy Capucin bei dem Bade Mont-Dore.

Anm. *G. Rose* hat durch Schmelzung von Adular mit Phosphorsalz, sowie Kieselpulver mit demselben Salze oder mit kohlen saurem Natron künstlich einfache Tridymitkrystalle dargestellt, auch gezeigt, dass sich die amorphe Kieselsäure ebenso wie der gepulverte Quarz durch starkes Glühen in ein Aggregat von Tridymit-Individuen verwandelt. Neuerdings machte er die Entdeckung, dass der Opal von Kosmütz, Kaschau und Zimapan, sowie der Cascholong aus Island und von Hüttenberg Kärnthner mit mikroskopisch kleinen Krystallen von Tridymit erfüllt sind, welche nach Auflösung des Opals in Kalihydrat zurückbleiben.

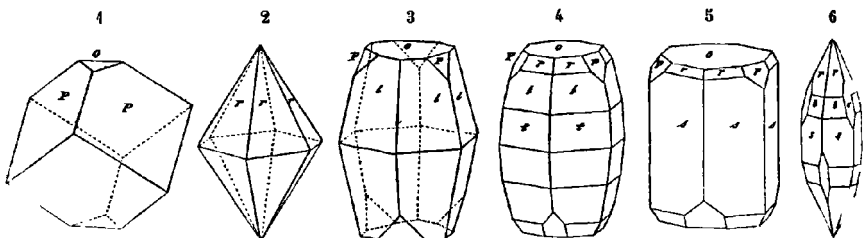
II. Classe. Erden und analoge Verbindungen.

1. Ordnung. Erden; Thonerde und Talkerde.

a. Erste Gruppe. Wasserfreie Erden.

7. Korund (Sapphir, Rubin, Smirgel).

Rhomboëdrisch, isomorph mit Eisenoxyd und Chromoxyd, ausgezeichnet durch das häufige und vorherrschende Auftreten vieler Deuteropyramiden und des Deuter-



prisma; $R (P) 86^{\circ} 4'$ nach *v. Kokscharow*, die gewöhnlich vorherrschenden Formen

*) Sollten die oben angegebenen Zwillingsachsen wirklich äquivalent sein, so würden die Dimensionen eine kleine Aenderung erleiden.
IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

sind ∞P_2 (s), OR (o), R und mehre Deuteropyramiden, besonders $\frac{1}{2}P_2$ (r), $\frac{3}{4}P_2$ (b), $4P_2$ (l) und $9P_2$ (t); der Habitus der Combinationen ist pyramidal, prismatisch oder rhomboëdrisch, wie aus den vorstehenden Figuren (S. 224) zu ersehen ist.

Fig. 1. $R. OR$; $o:P = 122^0 26'$.

Fig. 2. $\frac{1}{2}P_2$; Mittelkante = $122^0 22'$.

Fig. 3. $4P_2. OR.R$; Mittelk. von $l = 159^0 42'$, $l:o = 100^0 24'$.

Fig. 4. $9P_2. 4P_2. \frac{3}{4}P_2. OR.R$; die von v. Kokscharow nachgewiesene Pyramide $9P_2$ hat die Mittelkante = $170^0 40'$.

Fig. 5. $\infty P_2. OR. \frac{1}{2}P_2. R$.

Fig. 6. $\infty P_2. \frac{3}{4}P_2. \frac{1}{2}P_2. - 2R$.

Die Krystalle eingewachsen oder secundär lose, auch kleine Gerölle und Körner; derb in individualisirten Massen und in grosskörnigen, grobkörnigen bis feinkörnigen Aggregaten. Zwillingbildung nicht selten, nach einer Fläche von R , meist vielfach wiederholt mit lamellarer Form der Individuen. — Spaltb. rhomboëdrisch nach R und basisch, in sehr verschiedenen Graden der Vollkommenheit, oft eine Spaltungsfläche von R vollkommener als die beiden anderen; Bruch vollkommen muschelrig bis uneben und splitterig; $H. = 9$; $G. = 3, 9 \dots 4$. Farblos, zuweilen wasserhell und weiss, doch meist gefärbt, zumal blau (Sapphir), und roth (Rubin), auch verschiedentlich grau, gelb und braun, nicht selten mehrfarbig in einem und demselben Krystalle; Glasglanz, einige Var. auf OR Perlmutterglanz; pellucid, gewöhnlich in hohen und mittleren Graden, einige Var. mit einem sechsstrahlig sternförmigen Lichtschein, andere fast undurchsichtig; optisch einaxig, nach Breithaupt oft scheinbar zweiaxig. — Chem. Zus. Thonerde oder Alumina, $Al = Al_2O_3$, mit Beimischung von sehr wenig Eisenoxyd oder anderen Pigmenten. V. d. L. unschmelzbar und für sich unveränderlich; Borax löst ihn schwierig aber vollkommen zu einem klaren farblosen Glase auf; von Soda wird er gar nicht angegriffen; das feine Pulver wird, mit Kobaltsolution im Ox. F. stark erhitzt, schön blau. Säuren sind ohne Einwirkung; dagegen schmilzt er mit zweifach-schwefelsaurem Kali leicht zu einer im Wasser vollkommen löslichen Masse.

Man unterscheidet folgende Varietäten:

- a Sapphir (nebst Rubin und Salamstëin); eingewachsene, gewöhnlich aber lose, oft abgerundete, glatte Krystalle und krystallinische Körner von vollk. bis unvollk. Spaltbarkeit, muschelrigem Bruche, von blauen und rothen, oder anderen sehr reinen Farben und von höheren Graden der Pellucidität. — Ceylon, Miask, Slatoust und Kossoibrod, Kornilowsk bei Mursinsk, hier nach Zerrenner sehr häufig im Seifengebirge, bei Unionville in Pennsylvania, und anderweit in Nordamerika.
- b Korund und Diamantspath; eingewachsene, oft raube Krystalle und individualisirte Massen, deutlich spaltbar, trübe Farben und niedere Grade der Pellucidität. — Ceylon, China, Sibirien, Piemont.
- c Smirgel; klein- und feinkörnig zusammengesetzte Varietäten, derb und eingesprengt, blaulichgrau bis indigblau, oft mit Magneteisenerz gemengt. — Am Ochsenkopf bei Schwarzenberg in Sachsen, auf Naxos, in Kleinasien am Gumuchdagh, Chester in Massachusetts u. a. O.

Gebrauch. Sapphir und Rubin gehören mit zu den am meisten geschätzten Edelsteinen; das Pulver des Korundes, Diamantspathes und Smirgels aber liefert wegen seiner grossen Härte ein vorzügliches Schleifmaterial. Dieselbe Eigenschaft empfiehlt das Mineral zu Zapfenlägern für die Spindeln feiner Uhren; auch hat man die durchsichtigen farblosen Varietäten zu Linsen von Mikroskopen benutzt.

Anm. Nach Lawrence Smith ist der blaue Sapphir etwas härter als der Rubin, während der Korund und der Smirgel von beiden an Härte übertroffen werden. Das spec. Gewicht fand Derselbe

für Rubin und Saphir	4,06...4,08
für Korund	3,60...3,92
für Smirgel	3,74...4,31

welches letztere hohe Gewicht in beigemengtem Magneteisenerz begründet sein dürfte.

8. Periklas, Scacchi.

Tesseral, bis jetzt nur in sehr kleinen Oktaëdern und Hexaëdern oder in der Combination $O.\infty O\infty$; Spaltb. hexaëdrisch vollk. $H. = 6$; $G. = 3,674...3,75$; dunkelgrün, glasglänzend, durchsichtig. Chem. Zus. nach den Analysen von Scacchi und Damour: Magnesia mit etwas Eisenoxydul; v. d. L. ist er unschmelzbar, von Säuren wird er im pulverisirten Zustande aufgelöst. — Am Monte Somma bei Neapel.

b. Zweite Gruppe. Wasserhaltige Erden.

9. Hydrargillit, G. Rose (Gibbsit).

Monoklinisch nach Des-Cloizeaux, was auch v. Kokscharow bestätigte; $C = 87\ 47'$; die gewöhnlichen Formen erscheinen als kleine, scheinbar hexagonale Tafeln oder Säulen der Combination $OP.\infty P.\infty P\infty$, indem die klinodiagonale Seitenkante des Prismas ∞P fast 60° misst, und OP mit $\infty P\infty$ Winkel von $87^\circ\ 47'$ und $92^\circ\ 43'$ bildet. Auch kugelige und halbkugelige, radialfasrige, ganz wavelitähnliche, und körnig-schuppige Aggregate. — Spaltb. basisch, sehr vollk.; $H. = 2,5...3$; $G. = 2,34...2,39$; farblos, grünlichweiss bis lichtgrün, auch röhlichweiss und blaulichweiss gefärbt, Perlmutterglanz auf OR , ausserdem Glasglanz; durchscheinend; optisch-zwei-axig; nach Des-Cloizeaux liegen die optischen Axen bald in einer Normal-Ebene, bald in einer Parallel-Ebene des klinodiagonalen Hauptschnittes, während die spitze Bisectrix stets in den letzteren Hauptschnitt fällt; die Dispersion der Axen ist sehr stark. — Chem. Zus. nach Hermann, v. Kobell und v. Hauer $AlH^3 = Al^2O^3 + 3H^2O$, mit 65,5 Alumina und 34,5 Wasser; im Kolben geglüht giebt er viel Wasser; v. d. L. wird er weiss und undurchsichtig, blättert sich auf, leuchtet ausserordentlich stark, ohne jedoch zu schmelzen; mit Kobaltsolution wird er schön blau; in heisser Salzsäure oder Schwefelsäure löst er sich etwas schwierig auf. — An der Schischinskaja und Namskaja Gora bei Slatoust im Ural, Villa-rica in Brasilien, Richmond und Lenox in Massachusetts, mehrorts in New-York, Unionville in Pennsylvaniaen.

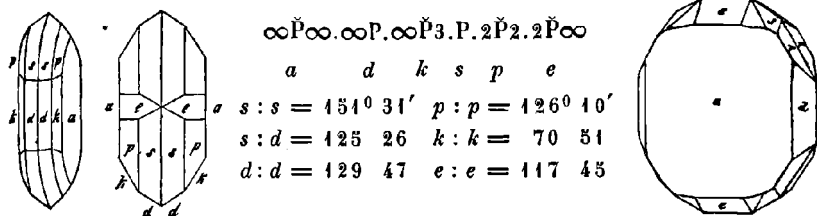
Anm. Dass nämlich der Gibbsit, von Richmond in Massachusetts, eine Varietät des Hydrargillites sei, ist in Uebereinstimmung mit Torrey's älterer Analyse, durch neuere Untersuchungen von Silliman, Smith und Brush vollkommen bestätigt worden dasselbe Resultat fand Al. Mitscherlich für den Gibbsit von Villa-rica in Brasilien, welcher jedoch in Säuren leicht löslich sein, und nach Haidinger rhombisch krystallisirt soll. Das von Hermann als Gibbsit beschriebene, und durch seine Analyse für einfach phosphorsaure Thonerde mit 8 Atom Wasser erkannte Mineral muss also wohl etwas ganz Anderes gewesen sein.

10. Diaspor, Haüy.

Rhombisch, nach Dufrénoy und Kenngott isomorph mit Göthit*); breite Säule mit vorherrschendem $\infty P\infty$, dazu $\infty P\ 429^\circ\ 47'$, ∞P^3 u. a. Prismen, an den Enden durch die meist gekrümmten Flächen der Grundform P , der Brachypyramide $2P^2$ sowie des Brachydoma $2P\infty$ begrenzt, wie es die nachstehende Figur und Horizontal-Projection eines Krystalles von Schemnitz zeigt; die dritte Figur giebt in anderer Ste-

*) Da wir das Spaltungsprisma als Protoprisma wählen, so tritt allerdings in den beiderseitigen Zeichen der Krystallformen der Isomorphismus nicht so entschieden hervor. G. Rath gab Beschreibung und Bilder der Krystalle von Campolungo.

lung nach *v. Kokscharow* das Bild eines Krystalles von Mramorskoi, in welchem ausser den Formen *a*, *d*, *s* und *e* auch die Makropyramide $\frac{2}{3}\bar{P}3$ (*r*) und die Brachypyramide $2P6$ (*x*) erscheint; die Winkel sind nach *v. Kokscharow* angegeben.



Gewöhnlich derb, in dünnchaligen und breitstängligen Aggregaten, auch in verworren fasrigen und blättrigen Aggregaten als Begleiter des Smirgels. — Spaltb. brachydiagonal, sehr vollk., prismatisch minder vollk.; sehr spröde; H. = 6; G. = 3,3...3,46; farblos, meist gelblichweiss und grünlichweiss, auch violettblau (äusserlich durch Eisenoxydhydrat gelblichbraun) gefärbt; sehr starker Perlmutterglanz auf $\infty\bar{P}\infty$; durchsichtig und durchscheinend, mit ausgezeichnetem Trichroismus; optisch-zweiaxig; die optischen Axen liegen im brachydiagonalen Hauptschnitte und bilden einen sehr grossen Winkel, die spitze Bisectrix fällt in die Brachydiagonale. — Chem. Zus. nach *Hess*, *Löwe*, *Damour* und *Mitscherlich* wesentlich $\text{AlH} = \text{Al}2\text{O}3 + \text{H}2\text{O}$, mit 15 Wasser und 85 Alumina; im Kolben giebt er erst wenig, bei Glühhitze jedoch mehr Wasser, er zerknistert wenig oder gar nicht (doch beobachtete *Berzelius* an einer Varietät, dass solche sehr heftig decrepitierte und in kleine, weisse glänzende Schuppen zerfiel); er ist unschmelzbar, wird aber mit Kobaltsolution geglüht schön blau; Säuren sind ohne Einwirkung, (Salzsäure entzieht ihm blos das oberflächlich färbende Eisenoxydhydrat); erst nach starkem Glühen wird er in Schwefelsäure auflöslich. Nach *Hermann* enthält der Diaspor vom Ural auch 5 bis 6 Procent Eisenoxyd und etwas Phosphorsäure. — Mramorskoi bei Kossobrod am Ural, Schemnitz in Ungarn, auch im Dolomit am Campolungo bei Faido mit Korund, zu Ephesus in Kleinasien und auf Naxos als Begleiter des Smirgels, Unionville in Pennsylvanien, hier nach *Lea* sehr schön, mit Margarit.

11. Brucit. Beudant (Talkhydrat).

Rhombödrisch, R 82° 22½' nach *Hessenberg*; auch $-\frac{1}{2}R$, 2R, $-\frac{1}{2}R$ und 0R, welche letztere Form meist vorherrscht, und eine tafelförmige Gestalt der Individuen bedingt; die Neigungswinkel der Rhomböderflächen gegen das Pinakoid sind für $-\frac{1}{2}R$ 149° 39', für R 149° 39', für 2R 105° 53' und für $-\frac{1}{2}R$ 98° 6'. Gewöhnlich derb in schaligen und stängligen Aggregaten. — Spaltb. basisch, sehr vollk.; mild, in dünnen Blättchen biegsam; H. = 2; G. = 2,3...2,4; farblos, graulich- und grünlichweiss; Perlmutterglanz auf 0R; halbdurchsichtig bis durchscheinend, optisch-einaxig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Fyfe*, *Bruce*, *Stromeyer*, *Wurtz*, *Smith* und *Brush*: $\text{M.H} = \text{MgO} + \text{H}2\text{O}$, mit 30 Wasser und 70 Magnesia (doch fand *G. Rose* stets etwas Kohlensäure); im Kolben giebt er Wasser, ist v. d. L. unschmelzbar, wird mit Kobaltsolution geglüht blassroth, und ist in Säuren leicht und vollkommen auflöslich. — Hoboken in New-Jersey, Lancaster und Texas in Pennsylvanien, Philipstad in Schweden, Insel Unst, Russland im Gouv. Orenburg, Predazzo in Tirol.

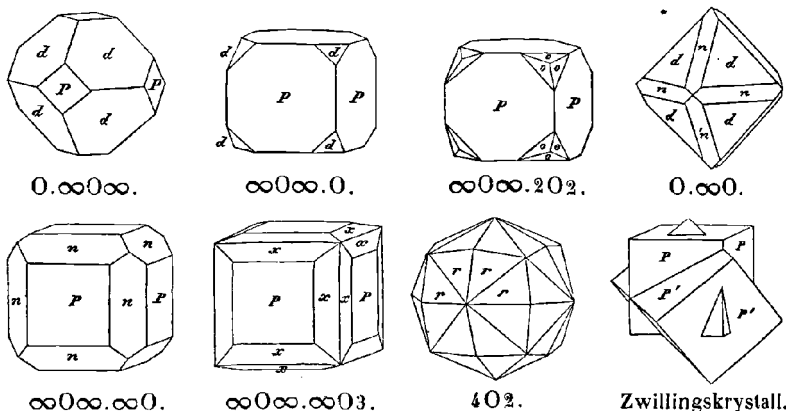
Anm. Der Nematolith, von Hoboken in New-Jersey, ein ganz asbestähnliches, in zartfasrigen, weissen oder bläulichen, seidenglänzenden Aggregaten vorkommendes Mineral, ist nach den Analysen von *Rammelsberg*, *Whitney* und *Wurtz* eine fasrige Varietät des Brucites, welche etwas Eisenoxydul enthält, auch bisweilen einige Procent Kohlensäure aufgenommen hat, daher sie *Connel* als ein sehr basisches Carbonat von Magnesia betrachtete.

2. Ordnung. Fluoride und Chloride.

a. Erste Gruppe. Wasserfreie Verbindungen.

42. Fluorit oder Flussspath (Fluss).

Tesseral; die am häufigsten vorkommende Form¹ ist $\infty O\infty$, nächst dem O und ∞O ; doch finden sich, namentlich in Comb. noch viele andere Formen, besonders verschiedene Tetrakishexaëder ∞On (Fig. 4 und 5 S. 12), welche meist, wie in nachstehender Figur 6, am Hexaëder erscheinen, die Ikositetraëder $2O2$ und $3O3$ (Fig. 11 u. 12 S. 13), und mehre Hexakisoktaëder (zumal $4O2$); die folgenden Figuren stellen mehre am Fluorite vorkommende Combinationen dar. Die Krystalle sind oft gross und sehr schön und regelmässig gebildet, bisweilen durch partielle Ausbildung des Tetrakishexaëders $\infty O3$ auf eigenthümliche Weise defiguriert^{*)}; einzeln aufgewachsen oder in Drusen und Gruppen versammelt, welche letztere oftmals eine, aus lauter kleinen Hexaëdern aufgebaute andere Krystallform darstellen; Zwillingskrystalle nicht selten,



zumal an den hexaëdrischen Formen, wie Fig. 134 S. 69 und die vorstehende letzte Figur; auch derb in grosskörnigen und stängligen Aggregaten, endlich als dichter und erdiger Fluorit. — Spaltb. oktaëdrisch, vollk., daher der muschelige Bruch nur selten sichtbar ist; spröde, $H. = 4$; $G. = 3,1 \dots 3,2$; das Normalgewicht bestimmte *Kennigott* an 60 Varietäten = 3,183, mit den Grenzen 3,1547...3,1988; farblos und bisweilen wasserhell, aber gewöhnlich gefärbt in sehr manchfaltigen und schönen gelben, grünen, blauen und rothen, auch weissen und grauen Farben, unter denen zumal violettblau, weingelb, honiggelb, lauchgrün, smaragdgrün häufig vorkommen; nicht selten zweierlei Farben vereinigt, indem ein und derselbe Krystall nach aussen und innen verschieden gefärbt ist; Glasglanz, pellucid in allen Graden, fast alle Var. phosphoresciren in der Hitze (*Chlorophan*), büssen aber nach *Kennigott* durch Glühen ihre Farbe ein, und werden wasserhell, wobei sie einen ganz kleinen Gewichtsverlust erleiden. Nach *Wyrouboff* soll die Farbe der Fluorite in einer ihrer Substanz beigemengten Kohlenwasserstoff-Verbindung begründet sein, durch deren Zersetzung die Phosphorescenz entsteht, welche sonach keine Eigenschaft des Fluorcalciums ist, damit stimmt auch die von *Bohn* ausgesprochene Ansicht vollkommen überein. —

^{*)} Ueber diese, unter anderen bei Zschopau in Sachsen vorkommenden Defigurationen siehe mein Lehrbuch der Krystallographie, B. II, 1850, S. 478 f. und *Grailich*, Krystallographisch-optische Untersuchungen, 1858, S. 72. Die schönen und formenreichen Krystalle von *Kongsberg* sind von *G. Rose* und *Hessenberg* beschrieben worden.

Chem. Zus. $\text{CaF} = \text{CaF}_2$, mit 48,1 Fluor und 51,9 Calcium*); v. d. L. zerknistert er oft stark, phosphorescirt und schmilzt in dünnen Splintern unter Röthung der Flamme zu einer unklaren Masse, welche in stärkerem Feuer unsmelzbar wird, und sich dann wie Kalkerde verhält; mit Gyps schmilzt er zu einer klaren Perle, welche nach der Abkühlung unklar erscheint; schmilzt man das Pulver mit vorher geschmolzenem Phosphorsalze im Glasrohre, so entweicht Flusssäure; von concentrirter Schwefelsäure wird er unter Entwicklung von Flusssäure vollständig zersetzt, von Salzsäure und Salpetersäure etwas schwer aufgelöst. — Häufig vorkommendes Mineral: auf den Zinnerzlagertstätten in Sachsen, Böhmen und Cornwall; auf Silbergängen, Freiberg, Gersdorf, Marienberg, Annaberg, Kongsberg, hier sehr schön; auf Bleigängen in Derbyshire, Cumberland und Northumberland, Beeralstone in Devonshire; derber Fluorit bildet mächtige Gänge, Stollberg am Harze, Steinbach in Meiningen, sowie zwischen Gabas und Penticosa in den Pyrenäen.

Gebrauch. Die schön gefärbten, stark durchscheinenden, grosskörnigen und stängligen Varietäten des Fluorites werden in England zu allerlei Ornamenten und Utensilien (*spar-ornaments*) verarbeitet und lieferten vielleicht schon den Alten das Material für die *vasa murrhina*. Als Flussmittel benutzt man ihn bei metallurgischen Processen und in der Probirkunst, woher auch der Name Flussspath rührt. Endlich dient er zur Darstellung der Flusssäure, zum Aetzen des Glases und bei der Bereitung gewisser Glasuren und Emails.

Anm. 1. Bei Wölsendorf, südlich von Nabburg in Baiern, kommt gangförmig im Granit ein schwarzblauer Fluorit vor, welcher bei dem Schlagen und Zerreiben einen auffallenden Geruch nach unterchloriger Säure entwickelt, gerade wie Chlorkalk. *Schafhäutl*, welcher ihn zuerst unter dem Namen *Stinkfluss* beschrieb, glaubte wirklich einen Gehalt an Chlorkalk nachgewiesen zu haben. *Schönbein* hatte anfangs dieselbe Ansicht; später jedoch findet er die Ursache des Geruches in einem Gehalte von Antozon. Dagegen erklärt *Wyrouboff*, dass kein Antozon vorhanden sei, und dass der Geruch durch eine innig beigemengte Kohlenwasserstoff-Verbindung bedingt werde, welche nur 0,02 Procent beträgt, und durch Aether extrahirt wird. Auch im Staate Illinois und in Grönland sollen stinkende Varietäten von Fluorit vorkommen.

Anm. 2. Ein Gemeng von feinkörnigem oder erdigem blauem Fluorit mit Mergel, vom Bache Ratofka im Gouvernement Moskau, hat man *Ratofkit* genannt.

Anm. 3. Die Fluoritkrystalle enthalten bisweilen Einschlüsse, noch häufiger aufstehend viele kleine Krystalle von Kupferkies, Pyrit, Markasit, Bleiglanz u. a. Mineralien.

Anm. 4. Aehnlich dem Fluorite ist der sehr seltene *Yttrocerit*. Derselbe erscheint derb in kleinen, krystallinisch-körnigen Aggregaten und als Ueberzug; zeigt unvollkommene Spaltb. nach einem tetragonalen Prisma; hat $H. = 4 \dots 5$; $G. = 3,4 \dots 3,5$; ist violblau in das Graue und Weisse geneigt, schwach glänzend, besteht wesentlich aus Fluorcalcium mit Fluorcerium und Fluoryttrium, und findet sich zu Finbo und Broddbo bei Fahlun, auch bei Amity in New-York und in Massachusetts.

Anm. 5. *Sella* nennt *Strüver* ein tetragonal, ähnlich dem Skapolithie krystallisirendes und spaltendes, farbloses Mineral, von $H. = 5$, $G. = 2,972$, welches nach vorläufigen Versuchen Fluor-Magnesium ist, und am Gletscher von Gerbulaz unweit Moutiers in einem Anhydritlager vorkommt. Der Name ist diesem Minerale zu Ehren des ausgezeichneten Mineralogen und Staatsmannes *Sella* gegeben worden.

13. Kochsalz (Steinsalz, Seesalz).

Tesseral, fast immer $\infty O \infty$, selten O oder die Flächen anderer Formen; meist in körnigen und fasrigen Aggregaten, welche letzteren in trümer- und plattenförmigen Gestalten auftreten, auch derb und eingesprengt. — Spaltb. hexaëdrisch, sehr vollk., Bruch muschelrig; spröde in geringem Grade; $H. = 2$; $G. = 2,1 \dots 2,2$. Farblos, aber

** *Prat* hat in *Comptes rendus*, t. 65, p. 345 u. 514 die ganz neue, jedenfalls noch der Bestätigung bedürftige Ansicht aufgestellt, dass der Fluorit aus einem Atom Fluorcalcium und einem Atom Kalkoxide besteht.

oft roth, gelb, grau, selten blau oder grün gefärbt; die blaue Farbe verschwindet nach *Kenngott* durch Glühung; Glasglanz, pellucid; Geschmack rein salzig; nach *Melloni* diatherman in höherem Grade, als irgend ein anderer Körper. — Chem. Zus. im reinsten Zustande $\text{NaCl} = \text{NaCl}$, mit 64 Chlor und 39 Natrium; oft mehr oder weniger durch beigemengte Salze verunreinigt, wie denn namentlich das in Vulkanen und Lavaströmen durch Sublimation gebildete Salz nach *G. Bischof* immer viel Chlorkalium enthält. Im Wasser ist es leicht auflöslich, in feuchter Luft zerfließt es allmählig; im Kolben zerknistert es (einige Var. auch bei der Auflösung im Wasser, in Folge mechanisch eingeschlossener verdichteter Gase, sog. Knistersalz); auf Kohle schmilzt es und verdampft in sehr starker Hitze; im Platindraht geschmolzen färbt es die Flamme röthlichgelb und, nach Zusatz von etwas Phosphorsalz mit Kupferoxyd, schön blau.

Das Kochsalz, ein sehr verbreitetes und äusserst wichtiges Mineral, bildet theils als Steinsalz mit Salzthon, Anhydrit und Gyps mächtige Lager und Stöcke in mehren Gebirgsformationen, andertheils Efflorescenzen der Erdoberfläche, welche oft weite Landstriche überziehen (Steppen am Kaspisee, mehre Wüsten Afrikas, Chile; auch findet es sich als Sublimat in den Klüften mancher Lavaströme, sowie an den Kraterwänden mehrer Vulkane. Aufgelöst kommt es in Quellen, in manchen Landseen (Südrussland) und im Meere vor, aus welchen letzteren es als Seesalz und Meersalz gewonnen wird.

Gebrauch. Bekannt ist die allgemeine Benutzung des Kochsalzes als Würze der Speisen, zum Einsalzen von Fleisch und Fischen, als Viehsalz und Düngmittel. Man benutzt es ferner zur Darstellung der Salzsäure, des Salmiaks, als Arzneimittel, als Zuschlag bei vielen metallurgischen Arbeiten, bei der Glas- und Seifenfabrikation, zu Glasuren und mancherlei anderen technischen Zwecken.

Anm. 1. Der *Martinsit Karsten's* von Stassfurt ist ein Gemeng von 90,7 Kochsalz mit 9,3 Kieserit.

Anm. 2. *Sylvin* nannte *Beudant* das sog. Digestivsalz des *Sylvius*, welches wesentlich Chlorkalium ist, ausserdem aber fast in allen seinen Eigenschaften und selbst in dem diathermanen Vermögen (wie *Magnus* und *Knoblauch* gezeigt haben) mit dem Kochsalze übereinstimmt ($G. = 1,9...2$). Dasselbe findet sich als vulkanische Sublimat am *Vesuv*, aber auch in Steinsalzlageren, wie denn schon *Vogel* im Steinsalz von Berchtesgaden und Hallein kleine Quantitäten von Chlorkalium auffand, und das vulkanische Steinsalz oft sehr reich daran ist. Bei Stassfurt kommt in prächtigen Krystallen der Comb. $\infty\text{O}\infty\text{O}$ reines Chlorkalium vor, für welches *Heintz* und *Girard* den Namen *Hövelit* vorschlugen.

14. Salmiak.

Tesseral, O und 3O_3 , sowie andere Icositetraëder, selten das Hexakisoktaëder $3\text{O}\frac{3}{2}$, auch Combinationen mit $\infty\text{O}\infty$, ∞O und 3O_3 , welche letztere Form oft als ditetragonale Pyramide, bisweilen auch, in Folge einer sehr merkwürdigen anomalen Gestaltung, als tetragonales Trapezoëder ausgebildet ist; auch kommen mehr oder weniger langgestreckte, scheinbar rhomboëdrische Combinationen vor, welche durch die einseitige Verlängerung von Icositetraëdern nach einer trigonalen Zwischenform entstanden sind; in Krusten, Stalaktiten, und als erdiger und mehliges Beschlag. — Spaltb. oktaëdrisch, unvollk., Bruch muschelig; mild und zäh; $H. = 1,5...2$; $G. = 1,5...1,6$. Farblos, doch oft gelb und selbst braun gefärbt; Geschmack stechend salzig. — Im reinen Zustande $\text{NH}_3 + \text{HCl}$, salzsaures Ammoniak, mit 32 Percent Ammoniak, oder auch Chlor-Ammonium $= \text{NH}_4\text{Cl}$; im Wasser leicht auflöslich; im Kolben vollständig zu verflüchtigen, mit Soda starken Ammoniakgeruch entwickelnd; auf Platindraht mit kupferoxydhaltigem Phosphorsalz geschmolzen färbt es die Flamme schön blau. — Auf Klüften und Spalten vulkanischer Kratere und mancher Lavaströme, *Vesuv*, *Solfatara*, *Aetna*, auch in Brandfeldern und brennenden Halden mancher Ste-

koblengebirge, wie z. B. bei Oberhausen, unweit Ruhrort, von wo *Deicke*, und bei Hänichen unweit Dresden, von wo *Groth* Krystalle beschrieben hat.

Gebrauch. Beim Verzinnen und Löthen der Metalle, zum Schmelzen des Goldes, zur Bereitung des Königswassers und Ammoniaks, als Beize des Schnupftabaks, in der Färberei und als Arzneimittel.

b. Zweite Gruppe. Wasserhaltige Verbindungen.

45. Carnallit, *H. Rose*.

Rhombisch, nach *Hessenberg's* Messungen an Krystallen, welche sich aus der abtrüfelnden Lauge im Schoosse der Erde gebildet hatten; Mittelkante der Grundpyramide $P = 107^{\circ} 20'$, des Brachydomas $2P\infty = 108^{\circ} 27'$, Prisma $\infty P = 118^{\circ} 37'$; die Krystalle, an welchen nicht nur diese Formen, sondern auch $2P$, $4P\infty$, $\infty P\infty$, $0P$ und andere ausgebildet sind, erscheinen auffallend wie hexagonale Combinationen, indem mit jeder Pyramide mP das entsprechende Brachydoma $2mP\infty$ im Gleichgewichte ausgebildet ist. Auf seiner Lagerstätte findet sich das Mineral nur derb, in grosskörnigen Aggregaten; Bruch muschelrig; G. = 1,60 nach *Reichardt*, stark glänzend, doch durch die Feuchtigkeit matt werdend; wenn rein, farblos, gewöhnlich aber mehr oder weniger roth gefärbt durch die Beimengung vieler mikroskopischer Schuppen von Eisenglimmer oder Göthit. Optisch-zweiaxig, nach *Des Cloizeaux*; die optischen Axen liegen im brachydiagonalen Hauptschnitte und bilden einen grossen Winkel, die spitze Bisectrix ist parallel der Brachydiagonale, die Doppelbrechung sehr stark. — Chem. Zus. nach den Analysen von *H. Rose*, *v. Oesten*, *Siewert* und *Reichardt* wesentlich $2MgCl + KCl + 12H$, oder $MgCl^2 + KCl + 6H^2O$, mit 39 Wasser, 34,2 Chlormagnesium und 26,8 Chlorkalium; doch wird meist etwas Kalium durch Natrium ersetzt, auch enthält er organische Substanz sowie mikroskopische Krystalle von Anhydrit und Quarz. An der Luft zerfliesst er; im Wasser ist er sehr leicht auflöslich, und v. d. L. leicht schmelzbar. Nach *Erdmann* enthält er auch Spuren von Rubidium und Cäsium. — Wird bei Stassfurt in bedeutenden Quantitäten gefunden, gewonnen und in den Handel gebracht; findet sich auch bei Kalusz in Galizien und bei Maman in Persien.

Anm. 1. Nach *Ad. Göbel* kommt nämlich im Steinsalze zu Maman (im südöstlichen Theile von Aderbeidjan in Persien) ziegelrother Carnallit in runden, erbsen- bis kopfgrossen Concretionen vor; dass er jedoch, ebenso wie jener von Stassfurt, eine organische Gallertsubstanz enthalte, diess ist von *Fritzsche* widerlegt worden.

Anm. 2. Tachyhydrit nannte *Rammelsberg* ein gleichfalls bei Stassfurt vorkommendes salzähnliches Mineral. Dasselbe krystallisirt nach *Des-Cloizeaux* rhomboëdrisch, bildet im dichten Anhydrite rundliche Massen, ist wenigstens nach zwei Richtungen deutlich spaltbar, wachs- bis honiggelb gefärbt, durchsichtig bis durchscheinend, optisch-einaxig und zerfliesst sehr bald an der Luft, was durch den Namen ausgedrückt werden soll. Seiner chemischen Zusammensetzung nach ist es dem Carnallite ganz ähnlich, nur wird das Kalium durch Calcium ersetzt, so dass die Formel $2MgCl + CaCl + 12H$ oder $2MgCl^2 + CaCl^2 + 12H^2O$ wird, und 41,8 Procent Wasser, 36,8 Chlormagnesium, 21,4 Chlorcalcium vorhanden sind.

III. Classe. Haloide.

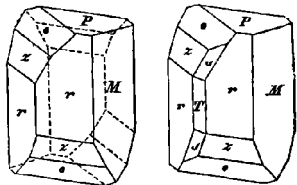
1. Ordnung. Wasserhaltige Haloide.

a. Borate.

46. Tinkal, *Hausmann* (Borax).

Monoklinisch, $C = 73^{\circ} 25'$, $\infty P 87^{\circ} 0'$, $P 122^{\circ} 34'$; auffallend isomorph mit Pyroxen; gewöhnliche Combination $\infty P, \infty P\infty, \infty P\infty, 0P.P$. Die nachstehenden

Figuren zeigen ein paar andere Combinationen. Die Form der Krystalle ist meist breit und kurz säulenförmig. Zwillingkrystalle nicht selten, Zwillingsenebene $\infty P\infty$, ganz wie Pyroxen.



$\infty P\infty . \infty P\infty . 0P . P . \infty P . 2P . 4P\infty$.

$M \quad T \quad P \quad o \quad r \quad z \quad s$
 $P : r = 101^{\circ} 20'$, $P : o = 139^{\circ} 30'$
 $M : T = 90 \quad 0$, $M : r = 133 \quad 30$
 $o : o' = 122 \quad 34$, $z : z' = 96 \quad 40$

Spaltb. prismatisch nach ∞P , leichter klinodiagonal; Bruch muscheliger; spröde in sehr geringem Grade, H. = 2...2,5; G. = 1,7...1,8. Farblos, aber meist gelblich-, grünlich-, graulichweiss gefärbt; Fettglanz, pellucid. Optisch-zweiachsig; die optischen Axen liegen in einer Normal-Ebene des klinodiagonalen Hauptschnittes welche nach derselben Richtung einfällt wie die Basis und gegen die Hauptaxe in Mittel 56° geneigt ist; die Bisectrix ist der Orthodiagonale parallel. Geschmack schwach süsslich-alkalisch. — Zweifach borsaures Natron mit 47,1 Procent Wasser, 16,3 Natron und 36,6 Borsäure; also $\text{Na}\text{B}^2 + 10\text{H}$ oder $\text{Na}^2\text{O} \cdot 2\text{B}^2\text{O}^3 + 10\text{H}^2\text{O}$; doch meist verunreinigt durch seifenartige oder fette Materie; zerspringt bei schneller Erhitzung; v. d. L. bläht er sich stark auf, wird schwarz und schmilzt endlich zu einer klaren farblosen Perle, indem er die Flamme röthlichgelb färbt. Mit Schwefelsäure befeuchtet, sowie mit Flussspath und schwefelsaurem Kali geschmolzen, färbt er die Flamme grün. Löst sich in 12 Th. kaltem Wasser. Nach Sullivan hält der Tinkal zuweilen über 2 Procent Phosphorsäure. — In losen Krystallen und krystallinischen Körnern an den Ufern mehrerer Seen in Tibet, sowie nach Veatch in grossen Krystallen auf dem Boden eines seichten Sees in Californien.

Gebrauch. Zur Darstellung des gereinigten Borax, welcher als Flussmittel, bei Bereitung feiner Gläser und Emails, und als Arzneimittel dient.

17. Hydroboracit, Hess.

Krystallinisch, bis jetzt von unbekannter Form; derb in strahligblättrigen Massen, fast wie blättriger Gyps; H. = 2; G. = 1,9...2; weiss, stellenweise röthlich durchscheinend. Chem. Zus. nach den Analysen von Hess: $\text{Ca}^2\text{B}^3 + \text{Mg}^2\text{B}^3 + 12\text{H}$ mit 26,2 Wasser, 50,5 Borsäure, 13,6 Calcia und 9,7 Magnesia; im Kolben giebt es Wasser; v. d. L. schmilzt er leicht zu einem klaren farblosen Glase, wobei sich die Flamme grün färbt; an kochendes Wasser giebt er etwas borsaure Magnesia ab; in erwärmter Salzsäure und Salpetersäure löst er sich leicht auf. — Am Kaukasus von unbekanntem Fundorte; auch bei Stassfurt.

Anm. 1. Nahe verwandt mit dem Hydroboracit ist der Hydroborocalcit oder Hayesin, ein in der Ebene von Iquique mit Natronsalpeter und Glauberit vorkommendes Mineral, welches zarte, schneeweisse Krystallnadeln bildet, nach Hayes aus 35 Wasser, 46 Borsäure und 19 Kalkerde besteht, und daher nach der Formel $\text{Ca}\text{B}^2 + 6\text{H}$ zusammengesetzt ist. — Ein anderes, specifisch wohl kaum verschiedenes Mineral, welches sich ebenfalls bei Iquique in Peru, in weissen knolligen Massen filzig feinfaseriger Zusammensetzung und vom spec. G. = 4,8 findet, zuerst von Ulex später auch von Rammelsberg analysirt und von Letzterem mit dem Namen Boronatrocalcit belegt worden ist, zeigt in seiner chemischen Constitution eine grosse Analogie mit dem Hydroborocalcit, indem es, zufolge Rammelsberg's Analyse, nach der Formel $2\text{Ca}\text{B}^2 + \text{Na}\text{B}^2 + 18\text{H}$ zusammengesetzt ist, welcher 35,33 Wasser, 45,66 Borsäure, 12,24 Calcia und 6,80 Natron entsprechen; Kraut und Lunge haben etwas andere Resultate, welche aber nur wenig von dem vorstehenden abweichen. An der Oberfläche sind die Knollen mit etwas Kochsalz sowie mit ein wenig Gyps und

Glaubersalz gemengt; sein Pulver ist in kochendem Wasser schwer, in verdünnter Salzsäure oder Salpetersäure leicht löslich.

Anm. 2. Tinkalzit nennt *Kletznisky* ein dem Boronatrocalcit sehr nahe stehendes Mineral, welches von der Westküste Afrikas unter dem Namen Rhodizit in den Handel gebracht wird. Dasselbe bildet kleine Knollen bis zu 2 Loth im Gewicht, ist radialfaserig, blendendweiss, hat $H. = 1,5$, $G. = 1,92$, ist im Wasser theilweise, in Essigsäure vollständig auflöslich, und besteht wesentlich aus borsäurem Kalke und borsäurem Natron nebst Wasser, jedoch in anderen Verhältnissen, als der Boronatrocalcit. *Phipson* untersuchte eine Varietät aus Peru, welche in ihren Eigenschaften mit jener aus Afrika ganz übereinstimmt, und auch sehr nahe dieselbe chem. Zus. zeigt.

Anm. 3. Szajbelyit nannte *Peters* ein, in sehr kleinen radialfaserigen Kugeln innerhalb des körnigen Kalksteins von Rézbánya vorkommendes Mineral, welches nach einer Analyse von *A. Stromeyer* wesentlich aus 38,35 Borsäure, 54,65 Magnesia und 7,0 Wasser besteht. Die Kugeln umschliessen in ihrer Mitte wasserhelle Körnchen, welche, bei übrigens analoger Zusammensetzung, 12,4 Procent Wasser enthalten.

b. Nitrate.

18. Kalksalpeter (Nitrocalcit).

Dieses Salz bildet weisse oder graue, flockige Efflorescenzen in den Kalksteinhöhlen von Kentucky in Nordamerika, und entspricht nach der Analyse von *Shepard* sehr nahe der Formel $\text{Ca}\ddot{\text{N}} + \text{H}$, mit 10 Procent Wasser. Nach *Hausmann* dürfte ein grosser Theil des gewöhnlichen, als Efflorescenz gebildeten sog. Kehrsalpeters hierher gehören.

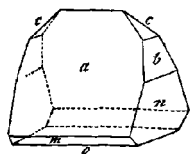
Anm. Der Magnesiumsalpeter oder Nitromagnesit findet sich zugleich mit dem vorigen in ähnlichen Formen und unter ähnlichen Verhältnissen, und ist angeblich $\text{Mg}\ddot{\text{N}} + \text{H}$. Auch er dürfte einen Theil des sogenannten Kehrsalpeters bilden.

Gebrauch. Wo sich der Kalksalpeter und Magnesiumsalpeter in grösserer Menge finden, da werden solche durch Zusatz von Kalisalzen zur Darstellung von Kalisalpeter benutzt.

c. Phosphate.

19. Struvit, Ulex.

Rhombisch, jedoch ausgezeichnet hemimorphisch, bisweilen auch hemiëdrisch; eine der gewöhnlichsten Krystallformen ist die hier abgebildete, in welcher am oberen Ende



die Flächen	am unteren Ende dagegen die Flächen
$a = \overset{\circ}{\text{P}}\infty 63^{\circ} 7'$	$m = \frac{1}{3}\overset{\circ}{\text{P}}\infty 123^{\circ}$
$c = \overset{\circ}{\text{P}}\infty 95^{\circ} 0'$	$o = 0\text{P}$
$b = 4\overset{\circ}{\text{P}}\infty 30^{\circ} 32'$	
$n = \infty\overset{\circ}{\text{P}}\infty$	

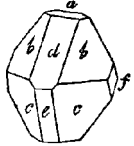
ausgebildet sind. Die Krystalle kommen meist vollständig, doch am unteren Ende etwas unregelmässig ausgebildet vor; Spaltb. brachydiagonal, ziemlich vollkommen; $H. = 1,5 \dots 2$; $G. = 1,66 \dots 1,75$; farblos, meist gelb oder lichtbraun gefärbt, glasglänzend, halbdurchsichtig bis undurchsichtig; nach *Hausmann* polar-thermoelektrisch. Chem. Zus. wasserhaltiges Phosphat von Magnesia und Ammoniak. — Vorkommen in einer Mooreerde unter der Nikolaikirche in Hamburg, in den Abzugscanälen der Kaserne in Dresden, im Guano an den Küsten Afrikas, daher auch Guanit genannt.

Anm. 1. Nach *Kenngott* würde der Struvit nicht zu den eigentlichen Mineralien zu rechnen sein; seiner merkwürdigen Eigenschaften wegen haben wir ihn einstweilen noch hier aufzuführen, zu können gemengt

Anm. 2. Lüneburgit nennt *Noellner* ein bei Lüneburg innerhalb der Gypsmergel in platten Knollen von faseriger und erdiger Textur vorkommendes Mineral welches wesentlich ein Hydrat von phosphorsaurer Magnesia ist, aber auch über 12 Procent Borsäure enthält.

20. Lazulith, Karsten (Blauspath).

Monoklinisch, nach den Bestimmungen von *Priifer*; $C = 88^{\circ} 2'$, $\infty P 94^{\circ} 30'$



— P.P. — $P\infty.P\infty.0P.\infty P\infty.$

$b\ c\ d\ l\ a\ f$

$b : b = 100^{\circ} 20'$ $d : a = 121^{\circ} 23'$

$c : c = 99\ 40$ $l : a = 118\ 24$

$b : c = 135\ 25$ $d : b = 140\ 10$

$P (c) 99^{\circ} 40'$, — $P (b) 100^{\circ} 20'$
 $P\infty (l) 30^{\circ} 22'$, — $P\infty (d) 29^{\circ} 25'$
 — $\frac{1}{2}P 115^{\circ} 30'$. Die bestehende Fi-
 gur stellt eine der einfachsten Com-
 binationen dar; andere sind z. Th
 sehr complicirt; der allgemeine Ha-
 bitus der Krystalle ist theils pyra-

midal durch P und — P, theils tafelförmig, wenn 0P, theils säulenförmig, wenn d Hemipyramide — P (b) sehr vorwiegend ausgebildet ist; doch kommen deutliche un schön ausgebildete Krystalle äusserst selten vor; zu den schönsten gehören die vollständig ausgebildeten, in Quarzit eingewachsenen Krystalle aus Georgia; gewöhnlich findet sich der Lazulith nur derb oder eingesprengt, in individualisirten Parteeen und in körnigen Aggregaten. *Priifer* beschreibt auch Zwillingkrystalle; die Zwillingsebene ist die Fläche $\infty P\infty$, und die Zwillinge bestehen aus zwei symmetrischer Hälften, welche einen scheinbar einfachen Krystall bilden; weit seltener sind Zwi- linge nach einer Fläche der Pyramide — $\frac{2}{3}P$. — Spaltb. prismatisch nach ∞P , unvol- kommen, Bruch uneben und splittrig; H. = 5...6; G. = 3,0...3,12; eigentlich farblos aber fast immer blau gefärbt, indigoblau, berlinerblau, smalteblau bis blaulichweiss Strich farblos; Glasglanz; in Kanten durchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analy- sen von *Fuchs*, *Rammelsberg*, *Smith* und *Brush*: wasserhaltige Verbindung von Alum- niophosphat mit Magnesia-Eisenoxydul-Phosphat, doch in noch nicht ganz überein- stimmenden Verhältnissen: die Zusammensetzung wird nach *Rammelsberg* ungefähr durch die Formel $Al^2P^2 + R^2P^2 + 2H$ oder auch $(Al^2O^3 + RO) P^2O^5 + H^2O$ repräsentirt welche 6 Wasser, 46,9 Phosphorsäure, 33,9 Alumina und 13,2 Magnesia verlangt die Formel $Al^2O^3 + R^2P^2 + 2H$ würde 5,7 Wasser, 44,1 Phosphorsäure, 31,7 Alum- inia und 18,5 Magnesia (und Eisenoxydul) erfordern, womit die Analysen von *Smith* und *Brush* ziemlich übereinstimmen; der Wassergehalt beträgt 5,6 — 6,9 Procent der dunkelblaue Lazulith hält 6 — 10 Procent, der hellblaue sogenannte Blauspath nur 1 — 3 Procent Eisenoxydul. Im Kolben giebt er Wasser und entfärbt sich, wird jedoch, mit Kobaltsolution geglüht, wieder blau; auf Kohle schwillt er an, wird etw- blasig, schmilzt aber nicht; die Flamme färbt er schwach grün; von Säuren wird er nur wenig angegriffen, nach vorgängigem Glühen aber fast gänzlich aufgelöst. — Neu- stadt und Werfen in Oesterreich, Fischbacher Alpe und Krieglach in Steiermark, Horrsjöberg in Wermland, Sinclair-County in Nordcarolina, hier mit Cyanit in grosser Menge, am Graves Mountain in Lincoln-County in Georgia, in Quarzit oder Itakolum reichlich eingewachsen.

21. Kalait, Fischer (richtiger Kallait, Türkis).

Amorph; in Trümmern und Adern, nierförmig, stalaktitisch, als Ueberzug, au- derb und eingesprengt und in kleinen Geröllen; Bruch muschelig bis uneben; H. = 6 G. = 2,62...2,8; himmelblau bis spangrün, auch zuweilen pistaz- oder apfelgrün Strich grünlichweiss; sehr wenig glänzend; undurchsichtig bis schwach kantendur- scheinehend. Chem. Zus. nach den Analysen von *John* und *Hermann*: $Al^2P^2 + 5H$ oder auch $2Al^2O^3.P^2O^5 + 5H^2O$, mit ein wenig Kupfer- und Eisenoxyd-Phosphat gemengt die Formel erfordert 20,5 Wasser, 32,5 Phosphorsäure und 47 Alumina; doch ist die Zusammensetzung nicht in allen Varietäten übereinstimmend, und nament-

scheint der grüne Kalait ein sehr verschiedentlich gebildetes Gemeng zu sein; im Kolben giebt er Wasser, zerknistert heftig und wird schwarz; die Flamme färbt er grün, er ist übrigens unschmelzbar, giebt mit Borax und Phosphorsalz die Reactionen auf Kupfer und Eisen, und löst sich in Säuren auf. — Der orientalische Türkis findet sich bei Mesched, nordwestlich von Herat im Kieselschiefer, auch im Megarathale am Sinai mit schaligem Brauneisenerze auf Klüften eines Porphyr; andere, weniger schöne Varietäten bei Jordansmühle in Schlesien, bei Oelsnitz in Sachsen, in den Cerillos-Bergen in Mexico und a. a. O.

Gebranch. Der Kalait liefert in seinen himmelblauen Varietäten den unter dem Namen Türkis bekannten Edelstein, welcher zu mancherlei Schmucksachen verarbeitet wird. Vieles, was als Türkis in den Handel kommt, ist jedoch nicht Kalait, sondern blau gefärbtes fossiles Elfenbein.

Anm. *Blomstrand* untersuchte mehre Mineralien von der auflässigen Grube bei Westanå in Schonen, und erkannte dabei drei verschiedene Thonerde-Phosphate, nämlich *Berlinit* = $2\text{AlP} + \text{H}$, *Trolleit* = $\text{Al}_4\text{P}^3 + 3\text{H}$, und *Angelith* = $\text{Al}_2\text{P} + 3\text{H}$; ausserdem noch ein paar andere Mineralien, welche neben Thonerde-Phosphat auch Kalkerde-Phosphat enthalten. *Journal für prakt. Chemie*, B. 105, 1868, S. 338.

22. Variscit, *Breithaupt*.

Amorph; nierförmige Ueberzüge und Trümer bildend; Bruch muschelrig, bisweilen uneben; etwas spröde, fühlt sich fettig an; H. = 5; G. = 2,34...2,38; apfel-, span- und berggrün; Strich grünlichweiss; schwacher Fettglanz, durchscheinend. Chem. Zus. nach *Platner* hauptsächlich phosphorsaure Alumina mit Wasser, Magnesia und etwas Eisenoxydul; im Kolben giebt er ziemlich viel Wasser und wird dabei schwach rosenroth; in der Pincette färbt er die Flamme blaulichgrün, schmilzt nicht und brennt sich weiss, mit Kobaltsolution dagegen blau. — *Messbach* bei Plauen im Voigtlande.

Anm. *Evansit* hat *Forbes* nach seinem Entdecker *Evans* ein bei Zsetcznick, im Gömörer Comitat in Ungarn vorkommendes Mineral genannt. Dasselbe erscheint amorph in kleinen kugligen, traubigen, nierförmigen und stalaktitischen Gestalten auf Höhlungen von Brauneisenerz. Bruch unvollkommen muschelrig, H. = 3,5...4, G. = 1,82...2,40, farblos bis blaulichweiss, z. Th. lichtgelblich oder blaulich, glas- bis fettglänzend. Chem. Zus. $\text{Al}_3\text{P} + 18\text{H}$, mit 40 Wasser, 19 Phosphorsäure und 40 Thonerde. Im Kolben giebt er viel Wasser und decrepitiert zu weissem Pulver; v. d. L. unschmelzbar; mit Schwefelsäure befeuchtet färbt er die Flamme grün, mit Kobaltsolution geglüht wird er intensiv blau.

23. Fischerit, *Schtschurowsky*.

Rhombisch, $\infty\text{P } 118^\circ 32'$ nach *v. Kokscharow*, auch bildet ∞P^2 Zuschärfungen der scharfen Seitenkanten: meist kleine undeutliche sechsseitige Säulen der Comb. $\infty\text{P}.\infty\text{P}.\infty\text{P}$, welche zu krystallinischen Krusten und Drusenhäuten vereinigt sind; H. = 5; G. = 2,46; grasgrün bis olivengrün und spangrün; Glasglanz; durchsichtig. Chem. Zus. nach *Hermann*: $\text{Al}_2\text{P} + 8\text{H}$ oder auch $2\text{Al}_2\text{O}_3.\text{P}_2\text{O}_5 + 8\text{H}_2\text{O}$, mit 29 Wasser, 29 Phosphorsäure und 42 Alumina, auch etwas Eisenoxyd und Kupferoxyd; giebt im Kolben Wasser und wird weiss; von Schwefelsäure wird er vollständig aufgelöst, von Salzsäure und Salpetersäure nur wenig angegriffen. — *Nischne-Tagilsk* am Ural.

24. Peganit, *Breithaupt*.

Rhombisch (mikrokrystallinisch). $\infty\text{P } 127^\circ$ ungefähr; meist sehr kleine, kurz säulenförmige Krystalle der Combination $\infty\text{P}.\text{O.P}.\infty\text{P}.\infty\text{P}$, welche in dünne Krusten und Drusenhäute vereinigt sind. — Spaltb. nach mehren Richtungen, sehr undeutlich; H. = 3...4, G. = 2,49...2,54; smaragd-, gras-, berggrün bis grünlichgrau und weiss,

Glas- bis Fettglanz; durchscheinend. Chem. Zus. nach *Hermann*: $\overset{2}{\text{Al}}\overset{2}{\text{P}} + 6\overset{1}{\text{H}}$ oder auch $2\text{Al}^{203}.\text{P}^{205} + 6\text{H}^{20}$, mit 23,7 Wasser, 34,3 Phosphorsäure, 45 Alumina und sehr wenig Kupferoxyd und Eisenoxyd; giebt im Kolben viel Wasser; v. d. L. in Zange färbt er die Flamme blaulichgrün, zumal nach vorheriger Befeuchtung mit Schwefelsäure, wird violett bis röthlichweiss, ist aber unschmelzbar und wird in Kobaltsolution blau; von Salzsäure und Salpetersäure wird er mehr oder weniger vollständig aufgelöst. — Langenstriegis bei Freiberg.

25. Wavellit, Werner (Lasionit).

Rhomboisch (mikrokrystallinisch), ∞P (*d*) $126^{\circ} 25'$, $\text{P}\infty$ (*o*) $106^{\circ} 46'$ nach *Saef* gewöhnliche Comb. $\infty\overset{1}{\text{P}}\infty.\infty\overset{1}{\text{P}}.\overset{1}{\text{P}}\infty$, wie bestehende Figur; die Krystalle meist klein nadelförmig, und in kleine halbkuglige und nierförmige Aggregate von radial-faseriger Textur und drusiger Oberfläche vereinigt. — Spaltb. nach $\infty\overset{1}{\text{P}}\overset{1}{\text{P}}\infty$; H. = 3,5...4; G. = 2,3...2,5; farblos, aber meist gelblich oder graulich zuweilen auch schön grün und blau gefärbt; Glasglanz; durchscheinend. — Chem. Zus. wesentlich wohl nur $\overset{1}{\text{Al}}\overset{3}{\text{P}}^2 + 12\overset{1}{\text{H}}$ oder auch $3\text{Al}^{203}.\overset{2}{\text{P}}^{205} + 12\overset{1}{\text{H}}$ mit 26,7 Wasser, 35,3 Phosphorsäure und 38,0 Alumina; *Berzelius*, *Hermann* und *v. Kobell* fanden auch etwas Fluor, wovon *Fuchs* gar nichts und *Erdmann* nur Spuren angiebt, so dass es vielleicht nicht wesentlich zur Zusammensetzung gehört; will man den 1 bis 2 Procent betragenden Fluorgehalt berücksichtigen, so wird die chemische Formel ziemlich complicirt; im Kolben giebt er Wasser und oft Spuren von Fluorsäure; in der Pincette schwillt er auf und färbt die Flamme schwach blaulichgrün, zumal wenn er vorher mit Schwefelsäure befeuchtet wurde; auf Kohle schwillt er auf und wird schneeweiss, mit Kobaltsolution dagegen blau; er wird von Säuren sowohl von Kalilauge aufgelöst; mit Schwefelsäure erwärmt entwickelt er oft etwas Fluorsäure. — Langenstriegis bei Freiberg, Zbirow bei Beraun, Amberg in Baiern. Besteht in Devonshire, Steamboat in Pennsylvania.



Anm. 1. Zwei neue, dem Wavellite nahe verwandte und in seiner Begleitung vorkommende Mineralien hat *v. Zepharovich* bestimmt. Das eine, der *Barrand* findet sich in ganz kleinen, radial-faserigen und concentrisch-schaligen Kugeln und traubigen Aggregaten von grünlich-, röthlich-, blaulich- oder gelblichgrauer Farbe auf silurischem Sandstein bei Cerhovic unweit Prziham, und ist wesentlich $\overset{1}{\text{R}}\overset{1}{\text{P}} + 4\overset{1}{\text{H}}$ wobei $\overset{1}{\text{R}} = 26$ Eisenoxyd und 13 Thonerde. Das andere, der *Sphärit*, erscheint ähnlichen Formen von lichtgrauer Farbe, ist wesentlich $\overset{1}{\text{Al}}\overset{5}{\text{P}}^2 + 16\overset{1}{\text{H}}$, und findet sich auf Hämatit bei Zajecow unweit St. Benigna in Böhmen.

Anm. 2. *Breithaupt's* Striegisan scheint nur eine unreine oder schon etwas zersetzte Varietät des Wavellites zu sein, und verhält sich v. d. L. in der Hauptsache wie dieser. Auch der *Planerit Hermann's*, von Gumeschewsk am Ural, welcher dünne traubige Ueberzüge über Quarz bildet, äusserlich olivengrün, innerlich spröde und dabei matt ist, steht dem Wavellite sehr nahe; doch enthält er nur 21 Procent Wasser, sowie neben der Thonerde auch 3 — 4 Procent Kupferoxyd und ebenfalls viel Eisenoxydul.

Anm. 3. Ein ganz eigenthümliches Phosphato-Sulphat von Thonerde und Natrium beschrieb *Igelström* unter dem Namen *Svanbergit*. *Dauber* bestimmte dessen Formel als rhomboëdrisch; R hat die Polkante $90^{\circ} 35'$; Comb. R.4R; deutlich spaltbar nach OR; licht rosenroth, halbdurchsichtig. Später gab *Breithaupt* folgende Charakteristik desselben: R, $87\frac{1}{2}$ bis 88° , dazu 4R und bisweilen ein paar andere, dem Grundrhomboëder sehr nahe stehende Rhomboëder von gleicher Stellung; spaltbar nach OR; spröde; H. = 4,5; G. = 2,57; honiggelb bis hyacinthroth; Glas- bis Diamantglanz. Dieses seltene Mineral findet sich bei Horrsjöberg in Wermland, als Begleiter des Lazulithes.

d. Carbonate.

26. Hydromagnesit, v. Kobell.

Monoklinisch nach Dana; doch nur sehr selten krystallisirt, gewöhnlich krypto-krystallinisch, in der Form rundlicher plattgedrückter Knollen; bisweilen in radial-stängeligen Aggregaten; Bruch erdig und unvollk. muschelrig; H. = 1,5...2; Gewicht = 2,14...2,18; weiss, matt, fühlt sich etwas fettig an, färbt ab und schreibt. — Chem. Zus. dreiviertelkohlensäure Magnesia und Wasser, $Mg^4C^3 + 4H$, oder auch $MgO.3CO_2 + 4H^2O$, mit 19,8 Wasser, 36,2 Kohlensäure und 44,0 Magnesia; v. d. L. ist er unschmelzbar, giebt im Kolben Wasser und verhält sich wie reine Magnesia; in Säuren löst er sich unter starkem Aufbrausen auf. — Im Serpentin bei Kumi auf Neoproponte, zu Hoboken in Neu-Jersey, Texas in Pennsylvania, Hrubcschitz in Mähren.

Anm. 1. Derjenige Hydromagnesit, welcher bei Sasbach am Kaiserstuhle in nierförmigen, erdigen, zerborstenen Massen vorkommt, besteht nach der Analyse von Meyer aus 5Mg, 4C, mit nur 4,57 Procent Wasser; doch wird etwas Magnesia durch 2,5 Procent Kalkerde ersetzt.

Anm. 2. Das weisse, dichte Mineral von Baldissero in Piemont, welches Guyton unter dem Namen Baudisserit aufgeführt hat, scheint nur eine mit Kieselerde innig gemengte Varietät des Hydromagnesites zu sein.

Anm. 3. Rammelsberg's Hydromagnocalcit oder Hydrodolomit, ein in gelblichweissen, dichten, zu grösseren Aggregaten verwachsenen Kugeln vom G. 2,495 vorkommendes travertinähnliches Mineral vom Vesuv, ist nach den Analysen von v. Kobell und Rammelsberg ein inniges Gemeng von Hydromagnesit und von dolomitischem Kalke etwa in dem Verhältniss von 1 : 2.

Anm. 4. Lancasterit hat Silliman ein in kleinen Krystallen vorkommendes Mineral von Lancaster in Pennsylvania genannt, welches G. = 2,32...2,35 und die Zusammensetzung $Mg^2C + 2H$ hat, mit 50 Magnesia, 27,5 Kohlensäure, 22,5 Wasser.

27. Gaylüssit, Boussingault (Natrocalcit).

Monoklinisch, $C = 78^{\circ} 27'$, $\infty P = 68^{\circ} 51'$, $P = 110^{\circ} 30'$; die Krystalle oft säulenförmig verlängert nach P, einzeln eingewachsen in Thon. — Spaltb. prismatisch nach ∞P , unvollk.; Bruch muschelrig. H. = 2,5; G. = 1,9...1,95; farblos, durchsichtig. Chem. Zus. $NaC + CaC + 5H$, mit 30 Proc. Wasser; ist langsam und nur theilweise im Wasser auflöslich; im Kolben verknistert er, giebt Wasser, wird undurchsichtig und reagirt dann alkalisch; v. d. L. schmilzt er rasch zu einer unklaren Perle und färbt die Flamme röthlichgelb. — Lagunilla in Neu-Granada, auch am kleinen Salzsee bei Ragtown im Nevada-Territorium, hier nach Silliman sehr häufig. In Kalkspath umgewandelt, als sogenannter Pseudo-Gaylüssit, bei Sangerhausen in Thüringen in neuen Thonausfüllungen von Gypsspalten, auch bei Tönnigen in Schleswig, wo sie überhaupt nach Meyn in der Marscherde von Eiderstedt häufig vorkommen, und von den Landleuten Gerstenkörner genannt werden; ebenso nach G. vom Rath im Marschboden am Dollart. Nach Des-Cloizeaux sollen es jedoch Pseudomorphosen nach C lestin sein.

28. Thermonatrit, Haidinger (Kohlens. Natron, Urao z., Th.).

Rhombisch, gewöhnliche Comb. rechteckige Tafel mit zweireihig angesetzten



$$\begin{array}{l} \infty P \infty P_2 \cdot P \infty \\ p \quad d \quad o \\ d : d' = 107^{\circ} 50' \\ o : o' = 83 \quad 50 \end{array}$$

Randflächen, wie beistehende Figur; Spaltbarkeit brachydiagonal. H. = 1,5; G. = 1,5...1,6; farblos. Chem. Zus. $NaC + H$, oder auch $Na^2O.CO_2 + H^2O$, mit 44,5 Procent Wasser, schmilzt nicht in der Wärme. — Lagunilla in Neu-Granada, Aegypten.

29. **Natron** (kohlen-saures Natron).

Monoklinisch, $C = 57^{\circ} 40'$; gewöhnliche Combination der künstlichen Krystal



$P.\infty P.\infty P\infty$
 $P \quad M \quad l$
 $\infty P = 79^{\circ} 41'$
 $P = 76 \quad 28$

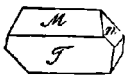
wie bestehende Figur, als spitz rhomboidische Tafel in zweireihig angesetzten Randflächen. Die natürlichen Varietäten bilden nur krystallinische Krusten oder mehligem Schlag als Efflorescenzen des Bodens und verschiedener Gesteine. Spaltb. orthodiagonal, auch klinodiagonal. H.: 1...1,5; G. = 1,4...1,5. Farblos. — $\text{Na}\overset{\cdot}{\text{C}} + 10\overset{\cdot}{\text{H}}$, oder

auch $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{CO}_2 + 10\text{H}_2\text{O}$ mit 63 Procent Wasser, verwittert schnell an der Luft, schmilzt bei gelinder Wärme in seinem Krystallwasser unter Ausscheidung von Thermonatrit, und zeigt übrigens dieselben Reactionen wie das Trona. Die in der Natur vorkommenden Varietäten sind mit Thermonatrit, mit schwefelsaurem Natron und etwas Chlornatrium gemengt.

Gebrauch. Zur Seifen- und Glasfabrikation, zum Bleichen und Waschen, als Beize in der Färberei, zu Glasuren, zur Bereitung mehrerer Farben, zur Darstellung des Berliner blauen, als Beize des Tabaks.

30. **Trona, Klaproth** (Urao).

Monoklinisch, die Krystalle vorwaltend durch $0P$ und $\infty P\infty$ ($103^{\circ} 15'$) gebildet, daher horizontal und breit säulenförmig.



$0P.\infty P\infty.P$ $M:T = 103^{\circ} 15'$
 $T \quad M \quad n \quad n:n = 132 \quad 30$

Stänglige Aggregate. — Spaltb. orthodiagonal. H. = 2,5...3; G. = 2,2,2.

Farblos. — $\text{Na}_2\overset{\cdot}{\text{C}}_3 + 4\overset{\cdot}{\text{H}}$ mit etwa 20 Proc. Wasser; doch ist nach Remy a viel $\text{Na}\overset{\cdot}{\text{C}}$ und bis 8 Proc. NaCl vorhanden; verwittert nicht an der Luft; giebt Kolbenviel Wasser; löst sich in verdünnter Salzsäure unter starkem Aufbrausen; fällt auf Platindraht geschmolzen die Flamme röthlichgelb. — In Sukena unweit Fezza bei Lagunaja in Neugranada und Nizam in Ostindien.

Gebrauch. Wie der des gemeinen Natrons; da es nicht verwittert, so wird es in steinarmen Gegenden von Fezza sogar als Baustein benutzt.

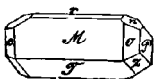
e. Sulphate.

31. **Mascagnin, Karsten.**

Rhombisch, $\infty P = 121^{\circ} 8'$, $\overset{\cdot}{P}\infty = 107^{\circ} 40'$, isomorph mit Glaserit; gewöhnliche Comb. $\infty P.\infty \overset{\cdot}{P}\infty.P \quad 2\overset{\cdot}{P}\infty.0P$; meist in Krusten und Stalaktiten. — Spaltb. brachydiagonal, ziemlich vollkommen; H. = 2...2,5; G. = 1,7...1,8; farblos, weiß und gelblich; mild; schmeckt scharf und etwas bitter. — Chem. Zus. $\text{NH}_4^{\cdot}\overset{\cdot}{\text{S}} +$ mit 13,6 Proc. (nach Berzelius mit $2\overset{\cdot}{\text{H}}$ oder 24 Proc.) Wasser, 60,6 Schwefelsäure 25,8 Ammoniak, oder auch schwefelsaures Ammoniumoxyd $\text{NH}_4^{\cdot}\overset{\cdot}{\text{S}}$; in Wasser leicht auflöslich; im Kolben verknistert er, schmilzt dann, giebt Wasser, und zerfällt verflüchtigt sich endlich gänzlich. — Als Sublimat in Klüften mancher Laven des Vesuvius und Aetna, auch an den Suffionen in Toskana.

32. **Glaubersalz** oder Mirabilit, Haidinger.

Monoklinisch, $C = 72^{\circ} 15'$, $\infty P (o) = 86^{\circ} 31'$ $P (n) = 93^{\circ} 42'$, $\overset{\cdot}{P}\infty = 80^{\circ} 38'$; die Krystalle meist der Richtung der Orthodiagonal verlängert, vorwaltend durch $\infty P\infty$ gebildet.



$0P.\infty P\infty.\infty \overset{\cdot}{P}\infty.P\infty.\infty P.P\infty.P$
 $T \quad M \quad P \quad r \quad o \quad z \quad n$
 $M:T = 107^{\circ} 45'$, $M:r = 130^{\circ} 10'$

Die natürlichen Var. bilden meist nur Efflorescenzen und krustenartige Ueberzüge auf Gesteinen und altem Gemäuer. — Spaltb. orthodiagonal, sehr vollk.; Bruch muschelartig; H. = 1,5...2; G. = 1,4...1,5; farblos, pellucid; Geschmack kühlend salzigbitter. Chem. Zus. $\text{Na}\overset{\cdot}{\text{S}} + 10\overset{\cdot}{\text{H}}$, oder auch $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{SO}_3 + 10\text{H}_2\text{O}$, mit 55,9 Wasser.

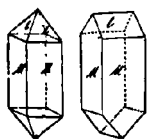
24,8 Schwefelsäure und 19,3 Natron; das Glaubersalz löst sich in Wasser leicht auf; verwittert und zerfällt an der Luft, indem es 8 Atom Wasser verliert; im Kolben schmilzt es in seinem Krystallwasser; auf Platindraht geschmolzen färbt es die Flamme röthlichgelb; das entwässerte Salz schmilzt auf der Kohle und wird im Red.-Feuer hepatisch. — In den Salzbergwerken zu Hallstadt, Aussee, Berchtesgaden und in Mineralquellen und Salzseen; im Thale des Ebro, bei Logroño und Lodosa, wechselt das Glaubersalz mit Kochsalz in bedeutender Mächtigkeit und Ausdehnung.

Gebrauch. Als Arzneimittel, zur Glasbereitung und zur Darstellung von Natron.

Anm. Reussin nannte *Karsten* ein bei Sedlitz und Franzensbrunn in büschelförmigen und flockigen Efflorescenzen vorkommendes, mit 31 Proc. schwefelsaurer Magnesia verbundenes Glaubersalz.

33. Bittersalz oder Epsomit, *Beudant*.

Rhombisch, die Pyramide P meist hemiëdrisch, als rhombisches Sphenoid ausgebildet, wie in der zweiten Figur; gewöhnl. Comb. $\infty P.P$ und



$\infty P.\frac{P}{2}$, dazu oft $\infty P\infty$, die Krystalle säulenförmig; $\infty P = 90^\circ 38'$,

$l:M = 129^\circ 3'$, Polkante des Sphenoides $101^\circ 54'$. Die natürlichen Varietäten in körnigen, fasrigen, erdigen Aggregaten, als Efflorescenz des Erdbodens und verschiedener Gesteine. — Spaltb. brachydiagonal, vollk. H. = 2...2,5; G. = 1,7...1,8; farblos, pellucid. Optisch-

zweiaxig, die optischen Axen liegen in der Basis, und ihre Bisectrix fällt in die Makrodiagonale. Geschmack salzigbitter. — $MgS + 7H$, oder auch $MgO.SO^2 + 7H^2O$, mit 51,2 Wasser, 32,5 Schwefelsäure und 16,3 Magnesia; in Wasser leicht auflöslich; im Kolben giebt es Wasser, schmilzt dann und bleibt unverändert; auf Kohle erhitzt schmilzt es anfangs, verliert dann sein Wasser und seine Säure, fängt an zu leuchten, und wirkt nun alkalisch; mit Kobaltsolution im Ox. F. stark geglüht schwach rosenroth. — Als Efflorescenz des Bodens (Steppen Sibiriens, Catalonien, Gegend zwischen Madrid und Toledo) und mancher Gesteine (Gneiss bei Freiberg, Schieferthon bei Offenburg in Baden), aufgelöst in Mineralwässern (Epsom, Saldschütz, Püllna).

Manches natürliche Bittersalz hält nur 6 Atom oder 48 Proc. Wasser.

Gebrauch. Als Arzneimittel und zur Darstellung reiner und kohlenaurer Magnesia.

Anm. 1. Der Astrakanit, welcher sich nach *G. Rose* in weissen, undurchsichtigen, prismatischen Krystallen unter dem Salze der Bittersalzseen an der Ostseite der Wolgamündung findet, ist $MgS + NaS + 4H$, mit 21 Proc. Wasser. Dahin gehört auch der Blödit, eine rothgefärbte, feinstängelige Varietät von Ischl, sowie ein Salz, welches nach *Hayes* bei Mendoza in Südamerika in grosser Menge vorkommen soll.

Anm. 2. Kainit hat *Zincken* ein neues Salz genannt, welches bei Leopoldshall im anhaltischen Theile des Stassfurter Salzlagers vorkommt. Es bildet eine feinkörnige Masse von gelblicher oder lichtgrauer Farbe, wird an der Luft nicht feucht, löst sich in Wasser leicht auf, und ist wohl in der Hauptsache eine wasserhaltige Verbindung von Magnesiumsulphat mit Kalisulphat. Die Analysen schwanken jedoch ganz ausserordentlich; einige derselben ergaben einen bedeutenden Gehalt von Chlor, Natrium und Kalium, und auch der Wassergehalt wurde sehr verschieden gefunden, weshalb *E. Reichardt* den Kainit mit Recht für ein Gemeng mehrerer verschiedener Salze erklärt, in welchem das von *Scacchi* unter dem Namen Pikromerit eingeführte Salz $MgS + KS + 6H$ vorwaltet. Die von *Groth* beschriebenen Krystalle des Kainit gehören wohl einem anderen Salze an. Uebrigens findet sich der Kainit auch bei Kalusz in Galizien.

34. Kieserit, *Reichardt* (Martinsit).

Kryptokrystallinisch; unter dem Mikroskope deutlich krystallinisch, in wahrscheinlich rhombischen doch nicht genau bestimmbaren Formen; derb, in sehr feinen

körnigen bis dichten Aggregaten, welche ganze Schichten bilden. $G. = 2,517$; grünlichweiss, schimmernd, durchscheinend. Chem. Zus. nach den Analysen von *Rasmelsberg*, *Siewert*, *Leopold* und *E. Reichardt*: $MgS + H$, oder $MgO.SO_3 + H_2O$, mit Schwefelsäure, 29 Magnesia und 13 Wasser. Frühere Analysen *Reichardt's* ergaben einen grösseren Wassergehalt (bis zu 3H), welcher auch in den vorgenannten Analysen meist um 14 Procent schwankt, was wohl darin begründet ist, dass der Kieserit sehr begierig Wasser anzieht, und endlich in Bittersalz übergeht. Wasser löst ihn sehr langsam aber völlig auf; mit wenig Wasser erhärtet er wie gebrannter Gyps.

Der Kieserit, ein in technischer Hinsicht wichtiges Salz, findet sich bei *Stassfurt* in zoll- bis fussstarken Schichten, welche mit Steinsalz wechselnd eine bis 180 F mächtige Ablagerung bilden; in ihm kommt Sylvit in grossen, und Anhydrit in kleinen Krystallen vor.

35. Löwëit, *Haidinger*.

Tetragonal nach *Dana*, doch bis jetzt nur derb; im Bruche muschelrig, deutlich spaltbar nach OP , undeutlich nach ∞P , in Spuren nach P ; $H. = 2,5...3$; $G. = 2,371$ gelblichweiss bis fleischroth, glasglänzend, zuweilen fast wie Feueropal erscheinend. Geschmack schwach salzig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Karafat* und *v. Hauer*: $2(NaS + MgS) + 5H$, mit 14,7 Wasser, 52,1 Schwefelsäure, 20,2 Natron und 13,0 Magnesia. — Er findet sich bei *Ischl* mit Anhydrit verwachsen.

Anm. *Simonyit* hat *Tschermak* ein von *Simony* bei *Hallstadt* aufgefundenes Salz genannt. Dasselbe bildet zwischen Steinsalz und anderen verwitternden Salzen dünne Krusten, welche nach oben in sehr kleine monoklinische Krystalle von der Form $\infty P.OP.P\infty.\infty P^2$ auslaufen. $C = 78^{\circ} \frac{1}{2}$, $\infty P = 105^{\circ} \frac{1}{4}$, $P\infty = 113^{\circ}$; $H. = 2,5$, $G. = 2,244$; blaulichgrün oder röthlichgelb gefärbt, glasglänzend, nicht verwitternd. Chem. Zus. $MgO.SO_3 + Na_2O.SO_3 + 4H_2O$, mit 21,56 Wasser, 47,9 Schwefelsäure, 48,56 Natron und 11,98 Magnesia: im Wasser leicht auflöslich, mit Hinzulassung grüner Flocken.

36. Polyhalit, *Stromeyer*.

Rhombisch, $\infty P = 145^{\circ}$, gewöhnliche Comb. $\infty P\infty.\infty P.OP$, als breite langgestreckte Säulen, meist zu parallel-stängligen bis fasrigen, mitunter auch zu stänglig-blättrigen Aggregaten verwachsen, welche letztere bisweilen für Glauberit gehalten worden sind. — Spalth. prismatisch nach ∞P , unvollk., $H. = 3,5$; $G. = 2,72...2,7$ Farblos, doch meist fleisch- bis ziegelroth, selten grau gefärbt; schwach fettglänzend kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach vielen Analysen: $2CaS + MgS + KS + 2H$ wie schon *H. Rose* erkannte, mit 6 Proc. Wasser, 45 schwefels. Kalk, 20 schwefels. Magnesia und 29 schwefels. Kali; löst sich im Wasser mit Zurücklassung von Gyps nach vorheriger Entwässerung wird er im Wasser erst hart, schwillt dann bedeutend auf und zersetzt sich noch leichter; schmilzt auf Kohle äusserst leicht zu einer unklaren röthlichen Perle, die im Red.-F. erstarrt, weiss wird und eine hohle Kruste bildet. — *Ischl*, *Hallein*, *Hallstadt*, *Aussee*, *Berchtesgaden*, *Vic*, *Stassfurt*.

37. Haarsalz oder Keramohalit, *Glocker*.

In haar- und nadelförmigen Krystallen von unbestimmter Form; doch giebt *Haidinger* sechsseitig-tafelförmige, monoklinische Krystalle, mit zwei Winkeln von 90° und vier Winkeln von 134° an, wogegen *Harapath* reguläre vierseitige Prismen erwähnt; meist zu Krusten, Trümmern, traubigen und nierförmigen Aggregaten von faseriger oder schuppiger (selten körniger) Structur verbunden. — $H. = 1,5...2$, $G. = 1,6...1,7$; weiss, gelblich oder grünlich, seidenglänzend. — Dieses Salz ist nach vielen Analysen wesentlich schwefelsaure Thonerde mit 48,6 Proc. Wasser und Schwefelsäure, nach der Formel $Al_2S_3 + 18H$. Im Kolben bläht es sich auf, giebt Wasser, ist dann unschmelzbar, und wird mit Kobaltsolution blau, dafern nicht

viel Eisenoxyd vorhanden ist; im Wasser leicht auflöslich; versetzt man die Solution mit etwas schwefelsaurem Kali, so bilden sich Alaunkrystalle. — Besonders im Braunkohlengebirge, Koloseruk, Friesdorf bei Bonn, Freienwalde, auch im Steinkohlengebirge, Potschappel, und in vulkanischen Gesteinen, Vulkan von Pasto, Insel Milo; Königsberg in Ungarn, Adelaide in Neu-Südweste, hier in grosser Menge.

38. Alaun.

Die verschiedenen Alaune lassen sich vom physiographischen Standpunkte aus nur als Varietäten einer und derselben Species betrachten, und liefern uns das erste Beispiel eines Doppelsalzes, in welchem die Basis des einen Gliedes durch sehr verschiedene isomorphe Körper dargestellt werden kann. Die Krystallformen sind tesseral, gewöhnlich nur O, und die allgemeine chemische Constitution der Species entspricht der Formel $\overset{\text{K}}{\text{Al}}\text{S}^3 + \overset{\text{R}}{\text{R}}\text{S} + 24\text{H}$, welcher für den Kali- und Natron-Alaun die empirische Formel $\text{AlR.S}^2.\text{O}^8 + 12\text{aq}$ gleich kommt. Die wichtigsten Varietäten sind folgende:

a. Ammoniak-Alaun.

Tesseral, O, meist in Platten und Trümmern von parallelfaseriger Zusammensetzung. — Spaltb. oktaëdrisch, unvollk.; Bruch muschelrig; H. = 2...2,5; G. = 1,75; farblos, weiss und durchscheinend. — In diesem Alaun wird R durch Ammoniak vertreten, daher er fast 4 Proc. Ammoniak und 48 Proc. Wasser hält; ist leicht auflöslich im Wasser, giebt im Kolben Sublimat von schwefelsaurem Ammoniak, und entwickelt mit Soda erhitzt Ammoniak; auf Kohle bläht er sich auf zu schwammiger Masse, welche durch Kobaltsolution blau wird. — Tschernig in Böhmen und Tokod bei Gran in Ungarn, an beiden Orten in Braunkohle; auch im Krater des Aetna mit anderen schwefelsauren Salzen.

b. Kali-Alaun.

Tesseral, O, auch mit $\infty\text{O}\infty$ und ∞O ; meist als Efflorescenz, selten deutlich krystallisiert. — Spaltb. O unvollk., Bruch muschelrig; H. = 2...2,5; G. = 1,9; farblos. — Die Basis R ist = K; daher 10 Proc. Kali und 46 Proc. Wasser; leicht auflöslich im Wasser; im Kolben schmilzt er, bläht sich auf und giebt Wasser; die trockene Masse bis zum Glühen erhitzt giebt schweflige Säure und wird mit Kobaltsolution blau. — Auf Klüften mancher Laven; in Brandfeldern des Steinkohlengebirges, Saarbrück.

c. Natron-Alaun.

Tesseral, überhaupt in seinen Eigenschaften dem Kali-Alaun ganz ähnlich (nur G. = 1,67), hat auch dieselbe chemische Constitution, nur mit dem Unterschiede, dass Na statt K auftritt, enthält 47 Wasser und 7 Natron, und findet sich in fasrigen Aggregaten bei St. Juan in Argentinien, Südamerika.

Nach Thomson kommt im südlichen Peru ein im Wasser löslicher basischer Natron-Alaun vor, welcher fasrige Aggregate von weisser oder röthlicher Farbe bildet, und nach der Formel $2\text{NaS} + 8\overset{\text{K}}{\text{Al}}\text{S}^2 + 10\text{H}$ (mit 39 Proc. Wasser) zusammengesetzt zu sein scheint.

d. Magnesia-Alaun.

Als solcher dürfte ein von Stromeyer analysirter Alaun vom Bosjemanflusse in Südafrika zu betrachten sein, in welchem der alkalische Bestandtheil gänzlich von Magnesia und etwas Manganoxydul vertreten wird. Mit ihm stimmt der von Smith analysirte Alaun überein, welcher bei Utah am grossen Salzsee in Nordamerika vorkommt. Der Pickeringit (fasrig, weiss, seidenglänzend) von Iquique in Peru ist gleichfalls ein Magnesia-Alaun, welcher jedoch nach Hayes nur 22 Atome (45,4 Proc.) Wasser enthält; nach How findet er sich auch am Mäanderflusse in Neuschottland.

e. Mangan-Alaun.

In der Lagoa-Bai in Südafrika kommt ein Alaun vor, welcher nach der Analyse von *Apjohn* fast ganz genau nach der Formel $MnS + \overset{+}{Al}S_3 + 24H$ zusammengesetzt ist, indem der alkalische Bestandtheil durch fast 7 Proc. Manganoxydul vertreten wird.

f. Eisen-Alaun oder Halotrichit, *Glacker*.

Rammelsberg analysirte einen farbigen Alaun von Mörsfeld in Rheinbaiern, welchem bis auf eine geringe Spur alles Kali durch Eisenoxydul ersetzt wird; ganz ähnlicher findet sich bei Urumia in Persien. Diesem Eisenaun steht sehr nahe das von *Forchhammer* untersuchte sog. *Hversalt* von Island, in welchem statt des alkalischen Bestandtheiles 4,57 Eisenoxydul und 2,19 Magnesia auftreten. Manche *Schwebutter* gehört ebenfalls hierher.

Gebrauch. Der aus Alunit, Alaunschiefer, Eisenkiesen, Alaunerde u. s. w. im Grossen dargestellte Kali-Alaun wird als Arzneimittel, als Beizmittel bei der Färberei und Druckerei bei der Gerberei, Papierfabrikation, zur Bereitung verschiedener Lackfarben und zu mancherlei anderen Zwecken verwendet.

39. Alunit, *Huberle* (Websterit).

Kryptokrystallinisch, nach *Oschatz* unter dem Mikroskope als ein Aggregat von lauter rechtwinkelig vierseitigen Prismen erscheinend, bis jetzt nur in kleinen nierförmigen Knollen und derb, von höchst feinschuppiger oder feinerdiger Zusammensetzung; Bruch feinerdig, mild, H. = 1, zerreiblich; G. = 1,7; schneeweiss, gelblichweiss, schimmernd oder matt; undurchsichtig. Chem. Zus. der reinsten Varietät nach vielen Analysen $\overset{+}{Al}S_3 + 9H$, oder auch $Al_2O_3.SO_3 + 9H_2O$, mit 47 Wasser, 2 Schwefelsäure und 29,8 Alumina; im Kolben giebt er viel Wasser, beim Glüh schweflige Säure, der Rückstand ist unschmelzbar und verhält sich wie Thonerde mit Kobaltsolution wird er blau, mit Soda giebt er Schwefelaluminium; in Salzsäure löst er sich leicht auf. — Halle, in der Stadt und unweit derselben bei Morl; Neuhaven in Sussex, Autun in Frankreich.

Anm. 1. Viele Varietäten des Alunit sind nicht rein, sondern mit mehr oder weniger Aluminiumhydrat ($\overset{+}{Al}H_4$ oder $\overset{+}{Al}H_6$) gemengt, wodurch das Resultat der Analysen bedeutend verändert werden kann.

Anm. 2. Der Felsöbanyit, welchen *Kenngott* vorläufig neben den Hydrogillit stellte, ist nach neueren Untersuchungen *Haidinger's* und *v. Hauer's* ein dem Alunit nahe stehendes Mineral. Er findet sich in kleinen kugelligen Krystallgruppen, welche aus rhombischen Tafeln der Comb. $OP.\infty P.\infty P$ bestehen, wobei ∞P trisist; Spaltb. basisch; sehr mild; H. = 1,5; G. = 2,33; weiss, optisch-zweiaxig. Chem. Zus. nach *v. Hauer* $\overset{+}{Al}S_3 + 10H$, mit 38,66 Wasser, 17,18 Schwefelsäure und 44,15 Thonerde; er giebt im Kolben viel Wasser, wird v. d. L. mit Kobaltsolution blau, in Salzsäure nur aufgelockert, in Schwefelsäure theilweise aufgelöst, mit Salzsäure geschmolzen vollkommen auflöslich in Salzsäure. Felsöbanyit in Siebenbürgen, Baryt aufsitzend.

40. Alunit, *Beudant* (Alaunstein).

Rhomboëdrisch, R 89° 10', nach *Breithaupt*; gewöhnlich kommen nur Rhomboëdren (Comb. R. $\frac{1}{6}R$ (177° 46') vor; doch hat *Breithaupt* auch $-2R$, $\frac{2}{3}R$, $\frac{5}{6}R$ und OR nachgewiesen; die Krystalle sind klein, oft krummflächig und zu Drusen gruppiert; in derb in klein- und feinkörnigen, erdigen bis dichten Aggregaten, welche gewöhnlich mit Quarz, Hornstein oder Felsit gemengt und innig durchwachsen sind. — Spaltb. basisch, ziemlich vollk., H. = 3,5...4; G. = 2,6...2,8; farblos, weiss, gelbröthlich, graulich gefärbt; Glasglanz, auf OR Perlmutterglanz; durchscheinend. Chem. Zus. nach den Analysen von *Berthier* und *Al. Mitscherlich* $3\overset{+}{Al}S_3 + K_2S + 6H$, auch $3(Al_2O_3.SO_3) + K_2O.SO_3 + 6H_2O$, mit 43 Wasser, 11,3 Kali, 37,2 Alumina

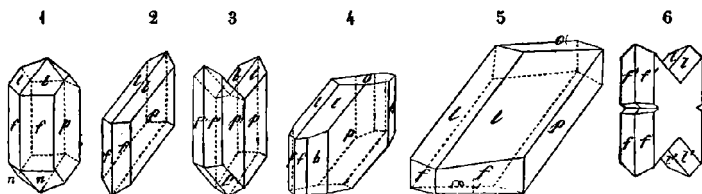
38,5 Schwefelsäure (wogegen die Analyse von *Cordier* auf $\text{Al}_4\text{S}_3 + \text{KS} + 8\text{H}$ führt); nach *Mischerlich* würde die Formel richtiger so zu schreiben sein: $\text{Al}_2\text{S}_3 + \text{KS} + 2\text{AlH}_3$; im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. zerknistert der krystallisirte heftig; er ist un-schmelzbar, giebt mit Soda eine Hepar und wird mit Kobaltsolution blau. Concentrirte Schwefelsäure, sowie Kalilauge lösen ihn in der Wärme auf; Salzsäure ist ohne Wirkung; aus dem geglühten Minerale zieht Wasser Alaun aus. — Tolfa im Kirchenstaate, Bereghszasz, Paraid und Muszaly in Ungarn, Insel Milo.

Gebrauch. Der Alunit liefert ein treffliches Material zur Bereitung des Alauns, dessen wesentliche Elemente in ihm enthalten sind; der Römische Alaun von la Tolfa ist berühmt wegen seiner vorzüglichen Güte.

Anm. Bei la Tolfa, Muszaly und in der Steinkohle von Zabrze in Oberschlesien kommt ein Mineral vor, welches *Mischerlich* *Löwigit* nennt; dasselbe ist amorph, licht strohgelb, löslich in Salzsäure, und, nach *Löwig's* Analyse, bis auf den Wassergehalt identisch mit dem Alunite; es enthält nämlich 9 Atom oder 48,3 Procent Wasser. Da nun auch einige Alunit-Analysen denselben Wassergehalt ergeben haben, so vermuthet *Rammelsberg*, dass wohl ursprünglich alle Alunite 9 Atom Wasser enthielten.

44. Gyps.

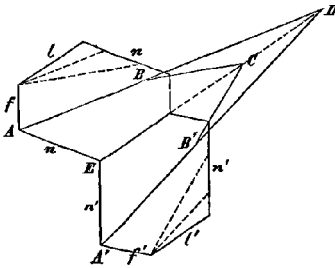
Monoklinisch, $C = 80^\circ 57'$ nach den Messungen von *Des-Cloizeaux*, wie auch die folgenden Winkel; die gewöhnlichsten Formen sind ∞P (f) $441^\circ 30'$, P (n) $438^\circ 40'$, $-P$ (l) $443^\circ 30'$ und $\infty P\infty$ (p); auch kommen mehre Klinoprismen ∞Pn vor, wie besonders $\infty P\frac{3}{2}$ und $\infty P2$, deren vordere oder klinodiagonale Seitenkanten respective $88^\circ 48'$ und $72^\circ 35'$ messen; ein paar häufige Comb. sind:



- Fig. 1. $\infty P.\infty P\infty.P.-P$; die Grundform ist vollständig ausgebildet; vergl. auch oben Fig. 148, S. 53.
- Fig. 2. $\infty P\infty.\infty P.-P$; die Grundform ist nur mit der negativen Hemipyramide ausgebildet; eine der gewöhnlichsten Combinationen; vergl. auch Fig. 149, S. 53.
- Fig. 3. Ein Zwillingkrystall der in Fig. 2 abgebildeten Form; sehr häufig; vergl. auch Figur 154, S. 74; beide Individuen sind in der Fläche des Orthopinakoides verbunden, während die Flächen p und p' in eine Ebene fallen; je nachdem diese Zwillinge mit dem unteren oder oberen Ende aufgewachsen sind, zeigen sie an ihrem freien Ende eine einspringende oder eine ausspringende vierflächige Zuspitzung; übrigens kommen nach demselben Gesetze auch solche Zwillinge vor, in denen die Individuen seitwärts, mit ihren rechten, oder mit ihren linken Flächen des Klinopinakoides (p) verwachsen sind.
- Fig. 4. $\infty P\infty.\infty P.\infty P2.-P.\frac{1}{3}P\infty$; Bex im Kanton Waadt; die Flächen o des Hemidomas sind meist etwas gekrümmt, und etwa 87° gegen die Hauptaxe geneigt.
- Fig. 5. $-P.\infty P.\infty P\infty.\frac{1}{3}P\infty$; diese Form liegt zum Theil den linsenförmigen Krystallen zu Grunde.
- Fig. 6. Ein Zwillingkrystall wie Fig. 3, jedoch mit vollkommener Durchkreuzung beider Individuen, nach *Oborny*.

Die Krystalle erscheinen theils kurz und dick, theils lang und dünn säulenförmig, gewöhnlich nach ∞P , bisweilen auch nach $-P$ verlängert, theils auch tafelförmig;

auch kommen oft linsenförmige Krystalle vor, denen Fig. 5 oder auch die Comb $-P. -\frac{1}{2}P\infty. 0P. \infty P$ zu Grunde liegt, deren Flächen mehr oder weniger gekrümmt sind, wie denn auch an anderen Krystallen oft convexe Flächen vorkommen. Zwillingkrystalle sehr häufig, nach zwei verschiedenen Gesetzen: 1) Zwillingsaxe ist die



Hauptaxe, nach diesem Gesetze sind besonders die säulenförmigen Krystalle der Comb. Fig. 2 verwachsen (Fig. 3 und Fig. 151, S. 74), und 2) Zwillingsaxe die Normale von $-P\infty$, nach diesem Gesetze erscheinen besonders die linsenförmigen Krystalle verbunden.

Zur Erläuterung dieser letzteren Zwillingskrystalle mag beistehendes, in der Ebene des klinodiagonalen Hauptschnittes gezeichnete Diagramm dienen, in welchem zur leichteren Orientirung die beiden sechsseitigen Figuren mit den Buchstaben n, f, l als klinodiagonalen Durchschnitte zweier Krystalle der

Fig. 4 abgebildeten Combination darstellen, während EC die Projection der Zwillingsenebene bedeuten soll.

In den linsenförmigen Krystallen pflegt nun jedes einzelne Individuum durch die Flächen $-P$ (l) und $-\frac{1}{2}P\infty$ (AB) oder $0P$ (BC) begrenzt zu sein, welche jedes gewöhnlich in eine einzige, convexe Fläche verfließen; auch die untere, durch die Hemipyramide P (n) bewirkte Begrenzung ist meist krummflächig. Findet nun bei Juxtaposition Statt, was am öftersten der Fall ist, so erhalten die Zwillinge (und deren Spaltungs-Lamellen) im Profile ein pfeilspitzenähnliches Ansehen; der ausspringende Winkel der Pfeilspitze beträgt entweder $25\frac{1}{2}^\circ$ (ADA') oder 55° (BCB'), je nachdem $-\frac{1}{2}P\infty$ oder $0P$ sehr vorwaltend ausgebildet ist; der einspringende Winkel AEI beträgt 123° .

Oborny beschreibt auch Zwillingskrystalle der Fig. 2 mit parallelen Hauptaxe und fast rechtwinkligen Klinopinakoiden beider Individuen; bei ihnen dürfte das Gesetz: Zwillingsenebene eine Fläche von $\infty P\frac{3}{2}$ anzunehmen sein, da die vordere Seitenkante dieses Klinoprismas $88^\circ 43'$ misst.

Die Krystalle sind einzeln eingewachsen, oder zu Gruppen und Drusen verbunden; ausserdem erscheint der Gyps derb in gross-, grob-, klein- und feinkörnigen bis dichten Aggregaten; in Platten und Trümmern von stängliger und fasriger Zusammensetzung (Fasergyps); in schuppigen Aggregaten (Schaumgyps) und erdiger Gyps; in Pseudomorphosen nach Kochsalz, Anhydrit und Calcit.

Spaltb. klinodiagonal höchst vollk., hemipyramidal nach P viel weniger vollk. die beiden pyramidalen Spaltungsflächen meist oscillatorisch hervortretend, daher scheinbar eine einzige, fasrige oder gestreifte Fläche bildend; orthodiagonal unvollk. flachmuscheligen Bruch verlaufend. Mild, in dünnen Blättchen biegsam (doch nicht allen Varietäten); $H. = 1,5 \dots 2$; $G. = 2, 2 \dots 2, 4$, nach Kenngott 2,313...2,328 15 Var. bestimmt; farblos und oft wasserhell, auch schneeweiss, aber häufig gefärbt, besonders röthlichweiss bis fleisch- und blutroth, gelblichweiss bis wein- und honiggelb und gelblichbraun, graulichweiss bis schwärzlichgrau, selten grünlich oder bläulich; Perlmutterglanz auf den vollkommensten, Seidenglanz auf den pyramidalen Spaltungsflächen, ausserdem Glasglanz; pellucid in hohen und mittleren Graden. Die optischen Axen liegen bei der gewöhnlichen Temperatur im klinodiagonalen Hauptschnitte; mit der Hauptaxe bildet die eine den Winkel von 83° , die andere den Winkel von 22° ; bei höheren Temp. vermindert sich ihr Neigungswinkel, und bei 30° ungefähr fallen beide in eine, gegen die Hauptaxe $52\frac{1}{2}^\circ$ geneigte Linie.

Chem. Zus. $CaS + 2H$, oder auch $CaO.SO_3 + 2H_2O$, mit 20,9 Wasser, 46,5 Schwefelsäure und 32,6 Calcia; im Kolben gieht er Wasser; v. d. L. wird er trübe und weiss, IRIS und LIAU auf versité d'huile zu einem weissen Email, welches alkalisch re

girt; auf Kohle im Red.-F. giebt er Schwefelcalcium; mit Soda auf Kohle nicht zu einer klaren Masse schmelzbar, weil die Kalkerde ungelöst zurückbleibt; mit Flussspath schmilzt er zu einer klaren Perle, die beim Erkalten weiss und undurchsichtig wird; er ist auflöslich in 380 bis 460 Theilen Wasser, und die Sol. giebt die Reactionen auf Kalk und Schwefelsäure; in Säuren löst er sich nicht viel leichter auf; in kochender Auflösung von kohlensaurem Kali wird er vollständig zersetzt. — Sehr verbreitetes Mineral im Gebiete gewisser Sedimentär-Formationen; Castellina in Toscana, Girenti, Montmartre, Bex, Oxford, Reinhardsbrunn, Kaden und viele a. O. liefern schöne krystallisirte Varietäten.

Gebrauch. Sowohl der rohe als der gebrannte Gyps werden mit sehr viel Erfolg als Verbesserungsmaterial des Bodens, zum Gypsen der Felder und Wiesen benutzt. Der gebrannte und mit Wasser angemachte Gyps wird als Mörtel, zur Herstellung von Estrichen, Stuckaturen, Busten, Statuen, Abgüssen und Formen aller Art, auch zur Bereitung des künstlichen Marmors (Gypsmarmor) gebraucht; auch dient er als Zusatz von Glasuren, zur Glas- und Porzellanmasse. Der dichte und feinkörnige weisse Gyps wird unter dem Namen Alabaster zu Vasen, Säulen, Statuen und anderen Ornamenten, der feinfaserige Gyps zu Perlen und anderen Schmuckgegenständen verarbeitet.

Anm. Nach *Escher* ist in der Wüste Sahara eine Sandsteinbildung sehr verbreitet, in welcher Gyps als Cäment der Sandkörner erscheint; in dem darüber liegenden Sande kommen sehr zahlreiche Krystalle und Krystallgruppen von Gyps vor, welche recht vielen Sand in sich aufgenommen haben, ohne doch in ihrer Ausbildung sehr auffallend gestört worden zu sein. Sie bilden ein Seitenstück zu den bekannten Kalkspath-Krystallen von Fontainebleau.

2. Ordnung. Wasserfreie Haloide.

a. Sulphate.

42. Anhydrit (Karstenit, Muriazit).

Rhombisch; ∞P (*s*) $90^{\circ} 4'$, $\bar{P}\infty$ (*r*) $96^{\circ} 30'$ nach *Hessenberg*, dessen neueste Messungen mit denen von *Grailich* so ziemlich, mit jenen von *Miller* dagegen weniger übereinstimmen; Comb. $0P.\infty\bar{P}\infty.\infty P\infty.\infty P$, auch $0P.\infty P\infty.\infty\bar{P}\infty$ mit untergeordneten Flächen von *P* und $2\bar{P}2$; eine Comb. fast aller bisher bekannt gewordenen Formen zeigt die nachstehende Figur.



<i>P</i>	<i>M</i>	<i>T</i>	<i>s</i>	<i>r</i>	<i>o</i>	<i>n</i>	<i>c</i>
<i>M</i> : <i>s</i> =	135°	2'		<i>T</i> : <i>r</i> =	131°	45'	
<i>M</i> : <i>o</i> =	123	41		<i>M</i> : <i>c</i> =	153	26	
<i>M</i> : <i>n</i> =	143	8		<i>P</i> : <i>o</i> =	128	22	

Die Krystalle sind meist dick tafelförmig, aber überhaupt selten; bei Stassfurt kommen im Kieserit kleine, aber vollständig ausgebildete Krystalle vor, welche die Combination eines Prismas mit einem darauf bezüglichen Makrodoma zeigen, von *Girard*, *Fuchs* und *Blum* beschrieben, auch von ihnen und von *Schrauf* gemessen worden sind, jedoch keine hinreichend genauen Resultate ergaben, um sie auf die von *Miller*, *Grailich* und *Hessenberg* angegebenen Formen beziehen zu können; meist derb in gross- und grobkörnigen bis feinkörnigen und fast dichten Aggregaten, auch stänglige Zusammensetzungen; bisweilen Zwillingbildung, auch in derben Massen, Zwillingsebene eine Fläche von $\bar{P}\infty$, daher Neigung der beiderseitigen Flächen $T = 96^{\circ} 30'$; nach *Hessenberg* kommen auf Santorin noch andere Zwillinge vor, in denen eine Fläche von $\infty P2$ die Zwillingsebene liefert, weshalb die beiderseitigen Flächen *T* einen Winkel von $53^{\circ} 10'$ bilden. — Spaltb. brachydiagonal und makrodiagonal sehr und fast gleich vollk., doch die erstere etwas vollkommener als die zweite, deren Spaltungsflächen meist stark vertical gestreift sind, basisch vollk., prismatisch nach ∞P , unvollkommen; H. = $3RIS, 5GIL, 1A, 2, 8, 3$; farblos, weiss, aber häufig bläulichweiss, blau-

lichgrau bis smalteblau und violblau, röthlichweiss bis fleischroth, graulichweiss bis rauchgrau gefärbt; auf $\infty\bar{P}\infty$ starker Perlmutterglanz, auf der Spaltungsfläche | Fettglanz, sonst Glasglanz; durchsichtig und durchscheinend. Die optischen Axen liegen im makrodiagonalen Hauptschnitte, und sind gegen die Hauptaxe (als spitz Bisectrix) $24^{\circ} 46'$ geneigt. — Chem. Zus. schwefelsaure Calcia, CaS , oder auch CaO.SO_3 , mit 58,8 Schwefelsäure und 41,2 Kalkerde; v. d. L. schmilzt er schwer zu weissem Email; er giebt auf der Kohle im Red.-F. Schwefelcalcium, mit Borax ein klares Glas, welches bei starker Sättigung nach dem Erkalten gelb ist; mit Soda kann er auf Kohle nicht zu einer klaren Masse geschmolzen werden, indem die Kalkerde als eine unschmelzbare Substanz zurückbleibt; mit Flussspath schmilzt er leicht zu einer klaren Perle, welche beim Erstarren undurchsichtig wird, bei längerem Glühen aber anschwillt und unschmelzbar wird; in Säuren ist er nur sehr wenig löslich, in kohlen-sauren Alkalien aber wird er zersetzt. — Mit Gyps und Steinsalz in den Stöcken und Lagern der Salzgebirge; Aussee in Steiermark, Hallein, Ischl, Berchtesgaden Hall in Tirol, Sulz am Neckar, Bex im Waadtland, Eisleben, Stassfurt, Wieliczka; an Gängen bei Andreasberg; in Einschlüssen der Lava von Aprozessa bei Santorin.

Anm. 1. *Hausmann* glaubte, dass der Anhydrit homöomorph mit Baryt und Celestin sei. Er beobachtete nämlich auf Kalkspath von Andreasberg vertical säulenförmige Krystalle der Comb. $\infty P.P\infty$, auch $\infty\bar{P}\frac{1}{2}.P\infty$ u. a. und gelangte durch ein Vergleichung dieser Formen mit denen des Barytes auf jenes Resultat.

Anm. 2. Der sogenannte *Vulpinit* von Vulpino bei Bergamo ist nur eine graulänglich-körnige Varietät, und der sogenannte *Gekrösstein* von Bochnia und Wieliczka eine weisse, fast dichte, in gekrösartig gewundenen Lagen ausgebildete Varietät des Anhydrites. — Wo der Anhydrit den Wechsellern der Temperatur und der Feuchtigkeit unterworfen ist, da nimmt er allmählig Wasser auf, und verwandelt sich in Gyps.

Gebrauch. Hier und da als Baustein, wozu er jedoch nicht recht geeignet ist; manch schön gefärbte derbe Varietäten, sowie der Vulpinit, werden auch zu architektonischen Ornamenten und anderen Kunstwerken verarbeitet. Zur Verbesserung des Acker- und Wiesensodens würde sich der Anhydrit eben so wohl benutzen lassen, wie der Gyps.

43. Allomorphit, *Breithaupt*.

Rhombisch; bis jetzt nur derb in schaligen Aggregaten; Spaltb. nach drei einander senkrechten Richtungen, von welchen die erste sehr, die andere milder, die dritte undeutlich ist. $H. = 3$; $G. = 4, 36, 4, 48$; weiss; Perlmutterglanz auf der vollkommensten Spaltungsfläche, ausserdem Glasglanz; durchscheinend bis kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach *Gerngross* und *v. Hauer* weseutl. dieselbe wie die des Barytes; v. d. L. zerknistert er und schmilzt ziemlich schwer zu Email; unauflöslich in Säuren. — Unterwirthach bei Rudolstadt.

44. Baryt (Schwerspath).

Rhombisch, P, (die Pyramidenflächen in der zweiten unter den nachstehenden Figuren) $P\infty (M) 78^{\circ} 20'$, $P\infty (o) 105^{\circ} 22'$, $\infty\bar{P}2 (d) 77^{\circ} 44'$ nach *Dauber*; dies drei Formen, sowie $\infty\bar{P}\infty (P)$ erscheinen vorwaltend in den meisten Combinationen, welche ausserordentlich manchfaltig sind, wie denn die Krystallreihe des Barytes eine der reichhaltigsten im Gebiete des rhombischen Systemes ist; der Habitus der Krystalle ist entweder tafelförmig durch Vorwalten von $\infty\bar{P}\infty$, oder säulenförmig durch Vorwalten prismatischer Formen, gewöhnlich des Doma's $P\infty$ oder des Prismas $\infty\bar{P}$. daher die Säulen sehr häufig horizontal zu stellen sind. *Reuss* bemerkt, dass man Krystalle, wie z. B. die schönen von Dufton in Westmoreland, oftmals eine hemimorphe Ausbildung zeigen. Einige der gewöhnlichsten Comb. zeigen die nachstehenden Figuren:

Fig. 1. $\infty\bar{P}\infty.P\infty$; eine häufig vorkommende Combination, und die Hauptform der meisten rhombisch-tafelförmigen Krystalle.

Fig. 2. Die vorübergehende Combination mit P und $P\infty$; nicht selten.

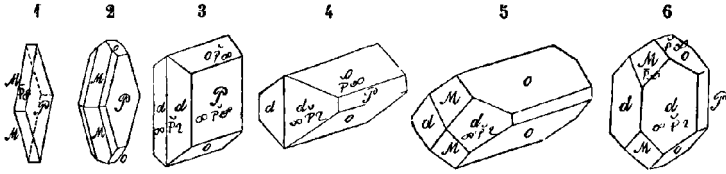


Fig. 3. $\infty P\infty.\infty P_2.P\infty$; sehr häufig, und die Hauptform der meisten rechteckigtafelartigen Krystalle.

Fig. 4. Dieselbe Comb. wie Fig. 3, nur nach $P\infty$ säulenförmig in die Länge gestreckt; häufig.

Fig. 5. Die vorige Comb. mit Hinzufügung von $P\infty$; sehr gewöhnlich.

Fig. 6. Dieselbe Comb. wie Fig. 5, nur nach ∞P_2 säulenförmig gestreckt.

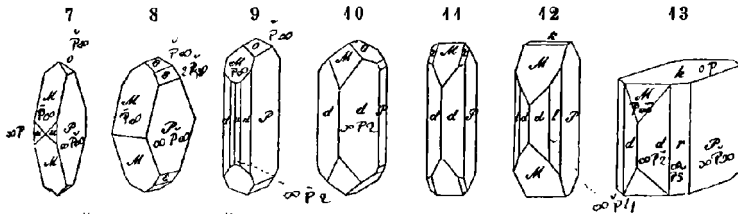


Fig. 7. $\infty P\infty.P\infty.\infty P.P\infty$.

Fig. 8. $\infty P\infty.P\infty.P\infty.2P\infty$.

Fig. 9. $\infty P\infty.P\infty.P\infty.\infty P_2.\infty P$; diese Comb. erscheint oft als längliche achtseitige Tafel, als ein Verbindungsglied der rhombisch- und der rechteckigtafelartigen Krystalle.

Fig. 10. Dieselbe Comb. wie Fig. 6, nur noch mit $2P\infty$.

Fig. 11. $\infty P\infty.\infty P_2.P\infty.P$.

Fig. 12. $\infty P\infty.P\infty.\infty P_2.\infty P_4.0P$.

Fig. 13. $0P.\infty P\infty.\infty P_2.\infty P_5.P\infty$.

Einige der wichtigsten Winkel in diesen Combinationen sind :

$M:M = 101^{\circ} 40'$	$o:o = 74^{\circ} 36'$	$P:o = 127^{\circ} 18'$
$d:d = 77^{\circ} 43'$	$d:o = 118^{\circ} 10'$	$P:d = 141^{\circ} 8'$
$u:u = 116^{\circ} 22'$	$P:l = 158^{\circ} 4'$	$P:r = 162^{\circ} 8'$

Beispielsweise fügen wir zu den vorigen Figuren noch vier andere, welche nach *Graich* und *v. Lang* in einer anderen Stellung gezeichnet sind, nämlich so, dass das Pnakoid *P* als Basis $0P$, und das Makrodoma *M* als Protoprisma ∞P erscheint, dessen scharfe Seitenkanten nach vorn und hinten gewendet sind. Die Buchstaben-Signatur der Flächen ist dieselbe, wie in den Figuren 1 bis 13.

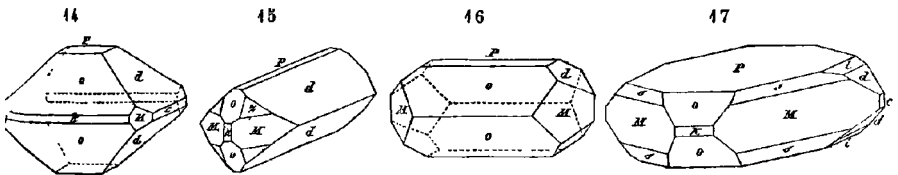


Fig. 14. $P\infty.\frac{1}{2}P\infty.0P.\infty P.\infty P\infty.\infty P\infty$. Auvergne und Felsöbanya.

$o \quad d \quad P \quad M \quad k \quad c$

Fig. 15. $\frac{1}{2}P\infty.0P.\infty P.P.P\infty.\infty P\infty$. Auvergne, Prizbram, Marienberg.

Fig. 16. $P\infty.0P.\infty P.\frac{1}{2}P\infty$. Dies ist dieselbe Combination wie Fig. 5.

Fig. 17. $0P.\infty P.P\infty.2P.\frac{1}{2}P\infty.\frac{1}{4}P\infty.\infty P\infty.\infty P\infty$. Schemnitz, Felsöbanya, Offenbanya.

Die Krystalle einzeln, doch öfter in Drusen und mancherlei Gruppen vereinigt; auch in schaligen, stängligen, faserigen, körnigen und dichten Aggregaten; in Pseudomorphosen nach Witherit und Barytocalcit. — Spaltb. brachydiagonal vollk., makrodomatisch nach ∞ etwas weniger vollk., basisch und makrodiagonal Spuren; H. = 3...3, G. = 4,3...4,7 (das Normalgewicht ist nach *G. Rose* 4,482); farblos und zuweilen wasserhell, aber meist röthlichweiss bis fleischroth, auch gelblich, grau, blaulich, grünlich und braun gefärbt; Glas- oder Fettglanz; pellucid in hohen und mittleren Graden. Optisch-zweiaxig; die optischen Axen liegen bei der ersteren Stellung der Krystalle im basischen, bei der zweiten Stellung im brachydiagonalen Hauptschnitte; die spitze Bisectrix fällt in die Brachydiagonale. — Chem. Zus. BaS , oder auch BaOS , in 34,3 Schwefelsäure und 65,7 Barya; manche Varietäten halten einige Procent schwefelsaure Strontia, wie z. B. eine von Clausthal 6,7, eine aus dem Binnenthale im Waldis 9, und eine von Görzig in Anhalt-Köthen sogar 15 Proc. (G. = 4,488); v. d. L. zerknistert er heftig und schmilzt sehr schwer, oder rundet sich nur an den Kanten wobei die Flamme gelblichgrün gefärbt wird; mit Soda auf Platinblech schmilzt er zu einer klaren, nach der Abkühlung trüben Masse, ebenso auf Kohle, doch breitet sich später die Perle aus und dringt in die Kohle ein; im Red.-F. giebt er Schwefelbaryum welches, nach vorheriger Behandlung mit Salzsäure, die Alkoholflamme nicht roth färbt; von Säuren wird er nicht angegriffen, auch von kohlensauen Alkalien nicht zersetzt. — Häufig vorkommendes Mineral; deutlich krystallisirte Var. von Freiberg, Marienberg, Clausthal, Przibram, Kapnik, Offenbanya, Felsöbanya, Dufton und viele a. O.; der sog. Stangenspath von Freiberg, der Bologneserspath von Bologna; der Faserbaryt von Kurprinz bei Freiberg, Rattenberg in Tirol, Leoben; der körnige Baryt von Peggau in Steiermark; der dichte von Goslar an Halsbrücke bei Freiberg, Meggen in Westphalen; die Baryterde von Freiberg.

Gebrauch. Der weisse derbe Baryt wird pulverisirt zur Verfälschung des Bleiweisses gemissbraucht; ausserdem dient das Mineral besonders zur Darstellung der Baryterde in mancher ihrer Präparate; auch wohl zu den sogenannten Lichtmagneten.

Anm. 1. Dass der sogen. Wolnyn von Rosenau und Bereghszasz in Ungarn von Miask und Kussinsk im Ural wirklich nur Baryt sei, wie schon *Beudant* erkannt, diess bewies krystallographisch und optisch *Schrauf* (in Sitzungsber. der kais. Akad. der Wiss. zu Wien, B. 39, S. 286 ff.). Die ungarischen Krystalle sind dadurch ausgezeichnet, dass sie nach der Makrodiagonale säulenförmig verlängert erscheinen.

Anm. 2. Der Kalkbaryt (*Werner's* krummschaliger Schwerspath) hat ganz ähnliche Krystallformen (nach *Breithaupt* $\infty = 101^{\circ} 53'$); die Krystalle sind jedoch meist tafelförmig gebildet, und fast immer zu mandelförmigen, rosettenförmigen, in geligen und nierförmigen Aggregaten verbunden, welche letztere durch wiederholte Aggregation nierförmig gebogene krummschalige Massen bilden; G. = 4,0...4,3, wechelt leicht. — Chem. Zus. schwefelsaure Barya mit schwefelsaurer Calcia; in Soda auf Platinblech geschmolzen giebt er eine, durch die unaufgelöste Kalkerde unklare Masse. — Freiberg, Derbyshire.

Anm. 3. Das von *Smithson* als Flussbaryt aufgeführte Mineral aus Derbyshire ist wohl nur ein sehr inniges Gemenge von Fluorit und Baryt.

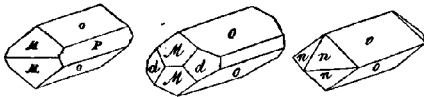
Anm. 4. Das von *Dufrénoy* unter dem Namen *Dreelit* eingeführte Mineral besitzt folgende Eigenschaften. Rhomboëdrisch; R 93° , die Krystalle aufgewachsen Sandstein; Spaltb. rhomboëdrisch nach R unvollk., H. = 3...4; G. = 3,2...3,4; wechelt Perlmutterglanz auf Spaltungsflächen, äusserlich matt. Chem. Zus. nach *Dufrénoy* wesentlich Barysulphat (64,7) mit Calciasulphat (14,3) und Calciacarbonat (8); ausserdem noch über 9 Proc. Kieselerde, etwas Thonerde und Wasser, so dass die chemische Constitution noch etwas zweifelhaft erscheint; v. d. L. schmilzt er zu einem weissen blasigen Glase; mit Salzsäure braust er etwas auf, löst sich aber nur theilweise auf. — Auf der Grube la Nuissière bei Beaujeu, im Departement der Saône Loire. IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

45. Barytocölestin, Thomson.

Krystallinisch; die seltenen Krystalle sind wohl isomorph mit denen des Barytes und erscheinen als spiesige rhombische Tafeln oder, wie am Greiner, als ungestaltete Individuen mit zellig zerfressener bis erdiger Oberfläche; gewöhnlich nur derb in radialstängligen und schaligen Aggregaten; der vom Greiner spaltet nach *v. Zepharovich* nach einem Prisma von $103^{\circ} 44'$; spröde und sehr leicht zerbrechlich; $H. = 2,5$; $G. = 4,238$ nach *Breithaupt*, des vom Greiner im Mittel $= 4,133$ nach *v. Zepharovich*; blaulichweiss. — Chem. Zus. nach *Thomson's* Analyse der Var. von Drummond Island im Eriesee sehr nahe $2SrS + BaS$, oder 40 Schwefelsäure mit 35 Strontia und 25 Barya, nach *Ullik's* Analyse des vom Greiner $4SrS + 3BaS$; da die zerfressenen und erdigen Partien dieser letzteren Var. aus schwefelsaurem Baryt und kohlenaurer Strontia, in abnehmenden Verhältnissen der letzteren bis auf $\frac{3}{4}$ Procent bestehen, so vermuthet *v. Zepharovich*, dass sie nur ein Gemeng von Baryt und Cölestin sein möge; v. d. L. schwer schmelzbar. — Jocketa in Sachsen, Imfeld im Binnenthale (Wallis), am Greiner in Tirol, hier im Talkschiefer mit Dolomit, Magnesit und Apatit, Drummond-Insel im Eriesee. Wahrscheinlich ist das Mineral eine Mischung von Strontia- und Barysulphat in schwankenden Verhältnissen.

46. Cölestin, Werner.

Rhombisch, homöomorph mit Baryt und Bleisulphat; $\check{P}\infty (M) 75^{\circ} 58'$, $P\infty (o) 104^{\circ} 8'$ nach *Miller**) ; gewöhnliche Comb. nachstehende Figuren:



$o : o = 75^{\circ} 58'$
$M : M = 104 \quad 2$
$d : d = 78 \quad 49$
$n : o = 164 \quad 24$
$M : P = 90 \quad 0$
$d : P = 140 \quad 36$

$\check{P}\infty.P\infty.o\check{P}\infty \quad \check{P}\infty.\check{P}\infty.o\check{P}2.o\check{P}\infty \quad \check{P}\infty.\check{P}3$
 $o \quad M \quad P \quad o \quad M \quad d \quad P \quad o \quad n$

Diese Krystalle sind meist säulenförmig in der Richtung der Brachydiagonale durch das Brachydoma $\check{P}\infty$; andere erscheinen tafelförmig durch das Brachypinakoid, so zumal die Comb. $\infty\check{P}\infty.P\infty$, wie Fig. 1 S. 247, andere wie Fig. 17 S. 247; gewöhnlich zu Drusen vereinigt; auch derb in stängligen und schaligen Aggregaten, in Platten und Trümmern von parallelfaseriger, und in Nieren von feinkörniger bis dichter Zusammensetzung. — Spaltb. brachydiagonal vollkommen, makrodomatisch nach $\check{P}\infty$ weniger vollk., auch basisch, unvollk.; $H. = 3 \dots 3,5$; $G. = 3,9 \dots 4$, Normalgewicht an Krystallen von Dornburg $= 3,962$ nach *Kopp*; farblos und bisweilen wasserhell, häufig blaulichweiss, blaulichgrau, smalteblau bis indigblau, selten röthlich oder gelblich gefärbt; Glas- bis Fettglanz; pellucid in hohen und mittleren Graden. Optisch zweiaxig; die optischen Axen haben eine ganz ähnliche Lage, wie in den Krystallen des Barytes. — Chem. Zus. wesentlich schwefelsaure Strontia SrS , oder auch $SrO.SO_3$, mit 43,5 Schwefelsäure und 56,5 Strontia, doch werden oft einige Procente der Strontia durch Barya oder Calcia ersetzt, ja der von Nörten enthält 20 bis 25 Proc. schwefelsaure Baryterde; v. d. L. zerknistert er und schmilzt ziemlich leicht zu einer milchweissen Kugel; dabei färbt er die Flamme carminroth (nach *v. Kobell* besonders deutlich, wenn die im Red.-F. geglühte Probe mit Salzsäure befeuchtet worden ist); auf Kohle im Red.-F. giebt er Schwefelstrontium; wird dieses in Salzsäure aufgelöst, die Sol. eingedampft und dann mit Alkohol versetzt, so brennt derselbe mit carminrother Flamme. Von Säuren wird er nur wenig angegriffen, von kohlen-sauren Alkalien

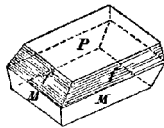
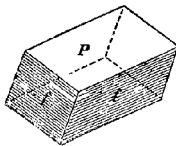
*) *Dauber* discutierte die Winkel des Cölestins, und fand die Polkante von $M = 75^{\circ} 45' 43''$, die Polkante von $o = 104^{\circ} 6' 34''$, wonach sich auch die übrigen Winkel etwas ändern würden. Die Messungen *v. Kokscharow's* stimmen sehr nahe überein mit denen von *Miller*. *Auerbach* fand an sehr reinen Krystallen von Herrngrund $M : M = 104^{\circ} 10'$, $o : o = 76^{\circ} 0'$ und $d : d$ wie oben.

dagegen nach *H. Rose* zu kohlensaurer Strontia zersetzt. — Girgenti u. a. Gegenden Siciliens, Pschow unweit Ratibor, wo in einem tertiären Kalksteine nach *v. d. Bo* und *Websky* sehr formenreiche Combb. vorkommen, Montecchio maggiore bei Vicenza Bristol, Meudon und Montmartre bei Paris, Dornburg bei Jena, Nörten in Hannover Strontian Island im Huronsee, Kingston in Canada u. a. O.

Gebrauch. Zur Darstellung der Strontianerde und gewisser ihrer Verbindungen, zum des gewässerten Chlorstrontiums und der salpetersauren Strontia, welche beide in der Feuerwerkerei zur Bildung des rothen Feuers dienen.

47. Glauberit, *Brongniart* (Brongniartin).

Monoklinisch, $C = 68^{\circ} 16'$, $\infty P (M) 83^{\circ} 20'$, $-P (f) 116^{\circ} 20'$, $0P : \infty P = 10 15'$; gewöhnliche Combination $0P.-P.$, nicht selten mit $\infty P.$, wie nebenstehende



$0P.-P.-P.$

$P \quad f \quad M$

$P : f = 137^{\circ} 9'$

$P : M = 104 15'$

guren, meist dick tafelförmig durch Vorherrschen von $0P.$, die Flächen ihren Comb. Kanten parallel gestreift; auch derb in dünnen Aggregaten. — Spaltb. basisch vollk., auch Spuren n

$\infty P.$; $H. = 2,5 \dots 3$; $G. = 2,7 \dots 2,8$, farblos, graulich- und gelblichweiss bis weißgelb, rötlichweiss bis fleischroth und ziegelroth; Glas- bis Fettglanz; durchsichtig bis durchscheinend, jedoch in feuchter Luft an der Oberfläche verwitternd und trüb werdend; die Ebene der optischen Axen ist parallel der Orthodiagonale und fast normal auf $0P.$; der sehr kleine Winkel der Axen wird durch Erwärmung $= 0$, worauf dann die Axen in der Symmetrie-Ebene aus einander gehen; schmeckt salzigbitter. — Das Mineral ist $\text{Na}_2\text{S} + \text{CaS}$, oder auch $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{SO}_3 + \text{Ca} \cdot \text{SO}_3$, mit 54 schwefelsaurem Natron und 49 schwefelsaurem Kalk; nur theilweise auflöslich in Wasser, mit Hinzulassung des schwefelsauren Kalkes; v. d. L. zerknistert er heftig, schmilzt leicht klarem Glase und wird auf Kohle im Reductionsfeuer hepatisch; auf Platindrath geschmolzen färbt er die Flamme rötlichgelb. — Im Steinsalzgebirge zu Villarubi Spanien, Vic in Lothringen, Varengeville bei Nancy, Berchtesgaden in Baiern, Peru bei Iquique, hier in 4 bis 5 Centimeter grossen Krystallen. In der Varietät aus Peru fand *Ulex* 4 bis 5 Procent Borsäure.

48. Thenardit, *Casaseca*.

Rhombisch, in ziemlich spitzen Pyramiden $P.$, Polkanten $74^{\circ} 18'$ und $135^{\circ} 4'$ Mittelkante $123^{\circ} 43'$ nach *Mitscherlich*, mit $0P.$ und $\infty P 129^{\circ} 21'$, welche zu Drusen und Krusten verbunden sind; Oberfläche rau und wenig glänzend. — Spaltb. basisch (oder brachydiagonal?) vollk., Bruch uneben; $H. = 2,5$; $G. = 2,675$; farblos Geschmack schwach salzig. — Wasserfreies schwefelsaures Natron $= \text{Na}_2\text{S}$, oder $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{SO}_3$, mit 44 Natron; wird an der Luft matt durch Aufnahme von Wasser, ist Wasser leicht auflöslich; v. d. L. färbt er die Flamme gelb, schmilzt und lässt sich auf Kohle zu Schwefelnatrium reduciren. — Findet sich im Steinsalzgebirge zu Espartinas bei Aranjuez und zu Tarapaca.

Gebrauch. Zur Sodabereitung.

49. Kalisulphat oder Glaserit, *Hausmann* (schwefelsaures Kali).

Rhombisch, $P.$ etwas spitze Pyramide, Polkanten $87^{\circ} 30'$ und $131^{\circ} 8'$, Mittelkante $112^{\circ} 40'$ nach *Mitscherlich*, dazu $\infty P 120^{\circ} 24'$, $P \infty 106^{\circ} 32'$, $2P \infty 67^{\circ} 0P$ u. a. Formen, meist als Kruste und Beschlag. — Spaltb. basisch unvollkommen $H. = 2,5 \dots 3$, $G. = 2,689 \dots 2,709$; farblos; Geschmack salzigbitter. — Chem. K_2S oder $\text{K}_2\text{O} \cdot \text{SO}_3$, mit 54 Kali; v. d. L. zerknistert, schmelzend, und beim Erstarren krystallisirend; färbt die Löthrohrflamme violett und wird auf Kohle im Red.-F. hepatisch; die wässrige Solution präc. durch Weinsäure und durch salzsauren Baryt in vesiculösen Laven, selten.

Anm. 1. Das Kalisulphat ist dimorph, da es nach *Mitscherlich* auch rhomboëdrisch krystallisirt, R 88° 14'.

Anm. 2. *Alumian* nennt *Breithaupt* ein in der Sierra Almagrera vorkommendes Mineral, welches in feinkörnigen Aggregaten von schneeweisser, grünlichweisser, apfelgrüner und licht himmelblauer Farbe auftritt, H. = 2,5...3, G. = 2,77...2,89 hat, und nach der Analyse von *Utendörffer* aus 39 Alumina und 64 Schwefelsäure besteht, folglich nach der Formel Al_2S^2 zusammengesetzt ist.

b. Borate.

50. Boracit, *Werner*.

Tesseral, und zwar tetraëdrisch-semiteßseral; die häufigsten Formen sind $\infty\text{O}\infty$, ∞O und $\frac{\text{O}}{2}$, und gewöhnlich ist auch eine der beiden ersteren vorherrschend; die Seite 24 u. 25 stehenden Figuren 35 bis 39 stellen mehre der einfachen Combinationen dar; die nachstehenden Figuren zeigen einige mehrzählige Combinationen.

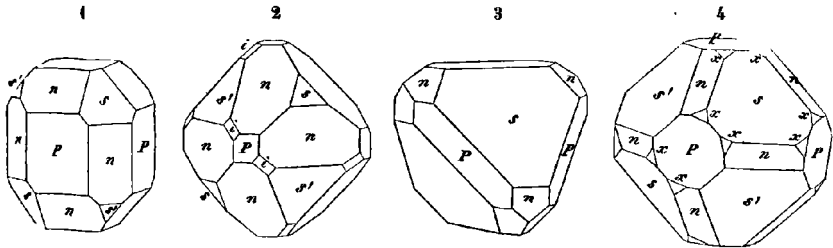


Fig. 1. $\infty\text{O}\infty.\infty\text{O}.\frac{\text{O}}{2}.\frac{\text{O}}{2}$.

Fig. 3. $\frac{\text{O}}{2}.\infty\text{O}\infty.\infty\text{O}$.

Fig. 2. $\infty\text{O}.\frac{\text{O}}{2}.\frac{\text{O}}{2}.\infty\text{O}\infty.\frac{2\text{O}2}{2}$.

Fig. 4. $\frac{\text{O}}{2}.\frac{\text{O}}{2}.\infty\text{O}\infty.\infty\text{O}.\frac{5\text{O}\frac{5}{2}}{2}$.

Die Krystalle eingewachsen, vollständig ausgebildet, klein. — Spaltb. nicht bemerkbar, höchst unvollkommen, angeblich oktaëdrisch, Bruch muschelrig, spröd. H. = 7; G. = 2,9...3; farblos oder weiss, oft graulich, gelblich, grünlich; Glas- bis Diamantglanz; durchsichtig bis kantendurchscheinend; die Anomalien, welche durchsichtige Lamellen im polarisirten Lichte zeigen, wurden bereits oben S. 119 erwähnt; nach *Des-Cloizeaux* besteht der Boracit vorwaltend aus einer einfach brechenden Masse, welche von regelmässig gruppirten Lamellen einer doppelt brechenden Masse durchwachsen ist; durch Erwärmung polarelektrisch. — Chem. Zus. nach den neueren Analysen von *Stewart*, *Geist* und *Potyka*: vierdrittelborsäure Magnesia mit etwas Chlormagnesium, nach der Formel $2\text{Mg}^3\text{B}^4 + \text{MgCl}$, oder auch $2(3\text{MgO}.4\text{B}^2\text{O}^3) + \text{MgCl}^2$, welche 62,5 Borsäure, 26,9 Magnesia, 7,9 Chlor und 2,7 Magnesium erfordert; doch wird etwas Magnesia durch 1 bis 2 Procent Eisenoxydul ersetzt; auch kommen oft kleine Spuren von Wasser vor; v. d. L. schmilzt er unter Aufwallen schwierig zu einer Perle, welche klar und gelblich, nach der Erstarrung aber als ein undurchsichtiges und weisses Aggregat von Krystallnadeln erscheint; dabei färbt er nach *v. Kobell* die Flamme grün, was jedenfalls eintritt, wenn er mit zweifach schwefelsaurem Kali und Flussspath geschmolzen wird; schmilzt man ihn blos mit schwefelsaurem Kali, und löst die geschmolzene Masse in Wasser, so lässt sich die Magnesia durch Phosphorsalz fällen; in Salzsäure schwer aber vollkommen auflöslich. — Lüneburg und Segeberg, im Anhydrit und Gyps.

Anm. 1. *Kenngott* bemerkt, dass die Hexaëderflächen bisweilen eine ähnliche Streifung erkennen lassen wie sie am Pyrit so gewöhnlich ist; diess würde auf die

Existenz von Pentagon-Dodekaëdern verweisen; und in der That entdeckte er einem Krystalle die Fläche eines solchen Dodekaëders. Sonach würde sich am Boracit eine Tendenz zu tetartoëdrischer Ausbildung zu erkennen geben.

Anm. 2. Durch Zersetzung verwandeln sich die Boracitkrystalle, wie *Wenzscheerer* und *Volger* gezeigt haben, ohne ihre äussere Form einzubüssen, in Aggregate von faserigen Individuen, welche nach *Volger*, vom Mittelpunkte ausstrahlend eine Gruppierung in 12, den Flächen von ∞O entsprechende Systeme erkennen lassen. Die so veränderten Krystalle sind trübe, undurchsichtig und enthalten nach *Weber* einige Procent Wasser. Nach *Volger* ist das neugebildete Mineral, für welches er den Namen *Parasit* vorschlägt, nicht nur wasserhaltig, sondern auch ärmer Borsäure. In dieser inneren Umkrystallisirung sind wohl auch die anomalen optischen Erscheinungen begründet, welche schon *Brewster* an Boracitkrystallen beobachtet. Uebrigens will *Volger* drei Species von Boracit unterscheiden.

Anm. 3. Bei Stassfurt kommt in dem dasigen Steinsalzgebirge ein Mineral vor, welches *Karsten* für derben und dichten Boracit erklärte. Dasselbe findet sich in kleinen kopfgrossen rundlichen Knollen, ist feinkörnig bis dicht, oft wie zerfressen, von einem oder splittigerem Bruche, hat $H. = 4..5$, $G. = 2,91..2,95$, ist weiss und erscheint überhaupt einem weissen dichten Kalksteine sehr ähnlich, hat aber beinahe dieselbe chemische Zus. wie der krystallisirte Boracit. Gegen *Karsten's* Ansicht machte *G. Rose* die Bedenken geltend, dass das Pulver dieses Mineralen unter dem Mikroskop prismatiche Krystalle zeige, dass es in heisser Salzsäure sehr leicht auflöslich und v. d. L. viel leichter schmelzbar sei, als der Boracit; er vermuthete daher, dass es ein eigenthümliches Mineral sei, für welches er den Namen *Stassfurtit* vorschlägt. *Heintz*, *Ludwig*, *Potyka* und *Steinbeck* zeigten später, dass, nach Ausziehung des beigemengten Chlormagnesium-Hydrates, die Zusammensetzung des *Stassfurtites* völlig die des Boracites sei, nur mit dem Unterschiede, dass er bis 0,6 Proc. Wasser enthält. *Rammelsberg* nimmt daher an, dass im Boracite und *Stassfurtite* ein Beispiel von Dimorphismus vorliegt.

51. Rhodizit, *G. Rose*.

Dieses Mineral stimmt in seinen morphologischen und meisten physischen Eigenschaften mit dem Boracit gänzlich überein; nur ist $H. = 8$, $G. = 3,3..3,32$; es scheint wesentlich borsäure Kalkerde zu sein, und findet sich in kleinen Krystallen der C

$\infty O. \frac{O}{2}$ auf rothem Turmalin und auf Quarz bei Sarapulsk und Schaitansk weit im Sinsk am Ural.

c. P h o s p h a t e.

52. Xenotim, *Beudant* (Ytterspath, phosphorsaure Yttererde).

Tetragonal, $P 82^0$, man kannte bisher nur die Grundform mit ∞P , in einzelnen gewachsenen oder losen Krystallen, welche nach *Zschau* oft eine sehr merkwürdige und regelmässige Verwachsung mit Malakon zeigen, oder von Polykras durchsetzt werden; auch derb und eingesprengt; Spalth. prismatisch nach ∞P ; $H. = 4,5$; $G. = 4,45..4,56$; röthlichbraun, haarbraun, gelblichbraun und fleischroth, Strich gelblichweiss bis fleischroth; Fettglanz, in dünnen Splittern durchscheinend. — Chem. Zus. des norwegischen nach *Berzelius*, *Zschau* und *Scheerer*: 68 Yttererde und Phosphorsäure, also fast genau Y_4P_3 , oder auch $4YO.P_2O_5$; doch wird nach *Zschau* Theil der Yttria durch 8 Procent Ceroydul ersetzt; der aus Georgia hat nach *Scheerer* dieselbe Zusammensetzung, mit 11 Procent Ceroydul; *Rammelsberg* vermuthete die Formel R_3P_2 als richtiger, welche 62,2 Yttererde und 37,8 Phosphorsäure erfordert und gegenwärtig auch angenommen wird; v. d. L. unschmelzbar; mit Borax bildet er ein klares Glas, welches bei grösserem Zusatz während der Abkühlung unklar wird.

mit Borsäure und Eisendraht giebt er Phosphoreisen; in Säuren unauflöslich. — Auf Hitteröe bei Flekkefjord in Norwegen, bei Schreiberbau im Riesengebirge, Ytterby in Schweden und in den Goldwäschen von Clarksville in Georgia. Das von *Damour* als Castelnaudit aufgeführte Mineral von Bahia scheint auch hierher zu gehören.

Aum, Am Berge Fibia in der St. Gotthardgruppe und im Binnenthale in Wallis kommt ein schön krystallisirtes honiggelbes Mineral vor, welches anfangs für Zirkon gehalten, später aber von *Kenngott* als eine selbständige Species unter dem Namen Wiserin eingeführt worden ist. Seine von *G. vom Rath* gemessenen Krystallformen ($P = 82^{\circ} 22'$) sind allerdings nach ihren Dimensionen und zum Theil reichhaltigen Combinationen sehr ähnlich denen des Zirkons, mit welchem es auch in manchen anderen Eigenschaften übereinstimmt, obgleich die Härte nur 5,5 und 6,5 ist. Neuerdings ist jedoch dieses Mineral von *Wartha* analysirt worden, wobei sich denn ergab, dass es wesentlich phosphorsaure Yttererde ist, nach der Formel Y^3P , welche 37,86 Phosphorsäure und 62,14 Yttererde erfordert; dabei ist es in Schwefelsäure vollkommen auflöslich. Hiernach dürfte der Wiserin mit dem Xenotime identisch sein, dessen Grundpyramide in ihren Dimensionen jener des Zirkons sehr nahe steht. Die ausführliche Beschreibung, welche *Kenngott* im Neuen Jahrb. für Min. 1864, S. 454 ff. und in seinem Werke: die Mineralien der Schweiz, 1866, S. 196 ff. vom Wiserine gab, lässt sich auch (bis auf die aus den chemischen Reactionen gezogene Folgerung) mit der durch *Wartha's* Analysen gebotenen Vereinigung recht wohl in Einklang bringen. Der Wiserin repräsentirt also die schönsten Varietäten des Xenotim.

53. Amblygonit, *Breithaupt*.

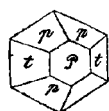
Triklinisch nach *Des-Clouzeaux*, was auch *Dana* bestätigte; Krystalle, deren einer von *Dana* gemessen und abgebildet worden ist, äusserst selten, gewöhnlich derb in individualisirten und grosskörnig zusammengesetzten Massen, deren Individuen nach einem schiefwinkligen Parallelepipeton spaltbar sind; die eine, vollkommenste und perlmutterglänzende Spaltungsfläche (0P) bildet nach *Dana* mit den beiden anderen Flächen Winkel von 105° und $87^{\circ} 40'$, während beide letztere gegen einander unter $135^{\circ} 30'$ geneigt sind; dabei ist die zu 0P unter 105° geneigte Spaltungsfläche zwar minder vollkommen als 0P, aber viel deutlicher als die dritte, und glasglänzend. Bruch uneben und splütererig; H. = 6; G. = 3...3,4; graulich- und grünlichweiss bis berg- und seladongrün, Glasglanz, auf 0P in den Perlmutterglanz, auf den Bruchflächen in den Fettglanz geneigt; durchscheinend. Optisch-zweiachsig; die Ebene der sehr stark divergirenden optischen Axen ist fast rechtwinkelig auf der zweiten Spaltungsfläche, und parallel ihrem Durchschnitte mit der dritten Spaltungsfläche. — Chem. Zus. nach *Rammelsberg's* Analyse: $(\text{Al}^5\text{P}^3 + \text{R}^5\text{P}^3) + (\text{Al}^2\text{F}^3 + \text{RF})$ in welcher Formel R Lithium und Natrium bedeutet, die in dem Verhältnisse von 5 und 2 Atom auftreten; hiernach würde die Analyse in 100 Theilen sehr nahe 47,7 Phosphorsäure, 8,5 Fluor, 34,5 Alumina, 6,9 Lithion und 6,0 Natron ergeben. Betrachtet man das Fluor als einen theilweisen Vertreter des Sauerstoffes, was ja nicht ohne alle Analogie ist, so würde sich die Formel auch $\text{Al}^2\text{P} + \text{R}^2\text{P}$ schreiben lassen. V. d. L. schmilzt er sehr leicht zu einem klaren Glase, welches kalt unklar wird; dabei färbt er die Flamme mehr gelb als roth; mit Schwefelsäure befeuchtet färbt er sie vorübergehend blaulichgrün, im Glasrohre mit geschmolzenem Phosphorsalz giebt er Flusssäure; fein pulverisirt wird er von Salzsäure schwierig, von Schwefelsäure leichter aufgelöst; die schwefelsaure Sol. giebt mit Ammoniak einen bedeutenden Niederschlag von phosphorsaurer Thonerde. — Sehr selten, bei Chursdorf und Rochsburg unweit Penig in Sachsen, bei Arendal in Norwegen, bei Hebron und Paris im Staate Maine.

54. Wagnerit, *Fuchs*.

Monoklinisch, $C = 63^{\circ} 25'$, $\infty P = 57^{\circ} 35'$, $P\infty = 74^{\circ} 53'$; die Krystalle stellen sehr complicirte Combinationen dar, welche kurzsäulenförmig und vertical gestreift

erscheinen. Spaltb. prismatisch nach ∞P und orthodiagonal, unvollk., auch Spuren nach $0P$, Bruch muschelrig; H. = 5...5,5; G. = 3,0...3,15; weingelb und honiggelb bis weiss; Fettglanz, dem Glasglanze genähert, durchsichtig bis durchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Fuchs* und *Rammelsberg*: $Mg_3P^{\ddot{}} + MgF$ oder auch $3MgO.P^{2O^5} + MgF^2$, welcher Formel zufolge die Analyse in 100 Theilen 43 Phosphorsäure, 11,4 Fluor und 50,4 Magnesia geben würde, doch wird die Magnes zum Theil durch Eisenoxydul (3—4, 5 Procent) und durch Kalkerde (1—4 Procent) ersetzt. V. d. L. schmilzt er sehr schwer und nur in dünnen Splittern zu dunkel grünlichgrauem Glase; mit Schwefelsäure befeuchtet färbt er die Flamme schwach blaulichgrün, in erwärmter Salpetersäure und Schwefelsäure löst sich das Pulver unter Entwicklung von etwas Flusssäure langsam auf. Sehr selten bei Werfen Salzburg.

55. Herderit, Haidinger (Allogonit).



Rhombisch, $P(p)$ Polkanten $141^{\circ} 16'$ und $77^{\circ} 20'$, $\infty P^{\frac{2}{3}}(t)$ 115° , auch $\infty P_{\infty}(P)$ und $P^{\infty} 115^{\circ} 53'$; Comb. wie bestehende Figur, wesentlich von den genannten Formen gebildet; dick tafelförmig, nach der Brachydiagonalen aufrecht gestellt fast hexagonal erscheinend; Spaltb. brachydomatisch und makrodiagonal, doch beides unvollkommen; Bruch muschelrig; H. = G. = 2,9...3. Weiss, trübe, zwischen Glas- und Fettglanz. — Chem. Zus. nach *Plattner* phosphorsaure Alumina und phosphorsaure Calcia, auch etwas Fluor v. d. L. schwer schmelzbar zu weissem Email; mit Schwefelsäure befeuchtet färbt die Flamme grün; mit Kobaltsolution wird er schön blau; in erwärmter Salzsäure ist das sehr feine Pulver vollkommen auflöslich. — Ehrenfriedersdorf, äusserst selten.

56. Talkapatit, Hermann.

Hexagonal, $\infty P.0P$, die Krystalle langsäulenförmig, meist büschel- oder sternförmig, auch unregelmässig gruppirt; Spaltb. nicht beobachtet, doch zeigen sich häufig Sprünge parallel der Basis, Bruch splütrig; H. = 5; G. = 2,7...2,75; milchweiss und sehr wenig durchscheinend im frischen Bruche, auf der Oberfläche gelblich, matt und erdig. — Chem. Zus. nach *Hermann* $3Ca^3P^{\ddot{}} + Mg_3P^{\ddot{}}$, dazu etwas Chlor, Fluor und 9,5 Procent in Salpetersäure unauflöslicher Rückstand; dürfte vielleicht nur ein theilweise zersetzter magnesiainhaltiger Apatit sein, und erinnert in aller Hinsicht an den sog. Pseudo-Apatit von Freiberg. Findet sich bei Kussinsk in den Schischimskischen Bergen am Ural.

Anm. Auch *v. Kokscharow* ist der Ansicht, dass dieser Talkapatit nur eine mehr oder weniger zersetzte Varietät des mit ihm zugleich vorkommenden gelblichbraunen durchscheinenden und frischen Apatites ist.

57. Apatit, Werner.

Hexagonal, und zwar pyramidal-hemiëdrisch (§. 40); $P(x)$ $80^{\circ} 26'$, nach *Breit* haupt schwankend von $80—84^{\circ}$), die gewöhnlichen Formen sind $\infty P(M)$, $\infty P^2 0P(P)$, $\frac{1}{2}P(r)$, $2P(z)$, auch $2P^2(s)$; die selteneren dihexagonalen Pyramiden und Prismen erscheinen in der Regel nur mit der Hälfte ihrer Flächen; an gewissen Krystallen von *Pfisch* haben jedoch sowohl *G. vom Rath* als auch *Hessenberg* die Pyramiden

*) Die Bemerkung *v. Kokscharow's*, dass die Mittelkante der Grundform bei denjenigen Varietäten, welche kein Chlor enthalten, etwas schärfer ist, als bei jenen, welche chlorhaltig sind, scheint durch die Untersuchungen *Pusyrewsky's* bestätigt zu werden. Derselbe ausgezeichnete Beobachter hat neulich fünf Varietäten von verschiedenen Fundorten sehr genau und in vielen Richtungen gemessen, und die Neigung von P zu $0P$ von $439^{\circ} 42'$ bis $439^{\circ} 54'$, folglich Mittelkante der Grundform von $80^{\circ} 12'$ bis $80^{\circ} 36'$ schwankend gefunden. Materialien zur Mineralogie Russlands, B. V, S. 88 ff. Neuerdings gab auch *Strüver* eine Beschreibung der Formen des Apatites.

$3P\frac{3}{2}$ vollflächig beobachtet; einige der wichtigsten Combinationen sind die folgenden:

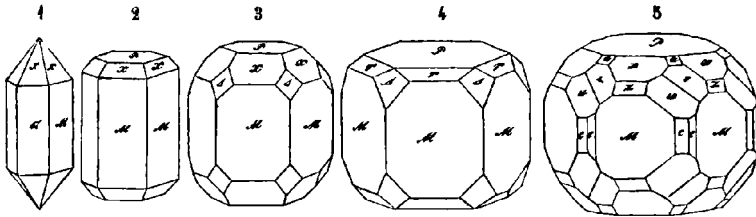


Fig. 1. $\infty P.P$; besonders am Spargelstein und Moroxit; die Seitenkanten des Prismas sind oft abgestumpft durch $\infty P2$.

Fig. 2. $\infty P.0P.P$; eine der gewöhnlichsten Combinationen; noch häufiger ohne P, und dafür mit abgestumpften Seitenkanten des Prismas, womit eine verticale Streifung seiner Flächen verbunden ist; $P: \alpha = 139^\circ 47'$.

Fig. 3. $\frac{3}{2}$ Die vorige Comb. mit Zutritt der Flächen von $2P2$.

Fig. 4. $\infty P.0P.\frac{3}{2}P.2P2$; $P: r = 157^\circ 5'$.

Fig. 5. $\infty P.0P.P.2P.2P2.3P\frac{3}{2}.P2.\infty P2$; vom Sanct Gotthard, interessant wegen der hemiëdrischen Ausbildung der Pyramide $3P\frac{3}{2}$ (u) und des Prismas $\infty P\frac{3}{2}$ (c).

Der Habitus der Krystalle ist meist kurz (selten lang) säulenförmig oder dick tafelförmig; die Prismen sind gewöhnlich vertical gestreift; Krystalle einzeln aufgewachsen und eingewachsen oder zu Drusen vereinigt; auch in eingewachsenen rundlichen Körnern; derb in individualisirten oder körnig zusammengesetzten, sowie in faserigen und dichten Massen (Phosphorit). — Spaltb. prismatisch nach ∞P und basisch, beides unvollk., Bruch muschelrig bis uneben und splitterig; spröde; H. = 5; G. = 3,16...3,22; farblos und bisweilen weiss, aber gewöhnlich grün, blau, violett, roth, grau, doch meist licht gefärbt; die spargelgrünen Varietäten hat man Spargelstein, die dunkel blaulichgrünen Moroxit genannt. Glasglanz auf Krystallflächen, Fettglanz auf Spaltungs- und Bruchflächen; durchsichtig bis kantendurchscheinend; viele Varietäten und besonders die Phosphorite leuchten mit farbigem Lichte, wenn sie erhitzt werden. — Chem. Zus. wesentlich drittelfosphorsaurer Kalk mit etwas Chlorcalcium oder Fluorcalcium, welche letztere entweder einzeln, oder auch in unbestimmten Verhältnissen zugleich vorhanden sind, nach der Formel $3Ca^3P + CaCl$ oder $3Ca^3P + CaF$ von welchen jene 89,4, diese 92,3 phosphorsauren Kalk giebt; in den neuen Atomgewichten ausgedrückt wird die erstere Formel: $3(3CaO.P^{205}) + CaCl^2$. Bischof hat au h in vielen Apatiten etwas Magnesia, und Weber im Apatit von Snarum etwas Ceroyd, Yttria und Eisenoxyd nachgewiesen. Nach Völeker enthalten die Apatite von Krageröe nur Chlorcalcium, jedoch in schwankenden Mengen, von 4,6 bis 6,4 Proc., dabei einen Ueberschuss von Kalkerde und etwas Wasser; was wohl die Folge einer begonnenen Zersetzung ist, wie ja auch nach Waage und Weber die Krystalle von Snarum etwas Chlorcalcium verloren und ein wenig Wasser aufgenommen haben. — V d. L. ist er nur schwer in dünnen Splitterschmelzbar; erhitzt man das mit Schwefelsäure befeuchtete Pulver im Oehre des Platindrahtes, so färbt sich die Flamme blaulichgrün; von Phosphorsalz wird er in grosser Menge aufgelöst zu klarem Glase, welches bei ziemlicher Sättigung während der Abkühlung unklar wird und einzelne Krystallflächen zeigt; Borsäure löst ihn schwierig, und giebt mit Eisendraht Phosphoreisen; mit Phosphorsalz und Kupferoxyd erfolgt die Reaction auf Chlor, mit Phosphorsalz im Glasrohre oder mit Schwefelsäure die auf Fluor; die Kalkerde ist nur auf dem nassem Wege nachzuweisen. Nach Forchhammer löst sich der Apatit leicht in geschmolzenem Kochsalz, was ein gutes Mittel zur Nachweisung eines geringen Phosphorsäuregehaltes in vielen Gesteinen gewähren soll. Auflöslich in Salzsäure und Salpetersäure. — Der eigentliche Apatit findet sich auf den Zinnerzgingen zu Ehrenfrieders-
Zinnwald, in Cornwall, ferner am Gotthard; in Tirol, zu Arendal, Snarum und

Krageröe in Norwegen, Gellivara, Freiberg, am Cabo de Gata; Hammond in Newyork, fast fussgrosse Krystalle, und Hurdstown daselbst, als bedeutendes Lager; bei Burgen und Elmsley in Canada in körnigem Kalkstein, sehr reichlich und in bis fussgrossen Krystallen, aber auch in einem selbständigen Lager, welches 10 Fuss mächtig ist und abgebaut wird; als accessorischer Gemengtheil in vielen plutonischen und vulkanischen Gesteinen; der Phosphorit zu Logrosan in Estremadura, bei Staffell unweit Limburg an der Lahn, hier z. Th. in hellgrünen, traubigen und nierförmigen mikrokrystallinischen Aggregaten (Staffelit, nach Stein wohl eine besondere Species, enthält über 9 Procent kohlen-sauren Kalk und braust daher mit Säuren, auch etw. Wasser und Spuren von Iod); Amberg und Pilgramsreuth, hier als erdiger Phosphorit dünne Schichten der Braunkohlenformation bildend; auch kommen Knollen von Phosphorit hier und da in der Kreideformation vor.

Gebrauch. Wo der Phosphorit in grösserer Menge vorkommt, da lässt er sich zur Veredlung des Ackerbodens benutzen; diess ist auch in neuerer Zeit mit dem Apatit von Krageröe geschehen, von welchem im Jahre 1855 an 6 Millionen Pfund nach England verschifft worden sind. Doch sind neuerdings in England, bei Cromgynen unweit Oswestry, Lagerstätten mit Kalkphosphat entdeckt worden, welche sich 9 engl. Meilen weit erstrecken sollen. Das Vorkommen des Phosphorites in Nassau ist nach Wicke über einen Raum von 6 geogr. M. Länge, und 4 Meilen Breite bekannt, und hat schon im Jahre 1867 eine Million Centner geliefert.

Anm. 1. Der sogenannte Pseudo-Apatit von der Grube Kurprinz bei Freiberg bildet matte, undurchsichtige, gelblichweisse bis röthlichgelbe Krystalle und ist nach Plattner's Untersuchung wesentlich als ein durch etwas phosphorsaure Alumina sowie kohlen-saure und schwefelsaure Kalkerde verunreinigter (zersetzter) Apatit zu betrachten. Rammelsberg fand in ihm Kalkphosphat und etwas Kalkcarbonat. Dass der Francolit von Tavistock in Devonshire ein weisser, krystallisirter Apatit sei, ist durch die Analyse von Henry bewiesen worden.

Anm. 2. Auch das von Emmons Eupyrchroit genannte Mineral ist nur ein zersetzter Phosphorit, da die Analyse von Jackson fast 46 Phosphorsäure, 50 Kalkerde und 2 Eisenoxydul ergab. Es bildet nierförmige, faserige Aggregate von asch- bis blaulichgrauer Farbe, ist oft mit Eisenkies überzogen, hat H. = 4,5, G. = 3,053, ist v. d. L. unschmelzbar, leuchtet aber stark und phosphorescirt mit grünem Licht. Findet sich bei Hammondsville in Essex Co. (New-York) und wird für agronomische Zwecke gewonnen.

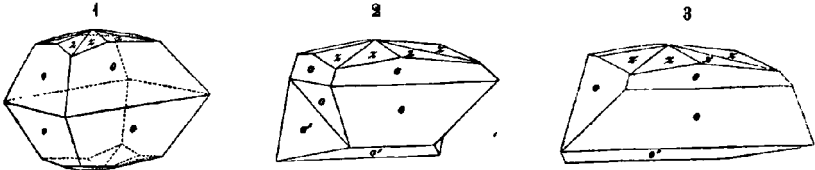
Anm. 3. Nach einer Analyse von Daubeny sollte der Phosphorit von Logrosan in Estremadura ein etwas verschiedenes Verhältniss seiner Bestandtheile zeigen, ist jedoch durch die späteren Analysen von Naranjo Garzo nicht bestätigt worden. Der Phosphorit von Amberg enthält nach Schröder fast 90 Proc. Kalkphosphat, 5 Kieselerde, etwas Eisenoxyd, Kohlen-säure und Wasser; er hat G. = 2,89, ist gewöhnlich stellenweise braun gefleckt, leicht zerreiblich, klebt stark an der Zunge und wird befeuchtet einen Thongeruch. Den, nach Abzug seiner Beimengungen, fast reinen phosphorsauren Kalk, welcher hier und da als ein weisses, feinerdiges bis dichtes Zersetzungs- und Ausscheidungs-Product in vulkanischen Gesteinen, wie z. B. im Dolerit der Wetterau, vorkommt, will Bromeis, zum Unterschiede vom Phosphorit, Osteol nennen. Dahin würde auch das schneeweisse erdige Mineral vom sp. G. = 2,81 gehören, welches nach Dürre, bei Schönwalde unweit Böhmisches-Friedland, in zoll-dicken Lagen zwischen den Basaltsäulen bildet, da es wesentlich aus drittelphosphorsaurer Kalk besteht; es ist jedenfalls ein Zersetzungsproduct des Basaltes und des in enthaltenen Apatites.

Anm. 4. Der Sombrerit, von der kleinen Insel Sombrero am nördlichen Ende der kleinen Antillen, ist ein durch überliegenden Guano umgewandelter mariner Kalkstein; er enthält 75 bis 90 Procent phosphorsaurer Kalk, 4 bis 5 Procent kohlen-sauren Kalk, 7 bis 9 Procent Thon, und wird als ein kräftiges Düngemittel den Handel gebracht.

d. Fluorsalze.

58. Chiolith, Hermann.

Tetragonal, nach v. Kokscharow; selten in ganz kleinen, tetragonalen Pyramiden, deren Mittelkante $Z = 111^{\circ} 44'$ misst. Diese pyramidalen Krystalle zeigen an ihren Polecken eine stumpfe convexe, achtförmige Zuspitzung wie in Fig. 1, erscheinen auch



wohl mehr tafelförmig, sind aber gewöhnlich als Zwillingskrystalle nach dem Gesetze: Zwillingsenebene eine Fläche von P, ausgebildet, wie Fig. 2 und 3; gewöhnlich nur derb in feinkörnigen Aggregaten; Spaltb. pyramidal, ziemlich vollk.; $H. = 4$; $G. = 2,84 \dots 2,90$; weiss, glasglänzend, optisch-einaxig. — Chem. Zus. nach Hermann: $3\text{NaF} + 2\text{AlF}_3$, oder auch $3\text{NaF} + 2\text{AlF}_3$, mit 58,0 Fluor, 18,6 Aluminium und 23,4 Natrium; v. d. L. sehr leicht schmelzbar, noch etwas leichter als Kryolith; im Glasrobre und mit Schwefelsäure giebt er Flusssäure. — Miask im Ural.

Anm. 1. Chodnew analysirte einen Chiolith, und fand ihn zusammengesetzt nach der Formel $2\text{NaF} + \text{Al}_2\text{F}_3$, mit 55,8 Fluor, 16,4 Aluminium und 27,8 Natrium. Später zeigte Rammelsberg, dass es in der That zwei Species von Chiolith giebt, welche einander sehr ähnlich sind, und sich nur durch ihr sp. Gewicht und ihre chem. Zus. unterscheiden lassen; der eine hat Hermann's Formel und $G. = 2,84 \dots 2,90$; der andere hat Chodnew's Formel und $G. = 3,000 \dots 3,006$. Für diesen letzteren ist der Name Nipholith vorgeschlagen worden. Mit diesem Nipholith dürfte das von Hagemann unter dem Namen Arksutit eingeführte Mineral identisch sein, welches am Arksutfjord in Grönland mit dem Kryolithe in körnigen Aggregaten vorkommt, deren Individuen monotome Spaltbarkeit besitzen; das spec. Gewicht ist $= 3,029 \dots 3,175$; die chemische Zusammensetzung entspricht der Formel des Nipholithes, nur mit dem Unterschiede, dass ein Theil des Natrium durch 7 Procent Calcium ersetzt wird.

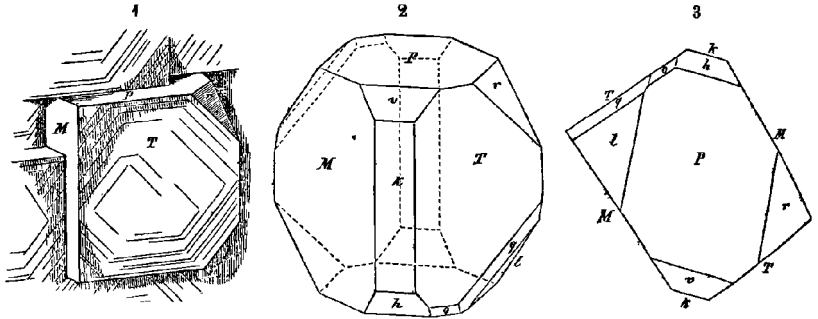
Anm. 2. Hier schliesst sich der Fluellit an, ein nur wenig bekanntes Mineral aus Cornwall, welches nach Wollaston in kleinen, weissen, durchscheinenden rhombischen Pyramiden mit abgestumpften Polecken vorkommt, und wesentlich aus Fluor-Aluminium besteht. Nach Miller haben die Pyramiden Polkanten von $109^{\circ} 6'$ und $82^{\circ} 42'$, Mittelk. von 144° .

Anm. 3. Ein recht interessantes Mineral ist der von Scheerer beschriebene Proposit, welcher bei Altenberg in Sachsen mit Glanzeisenerz vorkommt. Er zeigt rhombische Krystallformen mit monoklinischem Typus der Pyramiden und Brachydomen, wie der Datolith, mit welchem er überhaupt isomorph ist, wie Dana gezeigt hat, wogegen Scheerer in Betreff der Dimensionen einen Isomorphismus (oder wenigstens Isogonismus) mit Baryt und Herderit hervorhob, Des-Cloizeaux aber triklinische Formen erkannte. $H. = 4,5$; $G. = 2,894$; farblos, glasglänzend und durchsichtig. Nach Scheerer's Analysen besteht er aus 42,33 Alumina, 32,02 Fluorcalcium, 10,84 Fluorsilicium und 14,84 Wasser. Die meisten Krystalle sind jedoch im Laufe der Zeit zu Kaolin umgewandelt, ohne ihre Form einzubüssen, während sie bisweilen, wie Brush gezeigt und Scheerer bestätigt hat, in grünen oder violetten Fluorit umgewandelt sind. Ein sehr ähnliches Mineral ist auch von Schlackenwalde bekannt.

59. Kryolith, Abildgaard.

Triklinisch, nach Des-Cloizeaux, während er bisher meist für rhombisch gehalten wurde; Hagemann hat kleine Krystalle in der Form fast rechtwinkliger Prismen und

Tafeln beobachtet, deren Combinationsecke abgestumpft sind. Die genaueste Beschreibung der Krystalle gab jedoch *Websky* wie folgt. Oberflächlich betrachtet macht ihr Vorkommen den Eindruck einer quadratischen Tüfelung der Spaltungsflächen, aus welcher jedoch stellenweise die kleinen Krystalle mehr körperlich hervortreten, wie es die nachstehende Fig. 1 in mehrmaliger Vergrößerung zeigt. Sie erscheinen in der Hauptsache ähnlich der tesserale Combination $\infty O \infty . O$, sind aber wirklich triklinisch, wie diess *Des-Cloizeaux* zuerst erkannt hatte. Eine ideale Combination aller von *Websky* beobachteten Partialformen zeigt uns Fig. 2 in schiefer Projection, wo Fig. 3 in der Projection auf die Basis OP .



Partialformen.

Wichtigste Winkel.

$P \parallel OP$	$h = \dot{P}, \infty$		Fig. 2 $P : M = 90^{\circ} 40'$	Fig. 2 $P : k = 90^{\circ} 18'$
$M = \infty' P$	$r = \dot{P}', \infty$		» $P : T = 90 \quad 2$	Fig. 3 $P : l = 125 \quad 57$
$T = \infty P'$	$l = \dot{P}, \infty$		» $M : T = 94 \quad 57$	» $P : r = 125 \quad 36$
$k = \infty \dot{P} \infty$	$q = 2' \dot{P}, 2$		» $k : M = 135 \quad 57$	» $P : v = 125 \quad 3$
$v = \dot{P}' \infty$	$o = P,$		» $k : T = 136 \quad 0$	» $P : h = 124 \quad 39$

Die Flächen P, M und T sind immer, r und l sehr häufig, h und k nicht selten ausgebildet, während die Flächen v, q und o nur sehr selten beobachtet wurden. Zwillingbildungen fand *Websky* nach folgenden zwei Gesetzen: Zwillingsebene Fläche k , welche auch die Zusammensetzungsfläche ist; und Zwillingsebene der Fläche P , wobei entweder $\infty \dot{P} \infty$ oder auch P die Zusammensetzungsfläche liefert. Die Krystalle sind überhaupt sehr selten und klein, obgleich das Mineral ein sehr krystallinisches ist; gewöhnlich findet es sich derb, in grossen Individuen sowie in grobkörnigen bis dickschaligen Aggregaten, welche nicht selten eine lamellare, zwillingartige Zusammensetzung und stets die Spaltbarkeit erkennen lassen; diese letztere findet nach den drei Flächen P, M und T , und zwar am vollkommensten in Krystallen nach T , in derben Massen nach P Statt; eine vierte Spaltrichtung entspricht Fläche v . Da die drei ersteren Spaltungsflächen nahe rechtwinkelig zu einander sind, so hielt man früher die von ihnen begränzten Spaltungsformen für rechtwinkelige Parallelepipeda.

Der Kryolith ist spröde, hat $H. = 2,5 \dots 3$; $G. = 2,95 \dots 2,97$; ist farblos, meist graulichweiss oder gelblich und röthlich gefärbt; doch soll nach *Taylor* diese Farbe schon eine Folge der Verwitterung und das Mineral in der Tiefe fast schwarz sein (?). Glasglanz, auf OP perlmutterähnlich; meist nur durchscheinend; die Ebene der optischen Axen ist nach *Websky* parallel der Makrodiagonale, und scheinbar normal auf der Fläche v . — Chem. Zus. nach *Berzelius, Chodnew, Deville* und *Hess* $3NaF + Al_2F_3$, oder auch $3NaF + AlF_3$, mit 54,2 Fluor, 13,0 Aluminium und 31 Natrium; v. d. L. ist er sehr leicht schmelzbar zu weissem Email und färbt die Flamme röthlichgelb; im Glasrohre giebt er die Reaction auf Fluor; auf Kohle schmilzt ebenfalls sehr leicht, zersetzt sich endlich und hinterlässt eine Kruste von Thonerde.

welche mit Kobaltsolution blau wird; in Borax und Phosphorsalz leicht auflöslich; von concentrirter Schwefelsäure wird er unter Entwicklung von Flusssäure vollkommen, von Salzsäure nur theilweise aufgelöst; mit Aetzkalk und Wasser gekocht wird das feine Pulver vollständig zersetzt, indem sich Fluorcalcium und Natronhydrat bildet, in welchem letzteren die Thonerde aufgelöst bleibt. — Evigtok am Arksutfjord in Südgrönland, wo er nach *Giesselke* mehre, 5 bis 6 Fuss mächtige Lager in einem zinnerzförenden Gneisse bildet und oft mit Pyrit, Kupferkies, Galenit, Siderit, Quarz gemengt ist, auch schöne Krystalle von Columbit enthält; auch bei Miask am Ural als Begleiter des Chiolith.

Gebrauch. Seit der Kryolith in bedeutender Menge und zu billigen Preisen aus Grönland nach Europa und Nordamerika gebracht wird, hat man angefangen, ihn zur Bereitung von Natronlauge für Seifensiedereien, von Aetznatron, kohlen-säurem Natron und schwefelsaurer Thonerde zu benutzen; auch zeigte *H. Rose*, dass er dasjenige Mineral ist, aus welchem das Aluminium am leichtesten in grösseren Quantitäten dargestellt werden kann. Nachdem *Thomson* im Jahre 1850 die Zersetzbarkeit des Kryolithes durch Kalk und Kalksalze entdeckt hatte, sind bereits viele Fabriken (in Kopenhagen, Harburg, Prag, Mannheim, Pennsylvanien u. s. w.) entstanden, welche jährlich sehr bedeutende Quantitäten verarbeiten.

Anm. Pachnolith nannte *A. Knop* ein in den Drusenräumen des Kryolithes vorkommendes Mineral, welches theils in rechtwinkeligen Parallelepipeden, theils in sehr kleinen säulenförmigen Krystallen der rhombischen Combination $\infty P.P$ oder $\infty P.OP.P$ ($\infty P = 98^{\circ} 36'$, ∞P zu $P = 154^{\circ} 10'$) mit vollkommener basischer Spaltbarkeit erscheint, und sich auch chemisch vom Kryolith nicht nur durch einen Wassergehalt von 9 Procent, sondern auch dadurch unterscheidet, dass ein grosser Theil des Natriums durch Calcium ersetzt wird, das bis zu 17 Procent vorhanden ist; die Constitutions-Formel wird hiernach $3RF + Al^2F^3 + 2H$; *G. vom Rath* gelangte auf eine etwas andere Formel, in welcher auch Thonerde erscheint. Der von *Hagemann* aufgeführte dimetrische (d. h. tetragonale) Pachnolith scheint von *Knop's* Species kaum verschieden zu sein.

e. Nitrate.

60. Natronsalpeter (Chilesalpeter).

Rhombödrisch, $R = 106^{\circ} 30'$ ($105^{\circ} 50'$ nach *Schrauf*), isomorph mit Dolomit; findet sich in Krystallen der Grundform und in krystallinischen Körnern. — Spalth. nach R , ziemlich vollkommen; $H. = 1,5 \dots 2$; $G. = 2,1 \dots 2,2$; farblos oder licht gefärbt; durchsichtig bis durchscheinend, mit sehr starker doppelter Strahlenbrechung; schmeckt salzig kühlend. — Im gereinigten Zustande ist er $Na\dot{N}$, oder auch $Na^{20}N^{205}$, was einfacher durch die empirische Formel $NaNO^3$ ausgedrückt wird, mit 36,6 Natron und 63,4 Salpetersäure, wogegen der rohe Natronsalpeter nach *Hayes* mit sehr viel Kochsalz und etwas Glaubersalz verunreinigt ist; im Wasser leicht auflöslich, verpufft auf glühender Kohle, jedoch schwächer als Kalisalpeter, und schmilzt v. d. L. auf Platindrath, indem er die Flamme gelb färbt. — In Thon- und Sandlagern bei Iquique und Tarapaca im Departement Arequiba in Bolivia.

Gebrauch. Zur Darstellung von Salpetersäure und Kalisalpeter, bei der Schwefelsäurefabrikation; zum Schiesspulver ist er nicht brauchbar, weil er die Feuchtigkeit aus der Luft anzieht.

61. Kalisalpeter (Salpeter).

Rhombisch, $\infty P = 118^{\circ} 49'$, $2\check{P}\infty = 70^{\circ} 55'$; $\check{P}\infty = 109^{\circ} 52'$ nach *Schrauf*; gewöhnliche Comb. der künstlich dargestellten Krystalle wie nachstehende Figuren:

Fig. 1. $\infty P.\infty\check{P}\infty.P.2\check{P}\infty$; wenn in dieser Comb. die Flächen des Brachydomas mit jenen der Pyramide, und die des Brachypinakoides mit denen des Prismas im Gleichgewichte ausgebildet sind, so erhalten die Krystalle das Ansehen der gewöhnlichen Comb. $\infty P.P$ des Quarzes.

Fig. 2. Die vorige Combination, zugleich mit $\check{P}\infty$.

Fig. 3. $\infty P.\infty P\infty.2\check{P}\infty$.

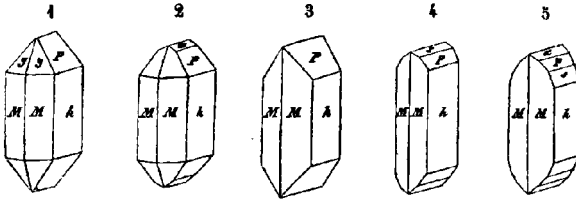


Fig. 4. Die Comb. Fig. 3, zugleich mit $\check{P}\infty$, doch mehr tafelartig.

Fig. 5. Die Comb. Fig. 4, zugleich mit $4\check{P}\infty$.

$$M:M = 118^0 49' \quad M:y = 144^0 4' \quad x:h = 125^0 4'$$

$$M:h = 120 35 \quad P:h = 144 32 \quad s:h = 160 24$$

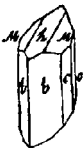
Die Form der Krystalle ist säulenförmig; Zwillingskrystalle, Zwillingsene eine Fläche von ∞P ; sämtliche Formen isomorph mit denen des Aragonites; die in der Natur vorkommenden Var. erscheinen jedoch nur in nadel- und haarförmigen Krystallen, sowie als flockiger und mehrlartiger Beschlag oder in feinkörnigen Krusten. - Spaltb. brachydiagonal, auch prismatisch nach ∞P , undeutlich; Bruch muschelg H. = 2; G. = 1,9...2,4; farblos, weiss und grau; die optischen Axen liegen in der Ebene des makrodiagonalen Hauptschnittes, und bilden mit der Hauptaxe (als Bisectru, sehr spitze Winkel; schmeckt salzig kühlend. — Der gereinigte Salpeter ist $\check{K}\check{N}$, oder auch $\check{K}^{20}.\check{N}^{205}$, was einfacher durch die empirische Formel $\check{K}\check{N}^3$ dargestellt wird, mit 46,6 Kali und 53,4 Salpetersäure; im Wasser leicht auflöslich, verpufft auf glühender Kohle sehr lebhaft, und schmilzt v. d. L. auf Platindraht sehr leicht, indem er die Flamme violett färbt. Der natürliche Salpeter ist jedoch stets mit anderen Salzen mehr oder weniger verunreinigt. — In den Höhlen mancher Kalksteingebirge (Salpeterhöhlen), Ceylon, Calabrien, Homburg, Belgrad; als Efflorescenz der Oberfläche, Argonien, Ungarn, Ostindien; in Ungarn, jedoch nur in der unmittelbaren Nähe der Dörfer und Bauernhöfe, auf einem Raume von 130 Quadratmeilen, zumal bei Kalle sehr bedeutende Salpetergewinnung findet auch in Algerien, sowie bei Tacunga Quito Statt.

Gebrauch. Zu Schiesspulver, zur Darstellung der Salpetersäure und bei Bereitung des Vitriolöls, als Arzneimittel, als Flussmittel, zu Glascompositionen, zur Reinigung des Goldes und Silbers, als Beizmittel in der Färberei und Druckerei.

f. Carbonate.

62. Barytocalcit, Brooke (Bromlit).

Monoklinisch, $C = 69^0 30'$, $\infty P (b) 84^0 52'$, $P (M) 106^0 54'$, $P\infty (h) 61^0$, und Miller; die Krystalle stellen gewöhnlich Combinationen dieser und einiger andere



$\infty P.\infty P^3.P.P\infty$

$b \quad c \quad M \quad h$

$b:b = 84^0 52'$

$M:M = 106 \quad 54$

$c:c = 146 \quad 6$

Formen dar, wie z. B. die beistehende Figur; sie sind säulenförmig, klein, zu Drusen vereinigt; auch derbstänglig-körniger Zusammensetzung. — Spaltb. hemipyramidal nach P vollk. und hemidomatich nach P weniger deutlich; H. = 4; G. = 3,63...3,66, gelbweiss, glasglänzend, durchscheinend. — Chem. Znach den Analysen von Children und Delesse $Ba\check{C} + Ca\check{C}$

oder auch $BaO.CO^2 + CaO.CO^2$, wie Alstonit; v. d. L. ist er unschmelzbar, er wird erst trübe und zuletzt alkalisch; mit Soda auf Platinblech schmilzt er zu einer unklaren Masse; Borax löst ihn unter Brausen zu einem klaren, von Manganoyd gefärbten Glase auf, das im Red.-Feuer farblos wird; von Soda wird er zersetzt, die Baryt mit der Soda in die Kohle, während die Kalkerde zurückbleibt; in verdünnter Sal-

säure löst er sich mit Brausen auf, während er in concentrirter Säure nur momentan aufbraust. — Alston in Cumberland.

Anm. Der Leedsit *Haidinger's*, von Leeds in Northumberland, ist ein ganz anderes Mineral, da er das Gewicht 3,868 hat, und aus Ca, Ba und S besteht.

63. Alstonit, Breithaupt.

Rhombisch, homöomorph mit Witherit; ∞P $118^\circ 50'$, P Mittelk. $110^\circ 54'$, $2\bar{P}\infty$ Mittelk. $111^\circ 50'$, $2P$ Mittelk. 142° , nach *Miller*; gewöhnliche Comb. $P.2P\infty.\infty P$, ähnlich einer hexagonalen Pyramide; Zwillings- und Drillingskrystalle, nach *Senarmont* sogar Zwölflingskrystalle, als spitze hexagonale Pyramiden erscheinend: Spaltb. ∞P und $\infty\bar{P}\infty$, ziemlich deutlich; $H. = 4 \dots 4,5$; $G. = 3,65 \dots 3,76$; farblos, graulichweiss, schwach fettglänzend, durchscheinend. — Chem. Zus. nach *Johnston* und *c. Bauer* $Ba\bar{C} + Ca\bar{C}$, mit 66 Barycarbonat und 34 Kalkcarbonat, also ganz identisch mit Barytocalcit (Beispiel von Dimorphismus); Alston in Cumberland und Fallowfield bei Hexham in Northumberland.

64. Witherit, Werner.

Rhombisch, ∞P $118^\circ 30'$, P Mittelk. $110^\circ 49'$, $2\bar{P}\infty$ Mittelk. 112° , nach *Miller*; die Krystallformen scheinbar hexagonal, die Zwillingsbildungen ähnlich denen des Aragonites; ein paar gewöhnliche Combb. sind $P.2\bar{P}\infty.0P$, auch $P.2\bar{P}\infty.\infty P.\infty\bar{P}\infty$, sowie $\infty P.\infty\bar{P}\infty.2\bar{P}\infty$ und dieselbe mit P ; doch sind die Krystalle überhaupt nicht häufig, auch, nach *Haidinger* und *Senarmont*, keine einfachen Krystalle, sondern Drillingskrystalle mit vollkommener Durchkreuzung der Individuen. Die nachstehenden Figuren stellen einige Combinationen dar:

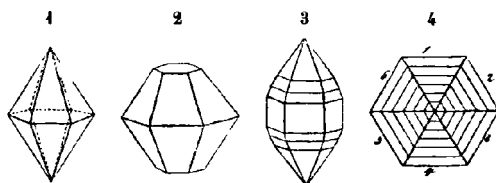


Fig. 1. $P.2P\infty$, beide Formen im Gleichgewichte ausgebildet, so dass sie scheinbar eine hexagonale Pyramide darstellen.

Fig. 2. Die vorige Comb. mit der Basis $0P$.

Fig. 3. $\infty P.\infty\bar{P}\infty.P.2\bar{P}\infty$, nebst den untergeordneten Pyramiden $\frac{3}{2}P$ und $2P$, sowie den untergeordneten Brachydomen $3\bar{P}\infty$ und $4P\infty$.

Diess ist die gewöhnliche Deutung der Formen; nach *Senarmont's* optischen Untersuchungen sollen sie jedoch nicht einfache Krystalle, sondern Sechslingskrystalle sein, welche in der folgenden Figur ihre Erklärung finden.

Fig. 4. Horizontalprojection eines zwillingsartig zusammengesetzten Krystalles; sechs Individuen sollen nach dem Gesetze: Zwillingsenebene eine Fläche von ∞P , mit einander verwachsen sein; die in dem Bilde eingetragene Streifung soll die Lage der Brachydiagonalen andeuten, in deren Hauptschnitte die unter 6 bis 8° geneigten optischen Axen enthalten sind; es würden also die nach aussen erscheinenden Flächen in den pyramidalen Krystallen auf Brachydomen, in den säulenförmigen Krystallen auf das Brachypinakoid zu beziehen sein. Doch könnte man die Krystalle auch als Drillingskrystalle mit vollkommener Durchkreuzung der Individuen betrachten, so dass 1 und 4, 2 und 5, 3 und 6 je einem Individuo angehören.

Meist kugelige, traubige, nierförmige und derbe Aggregate von drusiger Oberfläche und radial-stänglicher Textur. — Spaltb. ∞P deutlich, $2\bar{P}\infty$ und $\infty\bar{P}\infty$ unvollk., Bruch uneben. $H. = 3 \dots 3,5$; $G. = 4,2 \dots 4,3$; farblos, meist licht graulich oder gelb-
IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

lich gefärbt, Glasglanz, im Bruche fettartig, durchscheinend, selten durchsichtig, optisch-zweiachsig, die optischen Axen liegen im brachydiagonalen Hauptschnitte, die Krystalle oft mit einer matten und trüben Kruste. — Chem. Zus. $Ba\overset{C}{C}$, oder auch $BaO.CO^2$, mit 22,3 Kohlensäure und 77,7 Barya; v. d. L. schmilzt er zu einem klaren Glase, das nach der Abkühlung emailweiss erscheint; dabei färbt er die Flamme gelblichgrün; mit Soda auf Platinblech schmilzt er zu einer klaren Masse; auf Kohle kommt er nach einiger Zeit zum Kochen, wird kaustisch und verhält sich dann wie reine Barya; in Säuren, wenn sie nicht zu concentrirt sind, löst er sich mit Brausen auf. — Alston in Cumberland, Hexham in Northumberland, Leogang in Salzburg, Peggau in Steiermark.

Anm. Thomson's Barytsulphatocarbonat aus Cumberland ist nach den Untersuchungen von G. Rose und Heddle nichts Anderes als Witherit, welcher einen Ueberzug von Baryt hat.

65. Strontianit, Sulzer.

Rhombisch, $\infty P (M) 117^{\circ} 19'$; $\overset{P}{P} \infty (x) 108^{\circ} 12'$, nach Miller; einige der gewöhnlichen Combinationen sind in den folgenden Figuren abgebildet:

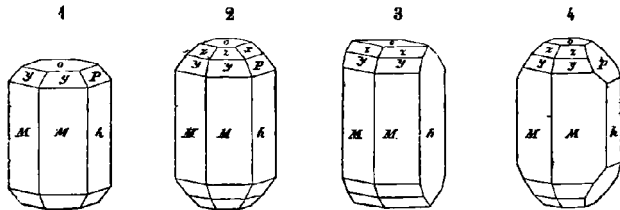


Fig. 1. $\infty P.\overset{P}{P} \infty.0P.P.2\overset{P}{P} \infty$, erscheint wie eine hexagonale Combination.

Fig. 2. Die Comb. Fig. 1 noch mit $\frac{1}{2}P$ und $\overset{P}{P} \infty$, erscheint ebenso.

Fig. 3. $\infty P.\overset{P}{P} \infty.0P.P.\frac{1}{2}P$.

Fig. 4. Die Comb. wie Fig. 2, jedoch ohne $\overset{P}{P} \infty$ und mit vorwaltendem Brachydom

$$\begin{array}{l} M : M = 117^{\circ} 19' \quad P : h = 145^{\circ} 22' \\ M : h = 121 \quad 20 \quad x : h = 125 \quad 54 \end{array}$$

Die Krystalle und Zwillingbildungen sind ähnlich denen des Aragonites, oft nadel förmig und spiesig, büschelförmig gruppiert; derb, in dünnstängligen und faserigen Massen. — Spaltb. prismatisch nach ∞P und brachydomatisch nach $2\overset{P}{P} \infty$ ($69^{\circ} 16'$ unvollk., H. = 3,5; G. = 3,6...3,8; farblos, aber oft graulich, gelblich, und besonders grünlich (licht spargel- oder apfelgrün) gefärbt; Glasglanz, im Bruche fettartig durchscheinend bis durchsichtig. — Chem. Zus. $Sr\overset{C}{C}$, oder auch $SrO.CO^2$, mit 3 Kohlensäure und 70 Strontia, doch in der Regel etwas (bis 8 Procent) kohlenaurer Kalk beigemischt. V. d. L. schmilzt er in starker Hitze, jedoch nur an den äussersten Kanten, schwillt dabei zu blumenkohlähnlichen Formen an, leuchtet stark und färbt die Flamme roth; in Säuren löst er sich leicht und mit Brausen auf; wird die saure Sol. eingedampft und der Rückstand mit Alkohol übergossen, so brennt dieser mit carminrother Flamme. — Bräunsdorf bei Freiberg, Clausthal am Harze, Leogang in Salzburg, Strontian in Schottland, Hamm in Westphalen.

Gebranch. Der Strontianit wird zuweilen zur Darstellung der Strontianerde oder gewisser ihrer Salze benutzt.

Anm. Der Stromnit, welcher nach Traill (in gelblichweissen, schwach perlmutterglänzenden, dünnstängligen Aggregaten von G. 3,7) bei Stromness auf Pomoo einer der Orkaden, vorkommt, soll 68,6 kohlenaurer Strontia, 27,5 schwefelsaurer Barya und etwas kohlenaurer Kalk enthalten, dürfte aber als selbständige Species noch zweifelhaft und wohl nur ein Gemeng sein.

66. Aragonit, *Hayy*.

Rhombisch; $\infty P (M) 116^{\circ} 10'$, $\checkmark\infty (h) 108^{\circ} 26'$; ausser diesen zwei Formen noch besonders häufig $\infty\checkmark\infty (h)$, $P (P)$, $0P (a)$, $6\checkmark\frac{1}{2} (p)$ und mehre Brachydomen; gewöhnlichste Combinationen $\infty\checkmark\infty.\infty P.\checkmark\infty$, wie Figur 1, meist lang säulenförmig, $\infty\checkmark\infty.\infty P.0P$, Fig. 5, meist kurz säulenförmig, $6\checkmark\frac{1}{2}.\infty P.\checkmark\infty$, wie Fig. 6, spitz pyramidal und spiesig; andere sehr spitz pyramidale Formen, dergleichen an den Krystallen von Gross-Kamsdorf vorkommen, bestimmte *Schmid* zu $6P$ und $9P$, dazu auch das Doma $9\checkmark\infty$. Ausserordentliche Neigung zur Zwillingsbildung und zur Bildung polysynthetischer Krystalle, daher einfache Krystalle selten sind; Gesetz: Zwillingsenebene eine Fläche von ∞P , Wiederholung theils mit parallelen, theils mit geneigten Zusammensetzungsflächen; vergl. oben S. 72 die Figuren 145 bis 147.

Zur Veranschaulichung der Formen der einfachen Krystalle und ihrer Zwillingsbildungen mögen die nachstehenden Figuren dienen:

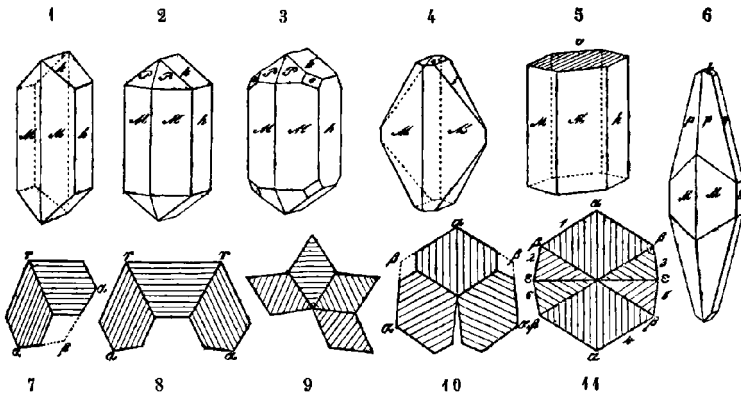


Fig. 1. $\infty P.\infty\checkmark\infty.\checkmark\infty$; diese und die beiden folgenden Formen finden sich sehr schön an den Krystallen in den Basalten und basaltischen Tuffen, zumal bei Horschensz unweit Bilin.

Fig. 2. Die vorige Comb. mit der Grundform P .

Fig. 3. Die Comb. 2 mit der Brachypyramide $2\checkmark\frac{1}{2} (s)$.

Fig. 4. $\infty P.2\checkmark\infty.0P$; aus Spanien; die Polkante von $2\checkmark\infty (i)$ misst $69^{\circ} 30'$.

Fig. 5. $\infty P.\infty\checkmark\infty.0P$; ebendaher, auch von Leogang und Herrengrund, wo die basische Fläche mit einer brachydiagonalen Streifung versehen ist.

Fig. 6. $6\checkmark\frac{1}{2}.\infty P.\infty\checkmark\infty.6\checkmark\infty.\checkmark\infty$; diese Form liegt manchen spitz pyramidalen oder spiesigen Krystallen zu Grunde, welche besonders auf Kalkstein- und Brauneisenerzlagern vorkommen.

Die folgenden Figuren stellen Horizontalprojektionen oder Querschnitte von Zwillingskrystallen dar, wobei die Streifung die Richtung der Brachydiagonalen der einzelnen Individuen andeuten soll.

Fig. 7. Ein Zwillings; die Winkel α messen $116^{\circ} 10'$, eben so der Winkel τ , der Winkel β , welcher oft durch die Masse beider Individuen ausgefüllt ist, $127^{\circ} 40'$; die beiden noch übrigen Winkel $124^{\circ} 55'$.

Fig. 8. Ein Drillingskrystall; α und $\tau = 116^{\circ} 10'$.

Fig. 9. Ein Vierlingskrystall; nach diesem Schema sind die spiesigen Krystalle oft zusammengesetzt.

Fig. 10. Ein Drillingskrystall, wie sie z. B. bei Herrengrund vorkommen; die Werthe der Winkel α und β wie in Fig. 7.

Fig. 44. Ein Sechslingskrystall nach *Senarmont**); lässt sich jedoch auch als ein Drillingskrystall mit Durchkreuzung der Individuen vorstellen; die Winkel α und β wie vorher, die Winkel $\varepsilon = 168^{\circ} 30'$. Dieses Schema liegt den meisten spanischen Krystallen zu Grunde, nur dass bald dieses bald jenes der vier mittleren Individuen ausfällt.

Die Krystalle einzeln eingewachsen oder zu Drusen verbunden; auch stänglige und faserige Aggregate, die letzteren entweder parallelfaserig in Platten und Trümmern, oder radialfaserig in Kugeln (Erbsenstein), Krusten, Stalaktiten (Sprudelstein und alle Aragonitsinter) und zackigen Gestalten (Eisenblüthe). Als Pseudomorphose nach Gyps bildet er den sogenannten Schaumkalk, von welchem *G. Rose* gezeigt hat, dass sein spec. Gew. bis 2,989 beträgt, und dass er sich auch ausserdem wie Aragonit verhält; Pseudomorphosen nach Calcit, welche aus mikroskopisch kleinen spiesigen Individuen bestehen, beobachtete *Sandberger* in Drusenräumen von Basalt und Anamesit. — Spaltb. brachydiagonal deutlich, auch prismatisch nach ∞P , brachydomatisch nach ∞O , unvollk., Bruch muschelrig bis uneben; $H. = 3,5 \dots 4$; $G. = 2,9 \dots 3$ (in Aggregaten herab bis 2,7, *Kennigott* bestimmte es zu 2,943 mit den Gräzen 2,92...2,96); farblos, doch oft gelblichweiss bis weingelb, röthlichweiss bis ziegelroth, auch lichtgrün, violett, grau gefärbt; Glasglanz, durchsichtig bis durchscheinend. Optisch-zweiachsig; die optischen Axen liegen im makrodiagonalen Hauptschnitte, die spitze Bisectrix fällt in die Hauptaxe. — Chem. Zus. kohlenaurer Kalk $Ca\bar{C}$, oder auch $CaO.CO_2$, wie Kalkspath; bisweilen, aber nicht immer, mit $\frac{1}{4}$ bis $\frac{1}{2}$ Proc. kohlenaurer Strontia; *Winkler* fand in einer feinstängeligen Var. von Alstonmoor $2\frac{1}{2}$ Proc. kohlenaurer Magnesia; auch hat *Jenzsch* in vielen Aragoniten etwas Fluorcalcium nachgewiesen, welches als Vertreter von Kalkerde zu betrachten sein dürfte. Im Kolben schwillt er an und zerfällt zu einem weissen, groben (oft spiesigen) Pulver, dessen Theile in der Pincette geglüht die Flamme carminroth färben, wenn Strontia vorhanden ist; auf Kohle brennt er sich kaustisch; in Salzsäure oder Salpetersäure ist er leicht und mit Brausen auflöslich. — Aragonien, im Thone und Gypsleogang in Salzburg auf Lagern; besonders häufig in Basalten und Basalttuffen vieler Gegenden, namentlich Böhmens (sehr schön bei Horschenz), auch in den Schwefelgruben Siciliens; die spiesigen Varietäten besonders auf Kalksteinlagern (Heidelbach bei Wolkenstein) und Brauneisenerzlagern (Saalfeld, Kamsdorf), die Eisenblüthe bei Eisenerz in Steiermark, der Sprudelstein und Erbsenstein bei Carlsbad, der Schaumkalk bei Gera, Hettstädt und bei Lauterberg am Harze.

Gebrauch. Vom Aragonite haben die unter dem Namen Erbsenstein und Sprudelstein bekannten Varietäten eine Benutzung gefunden, indem solche zu kleinen Ornamenten und Utensilien verarbeitet werden.

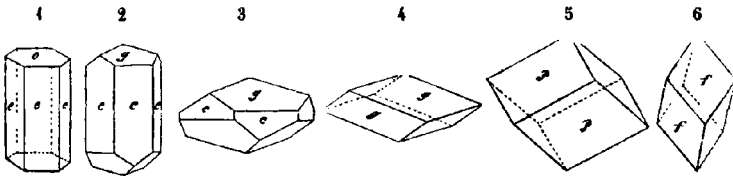
Anm. 1. Eine wichtige und reichhaltige Abhandlung über Aragonit und Kalkspath gab *G. Rose* unter dem Titel: Ueber die heteromorphen Zustände der kohlen-sauren Kalkerde, in den Abhandlungen der Berliner Akademie von 1856, 1859 und 1860. *Volger* machte in seiner Abhandlung: Aragonit und Calcit, den Versuch, beide Mineralien auf einander zurückzuführen.

Anm. 2. Auch der Aragonit hat in dem, nach dem Orte seines Vorkommens # benannten Tarnowitzit einen bleioxydhaltigen Repräsentanten gefunden, welcher 3,86 Proc. kohlen-saures Bleioxyd enthält, und ausserdem alle Eigenschaften des Aragonites besitzt. Seine Krystalle zeigen mitunter sehr verwickelte Combinationen, wie sie an dem Aragonite nicht bekannt sind, erscheinen aber gleichfalls als Zwillinge. *Websky* hat sie beschrieben und abgebildet in Zeitschr. der deutschen geol. Ges. B. 1 S. 737 f.

*) Vergl. dessen Bemerkungen über die Zwillingbildungen des Aragonit, Witherit und Alstonit, in *Ann. de Chim. et de Phys.* [3], t. 44, p. 60. Auch *Leydolt* gab eine sehr lehrreiche Abhandlung über die Zwillinge des Aragonites, in den Sitzungsber. der Wiener Akad. B. 10 S. 10 ff.

67. Calcit, Haidinger, oder Kalkspath (Kalk).

Rhomboëdrisch, $R(P) 105^{\circ} 3' - 18'$, die gewöhnlichste Varietät nach *Breithaupt* $105^{\circ} 8'$; die ausgezeichnete reinste Var. aus Island $105^{\circ} 5'$; ausserordentlicher Reichtum der Formen und Combinationen; nach *Zippe* kannte man im Jahre 1851 bereits 41 Rhomboëder, von denen besonders häufig $-\frac{1}{2}R(g)$ 135° , R , $\frac{5}{4}R$ $95^{\circ}\frac{1}{2}$, $-2R(f)$ 79° und $4R(m)$ 66° vorkommen, dazu $0R(o)$ und $\infty R(c)$ als ganz gewöhnliche Gränzformen; 85 verschiedene Skalenoëder, darunter am häufigsten $R3(r)$, $R2$ und $\frac{1}{4}R3$; auch das zweite hexagonale Prisma $\infty P2$ ist nicht selten, während hexagonale Pyramiden $mP2$, von denen 7 bekannt sind, zu den seltneren Formen gehören. Einige der gewöhnlichsten Combinationen sind: $\infty R. -\frac{1}{2}R$ oder auch $-\frac{1}{2}R. \infty R$, sehr häufig; eben so $\infty R. 0R$ oder $0R. \infty R$; ferner $-2R.R$ (Fig. 94, S. 43), $R.R3$ (Fig. 93), $R3. \infty R$, $R3. \infty R - 2R$, $R3. \frac{1}{4}R3$ (Fig. 94) und viele andere, wie denn überhaupt schon über 750 verschiedene Combinationen bekannt sind*). Die Krystallflächen sind meist eben, bisweilen gekrümmt; $0R$ ist oft drusig oder rauh, $-\frac{1}{2}R$ gestreift parallel der Klinodiagonale seiner Flächen, während alle Rn und $\infty P2$ oft eine, den Mittelkanten von R parallele Streifung zeigen. Die folgenden Figuren stellen einige der wichtigsten Formen und Combinationen dar:



- Fig. 1. $\infty R. 0R$; eine der allgewöhnlichsten Combinationen, theils säulenförmig, wie in der Figur, theils tafelförmig, wenn $0R$ vorherrschend ausgebildet ist, und dann bisweilen als papierdünne Tafel.
 Fig. 2. $\infty R. -\frac{1}{2}R$; gleichfalls eine der häufigsten Combinationen; ist das Rhomboëder vorherrschend, so erscheint sie wie
 Fig. 3. als $-\frac{1}{2}R. \infty R$; sehr häufig.
 Fig. 4. $-\frac{1}{2}R$; dieses Rhomboëder ist sehr oft selbständig ausgebildet.
 Fig. 5. R ; das Grundrhomboëder, selten als Krystallform, als Spaltungsform aus allen Individuen darzustellen.
 Fig. 6. $-2R$; als selbständige Form nicht selten; so auch die mit viel Quarzsand gemengten Krystalle von Fontainebleau und von Dürkheim in der Pfalz.

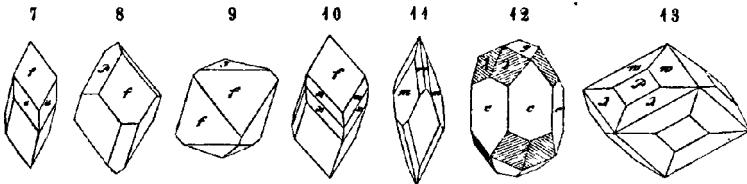
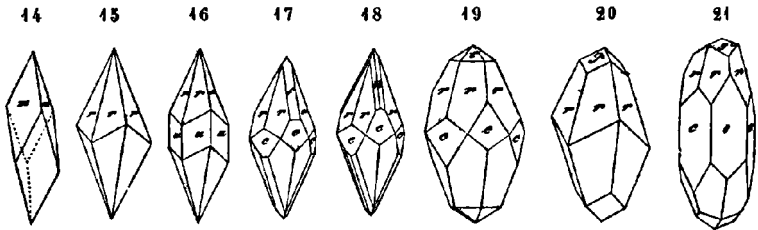


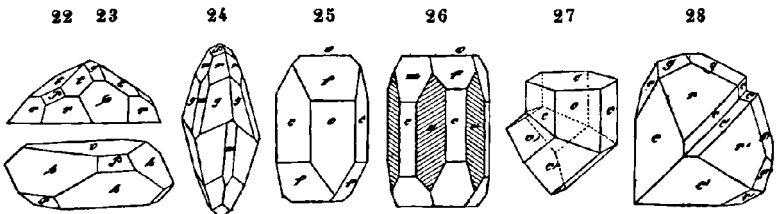
Fig. 7. $-2R. \infty P2$; das Deuteroprisma stumpft die Mittelkanten von $-2R$ ab.

* Ueber die so reichhaltige Krystallreihe des Calcites sind bereits mehre sehr umfassende Arbeiten geliefert worden; so von *Bournon*, in seinem dreibändigen, aber nicht sehr kritischen *Traité complet de la chaux carbonatée*, 1808; von *Hauy*, in der zweiten Ausgabe seines *Traité de Minéralogie*, 1822, besonders aber von *Zippe*, in den Denkschriften der math. naturwiss. Classe der Kais. Akad. zu Wien, B. III, 1854, und von *v. Hochstetter*, ebendasselbst B. VI, 1854. Manche neue Combinationen beschrieb *Hessenberg*, in seinen Miner. Notizen, Heft 3, 4 u. 5. Die schönsten Krystalle vom Superiorsee in Nordamerika wurden von *G. vom Rath* in Poggend. Ann. B. 432, S. 389 ff., sowie von *Hessenberg*, a. a. O. Heft 9, und neue Formen aus dem Melaphyr des Nahe-thales ebenfalls von *G. vom Rath* in Poggend. Ann. B. 433, S. 572 ff. beschrieben.

- Fig. 8. $-2R.R$; das Grundrhomboëder stumpft die Polkanten von $-2R$ ab.
 Fig. 9. $-2R.-\frac{1}{2}R$.
 Fig. 10. $-2R.-2R_2$.
 Fig. 11. $4R.R_3$.
 Fig. 12. $\infty R.R_2.-\frac{1}{2}R$; die Flächen von R_2 meist den Mittelkanten von R parallel gestreift, wie in der Figur.
 Fig. 13. $R_2.\frac{3}{2}R_2.R$; die beiden Skalenoëder bilden mit einander horizontale Combinationenkanten; die Mittelkanten von R_2 sind den Mittelkanten, die schärfen Polkanten von $\frac{3}{2}R_2(w)$ den Polkanten von R parallel gestreift.



- Fig. 14. $4R$; auch dieses Rhomboëder erscheint zuweilen selbständig.
 Fig. 15. R_3 ; unter allen Skalenoëdern ist dieses am häufigsten ausgebildet.
 Fig. 16. $R_3.\infty P_2$.
 Fig. 17. $R_3.\infty R.-2R$.
 Fig. 18. $R_3.\infty R.-\frac{1}{2}R_3$.
 Fig. 19. $R_3.\infty R.\frac{1}{2}R_3$, nicht selten.
 Fig. 20. $R_3.R$, ist aus R_3 durch Spaltung leicht herzustellen.
 Fig. 21. $\infty R.R_3.-\frac{1}{2}R$.



- Fig. 22. $R_3.\frac{1}{2}R_3.-\frac{1}{2}R.R.-\frac{1}{2}R$. Diese Combination, deren oberes Ende in Fig. 22 dargestellt ist, findet sich in grossen vollständigen Krystallen in Derbyshire; sie kommt aber auch zuweilen ganz so vor, wie sie unser Bild zeigt, d. h. unten durch die basische Fläche wie abgeschnitten. — Ahrnthal in Tirol
 Fig. 23. Die untere Figur; $-\frac{3}{2}R.0R.R$; die Polkanten des Rhomboëders $\frac{3}{2}R(h)$ messen $88^\circ 48'$, so dass selbiges dem Hexaëder sehr ähnlich ist.
 Fig. 24. $R_5.R_3.4R.R$.
 Fig. 25. $\infty R.-2R.0R$.
 Fig. 26. $\infty P_2.\infty R.0R.4R.-2R$, das Deutero-prisma ist gewöhnlich den Mittelkanten von R parallel gestreift.
 Fig. 27. Ein Zwillingkrystall nach dem Gesetze: Zwillings-ebene eine Fläche von $-\frac{1}{2}R$.
 Fig. 28. Die eine Art der sogenannten herzförmigen Zwillinge, nach dem Gesetze: Zwillings-ebene eine Fläche von R ; den Individuen liegt die Combination Fig. 21 zu Grunde.

Ueberhaupt sind Zwillingkrystalle nicht selten, und zwar nach verschiedenen Gesetzen; besonders häufig Zwillinge mit parallelen Axensystemen, welche theilweis mit Juxtaposition beider Individuen und sehr symmetrisch gebildet erscheinen.
 IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

nen, indem von jedem Individuo gewöhnlich nur die eine (obere oder untere) Hälfte vorhanden ist, und beide Hälften in der Ebene des Mittelquerschnittes mit einander verwachsen sind; diese Zwillingbildung kommt namentlich häufig bei R3 und den dazu gehörigen Combinationen vor (Fig. 139, S. 71), auch bei der Comb. ∞R . — $\frac{1}{2}R$ (Fig. 138) und bei ähnlichen Comb. sowie bei R selbst, und dann zuweilen mehrfach wiederholt. — Es giebt aber auch Zwillinge mit geneigten Axensystemen; so nach dem Gesetze: Zwillingsebene eine Fläche von R, dann sind die Hauptaxen beider Individuen fast rechtwinkelig auf einander (Fig. 144, S. 71, und die vorstehend in Fig. 28 abgebildeten herzförmigen Krystalle); noch häufiger nach dem Gesetze: Zwillingsebene eine Fläche von $-\frac{1}{2}R$, bei welchem die Hauptaxen beider Individuen einen Winkel von $127\frac{1}{2}$ bilden. Diese letztere Zusammensetzung unter Anderen häufig bei R (Fig. 142, S. 71), auch in Spaltungsstücken aus derben Massen, und gewöhnlich vielfach repetirt, mit äusserst starker Verkürzung der inneren Individuen, welche nicht selten als papierdünne Lamellen erscheinen (§. 69 und Fig. 143, S. 71); ja, *Oschatz* hat gezeigt, dass selbst die Zusammensetzungsstücke des körnigen Marmors diese vielfache Zwillingbildung besitzen. Die hohlen linearen Canäle, welche die Spaltungsstücke bisweilen zeigen, finden sich nach *G. Rose* stets in dergleichen feinen Zwillinglamellen, und sind entweder parallel einer Nebenaxe, oder einer Polkante von $-\frac{1}{2}R$, je nachdem sie nur in einer solchen Lamelle, oder in der Durchschnittslinie zweier derselben liegen. Die oben S. 101 erwähnten Schlagfiguren des Kalkspathes hat *G. Rose* noch genauer beschrieben.

Krystalle von doppelter Bildung (§. 74) und mancherlei Gruppierungsformen, z. B. reihenförmige, büschelförmige, garbenförmige, staudenförmige, rosettenförmige, treppenförmige Gruppen, kommen nicht selten vor. Körnige bis dichte Aggregate sehr häufig, derb, als Kalkstein ganze Gebirge und weite Landstriche bildend; minder häufig stängelige bis faserige Aggregate; am seltensten dünnchalige Aggregate.

In Pseudomorphosen nach Gaylussit (oder Cölestin?), nach Aragonit, Anhydrit, Gyps, Baryt, Fluorit, Cerussit, Pektolith, Apophyllit, Analcim, Orthoklas und Granat nur selten, dagegen äusserst häufig als Versteinerungsmaterial, zumal von Korallen, Krinoiden und Conchylien.

Spaltb. rhomboëdrisch nach R, sehr vollkommen, daher der muschelige Bruch nur selten zu beobachten ist; spröd; H. = 3; G. = 2,6...2,8; der reine wasserhelle Kalkspath = 2,72; farblos oder weiss, aber oft grau, blau, grün, gelb, roth, auch braun und schwarz gefärbt; Glasglanz ist herrschend, auf manchen und namentlich auf gekrümmten Krystallflächen Fettglanz, auf ∞R Perlmutterglanz, doch ist die letztere Fläche oft matt; pellucid in allen Graden; ausgezeichnete doppelte Lichtbrechung.

Chem. Zus. die reinsten Varietäten kohlen-saurer Kalk, CaC , mit 44 Kohlen-säure und 56 Kalk; allein in den meisten Varietäten sind kleine Beimischungen von Magnesia, oder Eisenoxydul, in einigen wohl auch von Manganoxydul oder Zinkoxyd vorhanden, welche einen angemessenen Theil der Kalkerde vertreten, und ganz natürlich einigen Einfluss auf die Krystalldimensionen, das spec. Gewicht u. a. Eigenschaften ausüben müssen, weshalb in dieser Hinsicht kleine Schwankungen zu erwarten sind. Auch hat *Jenzsch* in vielen Varietäten etwas Fluorcalcium nachgewiesen. V. d. L. ist er unschmelzbar, brennt sich kautisch unter starkem Leuchten, und verhält sich ausserdem wie Kalkerde; mit Salzsäure benetzt braust er sehr lebhaft; auch löst er sich, ohne pulverisirt zu sein und ohne Beihülfe von Wärme, sehr leicht in Säuren auf. Wird das sehr feine Pulver des Kalksteines auf Platinblech über der Spiritusflamme geglüht, so bildet es dann nach *v. Zehmen* eine etwas zusammenhängende und selbst dem Platin adhärende Masse. Die Kalksinter enthalten oft etwas Quellsäure.

Die sehr mannichfaltigen Varietäten dieser äusserst wichtigen Species werden unter verschiedenen Namen aufgeführt; der eigentliche Kalkspath begreift die frei auskrystallisirenden oder doch deutlich individualisirten Varietäten (sehr schön von Andreasberg, Freiberg, Tharand, Maxen, aus Derbyshire, Cumberland, und von anderen Localitäten); die aggregirten Varietäten sind entweder stängelig und faserig (Faserkalk und faseriger Kalksinter), oder

schalig (Schieferspath), oder körnig bis dicht (Kalkstein, Kalktuff); die grosse Wichtigkeit haben die Kalksteine, zu welchen auch alle Marmorarten und, als mehr oder weniger durch Thon und andere Beimengungen verunreinigte Varietäten, die Mergel und Mergelschiefer, als Structurvarietäten die oolithischen Kalksteine und Rogensteine gehören. Die eigentliche Kreide scheint grossentheils aus mikroskopisch kleinen runden Körnern zu bestehen. Die durch Kohle ganz schwarz gefärbten, undurchsichtigen Varietäten des Kalkspathes hat man Anthrakonit genannt. Die sogenannte Bergmilch scheint nach G. Rose ein kryptokrystallinisches Gemeng von Aragonit und kreideähnlichem Calcit mit etwas organischer Substanz zu sein.

Gebrauch. Es giebt wenig Mineralien von gleich allgemeiner Verbreitung und Benutzung wie der Kalk. Als wasserheller Kalkspath wird er, vermöge seiner Doppelbrechung, zu mehreren optischen Instrumenten, als gelber, stark durchscheinender, späthiger Kalksinter unter dem Namen Kalkalabaster zu mancherlei Ornamenten benutzt. Der weisse körnige Kalkstein liefert den Bildhauer-Marmor, das Material zu Monumenten und architektonischen Gegenständen, sowie zu allerlei kosmetischen Utensilien; denselben Gebrauch gewahren die zahlreichen Varietäten der buntenfarbigen und schwarzen Marmor-Arten, der Lumachell oder Muschelmarmor, und auch der Faserkalk wird, als Atlasspath (oder *satin-spar* der Engländer kugelig oder halbkugelig geschliffen, zu kleineren Ornamenten verwendet. Die allerwichtigste Benutzung gewahren jedoch die verschiedenen Kalksteine als Bausteine, sowie, im gebrannten Zustande, als Hauptmaterial des gemeinen und des hydraulischen Mörtels, zu welchen letzteren besonders gewisse mergelige, 25 bis 30 Procent Thon enthaltende Varietäten geeignet sind; manche Kalktuffe und andere sehr weiche Varietäten lassen sich sogar zu Quadersteinen zersägen, während die dünnplattenförmigen Kalksteine in manchen Gegenden die Deckmaterial der Dächer liefern. Der gebrannte Kalk spielt auch in der Seifensiederei, Färberei, Gerberei etc. eine wichtige Rolle. Eine andere sehr ausgedehnte Benutzung ist die zum Kalken und Mergeln der Felder und Wiesen. Der sehr dichte und homogene, hellfarbige und dünn-schichtige oder plattenförmige Kalkstein liefert die Steinplatten zur Lithographie, und die Kreide findet als Zeichen- und Schreibmaterial, als Putz- und Polirmittel eine vielfache Anwendung. Kreide oder weisser Marmor dienen auch gewöhnlich zur Darstellung der Kohlensäure für chemische und technische Zwecke.

Anm. 1. Der sogenannte Predazzit, welcher bei Predazzo in Tirol als eine mächtige Gebirgsmasse auftritt, und in seinem äusseren Ansehen einem weissen, krystallinisch-körnigen Kalksteine oder Marmor gleicht, wurde von *Petzholdt* als eine selbständige Mineralspecies betrachtet, welche nach der Formel $2\text{CaC} + \text{MgH}$ zusammengesetzt sei. Dagegen sprach schon *Damour* die Ansicht aus, dass dieser Predazzit nur ein inniges Gemeng von Kalkstein und Brucit sei, welcher letztere bisweilen deutlich zu erkennen ist. *Roth* versuchte zwar, die Selbständigkeit des Predazzit aufrecht zu erhalten, auch noch ein zweites Gestein, welches unter demselben gelagert ist, wie ein dunkelgrau gestreifter dichter Kalkstein erscheint, und nach der Formel $\text{CaC} + \text{Mg}$ zusammengesetzt sei, unter dem Namen *Pencatit* als eine Species einzuführen. Da auch von Anderen adoptirte Ansicht *Damour's* ist jedoch neulich durch die genau mikroskopischen Untersuchungen von *Hauenschild* vollkommen bestätigt worden, so denen sich ergibt, dass Predazzit und Pencatit nur Gemenge von Kalkstein und Brucit sind, welcher letztere bald mehr bald weniger vorhanden und meist in kleinen Schuppen ausgebildet ist.

Anm. 2. Der Plumbocalcit *Johnston's* ist ein dem Kalkspath sehr nahe stehendes Mineral, welches aus 92,2 kohlen-saurem Kalk und 7,8 kohlen-saurem Bleioxyd besteht, rhomboëdrisch krystallisirt und spaltet (R $104^{\circ} 53'$), übriges weiss, perlmutterglänzend, und etwas weniger hart, aber schwerer als Kalkspath ist (G = 2,772...2,824); es findet sich zu Wanlockhead in Schottland, und ist wohl nur als ein bleihaltiger Kalkspath zu betrachten, da *Delesse* in einer Varietät bloss 2,34 Procent kohlen-saures Bleioxyd fand.

Anm. 3. Der Kalkspath von Sparta in New-Jersey, in welchem das Rothzinkoxyd eingewachsen ist, hat G. = 2,8 und darüber, und hält nach *Jenzsch* 6,8 Proc. Manganoxydul; eine andere von *Tyler* analysirte Var. enthielt fast 44 Proc. Manganoxydul. *Breithaupt* führt ihn unter dem Namen *Spartait* auf.

Anm. 4. Einen baryterdehaltigen Kalkspath vom Gewichte 2,82—2,83 *Breithaupt* unter dem Namen *Neotyp* aufgeführt.

68. Dolomit (Rautenspath und Braunspath, Bitterspath z. Th., Perlspath).

Rhomboëdrisch, $R 106^{\circ} 15' - 20'$; die allergewöhnlichste Form ist R selbst, auch giebt es Combinationen von R , $-2R$ und $-\frac{1}{2}R$, und andere, in denen $0R$, ∞R und $4R$ auftreten; das Rhomboëder R sehr häufig mit mehr oder weniger stark sattelförmig gekrümmten Flächen, seltener kugelig aufgebläht; das Rhomboëder $-\frac{1}{2}R$ linsenförmig gestaltet*); Zwillingkrystalle, zumal des Grundrhomboëders, als Durchkreuzungszwillinge von $+R$ und $-R$, mit parallelen Axensystemen; die Krystalle selten einzeln eingewachsen, meist aufgewachsen und zu Drusen, bisweilen zu kugligen, halbkugligen, traubigen, nierförmigen, zelligen u. a. Aggregaten verbunden; auch derb, in grob- bis feinkörnigen (oft locker und porös gebildeten, zuckerartig-körnigen) sowie in dichten Aggregaten. Pseudomorphosen nach Calcit, Anhydrit, Fluorit, Baryt und Cerussit.

Spaltb. rhomboëdrisch nach R , Spaltungsflächen meist gekrümmt; $H. = 3,5 \dots 4,5$; $G. = 2,85 \dots 2,95$; farblos oder weiss, aber häufig roth, gelb, grau, grün, doch meist licht gefärbt; Glasglanz, oft perlmutterartig oder fettartig; durchscheinend.

Chem. Zus. wesentlich Verbindung von kohlensaurer Calcia und Magnesia, am häufigsten wohl ein Atom von jedem Carbonat, also $CaC + MgC$, oder auch $CaO.CO^2 + MgO.CO^2$, mit 54,3 kohle. Kalk und 45,7 kohle. Magnesia, daher man den so zusammengesetzten Dolomit als Normal-Dolomit betrachten kann; andere Varietäten, wie z. B. die von Koloseruck und Liebenstein, sind $3CaC + 2MgC$; noch andere, wie jene vom Taberg in Schweden und von Hall in Tirol, $2CaC + MgC$; auch kommen gewiss sehr viele Varietäten vor, in denen beide Carbonate nicht nach bestimmten Proportionen verbunden sind, obgleich sich dergleichen Proportionen immer berechnen lassen werden. Uebrigens ist noch zu bemerken, dass in der Regel etwas Eisenoxydul, und gar nicht selten ein wenig Manganoxydul vorhanden ist, welche beide Basen in den eigentlichen Braunspathen sogar einen bedeutenden Antheil an der Zusammensetzung nehmen, daher das Braunwerden bei der Verwitterung. V. d. L. ist er unschmelzbar, brennt sich kaustisch, und giebt gewöhnlich die Reactionen auf Eisen, oft auch die auf Mangan; mit Salzsäure benetzt brausen die meisten Varietäten gar nicht oder sehr wenig, auch lösen sie sich gewöhnlich nur im pulverisirten Zustande und unter Mitwirkung der Wärme vollständig auf. Wird das sehr feine Pulver des Dolomites einige Minuten auf Platinblech über der Spiritusflamme geglüht, so bleibt es nach v. Zehmen ein ganz lockeres Pulver, bläht sich aber während des Glühens etwas auf. — Häufig vorkommendes Mineral, als Dolomit ganze Gebirgsmassen bildend; die krystallisirten Varietäten unter andern am St. Gotthard, am Brenner und Greiner in Tirol, zu Schweinsdorf bei Dresden, Freiberg, Joachimsthal, Glücksbrunn, Koloseruck, Miëmo, Traversella u. a. O. Der charakteristische Braunspath besonders auf den Erzgängen von Freiberg und Schemnitz, und auf manchen Kalksteinlagern. Graue, in Gyps eingewachsene Krystalle der Combination $4R.0R$ finden sich nach G. Rose zu Hall in Tirol, Kittelsthal bei Eisenach, Compostella und am Cabo de Gata in Spanien.

Anm. 1. Diejenigen Dolomite, welche mehr kohlensaurer Kalk enthalten, als die Zusammensetzung des Normal-Dolomites erfordert, sind nach Karsten Gemenge

*) Für den Dolomit und für alle folgende rhomboëdrisch krystallisirende Carbonate lassen sich die oben S. 40 und 41 stehenden Figuren Nr. 84 bis 87 zur Erläuterung benutzen, indem Fig. 84 das Rhomboëder R , Fig. 85 das Rhomboëder $-\frac{1}{2}R$, Fig. 86 das Rhomboëder $-2R$ und Fig. 87 das Skalenoëder $R3$ darstellt. Dasselbe gilt von den Figuren 4 bis 9, 14 und 15, welche S. 263 f. bei der Species Calcit stehen. Hierbei mag bemerkt werden, dass schon Beudant die Polkanten der Grundrhomboëder der verschiedenen gemischten Carbonate der mit Kalkerde isomorphen Basen aus den Polkanten der einfachen Carbonate zu berechnen versucht hat, sowie das später Schröder die Abhängigkeit zwischen chemischer Zusammensetzung, specifischem Gewicht und Krystallform bei den sämtlichen Carbonspäthen Breithaupt's einer genaueren Untersuchung unterworfen hat, im Jahresbericht über das Gymnasium Andreaeanum zu Hildesheim 1855.

von Normal-Dolomit und Kalkstein, welcher letztere sich durch Essigsäure in der Kälte ausziehen lässt, worauf dann der wahre Dolomit zurückbleibt. Dieselbe Ansicht hat auch *Forchhammer* wenigstens für die dichten kalkreichen Dolomite aufgestellt. Dass jedoch die krystallisirten Var. von Koloseruk, Hall u. a. O. als Gemenge angesehen werden können, diess ist wohl sehr zu bezweifeln.

Anm. 2. *Klaproth's Gurhofian* ist wohl nur ein dichter Dolomit. Er findet sich kryptokrystallinisch; derb und zellig; Bruch muscheligen bis eben; H. = 5...5,5; G. = 2,8; graulich- und gelblichweiss, schimmernd bis matt, im Striche etwas glänzend, kantendurchscheinend; haftet gar nicht an der Zunge. — Chem. Zus. nach *Karsten* und *v. Holger* wesentlich $Mg\overset{\circ}{C} + Ca\overset{\circ}{C}$ mit 45,7 kohlen. Magnesia und 54 kohlen. Kalkerde, doch fand *v. Holger* im Gurhofian von Els 4 bis 6 Proc. Kieselsäure Thonerde. — Gurhof, Els, und Karlstätten in Oesterreich.

Anm. 3. Der sogenannte *Konit* ist ein dichter, im Bruche kleinsplitteriger und matter, asch-, gelblich- bis grünlichgrauer, mit Kieselsäure gemengter dolomitischer Kalkstein.

69. Ankerit, *Haidinger*.

Rhomboëdrisch, R 106° 12', meist derb in körnigen Aggregaten; Zwillingbildung nach einer Fläche des Rhomboëders $-\frac{1}{3}R$, oft vielfach wiederholt. Spaltb. nach R vollk., die Spaltungsflächen oft etwas gekrümmt; H. = 3,5...4; G. = 2,95...3 gelblichweiss bis licht gelblichgrau, braun verwitternd; zwischen Perlmutter- und Glasglanz. — Chem. Zus. etwas schwankend, doch wesentlich eine Verbindung der Carbonate von Kalk (50 Proc.), Eisenoxydul (32 bis 35), Magnesia (8 bis 16) und Manganoxydul (3 bis 5); da diese Basen isomorph sind, so lassen sich kaum ganz bestimmte Proportionen voraussetzen, weshalb denn auch andere Var. andere Verhältnisse zeigen; doch scheint, zumal nach *v. Fridau's* Analyse der Varietät von Admont die Kalkerde bisweilen fast genau die stöchiometrische Hälfte aller Basen zu bilden. v. d. L. decrepitirt er nach *Schrötter* sehr heftig zu feinem Pulver, und wird schwarz und magnetisch; giebt mit Soda die Reaction auf Mangan; löst sich in Salpetersäure oder Salzsäure mit Brausen auf, schwieriger als Calcit, leichter als Dolomit, die Salze giebt Reactionen auf Kalkerde und Eisenoxyd. — Admont und Eisenerz in Steiermark Rathhausberg in Salzburg, Ems, Lobenstein.

Anm. Die von *Sander* analysirte Var. ist wohl schon als ein entschiedener Eisen-spath zu betrachten, da sie 49,6 Proc. Eisenoxydul enthält.

Gebrauch. Der Ankerit wird als ein sehr vortheilhafter Zuschlag bei der Eisenhüttearbeit benutzt.

70. Magnesit, *v. Leonhard*.

Diese Species zerfällt in die zwei Gruppen des Magnesitpathes und des dichten Magnesites, oder der phanokrystallinischen und kryptokrystallinischen Varietäten

- a) **Phanokrystallinischer Magnesit** (Talkspath, Bitterspath, Magnesitpath, Breunnerit).

Rhomboëdrisch, R 107° 10'...30', der von Snarum 107° 28' nach *Breithaupt* jener von Bruck 107° 46' nach *v. Zepharovich*; bis jetzt nur in einzeln eingewachsenen Krystallen der Form R, sowie in körnigen und stängeligen-körnigen Aggregaten. Spaltb. nach R sehr vollk., Spaltungsflächen eben; H. = 4...4,5; G. = 2,9...3,1,4 Var. von Snarum 3,047; farblos, bisweilen schneeweiss, aber meist gelblich bis wein- und ockergelb, oder graulichweiss bis schwärzlichgrau gefärbt; lebhafter Glasglanz; durchsichtig bis kantendurchscheinend. — Chem. Zus. wesentlich kohlensaure Magnesia, $Mg\overset{\circ}{C}$, oder auch $MgO.CO_2$, mit 51,7 Kohlensäure und 48,3 Magnesia allein selten fast rein, in der Regel mit Beimischung von viel $Fe\overset{\circ}{C}$ (bis 17 Proc.) wenig $Mn\overset{\circ}{C}$ (bis 3 Proc.), wahrscheinlich in unbestimmten Verhältnissen, wenn

nach *Karsten* einzelne Varietäten auf $8\text{Mg}\ddot{\text{C}} + \text{Fe}\ddot{\text{C}}$ verweisen; v. d. L. unschmelzbar, meist grau oder schwarz, und im letzteren Falle magnetisch werdend; mit Soda erfolgt oft die Reaction auf Mangan; von Säuren wird er meist nur in pulverisirtem Zustande unter Mitwirkung von Wärme aufgelöst. — In Talkschiefer eingewachsen am St. Gottbard, am Greiner, im Zillerthal, Pfitschthal und Ultenthal in Tirol, von dort, sowie aus Vermont in Nordamerika, von Snarum in Norwegen, von Bruck und anderen Orten in Steiermark fast rein als $\text{Mg}\ddot{\text{C}}$, in selbständigen Lagern.

b) Kryptokrystallinischer Magnesit (dichter Magnesit, oder auch Magnesit schlechthin).

Kryptokrystallinisch; bis jetzt nur nierförmig und derb, dicht, oft etwas zerborsten und rissig; Bruch muschelig bis uneben; H. = 3...5; G. = 2,85...2,95; schneeweiss, graulichweiss, gelblichweiss bis licht isabellgelb, matt, im Striche zuweilen etwas glänzend, kantendurchscheinend; haftet kaum an der Zunge. — Chem. Zus. reine kohlensaure Magnesia, $\text{Mg}\ddot{\text{C}}$, ohne eine Beimischung von isomorphen Metalloxyden, wohl aber zuweilen mit einigen Procenten Kieselsäure gemengt, was endlich in förmliche Gemenge von Opal und Magnesit übergeht; verhält sich v. d. L. wie reines Magnesiicarbonat, verliert durch Glühen seine Kohlensäure und wird mit Kobaltsolution roth. — Baumgarten und Frankenstein in Schlesien, Hrubcschitz in Mähren, Kraubat in Steiermark, Baldissero in Piemont.

Gebrauch. Der Magnesit lässt sich mittels Schwefelsäure zur Bereitung von Bittersalz und zur Darstellung von Kohlensäure benutzen; auch gebraucht man ihn bei der Porcellanfabrikation, und neuerdings in Steiermark zur Fabrikation feuerbeständiger Ziegel.

Anm. Da der dichte Magnesit unter dem Mikroskope oft krystallinisch erscheint, so dürfte er wohl nur als eine kryptokrystallinische oder dichte Varietät des Talkspathes zu betrachten sein. Was den kieseligen Magnesit betrifft, so glaubt *G. Bischof*, dass selbiger ein Gemeng von Magnesit und Magnesiasilicat sei, wie schon *Döbereiner* im Jahre 1816 erklärte, als er das Mineral unter dem Namen Kieselmagnesit auführte.

IV. Classe. Chalcite.

1. Ordnung. Wasserfreie Chalcite.

a. Carbonate.

71. Mesitin, Breithaupt.

Rhomboëdrisch, R $107^{\circ} 14'$; nur krystallisirt in schönen, stark glänzenden, erbsengelben bis gelblichgrauen, linsenförmigen Krystallen, welchen nach *Hessenberg* lediglich das Rhomboëder R zu Grund liegt, dessen Flächen durch oscillatorische Combination mit einander eine linsenförmige Gestalt hervorbringen; von G. = 3,3...3,4 und vollk. Spaltbarkeit nach R. — Chem. Zus. nach *Fritzsche*, *Gibbs* und *Paterra* $\text{Fe}\ddot{\text{C}} + 2\text{Mg}\ddot{\text{C}}$, mit 48 Kohlensäure, 24 Eisenoxydul und 28 Magnesia. — Traversella in Piemont, und Werfen in Salzburg, hier mit Lazulith.

Anm. Nach einer früheren Untersuchung von *Stromeyer* sollte der Mesitin 4 At. Magnesia gegen 4 At. Eisenoxydul enthalten, was später von *Fritzsche* berichtigt worden ist. Dagegen findet sich bei Flachau, unweit Radstadt in Salzburg, ein eisenspathähnliches Mineral, welches die von *Stromeyer* gefundene Zusammensetzung wirklich besitzt, daher solches von *Breithaupt* mit dem Namen Pistomesit belegt worden ist. Dasselbe erscheint derb, in grosskörnigen Aggregaten, deren Individuen nach einem Rhomboëder von $107^{\circ} 18'$ spalten, hat H. = 4; G. = 3,42...3,43, ist dunkel gelblichweiss, bräunt sich jedoch an der Luft, hat einen fast perlmutterartigen Glasglanz, ist schwach durchscheinend, und entspricht nach der Analyse von *Fritzsche*

der Formel $\text{Fe}\overset{\text{C}}{\text{C}} + \text{Mg}\overset{\text{C}}{\text{C}}$, mit 44,2 Kohlensäure, 34,4 Eisenoxydul und 21,7 Magnesia; *Ettling* fand 33,14 Eisenoxydul und 22,34 Magnesia.

72. Siderit, *Haidinger*, oder Eisenspath (Spatheisenstein, Sphärosiderit).

Rhombödrisch, $R\ 107^\circ$, doch etwas schwankend; in den Krystallen ist meist vorherrschend, doch finden sich auch $0R$, $-\frac{1}{2}R$, ∞R , $-2R$, ∞P_2 ; die Rhomböder oft sattelförmig oder linsenförmig gekrümmt; häufig derb in gross- bis kleinkörnigen Aggregaten, selten in kleintraubigen und nierförmigen Gestalten (Sphärosiderit), noch seltener in Trümmern von parallelfaseriger Zusammensetzung, häufig in dichten und feinkörnigen, mit Thon verunreinigten Varietäten, welche theils runden oder ellipsoidischen Nieren, theils in stetig fortsetzenden Lagen und zuweilen rogensteinähnlich ausgebildet sind (thoniger Sphärosiderit, oder nach *Kempe* besser thoniger Siderit schlechthin, vielleicht Pelosiderit, weil er von dem eigentlichen Sphärosiderit doch auffallend verschieden ist). In Pseudomorphosen nach Fluorit, Aragonit, Calcit, Dolomit, Baryt, Galenit und Pyrit. — Spaltb. rhombödrisch nach R , vollk.; $H. = 3,5 \dots 4,5$; $G. = 3,7 \dots 3,9$; gelblichgrau bis erbsengelb und gelblichbraun, Glas- bis Perlmutterglanz, durchscheinend (im zersetzten Zustande schwärzlichbraun, matt und undurchsichtig); wirkt nach *Griehs* nicht auf die gewöhnliche wohl aber auf die astatische Magnethadel. — Chem. Zus. wesentlich kohlensaures Eisenoxydul, mit 38 Kohlensäure und 62 Eisenoxydul, allein sehr selten rein, sondern immer mit mehr oder weniger Beimischung von Manganoxydul (bis 11 Proc. oder Magnesia (bis 12 Proc.), oft auch von beiden; auch Kalkerde ist nicht selten bis 1 oder 2 Proc. vorhanden. V. d. L. unschmelzbar, schwärzt sich aber und wird magnetisch, indem Kohlensäure und etwas Kohlenoxydgas entweicht; mit Borax Phosphorsalz giebt er die Reaction auf Eisen, mit Soda gewöhnlich die auf Mangan. Säuren ist er mit Aufbrausen löslich; verwittert zu Eisenoxydhydrat. — Sehr wichtiges Eisenerz; Lobenstein, Müsen, Eisenerz in Steiermark, Hüttenberg in Kärnten, Freiberg, Clausthal u. a. O.; der (reine) Sphärosiderit, Steinheim und Dransberg der thonige Siderit sehr häufig in der Steinkohlen- und Braunkohlenformation.

Gebrauch. Sowohl der eigentliche Eisenspath als auch der thonige Siderit liefern ganz vorzügliches Material für die Gewinnung von Eisen und Stahl, so dass viele der bedeutendsten Eisenwerke lediglich auf dem Vorkommen dieser Mineralspecies beruhen.

Anm. 1. Sideroplesit nennt *Breithaupt* einen Siderit vom $G. = 3,64 \dots 3$ welcher bei Böhmisdorf unweit Schleiz, bei Pöhl im Voigtlande und bei Traversa vorkommt, und 41 bis 42 Proc. Magnesia enthält, so dass er zwischen dem Siderit und Pistomesit inne steht.

Anm. 2. *Breithaupt's* Oligonspath von Ehrenfriedersdorf ist vielleicht nicht als ein, an Manganoxydul besonders reicher Siderit zu betrachten, indem er nur 25 Proc. enthält; indessen kann er auch als eine selbständige Species gelten, wenn seine chem. Zus. auf bestimmte Proportionen nach der Formel $3\text{Fe}\overset{\text{C}}{\text{C}} + 2\text{Mn}\overset{\text{C}}{\text{C}}$ zu weisen scheint.

Ueberhaupt ist es, wie nach manchen früheren, so insbesondere nach *Heim's* Untersuchungen als ausgemacht zu betrachten, dass auch der Eisenspath gewisse Mittelspecies oder Subspecies theils in Manganspath, theils in Zinkspath, theils in Talkspath übergehen kann. Zu solchen Mittelspecies gehören der vorerwähnte Oligonspath, ferner *Monheim's* Zink-Eisenspath von Aachen, welcher 28 bis 40 Proc. Zinkcarbonat enthält, und die bereits oben erwähnten Species des Mesitinspath, Pistomesites und Ankerites. Uebergänge der Species sind hier gar nicht abzuläugnen; sie sind in der Natur selbst begründet, und nöthigen uns daher zu einer Anerkennung der Wahrheit, dass in gewissen Regionen des Mineralreiches eine ganz scharfe Abgränzung der Species nicht möglich ist, obgleich die extremen Glieder solcher Uebergangsreihen nothwendig als Species getrennt gehalten werden müssen.

Anm. 3. Unter dem Namen **Kohleneisenstein** führt *Schnabel* innige Gemenge von thonigem Siderit mit Kohle auf, welche dickschieferige Massen von schwarzer Farbe, dunkelbraunem bis schwarzem Strich, ohne Glanz, und vom Gewicht 2,2...2,9 darstellen, 35 bis 78 Proc. $\text{Fe}\bar{\text{C}}$ enthalten, und bis 2 Fuss mächtige Flötze im Steinkohlengebirge bei Bochum in Westphalen, Steyerdorf im Banate, in Schottland und England bilden.

73. **Dialogit**, *Beudant*, oder Manganspath, *Werner*.

Rhomboëdrisch, R 106° 51' bis 107° nach *Mohs* und *Breithaupt*; die gewöhnlichsten Formen sind R und $-\frac{1}{2}\text{R}$, z. Th. mit 0R und $\infty\text{P}2$, andere Gestalten selten; die Krystalle oft sattelförmig oder linsenförmig gekrümmt, meist zu Drusen vereinigt, auch kugelige und nierförmige Aggregate von stänglicher, und derbe Massen von körniger Textur; auch in Pseudomorphosen nach Calcit und Galenit. — Spaltb. rhomboëdrisch nach R; H. = 3,5...4,5; G. = 3,3...3,6; rosenroth bis himbeerroth, Glas- oder Perlmutterglanz, durchscheinend. — Chem. Zus. kohlenensaures Manganoxydul $\text{Mn}\bar{\text{C}}$, oder auch $\text{Mn}0.\text{CO}2$, mit Beimischungen von $\text{Ca}\bar{\text{C}}$ und $\text{Mg}\bar{\text{C}}$, auch wohl von $\text{Fe}\bar{\text{C}}$, welche in schwankenden Verhältnissen auftreten, und auf Krystallform, Farbe und Gewicht einwirken; der dunkelrosenrothe Dialogit von *Vieille* in den Pyrenäen, wohl der reinste unter allen bekannten Varietäten, hält nach *Gruner* 97,4 Proc., der ähnlich gefärbte von *Kapnik* hält fast 90, die himbeerrothe Var. von *Obereisen* bei *Diez* in *Nassau* enthält über 89, der rosenrothe von der Grube *Alte-Hoffnung* bei *Voigtsberg* über 81, der hellrothe von *Beschert-Glück* bei *Freiberg* kaum 74 Proc. $\text{Mn}\bar{\text{C}}$. V. d. L. zerknistert er oft sehr heftig, ist unschmelzbar und wird grünlichgrau bis schwarz, giebt die Reactionen auf Mangan; von Salzsäure bei gewöhnlicher Temp. langsam, in der Wärme rasch und mit starkem Brausen aufgelöst. — *Freiberg*, *Kapnik*, *Nagyag*, *Vieille*.

Anm. Manganocalcite nannte *Breithaupt* ein Mineral von folgenden Eigenschaften:

Nierförmig mit rauher oder drusiger Oberfläche und radialstänglicher Textur; Spaltb. lateral, wie *Aragonit*, am deutlichsten brachydiagonal; H. = 4...5; G. = 3,037; fleischroth bis dunkel röthlichweiss, glasglänzend, durchscheinend.

Dieses Mineral erscheint deshalb interessant, weil es für den Manganspath dasselbe ist, was der *Aragonit* für den *Kalkspath*; denn nach *Breithaupt* hat es eine ganz ähnliche rhombische Krystallform wie der *Aragonit*, während es nach der Analyse von *Mussoudakis* aus 78 $\text{Mn}\bar{\text{C}}$, mit 18,7 $\text{Ca}\bar{\text{C}}$ und 3,3 $\text{Fe}\bar{\text{C}}$ besteht; *Rammelsberg* fand nur 67,5 Mangancarbonat und dagegen noch fast 10 Proc. Magnesiicarbonat. Es findet sich zu *Schemnitz*.

74. **Smithsonit**, *Beudant*, oder Zinkspath (*Galmei* z. Th.).

Rhomboëdrisch, R 107° 40', die häufigsten Formen sind R, 4R und R3, auch kennt man 0R , $-\frac{1}{2}\text{R}$, 2R und $\infty\text{P}2$; die Krystalle sind meist klein und sehr klein, stumpfkantig und oft wie abgerundet; gewöhnlich nierförmige, traubige, stalaktitische und schalige, oft zellig durch einander gewachsene Aggregate, auch derb, in feinkörniger bis dichter Zusammensetzung; auch in Pseudomorphosen nach *Fluorit* und *Calcit*. — Spaltb. rhomboëdrisch nach R; H. = 5; G. = 4,1...4,5; farblos, doch oft licht grau, gelb, braun oder grün gefärbt; Glas- bis Perlmutterglanz, durchscheinend bis undurchsichtig. — Chem. Zus. nach *Smithson* und *Berthier* $\text{Zn}\bar{\text{C}}$, oder $\text{Zn}0.\text{CO}2$, mit 35,5 Kohlensäure und 64,5 Zinkoxyd, doch ist meist etwas Eisenoxyd oder Manganoxydul, *Calcia* und *Magnesia*, zuweilen auch ein wenig *Bleioxyd* und Spur von *Cadmium* vorhanden; ja, der schön gelb gefärbte von *Wiesloch* hält über 3 Procent *Cadmium-Carbonat*; manche Varietäten sind durch etwas *Kieselsäure*, *Thonerde* und *Eisenoxyd* verunreinigt, wie z. B. viele von *Wiesloch* in *Baden*; v. d. L. verliert er seine Kohlensäure und verhält sich dann wesentlich wie Zinkoxyd; zuweilen giebt er

auf Kohle im Red.-F. einen rothgesäumten Beschlag von Cadmiumoxyd; in Säure leicht und mit Brausen, auch in Kalilauge auflöslich. — Chessy bei Lyon, am Altenberge bei Aachen, Tarnowitz, Olkucz, Wiesloch in Baden, Dognazka und Rezbany, Nertschinsk, Mendip und Matlock in England.

Gebrauch. Der Zinkspath liefert in seinen verschiedenen Varietäten eines der wichtigsten Erze zur Gewinnung des Zinkes.

An m. 1. *Monheim* hat eine Reihe sehr interessanter Analysen durchgeführt, aus denen sich ergibt, dass die Zinkspathe, gerade so wie die Dolomite, eine sehr schwankende Zusammensetzung haben, und dass in der That Uebergänge aus Zinkspat in Eisenspath existiren, welche die Anerkennung gewisser Mittelspecies nothwendig machen, und am Ende nur eine willkürliche Abgränzung der Species zulassen.

Eine solche Mittelspecies ist der Eisenzinkspath *Monheim's*, dessen Varietäten meist grüne oder gelbe Farben, Fettglanz und ein Grundrhomboëder von etwas schärferer Polkante haben. Sie enthalten auf 24 At. Zinkcarbonat 8 bis 47 At. Eisencarbonat, auch ein paar Atome Kalk- und Magnesiicarbonat, werden v. d. L. schwarz geben auf Kohle den Beschlag von Zinkoxyd, und mit Borax oder Phosphorsalz die Farbe des Eisens. Zu ihnen gehört auch *Breithaupt's* Kapnit. Eine andere Mittelspecies bildet vielleicht der Manganzinkspath, welcher auf 24 Atome Zinkcarbonat 2 bis 5 Atome Mangancarbonat enthält. Alle diese von *Monheim* untersuchten Mineralien kommen auf den Galmeigruben der Gegend von Aachen vor.

An m. 2. *Genth* hat gezeigt, dass der von *Del Rio* als besondere Species eingeführte Herrerit nichts Anderes als eine Varietät des Smithsonites ist, welche 3 Procent kohlen. Kupferoxyd, ein wenig Manganoxydul, Calcia und Magnesia enthält. Die pistaz-, smaragd- bis grasgrüne Farbe des in körnigen und faserigen Aggregaten im Albarradon in Mexico vorkommenden Minerals wird durch den Kupfergehalt bedingt.

75. Parisit, *Medici-Spada*.

Hexagonal, P 164° 58', also eine sehr spitze hexagonale Pyramide, vielleicht auch rhomboëdrisch, da *Sartorius v. Waltershausen* die abwechselnden Polkanten der Pyramide verschieden fand; Spaltb. basisch, sehr vollkommen, Bruch kleinmuschelig; H. = 4...5; G. = 4,35; bräunlichgelb in das Röthliche, Strich gelblichweiss, Glasglanz im Bruche, fast Perlmutterglanz auf den Spaltungsflächen; kantendurchscheinend; optisch-einaxig. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Bunsen* eine ziemlich complicirte Verbindung von kohlen-saurem Ceroxydul (nebst Didym- und Lanthanoxyd), etwas Fluorcalcium und Ceroxydulhydrat, mit 2,4 Wasser, 23,5 Kohlen-säure, 41,5 Fluorcalcium und Ceroxydul u. s. w. Eine spätere Analyse von *Damour u. Sainte-Claire-Deville* ergab 23,48 Kohlen-säure, 42,52 Ceroxydul, 9,58 Didymoxyd, 8,26 Lanthanoxyd, 2,85 Kalkerde, 40,40 Fluorcalcium und 2,46 Fluorcerium. V. d. L. unschmelzbar; in Salzsäure unter Brausen schwer löslich. — Dieses sehr seltene Mineral findet sich in den Smaragdgruben des Muzothales in Neu-Granada, auch den Kischtimskischen Goldwäschen am Ural, doch hier nur als Geschiebe, und etwas abweichender chemischer Zusammensetzung, auch G. = 4,784.

76. Bismutit, *Breithaupt*.

Amorph (?), derb, eingesprengt, als Ueberzug und in nadelförmigen Pseudomorphosen; Bruch muschelig bis uneben, sehr spröde; H. = 4...4,5; G. = 6,86...6,8, gelblichgrau, strohgelb, auch berg- und zeisigrün; schwach glasglänzend bis undurchsichtig. Besteht nach *Plattner* wesentlich aus kohlen-saurem und etwas schwefelsaurem Wismutoxyd. V. d. L. zerknistert er, schmilzt auf Kohle sehr leicht, reducirt sich unter Aufbrausen zu einem leichtflüssigen Metallkorn, welches die Kohle mit Wismutoxyd beschlägt; in Salzsäure unter Brausen auflöslich, die Sol. enthält etwas Schwefelsäure. — Ullersreuth bei Hirschberg und Sparenberg im Voigtlande, Schneeberg, Johannegeorgenstadt.

Anm. 1. *Rammelsberg* beschrieb einen, dem Galmei ähnlichen, porösen und zelligen Wismutspath von Chesterfield-County in Süd-Carolina, welcher aus 90 Wismutoxyd, 6,56 Kohlensäure und 3,44 Wasser besteht, und folglich $\text{Bi}^4\text{C}^3 + 4\text{H}$ ist; auch vermuthet er, dass der Bismutit in seinen reinsten Varietäten mit diesem Wismutspath identisch sein dürfte.

Anm. 2. Das von *Hausmann* als Grausilber aufgeführte, von *Haidinger* Selbit genannte kohlen saure Silberoxyd, welches zu Real-de-Catorce in Mexico vorkommt, erscheint derb und eingesprengt, als eine aschgraue bis graulichschwarze, matte, undurchsichtige, weiche, pulverförmige Substanz, welche sich auf Kohle sehr leicht zu Silber reducirt und in Salpetersäure mit Brausen auflöst. Das bei Altwolbach in Baden vorkommende, ähnlich erscheinende Mineral ist nach *Sandberger* ein sehr inniges Gemeng von erdigem Silberglanz, etwas gediegenem Silber und Braunspath; doch soll sich nach *Dufrénoy* auch dort wirkliches kohlen saures Silberoxyd finden.

77. Cerussit, *Haidinger*, oder Bleicarbonat (Weissbleierz und Schwarzbleierz).

Rhombisch, isomorph mit Aragonit und Salpeter; P (*t*) vordere Polk. $130^\circ 0'$, Mittelk. $108^\circ 31'$ ∞ P (*M*) $117^\circ 14'$, \checkmark P (*P*) $108^\circ 13'$, $2\checkmark$ P (*u*) $69^\circ 18'$; die wichtigsten einfachen Formen sind noch ausserdem 0 P (*k*), $\frac{1}{2}\checkmark$ P (*s*) $140^\circ 14'$, $4\checkmark$ P (*z*) $38^\circ 8'$, $\infty\checkmark$ P (*l*), $\infty\checkmark$ P³ (*e*), $\infty\checkmark$ P (*g*); einige der gewöhnlichsten Comb. sind in den nachstehenden Figuren dargestellt:

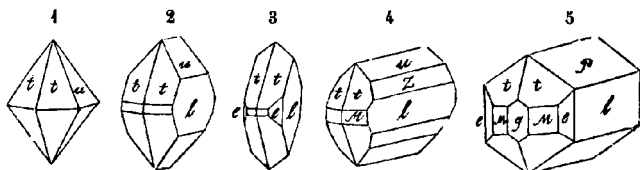


Fig. 1. $P.2\checkmark$ P (*t*); wie eine hexagonale Pyramide erscheinend.

Fig. 2. $P.\infty\checkmark$ P (*u*). $2\checkmark$ P (*t*). ∞ P (*l*); die Flächen *u* und *l* gewöhnlich horizontal gestreift.

Fig. 3. $\infty\checkmark$ P (*t*). $P.\infty$ P (*l*). $\infty\checkmark$ P³ (*e*); tafelartige Krystalle, *l* oft vertical gestreift.

Fig. 4. $\infty\checkmark$ P (*u*). $4\checkmark$ P (*z*). $2\checkmark$ P (*u*). $P.\infty$ P (*l*); horizontal säulenförmig oder auch tafelförmig.

Fig. 5. \checkmark P (*u*). $\infty\checkmark$ P (*l*). $P.\infty$ P (*l*). $\infty\checkmark$ P³ (*e*). $\infty\checkmark$ P (*g*); horizontal säulenförmig.

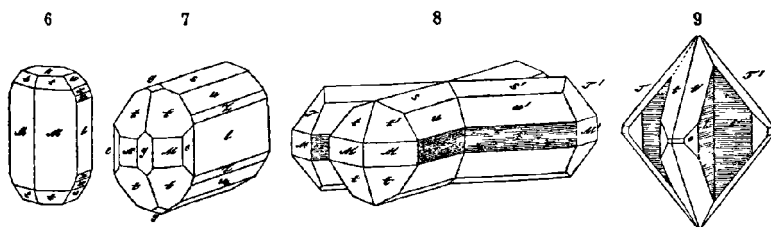


Fig. 6. $\infty\checkmark$ P (*u*). $\infty\checkmark$ P (*l*). 0 P (*k*). $P.2\checkmark$ P (*t*). $3\checkmark$ P (*e*). $4\checkmark$ P (*z*); vertical säulenförmig.

Fig. 7. $\infty\checkmark$ P (*u*). $\frac{1}{2}\checkmark$ P (*s*). $2\checkmark$ P (*u*). $4\checkmark$ P (*z*). $P.\infty$ P (*l*). $\infty\checkmark$ P (*g*). $\infty\checkmark$ P³ (*e*). $\frac{1}{2}\checkmark$ P (*s*).

Fig. 8. Ein Zwillingkrystall der Comb. $\frac{1}{2}\checkmark$ P (*s*). $2\checkmark$ P (*u*). $\infty\checkmark$ P (*l*). $P.\infty$ P (*l*).

Fig. 9. Ein Zwillingkrystall der Combination Fig. 3.

Einige der wichtigsten Winkel sind die folgenden:

$$\begin{array}{lll} t : t = 130^\circ 0' & M : M = 117^\circ 14' & P : l = 125^\circ 53' \\ t : u = 132^\circ 50' & M : l = 121^\circ 23' & u : l = 145^\circ 21' \\ t : l = 115^\circ 0' & e : l = 151^\circ 24' & z : l = 160^\circ 56' \end{array}$$

Der Habitus der Krystalle ist theils pyramidal, theils horizontal (selten vertical) säulenförmig, theils tafelartig, die Brachydomen horizontal gestreift; meist Zwillingkrystalle nach dem Gesetz: Zwillings ebene eine Fläche von ∞ P, Berührungs- und

Durchkreuzungszwillinge, auch Drillinge und mehrfach zusammengesetzte Krystalle einzeln aufgewachsen und zu Drusen, selten zu bündelförmigen Aggregaten verbunden; Pseudomorphosen nach Bleiglanz und Bleihornerz, nach Anglesit, Leadhillit, Linarit, auch nach Fluorit, Calcit und Baryt; sehr feinkörnige und erdige Varietäten (Bleierde). Bei Vilbeck in Franken als Bindemittel des Sandsteins; so auch bisweilen bei Commern in Rheinpreussen, wo er auch nach *v. Dechen* in staltakritischen Ueberzügen als ganz neue Bildung vorkommt. — Spaltb. prismatisch nach ∞P , und brachydomatisch nach $2\dot{P}\infty$, beide ziemlich deutlich; Bruch muschelrig; spröde und leicht zersprengbar; H. = 3...3,5; G. = 6,4...6,6 (in der Bleierde bis 5,4 herabgehend); farblos, oft weiss, aber auch grau, gelb, braun, schwarz, selten grün oder roth gefärbt; Diamantglanz, auch Fettglanz; pellucid in hohen und mittleren Graden. Die optischen Axen liegen im brachydiagonalen Hauptschnitte, die spitze Bisectrix in der Hauptaxe. — Chem. Zus. nach *Klaproth* und *Bergemann* $Pb\dot{C}$ oder $PbO.CO_2$, mit 16,47 Kohlensäure und 83,53 Bleioxyd; v. d. L. im Kolben verknistert er sehr stark, färbt sich gelb, verliert seine Kohlensäure und verhält sich dann wie Bleioxyd; auf Kohle reducirt er sich zu Blei, in Salpetersäure löst er sich vollständig unter Aufbrausen auch in Kalilauge ist er auflöslich. — Ein häufiges Bleierz; Johanngeorgenstadt, Mies Przbiam, Zellerfeld, Clausthal, Braubach in Nassau, Tarnowitz, Leadhills, Nertschinsk die Bleierde von Kall, Olkucz, Nertschinsk, Phönixville in Pennsylvanien.

Gebrauch. Zugleich mit anderen Bleierzen zur Gewinnung von Blei.

b. Sulphocarbonate.

78. Leadhillit, *Beudant*.

Rhombisch, P (x) Polkanten $124^{\circ} 52'$ und $72^{\circ} 22'$, Mittelk. $137^{\circ} 0'$ nach *Miller* $\infty P (m) 120^{\circ} 20'$, $2\dot{P}\infty (e) 43^{\circ} 42'$, $\dot{P}\infty (f) 76^{\circ} 44'$ und viele andere Formen, von welchen manche bisweilen merohädrisch mit monoklinischem Formentypus erscheinen einfachste Comb. $0P.\infty P.\infty\dot{P}\infty$; auch $0P.P.\infty P.\dot{P}\infty.\infty\dot{P}\infty$, noch andere Combh sind weit complicirter; sie erscheinen auf den ersten Anblick wie hexagonale Formen und sind immer tafelförmig nach $0P$. Die nachstehende erste Figur giebt die Horizontalprojection einer dergleichen Combination nach *Miller*.

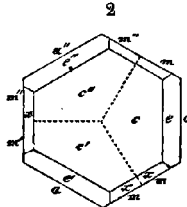
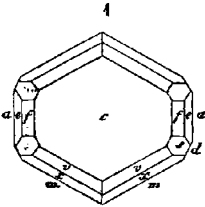


Fig. 1.
 $0P.\infty P.\infty\dot{P}\infty.P.\frac{1}{2}P.\dot{P}\infty.2\dot{P}\infty.P.\dot{P}\infty.P$
c m a v f e s d
 $c : v = 128^{\circ} 44'$ $c : f = 128^{\circ} 31'$
 $c : x = 111 30$ $c : e = 111 36$

Fig. 2.
 Horizontalprojection eines Drillingskrystalles der Comb. $0P.\infty P.\infty\dot{P}\infty.2\dot{P}\infty.P$.

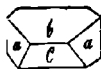
Zwillingskrystalle und noch häufiger Drillingskrystalle wie Fig. 2; Zwillingsebene eine Fläche von $\infty\dot{P}3$; diese Drillinge haben ganz das Ansehen rhomboëdrischer Combinationen, deren Basis in drei Felder getheilt ist; schalige Aggregate. — Spaltb. basisch höchst vollk., spröde sehr wenig; H. = 2,5; G. = 6,26...6,43; gelblichweiss in grau, grün, gelb und braun geneigt; diamantartiger Perlmutterglanz ∞P , sonst Fettglanz; pellucid in höheren Graden. Die optischen Axen liegen im brachydiagonalen Hauptschnitte, und die spitze Bisectrix fällt in die Hauptaxe. — Chem. Zus. nach vielen Analysen $3Pb\dot{C} + PbS$, oder $3(PbO.CO_2) + PbO.SO_3$, mit 72,45 Bcarbonat und 27,55 Bleisulphat; v. d. L. auf Kohle schwillt er etwas an, wird gelb aber beim Erkalten wieder weiss, und reducirt sich leicht zu Blei; in Salpetersäure mit Aufbrausen auflöslich unter Hinterlassung von Bleisulphat. — Leadhills in Schottland, Taunton in Somersetshire, Nertschinsk in Sibirien.

Anm. Auf dem Susannagange bei Leadhills kommt dieselbe Substanz auch in rhomboëdrischen Krystallformen vor; R $72^{\circ} 30'$, also ein spitzes Rhomboëder

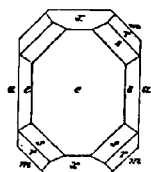
dessen Mittlecke gewöhnlich durch ∞R , und dessen Polecke durch OR abgestumpft sind. — Spaltb. basisch vollk.; $H. = 2,5$; $G. = 6,55$; weiss, grün und braun. *Haidinger* hat dieses Vorkommen *Susan* mit genannt; es liefert einen neuen Fall von Dimorphismus, und findet sich auch bei Moldawa.

79. **Lanarkit, Beudant.**

Monoklinisch, $\infty P (a) 49^{\circ} 50'$; gewöhnliche Comb. $OP.P\infty.\infty P (b, C \text{ und } a)$, $OP : P\infty 59^{\circ} 15'$ und $120^{\circ} 45'$, die Krystalle nach der Orthodiagonale säulenförmig verlängert, undeutlich, auch in dünnstängligen Aggregaten. — Spaltb. sehr vollk. nach der Fläche der Basis (b), weniger vollk. nach $P\infty (C)$; mild, in dünnen Blättchen biegsam (nach *Breithaupt* sehr leicht zersprengbar); $H. = 2 \dots 2,5$; $G. = 6,8 \dots 7$ (nach *Thomson* 6,319); dunkel grünlichweiss, gelblichweiss bis grau; diamantähnlicher Perlmutterglanz auf OP , sonst z. Th. fettglänzend. — Chem. Zus. nach *Brooke* und *Thomson* $Pb\bar{S} + Pb\bar{C}$, oder $Pb_0.CO_2 + Pb_0.SO_3$, mit 53 Bleisulphat und 47 Bleicarbonat; v. d. L. auf Kohle schmilzt er zu einer weissen Kugel, welche etwas reducirtes Blei enthält, in Salpetersäure löst er sich nur theilweise mit Brausen auf. — Leadhills in Schottland, selten.

80. **Caledonit, Beudant.**

Rhombisch, $\infty P (m) 95^{\circ}$, $\check{P}\infty (e) 70^{\circ} 57'$, $2\check{P}\infty (x) 36^{\circ} 40'$ nach *Miller*; die einfachste Combination ist $OP.\infty\check{P}\infty.\infty P$; nachstehende Figur giebt die Horizontalprojection einer mehrzähligen Combination nach *Miller*:



c	a	m	e	x	r	s
$c : e = 123^{\circ} 9'$				$c : s = 125^{\circ} 50'$		
$c : x = 108 5$				$c : r = 115 43$		
$m : m = 95 0$				$c : a = 90 0$		

Die Krystalle erscheinen gewöhnlich horizontal-säulenförmig nach den Flächen a , c und e , auch nadelförmig und zu Büscheln gruppirt. — Spaltb. brachydiagonal deutlich, basisch und prismatisch unvollk.; $H. = 2,5 \dots 3$; $G. = 6,4$; spangrün bis berggrün. Strich grünlichweiss; fettglänzend, pellucid in höheren Graden. — Chem. Zus. nach *Brooke* eine Verbindung von 55,8 Bleisulphat mit 32,8 Bleicarbonat und 11,4 Kupfercarbonat, vielleicht $3Pb\bar{S} + 2Pb\bar{C} + Cu\bar{C}$, v. d. L. auf Kohle leicht zu Blei reducierbar; in Salpetersäure löst er sich unter Brausen auf mit Hinterlassung von Bleisulphat; Sol. ist blaulich und giebt die Reactionen auf Blei und Kupfer. — Leadhills in Schottland und Rezbanya in Siebenbürgen, sehr selten.

c. Sulphate.

81. **Anglesit, Beudant** (Bleisulphat, Bleivitriol, Vitriolbleierz).

Rhombisch; wenn wir die von *Victor v. Lang* in seiner trefflichen Monographie des Bleivitriols gewählte Stellung zu Grunde legen, bei welcher das Spaltungsprisma m als Protoprisma eingeführt wird, während die in den folgenden Figuren mit z bezeichnete Pyramide wie gewöhnlich als Grundform P gilt, so werden nach *v. Kokscharow's* Messungen:

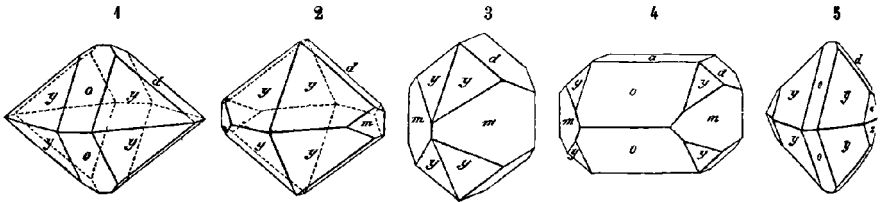
für $P (z)$ die Polkanten $89^{\circ} 38'$ und $112^{\circ} 48'$, die Mittelkanten $128^{\circ} 49'$,

für $\check{P}z (y)$ die Polkanten $126^{\circ} 34'$ und $90^{\circ} 42'$, die Mittelkanten $113^{\circ} 37'$,

für $\infty P (m)$ die Seitenkanten $103^{\circ} 43'$ und $76^{\circ} 17'$, welche letztere Kante in den folgenden Figuren nach vorn gewendet ist*),

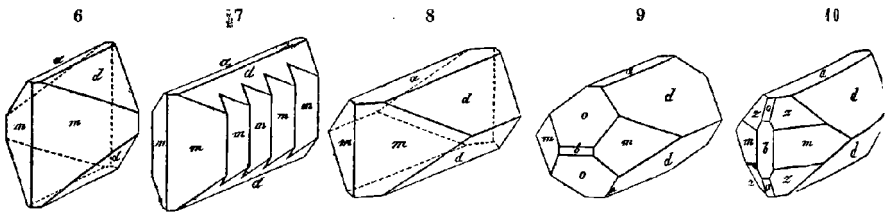
*) Die Stellung ist dieselbe, in welcher auch die Figuren 44 bis 47 des Barytes (S. 247) gezeichnet sind; vom kristallographischen Gesichtspuncte aus würde es zweckmässiger sein, den stumpfen Winkel des Prismas nach vorn zu wenden. Es hat jedoch *v. Lang* auf Grund optischer Verhältnisse die angegebene Stellung gewählt.

für $\frac{1}{2}\bar{P}\infty$ (d) die Polkante $101^{\circ} 13'$, die Mittelkante $78^{\circ} 47'$,
 für $\bar{P}\infty$ (a) die Polkante $75^{\circ} 36'$, die Mittelkante $104^{\circ} 24'$,
 womit denn auch die wichtigsten der in den folgenden Bildern vorkommenden Winkel
 gegeben sind. Nach *Victor v. Lang* ist die Krystallreihe des Anglesites eine der reich-
 haltigsten des rhombischen Systems; er selbst führt 31 einfache Formen an und giebt
 die Bilder von 178 Combinationen, von welchen die folgenden 19 copirt sind.



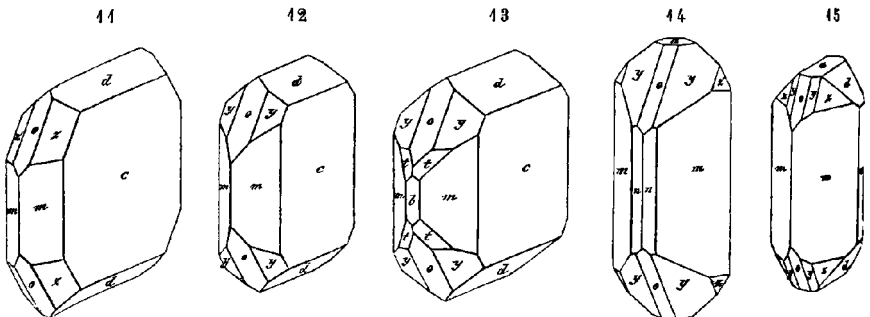
Krystalle theils pyramidal durch die vorwaltende Brachypyramide $\bar{P}2$, theils vertical
 kurzsäulenförmig nach ∞P , theils horizontal säulenförmig nach $\bar{P}\infty$.

- Fig. 1. $\bar{P}2.\bar{P}\infty.\frac{1}{2}\bar{P}\infty$, von Siegen.
- Fig. 2. $\bar{P}2.\frac{1}{2}\bar{P}\infty.\infty P$, ebendaher.
- Fig. 3. $\infty P.\frac{1}{2}\bar{P}\infty.\bar{P}2$, von Siegen, $m : y = 142^{\circ} 8'$, $m : d = 119^{\circ} 57'$.
- Fig. 4. $\bar{P}\infty.\infty P.0P.\frac{1}{2}\bar{P}\infty.\bar{P}2$, von Siegen, $m : o = 119^{\circ} 3'$.
- Fig. 5. $\bar{P}2.\bar{P}\infty.\frac{1}{2}\bar{P}\infty.P$, von Pila in Ungarn.



Krystalle meist horizontal säulenförmig nach dem Makrodoma $\frac{1}{2}\bar{P}\infty$.

- Fig. 6. $\infty P.\frac{1}{2}\bar{P}\infty.0P$. Anglesea; diese Comb. erscheint oft mit oscillatorischer We-
 derholung des Prismas ∞P , wie in der folgenden
- Fig. 7. was, wenn es in sehr feinem Maassstabe Statt findet, endlich die Ausbildung
 einer mehr oder weniger stark gereiften Fläche $\infty\bar{P}\infty$ zur Folge hat.
- Fig. 8. $\frac{1}{2}\bar{P}\infty.\infty P.0P$; Anglesea u. a. O.
- Fig. 9. Die vorige Comb. mit $\bar{P}\infty$ und $\infty\bar{P}\infty$; Anglesea.
- Fig. 10. Die Comb. Fig. 8 mit P , $\infty\bar{P}\infty$ und $\bar{P}\infty$; Anglesea.



Krystalle theils rectangular tafelförmig nach $\infty\bar{P}\infty$, theils vertical säulenförmig
 nach ∞P

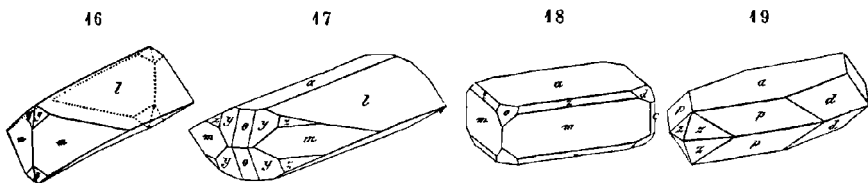
Fig. 11. $\infty\bar{P}\infty.\frac{1}{2}P\infty.\infty P.P.\bar{P}\infty$, von Siegen.

Fig. 12. $\infty\bar{P}\infty.\frac{1}{2}P\infty.\infty P.\bar{P}2.\bar{P}\infty$, ebendaher.

Fig. 13. Die Comb. Fig. 12 mit $2\bar{P}2$ und $\infty\bar{P}\infty$, Siegen.

Fig. 14. $\infty P.\infty\bar{P}2.\bar{P}2.P.P\infty.0P$, von Monte Poni auf Sardinien, $n:n = 115^{\circ} 4'$.

Fig. 15. $\infty P.\infty\bar{P}\infty.\frac{1}{2}P\infty.0P.P.\bar{P}2.\bar{P}\infty$, ebendaher.



Krystalle theils horizontal säulenförmig nach $\frac{1}{2}P\infty$, theils rhombisch tafelförmig nach $0P$.

Fig. 16. $\frac{1}{2}P\infty.\infty P.\bar{P}2$, Leadhills und am Harze, $l:l = 44^{\circ} 38'$, $m:l = 107^{\circ} 23'$.

Fig. 17. Die Comb. Fig. 16 mit $0P$, P und $\bar{P}\infty$, Leadhills.

Fig. 18. $0P.\infty P.P.P\infty.\frac{1}{2}P\infty.\infty\bar{P}\infty$, von Müsen.

Fig. 19. $0P.\frac{1}{2}P\infty.\frac{3}{2}P\frac{3}{2}.P$, aus dem Breisgau, $p:a = 125^{\circ} 44'$, $p:d = 155^{\circ} 41'$.

Die Krystalle sind meist klein, einzeln aufgewachsen und in Drusen verbunden; Pseudomorphosen nach Galenit. — Spaltb. prismatisch nach ∞P und basisch, nicht sehr vollkommen; Bruch muschelrig; sehr spröde; H. = 3; G. = 6,29...6,35; nach *Breithaupt* 6,12...6,35; Normalgewicht = 6,316, nach *Mohs, Filhol und Smith*; farblos, oft wasserhell, auch gelblich, grau, braun gefärbt; Diamant- und Fettglanz, durchsichtig bis durchscheinend; die optischen Axen liegen im brachydiagonalen Hauptschnitte, und bilden einen grossen Winkel; die spitze Bisectrix fällt in die Brachydiagonale. — Chem. Zus. PbS , oder $PbO.SO_3$, mit 26,4 Schwefelsäure und 73,6 Bleioxyd; in Kolben zerknüsert er, auf Kohle im Ox.-F. schmilzt er zu einer klaren Perle, welche nach dem Erkalten milchweiss ist, im Red.-F. giebt er Blei; mit Soda und Kieselerde Reaction auf Schwefel; zu den Flüssen verhält er sich wie Bleioxyd; in Säuren ist er schwer auflöslich; in Kalilauge löst er sich völlig. — Zellerfeld, Badenweiler, Schwarzenbach und Miss in Kärnthen, Leadhills, Insel Anglesea, Wirksworth in Derbyshire, Iglesias und Monte Poni auf Sardinien, Beresowsk, Nertschinsk u. a. O.; prichtvolle und grosse Krystalle bei Phoenixville in Pennsylvania.

Gebrauch. Wo das Bleisulphat in grösserer Menge vorkommt, da wird es mit anderen Erzen zur Gewinnung von Blei benutzt.

Anm. 1. Die oben erwähnte Monographie der Krystallformen des Anglesites gab *v. Lang*, in der Sitzungsber. der Kais. Ak. der Wiss. zu Wien, B. 36, 1859, S. 241 ff. Er beschreibt und bildet ab nicht weniger als 178 Combinationen; die von ihm gemessenen Winkel stimmen fast vollkommen mit den Angaben *v. Kokscharow's* überein. Auch *Dauber* discutirte die Winkel des Anglesites, und fand nur sehr wenig abweichende Werthe. *Poggend. Ann.* B. 108, 1859, S. 446 ff. *Hessenberg* beschrieb sehr schöne Krystalle von Monte Poni, und *v. Zepharovich* eben dergleichen von Schwarzenbach und Miss in Kärnthen, endlich *v. Kokscharow* die russischen Vorkommnisse.

Anm. 2. Bei Coquimbo kommt nach *Field* ein schwarzes, mattes, erdiges Mineral vor, welches das Gewicht 6,2 hat, und anfangs weggeworfen wurde, bis man erkannte, dass es 91,74 Bleisulphat und 3,16 Eisenoxydul enthält. Es ist aus Zersetzung von Galenit entstanden, und wird als schwarzes amorphes Bleisulphat aufgeführt.

Anm. 3. *Breithaupt* führt auch ein selensaures Bleioxyd von Hildburghausen unter dem Namen *Selenbleispath* auf; dasselbe findet sich in kugelligen Aggregaten und derb, ist schwefelgelb und deutlich spaltbar nach einer Richtung.

Anm. 4. Zinkosit hat *Breithaupt* ein mit Zinkblende vorkommendes Mineral vom Gange Jaroso in der Sierra Almagrera in Spanien genannt. Dasselbe krystallisiert rhombisch, und ist homöomorph mit Bleisulphat und Baryt, doch sind die Krystalle sehr klein; $H. = 3$; $G. = 4,334$; gelblich- und graulichweiss bis licht weingelblich-Glas- bis Diamantglanz, durchsichtig und durchscheinend. — Chem. Zus. schwefel-saures Zinkoxyd.

Anm. 5. *Sardinian* nennt *Breithaupt* einen Bleivitriol, welcher nach *Th. Richter's* Analyse in seiner Substanz mit dem Anglesit übereinstimmt, aber monoklinisch krystallisiert, also ein neues Beispiel von Dimorphismus liefert. Die Krystalle zeigen vorwaltend ein verticales Prisma von $127^{\circ} \frac{3}{4}$ mit Abstumpfungen der stumpfen und scharfen Seitenkanten, und einer auf die stumpfen Seitenkanten aufgesetzten schiefen Basis ($75^{\circ} \frac{3}{4}$), sowie einem Klinodoma von $126^{\circ} 50'$; spaltbar nach einem Prisma von $104^{\circ} \frac{1}{2}$ und klinodiagonal; $G. = 6,38 \dots 6,39$; Glanz und Farbe wie bei dem Anglesit. Findet sich bei Monte Poni auf Sardinien; auch einen Theil des Bleivitriols von Zellerfeld erkannte *Breithaupt* als *Sardinian*.

d. Chromate.

82. Phönicit, *Haidinger*, Phönikochroit, *Glocker* (Melanochroit).

Rhombisch, nach Dimensionen unbekannt; kleine, fast rechteckig tafelförmige Krystalle, welche fächerartig gruppiert oder zellig durch einander gewachsen, zu lagenförmigen Schalen über Bleiglanz verbunden und von Krokoit bedeckt sind. — Spalt mehrfach aber sehr unvollkommen, (jedoch nach *G. Rose* nach einer auf die Schalen rechtwinkeligen Richtung sehr vollkommen); $H. = 3 \dots 3,5$; $G. = 5,7 \frac{1}{2}$; cochenille-roth bis hyacinthroth; Strich ziegelroth; Diamant- und Fettglanz; kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach *Hermann*: Pb^3Cr^2 , oder auch $3PbO \cdot 2CrO^3$, also zweidrittel-chromsaures Bleioxyd, mit 23,42 Chromsäure und 76,88 Bleioxyd; im Kolben erhitzt färbt er sich vorübergehend dunkler, zerknistert aber nicht; auf Koble schmilzt er leicht zu einer dunklen, nach dem Erkalten krystallinischen Masse; im Red.-F. giebt er Blei; mit Borax und Phosphorsalz die Reaction auf Chrom. In Salzsäure löslich unter Abscheidung von Chlorblei, nach längerem Erhitzen färbt sich die Sol. grün, während Chlor entweicht. — *Beresowsk*.

83. Krokoit, *Breithaupt*, oder Rothbleierz, *Werner*.

Monoklinisch, $C = 77^{\circ} 27'$, $\infty P 93^{\circ} 42' (m)$, $-P 119^{\circ} 12' (t)$, $P 107^{\circ} 38' v$, $\infty P 2 (f)$, $56^{\circ} 10'$, nach *Dauber's* Bestimmungen; die nachstehenden Figuren stellen mehre Combinationen dar.

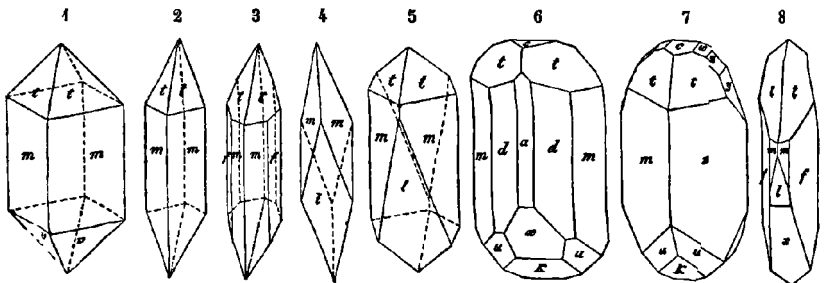


Fig. 1. ∞P . — $P \cdot P$, beide Hemipyramiden im Gleichgewichte; Luzon.

Fig. 2. ∞P . — P , nur die negative Hemipyramide ausgebildet; Luzon.

Fig. 3. Die vorige Comb. mit dem Klinoprisma $\infty P 2$; Luzon.

Fig. 4. $\infty P \cdot 4P \infty$, das Protoprisma mit einem sehr steilen Henidoma; *Beresowsk*

Fig. 5. ∞P .— $P.4P\infty$, die Comb. Fig. 2 mit demselben Hemidoma; Beresowsk.

Fig. 6. $\infty P.\infty P^2.\infty P\infty$.— $P.P\infty.3P\infty.2P^2.0P$; Beresowsk.

$m \quad d \quad a \quad t \quad k \quad w \quad u \quad c$

Fig. 7. ∞P .— $P.P\infty.2P^2.0P.2P\infty.P\infty.\frac{1}{2}P\infty$; Beresowsk.

$m \quad t \quad k \quad u \quad c \quad y \quad z \quad w$

Fig. 8. ∞P^2 .— $P.3P\infty.4P\infty.\infty P$; Beresowsk.

Einige der wichtigsten Winkel sind folgende :

$m : m = 93^{\circ} 42'$	k zur Hauptaxe = $52^{\circ} 55'$
$f : f = 56 \quad 40$	$w \dots \dots \dots = 49 \quad 56$
$d : d = 129 \quad 46$	$l \dots \dots \dots = 45 \quad 0$
$t : t = 119 \quad 42$	y zur Basis $c = 119 \quad 14$
$m : t = 146 \quad 3$	$z \dots \dots \dots = 138 \quad 13$
$v : v = 107 \quad 38$	$w \dots \dots \dots = 155 \quad 56$
$m : v = 139 \quad 22$	$a \dots \dots \dots = 102 \quad 33$

Es kommen noch weit reichhaltigere Combinationen vor, wie denn *Dauber*, aus dessen Abhandlung die vorstehenden Bilder entlehnt sind, 54 verschiedene Combinationen abgebildet hat; einige andere Comb. beschrieb *Hessenberg* in Min. Not. III.

Die Krystalle säulenförmig nach ∞P (bisweilen auch nach — P), vertical gestreift, in Drusen vereinigt, oder der Länge nach aufgewachsen. — Spalhb. prismatisch nach ∞P , ziemlich deutlich, orthodiagonal und klinodiagonal unvollkommen; mild, H. = 2,5...3; G. = 5,9...6; hyacinthroth bis morgenroth, Strich pomeranzgelb, Diamantglanz, durchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Pfaff* und *Berzelius*: $PbCr$, oder $PbO.CrO^3$, mit 34,08 Chromsäure und 68,92 Bleioxyd. V. d. L. zerknistert er und färbt sich dunkler; auf Kohle schmilzt er und breitet sich aus, während der untere Theil unter Detonation zu Blei reducirt wird; mit Borax oder Phosphorsalz im Ox.-F. grün, im Red.-F. dunkler; mit Soda giebt er Blei; in erhitzter Salzsäure löslich unter Abscheidung von Chlorblei, in Salpetersäure schwierig; in Kalilauge färbt er sich erst braun, und löst sich dann zu einer gelben Flüssigkeit auf. — Beresowsk, *Mursinsk* und *Nischnetagsk*, *Rezbanya*, *Congonhas do Campo* in Brasilien, Labo auf der Insel *Luzon*.

Gebrauch. In Russland hat man das fein geriebene Rothbleierz, wie das künstliche Chromgelb, als Malerfarbe benutzt.

Anm. *Jossait* nennt *Breithaupt* ein rhombisch, ähnlich dem Arsenkies krystallisirendes, pomeranzgelbes Mineral von H. = 3,0...3,5, G. = 5,2, welches nach *Platner* aus chromsaurem Bleioxyd und Zinkoxyd besteht, und bei Beresowsk mit *Vauquelinit* und *Phönicit* vorkommt.

84. *Vauquelinit*, v. *Leonhard*.

Monoklinisch, $C = 67^{\circ} 15'$, gewöhnliche Form $0P$.— P .— $P\infty$ (P , f und h in beistehender Figur, wobei $P : h = 149^{\circ}$), tafelartig, stets zwillingsartig verwachsen nach $\infty P\infty$, ($P : P' = 134^{\circ} 30'$); die Krystalle sehr klein, zu traubigen, nierförmigen Aggregaten und Ueberzügen verbunden, auch derb. —



Spalhb. unbekannt; H. = 2,5...3; G. = 5,5...5,8; schwärzlichgrün bis dunkel olivengrün, Strich zeisiggrün; Fettglanz, pellucid in sehr geringen Graden. —

Chem. Zus. nach der Analyse von *Berzelius*: $CuCr + Pb^2Cr$, oder auch $Cu^3Cr^2 + 2Pb^3Cr^2$, mit 27,68 Chromsäure, 64,40 Bleioxyd und 10,92 Kupferoxyd; v. d. L. auf Kohle schwillt er etwas auf, und schmilzt dann unter starkem Aufschäumen zu einer dunkelgrauen, metallglänzenden, von kleinen Bleikörnern umgebenen Kugel; mit Borax und Phosphorsalz im Ox.-F. ein grünes, im Red.-F., zumal nach etwas Zinnzusatz, ein rothes Glas; mit Soda auf Platindrath ein Glas, welches heiss grün, kalt gelb ist, und Wasser durch chromsaures Natron gelb färbt; in Salpetersäure auflöslich mit gelbem Ru kstade. — Beresowsk in Sibirien und Brasilien, beiderseits in Begleitung von *Kr koit*.

Anm. Mit dem Vauquelinit kommt bisweilen ein ähnliches Mineral vor, welches von *Nordenskiöld* *Laxmannit* genannt worden ist. Dasselbe bildet liniendicke krystallinische Krusten, deren Drusenräume mit kleinen glänzenden Krystallen von monoklinischen Formen ($\infty P 69^{\circ} 33'$, $P\infty:\infty P = 134^{\circ} 25'$, $\infty P\infty$) bedeckt sind; die Farbe ist dunkel oliven- bis pistazgrün, der Strich licht pistazgrün; H. = 3, G. = 5,77 Die chem. Analyse ergab in runden Zahlen 15 bis 17 Chromsäure, 8 bis 9 Phosphorsäure, 61 Bleioxyd, 11 bis 12 Kupferoxyd und 1 Eisenoxyd. Das Mineral unterscheidet sich also besonders durch den Gehalt an Phosphorsäure von dem Vauquelinite, an *Nordenskiöld* vermuthet, dass ein grosser Theil dessen, was als Vauquelinit gilt, dem *Laxmannite* angehören dürfte.

c. Antimonsaure Salze.

85. Romëit, *Damour*.

Tetragonal, $P 110^{\circ} 50'$, nach *Dufrénoy*, also sehr oktaëder-ähnlich, Krystall klein, gruppirt; ritzt Glas; G. = 4,67...4,74; honiggelb bis hyacinthroth, übrige Eigenschaften unbekannt. — Chem. Zus. nach der zweiten Analyse von *Damour* antimon-antimonigsaurer Kalkerde, etwa nach der Formel Ca^3Sb^2Sb , mit 41,59 Antimonsäure, 37,65 antimoniger Säure und 20,76 Kalkerde, doch etwas Kalkerde durch Manganoxydul und Eisenoxydul ersetzt; unauflöslich in Säuren. — St. Marcel in Piemont, eingewachsen in Feldspath oder Manganerz.

Anm. Nach *Breithaupt* ist der Romëit isomorph mit Scheelit, also vielleicht bl antimonigsaurer Kalk, was *Rammelsberg* für sehr wahrscheinlich hält, obgleich es 16 Procent Kalkerde erfordern würde.

f. Molybdate.

86. Wulfenit, *Haidinger*, oder Gelbbleierz, *Werner*.

Tetragonal, $P 131^{\circ} 48'$ (nach *Dauber's* sehr genauen Messungen schwankte von 42 bis $57'$); die gewöhnlichsten Formen sind $0P$, $\frac{1}{2}P$, P , ∞P , $\frac{1}{2}P\infty$ und $P\infty$

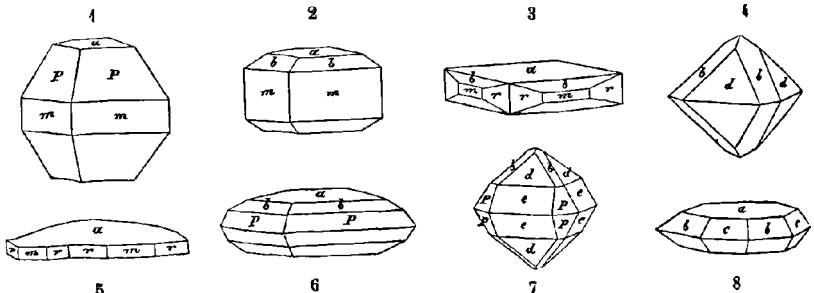


Fig. 1. $P.\infty P.0P$.
 Fig. 2. $\infty P.0P.\frac{1}{2}P$.
 Fig. 3. $0P.\infty P2.\frac{1}{2}P.\infty P$.
 Fig. 4. $\frac{2}{3}P\infty.\frac{1}{2}P$.
 Fig. 5. $0P.\infty P.\infty P2$.
 Fig. 6. $0P.P.\frac{1}{2}P$.
 Fig. 7. $P\infty.\frac{2}{3}P\infty.P.\frac{1}{2}P$.
 Fig. 8. $0P.\frac{1}{2}P.\frac{1}{2}P\infty$.

Einige der wichtigsten Winkel sind:

$P : a = 114^{\circ} 6'$	Mittelkante von . . . $P (P) = 131^{\circ} 48'$
$P : m = 155 54$ $\frac{1}{2}P (b) = 73 24$
$b : a = 143 18$ $\frac{1}{2}P\infty (c) = 76 38$
$b : m = 126 42$ $\frac{2}{3}P\infty (d) = 93 0$
$r : r = 126 52$ $P\infty (e) = 115 22$

die vorstehenden Figuren zeigen einige der gewöhnlichsten Combinationen; die Krystalle sind theils tafelförmig, theils säulenförmig oder pyramidal, bisweilen hem

phisch und nach *Kenngott* trapezoëdrisch-hemiëdrisch (das erste nachgewiesene Beispiel dieser Hemiëdrie), wogegen *Dana* Krystalle mit pyramidalen Hemiëdrie als häufig vorkommend beschreibt und abbildet; die Krystalle erscheinen aufgewachsen und meist in Drusen zusammengehäuft; Pseudomorphosen nach Galenit; auch derb in körnigen Aggregaten. — Spaltb. pyramidal nach P, ziemlich vollkommen, basisch unvollk., Bruch muschelrig bis uneben; wenig spröde; $H. = 3$; $G. = 6,3 \dots 6,9$; farblos, aber meist gefärbt, gelblichgrau, wachsgelb, honiggelb und pomeranzengelb bis morgenroth, Fettglanz oder Diamantglanz, pellucid in allen Graden. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Göbel*, *Melling*, *Bergemann* und *Smith*: $PbMo$, oder $PbO.MoO_3$, mit 61,5 Bleioxyd und 38,5 Molybdänsäure; v. d. L. verknistert er heftig; auf Kohle schmilzt er und zieht sich dann in dieselbe, indem er Blei zurücklässt; eben so ist das Verhalten mit Soda; von Phosphorsalz wird er leicht aufgelöst und giebt ein licht gelblichgrünes Glas, welches im Red.-F. dunkelgrün wird; mit saurem schwefelsaurem Kali geschmolzen giebt er eine Masse, welche mit Wasser und etwas Zink eine blaue Flüssigkeit liefert; auflöslich in erwärmter Salpetersäure unter Abscheidung gelblichweisser salpetersaurer Molybdänsäure, in Salzsäure unter Bildung von Chlorblei, auch in Kali- und Natronlauge, setzt man dabei Schwefelpulver zu, so erhält man nach *Wöhler* alles Molybdän als Schwefelsalz in Lösung. — Bleiberg und Windischkappel, Berggiesshübel, Zinnwald, Przißram, Rezbanya, Badenweiler, Zacatecas in Mexico, Phoenixville in Pennsylvania.

Anm. *Domeyko* fand in einem Gelbbleierz aus Chile 6 Proc. Kalkerde: in ähnlichen Beimischungen mögen die Schwankungen des spec. Gewichtes und der Krystalldimensionen begründet sein, auf welche *Breithaupt* aufmerksam gemacht hat.

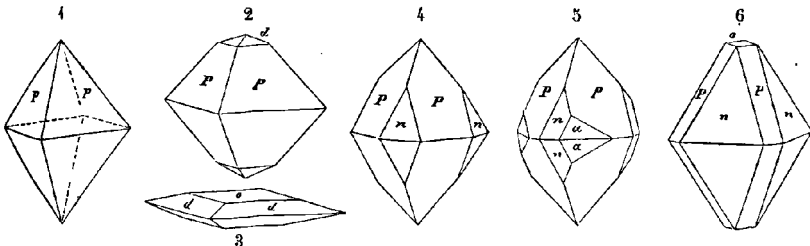
g. Wolframate.

87. Stolzit, *Haidinger* (Scheelbleierz, Wolframbleierz).

Tetragonal, und zwar pyramidal-hemiëdrisch; $P \ 434^0 25'$, meist sehr spitze, pyramidale, fast spindelförmige Krystalle der Comb. $2P.P.\infty P$, oder kurz säuleförmig; klein, einzeln, oder knospenförmig und kugelig gruppirt. — Spaltb. pyramidal nach P unvollk., mild; $H. = 3$; $G. = 7,9 \dots 8,4$; grau, braun, auch grün und roth gefärbt, fettglänzend, wenig pellucid. — Chem. Zus. nach *Lampadius* und *Kerndt*: PbW , oder $PbO.WO_3$, mit 51,0 Wolframsäure und 49,0 Bleioxyd; v. d. L. schmilzt er recht leicht, beschlägt die Kohle mit Bleioxyd und erstarrt bei der Abkühlung zu einem krystallinischen Korn; giebt mit Phosphorsalz im Ox.-F. ein farbloses, im Red.-F. ein blaues Glas, mit Soda auf Kohle Bleikörner; löst sich in Salpetersäure unter Abscheidung von gelber Wolframsäure; auch auflöslich in Kalilauge. — Zinnwald, Bleiberg in Kärnten, Coquimbo in Chile.

88. Scheelit, v. *Leonhard* (Schwerstein).

Tetragonal und zwar pyramidal-hemiëdrisch, $P (P) \ 443^0 52'$ nach *Dauber* (nach



Levy $442^0 2'$), oft selbständig; doch kommen auch nicht selten Combinationen vor, wie die vorstehend abgebildeten.

Fig. 185 Die Grundpyramide P, für sich allein; sehr häufig.

- Fig. 2. $P. \frac{1}{2}P$; auch andere flache Pyramiden erscheinen wie d .
 Fig. 3. $OP. \frac{1}{2}P$; oft linsenförmig zugerundet.
 Fig. 4. $P. 2P\infty$; kommt häufig vor.
 Fig. 5. $P. 2P\infty. 4P2$; die letzte Form erscheint hemiëdrisch.
 Fig. 6. $2P\infty. P. OP$; nicht selten.

Einige Winkel sind nach *Dauber's* Bestimmung:

Mittelkante von . . .	$P (P) = 113^{\circ} 52'$	$P : d = 140^{\circ} 3'$
.	$\frac{1}{2}P (d) = 34 \quad 8$	$P : n = 140 \quad 2$
.	$2P\infty (n) = 130 \quad 33$	$d : o = 162 \quad 56$

Die schon in der Fig. 5 angezeigte hemiëdrische Ausbildung giebt sich in anderen Krystallen ebenfalls zu erkennen, wie z. B.

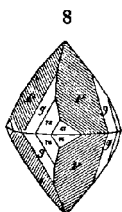
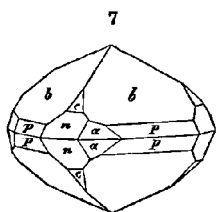


Fig. 7 der Comb. $\frac{1}{2}P. P. 2P\infty. \frac{2}{3}P\infty. 4P2$, in welcher (wie in Fig. 5) $4P2$ als eine rechts gewendete Tritopyramide, und in der gar nicht seltenen Comb. Fig. 8, in welcher zugleich $\frac{2}{3}P3$ (g) als eine links gewendete Tritopyramide erscheint. Die auf den Flächen von P angedeutete Combinationsstreifung ist sehr gewöhnlich und wichtig für die Erkennung der Zwillinge.

Es kommen nämlich Zwillingkrystalle vor, welche auf den ersten Blick ganz wie einfache Krystalle erscheinen, indem sich zwei Individuen der Comb. 8 von entgegengesetzter Bildung gegenseitig durchkreuzen, so, dass die beiderseitigen Flächen P incidiren; die beiderseitigen Streifensysteme stossen dann in einer Naht zusammen, welche den Höhenlinien der P -Flächen entspricht.

Der Habitus der Krystalle meist pyramidal, selten tafelförmig; einzeln aufgewachsen, selten eingewachsen; knospenförmige Gruppen und Krystallstöcke vieler parallel verwachsener Individuen mit stark drusigen oberen und unteren Enden sehr gewöhnlich auch in Drusen, sowie derb und eingesprengt; Pseudomorphosen nach Wolfram. - Spaltb. pyramidal nach $2P\infty$, ziemlich vollk., nach P und OP , weniger vollk.; Bra muschelrig und uneben; $H. = 4, 5, \dots, 5$; $G. = 5, 9, \dots, 6, 2$; farblos, doch gewöhnlich grau gelb, braun, auch roth, selten grün gefärbt; Fettglanz, z. Th. in Diamantglanz übergehend, pellucid in niederen Graden; optisch-einaxig, positiv, jedoch oft mit getrenntem Kreuze. — Chem. Zus. im reinsten Zustande: CaW mit fast 80,6 Wolframsäure und 19,4 Kalk, meist mit 2 bis 3 Proc. Kieselsäure und etwas Eisenoxyd (selten mit Kupferoxyd und dann grün); bisweilen mit etwas Fluor. V. d. L. schmilzt er nur schwierig zu einem durchscheinenden Glase; mit Borax leicht zu klarem Glase, welches, bei vollkommener Sättigung, nach dem Erkalten milchweiss und krystallin wird; mit Phosphorsalz im Ox.-F. ein klares, farbloses, im Red.-F. ein Glas, welches heiss gelb oder grün, kalt blau erscheint. Von Salzsäure und Salpetersäure wird er zersetzt mit Hinterlassung von Wolframsäure; fügt man zu der salzs. Sol. etwas Zinn und erwärmt sie, so wird sie tief indigblau. — Zinnwald, Ehrenfriedersdorf und Schwarzenberg in Sachsen (hier auf einem in Kalkstein aufsetzenden, aus Fluorit und Kalkspath bestehenden Gänge bis zollgrosse Krystalle), Neudorf und Harzgerode, Schlaggenwald, am Kiesberge im Riesengrunde des Riesengebirges, Framont, Cornwall, Connecticut; bei Traversella in z. Th. grossen, eingewachsenen Krystallen.

Gebrauch. In Connecticut ist das dort massenhaft vorkommende Mineral zur Darstellung von Wolframsäure im Grossen benutzt worden.

89. Wolfram, Werner (Wolframit).

Monoklinisch, nach *Des-Cloizeaux*; $C = 89^{\circ} 22'$, $\infty P (M) 100^{\circ} 37'$, $-\frac{1}{2}P\infty \frac{1}{2}$ $61^{\circ} 54'$, $P\infty (u) 68^{\circ} 6'$.*).

*) Man nahm bisher meist an, dass die Formen des Wolfram dem rhombischen System angehören, und dass die Pyramiden und Makrodomen mit monoklinischer Meroëdrie ausgebildet sind.
 IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

Ein paar der gewöhnlichen Combb. der Krystalle von Zinnwald stellen die nachstehenden Figuren 1 und 2 dar:

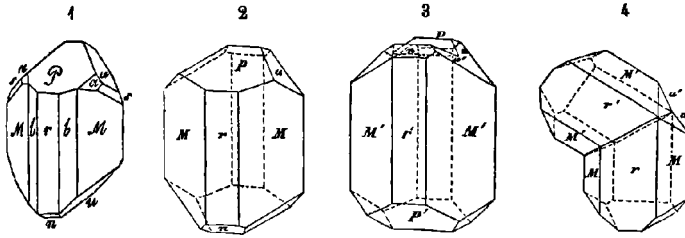


Fig. 1. $\infty P \infty . \infty P 2 . \infty P \infty . - \frac{1}{2} P \infty . P \infty . - P . - 2 P 2 . \frac{1}{2} P \infty .$
 $M \quad b \quad r \quad P \quad u \quad a \quad s \quad n$

Fig. 2. $\infty P . \infty P \infty . - \frac{1}{2} P \infty . P \infty . \frac{1}{2} P \infty .$
 $M \quad r \quad P \quad u \quad n$

$M : r = 140^{\circ} 18'$	$r : n = 117^{\circ} 6'$	$P : u = 132^{\circ} 5'$
$M : M = 100 \quad 37$	$b : r = 157 \quad 28$	$u : M = 115 \quad 9$
$P : r = 118 \quad 6$	$u : u' = 98 \quad 6$	$u : M' = 114 \quad 20$

Andere, durch das vorwaltende Orthopinakoid mehr tafelförmig erscheinende Combinationen sind $\infty P \infty . \infty P 2 . \infty P . 0 P . - \frac{1}{2} P \infty . P \infty$ mit fast horizontaler Basis (Ehrenfriedersdorfer Krystalle), und $\infty P \infty . \infty P . \infty P 2 . P \infty . P$ (Krystalle von Schlaggenwalde und Nertschinsk); die Krystalle erscheinen theils kurz säulenförmig, theils breit tafelförmig, die grösseren oft schalig zusammengesetzt; die verticalen Flächen sind meist vorherrschend, und vertical gestreift; Zwillingkrystalle nicht selten, besonders nach zwei Gesetzen: a) Zwillingaxe die Hauptaxe, die Zusammensetzungsfläche das Orthopinakoid, der einspringende Winkel der beiderseitigen Flächen $\frac{1}{2} P \infty$ (P und P') misst $123^{\circ} 48'$, während die beiden Flächen u und u' fast in eine Ebene fallen, da sie den Winkel von $179^{\circ} 2'$ bilden, Fig. 3; b) Zwillingsebene eine Fläche von $\frac{2}{3} P \infty$, die Hauptaxen beider Individuen sind unter $119^{\circ} 54'$ geneigt, und der einspringende Winkel der beiderseitigen Flächen $P \infty$ misst $142^{\circ} 0'$, während die beiden Flächen r und r' scheinbar in eine Ebene fallen, aber den Winkel von $178^{\circ} 54'$ bilden, Fig. 4; selten kommen Zwillinge vor, bei denen die Zwillingsebene eine Fläche von $\frac{1}{3} P \infty$ ist, die Hauptaxen unter $147^{\circ} 44'$, und die zu einem einspringenden Winkel verbundenen Flächen $P \infty$ unter $114^{\circ} 10'$ geneigt sind. Häufig derb, in stängligen, schaligen und grosskörnigen Aggregaten mit stark gestreiften Zusammensetzungsflächen; Pseudomorphosen nach Scheelit. — Spaltb. klinodiagonal sehr vollk., orthodiagonal unvollk., Bruch uneben; H. = 5...5,5; G. = 7,443...7,544; braunlichschwarz, Strich röthlichbraun oder schwärzlichbraun, metallartiger Diamantglanz auf Spaltungsflächen, ausserdem oft Fettglanz, meist undurchsichtig, selten in feinen Krystallen oder dünnen Lamellen durchscheinend; die optischen Axen liegen im klinodiagonalen Hauptschnitte, und die eine Bisectrix bildet mit der Hauptaxe einen Winkel von 19 bis 20° . — Chem. Zus. nach den Analysen von *Schaffgotsch*, *Ebelmen*, *Rammelsberg*, *Damour*, *Schneider* und *Bernoulli* im Allgemeinen: RW , oder $RO.WO^3$, wobei R zugleich Eisenoxydul und Manganoxydul, jedoch in schwankenden Verhältnissen bedeutet, daher manganreiche und eisenreiche Varietäten unterschieden werden können, von denen jene durch röthlichbraunen Strich und geringeres sp. Gewicht, diese durch schwärzlichbraunen Strich und grösseres sp. Gewicht ausgezeichnet sind; der Zinnwalder z. B. hält 75,7 Wolframsäure, 44,7 Manganoxydul und 9,6 Eisenoxydul, der Ehrenfriedersdorfer dagegen

des sen. Des-Clouzeaux hat jedoch schon im Jahre 1850 den monoklinischen Charakter erkannt, und solchen neuerdings sowohl kristallographisch als auch optisch bestätigt.

76,4 Wolframsäure, 4,7 Manganoxydul und 19,2 Eisenoxydul. *Kerndt* hat eine ausführliche Arbeit über die Wolframe geliefert, aus welcher zu folgen scheint, dass wirklich zwei verschiedene Varietätengruppen unterschieden werden können, von welchen die eine nach der Formel $2\text{Fe}\ddot{\text{W}} + 3\text{Mn}\ddot{\text{W}}$ (mit 76,6 Wolframsäure, 9,5 Eisenoxydul und 13,9 Manganoxydul), die andere nach der Formel $4\text{Fe}\ddot{\text{W}} + \text{Mn}\ddot{\text{W}}$ (mit 74,1 Wolframsäure, 19,0 Eisenoxydul und 4,6 Manganoxydul) zusammengesetzt ist. *And Rammelsberg* versuchte, die verschiedenen Varietäten nach den Resultaten der Analysen in fünf verschiedene Gruppen zu bringen, von denen die beiden zahlreichsten in denen von *Kerndt* aufgestellten zusammenfallen. Indessen dürften sowohl die älteren Arbeiten als auch die neueren Analysen von *Schneider*, *Weidinger* und *Bernoulli* beweisen, dass es doch wohl unbestimmte und schwankende Verhältnisse sind, in denen die beiden isomorphen Basen auftreten, zu denen sich auch bisweilen etwas Kalker beigellt. *Bernoulli* fand auch in mehreren Var. ein wenig Niobsäure. V. d. L. schmilzt er auf Kohle in starkem Feuer zu einer magnetischen Kugel mit krystallisirter Oberfläche; mit Borax giebt er die Reaction auf Eisen, mit Phosphorsalz im Red.-F. die Reaction auf Wolfram, mit Soda auf Platinblech die Reaction auf Mangan; von Salzsäure wird das Pulver in der Wärme und an der Luft vollkommen zersetzt, wobei ein gelblicher Rückstand bleibt, der sich in Ammoniak grösstentheils auflöst; in concentrirter Schwefelsäure erhitzt wird das Pulver blau; auch giebt es, mit Phosphorsalz stark eingekocht, eine schöne blaue Flüssigkeit von syrupähnlicher Consistenz. — *Zumwald*, *Ehrenfriedersdorf*, *Geyer*, *Schlaggenwalde*, am Harze, in *Cornwall*, *Nertschinsk*, *Adutschilon*, *Bayewka* bei *Katharinenburg*, hier pellucide Krystalle.

Gebrauch. Zur Darstellung verschiedener Farben und des Wolframstahls. Früher wurde der Wolfram auf die Halde gestürzt, jetzt wird der Centner mit 20 Thalern bezahlt.

Anm. Ein paar dem Wolfram äusserst nahe stehende Mineralien sind diejenigen welche *Breithaupt* unter den Namen *Ferberit* und *Megabasit* eingeführt hat. *Der Ferberit* ist bis jetzt fast nur derb bekannt, in länglich-körnigen Aggregaten, deren Individuen vollkommen monotome Spaltbarkeit zeigen; H. = 4...4,5, G. = 6,74...6,8 nach *Breithaupt*, schwarz, Strich schwärzlichbraun bis schwarz, stark glasglänzend. Chem. Zus. nach den Analysen von *Liebe* und *Rammelsberg* $\text{R}^4\ddot{\text{W}}^3$, mit nur 70 Proc. Wolframsäure, 26 Proc. Eisenoxydul, 3 Proc. Manganoxydul und 1 Proc. Kalker. Findet sich in der Sierra Almagrera in Südspanien. — *Der Megabasit* zeigt ähnlich jedoch dünn-säulenförmige Krystalle, wie der manganreiche Wolfram, auch dieselbe Spaltbarkeit, hat H. = 3,5...4, G. = 6,94...6,97, ist nelkenbraun bis gelblichbraun im Striche licht gelblichbraun, z. Th. durchscheinend, und scheint nach derselben Formel zusammengesetzt zu sein, wie der *Ferberit*, da *Rammelsberg* nur 71,5 Proc. Wolframsäure fand; allein die Basis besteht ganz vorwaltend aus Manganoxydul, welchem 23,4 Proc. neben 5,4 Proc. Eisenoxydul vorhanden sind. — *Schlaggenwalde*, *Sadisdorf* bei *Dippoldiswalde* in Sachsen, und *Morococha* in Peru. — Ueber dem Namen *Hübnerit* führte *Riotte* einen Wolfram aus dem Mammoth-Districte Nevada ein. Das Prisma ∞P soll 105° messen, das sp. Gewicht beträgt 7,14 die chemischen Analysen ergaben das interessante Resultat, dass die Basis nur aus Manganoxydul besteht. *Der Wolfram* von *Bayewka* hat nach *Koulibine* eine ganz ähnliche Zusammensetzung.

Wahrscheinlich dürften, wie *Zerrenner* bemerkt, noch mehr Subspecies (oder Varietätengruppen) bei denjenigen Mineralien zu unterscheiden sein, welche unter dem Collectiv-Namen Wolfram aufgeführt zu werden pflegen.

h. Vanadinate.

90. Dechenit, Bergemann.

Mikrokrystallinisch, doch sind bei *Kappel* in *Kärnten* sehr kleine, zu kugelförmigen und nierförmigen Aggregaten verbundene rhombische Pyramiden, mit den Polkanten $143^\circ 30'$ und $125^\circ 30'$, Mittelk. 94° (nach *Grailich*) vorgekommen; übrigens derb. IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

klein-traubenförmigen oder in dünnchaligen, aus warzenförmigen Elementen bestehenden Aggregaten; H. = 3,5; G. = 5,81...5,83; roth bis röthlichgelb und neikenbraun, Strich gelblich bis pomeranzgelb, im Bruche fettglänzend, kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Bergemann*: $Pb\bar{V}$, oder 54,7 Bleioxyd und 45,3 Vanadinsäure, doch gaben die Analysen 46 bis 49 Proc. Säure; *Brush* fand auch Zinkoxyd. V. d. L. in der Zange und auf Kohle leicht zu gelblicher Perle schmelzend, aus welcher sich auf Kohle Bleikörner reduciren; mit Phosphorsalz im Red.-F. grün, im Ox.-F. gelb. In verdünnter Salpetersäure leicht auflöslich, auch zersetzbar in Salzsäure unter Bildung von Chlorblei und einer grünen Solution, die sich mit Wasser bräunlich färbt, sowie in Schwefelsäure unter Abscheidung von Bleisulphat. — Bildet schmale Trümer im dunkelrothen Letten des Buntsandsteines bei Niederschlettenbach in Rheinbaiern, und ist auch bei Kappel in Kärnten vorgekommen.

Ann. 1. Descloizit hat *Damour* ein Bleierz aus den La-Plata-Staaten genannt. Die Krystalle desselben sind nach *Des-Cloizeaux* einigermassen ähnlich denen des Libethenites, 1 bis 2 Millim. gross, ohne erkennbare Spaltharkeit; sie sitzen auf Quarz, sind aber von röthlichem Thon eingehüllt; H. = 3,5, G. = 5,839; olivengrün bis schwarz, im Bruche mit concentrischen gelben und braunen Farbenzonen. — Chem. Zus. $Pb\bar{V}$, mit 22,46 Vanadinsäure, 54,7 Bleioxyd, ausserdem Oxyde von Mangan, Zink, Eisen und Kupfer, nebst etwas Wasser. Nach *Tschermak* ist der Descloizit identisch mit dem Dechenite.

Ann. 2. Der von *Fischer* bestimmte Eusynchit findet sich mikrokrySTALLINISCH in kleinen kugeligen und traubigen Aggregaten, sowie in Ueberzügen, mit radiaLFASERIGER Textur; H. = 3,5, G. = 5,27...5,59, nach *Rammelsberg* und *Czudnowicz*; gelblichroth, Strich etwas lichter, glänzend, fast undurchsichtig. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Rammelsberg*: 24,22 Vanadinsäure, 1,14 Phosphorsäure, 0,50 Arsensäure, 57,66 Bleioxyd, 15,80 Zinkoxyd und 0,68 Kupferoxyd, also wesentlich $R\bar{V}$, wobei $R = \frac{1}{3}Pb + \frac{2}{3}Zn$; damit stimmt auch in der Hauptsache die Analyse von *Czudnowicz* überein. V. d. L. leicht schmelzbar zu bleigrauer Kugel, aus welcher auf Kohle Blei reducirt wird; mit Phosphorsalz im Ox.-F. gelb, im Red.-F. grün; in Salpetersäure leicht löslich. — Hofgrund bei Freiburg auf zelligem Quarz.

Ann. 3. Sehr nahe verwandt ist das von *v. Kobell* unter dem Namen Aräoxen beschriebene Mineral. Dasselbe erscheint in traubigen mikrokrySTALLINISCHEN Aggregaten, mit Spuren von radiaLFASERIGER Textur, hat H. = 3, G. = 5,79, ist roth, mit etwas Braun gemischt, im Striche blassgelb und durchscheinend. — Chem. Zus. nach *v. Kobell*: Vanadinsäure mit 48,7 Proc. Bleioxyd und 16,3 Zinkoxyd; nach einer späteren Analyse *Bergemann's* dagegen wesentlich eine Verbindung von drittelvanadinsaurem Bleioxyd und drittelarsensaurem Zinkoxyd, mit 52,55 Bleioxyd, 18,14 Zinkoxyd, 16,81 Vanadinsäure, 10,52 Arsensäure, nebst 1,34 Thonerde und Eisenoxyd. V. d. L. auf Kohle leicht schmelzbar unter Abscheidung von Bleikörnern und Entwicklung von starkem Geruch nach Arsen, mit Soda giebt es eine strengflüssige Masse, welche mit Borax geschmolzen im Red.-F. schön grün, im Ox.-F. zuletzt klar gelb erscheint. Von conc. Salzsäure wird es zersetzt unter Bildung von Chlorblei, die Sol. ist erst gelb, wird dann bräunlich und zuletzt smaragdgrün; setzt man Alkohol hinzu, kocht und filtrirt, so bleibt sie noch grün, wird aber durch Eindampfen und Zusatz von Wasser schön himmelblau. — Auf Klüften des Buntsandsteines bei Dahn in Rheinbaiern.

91. Vanadinit, Haidinger.

Hexagonal, P 78° 46' nach *Schabus*, 80° nach *Rammelsberg*, also isomorph mit Pyromorphit und Mimetesit; Comb. $\infty P \cdot 0P$, $\infty P \cdot P$, dazu bisweilen 2P oder 2P2; die Krystalle säulenförmig, klein, auch in nierförmigen Aggregaten von feinstängelig bis faseriger Textur; Spaltb. nicht deutlich wahrzunehmen; H. = 3; G. = 6,8...7,2; gelb und braun, Strich weiss, fettglänzend und undurchsichtig. — Chem. Zus. der Var. von Zimapan wesentlich Bleivanadinat mit etwas Chlorblei, nach der Formel

$3\text{Pb}^{3\text{V}} + \text{PbCl}$; andere Varietäten ergaben auch bis 3 Proc. Phosphorsäure; v. d. J. verknistert er stark, schmilzt auf Kohle zu einer Kugel, welche sich unter Funken sprühen zu Blei reducirt, während die Kohle gelb beschlägt; mit Phosphorsalz u. Ox.-F. ein warm rothgelbes, kalt gelbgrünes, im Red.-F. ein schön grün gefärbtes Glas; mit einer kupferoxydhaltigen Perle von Phosphorsalz geschmolzen färbt er die Flamme blau; mit 3 bis 4 Theilen zweifach-schwefelsaurem Kali im Platintiegel geschmolzen liefert er eine gelbe flüssige Salzmasse, die endlich pomeranzgelb wird leicht auflöslich in Salpetersäure. — Zimapan in Mexico, Beresowsk in Sibirien, Waidischkappel in Kärnten, Haldenwirthshaus im Schwarzwalde.

Anm. Nach v. *Struve's* Untersuchungen und Analysen ist der Vanadit von Beresowsk eine Pseudomorphose nach Pyromorphit, von welchem die Krystalle noch einen unveränderten Kern umschliessen. Gegen diese Deutung erklärte sich *Rammberg*, indem er hier nur eine regelmässige Verwachsung zweier isomorpher Minerale erkennt, etwa so, wie grüner und rother Turmalin sich bisweilen in demselben Krystalle gegenseitig umschliessen.

i. Arseniate.

92. Berzeliit, Kühn (Kühnit, Brooke).

Derb mit Spuren von Spaltbarkeit; gelblichweiss bis honiggelb, fettglänzend, durchscheinend bis kantendurchscheinend, spröde; H. = 5,5; G. = 2,52. — Chem. Zus. nach *Kühn* und *Anderson*: $\text{Ca}^3\text{As} + \text{Mg}^3\text{As}$, wobei jedoch etwas Magnesia durch 2 bis 4 Proc. Manganoxydul vertreten wird; v. d. L. ist er unschmelzbar und färbt sich grau, übrigens giebt er die Reactionen auf Arsen und Mangan; in Salpetersäure vollkommen auflöslich. — Longbanshytta in Schweden.

Anm. In einem Minerale von Johanngeorgenstadt hat *Bergemann* zwei wasserfreie Nickelarseniate entdeckt. Das eine ist dunkel grasgrün, feinkörnig bis dicht und bildet dünne Lagen, welche mit dem anderen abwechselnd verbunden sind H. = 4, G. = 4,838; ist wesentlich Ni^{15}As , mit 62 Nickeloxydul und 38 Arsensäure. Das andere ist schwefelgelb, amorph, hat dieselbe Härte, aber G. = 4,912, und ist Ni^3As , mit 49,5 Nickeloxydul und 50,5 Arsensäure.

93. Hedyphan, Breithaupt.

Bis jetzt nur kleine derbe Massen, deren Individuen unvollkommene Spaltbarkeit nach einer hexagonalen Pyramide erkennen lassen, Bruch muschelrig; H. = 3,5. | G. = 5,4...5,5; weiss, fettartiger Diamantglanz, trübe. Dünne, rechtwinkelig auf Hauptaxe geschliffene Lamellen lassen nach *Des-Cloizeaux* erkennen, dass das Mineral optisch-einaxig ist. — Chem. Zus. nach *Kersten* analog jener des Mimetesites, nur mit sehr viel Bleioxyd durch Kalkerde vertreten (60 Arsens. Bleioxyd, 43 Arsens. Kalk 15,5 phosphors. Kalk und 10,3 Chlorblei). — Longbanshytta in Schweden.

Anm. 1. Von einem allgemeineren Gesichtspuncte aus möchte sich der Hedyphan mit dem Mimetesite in eine Species vereinigen lassen, von welcher er nur eine Varietät bilden würde.

Anm. 2. Unter dem Namen Karminspath hat *Sandberger* ein Mineral eingeführt, das bei Horhausen in Rheinpreussen auf Quarz und Brauneisenerz vorkommt. Dasselbe ist mikrokrySTALLINISCH, erscheint in feinen Nadeln, in büschelförmigen, nadeln und kugeligem Aggregaten, scheint prismatische Spaltb. zu besitzen, hat H. = 2,5, G. = 4,105, ist spröde, karminroth bis ziegelroth, im Striche röthlichgelb, fettglänzend und stark durchscheinend. Es enthält nach einer Analyse von *Müller* wesentlich Arsensäure, Bleioxyd und Eisenoxyd, nach der Formel $\text{Pb}^3\text{As} + \text{FeAs}$, und ist im Kolben für sich ganz unveränderlich.

94. **Mimetesit**, *Breithaupt* (Grünbleierz z. Th.).

Hexagonal, $P\ 81^{\circ}\ 48'$, nach *Schabus* $79^{\circ}\ 24'$ bis $80^{\circ}\ 43'$ an verschiedenen Varietäten, jedenfalls isomorph mit dem Pyromorphit und Apatit, jedoch ohne die Hemiädie des letzteren; gewöhnliche Comb. $\infty P.0P.P$, oder $P.0P$ (Fig. 80 und 81, S. 39), wozu bisweilen ∞P^2 , $2P$, $\frac{1}{2}P$ treten; Krystalle kurz säulenförmig, tafelförmig oder pyramidal; rosetten-, knospen- und wulstförmige Krystallgruppen. — Spaltb. pyramidal nach P ziemlich deutlich, prismatisch nach ∞P sehr unvollk., Bruch muschelig bis uneben; $H. = 3,5 \dots 4,0$; $G. = 7,19 \dots 7,25$; farblos, aber gewöhnlich gelb (honig- und wachsgelb), gelblichgrün oder grau gefärbt, von Fettglanz oder Diamantglanz, durchscheinend; Doppelbrechung positiv. — Chem. Zus. nach *Wöhler* und *Bergemann*: $3Pb^2As + PbCl$, mit 90,7 Bleiarseniat und 9,3 Chlorblei, wobei jedoch zuweilen etwas Arsensäure durch Phosphorsäure vertreten wird. V. d. L. auf Kohle schmilzt er und giebt im Red.-F. unter Arsendämpfen ein Bleikorn; in der Pincette geschmolzen krystallisiert er bei der Abkühlung; zu den Flüssigkeiten verhält er sich wie Bleioxyd; auflöslich in Salpetersäure und in Kalilauge. — Johanngeorgenstadt, Zinnwald, Badenweiler, Zacatecas in Mexico, Phönixville in Pennsylvanien.

Gebrauch. Zugleich mit anderen Bleierzen zur Bleigewinnung.

Anm. *Breithaupt's* *Kampylit* (pomeranzgelb, in hexagonalen, fassähnlich bauchigen, wulstartig gruppirten Säulen von $G. = 6,8 \dots 6,9$, nach *Rammelsberg* 7,218) hat wesentlich die Zusammensetzung des Mimetesites, enthält aber auch phosphorsaure Kalkerde und Spuren von chromsaurem Bleioxyd. — Alston in Cumberland und Badenweiler.

k. Phosphate.

95. **Pyromorphit**, *Hausmann* (Grün- und Braunbleierz z. Th., Buntbleierz, Polychrom).

Hexagonal, $P\ 80^{\circ}\ 44'$, oder $80^{\circ}\ 41'$ bis $40'$ nach *Schabus* (x); gewöhnliche Comb. $\infty P.0P$ (M und P), oft noch mit ∞P^2 , oder mit P , selten mit anderen Pyramiden; säulenförmig, zuweilen in der Mitte bauchig (spindel- oder fassförmig) oder an der Basis ausgehöhlt; meist in Drusen vereinigt, auch in nierförmigen, traubigen und derben Aggregaten; Pseudomorphosen nach Cerussit und Galenit. — Spaltb. pyramidal nach P , sehr unvollkommen, prismatisch nach ∞P Spuren; Bruch muschelig bis uneben; $H. = 3,5 \dots 4$; $G. = 6,9 \dots 7$; farblos aber fast immer gefärbt, namentlich grün (gras-, pistaz-, oliven-, zeisiggrün) und braun (nelken- und haarbraun), selten wachs- bis honiggelb; Fettglanz z. Th. glasartig; durchscheinend; Doppelbrechung negativ. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Wöhler*, *Kersten* und *Lerch*: $3Pb^2P + PbCl$, oder $3(3Pb^2P^{205}) + PbCl^2$, mit 89,7 Bleiphosphat und 10,3 Chlorblei, wobei jedoch zuweilen etwas Phosphorsäure durch Arsensäure, etwas Bleioxyd durch Kalk, und ein kleiner Antheil Chlorblei durch Fluorcalcium vertreten wird. V. d. L. schmilzt er sehr leicht und erstarrt dann unter Aufglühen zu einem polyëdrischen krystallinischen Korne, welches edoch kein Krystall, sondern ein polyëdrisch begränztes Aggregat ist; indessen erhielt *Kerngott* einmal ein deutliches Pentagondodekaëder; mit Borsäure und Eisendraht giebt er Phosphoreisen und Blei, das letztere auch mit Soda; auflöslich in Salpetersäure, und, wenn kalkfrei, auch in Kalilauge. — Freiberg, Zschopau, Zellerfeld, Przibram, Bleistadt, Mies, Braubach, Poullaouen, Phönixville und Philadelphia in Pennsylvanien.

Anm. *Breithaupt's* *Miesit* und *Polysphärit* sind braune Varietäten, welche in nierförmigen und ähnlichen Aggregaten auftreten, und deshalb, sowie wegen der Anwesenheit einer grösseren Menge von Kalkerde ein geringeres specifisches Gewicht zeigen; dasselbe beträgt nämlich für den *Miesit* 6,4, für den (fast dichten und bis 11 Proc. phosphors. Kalk haltenden) *Polysphärit* 5,9...6,4. Der *Nüssierit* (von der

Grube la Nussière bei Beaujeu) ist ein gelbes, grünliches bis weisses, dem Pyromorphit sehr ähnliches Mineral von $G. = 5,0$ und mehr als 12 Proc. Kalkerdegehalt er hält ausserdem dieselben Bestandtheile, jedoch wie es scheint in anderen Verhältnissen.

Gebrauch. Wo der Pyromorphit in grösserer Menge einbricht, da wird er mit anderen Bleierzen auf Blei benutzt.

96. **Triplit, Hausmann** (Eisenpecherz).

Wahrscheinlich monoklinisch, nach *Des-Cloizeaux*, jedoch nach Dimensionen unbekannt; bis jetzt nur derb in grosskörnigen Aggregaten und individualisirten Massen. — Spaltb. nach zwei auf einander senkrechten Richtungen, die eine ziemlich vollk., die andere weniger deutlich; Bruch flachmuschelig bis eben. $H. = 5...5$, $G. = 3,6...3,8$; kastanienbraun, röthlichbraun bis schwärzlichbraun, Strich gelblich grau, Fettglanz, kantendurchscheinend bis undurchsichtig. Dünne Lamellen zeigen eine starke Doppelbrechung des Lichtes, wobei die optischen Axen in der Ebene der unvollkommenen Spaltungsfläche zu liegen scheinen, während die spitze Bisection gegen die vollkommene Spaltungsfläche etwa 42^0 geneigt ist. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Berzelius* und *Bergemann*: $Mn^4P + Fe^4P$, oder auch R^4P , mit Phosphorsäure, 32,9 Manganoxydul und 33,8 Eisenoxydul; dabei ist jedoch der Fluor gehalt ausser Acht gelassen. Nach einer neueren Analyse, welche v. *Kobell* mit schönen Varietät von Schlaggenwald ausführte, und nach einer Correction der Analyse von *Berzelius* wird die Zusammensetzung recht wohl durch die Formel $R^3P + RF + 3RO.P^{2O^5} + RF^2$ dargestellt, in welcher R wesentlich Eisenoxydul und Manganoxydul, R Eisen mit einigen Procenten Calcium und Magnesium bedeutet; die Phosphorsäure ist zu 32 bis 34, das Fluor zu 7 bis 8 Proc. vorhanden. V. d. L. auf Kohle schmilzt er leicht zu einer stahlgrauen, metallglänzenden, sehr magnetischen Kugel; mit Sal auf Platinblech grün; mit Borax im Ox.-F. die Farbe des Mangans, im Red.-F. die des Eisens; in Salzsäure auflöslich; mit Schwefelsäure Reaction auf Fluor. — Bei Lunenburg in Frankreich, Schlaggenwald in Böhmen, Peilau in Schlesien.

Anm. Die von *Shepard* beschriebenen monoklinischen Krystalle eines ähnlichen Mineralen von Norwich in Massachusetts sind nach *Kenngott* kein Triplit, daher diese Krystallform bis jetzt noch unbekannt ist.

97. **Zwieselit, Breithaupt** (Eisenapatit).

Rhombisch, bis jetzt nur derb in individualisirten Massen; Spaltb. basisch und rhombisch vollkommen, brachydiagonal weniger deutlich, prismatisch nach $ooP\ 129$, sehr unvollkommen; Bruch muschelig bis uneben. — $H. = 4,5...5$; $G. = 3,90...4,0$; braun, Strich gelblichweiss, fettglänzend, kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Rammelsberg*, der Formel $R^3P + RF$ oder $3RO.P^{2O^5} + RF^2$ entsprechend, mit 30,33 Proc. Phosphorsäure, 41,42 Eisenoxydul, 23,25 Manganoxydul und 6 Proc. Fluor; demgemäss würde der Zwieselit mit dem Triplit übereinstimmen. V. d. L. verknistert er und schmilzt leicht unter Aufwallen zu einer metallisch glänzenden blaulichschwarzen magnetischen Kugel; löst sich leicht in Borax oder Phosphorsalz; giebt mit Schwefelsäure erwärmt Fluss säure; löst sich leicht in heisser Salzsäure. — Zwiesel unweit Bodenmais und Döfering bei Waldmünchen.

Anm. Da der Triplit und der Zwieselit chemisch identisch zu sein scheinen, würden sie nur eine Species bilden, wenn sich die Verschiedenheiten der Krystallform, der Spaltbarkeit und des specifischen Gewichtes bei genaueren Beobachtungen ausgleichen sollten. Da die Spaltbarkeit der des Triphylins ganz analog ist, so vermuthet *Rammelsberg*, dass der Zwieselit mit diesem isomorph oder auch aus ihm entstanden sei, wogegen jedoch *Günbel* mehrere Bedenken geltend macht.

98. **Triphylin**, *Fuchs*.

Rhombisch, bis jetzt fast nur derb in individualisirten Massen oder grosskörnigen Aggregaten; doch ist es *Tschermak* gelungen, an einigen zersetzten Exemplaren die Krystallformen als Combinationen von ∞P 133° , ∞P_2 98° , P_{∞} 79° , $2P_{\infty}$ 93° , $0P$, ∞P_{∞} nachzuweisen. Spaltb. prismatisch nach ∞P (133°) und brachydiagonal unvollkommen, basisch vollkommen; H. = 4...5; G. = 3.5...3.6, nach *Rammelsberg* 4,403; grünlichgrau und blau gefleckt, Fettglanz, kantendurchscheinend (bei der Verwitterung wird er braun und undurchsichtig und geht in den sogenannten Pseudotriplit über). — Chem. Zus. nach den Analysen von *Rammelsberg*, *Wittstein* und *Oesten*: $2Fe + LiP$, oder auch $(2FeO + Li_2O)P_2O_5$, wobei jedoch ein Theil des Eisenoxydul durch Manganoxydul, und etwas Lithion durch Magnesia ersetzt wird, so dass die Zusammensetzung etwa 44,81 Phosphorsäure, 39,76 Eisenoxydul, 5,53 Manganoxydul, 7,37 Lithion und 2,53 Magnesia beträgt, womit *Oesten's* Analyse sehr wohl übereinstimmt, während die anderen und ein paar ältere Analysen nur 40 bis 41 Proc. und noch weniger Phosphorsäure ergaben. V. d. L. zerknistert er erst, und schmilzt dann sehr leicht und ruhig zu einer dunkelgrauen magnetischen Perle, färbt dabei die Flamme blaugrün, mitunter auch röthlich, jedoch nach vorheriger Befuchtung mit Schwefelsäure deutlicher grün; mit Soda auf Platinblech die Reaction auf Mangan, mit Borax die auf Eisen; ist leicht auflöslich in Salzsäure; wird die Sol. abgedampft und der Rückstand mit Alkohol digerirt, so brennt der letztere mit purpurrother Flamme. — Bodenmais in Bayern, mit Beryll, Oligoklas und grünem Glimmer, Norwich in Massachusetts.

Anm. Sehr ähnlich ist der Tetraphylin oder Perowskyn von *Tammela* in Finnland, doch ist er frisch gelb und verwittert schwarz; er enthält eben so viel Phosphorsäure, aber weniger Eisenoxydul, und dafür 12 Proc. Manganoxydul und 8 Proc. Lithion.

99. **Monazit**, *Breithaupt* (Mengit, *Edwardsit*).

Monoklinisch, $C = 76^\circ 14'$, $\infty P (M)$ $93^\circ 23'$, $P_{\infty} (e)$ $96^\circ 18'$, nach *v. Kokscharow's* neuesten Messungen, von welchen allerdings die älteren Messungen von *G. Rose*, *Breithaupt*, *Dana*, *Brooke* und *Des-Cloizeaux* mehr oder weniger abweichen. Die nachstehenden Figuren zeigen einige Combinationen des russischen Monazites.

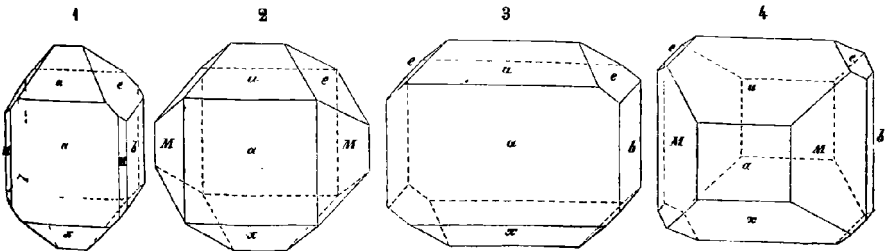


Fig. 1. $\infty P_{\infty} \infty P_{\infty} P_{\infty} \infty P_{\infty} P_{\infty} \infty P_{\infty}$. — $P_{\infty} P_{\infty} \infty P_{\infty}$.
a b e u x M

Fig. 3. $\infty P_{\infty} \infty P_{\infty} \infty P_{\infty} \infty P_{\infty} \infty P_{\infty}$. — $P_{\infty} P_{\infty} P_{\infty}$.
a b u x e

Fig. 2. $\infty P_{\infty} \infty P_{\infty} P_{\infty} \infty P_{\infty} \infty P_{\infty}$. — $P_{\infty} P_{\infty}$.

Fig. 4. ∞P_{∞} . — $P_{\infty} P_{\infty} P_{\infty} \infty P_{\infty}$.

Einige der wichtigsten Winkel sind:

$M : M = 93^\circ 23'$	$M : e = 109^\circ 11'$
$M : a = 130 41$	$e : b = 131 51$
$u : a = 140 44$	$e : u = 126 31$
$x : a = 126 45$	$a : b = 90 0$

Die nach vorn geneigte schiefe Basis erscheint nur selten, und in keinem der hier abgebildeten Krystalle. Zwillingkrystalle sehr selten, Zwillingsenebene das Orthopinakoid. Die Krystalle dick tafel- oder ganz kurz säulenförmig, einzeln eingewachsen. — Spaltb. basisch, vollk., orthodiagonal minder vollk.; H. = 5...5,5; G. = 4,9...5,15 röthlichbraun, hyacinthroth bis fleischroth, schwach fettglänzend, kantendurchscheinend.

Die Ebene der optischen Axen ist parallel der Orthodiagonale und bildet mit der Hauptaxe einen Winkel von fast 40°; die spitze Bisectrix fällt in den klinodiagonalen Hauptschnitt. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Hermann* und *Damour*: Phosphat von Lanthanoxyd und Ceroxydul, nach der Formel R^3P^2 , oder $3RO.P^{2O_5}$, mit 28 Phosphorsäure, 37,4 bis 45,7 Ceroxydul, 27,4 bis 24,4 Lanthanoxyd und etwas Calca Magnesia, Zinnoxid; *Kersten* fand fast 18 Proc. Thoroxyd, welches auch *Wöhler* nachwies, während *Hermann* das Dasein desselben in Abrede stellt. V. d. L. schwer schmelzbar, mit Schwefelsäure befeuchtet färbt er die Flamme grün; in Salzsäure auflöslich mit Hinterlassung eines weissen Rückstandes. — Miasc am Ural und am Flusse Sanarka, Norwich in Connecticut und anderweit in Nordamerika, Schreibers-hau im Riesengebirge, Nöterö in Norwegen.

Anm. 1. Auch der Eremit der nordamerikanischen Mineralogen ist *Monaz Hermann* hat zu beweisen gesucht, dass die Krystalle von brauner Farbe, glänzender Oberfläche, gekrümmten Flächen, weniger scharfkantiger Ausbildung (bei übrigen gleicher Form) und vom sp. G. = 5,28 einen geringeren Gehalt von Phosphorsäure (nur 18 Proc.) besitzen, und nach der Formel R^3P^2 zusammengesetzt sind. Er trennt sie daher unter dem Namen *Monazitoid* als eine besondere Species, während v. *Kokscharow* sie nur für eine Varietät des *Monazites* erklärt.

Anm. 2. *Kryptolith* nannte *Wöhler* ein eigenthümliches mikrokrystallinisches Mineral. Dasselbe krystallisirt in äusserst feinen, nadelförmigen, vielleicht hexagonalen Prismen, welche in derbem Apatit eingewachsen sind, und erst dann sichtbar werden, wenn die Apatitstücke eine Zeitlang in verdünnter Salpetersäure gelegen haben. G. = 4,6; blass weingelb, durchsichtig. *Wöhler's* Analyse gab 73,70 Ceroyd 27,37 Phosphorsäure und 1,54 Eisenoxydul; daher *Wöhler* die Formel Ce_3P^2 aufstellte. Als feines Pulver wird der *Kryptolith* von conc. Schwefelsäure vollständig zerlegt. — *Arendal*, wahrscheinlich auch im *Moroxit* von der *Slüdianka* in *Sibirien*.

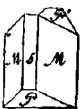
2. Ordnung. Wasserhaltige Chalcite.

1. Gruppe. Krystallinische wasserhaltige Chalcite.

a. Carbonate.

100. Malachit, Werner.

Monoklinisch, $C = 61^\circ 50'$, $\infty P = 104^\circ 20'$, $P\infty : \infty P\infty 90^\circ 45'$ nach *Hessenberg*; *A. Nordenskiöld* fand $C = 61^\circ 57'$ und $\infty P = 104^\circ 52'$, wogegen v. *Zepharovich* Messungen mit jenen von *Hessenberg* mehr übereinstimmen; fast immer mikrokrystallinisch, daher die Krystallformen, welche gewöhnlich die säulenförmige Comb. $\infty P\infty . \infty P$ darstellen, und zwillingsartig nach $\infty P\infty$ verbunden sind, nur selten



$\infty P . \infty P . \infty P\infty .$
M P s
 Zwillingkrystall
 $P : P' = 123^\circ 40'$
 $M : M = 104^\circ 20'$

deutlich ausgebildet erscheinen; die Zwillinge theils mit Durchkreuzung, theils nur mit Juxtaposition der Individuen ausgebildet, wie in beistehender Figur. In der Regel nadel- und haarförmig, oder dünn tafelförmig und schuppig, in traubigen, nierförmigen, seltener

laktitischen Aggregaten von krummschaliger und radialfaseriger Textur, welche endlich in das Dichte übergeht; auch derb, eingesprengt, angeflogen; als metasomatische Pseudomorphose besonders nach Kupferlasur und Rothkupfererz, auch nach Kupferkupferglanz, Kupferkies und Fahlerz, sowie in anderen Pseudomorphosen nach *Calcit*.

Smithsonit und Cerussit. — Spalth. basisch und klinodiagonal, sehr vollk.; die Aggregate haben theils büschel- und sternförmig faserigen, theils schuppigen, theils sehr feinsplittiger Bruch. $H. = 3,5...4$; $G. = 3,7...4,1$; farbig, smaragd- bis spangrün, Strich span- bis apfelgrün; die Krystalle diamant- und glasglänzend, die Aggregate seidenglänzend bis matt; pellucid in niederen Graden. Die optischen Axen liegen im klinodiagonalen Hauptschnitte, ihre spitze Bisectrix ist gegen die Basis $85^{\circ} 20'$ geneigt. — Chem. Zus. $Cu^2C + H$, oder $2CuO.CO^2 + H^2O$, mit 8 Wasser und 72 Kupferoxyd; giebt im Kolben Wasser und schwärzt sich; v. d. L. auf Kohle schmilzt er und reducirt sich endlich zu Kupfer; ist in Salzsäure mit Brausen, sowie auch in Ammoniak auflöslich.

Man kann blätterige, faserige, dichte und erdige Var. unterscheiden; sie finden sich mit anderen Kupfererzen oder mit Brauneisenerz an vielen Orten; Saalfeld, Rheinbreitenbach, Olsa in Kärnten, Chessy bei Lyon, Cornwall, Rezbanya, Saska und Moldawa im Banat, Miedzana-Gora in Polen, Nischne-Tagilsk und Gumeschewsk am Ural, und vielerorts in Nordamerika; überhaupt ein sehr verbreitetes Kupfererz.

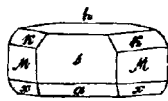
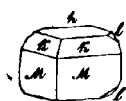
Gebrauch. Der in grösseren Massen vorkommende dichte Malachit wird zu Tischplatten, Vasen, Dosen, Leuchtern u. a. Ornamenten verarbeitet; auch benutzt man ihn zur Mosaik und bisweilen als Malarfarbe; die wichtigste Benutzung des Mineralen ist jedoch seine metallurgische, zur Darstellung des Kupfers.

Anm. 1. Kalkmalachit, *Zincken*. Mikrokrystallinisch, in traubigen und nierförmigen Aggregaten von schaliger und radialfaseriger Textur; die Oberfläche meist mit Kupferlasur bedeckt; $H. = 2,5$; spröd; spangrün, seidenglänzend. Nach *Zincken*, welcher dieses Mineral bestimmt hat, ist es wesentlich ein wasserhaltiges Doppelsalz von kohlenurem Kupferoxyd mit kohlenurem und schwefelurem Kalk; im Kolben giebt es Wasser; v. d. L. schwärzt es sich und schmilzt zu einer schwarzen Schlacke, welche mit Soda Kupfer giebt; in Salzsäure löst es sich mit Brausen unter Hinterlassung eines gallertartigen Rückstandes von Gyps. — Lauterberg am Harz.

Anm. 2. Atlasit nennt *Breithaupt* einen Malachit, welcher 8 Procent Chlorcupfer enthält, das Gewicht $3,84...3,87$ hat, und in faustgrossen derben Massen von dünnstängeliger Textur bei Chañarcilla in Chile vorkommt.

401. Azurit, *Beudant*, oder Kupferlasur, *Werner*.

Monoklinisch, $C = 87^{\circ} 39'$, $\infty P (M) 99^{\circ} 32'$, $-P (k) 106^{\circ} 14'$, den meisten Krystallen liegt die Comb. $0P.\infty P.\infty P\infty$. — P zu Grunde, doch kommen bisweilen sehr verwickelte Combinationen vor.



$$\begin{aligned} M : M &= 99^{\circ} 32' \\ k : k &= 106 14 \\ \alpha : \alpha &= 116 13 \\ h : l &= 149 33 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \infty P.0P. - P.\frac{1}{2}P\infty. & \quad 0P.\infty P.\infty P\infty. - P.\frac{1}{2}P.\frac{1}{2}P\infty. \\ M \quad h \quad k \quad l & \quad \quad \quad h \quad M \quad s \quad k \quad \alpha \quad a \end{aligned}$$

Der Habitus der Krystalle ist kurz säulenförmig, dick tafelförmig oder auch lang säulenförmig, wenn sie durch vorherrschende Hemidomen nach der Orthodiagonale in die Länge gestreckt sind; mittler Grösse bis sehr klein, meist in Drusen und Gruppen vereinigt, auch derb und eingesprengt in strahligen bis dichten, sowie angeflogen in erdigen Varietäten. Pseudomorphosen nach Rothkupfererz, Fahlerz und Dolomit. — Spalth. klinodomatisch nach $P\infty 59^{\circ} 14'$, ziemlich vollkommen, Bruch muschelrig bis uneben und splittiger; $H. = 3,5...4$; $G. = 3,7...3,8$; farbig, lasurblau, in erdigen Var. smalteblau, Strich smalteblau; Glasglanz, pellucid in geringen Graden. Die Ebene der optischen Axen ist parallel der Orthodiagonale, ihre spitze Bisectrix liegt im klinodiagonalen Hauptschnitte und bildet mit der Hauptaxe einen Winkel von $12^{\circ} 39'$, mit der Klinodiagonale einen Winkel von 75° . Der Azurit ist wasserhaltiges zweidrittel-

kohlensaures Kupferoxyd oder $\text{Cu}^3\text{C}^2 + \text{H}$, oder $3\text{CuO} \cdot 2\text{CO}^2 + \text{H}^2\text{O}$, mit 5 Wasser und 69 Kupferoxyd; im Kolben giebt er Wasser und schwärzt sich; v. d. L. auf Kohle schmilzt er und liefert ein Kupferkorn; er löst sich in Säuren mit Brausen und auch in Ammoniak auf. — Auf Kupferlagerstätten; die schönsten Var. zu Chessy bei Lyon zu Moldawa im Banat, Kolywan und Nischne-Tagilsk in Sibirien, Redruth in Cornwall Phönixville in Pennsylvania.

Gebrauch. Vorzüglich als Kupfererz zur Darstellung des Kupfers; auch zur Bereitung von Kupfervitriol, und als blaue Farbe.

Anm. *Zippe* gab im Jahre 1830 eine vollständige krystallographische Monographie des Azurites, in welcher alle damals bekannten Krystallformen beschrieben und abgebildet wurden; doch stellte er die Krystalle so aufrecht, dass *h* als Orthopinak und *s* als Basis erscheint.

102. Būratit, Delesse.

Mikrokrystallinisch, in nadelförmigen Krystallen und in Aggregaten von faseriger Zusammensetzung; G. = 3,32, himmelblau, spangrün bis apfelgrün, perlmutterglänzend. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Delesse*: $\text{R}^2\text{C} + \text{H}$, oder $2\text{RO} \cdot \text{CO}^2 + \text{H}$ wobei *R* Kupferoxyd, Zinkoxyd und Kalkerde, etwa in dem Verhältnisse von $\frac{2}{3}$, $\frac{1}{3}$ und $\frac{2}{3}$ Atom bedeutet, was 8,35 Wasser, 34,55 Kupferoxyd, 32,24 Zinkoxyd, 7,45 Kalkerde und 20,44 Kohlensäure giebt. Im Kolben giebt er Wasser und wird schwarz v. d. L. auf Kohle giebt er Zinkbeschlag, mit Soda ein Kupferkorn; in Säuren ist unter Brausen auflöslich, auch in Ammoniak unter Hinterlassung von kohlensaurem Kalk. — Findet sich mit Zinkspath zu Chessy, auch bei Volterra in Toskana, bei Fremont und zu Loktewsk am Altai.

Anm. Nahe verwandt mit dem Būratit ist das Mineral, welches von *Böttger* Aurichalcit genannt wurde. Nadelförmige Krystalle; H. = 2, spangrün; perlmutterglänzend, durchscheinend. Nach *Böttger's* Analyse wasserhaltige Verbindung von Kohlensäure, Zink- und Kupferoxyd, sehr nahe entsprechend der Formel $2\text{CuC} + 3\text{Zn}$ mit 10 Wasser, 29 Kupferoxyd und 45 Zinkoxyd; im Kolben giebt er Wasser und wird schwarz; auf Kohle im Red.-F. mit Soda giebt er starken Zinkbeschlag, und mit Borax oder Phosphorsalz die Reactionen des Kupfers; in Salzsäure mit Brausen auflöslich. — Loktewsk am Altai.

103. Zinkblüthe, Karsten (Hydrozinkit).

Nierförmige und derbe, erdige oder dichte, z. Th. oolithische, etwas spröde, eckig abgesonderte, und auf den Absonderungsklüften mit Galmei und Smithsonit erfüllte Massen von blässgelber bis schneeweisser Farbe und glänzendem Str. G. = 3,252, doch mehr oder weniger schwankend nach Maassgabe der Aggregation. — Chem. Zus. nach den meisten Analysen: $\text{Zn}^3\text{C} + 2\text{H}$, oder $3\text{ZnO} \cdot \text{CO}^2 + 2\text{H}^2\text{O}$, mit Wasser und 75 Zinkoxyd. — Mit Zinkspath zu Bleiberg und Raibell in Kärnten, Comillas und Udias in der Provinz Santander in Spanien.

Anm. 1. Nach *Schnabel* kommt bei Ramsbeck in Westphalen eine Art Zinkblüthe sehr häufig als secundäres Erzeugniss vor; sie bildet auf den Halden und in den Gruben weisse Efflorescenzen, deren Zusammensetzung von jener der so eben beschriebenen Zinkblüthe nur dadurch abweicht, dass ein Atom Wasser mehr vorhanden ist.

Anm. 2. Hierher gehört auch das von *Risse* mit dem Namen Messingblüthe belegte Mineral, welches in kleinen, licht grünlichblauen, strahligen bis faserigen Aggregaten bei Santander in Spanien vorkommt, 40,8 Wasser, 55,3 Zinkoxyd, 18 Kupferoxyd und 14,1 Kohlensäure enthält, und folglich nach der Formel $\text{R}^2\text{C} + \text{H}$ zusammengesetzt ist, in welcher $\text{R} = \frac{2}{3}\text{Zn} + \frac{1}{3}\text{Cu}$.

Anm. 3. Hier ist auch das von *Haidinger* mit dem Namen Wiserit bezeichnete Mineral zu erwähnen. Faserige Aggregate, gelblichweiss bis röthlich, seidenglänzend ist wasserhaltiges kohlensaures Manganoxydul, und findet sich nach *Waser* am Berg

Genzen bei Sargans in der Schweiz, auf Klüften von Hausmannit. *Kenngott* vermuthet, dass es sich zu dem Pyrochroit verhalte, wie der Nematolith zu dem Brucite, und dass die Kohlensäure erst später aufgenommen worden sei.

104. Uran-Kalk-Carbonat, *Vogl*.

Krystallinisch, Krystallformen unbekannt; bis jetzt nur eingesprengt in feinkörnigen Aggregaten, als Anflug und in Ueberzügen auf Uranpecherz. — H. = 2,5...3; zeisiggrün, halbdurchsichtig und durchscheinend, auf Spaltungsflächen perlmutterglänzend, sonst glasglänzend. — Chem. Zus. nach *Lindacker*: 23,24 Wasser, 24,18 Kohlensäure, 37,03 Uranoxydul und 15,55 Kalkerde, was der Formel $\text{ÜC} + \text{CaC} + 5\text{H}$ oder $\text{UO.CO}^2 + \text{CaO.CO}^2 + 5\text{H}^2\text{O}$ recht wohl entspricht. Im Kolben giebt es Wasser und wird schwarz; auf Kohle unschmelzbar; mit Borax und Phosphorsalz Uranreaction; in Salzsäure oder Salpetersäure unter Aufbrausen vollkommen, in Schwefelsäure mit Rückstand löslich. — Joachimsthal in Begleitung von Uranpecherz.

Anm. 1. Sehr nahe verwandt ist der Voglit *Haidinger's*. Derselbe bildet schuppige Aggregate auf Uranpecherz, deren Individuen ganz kleine rhomboidische Lamellen von etwa 100° und 80° Flächenwinkel darstellen; smaragd- bis grasgrün, Strich blaugrün, perlmutterglänzend, mild und zerreiblich. — Chem. Zus. nach *Lindacker*: sehr nahe $3\text{RC} + 4\text{H}$ mit 13,9 Wasser, 26,41 Kohlensäure, 37,0 Uranoxydul, 14,09 Kalkerde und 8,40 Kupferoxyd. — Eliaszeche bei Joachimsthal.

Anm. 2. *Liebig* nennt *Smith* ein grünes, in Begleitung des Uranpecherzes zu Adrianopel vorkommendes Mineral, welches eine wasserhaltige Verbindung von kohlen-saurem Uranoxyd und kohlen-saurem Kalk ist, etwa nach der Formel $\text{Ü}^2\text{C} + 2\text{CaC} + 36\text{H}$, mit 45 Wasser, 38 Uranoxyd, 8 Kalk und 10 Kohlensäure.

105. Nickelsmaragd (Emerald-Nickel).

Bildet dünne nierförmige Ueberzüge über dem Chromeisenerz von Texas in Pennsylvanien; amorph; H. = 3, G. = 2,57...2,69; smaragdgrün, schwach glänzend, durchscheinend; ist zufolge der Analysen von *Silliman*, *Smith* und *Brush* wasserhaltiges kohlen-saures Nickeloxyd nach der Formel $\text{Ni}^3\text{C} + 6\text{H}$, oder $3\text{NiO.CO}^2 + 6\text{H}^2\text{O}$, mit 29 Wasser, 11,7 Kohlensäure und 59,3 Nickeloxyd; giebt im Kolben viel Wasser, wird v. d. L. schwarz und verhält sich dann wie Nickeloxyd; in Säuren mit Brausen auflöslich zu grüner Solution. — Fand sich auch am Cap Ortegale in Spanien, auf der Insel Unst, und bei Pregratten in Tirol.

106. Lanthanit, *Haidinger* (Hydrocerit).

Rhombisch, $\infty\text{P} = 92^\circ 46'$ P Mittelkante = $105^\circ 42'$ nach *v. Lang*; findet sich nur selten in kleinen tafelförmigen Krystallen der Comb. $0\text{P}.\infty\text{P}.\infty\text{P}.\infty\text{P}$; gewöhnlich derb in feinkörnigen, schuppigen, bis erdigen Aggregaten. — Spaltb. basisch; H. = 2, G. = 2,6...2,7; weiss, gelb oder rosenroth, perlmutterglänzend bis matt. — Nach *Mosander* ist dieses Mineral (welches zufolge *Hisinger's* Analyse 13 Proc. Wasser enthalten soll) kohlen-saures Lanthanoxyd und nicht Ceroydul, wie man früher glaubte; diess wird durch die Untersuchungen von *Smith*, *Blake* und *Genth* bestätigt, welche die Formel $\text{LaC} + 3\text{H}$ oder $\text{LaO.CO}^2 + 3\text{H}^2\text{O}$ aufstellten, und 55 Lanthanoxyd nebst etwas Didymoxyd, 21 Kohlensäure und 24 Wasser fanden; es ist in Säuren mit Brausen auflöslich; v. d. L. schrumpft es ein, bleibt unschmelzbar, wird weiss und undurchsichtig, nach dem Erkalten aber braun und metallisch glänzend. — *Riddarhytta* in Schweden, *Bethlehem* in Pennsylvanien, *Cantongrube* in Georgia.

b. Phosphate.

107. Hopëit, *Brewster*.

Rhombisch; ∞P^2 (s) vordere Kante $82^\circ 20'$, P (P) Polkanten $106^\circ 36'$ und $140^\circ 0'$ nach *Müller*, P^∞ (M) $101^\circ 0'$, 0P (g), ∞P^∞ (l) und ∞P^∞ (n).

Die nachstehende Figur stellt eine Combination der eben erwähnten Formen dar. — Spaltb. makrodiagonal; also nach l sehr vollkommen; H. = 2,5...3; G. = 2,76 graulichweiss, Glasglanz, auf l Perlmutterglanz. Nach *Nordenskiöld* scheint dieses, dem Hädingerit sehr ähnliche Mineral wesentlich eine wasserhaltige Verbindung von Zinkoxyd und Phosphorsäure zu sein; doch bedarf dies noch weiterer Bestätigung. *Kenngott* bemerkt, dass der Hopëit im Kolben viel Wasser giebt, v. d. L. auf Kohle zu einer weissen Kugel schmilzt, dabei die Flamme etwas grünlich färbt, und mit Soda auf Zink und Cadmium reagirt. — Als grosse Seltenheit am Altenberge bei Aachen in Begleitung von Galmei.



108. Childrenit, Brooke.



Rhombisch, P Polkk. $101^{\circ} 43'$ und $130^{\circ} 10'$, Mittelk. $98^{\circ} 44'$ nach *Cooke* gewöhnliche Form wie nebenstehende Figur P. $2P\infty\infty P\infty$ (e , a und P meist die Grundform oder die Pyramide $\frac{1}{2}P$, bisweilen auch die Basis sehr vorherrschend und dann dick tafelfartig. Krystalle einzeln aufgewachsen und zu drusigen Ueberzügen verbunden. — Spaltb. pyramidal nach P unvollkommen; H. = 4,5...5; G. = 3,25...3,28 nach *Rammelsberg*, 3,14 nach *Kenngott*; gelblichweiss, wein- bis ockergelb, auch gelblichbraun bis fast schwarz; Glasglanz fettartig; durchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Rammelsberg*: $2R^4P + 12P^2 + 15H$, mit 17 Wasser, 29 Phosphorsäure, 14 Thonerde, 30,7 Eisenoxydul und 9 Manganoxydul; im Kolben giebt er Wasser v. d. L. färbt er die Flamme blaugrün, schwillt etwas an, ist unschmelzbar (nach *Brush* schwer schmelzbar), giebt aber die Reactionen auf Eisen und Mangan. In Salzsäure nach langer Digestion auflöslich. — Tavistock in Devonshire, Crinnisgrube bei St. Austell in Cornwall mit Eisenspath, Quarz und Kupferkies, Hebron im Staate Maine in derbem Apatit.

109. Heterosit, Alluaud (Hetepozit).

Rhombisch oder monoklinisch, bis jetzt nur derb in individualisirten Massen Spaltb. basisch und prismatisch nach $\infty P 100^{\circ}$, wie *Dufrénoy* angiebt, wogegen *Tschermak* die Spaltbarkeit des Triphylins nachgewiesen hat, Bruch uneben; ziemlich leicht zersprengbar; H. = 4,5...5,5; G. = 3,39...3,5 (nach *Breithaupt* im frischen Zustande 3,5...3,6); grünlichgrau in das Blaue schielend, doch an der Luft dunkel viol- bis lavendelblau oder violettbraun werdend; Strich violblau bis kermesinroth Glas- bis Fettglanz; undurchsichtig oder kantendurchscheinend. — *Rammelsberg* fand in einer violetten Varietät 6,35 Wasser, 32,18 Phosphorsäure, 31,46 Eisenoxyd und 30,01 Manganoxyd, also ein Oxydsalz von der Zusammensetzung $R^5P^3 + 5H$ oder $5R^2O^3, 3P^2O^5 + 5H^2O$, vermuthet jedoch, dass es aus einem Oxydsalze durch allmähliche Veränderung der Basen entstanden ist, wofür auch die Analyse einer frischen Var. von *Dufrénoy* spricht, welche Eisenoxydul und Manganoxydul ergab. V. d. L. schmilzt er zu einer halbmattlich glänzenden dunkelbraunen oder schwarzen Kugel und färbt dabei die Flamme blaulichgrün; mit Borax und Phosphorsalz giebt er die Reactionen auf Eisen und Mangan; löst sich in Salzsäure auf. — Bei *Huréault* unweit Limoges in Frankreich. — *Fuchs* vermuthete, dass der Heterosit nur ein zersetztes Triphylin sei, was später von *Tschermak* bestätigt worden ist.

Anm. 1. Pseudotriplit nannte *Blum* ein gleichfalls aus der Zersetzung des Triphylins hervorgegangenes und in seiner äusseren Erscheinung dem Triplit sehr ähnliches Mineral, welches zufolge der Analysen von *Fuchs* und *Dellfs* nach der Formel $R^3P^2 + 2H$ zusammengesetzt ist, indem es aus 4,5 Wasser, 35,6 Phosphorsäure, 51,5 Eisenoxyd und 8,4 Manganoxyd besteht. Es findet sich bei Bodenmais in Bayern und soll nach *Tschermak* ein Gemeng aus Kraurit und Wad sein.

Anm. 2. Hierher gehört wohl auch der Alluaudit, ein braunes, nur in feinen Splintern durchscheinendes, nach zwei, unter 90° geneigten Flächen ziemlich le

nach einer dritten, auf jenen beiden rechtwinkligen Fläche nur schwierig spaltbares, in Salzsäure unter Entwicklung von Chlor auflösliches Mineral vom G. = 3,468, welches, nach einer Analyse von *Damour*, ein Phosphat von Eisenoxyd, Manganoxydul und Alkalien, mit 2,6 Procent Wasser ist. Es findet sich bei Chanteloube unweit Limoges, und ist wohl nur ein Zersetzungsproduct des Triplites.

110. **Hureaultit, Alluaud.**

Monoklinisch, $C = 89^{\circ} 27'$, $\infty P 64^{\circ} 0'$, $P\infty 96^{\circ} 45'$ nach *Des-Cloizeaux*; gewöhnliche Comb. $\infty P.0P.P\infty$; noch öfter kommen Combinationen von mehr tafelfartigem Habitus mit vorherrschendem $\infty P\infty$ vor; Krystalle klein, vertical gestreift; auch kuellige und kugelige Aggregate von stängeliger oder körniger Textur, und drüsiger Oberfläche. — Spaltb. unbekannt; Bruch muschelig bis uneben; H. = 3,5; G. = 3,18...3,20; röthlichgelb und röthlichbraun, auch violblau und röthlichweiss; fettglänzend, durchscheinend. — Nach einigen Analysen von *Damour* ist der Hureaultit $R^2P^2 + 5H$, mit 12 Wasser, 39 Phosphorsäure, 8 Eisenoxydul und 42 Manganoxydul. V. d. L. schmilzt er im Ox.-F. sehr leicht zu einer schwarzen, metallisch glänzenden Kugel, die etwas Funken sprüht, während die Flamme grünlich gefärbt wird; er giebt im Kolben Wasser, und ist in Säuren leicht auflöslich. — Bei Hureault unweit Limoges und la Vilate bei Chanteloube, in Cavitäten von Heterosit oder Triphylin.

111. **Vivianit, Werner** (Blaueisenerz, Anglarit, Mullicit).

Monoklinisch; nach den neueren Bestimmungen und Messungen von *Gerhard vom Rath* sind die wichtigsten Formen und Winkel die folgenden: $C = 75^{\circ} 34'$ (= c : a' in Fig. 3);

$\infty P(m) = 108^{\circ} 2'$	$P(v) = 120^{\circ} 26'$	$P\infty(w) = 54^{\circ} 40'$
$\infty P3(y) = 152 48$	$\frac{1}{2}P(r) = 142 13$	$-P\infty(n) = 39 15$
$\infty P\infty(a)$	$-P(x) = 132 8$	$\frac{1}{2}P\infty(g) = 142 30$
$\infty P\infty(b)$	$-\frac{1}{2}P(z) = 148 34$	$\frac{3}{2}P3(q)$
$0P(c)$	$3P3(s) = 60 27$	

Die schönsten Krystalle kommen aus England und Frankreich, wie folgende Figuren lehren:

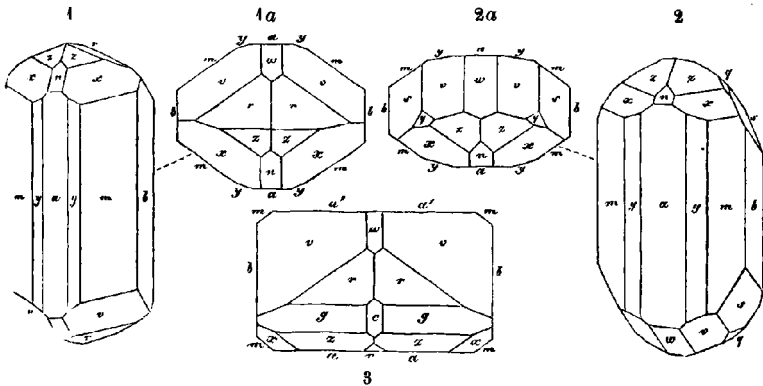


Fig. 1, und deren Horizontalprojection Fig. 1a:

$\infty P.\infty P\infty.\infty P\infty.\infty P3.P.-P.\frac{1}{2}P.-\frac{1}{2}P.P\infty.-P\infty$; aus Cornwall.

Fig. 2, und deren Horizontalprojection Fig. 2a:

$\infty P.\infty P\infty.\infty P\infty.\infty P3.P.3P3.P\infty.-P.-\frac{1}{2}P.-P\infty$; aus Cornwall.

Fig. 3. Horizontalprojection eines Krystalles von Commentry, welcher die Comb.

$\infty P\infty.\infty P\infty.\infty P.\frac{1}{2}P.\frac{1}{2}P\infty.-\frac{1}{2}P.-P.0P.P\infty.-P\infty$ darstellt.

Die bekannten Krystalle von Bodenmais sind ähnlich Fig. 3, zeigen jedoch am Ende nur die Hemipyramide P und das Hemidoma $P\infty$ als vorherrschende Formen; die schiefe Basis erscheint nur selten und sehr untergeordnet. Alle Krystalle aber sind säulenförmig durch Vorherrschen der verticalen Formen; meist klein, einzeln aufgewachsen oder gruppirt; auch kugelige, nierförmige Aggregate von radial stängeliger und faseriger Textur, derb, eingesprengt und in staubartigen Theilen als Blaueisenerde. — Spaltb. klinodiagonal sehr vollkommen; mild, in dünnen Blättchen biegsam; H. = 2; G. = 2,6...2,7; indigblau bis schwärzlichgrün und blaulichgrün Strich blaulichweiss aber bald blau werdend; auch ist die Blaueisenerde auf der Lagerstätte oft farblos, wird aber bald blau; Spaltungsfl. stark perlmutterglänzen durchscheinend, in Lamellen durchsichtig. Doppelbrechung sehr stark; die optischen Axen liegen in einer Normal-Ebene des klinodiagonalen Hauptschnittes, und ihre spitze Bisectrix fällt in die Orthodiagonale. — Der Vivianit ist wahrscheinlich ursprünglich in seinem farblosen Zustande nur wasserhaltiges phosphorsaures Eisenoxydul gewesen, nach der schon von *Wiltstein* angenommenen Formel: $Fe^3P + 8H$, oder $3FeO.P_2O_5 + 8H_2O$, welche 29 Wasser, 28 Phosphorsäure und 43 Eisenoxydul erfordert diess wird auch in der That durch die Analyse einer fast farblosen Varietät aus Delaware von *Fisher* bestätigt. Allein nach *Rammelsberg* haben gewöhnlich von je 8 Molec. dieses Salzes 2 Molec. die Hälfte des Wassers gegen 3 At. Sauerstoff ausgetauscht, wodurch die blaue Farbe und folgende Zusammensetzung $6(Fe^3P + 8H) + (Fe^3P^2 + 8H)$ entstanden ist, welche 25,7 Wasser, 33 Eisenoxydul und 12,2 Eisenoxyd bei gleichem Gehalt an Phosphorsäure ergibt. Auf ähnliche, wenn auch in quantitativer Hinsicht abweichende Folgerungen gelangte später *Struve* bei seiner Analyse des Vivianites von Kertsch. *Jenzsch* hat die Schwankungen der chem. Zus. durch eine allgemeine Formel mit veränderlichen Coëfficienten darzustellen gesucht. Im Kolben giebt er Wasser, bläht sich auf und wird stellenweise grau und roth; in der Zange schmilzt er und färbt die Flamme blaulichgrün; auf Kohle brennt er sich roth und schmilzt dann zu einer grauen, glänzenden, magnetischen Kugel. In Salzsäure und Salpetersäure leicht auflöslich; durch heisse Kalilauge wird er schwarz. — Schöne krystalline Varietäten in Cornwall, sowie bei Commentry und Cransac in Frankreich, in den Brandfeldern der dortigen Steinkohlenformation; andere zu Bodenmais und Amberg, Bayern, bei Starkenbach im nordöstlichen Böhmen, bei Allentown in New-Jersey, Middletown in Delaware und anderweit in Nordamerika; Blaueisenerde zu Eckartberga und Spandau, zu Anglar im Dép. de la haute Vienne, in den Mullica-Hills New-Jersey, hier und bei Kertsch in der Krimm als Ausfüllung von Petrefacten; Torfmooren und im Raseneisenstein.

Gebrauch. In einigen Gegenden wird der erdige Vivianit als blaue Farbe benutzt.

112. Beraunit, *Breithaupt*.

Kleine, blätterige und strahlige Aggregate, deren Individuen eine vollkommen Spaltungsfläche besitzen; Pseudomorphosen nach Vivianit; H. = 2; G. = 2,87; hyacinthroth bis röthlichbraun, Strich gelb; Perlmutter- bis Glasglanz auf Spaltungsflächen. — Ist nach *Plattner* wasserhaltiges phosphorsaures Eisenoxyd in noch bekannten Proportionen; giebt im Kolben viel Wasser; v. d. L. in der Zange schmilzt er und färbt die Flamme blaulichgrün; in Salzsäure auflöslich. — Mit Kakoxen Grüneisenerz zu St. Benigna im Berauner Kreise in Böhmen.

Anm. Nach *Breithaupt* und *Tschermak* ist der Beraunit nur ein Umwandlungsproduct des Vivianites.

113. Kakoxen, *Steinmann*.

Mikrokrystallinisch, sehr zarte faserige Individuen, welche zu sammetähnlichen Ueberzügen, kleinen Kugeln, nierförmigen Gestalten und kleinen derben Partien verbunden sind; sehr weich; G. = 2,3...2,4; ockergelb, sehr rein, fast citronengelb seidenglänzend, undurchsichtig. Chem. Zus. nach den, (nach Abzug der Thonerde)

und Kieselerde unter einander sehr übereinstimmenden) Analysen von *Steinmann*, *Richardson* und *v. Hauer* $\text{Fe}^2\text{P} + 12\text{H}$, oder $2\text{Fe}^2\text{O}_3 \cdot \text{P}_2\text{O}_5 + 12\text{H}_2\text{O}$, mit 32 Wasser, 21 Phosphorsäure und 47 Eisenoxyd, welches letztere jedoch theilweise durch Alumina ersetzt wird; auch ist etwas Fluor vorhanden, daher das Mineral vielleicht eine dem Wavellit analoge Zusammensetzung hat. Im Kolben giebt er Wasser und Spuren von Flusssäure; in der Zange schmilzt er zu schwarzer glänzender Schlacke und färbt die Flamme blaulichgrün; von Salzsäure wird er aufgelöst. — Auf Brauneisenerz zu St. Benigna und auf Sandstein über Wavellit zu Cerhovic in Böhmen, Amberg in Bayern.

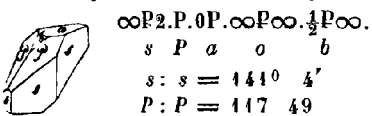
114. Kraurit, Breithaupt, oder Grüneisenerz.

Mikrokrystallinisch, angeblich rhombisch mit $\infty\text{P} = 123^\circ$; kugelige, traubige, nierförmige Aggregate von radial-faseriger Textur und drusiger Oberfläche, selten in Pseudomorphosen nach Triphylin. — Spaltb. angeblich brachydiagonal; sehr spröde; H. = 3,5...4; G. = 3,3...3,4 (3,534 nach *Diesterweg*); schmutzig und dunkel lauchgrün, pistazgrün, schwärzlichgrün, durch Zersetzung braun und gelb werdend; Strich fast zeisiggrün; schimmernd oder sehr wenig glänzend; schwach kantendurchscheinend und undurchsichtig. — Nach den Analysen von *Karsten*, *Vauquelin* und *Diesterweg* wesentlich $2\text{Fe}^2\text{P} + 5\text{H}$, oder $2(2\text{Fe}^2\text{O}_3 \cdot \text{P}_2\text{O}_5) + 5\text{H}_2\text{O}$, mit 9 Wasser, 63 Eisenoxyd und 28 Phosphorsäure, doch z. Th. etwas Eisenoxyd durch Manganoxyd ersetzt. *Schnabel* fand jedoch in einer Varietät fast 10 Proc. Eisenoxydul, daher *Rammelsberg* vermuthete, dass das Mineral ursprünglich $2\text{Fe}^4\text{P} + 5\text{H}$ gewesen sei, und sich erst im Laufe der Zeit in das Oxydsalz umgewandelt habe. — Giebt im Kolben Wasser, schmilzt sehr leicht zu einer porösen, schwarzen nicht magnetischen Kugel und färbt dabei die Flamme blaulichgrün; ist in Salzsäure auflöslich. Die mit der Verfärbung eintretende Zersetzung besteht nach *Diesterweg* in einem allmähigen Verluste der Phosphorsäure, Zutritt von etwas Wasser, und schliesslich in einer Umwandlung zu Brauneisenerz. — Auf Brauneisenerz im Siegen'schen, Hirschberg im Fürstenthum Reuss, Limoges in Frankreich.

Anm. *Brongnart's* Dufrenit ist wohl nur eine Varietät des Grüneisenerzes, was auch durch eine Analyse von *Pisani* bestätigt wurde.

115. Phosphorchalcit, v. Kobell, oder Lunnit, Bernhardt.

Monoklinisch; die gewöhnlichsten Formen: ∞P_2 (s) $38^\circ 56'$, P (P) $117^\circ 49'$, mit der fast horizontalen Basis 0P (a) und $\infty\text{P}\infty$ (o) zu kurzsäulenförmigen Comb. verbunden, wie in der nachstehenden Figur; doch sind die Krystalle meist undeutlich und klein; in der Regel kugelige, traubige und nierförmige Aggregate, von strahliger und faseriger Textur und drusiger Oberfläche. — Spaltb. orthodiagonal, unvollk.;



Bruch uneben und feinsplitterig; H. = 5; G. = 4,1...4,3; schwärzlich-, smaragd- und spangrün; Strich spangrün; Fettglanz; pelucid in sehr geringem Grade. — Chem. Zus. nach *Kühn*, *Rhodus* u. *Bergemann* $\text{Cu}^6\text{P} + 3\text{H}$

oder $6\text{CuO} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 + 3\text{H}_2\text{O}$, mit 8 Wasser, 21 Phosphorsäure und 71 Kupferoxyd; nach *Boedeker* zeigt er bisweilen einen kleinen Gehalt an Selen, welcher wahrscheinlich als Selenkupfer beigemengt ist, wogegen *Bergemann* $1\frac{3}{4}$ Proc. Arsensäure nachwies. Im Kolben giebt er Wasser und wird schwarz; schmilzt man die entwässerte Probe in der Zange, so erhält man eine bei der Abkühlung krystallisirende schwarze Kugel; v. d. L. schnell erhitzt zerknistert er, langsam erhitzt wird er schwarz und schmilzt zu einer schwarzen Kugel, welche ein Kupferkorn enthält; schmilzt man diese Kugel mit gleichem Volum Blei, so bildet sich um das Kupferkorn eine bei der Abkühlung krystallisirende Hülle von phosphorsaurem Bleioxyd; mit Salzsäure befeuchtet färbt er die Flamme blau; leicht auflöslich in Salpetersäure, wenig auflöslich in Ammoniak. — Rheinbreitenbach, Hirschberg im Voigtlande, Nischne-Tagitsk, Cornwall.

Anm. *Hermann's* Dihydrat ist zwar in den meisten Eigenschaften übereinstimmend mit dem Lunnite, doch hat er das $G. = 4,4$ und nach den Analysen von *Arfoeden* und *Hermann* eine abweichende chemische Zusammensetzung, indem er nur 2 Atome Wasser und nur 5 Atom Kupferoxyd enthält, was etwas über 6 Procent Wasser und 69 Proc. Kupferoxyd giebt. Er findet sich bei Rheinbreitenbach und Nischne-Tagilsk.

416. Tagilit, *Hermann*.

Monoklinisch nach *Breithaupt*; die sehr kleinen und nicht messbaren Krystalle sind ähnlich denen des Lirokonites, und zu nierförmigen oder kugelligen Aggregaten gruppirt; gewöhnlich bildet das Mineral schwammige, traubige, warzenförmige, staudenförmige Massen von rauher erdiger Oberfläche und radialfaserigem oder erdigem Bruche; $H. = 3$; $G. = 4,066 \dots 4,076$; smaragdgrün, verwittert berggrün; Strich spangrün; glasglänzend, kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach *Hermann*: $Cu^2P + 3H$ oder $4CuO.P_2O_5 + 3H_2O$, mit 10,5 Wasser, 27,6 Phosphorsäure und 61,9 Kupferoxyd. Er findet sich häufig bei Nischne-Tagilsk; auch bei Mercedes, östlich von Coquimbó sowie bei Ullersreuth unweit Hirschberg im Fürstenthume Reuss.

417. Libethenit, *Breithaupt*.

Rhombisch, gewöhnlichste Comb. $\infty P, \check{P} \infty P$ (u, o und P), kurz säulenförmig nach ∞P , welches $92^\circ 20'$ misst, während $\check{P} \infty$ $109^\circ 52'$ hat (nach *Miller*); die Krystalle klein, einzeln aufgewachsen und zu Drusen vereinigt. — Spaltb. brachygonal und makrodiagonal, unvollkommen; $H. = 4$; $G. = 3,6 \dots 3,8$; lauch oliven-, schwärzlichgrün; Strich olivengrün; Fettglanz, kantendurchscheinend. — Nach den Analysen von *Kühn*, *Field* und *Bergemann* ist der Libethenit $Cu^2P + H$, oder $4CuO.P_2O_5 + H_2O$, mit 4 Wasser, fast 30 Phosphorsäure und 66 Kupferoxyd, womit auch *Hermann's* und *Müller's* Analyse wesentlich übereinstimmt, und *G. Rose's* Annahme bestätigt wird, dass Libethenit und Olivinit eine analoge chem. Constitution haben; *Bergemann* wies auch noch einen Gehalt von 2,3 Proc. Arsensäure nach; die chemischen Reactionen sind dieselben, wie bei dem Lunnit. — Libethen und Nischne-Tagilsk, auch Mercedes, östlich von Coquimbó Loanda in Afrika, Ullersreuth unweit Hirschberg im Fürstenthume Reuss, hier vorzüglich schön.



418. Ehlit, *Breithaupt*.

Rhombisch nach *Kenngott*; traubige und nierförmige Aggregate von radial blätteriger Textur und drusiger oder auch glatter glänzender Oberfläche, auch derb und ausgesprengt; Spaltb. nach einer Richtung, sehr vollk. $H. = 1,5 \dots 2$ (nach *Hermann* bis $4?$); $G. = 3,8 \dots 4,27$; spangrün im Innern, die Oberfläche der Aggregate ist smaragdgrün; Strich licht spangrün; Perlmutterglanz auf Spaltungsflächen; kantendurchscheinend. — Nach den Analysen von *Bergemann*, *Nordenskiöld* und *Hermann* ist der Ehlit $Cu^5P + 3H$, oder $5CuO.P_2O_5 + 3H_2O$, mit 9 Wasser, 24 Phosphorsäure und 67 Kupferoxyd. Doch wies *Bergemann* später auch über 7 Proc. Vanadinsäure nach; rechnet man diese zur Phosphorsäure, so kommt ein Sauerstoff-Verhältnis heraus, welches der vorstehenden Formel recht wohl entspricht; dagegen fand *Nordenskiöld* den Ehlit von Ehl nach der Formel $Cu^4P + 2H$ zusammengesetzt, *Nordenskiöld* aber in drei Var. von Tagilsk nur 6 bis 7 Proc. Wasser. Im Kolben erhitzt zerspringt er sehr heftig; übrigens verhält er sich ganz ähnlich wie der Lunnit. — Ehl bei Lun am Rheine, Libethen, Nischne-Tagilsk.

Anm. *Breithaupt's* Prasin von Libethen (*Kühn's* Pseudomalachit, ausgezeichnet durch die glatte Oberfläche seiner nierförmigen Gestalten und durch den smaragdgrünen Strich, hat nach der Analyse von *Kühn* genau die Zusammensetzung des Ehlites.

119. **Kalkuranit**, oder Uranit (Uranglimmer z. Th., Autunit).

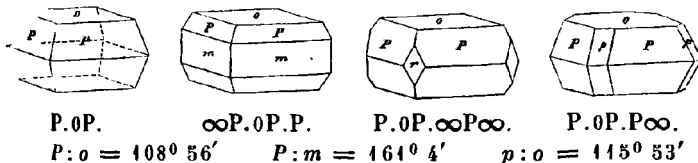
Rhombisch nach *Des-Cloizeaux*; $\infty P = 90^\circ 43'$, P Mittelkante $= 127^\circ 32'$, also $0P:P = 116^\circ 14'$, $0P:2\bar{P}\infty = 109^\circ 6'$, $0P:2\bar{P}\infty = 109^\circ 19'$; hiernach weichen die Formen in ihren Dimensionen nur wenig ab von tetragonalen Formen; die Krystalle erscheinen daher sehr ähnlich denen des Kupferuranites, fast immer tafelförmig durch Vorwalten des Pinakoides $0P$, welches seitlich entweder durch ∞P oder durch P , oder auch durch die beiden im Gleichgewichte ausgebildeten Domen $2\bar{P}\infty$ und $2\bar{P}\infty$ begränzt wird, welche letztere beide Formen dann scheinbar eine tetragonale Pyramide bilden; auch kommen Zwillingkrystalle vor nach dem Gesetze: Zwillingsebene eine Fläche von ∞P ; das Pinakoid ist bisweilen brachydiagonal gestreift. Die Krystalle sind meist stumpfkantig, übrigens einzeln aufgewachsen oder zu kleinen Drusen vereinigt. — Spaltb. basisch, höchst vollk., mild; $H. = 1 \dots 2$; $G. = 3 \dots 3,2$; zeisiggrün bis schwefelgelb; Strich gelb; Perlmutterglanz auf $0P$; durchscheinend, optisch-zweiachsig. — Chem. Zus. ist nach den Analysen von *Berzelius* und *Werther* wesentlich $(Ca + \ddot{U})\bar{P} + 8\bar{H}$, oder $(CaO + U^2O^3)P_2O_5 + 8H_2O$, mit 15,7 Wasser, 15,5 Phosphorsäure, 6,2 Kalk und 62,6 Uranoxyd; auch *Werther* fand wie schon *Berzelius* über 1 Proc. Barya. *Laugier* hatte jedoch schon früher 24 Proc. Wasser gefunden; dess wurde neulich von *Pisani* bestätigt, wonach denn in obiger Formel $12\bar{H}$ statt $8\bar{H}$ zu schreiben wäre, und die chem. Const. dieses Mineralen eine wesentlich andere würde, als jene des Kupferuranites. Im Kolben giebt er Wasser und wird strohgelb, auf Kohle schmilzt er zu einer schwarzen Masse von halbkristallinischer Oberfläche, mit Soda bildet er eine gelbe unschmelzbare Schlacke, ist in Salpetersäure auflöslich, die Solution gelb; auch wird er nach *Werther* von kohlenurem Ammoniak zersetzt. — Jobangeorgensstadt und Eibenstock in Sachsen, Autun in Frankreich, Chesterfield in Massachusetts, Philadelphia.

Anm. *Des-Cloizeaux* hat den bisher angenommenen Isomorphismus mit Kupferuranit widerlegt. *Breithaupt* erklärt sich jedoch gegen die Annahme rhombischer Krystallformen für den Kalkuranit, und führt unter anderen Gegengründen auch die Thatsache an, dass bisweilen beide Uranite in paralleler Verwachsung vorkommen, indem der Kalkuranit einen Rahmen um die Krystalle des Kupferuranites bildet. Mineralogische Studien, 1865, S. 6 ff.

120. **Kupferuranit**, oder Chalkolith, *Berzelius* (Uranglimmer z. Th.).

Tetragonal, P , Mittelkante $142^\circ 8'$ nach *v. Kokscharow* ($142^\circ 44'$ nach *Hessenberg*) $\frac{1}{2}P$, $88^\circ 22'$ und $P\infty 128^\circ 14'$; in den Formen und Combinationen sehr ähnlich dem Kalkuranite, nur sind die Krystalle mehr scharfkantig und glänzender.

Einige der gewöhnlichsten Krystallformen sind die folgenden:



Meist sind die Krystalle sehr dünn tafelförmig, klein und sehr klein, einzeln aufgewachsen oder zu kleinen Drusen verbunden. — Spaltb. basisch, höchst vollk., etwas spröde; $H. = 2 \dots 2,5$; $G. = 3,5 \dots 3,6$; gras- bis smaragdgrün, auch spangrün, Strich apfelgrün; Perlmutterglanz auf $0P$; durchscheinend, optisch-einachsig, nach *Breithaupt* jedoch zweiachsig; Doppelbrechung negativ. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Phillips*, *Berzelius* und *Werther* ganz analog mit jener des Kalkuranites, nur wird die Kalkerde durch Kupferoxyd ersetzt, also $(Cu + \ddot{U}^2)\bar{P} + 8\bar{H}$, oder $(CuO + U^2O^3)P_2O_5 + 8H_2O$, mit 15,3 Wasser, 15,2 Phosphorsäure, 8,5 Kupferoxyd und 61,0 Uranoxyd; im Kolben wie Kalkuranit; auf Kohle mit Soda giebt er ein

Kupferkorn, und mit Phosphorsalz und etwas Zinn die Reaction auf Kupfer; mit Säure befeuchtet färbt er die Flamme blau; auflöslich in Salpetersäure, Sol. ist gelblichgrün; mit Kalilauge gekocht wird er braun, und von kohlensaurem Ammonium zersetzt. — Johanngeorgenstadt, Eibenstock, Schneeberg, Joachimsthal, Cornwall hier an vielen Orten, besonders schön bei Callington; St. Yrieix bei Limoges.

Anm. Fritzsche nennt *Breithaupt* ein ähnlich krystallisirtes und zusammengesetztes Mineral, welches jedoch röthlichbraun ist und statt des Kupferoxydes Manganoxydul enthält; seine sehr seltenen Krystalle sind mit einem Rahmen von Kaliumuranit eingefasst, und bei Neudeck in Böhmen, bei Johanngeorgenstadt und Elsterberg vorgekommen.

c. Arseniate.

121. Chalkophyllit, *Breithaupt*, oder Kupferglimmer, *Werner*.

Rhomboëdrisch, R 69° 48' (P) nach *Miller*; allein die Krystalle stets tafelförmig durch Vorherrschen von 0R (o), welches seitlich durch die Flächen von R begrenzt wird; kleine Drusen, auch derb in blätterigen Aggregaten. — Spaltb. basisch, sehr vollk.; mild; H. = 2; G. = 2,4...2,6; smaragd- bis spangrün; Strich hellgrün; Perlmutterglanz auf 0R; durchsichtig und durchscheinend; Doppelbrechung negativ. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Hermann* $\text{Cu}^8\text{As} + 23\text{H}$, was 32,4 Wasser, 18 Arsensäure und 49,6 Kupferoxyd giebt; doch war die analysirte Var. mit fast 4 Proc. phosphorsaurer Thonerde verunreinigt, und hielt 3 Proc. Eisenoxydul; indessen kann die Phosphorsäure einen Theil der Arsensäure vertreten. Merkwürdig ist es, dass auch *Damour* bei zwei Analysen sowohl etwas Phosphorsäure als auch etwas Thonerde fand; er legt die erstere zur Arsensäure, abstrahirt von der letzteren, und erhält so die von *Hermann's* ganz abweichende Formel $\text{Cu}^6\text{As} + 12\text{H}$, oder $6\text{CuO} \cdot \text{As}_2\text{O}_5 + 12\text{H}_2\text{O}$, mit 23,4 Wasser, 25 Arsensäure (und Phosphorsäure) und 51,6 Kupferoxyd, obwohl das gefundene Verhältniss Bestandtheile noch genauer durch $\text{Cu}^7\text{As} + 14\text{H}$ ausgedrückt werden kann. Der Kupferglimmer zerspringt im Kolben heftig, wird schwarz und giebt viel Wasser; Kohle schmilzt er unter Entwicklung von Arsendämpfen zu einem grauen sprödem Metallkorn, welches mit Soda umgeschmolzen reines Kupfer wird; in Säuren und in Ammoniak ist er leicht löslich. — Redruth in Cornwall, auch bei Saïda in Sachsen und bei Nischne-Tagilsk am Ural.

122. Tyrolit, *Haidinger*, oder Kupferschaum, *Werner*.

Krystallform unbekannt, bis jetzt nur in nierförmigen, kugeligen und kleinen derben Aggregaten von strahlig-blätteriger Textur und drusiger Oberfläche; Spaltb. nach einer Richtung sehr vollk., mild, in dünnen Blättchen biegsam; H. = 1,5...2; G. = 3...3,4; spangrün bis himmelblau, Strich gleichfarbig, Perlmutterglanz. — Nach der Analyse von *v. Kobell* scheint der Kupferschaum eine Verbindung von wasserhaltigem Kupferarseniat mit Kalkcarbonat zu sein, gemäss der Formel $(\text{Cu}^5\text{As} + 10\text{H}) + \text{Ca}$, welche fast 20 Wasser, 25 Arsensäure, 44 Kupferoxyd und 11 kohlensauren Kalk fordert; die Analyse gab jedoch 17,46 Wasser (= 9H) und 13,65 kohlensauren Kalk, vielleicht ist aber der kohlens. Kalk nur als eine zufällige Beimengung anzusehen. V. d. L. verknistert er sehr heftig; in der Zange schwärzt er sich und schmilzt zu stahlgrauen Kugel, giebt auf Kohle Arsengeruch; ist auflöslich in Säuren mit Entwicklung von Kohlensäure, in Ammoniak mit Hinterlassung von kohlensaurem Kalk - Falkenstein und Schwatz in Tirol, Riechelsdorf und Bieber in Hessen, Saalfeld in Thüringen.

Anm. Seiner chemischen Zusammensetzung nach ist hier ein malachitähnliches Mineral von Hinojosa de Cordova in Andalusien einzuschalten, welches *Breithaupt* unter dem Namen Konichalcit bestimmt hat. Nierförmig und in Trümmern, G. = 4,12 mehr pistazgrün als smaragdgrün. Nach einer Analyse von *Fritzsche* ist es eine

bindung von arsensaurem Kupferoxyd und Kalk, mit fast 6 Proc. Wasser, gemäss der Formel $2R^4As + 3H$; doch wird ein bedeutender Theil der Arsensäure durch Phosphorsäure ersetzt, auch ist etwas Vanadinsäure vorhanden.

123. Lirokonit, Haidinger (Linsenerz).

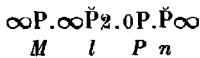
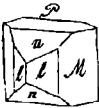
Monoklinisch, wie *Breithaupt* schon lange erkannt und *Des-Cloizeaux* später bestätigt hat; $C = 88^\circ 33'$, $\infty P 61^\circ 34'$ (also $d : d = 118^\circ 29'$), $P\infty (o) 74^\circ 21'$ nach *Des-Cloizeaux*; die gewöhnliche Krystallform erscheint gerade so wie die rhombische



Combination $\infty P.P\infty$ (d und o), kurz säulenförmig oder rectangular pyramidal; die Flächen beider Formen sind ihren Combinationenkanten parallel gestreift; Krystalle klein, zu Drusen vereinigt, auch derb und eingesprengt. — Spaltb. prismatisch, unvollk.; $H. = 2 \dots 2,5$; $G. = 2,83 \dots 2,93$; himmelblau bis spangrün; Strich lichter; Glas- und Fettglanz; durchscheinend. Die Ebene der optischen Axen ist normal auf dem klinodiagonalen Hauptschnitte und etwa 25° gegen die Klinodiagonale geneigt; die spitze Bisectrix fällt in die Orthodiagonale. — Chem. Zus. nach den sehr übereinstimmenden Analysen von *Trolle-Wachtmeister*, *Hermann* und *Damour* wird die Formel des Lirokonites sehr nahe $(4Cu + Al) As + 12H$, oder $(4CuO + Al_2O_3) As_2O_5 + 12H_2O$, welche 25 Wasser, 26,5 Arsensäure, 11,8 Alumina und 36,7 Kupferoxyd erfordert; doch werden stets einige Procent Arsensäure durch Phosphorsäure vertreten. Im Kolben zerknistert er nicht, giebt Wasser, wird grün, fängt dann an zu glühen und erscheint darauf braun; in der Zange schmilzt er und färbt die Flamme blaulichgrün; auf Kohle schmilzt er unter Arsengeruch zu einer dunkelbraunen Schlacke mit einzelnen Kupferkörnern. Auflöslich in Säuren, sowie in Ammoniak. — Cornwall, Herrgrund in Ungarn.

124. Euchroit, Breithaupt.

Rhombisch, $\infty P 117^\circ 20'$, $P\infty 87^\circ 52'$ nach *Miller*; gewöhnliche Combination :



$$M : M' = 117^\circ 20'$$

$$l : l = 104 \quad 42$$

$$P : n = 133 \quad 56$$

Die Krystalle sind kurz säulenförmig, vertical gestreift. — Spaltb. prismatisch und brachydomatisch, unvollk.; ziemlich spröd; $H. = 3,5 \dots 4$; $G. = 3,3 \dots 3,4$; smaragd- und lauchgrün; Strich spangrün; Glasglanz; durchsichtig und durchscheinend; die optischen Axen liegen im makrodiagonalen Hauptschnitte, ihre spitze Bisectrix fällt in die Hauptaxe. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Turner*, *Kühn* und *Wöhler*: $Cu^4As + 7H$, oder $4CuO.As_2O_5 + 7H_2O$, mit 19 Wasser, 34 Arsensäure und 47 Kupferoxyd. Im Kolben giebt er Wasser, zerknistert nicht, wird aber gelblichgrün und zerreiblich; v. d. L. in der Zange schmilzt er und erkaltet zu einer grünbraunen krystalisirtten Masse; auf Kohle schmilzt er unter Arsengeruch, giebt erst weisses Arsenkupfer und endlich ein Kupferkorn; mit Kohlenpulver im Glasrohre geglüht giebt er ein Sublimat von Arsen und arseniger Säure; in Salpetersäure leicht auflöslich. — Libethen in Ungarn.

125. Olivenit, v. Leonhard (Olivenerz).

Rhombisch, $\infty P 92^\circ 30' (r)$, $P\infty 110^\circ 50' (l)$ isomorph mit Libethenit; gewöhnliche Combination: $\infty P.P\infty.\infty P\infty$, wie beistehende Figur; kurz oder lang



säulenförmig bis nadelförmig; die Krystalle einzeln aufgewachsen oder zu Drusen vereinigt, auch kugelige und nierförmige Aggregate von feinstängeligem bis faseriger Textur. — Spaltb. prismatisch und brachydomatisch, sehr unvollk.; $H. = 3$; $G. = 4,2 \dots 4,6$; lauch-, oliven- und pistaz- bis schwärzlichgrün, auch gelb bis braun; Strich olivengrün bis braun; Glas-, Fett- und Seidenglanz; pellucid in allen Graden; die optischen Axen liegen in der Basis, und ihre

spitze Bisectrix fällt in die Brachydiagonale. — Chem. Zus. nach *v. Kobell*, *Herm* und *Damour*: $\text{Cu}^4\text{As} + \text{H}$, oder $4\text{CuO} \cdot \text{As}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O}$, mit 4 Wasser, 56,5 Kupferoxyd und 39,5 Arsensäure, von welcher letzteren aber ein kleiner Antheil durch Phosphorsäure vertreten wird, jedoch in ganz unbestimmten Verhältnissen (1—6 Proc. Phosphorsäure); im Kolben giebt er Wasser und wird erst grün, dann grau schwarz; v. d. L. in der Zange schmilzt er leicht, färbt dabei die Flamme blaugrün und krystallisirt beim Erkalten zu einer schwarzbraunen, diamantglänzende strahligen Perle; auf Kohle wird er unter Arsendämpfen zu weissem Arsenkupfer, u mit Borsäure zu Kupfer reducirt; auflöslich in Säuren und in Ammoniak. — Redr und St. Day in Cornwall, Cumberland, Zinnwald, Nischne-Tagilsk.

Anm. Adamin nennt *Friedel* ein bei Chañarcillo in Chile mit Silber, Cal Limonit und Embolit, sowie bei Hyères in Frankreich vorkommendes Mineral, dess sehr kleine Krystalle nach *Des-Cloizeaux* isomorph mit denen des Olivenites sind $\infty P 91^\circ 52'$, $P \infty 107^\circ 20'$, dazu $\infty P \infty$ und andere Formen; auch in kleinkörnigen Aggregaten; Spaltb. makrodomatisch, vollkommen; H. = 3,5; G. = 4,33...4,34 honiggelb und vioiblau, lebhaft glasglänzend, pellucid; optisch-zweiaxig, die optische Axen liegen in der Basis, und ihre spitze Bisectrix fällt in die Makrodiagonale. — Chem. Zus. nach *Friedel* und *Damour* wesentlich $\text{Zn}^4\text{As} + \text{H}$, also ganz analog jenes des Olivenites, mit 3,4 Wasser, 56,6 Zinkoxyd und 40,5 Arsensäure. Im Kolben giebt er für sich etwas Wasser, mit Kohlenpulver und Soda einen Arsen Spiegel; auf Kohle Zinkoxyd-Beschlag; in Salzsäure leicht auflöslich.

126. Abichit oder Klinoklas, Strahlerz, *Werner*.

Monoklinisch, $C = 80^\circ 30'$, $\infty P 56^\circ (M)$, $\frac{3}{2} P \infty 49^\circ (P)$ nach *Miller*; gewöhnlich Comb. $\infty P \cdot 0P \cdot \frac{3}{2} P \infty$, wie beistehende Figur, in welcher die beiden Flächen P und c , oder $0P$ und $\frac{3}{2} P \infty$ eine horizontale Kante von $99^\circ 30'$ bilden säulenförmig nach ∞P ; keilförmige und halbkugelige Aggregate mit convexer Oberfläche und radialstängeliger Textur. — Spaltb. basisch, höchst vollk. Die Spaltungsflächen in den Aggregaten gekrümmt; H. = 2,5...3; G. = 4,2...4,4 aussen fast schwärzlich-blaugrün, innen dunkel spangrün, Strich blaulich grün, Perlmutterglanz auf den Spaltungsflächen, sonst Glasglanz; kantendurchscheinend. Die optischen Axen liegen im klinodiagonalen Hauptschnitte, und ihre spitze Bisectrix ist fast normal auf der Basis. — Chem. Zus. nach *Rammelsberg* und *Damour* $\text{Cu}^6\text{As} + 3\text{H}$, oder $6\text{CuO} \cdot \text{As}_2\text{O}_5 + 3\text{H}_2\text{O}$, also vollkommen analog jener des Phosphor chalcites, mit 7,4 Wasser, 30,3 Arsensäure und 62,6 Kupferoxyd. Im Kolben giebt er Wasser und wird schwarz; auf Kohle hinterlässt er ein Kupferkorn; auflöslich in Säuren und in Ammoniak. — Cornwall mehrorts, Tavistock in Devonshire, und Sachsen.



127. Arseniosiderit, *Dufrénoy*.

Mikrokrystallinisch, kugelige Aggregate von faseriger Textur, die faserigen Individuen leicht trennbar. — H. = 1...2; G. = 3,8...3,9 (nach *Dufrénoy* 3,52); bräunlichgelb, an der Luft dunkelnd; seidenglänzend. — Chem. Zus. nach *Rammelsberg*; neuester Analyse wird sie fast ganz genau durch die Formel $\text{Ca}^3\text{As} + \text{Fe}^3\text{As} + 6\text{H}$ ausgedrückt, welche 8,9 Wasser, 37,9 Arsensäure, 39,4 Eisenoxyd und 43,8 Kalkerde erfordert; v. d. L. schmilzt er leicht, und giebt dabei die Reactionen auf Arsen und Eisen; in Salzsäure ist er vollständig auflöslich. — Findet sich auf Manganerz in Romanèche bei Mâcon.

128. Pharmakosiderit, *Haidinger*, oder Würfelierz.

Tesseral, und zwar tetraëdrisch semitesseral; die Krystalle zeigen gewöhnlich das Hexaëder $\infty O \infty$, mit $\frac{O}{2}$ oder mit ∞O , auch ein sehr hexaëderähnliches Trigona-

dodekaëder fast wie Fig. 47, S. 18; sie sind meist sehr klein und in Drusen versammelt. — Spaltb. $\infty\infty$, unvollk., wenig spröde; H. = 2,5; G. = 2,9...3; lauchgrün, pistazgrün bis honiggelb und braun; Strich hellgrün oder gelb; Diamant- bis Fettglanz; pellucid in geringen Graden. — Chem. Zus. lässt sich nach den Analysen von *Berzelius* als wasserhaltiges arsensaures Eisenoxyd betrachten, gemäss der Formel: $\text{Fe}^4\text{As}^3 + 15\text{H}$, oder $4\text{Fe}^{20}3,3\text{As}^{20}5 + 15\text{H}^{20}$, welche 17 Wasser, 43 Arsensäure und 40 Eisenoxyd erfordert; doch werden einige Procent Arsensäure durch Phosphorsäure ersetzt; im Kolben giebt er Wasser, wird roth und bläht sich dann ein wenig auf; auf Kohle schmilzt er unter starkem Arsengeruch zu einer stahlgrauen magnetischen Schlacke; löst sich leicht in Säuren; von Kalilauge wird er schnell röthlichbraun gefärbt und grösstentheils zersetzt. — Cornwall, am Graul bei Schwarzenberg, Kahl in der Wetterau, Eisenbach bei Neustadt im Schwarzwalde, auch im goldführenden Quarze von Victoria in Australien.

Anm. Das von *Levy* Beudantit genannte, rhomboëdrisch krystallisirte Mineral von Horhausen in Rheinpreussen ist nach seiner Selbständigkeit in Zweifel gestellt worden, indem *Damour* und *Des-Cloizeaux* dasselbe für Pharmakosiderit erklärten, *Percy* aber es für ein Gemeng von diesem Minerale mit Bleisulphat hielt. Nach *Dauber* sind jedoch die Krystalle des Beudantit von Horhausen, von Montabaur und von Cork in Irland wirklich rhomboëdrisch, mit R $91^{\circ} 48'$ und mit basischer Spaltbarkeit. *Rammelsberg* bestimmte ihr spec. G. = 4,295, und fand, dass sie wesentlich aus Eisenoxyd, Bleioxyd, Schwefelsäure, Phosphorsäure und Wasser, etwa in dem Verhältnisse von $4\text{Fe} + 2\text{Pb} + 3\text{S} + \text{P} + 9\text{H}$, bestehen. Endlich gab *F. Sandberger* eine vollständige Beschreibung des Mineralen nach seinen Krystallformen, von denen besonders die Comb. R.—R.0R, und andere Comb. mit vorwaltendem 5R genannt werden, nach seinen physischen Eigenschaften (H. = 3,5, G. = 4,0, olivengrün, Strich grünlichgelb, Glasglanz, durchsichtig bis undurchsichtig) und nach seinem chemischen Wesen, wie solches durch zwei Analysen von *Müller* erkannt wurde, welche zwar in qualitativer Hinsicht mit *Rammelsberg's* Analyse einigermaassen übereinstimmen, (obwohl die eine weit mehr Arsensäure als Phosphorsäure nachweist), in quantitativer Hinsicht aber von ihr, wie von einander selbst ziemlich abweichen.

129. Skorodit, *Breithaupt*.

Rhombisch, die etwas spitze Grundform (mit Polkk. $114^{\circ} 34'$ und $103^{\circ} 5'$, Mittelk. $110^{\circ} 58'$) erscheint meist vorherrschend in den Combinationen, mit $\infty\bar{P}\infty$ und $\infty P\infty$, auch wohl mit $0P$, $\infty\bar{P}2$ $120^{\circ} 10'$, $\frac{1}{2}P$ und $2\bar{P}\infty$ 48° ; nachstehende Figuren stellen einige der gewöhnlichsten Combinationen dar:

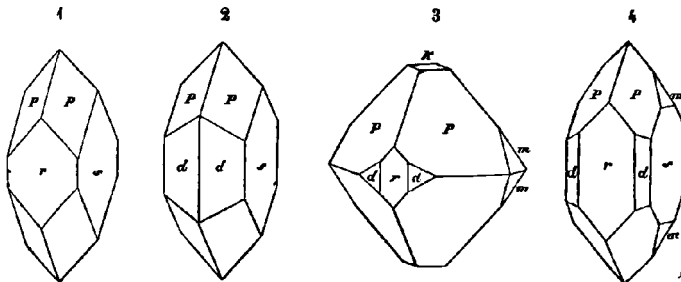


Fig. 1. $P.\infty\bar{P}\infty.\infty\bar{P}\infty$. $P:s = 128^{\circ} 28'$, $P:r = 122^{\circ} 43'$.

Fig. 2. $P.\infty\bar{P}\infty.\infty\bar{P}2$. $d:d = 120^{\circ} 10'$.

Fig. 3. $P.0P.\infty\bar{P}\infty.\infty\bar{P}2.2\bar{P}\infty$. $m:m = 132^{\circ} 0'$; bisweilen die Mittelkanten von P abgestumpft durch ∞P , dessen vordere Seitenkante $84^{\circ} 58'$ misst.

Fig. 4. Die Comb. Fig. 1 mit $\infty\bar{P}2$ und $2P\infty$.

Die Krystalle erscheinen pyramidal, oder kurz säulenförmig, klein, drüsen gruppirt; auch feinstängelige, faserige, erdige und dichte Aggregate. — Spaltb. matisch nach ∞P^2 unvollk.; wenig spröd; H. = 3,5...4; G. = 3,1...3,2; la berg-, seladongrün bis grünlichschwarz, auch indigblau, roth und braun; de scheinend; Glasglanz. Doppelbrechung positiv, die optischen Axen liegen im ma diagonalen Hauptschnitte, und ihre spitze Bisectrix fällt in die Hauptaxe. — Ch Zus. nach den Analysen von *Berzelius*, *Boussingault* und *Damour*: $FeAs + 4H$, $(Fe^{2O^3}.As^{2O^5} + 4H^{2O})$, mit 15,6 Wasser, 49,8 Arsensäure und 34,6 Eisenoxyd o alles Eisenoxydul, wie schon *Boussingault* annahm); im Kolben giebt er Wasser t wird gelblich; stärker erhitzt sublimirt er arsenige Säure; auf Kohle schmilzt er un Arsendämpfen zu grauer, metallisch glänzender, magnetischer Schlacke; in Salzsä leicht (in Salpetersäure nicht) auflöslich; die Sol. ist braun und giebt mit Goldsolu tion kein Präcipitat; Kalilauge zieht Arsensäure aus unter Abscheidung von Eisen oxyd. — Schwarzenberg in Sachsen, Lölling in Kärnten, Chanteloube bei Limoges Cornwall, Brasilien, Beresowsk, Nertschinsk.

130. **Symplesit**, *Breithaupt*.

Monoklinisch, ähnlich wie Gyps, nach Dimensionen unbekannt; zarte, fast kroskopische, säulenförmige Krystalle, auch büschelförmig gruppirt, und kleine det Parteien. Spaltbar, monotom sehr vollk.; ziemlich mild; H. = 2,5; G. = 2,957; bis indigblau bis seladongrün; Perlmutterglanz auf Spaltungsf., durchsichtig bis durch scheinend. — Dürfte nach *Plattner* wesentlich arsensaures Eisenoxydul und Oxyd 25 Proc. Wasser sein. Giebt im Kolben erst Wasser und wird braun, dann arsenic Säure und wird schwarz und magnetisch; nur in der Spitze der blauen Flamme et schmelzbar, wobei die äussere Flamme hellblau gefärbt wird; auf Kohle unter Ent wicklung von Arsendämpfen einen schwarzen magnetischen Rückstand lassend; löslich in Salzsäure, die verdünnte Sol. reagirt sowohl auf Eisenoxyd als auf Eisen oxydul. — Lobenstein im Fürstenthume Reuss, Lölling in Kärnten.

131. **Annabergit**, *Miller* (Nickelblüthe, Nickelocker).

Mikrokrystallinisch, kurz haarförmige Krystalle, welche nach *Breithaupt* oder dem Mikroskope den Habitus der Krystalle des Erythrins zeigen, und flockige Efflu rescenzen, auch derb und eingesprengt, von erdiger Textur; ziemlich mild; H = 2...2,5; G. = 3...3,4; apfelgrün bis grünlichweiss, schimmernd bis matt, im Strich glänzender. — Chem. Zus. nach *Kersten* ganz analog mit jener des Vivianites des Erythrins, nämlich $Ni^3As + 8H$, oder $3NiO.As^{2O^5} + 8H^{2O}$, mit 24,2 Wasser 38,6 Arsensäure und 37,2 Nickeloxydul, womit auch die älteren Analysen von *Le thier* und *Stromeyer* völlig übereinstimmen; giebt im Kolben Wasser, auf Kohle Arsen dampf und die Reactionen auf Nickel; schmilzt im Red.-F. zu einer schwärzlichgra Kugel; in Säuren leicht auflöslich. — Neueres Zersetzungsproduct nickelhaltiger Kiese; Annaberg und Schneeberg, Saalfeld, Riechelsdorf, Allemont, Sierra Cabrera

Gebrauch. Mit anderen Kobalt- und Nickelerzen zur Darstellung der Nickelspeise des Nickelmetalls.

Anm. *Ferber* beschrieb eine etwas deutlicher krystallisirte Varietät von east Braunspathgänge der Sierra Cabrera in Spanien, welche jedoch nur 20 Proc. Nickel oxydul, und dafür über 9 Proc. Magnesia und 4 Proc. Kobaltoxydul enthält.

132. **Erythrin**, *Beudant*, oder Kobaltblüthe.

Monoklinisch, isomorph mit Vivianit; gewöhnlichste und einfachste Combina $\infty P_{\infty} \cdot \infty P_{\infty} \cdot P_{\infty}$, oder breite rechteckige Säule mit schief angesetzter Endflä welche gegen die schmälere Seitenfläche unter $55^{\circ} 9'$ geneigt ist; auch ein paar tical Prisma, wahrscheinlich $\infty P^{\frac{3}{2}}$ und $\infty P^{\frac{1}{2}}$, sowie die Hemipyramide $P(1^{\circ} 24')$ sind nicht selten zu beobachten; die Krystalle klein, meist nadel- und haarförmig

büschel- und bündelartig, auch sternförmig gruppirt. Pseudomorphosen nach Speiskobalt. — Spalth. klinodiagonal, sehr vollk.; fast mild, in dünnen Blättchen sogar etwas biegsam; H. = 2,5; G. = 2,9...3,0; kermesin- bis pfirsichblüthroth (zuweilen schmutzgrün in Folge einer Zersetzung), Strich blassroth; auf Spaltungsflächen perlmutterglänzend, durchscheinend. Die optischen Axen und deren Bisectrix liegen eben so, wie im Vivianit. — Chem. Zus. nach *Bucholz*, *Kersten* und *Lindacker*: $\text{Co}^3\text{As} + 8\text{H}$, oder $3\text{CoO} \cdot \text{As}^2\text{O}^5 + 8\text{H}^2\text{O}$, mit 24 Wasser, 38,2 Arsensäure und 37,8 Kobaltoxydul, von welchem jedoch einige Procente durch Eisenoxydul oder Kalkerde, auch wohl durch Nickeloxydul vertreten sind. Im Kolben giebt er Wasser und wird blau, oder (bei Eisengehalt) grün und braun; auf Kohle im Red.-F. schmilzt er unter Arsendämpfen zu grauer Kugel von Arsenkobalt; Borax färbt er blau; in Säuren leicht auflöslich zu rother Solution; concentrirte Salzsäure giebt jedoch eine blaue Solution, welche erst durch Wasserzusatz roth wird; mit Kalilauge digerirt wird er schwarz, während sich die Lauge blau färbt. — Zersetzungsproduct kobalthaltiger Kiese, besonders des Speiskobaltes; Schneeberg, Saalfeld, Riechelsdorf, Allemont.

Anm. Der Kobaltbeschlag, pfirsichblüth- bis rosenroth, erdig, kleinkugelig und nierförmig, ist nach *Kersten* ein Gemeng von Erythrin und arseniger Säure, welche letztere durch heisses Wasser ausgezogen wird.

Gebrauch. Der Erythrin und der Kobaltbeschlag werden da, wo sie in grösserer Menge mit anderen Kobalterzen vorkommen, wie diese in den Blaufarbenwerken mit benutzt.

Der Köttigit von der Grube Daniel bei Schneeberg ist eine dem Erythrin ganz analoge Verbindung, in welcher jedoch das Kobaltoxydul fast gänzlich durch Zinkoxyd ersetzt wird; er bildet dünne, pfirsichblüthrothe bis weisse Ueberzüge von blätteriger faseriger Zusammensetzung, deren Individuen in ihrer Form und Spaltbarkeit mit denen des Erythrin übereinstimmen. Die chem. Zus. wurde von *Köttig*, dem Entdecker des Mineral, zu $\text{Zn}^2\text{As} + 8\text{H}$ bestimmt, wobei etwas Zn durch Co ersetzt wird.

133. Roselith, Levy.

Dieses von *Levy* zuerst bestimmte Mineral erscheint nach *Haidinger* in kleinen monoklinischen Zwillingkrystallen von monotomer Spaltbarkeit, und dunkel rosenrother Farbe; nach *Children* soll es aus arseniger Säure, Kobaltoxydul, Kalkerde und Wasser bestehen; ist als grosse Seltenheit zu Schneeberg in Sachsen vorgekommen.

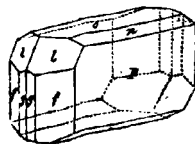
134. Haidingerit, Turner.

Rhombisch, $\infty\text{P } 100^\circ$, $\frac{1}{2}\text{P}\infty 127^\circ$, $\frac{1}{2}\text{P}\infty 147^\circ$, auch $\infty\text{P}\infty$ und $\infty\text{P}\infty$ sind die vorwaltenden Formen; bestehende Figur stellt die Comb. $\infty\text{P} \cdot \infty\text{P}\infty \cdot \text{P}\infty$ dar; Krystalle kurz säulenförmig, klein und meist zu drusigen Krusten verbunden. — Spalth. brachydiagonal sehr vollk.; mild, in dünnen Blättchen biegsam; H. = 2...2,5; G. = 2,8...2,9; farblos, weiss, durchsichtig und durchscheinend. — Chem. Zus. nach *Turner*: $\text{Ca}^2\text{As} + 3\text{H}$, oder $2\text{CaO} \cdot \text{As}^2\text{O}^5 + 3\text{H}^2\text{O}$, mit 14 Wasser, 58 Arsensäure und 28 Kalk; giebt im Kolben Wasser, schmilzt in der Zange im Ox.-F. zu einem weissen Email und färbt die Flamme hellblau, auf Kohle unter Arsendämpfen zu einem halbdurchscheinenden Korn; löst sich in Säuren leicht auf. — Mit Pharmakolith wahrscheinlich zu Joachimsthal; sehr selten.



135. Pharmakolith, Hausmann.

Monoklinisch, $C = 65^\circ 4'$, $\infty\text{P} (f) 117^\circ 24'$, $-\text{P} (l) 139^\circ 17'$, $\frac{1}{2}\text{P} (n) 144^\circ 8'$, und $\infty\text{P}3 (g) 157^\circ 5'$ nach *Haidinger*, welchem man die Kenntniss dieser Krystallformen verdankt; die bestehende Figur stellt eine Combination dieser Formen zugleich mit den beiden vorwaltenden Formen $\frac{1}{2}\text{P}\infty (o) 83^\circ 14'$ und $\infty\text{P}\infty (P)$ dar; die Krystalle nach der Klinodiagonale säulenförmig verlängert, klein und sehr selten, meist nur kurz nadel- und haarförmig, zu kleinen traubigen, nierförmigen Gruppen und Krusten von radialfaseriger



ger Textur verbunden. — Spaltb. klinodiagonal sehr vollk., mild, in dünnen Blättchen biegsam; H. = 2...2,5; G. = 2,730; farblos, weiss, auf $\infty P\infty$ perlmutterglänzend die faserigen Aggregate seidenglänzend; durchscheinend. — Chem. Zus. nach *Kamelsberg*: $Ca_2As_2 + 6H$, oder $2CaO.As_2O_5 + 6H_2O$, mit 24 Wasser, 51 Arsensäure und 25 Kalk, womit auch ältere Analysen übereinstimmen; die chem. Reactionen sind dieselben wie bei dem Haidingerit. — Andreasberg, Joachimsthal, Glücksbrunn, Witten, Riechelsdorf, Markirchen.

Anm. Das von *Stromeyer* als Pikropharmakolith bestimmte Mineral ist seinen Eigenschaften dem Pharmakolith äusserst ähnlich; Krystallform unbekannt, kleine kugelige und traubige Aggregate von radialblättriger Textur; schwach perlmutterglänzend, weiss, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach *Stromeyer*: $Ca_2As_2 + 6H$ mit 24 Wasser, 47 Arsensäure und 29 Kalk, von welchem letzteren jedoch einige Procent durch Magnesia ersetzt werden. Die Selbständigkeit dieser Species ist wohl noch zweifelhaft; vielleicht ist sie nur ein magnesiahaltiger Pharmakolith. — Riechelsdorf

d. Vanadinate.

136. Volborthit, Hess.

Hexagonal, Comb. $0P.\infty P$; die Krystalle tafelförmig, klein und sehr klein, einzeln und zu kugeligen und rasenförmigen Aggregaten oder zu schluppigen Partien verbunden; meist als erdiger Anflug; H. = 3; G. = 3,49...3,55; olivengrün, grasgrün bis zeisigrün und gelb; Strich fast gelb. — Chem. Zus. nach den Analysen *Credner*: $R_4V + H$, oder $4RO.VO_3 + H_2O$, mit fast 5 Proc. Wasser und 37 Vanäsäure, während R hauptsächlich Kupferoxyd und 12 bis 17 Proc. Kalkerde bedeckt. Im Kolben giebt er etwas Wasser und wird schwarz; auf Kohle schmilzt er leicht, erstarrt bei stärkerer Hitze zu einer graphitähnlichen Schlacke, welche Kupfer enthält; mit Soda liefert er sogleich Kupfer; mit Phosphorsalz im Ox.-F. licht, Red.-F. tief grün, welche Farbe selbst nach einem Zusatze von Zinn verbleibt; unlöslich in Salpetersäure; aus der sauren Sol. wird durch Eisen das Kupfer metallisch gefällt, wobei sich die Sol. licht smalteblau färbt, was auch durch einen Zusatz von Zucker erfolgt. — Syssersk und Nischne-Tagilsk in Russland, Friedrichrode am Tinger Walde. Nach *Planer* ist der Volborthit ziemlich häufig in der Permischen Formation Russlands; bisweilen färbt er den Sandstein gelbgrün, öfter bildet er einen Anflug auf Klüften, in versteinerten Holzstämmen u. s. w.

Anm. Die erwähnten Analysen von *Credner* beziehen sich nur auf die Varietät von Friedrichrode, welche bis 17 Proc. Kalkerde enthält, und daher Kalkvolborthit genannt worden ist.

e. Sulphate.

137. Johannit, Haidinger (Uranvitriol).

Monoklinisch, $\infty P = 69^\circ$, $C = 85^\circ 40'$; die Krystalle haben grosse Aehnlichkeit mit jenen des Trona, sind aber sehr klein und in nierförmige Aggregate versammelt. Spaltb. prismatisch nach ∞P ; H. = 2...2,5; G. = 3,49; lebhaft grasgrün, Strich lichter. — Nach *John's* Untersuchung wasserhaltiges schwefelsaures Uranoxydul; nach *Haidinger* hält er auch etwas Kupferoxyd; in Wasser schwer löslich; giebt im K. kein Wasser, wird braun und verhält sich zu Borax und Phosphorsalz wie Uranoxyd. — Sehr selten; Joachimsthal und Johannegeorgenstadt.

138. Linarit oder Bleilasur, Breithaupt.

Monoklinisch, $C = 77^\circ 27'$, $\infty P 64^\circ 36'$ und $118^\circ 24'$, $2P\infty 52^\circ 38'$ nach *Hessenberg*, mit dessen Messungen die späteren von *v. Kokscharow* bis auf wenige IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

Minuten übereinstimmen; die Krystalle meist breit säulenförmig in der Richtung der Orthodiagonale, vorwaltend von OP , $\infty P\infty$ und dem genannten so wie von anderen Hemidomen gebildet, und seitwärts durch ∞P und $\infty P\infty$ begrenzt; Zwillingkrystalle nach $\infty P\infty$. — Spalth. orthodiagonal, sehr vollkommen und basisch, minder vollk.; Bruch muschelrig; H. = 2,5...3; G. = 5,3...5,45; farbig, rein lasurblau, Strich blassblau; Diamantglanz, durchscheinend. — Der Linarit ist, zufolge den Analysen von *Brooke* und *Thomson*, eine Verbindung von Bleisulphat mit Kupferoxydhydrat, nach der Formel: $PbS + CuH$, oder $PbO.SO^3 + CuO.H^2O$, mit 4,5 Wasser und 20 Kupferoxyd. Im Kolben giebt er etwas Wasser und entfärbt sich; auf Kohle im Red.-F. reducirt er sich zu einem Metallkorne, welches weiter erhitzt einen Beschlag von Bleioxyd liefert; mit Soda erfolgt gleichfalls eine Reduction unter Bildung von Schwefelnatrium. — Linares in Spanien und Leadhills in Schottland, Caldbeck und Keswick in Cumberland, auch Rezbanya, Nassau an der Lahn, Nertschinsk in Sibirien. Bei der Zersetzung zerfällt er nach *Peters* in Cerussit und Malachit.

139. Lettsomit, *Percy*, oder Kupfersammeterz, *Werner*.

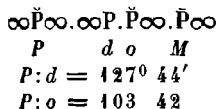
Mikrokrystallinisch; kurz haarförmige Individuen, welche zu feinen sammetüblichen Drusen und Ueberzügen vereinigt sind; schön smalteblau; übrige Eigenschaften unbekannt. Die schon früher von *Brooke* ausgesprochene Ansicht, dass dieses Mineral nicht als eine feinfaserige Varietät der Kupferlasur zu betrachten sei, ist durch die Analyse von *Percy* bestätigt worden, welcher in ihm ein wasserhaltiges Sulphat und Aluminat von Kupferoxyd etwa nach der Formel: $2Cu^2S + Cu^2Al + 4H$ erkannte. — Alt-Moldowa im Banate.

140. Königit, *Levy* (Königin).

Rhombisch, $\infty P 105^0$; die Krystalle sind kurz säulenförmig, und stellen die Comb. $\infty P.O.P.\infty P\infty.mP\infty$ dar, wo m eine grosse Zahl; Spaltb. basisch vollk. H. = 2; farbig, smaragd- bis schwärzlichgrün; glasglänzend und durchscheinend. Besteht nach *Wollaston* aus Kupferoxyd und Schwefelsäure (wohl mit Wasser) und dürfte vielleicht nur eine Varietät des Brochantites sein. — Wërchoturigebirge in Sibirien.

141. Brochantit, *Heuland* (und Krisuvigit).

Rhombisch, $\infty P 104^0 32'$, $\check{P}\infty 152^0 37'$ nach *v. Kokscharow*; Combination: $\infty P.\infty P\infty.\check{P}\infty$ nebst einigen anderen Formen, kurz säulenförmig, vertical gestreift; auch nierförmig von feinstängeliger Zusammensetzung. — Spaltb. brachydiagonal



vollk.; H. = 3,5...4; G. = 3,78...3,9; smaragd- bis schwärzlichgrün, Strich hellgrün; Glasglanz; durchsichtig bis durchscheinend. — Der Brochantit scheint nach den Analysen von *Magnus*, *Forchhammer*, *Risse* und *Pisani* wesentlich $CuS + 3CuH$, oder auch $CuO.SO^3 + 3(CuO.H^2O)$, mit 12 Wasser und 70 Kupferoxyd zu sein; doch war den von *Magnus* analysirten Varietäten 3 bis 8 Proc. Zinnoxid beigemischt; *Field* fand kaum 67 Kupferoxyd und fast 16,5 Wasser, was mit einer früheren Analyse von *Berthier* so ziemlich übereinstimmt, während *v. Kobell's* neuere Analyse ein von der obigen Formel nur wenig abweichendes Resultat ergab. Im Kolben giebt er Wasser und wird schwarzbraun, mit Kohlenpulver gemengt schwefelige Säure, auf Kohle schmilzt er und hinterlässt endlich ein Kupferkorn; in Säuren und in Ammoniak ist er auflöslich. — Am Ural bei Gumeschewsk und Nischne-Tagilsk, Cornwall, Rezbanya, Nassau an der Lahn, Krisuvig in Island, Chile.

Anm. 1. Mit dem Brochantit stimmt nämlich in chemischer Hinsicht ein grünes Mineral von Krisuvig in Island gänzlich überein, welches *Forchhammer* nach seinem Fundorte Krisuvigit genannt hat.

Anm. 2. Langit nannte *Maskelyne* ein in Cornwall vorkommendes Mineral. Dasselbe bildet krystallinische Krusten auf Schiefer; die sehr kleinen Krystalle stellen

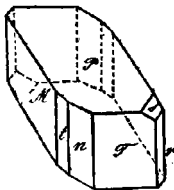
die langgestreckt tafelförmige oder breit säulenförmige Combination $0P.\infty P\infty.P\infty$ dar, in welcher $\infty P = 123^\circ 44'$ und $0P : P\infty = 128^\circ 44'$; sie sind meist zu Zwillingen oder zu sternförmigen Drillingen verwachsen. — Spaltb. basisch und brachydiagonal; H. = 2,5; G. = 3,48...3,50; grünlichblau, auf $0P$ stark glänzend; die optischen Axen liegen im brachydiagonalen Hauptschnitte. — Chem. Zus. nach *Maskelyne*: $Cu^4S + 5H$, oder $4CuO.SO^3 + 5H^2O$, mit 18,46 Wasser, 16,41 Schwefelsäure und 65,13 Kupferoxyd; in Wasser unlöslich, dagegen leicht löslich in Säuren und in Ammoniak.

Das von *Pisani* unter dem Namen *Langit* beschriebene und analysirte Mineral aus Cornwall stimmt in vielen seiner Eigenschaften und in seinem Vorkommen so ganz mit *Maskelyne's* *Langit* überein, dass wohl beide zu vereinigen wären, wenn nicht *Pisani* eine grössere Härte und ein kleineres spec. Gewicht, sowie ein etwas abweichendes Verhältniss der Bestandtheile gefunden hätte, welches der Formel $Cu^4S + 4H$ entsprechen würde. Dieselbe Formel fand *Maskelyne* für ein anderes, den *Langit* begleitendes, mikrokristallinisches Mineral, welchem er den Namen *Waringtonit* gab.

Anm. 3. Dass das von *Pisani* analysirte und unter dem Namen *Devillin* aufgeführte Mineral nur ein lagenweises Aggregat von *Langit* und feinschuppigem Gyps sei, diess ist nach den Untersuchungen von *Tschermak* wohl nicht zu bezweifeln.

142. **Kupfervitriol, oder Chalkanthit, Glocker.**

Triklinisch, die Krystallformen sehr unsymmetrisch und ziemlich mannichfaltig gebildet, doch liegt den meisten die Combination $\infty'P.\infty P'.P'$ (*M, T* und *P*) zu Grunde, zu welcher noch besonders häufig $0P$, $\infty P\infty$ (*n*) und $\infty P\infty$ (*r*) treten; die beiden letzten Flächen sind zu einander $79^\circ 19'$ oder $100^\circ 41'$ geneigt. Eine nicht seltene Combination ist die nachfolgend abgebildete:



$$P'.\infty P'.\infty P'.\infty P\infty.\infty P\infty.\infty P\infty$$

<i>P</i>	<i>T</i>	<i>M</i>	<i>n</i>	<i>r</i>	<i>l</i>	<i>s</i>
<i>M</i> : <i>T</i> = 123° 40'			<i>P</i> : <i>r</i> = 103° 27'			
<i>M</i> : <i>r</i> = 126 40			<i>P</i> : <i>n</i> = 120 50			
<i>T</i> : <i>r</i> = 110 10			<i>P</i> : <i>T</i> = 127 40			

Die in der Natur vorkommenden, gewöhnlich durch Eisenvitriol verunreinigten Varietäten erscheinen selten deutlich krystallisirt, sondern in stalaktitischen, nierförmigen u. a. Aggregaten, sowie als Ueberzug und Beschlag. — Spaltb. sehr unvollkommen nach $\infty P'$ und ∞P ; Bruch muschelrig; H. = 2,5; G. = 2,2...2,3; farbig berlinerblau bis himmelblau; durchscheinend; Geschmack höchst widerlich. — Das Kupfervitriol ist $CuS + 5H$, oder $CuO.SO^3 + 5H^2O$, mit 36 Wasser und 32 Kupferoxyd im Wasser leicht auflöslich, aus der Solution wird das Kupfer durch Eisen metallisch gefällt; v. d. L. im Kolben für sich schwillt er bedeutend auf, giebt Wasser und erweicht sich, mit Kohlenpulver gemengt entwickelt er aber viel schweflige Säure; auf Kohle lässt sich, zumal mit Soda, das Kupfer leicht metallisch darstellen. — Goslar, Schönnitz, Orawitzka u. a. O., überall als secundäres Erzeugniss.

Gebrauch. In der Färberei und Druckerei, zur Bereitung mehrerer Malerfarben und in pathetischer Tinte, zur Verkupferung des Eisens, bei der Papierfabrikation.

143. **Zinkvitriol, oder Goslarit, Haidinger.**

Rhombisch, isomorph mit Bittersalz, gewöhnliche Comb. $\infty P.\infty P\infty.P$, $\infty P = 90^\circ 42'$, Krystalle säulenförmig verlängert; die natürlichen Varietäten körnige Aggregate von stalaktitischen, nierförmigen, krustenförmigen Gestalten. Spaltb. brachydiagonal, vollkommen; H. = 2...2,5; G. = 2...2,4; farblos, graulich weiss, schmeckt widerlich, zerrennend. — Ist im reinen Zustande $ZnS + 4H$

oder $\text{ZnO} \cdot 8\text{H}_2\text{O} + 7\text{H}_2\text{O}$, mit 44 Wasser und 28 Zinkoxyd; sehr leicht auflöslich in Wasser, giebt im Kolben Wasser und, mit Kohlenpulver geglüht, schweflige Säure; mit Soda auf Kohle giebt er im Red.-F. starken Beschlag von Zinkoxyd, (welches sich durch Kobaltsolution grün färbt) sowie Schwefelnatrium. — Als secundäres Erzeugniss, Goslar, Schemnitz, Fahlun.

Gebrauch. Der künstlich dargestellte Zinkvitriol (oder weisse Vitriol) wird als Arzneimittel, in der Färberei und Druckerei und bei der Darstellung gewisser Lackfarben und Firnisse gebraucht.

Anm. Fauserit nannte *Breithaupt* einen Manganvitriol, welcher sich in den Bergwerken von Herrngrund in Ungarn bildet. Derselbe krystallisirt rhombisch; $\infty P = 91^\circ 18'$, dazu mehrere andere Prismen, $\infty P\infty$ und die Pyramide P; die ziemlich grossen Krystalle gehen durch Abrundung und Gruppierung in stalaktitische Formen über. — Spaltb. brachydiagonal; H. = 2...2,5; G. = 4,888; röthlich- und gelblichweiss, bisweilen wasserhell, meist nur durchscheinend. — Chem. Zus. nach *Molndr*: 42,66 Wasser, 34,49 Schwefelsäure, 19,64 Manganoxydul und 5,15 Magnesia; auflöslich in Wasser. Dieses Mineral wurde früher für Bittersalz oder auch für Zinkvitriol gehalten, und manche Exemplare sind nach *Tschermak* wirklich nichts Anderes als Bittersalz.

144. Kobaltvitriol, oder Bieberit, *Haidinger*.

Krystallformen monoklinisch, ähnlich denen des Eisenvitriols (oder auch der sechsfach gewässerten schwefelsauren Magnesia), gewöhnlich nur stalaktitisch oder als flockige Efflorescenz. — Bloss rosenroth; Geschmack zusammenziehend. — Die künstlichen Krystalle sind schwefelsaures Kobaltoxydul: CoS , mit 7 Atom Wasser; allein der natürliche Kobaltvitriol von Bieber enthält nach *Winkelblech* fast 4 Procent Magnesia. — Bieber bei Hanau.

Anm. Nickelvitriol, schon früher am Huronsee gefunden, ist auch nach *Fulda* neuerlich bei Riechelsdorf vorgekommen, theils derb von muscheligem Bruche, theils faserig und haarförmig; H. = 2; G. = 2,004; smaragdgrün, die haarförmigen Individuen fast farblos; glasglänzend. — Chem. Zus. nach zwei Analysen von *Fulda* und *Körner*: $\text{NiS} + 7\text{H}$, mit 44,8 Wasser, 28,5 Schwefelsäure und 26,7 Nickeloxydul. Im Sonnenlichte oder bei 30 bis 40° C. verwittert er und verliert 1 At. Wasser; sehr leicht auflöslich in Wasser; im Kolben giebt er viel Wasser, bläht sich auf, wird gelb und undurchsichtig.

145. Eisenvitriol, oder Melanterit, *Beudant*.

Monoklinisch, $C = 75^\circ 45'$ nach *Senff*; die gewöhnlichste Comb. ist $\infty P \cdot 0P$ und legt allen übrigen zu Grunde, daher die Krystalle kurz säulenförmig oder dick tafelförmig erscheinen; $\infty P (f) = 82^\circ 22'$, $-P (P) = 101^\circ 34'$, $P\infty (o) = 67^\circ 30'$.

Einige der gewöhnlichen Combinationen sind:

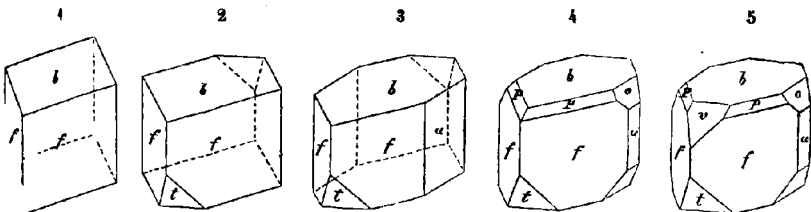


Fig. 1. $\infty P \cdot 0P$; $f : f = 82^\circ 22'$, $b : f = 99^\circ 20'$ und $80^\circ 40'$; diese Krystalle erscheinen fast wie Rhomboëder, weshalb *Hauy* die ganze Krystallreihe für rhomboëdrisch hielt.

Fig. 2. $\infty P \cdot 0P \cdot P\infty$; von *Hauy* als die Comb. R.0R gedeutet.

Fig. 3. Die Combination Fig. 2 mit $\infty P\infty$.

Fig. 4. Die Comb. Fig. 2 mit $-P$, $P\infty$ und $\infty P\infty$; $b:a = 123^\circ 45'$.

Fig. 5. Die Comb. Fig. 4 mit $-P\infty$; $v:b = 137^\circ 36'$.

Die in der Natur vork. Var. selten deutlich krystallisirt, meist stalaktitisch, traubig, nierförmig, als Kruste und Beschlag; Pseudomorphosen nach Pyrit. — Spaltb. basisch vollk., prismatisch nach ∞P , weniger deutlich; $H. = 2$; $G. = 4,8...1,9$ farbig, lauch- und berggrün, an der Oberfläche oft gelb beschlagen; pellucid in hohen und mittleren Graden; die optischen Axen liegen im klinodiagonalen Hauptschnitte, ihre spitze Bisectrix ist gleichsinnig geneigt wie die Klinodiagonale, und bildet mit selbiger den Winkel von $44^\circ 45'$; Geschmack süßlichherbe. — Chem. Zus.: $\text{FeS} + 7\text{H}$ oder $\text{FeO.SO}^3 + 7\text{H}^2\text{O}$, mit $4\frac{1}{2}$ Wasser und 26 Eisenoxydul; in Wasser leicht auflöslich; v. d. L. im Kolben schmilzt der Eisenvitriol in seinem Krystallwasser, welches dann entweicht und weisses entwässertes Salz zurücklässt; auf Kohle giebt er ein Ox.-F. Eisenoxyd. — Als neueres Erzeugniß durch Zersetzung von Eisenkiesen gebildet; Goslar, Bodenmais, Fahlun, Graul bei Schwarzenberg, Potschappel bei Drese

Gebrauch. Der Eisenvitriol (oder grüne Vitriol) findet eine Anwendung in der Farbe und Druckerei, zur Bereitung der schwarzen Tinte, des Berlinerblaus, zur Darstellung des Vitriolöls, bei Bereitung des Goldpurpurs und anderer Präparate.

Anm. 1. Pisanit nannte *Kenngott* zu Ehren *Pisani's* einen sehr kupferreichen Eisenvitriol, welcher aus einem Kupferbergwerke der Türkei stammt. Derselbe fand sich in krystallinischem Aggregaten, an deren kleinen Krystallen *Des-Cloizeaux* den Isomorphismus mit dem Eisenvitriole und ziemlich complicirte Combinationen mit vorwaltendem $\infty P.OP$ erkannte; $\infty P = 83^\circ 33'$, $OP:\infty P = 100^\circ 40'$, $C = 74^\circ 38'$. Die Farbe ist die des Kupfervitriols, und die Analyse von *Pisani* ergab in 100 Theil. 43,56 Wasser, 29,90 Schwefelsäure, 10,98 Eisenoxydul und 15,56 Kupferoxyd.

Anm. 2. *Volger* hat an einer Stufe von der Windgälle neben dem gewöhnlichen Eisenvitriole auch schöne Krystalle derselben Substanz in der Form des Bittersalzes gefunden; er schlägt den Namen *Tauriscit* für diesen neuen Körper vor, welcher einen Dimorphismus der Substanz Eisenvitriol beweist.

146. Voltait, Scacchi.

Tesseral, O und ∞O , auch $\infty O\infty$; kleine, oft undeutliche Krystalle, die sich bald zersetzen; Spaltb. nicht wahrnehmbar; $H. = 3$, $G. = 2,79$; dunkelgrün und schwarz, Strich grünlichgrau; fettglänzend; ist nach den Analysen von *Abich* und *Tschermak* wesentlich ein schwefelsaures Doppelsalz von Eisenoxyd und Eisenoxyd mit 16 Procent Wasser, etwa nach der Formel: $3\text{FeS} + 2\text{FeS} + 12\text{H}$, doch hält er auch 4 bis 5 Proc. Kali und 2 bis 5 Proc. Alumina; er löst sich in Wasser schwer auf und würde sich gewissermaassen als ein Eisenoxyd-Alaun betrachten lassen, wenn er nicht, seiner Krystallform ungeachtet, in seiner chem. Zus. wesentlich von allen Alaunen abweiche. — Er findet sich in der Solfatara bei Neapel, auch im Rammelsberge bei Goslar, und bei Kremnitz.

147. Coquimbit, Breithaupt.

Hexagonal, P 58° ; die Krystalle dick tafelförmige oder kurz säulenförmige Combinationen von OP mit ∞P und P ; gewöhnlich klein- und feinkörnige Aggregate. Spaltb. prismatisch nach ∞P , unvollkommen; $H. = 2...2,5$; $G. = 2...2,4$; farblos, weiss, blaulich, licht violett und grünlich; Geschmack vitriolisch. — Nach *H. Rose* ist dieses Salz wesentlich dreifach schwefelsaures Eisenoxyd mit 42,72 Schwefelsäure, 28,48 Eisenoxyd und 28,80 Wasser, oder $\text{FeS}^3 + 9\text{H} = \text{Fe}^2\text{O}^3.3\text{SO}^3 + 9\text{H}^2\text{O}$; v. d. L. im Kolben giebt er erst Wasser, dann schweflige Säure, der Rückstand verhält sich wie Eisenoxyd; auflöslich in kaltem Wasser, aus der erhitzten Sol. präcipitirt Eisenoxyd. — In einem granitähnlichen Gesteine bei Copiapo in der Provinz Coquimbó in Chile. — LILLIAD - Université Lille 1

Anm. Unter dem Namen *Misy* hat *Hausmann* schon lange ein mikrokrystallinisches, in feinschuppigen lockeren Aggregaten vorkommendes, schwefel- bis citrongelbes, im Wasser unauflösliches Eisenoxydsulphat aus dem Rammelsberge bei Goslar aufgeführt, dessen chem. Zus. nach *Borcher*, *Ahrend* und *Ulrich* wesentlich mit jener des *Coquimbites* übereinstimmt. Es ist auflöslich in Salzsäure, und wird von Wasser, unter Abscheidung eines rothgelben Pulvers, zersetzt. Andere, mit demselben Namen belegte und sehr ähnliche Körper sind nach den Analysen von *Dumenil* und *List* etwas anders zusammengesetzt, und nähern sich mehr dem *Copiapite*.

148. Botryogen, *Haidinger*.

Monoklinisch, $C = 62^{\circ} 26'$, $\infty P 119^{\circ} 56'$, $P 125^{\circ} 22'$, $\frac{2}{3} P \infty 144^{\circ} 0'$; die gewöhnlichste Comb. ist $\infty P. \infty P 2.0 P. \frac{2}{3} P \infty$, und erscheinen die kleinen Krystalle immer sehr kurz säulenförmig; häufiger sind kleintraubige und nierförmige Aggregate feinstängeligster Individuen. — Spaltb. prismatisch nach ∞P ; mild; $H. = 2 \dots 2,5$; $G. = 2 \dots 2,1$; hyacinthroth, pomeranzgelb und gelblichbraun; Strich ockergelb; Geschmack schwach vitriolisch. — Der Botryogen scheint wesentlich eine Verbindung von schwefelsaurem Eisenoxyd und Eisenoxydul mit schwefelsaurer Magnesia und 30 Proc. Wasser zu sein; indessen betrachtet *Berzelius* den (bis fast 27 Proc. betragenden) Gehalt an schwefelsaurer Magnesia (und Calcia) als unwesentlich (?) und bringt für das Mineral die Formel $\text{Fe}^3\text{S}^2 + 3\text{Fe}^2\text{S} + 36\text{H}$ in Vorschlag. In Wasser theilweis auflöslich; v. d. L. bläht er sich auf, giebt im Kolben Wasser, beim Glühen schweflige Säure und verhält sich dann wie Eisenoxyd. — Mit Bittersalz zu Fahlun.

Anm. Römerit nannte *Grailich* ein im Rammelsberge bei Goslar vorkommendes Salz von monoklinischer Krystallform und röthlichgelber Farbe, $G. = 2,15 \dots 2,18$, welches in kaltem Wasser eine rothe, oder, bei starker Verdünnung, eine grünliche Solution giebt, und gemäss den Analysen von *Tschermak* nach der Formel $\text{RS} + \text{FeS}^3 + 12\text{H}$ zusammengesetzt ist, in welcher R grossentheils Eisenoxydul, kleinentheils Zinkoxyd bedeutet; der Wassergehalt beträgt 28 Procent.

149. Copiapit, *Haidinger* (blättriges bas. schwefels. Eisenoxyd).

Krystallisirt in sechsseitigen Tafeln, von denen es noch nicht ausgemacht ist, ob sie hexagonal sind; auch körnige Aggregate. — Spaltb. basisch vollk.; $H. = 1,5$, $G. = 2,14$; Perlmutterglanz, gelb, durchscheinend. Scheint nach *H. Rose's* Analyse wesentlich schwefelsaures Eisenoxyd mit 24 Wasser und 42 Schwefelsäure zu sein, nach der Formel $\text{Fe}^2\text{S}^5 + 13\text{H}$, enthält jedoch auch 2 bis 3 Proc. Magnesia, welche *Rammelsberg* als Bittersalz in Abzug bringt. — Findet sich zu Copiapo in Chile.

Anm. 1. Mit dem Copiapit findet sich in krustenartigen Ueberzügen von radialfaseriger Zusammensetzung ein anderes, gelblichweisses bis schmutzig gelbgrünes schwefelsaures Eisenoxydsalz vom $G. = 1,84$, welches strahliges schwefelsaures Eisenoxyd genannt worden ist, und nach den Analysen von *H. Rose* und *Lawrence Smith* die Zus. $\text{FeS}^2 + 10\text{H}$, oder $\text{Fe}^2\text{O}^3.2\text{SO}^3 + 10\text{H}^2\text{O}$, mit 36 Wasser und 32 Schwefelsäure haben dürfte; es wird von kaltem Wasser theilweis aufgelöst, mit Unterlassung eines basischeren unauflöslichen Salzes.

Anm. 2. Fibroferrit, ein ebenfalls aus Chile stammendes feinfaseriges, gelbes Eisenoxydsulphat, ist früher von *Prideaux* und später von *Pield* untersucht worden: nach der Analyse des Letzteren besteht es aus 36 Wasser, 32 Schwefelsäure und 1 Eisenoxyd, so dass es mit dem vorhergehenden identisch zu sein scheint; es löst sich in heissem Wasser theilweise auf, schwillt in Salzsäure auf, färbt sich dunkel gelblichbroth, und löst sich zuletzt fast vollständig auf. Nach *Pisani* findet sich ein ganz ähnliches Salz bei Pallières im Dép. des Gard.

Anm. 3. Tekticit oder Braunsalz nennt *Breithaupt* ein Eisensulphat von folgenden Eigenschaften. — Rhombisch, nach Dimensionen unbekannt; kleine pyramidale und nadelförmige, z. Th. büschelförmig gruppirte Krystalle und derbe Partien, IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

nelkenbraun, glas- bis fettglänzend, wenig spröde, sehr weich. Dieses von *Breithaupt* entdeckte Salz ist ebenfalls ein wasserhaltiges schwefelsaures Eisenoxyd von noch unbekannter stöchiometrischer Zusammensetzung; es löst sich in Wasser sehr leicht auf, zerfließt an der Luft sehr bald und schmilzt v. d. L. in seinem Krystallwasser. — Am Graul bei Schwarzenberg und zu Bräunsdorf bei Freiberg.

450. Jarosit, *Breithaupt*.

Rhombödrisch, $R 88^{\circ} 58'$, also dem Hexaëder sehr nahe kommend; gewöhnliche Comb. 0R.R., tafelförmig, die Krystalle klein, zu Drusen verbunden; auch der in körnigen und schuppigen Aggregaten. — Spaltb. basisch, deutlich; spröde, doch sehr dünnen Lamellen etwas elastisch; H. = 3...4, G. = 3,244...3,256; nelkenbraun bis dunkel honiggelb und schwärzlichbraun; Strich ockergelb; Glasglanz, auf den Spaltungsflächen fast Perlmutterglanz; die hellfarbigen Var. hyacinthroth durchscheinend. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Richter*: wasserhaltiges Sulphat von Eisenoxyd und Kali, mit 9,2 Wasser, 28,8 Schwefelsäure, 52,5 Eisenoxyd, 1,7 Thonerde und 6,7 Kali. *Ferber* fand 11,35 Wasser, 31,76 Schwefelsäure, 49,24 Eisenoxyd, 1,25 Thonerde, 5,9 Kali und 0,8 Natron. — Vom Gange Jaroso in der Sierra Almagra Schwarzenberg und Hauptmannsgrün in Sachsen, Maryland in Nordamerika, Mexico

Anm. *Kenngott* macht es wahrscheinlich, dass der Jarosit, welcher mit dem Alunite isomorph ist, auch eine analoge chemische Constitution besitzen möge, in welcher die Thonerde durch Eisenoxyd vertreten wird.

2. Gruppe. Amorphe wasserhaltige Chalcite.

a. Sulphate, Sulpho-Phosphate und Sulpho-Arsenate.

451. Gelbeisenerz.

Nierförmig, knollig, in Platten und derb, auch erdig; Bruch muscheliger, eben und uneben, wenig spröde; H. = 2,5...3; G. = 2,7...2,9; schön ockergelb; Strich gelb; wenig glänzend bis matt, im Striche glänzender; undurchsichtig. — In *Rammelsberg* wird die chem. Const. des Gelbeisenerzes von Kolosoruk durch die Formel $4\text{FeS} + \text{KS} + 9\text{H}$, oder $4(\text{Fe}^{203}\text{S}^{03}) + \text{K}^{20}\text{S}^{03} + 9\text{H}^{20}$, ausgedrückt, welche 1 Wasser, 31 Schwefelsäure, 49 Eisenoxyd und 7 Kali fordert, und mit der Analyse sehr wohl übereinstimmt. *Scheerer* analysirte eine Varietät von Modum, welche genau dieselbe Constitution zeigt, nur dass Natron statt Kali vorhanden ist. Im K. wird es roth, indem es erst Wasser und dann schweflige Säure giebt; in Wasser gar nicht, in Salzsäure schwer auflöslich. — Kolosoruk und Tschermig in Böhmen, Modum in Norwegen.

Anm. Der Apatelit bildet kleine, nierförmige und erdige, gelbe Massen, welche dem Gelbeisenerze ähneln, aber nach *Maillet* eine andere Zusammensetzung haben, indem solche ziemlich genau der Formel $\text{Fe}^4\text{S}^5 + 2\text{H}$ entspricht, welche 4 Schwefelsäure auf 52,4 Eisenoxyd und 3,9 Wasser giebt. — Findet sich im Thon bei Auteuil unweit Paris.

452. Karphosiderit, *Breithaupt*.

Traubig, nierförmig und krustenförmig, mehr oder weniger zerborsten; Bruch uneben; wenig spröde; H. = 4...4,5; G. = 2,49...2,51 (2,728 nach *Pisani*); strohgelb, Strich gelb, schwach fettglänzend, fettig anzufühlen. — Nach *Harkort* schien wesentlich wasserhaltiges phosphorsaures Eisenoxyd mit etwas Zinkoxyd zu sein, eine wirkliche Analyse von *Pisani* lehrte jedoch, dass das, sichtlich mit 9 Procent Gyps und über 14 Procent Sand gemengte Mineral, nach Abzug dieser Beimengungen 18,3 Wasser, 31,8 Schwefelsäure und 49,9 Eisenoxyd enthält, folglich nach Formel $\text{Fe}^4\text{S}^5 + 12\text{H}$ zusammengesetzt ist. Unauflöslich in Wasser, auflöslich

Salzsäure; im Kolben giebt er Wasser, viel schwefelige Säure und wird roth; v. d. L. schmilzt er zu einer schwarzen magnetischen Schlacke. — Labrador und Grönland.

153. *Pissophan, Breithaupt.*

Stalaktitisch und derb, Bruch muschelrig; wenig mild, äusserst leicht zersprengbar; H. = 2; G. = 1,9...2; olivengrün bis leberbraun, Strich grünlichweiss bis blassgelb; Glasglanz, durchsichtig bis durchscheinend. — Dieses harzähnlich erscheinende Mineral ist nach *Erdmann* eine wasserhaltige Verbindung von Schwefelsäure, Eisenoxyd und Thonerde, mit ungefähr 41 Wasser, 12 Schwefelsäure, und 40 Eisenoxyd in der braunen, aber nur 10 Eisenoxyd in der grünen Varietät; da beide Basen isomorph sind, so scheint das Ganze eine amphotere Verbindung zu sein, deren Constitution in der braunen Varietät sehr nahe durch die Formel $\text{Fe}^2\text{S} + 15\text{H}$ oder $2\text{Fe}^2\text{O}\cdot\text{SO}^3 + 15\text{H}^2\text{O}$ ausgedrückt wird. Im Kolben giebt er erst Wasser, dann schwefelige Säure und wird bräunlichgelb. V. d. L. wird er schwarz ohne zu schmelzen. Mit Kobaltsolution zeigen nur die eisenarmen Varietäten eine blaue Färbung. In Salzsäure gelöst präcipitiren sich durch Ammoniak Eisenoxyd und Thonerde; wird das Präcipitat mit heissem Wasser ausgesüsst und in Aetzkali gekocht, so löst sich die Thonerde, welche sich aus der Solution durch Ammoniak fällen und dann mit Kobaltsolution erkennen lässt. — Als secundäres Erzeugniss aus Alaunschiefer, Reichenbach in Sachsen und Garnsdorf bei Saalfeld.

Ann. 1. *Glockerit* mag ein von *Glocker* beschriebenes Mineral heissen, welches bei Obergrund unweit Zuckmantel vorkommt. Dasselbe bildet als ächter Eisensinter Stalaktiten bis zu 2 Fuss Länge, von glänzender Oberfläche und dünnschaliger Zusammensetzung, ist im Bruche theils muschelrig und glänzend, theils erdig und matt, im ersten Falle schwärzlichbraun bis pechschwarz, im andern Falle gelblichbraun bis dunkelgrün; Strich gelblichbraun bis ockergelb; undurchsichtig, nur in dünnen Lamellen durchscheinend. — Chem. Zus. nach *Hochstetter*: $\text{Fe}^2\text{S} + 6\text{H}$, mit 20,7 Wasser, 15,19 Schwefelsäure und 64,34 Eisenoxyd, doch sind wohl diese Verhältnisse nicht constant; in Wasser unauf löslich, in concentrirter Schwefelsäure auflöslich; im Kolben giebt er Wasser und beim Glühen wird er roth unter Entwicklung von schwefeliger Säure.

Ann. 2. *Vitriolocker* nannte *Berzelius* eine erdige, ockergelbe Substanz, welche zu Fahlun den Botryogen begleitet, sich an der Luft aus Eisenvitriolsolutionen abscheidet, und wohl kaum als selbständige Species, sondern nur als erdige Varietät des *Glockerites* zu betrachten ist, indem *Berzelius* die Zusammensetzung $\text{Fe}^2\text{S} + 6\text{H}$ fand, welche fast 16 Schwefelsäure, 63 Eisenoxyd und 21 Wasser giebt. Verliert beim Erhitzen sein Wasser, wird braunroth, und entwickelt bei stärkerem Glühen schwefelige Säure. — Fahlun und Goslar.

14. *Phosphoreisensinter (Diadochit).*

Nierförmig und stalaktitisch von schaliger Zusammensetzung; Bruch muschelrig; spröde und sehr leicht zersprengbar; H. = 2,5...3; G. = 1,9...2; braun und gelb; Glas- und Fettglanz; durchscheinend. — Das Resultat einer Analyse von *Plattner* wird nach *L. Gmelin* recht genau durch die Formel $\text{FeP}^2 + 4\text{FeS} + 32\text{H}$ dargestellt, was ungefähr 30 Wasser, 40 Eisenoxyd, 15 Schwefelsäure und 15 Phosphorsäure giebt; noch genauer passen 34 Atom Wasser. Die Schwefelsäure ist jedenfalls wesentlich, obgleich sie durch Kochen in Wasser grösstentheils ausgezogen werden kann. Im Kolben giebt er viel Wasser, welches sauer reagirt, schwillt etwas an, wird gelb, matt und undurchsichtig; geglüht giebt er schwefelige Säure. V. d. L. bläht er sich stark auf und zerfällt fast zu Pulver; ein im Kolben geglühtes Stück schmilzt zur Kugel und färbt dabei die Flamme blaulichgrün; auf Kohle schmilzt er für sich zu einer stahlgrauen magnetischen Kugel, mit Soda aber zu einer hepatischen Masse, die metallische Eisentheile enthält. — Arnsbach bei Gräfenenthal und Garnsdorf bei Saalfeld.

Anm. Der Delvauxit von Visé in Belgien, Leoben in Steiermark und Nenocovic in Böhmen ist wohl ähnlich, aber doch verschieden; kastanienbraun, wenig glänzend bis matt, undurchsichtig, hält keine Schwefelsäure, und besteht nach v. Hauer in hundert Theilen aus 19 Wasser, 24 Phosphorsäure, 52 Eisenoxyd und 8 Kalkerde.

455. Arseneisensinter (Eisensinter, Pittizit).

Dieses Mineral ist in den meisten morphologischen und physischen Eigenschaften der vorhergehenden Species so ähnlich, dass es fast nur durch sein höheres sp. Gewicht, 2,3...2,5, von ihr unterschieden werden kann. Um so wichtiger wird die chemische Differenz, indem es nach *Stromeyer*, *Laugier* und *Rammelsberg* als ein wasserhaltiges Gemeng von wenig schwefelsaurem mit viel arsensaurem Eisenoxyd betrachtet ist, dessen Zusammensetzung sehr zu schwanken scheint, so dass der Gehalt an Wasser 12 bis 38, an Arsensäure 24 bis 29, an Schwefelsäure 4 bis 15, an Eisenoxyd 33 bis 58 Proc. beträgt. Die Arsensäure giebt sich v. d. L. auf Kohle sehr leicht durch die Arsendämpfe zu erkennen, während die Schwefelsäure durch Kochen in Wasser grösstentheils ausgezogen werden kann. *Rammelsberg* fand in Var. von Schwarzenberg fast 14 Proc. Schwefelsäure und nur etwas über 24 Proc. Wasser. — Ein porodines Zersetzungsproduct des Arsenkieses: mehre Gruben bei Freiberg, am Graul bei Schwarzenberg, am Rathhausberge bei Gastein.

Anm. 1. *Kersten* fand einen Eisensinter vom Alten tiefen Fürstenstollen Freiberg frei von Schwefelsäure, und sehr nahe nach der Formel $\text{Fe}^2\text{As} + 12\text{H}$ zusammengesetzt, welche 28,2 Wasser, 30,0 Arsensäure und 41,8 Eisenoxyd erfordert.

Anm. 2. *Hermann* beschrieb unter dem Namen Arsensinter ein bei Netschinsk vorkommendes Mineral, welches stalaktitische Formen, unebenen Bruch schmutzig hellgrüne bis gelbliche und bräunliche Farben zeigt, und sehr nahe nach der Formel $\text{Fe}^2\text{As} + 4\text{H}$ zusammengesetzt ist, welche 15,7 Wasser, 49,7 Arsensäure und 34,6 Eisenoxyd erfordern würde.

Anm. 3. Das sogenannte Gänseköthigerz oder der Ganomatit von Andreasberg, Schemnitz, Joachimsthal und Allemont, ein Mineral, welches dünne merförmige Ueberzüge über Arsen, Silberblende, Bleiglanz u. a. bildet, gelblichgrün, auch rothe und braune Farbe und Fett- bis Glasglanz besitzt, ist offenbar ein Zersetzungsproduct, hält Arsensäure, Eisenoxyd, Antimonsäure und Wasser, und dürfte nach *Rammelsberg* zu dem Arseneisensinter gehören.

b. P h o s p h a t e.

456. Bleigummi, v. Leonhard.

Traubige, nierförmige und stalaktitische Formen von schaliger Zusammensetzung, muscheligen und splitterigem Bruche; H. = 4...4,5; G. = 6,3...6,4 nach *Berz* 4,88 nach *Dufrénoy*; gelblichweiss in grün, gelb, röthlichbraun verlaufend, fettig, durchscheinend. Nach einer der Analysen von *Damour* ist das Bleigummi eine Verbindung von Bleiphosphat mit Aluminiumhydrat nach der Formel $\text{Pb}^3\text{P} + 6\text{AlH}$ welcher sehr nahe 19 Wasser, 35 Alumina, 8 Phosphorsäure und 38 Bleioxyd entsprechen; andere Analysen lehrten jedoch, dass der Gehalt an Thonerdehydrat sehr schwankend und bisweilen sehr gering ist; auch ist in obiger Formel der zwischen 2 und 9 Procent schwankende Gehalt an Chlorblei unberücksichtigt geblieben, in Kolben zerknistert es heftig und giebt Wasser; v. d. L. in der Zange schwillt es färbt die Flamme blau, schmilzt aber nur unvollkommen; auf Kohle wird es undurchsichtig, weiss, schwillt an und schmilzt nur theilweise; Soda reducirt das Blei, und Kobaltsolution färbt die Probe blau. — Es findet sich zu Poullaouen in der Bretagne und zu Nussiére bei Beaujeu im Rhonedepartement.

Anm. Es unterliegt keinem Zweifel, dass unter dem Namen Bleigummi verschiedene und schwankende Verbindungen von Bleioxyd, Thonerde, Phosphorsäure und Wasser aufgeführt und analysirt worden sind. Die verschiedenen Analysen verweisen in der That mehr auf unbestimmte Gemenge, als auf bestimmte stöchiometrische Verbindungen.

17. Thrombolith, *Breithaupt*.

Porodin, amorph, derb, von muscheligem Bruch; ziemlich spröde und leicht zersprengbar; H. = 3...4; G. = 3,38...3,40; smaragd-, dunkellauch- bis schwärzlichgrün, glasglänzend, undurchsichtig. — Nach einer approximativen Analyse von *Plattner* sehr nahe = $\text{Cu}^3\text{P}^2 + 6\text{H}$, oder $3\text{CuO} \cdot 2\text{P}^2\text{O}^5 + 6\text{H}^2\text{O}$, mit 17 Wasser und 39 Kupferoxyd. Im Kolben giebt er viel Wasser und wird schwarz; in der Zange schmilzt er leicht zur schwarzen Kugel, welche sich dann ausbreitet und Kupferkörner ausscheidet; mit Borsäure und Eisendraht Reaction auf Phosphorsäure. — Auf Kalkstein zu Rezbanya in Ungarn.

c. Arseniate.

8. Erinit, *Haidinger*.

Porodine amorphe Substanz (nach *Breithaupt*, krystallinisch nach *Haidinger*), in nierenförmigen Gestalten von concentrisch schaliger Zusammensetzung mit rauher Oberfläche und muscheligem Bruche; H. = 4,5...5; G. = 4...4,4; smaragdgrün, Strich apfelgrün; matt, in Kanten durchscheinend. — Chem. Zus. nach *Turner* sehr genau die Formel $\text{Cu}^5\text{As} + 2\text{H}$ oder $5\text{CuO} \cdot \text{As}^2\text{O}^5 + 2\text{H}^2\text{O}$ entsprechend, was 60 Kupferoxyd und 5,4 Wasser giebt. — Mit Olivenit angeblüht in Limerick, Irland, wogegen *Church* den Fundort in Cornwall erkannte.

Anm. 1. *Zippe* hat unter dem Namen Cornwallit ein amorphes Kupferarseniat aus Cornwall von muscheligem Bruche, H. = 4,5, G. = 4,166, und dunkelgrüner Farbe beschrieben, dessen chem. Zus. nach *Lerch* durch die Formel $\text{Cu}^5\text{As} + 5\text{H}$ dargestellt wird; es findet sich mit Olivenit.

Anm. 2. Chondroarsenit nennt *Igelström* ein bei Pajsberg vorkommendes Mineral, welches auf ähnliche Weise wie der Chondrodit in gelben Körnern (jedoch innerhalb Baryt) auftritt, harzähnlichen Bruch, den Härtegrad 3 und eine chemische Zusammensetzung hat, welche wesentlich der Formel $\text{Mn}^5\text{As} + \frac{3}{2}\text{H}$ entspricht; also ein dem Erinite ganz analog zusammengesetztes Mangan-Arseniat.

9. Lavendulan, *Breithaupt*.

Bildet dünne, nierförmige und kleintraubige Ueberzüge von dünnschaliger Structur; leicht zersprengbar, doch nicht sehr spröde; H. = 2,5...3; G. = 2,95...3,4; lavendelblau bis smaltblau, fett- bis glasglänzend, durchscheinend bis undurchsichtig. — Ueber die chemische Zusammensetzung dieses Minerals wissen wir durch *Plattner* und *Lindacker* so viel, dass es wesentlich aus arsensaurem Kobaltoxyd mit arsens. Nickel- und Kupferoxyd und Wasser besteht; auch *Vogel* fand eine sehr complicirte Zusammensetzung. Im Kolben giebt er Wasser, wird blättrig und blaulichgrau. In d. L. schmilzt er sehr leicht und färbt die äussere Flamme hellblau; die geschmolzene Probe krystallisirt während der Erkaltung; auf Kohle im Red.-F. Arsengeruch, in Borax smaltblau. — Sehr selten, von Annaberg in Sachsen und Joachimsthal in Böhmen.

d. Stibiate.

Bleiniere, *Karsten*.

Nierförmig von krummschaliger Absonderung, auch knollig, derb, eingesprengt und als Ueberzug, fest, bis erdig und zerreiblich; Bruch muschelig bis eben; H. = 4

in den festen Varietäten; $G. = 3,93...4,76$; verschiedene weisse, gelbe, grün-grüne und braune Farben, mit geaderter, geflammter, gewolkter Farbenzeichnung fettglänzend bis matt. — Chem. Zus. der sibirischen Varietät nach der Analyse *Hermann*: $Pb^{30}Sb + 4H$, mit 6,7 Wasser, 34,3 Antimonsäure und 62 Bleioxyd abweichende Resultate erhielten *Dick* und *Hedde* bei ihrer Untersuchung der wern Bleiniere von Cornwall, welche mehr der Formel $Pb^{30}Sb^2 + 10H$ entspricht, und *Sann* bei der Analyse der Varietät von Horhausen. Im Kolben giebt das Mineral Wasser und wird dunkler; auf Kohle reducirt es sich zu einer Legirung von Blei und Antimon, und giebt den diese Metalle charakterisirenden gelben und weissen Beschlag. Nertschinsk in Sibirien, Costwithiel in Lornwall, Horhausen in Rheinpreussen.

Gebrauch. In grösseren Quantitäten vorkommend lässt sich die Bleiniere zur Gewinnung von Blei benutzen.

Anm. In Betreff der Bleiniere gilt ganz Dasselbe, was in der Anmerkung dem Bleigummi (Nr. 456) gesagt worden ist.

V. Classe. Geolithe.

1. Ordnung. Wasserhaltige Geolithe (Hydrogeolithe).

A. Erste Gruppe. Krystallinische Hydrogeolithe*).

a. Wesentlich Magnesia-Silicate oder Aluminate.

461. Völknerit, *Hermann* (Hydrotalkit, *Hochstetter*).

Hexagonal; in tafelförmigen Krystallen, gewöhnlich derb, in blätterigen, krummblätterigen oder fast flaserigen Aggregaten (wie der sog. Hydrotalkit); Spalt basisch, sehr vollk., prismatisch unvollk.; $H. = 2$, mild, etwas biegsam und anzufühlen; $G. = 2,04...2,09$; weiss, perlmutterglänzend, durchscheinend, wenigstens in dünnen Splitteln. — Chem. Zus. nach *Hermann* und *Rammelsberg* ursprünglich ein wasserhaltiges Magnesia-Aluminat; doch ist, in Folge späterer Zersetzung auch mehr oder weniger Kohlensäure vorhanden, welche, als ein zufälliger Bestandtheil, in sehr schwankenden Mengen, von 2,6 bis 7,3, nach *Hochstetter* sogar bis 40 Procent vorkommt, und nach *Rammelsberg's* Ansicht bei der Berechnung der elementaren Constitution des Minerals gar nicht berücksichtigt werden darf. Es folgt aber aus *Rammelsberg's* und *Hermann's* Analysen sehr nahe die Formel: $Mg^6Al + 4H$, $5MgO.Al_2O_3 + 4H_2O$, mit 44,64 Wasser, 38,56 Magnesia und 19,80 Thonerde; *Hochstetter* fand im Hydrotalkit fast 7 Proc. Eisenoxyd. Im Kolben giebt er viel Wasser v. d. L. in der Zange blättert er sich etwas auf, und leuchtet stark, ohne jedoch zu schmelzen; mit Kobaltsol. wird er schwach rosenroth; in Säuren löst er sich mit Entwicklung von etwas Kohlensäure. Der Völknerit findet sich im Schischimskischen Gebirge bei Slatoust; die unter dem Namen Hydrotalkit aufgeführte Varietät bei Sørum in Norwegen im Serpentin.

Anm. 1. *Hermann* hat zuerst die Ansicht aufgestellt, dass der Völknerit und Hydrotalkit ursprünglich dieselbe Zusammensetzung gehabt, jedoch allmählig, Aufnahme von Kohlensäure und Verlust von Wasser verändert worden sind; eine Ansicht, welche später durch *Rammelsberg* bestätigt wurde.

*) Zufolge der oben, S. 203 stehenden Bemerkung würde es vielleicht angemessen sein einige der nächstfolgenden Species zu den Amphoterolithen zu stellen. Bei der Revision der Silicate ist besonders die Clavis der Silicate von *H. Fischer* (1866) sowie *Rammelsberg's* Abhandlung in der Zeitschr. der deutschen geol. Ges. B. 24, S. 106 ff. benutzt worden. Wegen der Deutlichkeit des Wassergehaltes ist *v. Kobell's* Abhandlung in den Sitzungsberichten der K. bayerischen der Wiss., vom 6. März 1869, zu berücksichtigen.

Anm. 2. *Shepard's Houghtit*, ein in kleinen grauen, äusserlich weissen Knollen und in oktaëdrischen Pseudomorphosen mit Skapolith, Spinell etc. in körnigem Kalkstein bei Sommerville in Neu-York vorkommendes Mineral, welches nach *Johnson* aus 26,5 Wasser, 5,8 Kohlensäure, 23,9 Thonerde und 43,8 Magnesia besteht, dürfte nach *Dana* ein dem Völknerit analoges Zersetzungsproduct des Spinell sein, etwa so, wie die bekannten Pseudomorphosen nach Spinell von Monzoni in Tirol.

162. Talk, *Werner*, und Steatit oder Speckstein.

Diese Species zerfällt in die zwei Gruppen der phanero-krystallinischen und krypto-krystallinischen Varietäten, oder des Talkes, in der engeren Bedeutung des Wortes, und des Steatites oder Specksteins.

a. Talk, oder phanero-krystallinische Varietäten.

Wahrscheinlich rhombisch oder monoklinisch: bis jetzt nur selten in sechsseitigen oder auch rhombischen Tafeln beobachtet, welche keine genauere Bestimmung zulassen; gewöhnlich derb in krummschaligen, keilförmig stängeligen, körnig-blättrigen oder schuppigen Aggregaten, auch schieferig als Talkschiefer, und fast dicht. Pseudomorphosen nach Talkspath, Orthoklas, Disthen, Chistolith, Pyrop, Pyroxen und Amphibol. — Spaltb. basisch, höchst vollk., prismatisch nach ∞P ($113^{\circ} 30'$ nach *Delesse* Spuren; sehr mild und geschmeidig, äusserst fettig anzufühlen, in dünnen Lamellen biegsam; H. = 1; G. = 2,69...2,80, nach *Scheerer*; farblos, doch meist grünlichweiss bis apfelgrün, lauchgrün und grünlichgrau, gelblichweiss bis ölgrün und gelblichgrau gefärbt; Perlmutter- oder Fettglanz; pellucid in mittleren Graden; dünne Lamellen sind durchsichtig und lassen erkennen, dass der Talk optisch-zweiaxig ist; die optischen Axen liegen im makrodiagonalen Hauptschnitte, und ihre Bisectrix fällt in die Hauptaxe. — Chem. Zus.: nach den früheren Analysen von *v. Kobell*, *Delesse* und *Maignac* erschien der Talk als ein wasserfreies Magnesia-silicat, dessen Zusammensetzung sehr nahe durch die Formel Mg^6Si^7 dargestellt wurde, welche fast 64,4 Silicia auf 35,6 Magnesia ergibt. Dagegen zeigte später *Delesse*, dass der Talk ungefähr 5 Proc. Wasser enthält, welches jedoch nur durch sehr starkes Glühen gänzlich auszutreiben und daher als basisches Wasser zu betrachten ist; dieses Resultat ist von *Scheerer* durch eine Reihe höchst genauer Analysen an 11 verschiedenen Varietäten vollkommen bestätigt worden, welche grösstentheils einen Wassergehalt von 4,7 bis 5,8 Proc. ergaben. Die chemische Constitution des Talkes wird nach dieser wichtigen Arbeit *Scheerer's* sehr genau durch die Formel $Mg^4Si^5 + xH$ dargestellt, in welcher x gewöhnlich $\frac{1}{3}$ bis $\frac{2}{3}$ beträgt; diesen beiden Gränzwerten entspricht die Zusammensetzung: 62,6 Kieselsäure, 32,5 Magnesia und 4,9 Wasser, oder 64,8 Kieselsäure, 32,1 Magnesia und 6,1 Wasser. *Rammelsberg* hat neuerdings die einfache empirische Formel $H^2Mg^3Si^4O^{12}$ vorgeschlagen, welcher die dualistische Formel $H_2O.SiO^2 + H^2O.SiO^2$ oder $3MgSi + H_2Si$, und der procentale Gehalt von 63,5 Kieselsäure, 31,7 Magnesia und 4,8 Wasser entspricht. Diese Formeln dürften die normale Zusammensetzung ausdrücken, weil möglicherweise ausser dem basischen auch etwas hygroskopisches Wasser vorhanden sein kann. Uebrigens wird von der Magnesia gewöhnlich ein kleiner Theil durch Eisenoxydul (1 bis 5 Proc.) vertreten, auch ist es hielt selten etwas Alumina (1 bis 2 Proc.) als theilweiser Vertreter der Kieselsäure vorhanden. V. d. L. leuchtet er stark, blättert sich auf, wird hart (bis 6), schmilzt aber nur in sehr dünnen Blättchen; mit Phosphorsalz giebt er ein Kieselskelet, mit Kobaltsolution geglüht wird er blassroth; von Salzsäure oder Schwefelsäure wird er weder vor noch nach dem Glühen angegriffen. Nach *Kenngott* zeigt das feine Pulver, auf Curcupapier mit etwas Wasser befeuchtet, starke alkalische Reaction. — Tirol, Steiermark, Schweiz und viele andere Gegenden.

Gebrauch. Die Weichheit und die grosse Geschmeidigkeit des Talkes begründen seinen Gebrauch zu Maschinenschmierem, um die Friction zu verhindern, und seine Benutzung als Substrat der Schminke.

b. Steatit oder Speckstein.

Kryptokrystallinisch, derb, eingesprengt, nierförmig, knollig und in Pseudophosen, besonders nach Quarz und Dolomit, auch nach Baryt, Orthoklas, Silicium, Andalusit, Chiasolith, Topas, Spinell, Turmalin, Granat, Vesuvian, Staurolith, Pyroxen, Amphibol und Glimmer; Bruch uneben und splittiger, mild, fühlt sich sehr fettig und klebt nicht an der Zunge; H. = 1,5; G. = 2,6...2,8; weiss, besonders graugelblich- und röthlichweiss, auch licht grau, grün, gelb und roth; matt, im Stg. glänzend, kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach den früheren Analysen *Klaproth* und *Buchholz* ist der Steatit ein wasserhaltiges Magnesiasilicat, wogegen *Lychnell* den Wassergehalt in Zweifel stellte, und die Zusammensetzung des Minerals so bestimmte, dass solche durch die Formel Mg^3Si^4 dargestellt würde. Später hat jedoch *Delesse*, *Hermann* und *Scheerer* gezeigt, dass Steatite von verschiedenen Orten wirklich an 5 Proc. Wasser enthalten, wodurch die ältere Ansicht gerechtfertigt wird; die Formel ist nach *Scheerer's* Analysen genau die des Talkes, nämlich $Mg^{4,9}Si^{6,6}H_2O$ mit 4,9 Wasser, 62,6 Silicia und 32,5 Magnesia, von welcher letzteren jedoch kleiner Theil durch Eisenoxydul vertreten wird. Indessen können wir uns auch an die Formel von *Rammelsberg* halten. Im Kolben giebt er etwas Wasser; v. d. L. brennt er sich so hart, dass er Glas ritzt; mit Kobaltsolution geglüht wird er blauschwarz von Salzsäure wird er nicht angegriffen, von kochender Schwefelsäure aber zersetzt. Göpfersgrün bei Wunsiedel, Briançon, Nyntsch in Ungarn, Lowell in Massachusetts.

Anm. Die Aehnlichkeit des Specksteines mit dem Talk ist in der That so gross, dass man den ersteren nur als eine kryptokrystallinische oder dichte Varietät des letzteren betrachten, und beide in eine Species vereinigen muss, wie solches auch *Hausmann* schon lange geschehen ist.

Gebrauch. Zum Zeichnen (als sog. spanische Kreide), zur Vertilgung von Fettsäuren zum Einschmieren von Maschinentheilen, zu allerlei geschnittenen und gedrehten Büchsen und Utensilien, zu Schminken; bei Groton, unweit Lowell in Massachusetts, wo ein sehr gedehntes Steatitlager im Glimmerschiefer liegt, werden sogar Röhren zu Wasserleitung daraus gefertigt.

Anm. 1. Talkoid. *Scheerer* hat gezeigt, dass es ausser diesem Talk noch ganz andere Species giebt, welche das spec. Gewicht 2,48 besitzt, schneeweiss grossblättrig oder strahlglättrig ist, und auf dem Magneteisenerzlager von Preussisch-Litauen vorkommt; ihre Zusammensetzung wird sehr genau durch die Formel $Mg^3Si^4 + \frac{1}{2}H_2O$ gestellt. Wir wollen sie einstweilen Talkoid nennen.

Anm. 2. Topfstein nennt man innige Gemenge von Talk, Chlorit, Asbest u. a. Mineralien, welche wegen ihrer Weichheit, Mildigkeit und Feuerbeständigkeit Töpfen, Kesseln, Ofenplatten u. dgl. verarbeitet werden.

163. Metaxit, *Breithaupt*.

Mikrokrystallinisch, derb von feinfaseriger Zusammensetzung, deren Enden büschelförmig divergiren und zu kleinen spitz-keilförmigen und eckig-körnigen Aggregaten verbunden sind; wenig spröde; H. = 2...2,5; G. = 2,52; grünlich- und gelblichweiss, schwach seidenglänzend, im Striche etwas glänzender, kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach der älteren Analyse von *Plattner*: $9Mg^3Si^4 + Mg^2Al_2$ welche Formel 12,8 Wasser, 44,2 Silicia, 34,8 Magnesia und 8,2 Alumina erfordert, doch werden fast 2 Proc. der letzteren durch Eisenoxyd vertreten. Man könnte die Formel $5Mg^3Si^4 + 4H_2O$ annehmen, in der Voraussetzung, dass $\frac{1}{2}$ Atom Kieselsäure durch $\frac{1}{2}$ Atom Thonerde vertreten wird. Nach späteren Analysen von *Kühn* und *Delesse* würde der M. die Zus. des Chrysotils haben, mit welchem er auch von *Delesse*, *Dana* und *H. Fischer* vereinigt wird. Im Kolben giebt er Wasser und röthlich; in der Zange schmilzt er an den Kanten schwierig zu einem braunem Glase, ohne die Flamme zu färben; mit Phosphorsalz giebt er ein Kieselsteatit-Kobaltsolution geglüht wird er röthlich. Von Salzsäure wird er vollständig zersetzt.

mit Hinterlassung von Kieselpulver, die Solution ist gelb. — Schwarzenberg in Sachsen, in Kalkstein; Reichenstein in Schlesien, in Serpentin.

164. Bastit, Haidinger, oder Schillerspath, Heyer.

Monoklinisch oder rhombisch; in Krystallen noch nicht bekannt; nur derb und eingesprengt in breiten lamellaren Individuen und in körnigblättrigen Massen, welche häufig mit Serpentin durchwachsen oder gleichsam gespickt sind. — Spaltb. nach einer Richtung sehr vollkommen, nach zwei anderen Richtungen unvollkommen, beide ungefähr 87° geneigt; also die Spaltbarkeit des Hypersthens; Bruch uneben und splitterig; H. = 3,5...4; G. = 2,6...2,8; lauch-, oliven- und pistazgrün, in das Braune und Gelbe schielend; metallartig schillernder Perlmutterglanz auf der vollkommenen Spaltungsfläche; kantendurchscheinend; die optischen Axen liegen symmetrisch in einer Normal-Ebene der vollkommenen Spaltungsfläche. — Chem. Zus. lässt sich für die Var. von der Baste nach den Analysen von Köhler sehr nahe durch die einfache Formel $R\text{Si} + H$ oder $R_0\text{SiO}_2 + H_2O$ darstellen, wenn man annimmt, dass die Thonerde, das Eisenoxyd und das Chromoxyd als acide Bestandtheile einen angemessenen Theil der Kieselsäure vertreten. Legt man z. B. 3 Atom Säure, Basis und Wasser zu Grunde, und setzt dabei 2,8 At. Kieselsäure, 0,06 At. Alumina, 0,04 At. Chromoxyd und 0,1 At. Eisenoxyd, sowie 2,5 At. Magnesia, 0,4 At. Eisenoxydul und 0,4 At. Kalkerde, so erhält man in 100 Theilen 44,50 Silicia, 25,60 Magnesia, 1,44 Kalkerde, 7,38 Eisenoxydul, 3,28 Eisenoxyd, 2,36 Chromoxyd, 1,64 Alumina und 13,80 Wasser, was bis auf den um 1,4 Proc. zu grossen Wassergehalt sehr wohl mit Köhler's Analysen übereinstimmt; indessen ist nach Streng und Fischer im Bastit Chromeisenerz sehr fein eingesprengt, weshalb ein Theil des Chromoxydes, der Thonerde und des Eisenoxyduls in Abzug zu bringen ist. Die Var. von Todtmoos in Baden, welche von Heter analysirt wurde, ergab einen noch geringeren Wassergehalt, und überhaupt 43,77 Kieselsäure, 5,96 Thonerde, 30,96 Magnesia, 7,29 Eisenoxydul, 1,25 Kalkerde und 11,3 Glühverlust, was ungefähr derselben Formel entspricht, wenn xH statt H gesetzt wird, wobei x einen Bruch bedeutet. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. wird er tombakbraun und magnetisch, schmilzt aber nur in dünnen Splittern an den Kanten; mit Borax und Phosphorsalz giebt er Eisen- und Chromfarbe, und mit letzterem ein Kieselskelet; von Salzsäure wird er unvollkommen, von Schwefelsäure vollständig zersetzt. — An der Baste und am Radauberge bei Harzburg am Harze, in einem serpentinähnlichen Gesteine eingewachsen, welches fast genau dieselbe chemische Zusammensetzung hat. Auf ähnliche Weise, jedoch mehr eingesprengt als derb, findet sich der Bastit bei Todtmoos im südlichen Schwarzwalde.

Anm. Es ist wohl keinem Zweifel unterworfen, dass der Bastit von der Baste durch Aufnahme von Wasser aus dem später zu erwähnenden Enstatite entstanden ist. In den Melaphyren der Gegend von Ilfeld am Harze, sowie in manchen Melaphyren Schlesiens kommen oft sehr zahlreiche kleine, prismatische, fast nadelförmige Krystalle vor, welche in ihren physischen Eigenschaften und, nach Streng's Analysen, auch in ihrer Substanz dem Bastite ganz ähnlich, obgleich fast wasserfrei sind. Sie dürften gleichfalls als veränderte Krystalle von Enstatit zu betrachten sein. Interessant ist die Beobachtung von H. Fischer, dass in dem Serpentine des Glatten Steines, bei Todtmoos im Schwarzwalde, ganz ähnliche, bis 6 Linien lange Krystalle eingewachsen sind.

6. Pikrophyll, Svanberg.

Krystallinisch, von unbekannter Form, wahrscheinlich rhombisch nach Des-Clouzeaux; stängelig-blättrige Aggregate, ähnlich dem Salit; monotome Spaltbarkeit; H = 2,5; G. = 2,73; dunkel grünlichgrau, schillernder Glanz; optisch-zweiaxig, die optischen Axen liegen in einer Normal-Ebene der Spaltungsfläche und ihre Bisectrix fällt in die Normale derselben Fläche. — Chem. Zus. nach Svanberg's Analyse: $MgSi + 2H$, oder $3(Mg_0,5SiO_2) + 2H_2O$, mit 10,5 Wasser, 54,5 Silicia und 45 Magnesia,

von welcher letzteren jedoch ein Theil durch 7 Proc. Eisenoxydul ersetzt wird. Kolben giebt er Wasser, v. d. L. brennt er sich weiss, ist aber unschmelzbar. Kobaltsolution wird er roth. — Sala in Schweden. Nach Dana soll er nur ein veränderter Pyroxen sein.

166. Pikrosmin, Haidinger.

Rhombisch, zufolge den Spaltungsverhältnissen; bis jetzt nur derb in körnigen und stängeligen Aggregaten, deren Individuen innig verwachsen sind. — Spaltb. nach chrydiagonal vollk., makrodiagonal weniger vollk., prismatisch nach $\infty P 126^{\circ} 52'$, makrodiagonal nach $P\infty 147^{\circ} 49'$ unvollk. Sehr mild; H. = 2,5...3; G. = 2,5...? grünlichweiss, grünlichgrau bis berg-, öl-, lauch- und schwärzlichgrün, Strich farblos, Perlmutterglanz auf $\infty P\infty$, ausserdem Glasglanz; kantendurchscheinend bis undurchsichtig, optisch-zweiachsig; giebt angehaucht einen bitteren Geruch. — Chem. Zus. nach der Analyse von Magnus sehr nahe: $2MgSi + H$, oder $2(MgO.SiO_2) + H_2O$, mit 8,1 Wasser, 55,7 Silicia und 36,2 Magnesia (kleine Antheile von Eisenoxydul, Manganoxydul und Alumina). Im Kolben giebt er Wasser, und wird schwarz; v. d. L. brennt er sich weiss und hart, schmilzt aber nicht; in Phosphorsalz löst er sich in Hinterlassung eines Kieselskelets; mit Kobaltsolution roth. — Presnitz in Böhmen auch bei Waldheim in Sachsen und am Greiner in Tirol.

167. Monradit, Erdmann.

Derb, in krystallinisch-blätterigen und körnigen Aggregaten; zwei vollkommenen Spaltungsflächen, die sich unter etwa 130° schneiden und von denen die eine vorkommener ist, als die andere; H. = 6; G. = 3,267; gelblichgrau bis honiggelb, der deutlichen Spaltungsfläche stark glänzend, im Bruche matt, durchscheinend. — Chem. Zus. nach Erdmann's Analyse sehr genau: $4RSi + H$, oder $4(R_2O.SiO_2) + H_2O$ wobei $4R = 3\frac{1}{2}Mg + \frac{1}{2}Fe$, was 4,0 Wasser, 56,4 Silicia, 31,7 Magnesia und 8,2 Eisenoxydul giebt; v. d. L. unschmelzbar. — Im Bergenstifte in Norwegen.

Anm. 1. Neolith hat Scheerer ein noch jetzt entstehendes Mineral von Aslakgrube bei Arendal genannt. Dasselbe bildet theils mikrokrySTALLINISCHE parafaserige Trümer, theils kryptokrySTALLINISCHE bis zolldicke Ueberzüge; H. = 1, geschmeidig wie Seife und fettig anzufühlen; G. = 2,77; dunkelgrün, bräunlichgrün, schwärzlichgrün bis fast schwarz; glänzend von Fett- oder Seidenglanz bis matt, dann aber im Striche glänzend. Nach den Analysen von Scheerer ist das Mineral hauptsächlich ein wasserhaltiges Magnesiasilicat, etwa nach der Formel $3MgSi + H$, mit 4 bis 6 Proc. Wasser, in welchem jedoch ein Theil der Kieselsäure durch Thonerde, ein Theil der Magnesia durch Eisenoxydul und wenig Manganoxydul ersetzt wird, und welches 7 bis 10 Proc. Alumina beigemischt sind. Kennigott zeigte, dass sich der Neolith als ein Gemeng von Magnesiasilicat und Hydrargillit betrachten lasse. Das Mineral kommt auch bei Rochlitz am Südabfalle des Riesengebirges vor.

Anm. 2. Nach Scheerer's Untersuchungen ist es sehr wahrscheinlich, dass ein Theil des in den Blasenräumen mancher Basaltmandelsteine vorkommenden sogenannten Basaltspecksteines eine dem Neolithe ganz analoge Zusammensetzung hat.

168. Antigorit, Schweizer.

Sehr dünn- und geradschieferig, also theilbar nach einer Richtung; H. = 1 G. = 2,62; schwärzlichgrün im reflectirten, lauchgrün im transmittirten Lichte, stellenweise braunfleckig; Strich weiss; schwach glänzend; durchsichtig bis durchscheinend; nach Haidinger zeigen dünn geschliffene Lamellen die Erscheinungen der zweiachsig doppelten Strahlenbrechung, daher eine parallele Anordnung der Individuen oder eine durchgreifende Krystallstructur der ganzen Masse Statt finden muss. — Chem. Zus.: nach zwei Analysen von Stockar-Escher enthält der Antigorit 12,37 Wasser, 40,83 Kieselsäure, 36,26 Magnesia, 5,84 Eisenoxydul und 3,20 Thonerde, was

sich ergibt, dass derselbe dem Serpentine sehr nahe verwandt und vielleicht nur ein schieferiger edler Serpentin ist, wie solches auch durch eine Analyse von *Brush* bestätigt wird. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. schmilzt er in ganz dünnen Blättchen an den Kanten zu gelblichbraunem Email; stark geglüht wird er silberweiss und schwach metallglänzend; concentrirte Schwefelsäure zersetzt ihn schwierig unter Abscheidung von Kieselflocken. — Antigorithal in Piemont; wird von Vielen zum Serpentin gerechnet.

Anm. 1. Das von *Svanberg* unter dem Namen *Hydrophit* eingeführte Mineral könnte bei seinem grossen Gehalte an Eisenoxydul auch in die Classe der Amphoterolithe gestellt werden. Dasselbe findet sich derb, bisweilen von feinstängeligem Zusammensetzung; Bruch uneben; H. = 3...4; G. = 2,65; berggrün; Strich etwas lichter. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Svanberg*: $\text{R}^4\text{Si}^3 + 4\text{H}$, oder $4\text{RO} \cdot 3\text{SiO}^2 + 4\text{H}^2\text{O}$, wobei R Magnesia mit viel Eisenoxydul bedeutet; setzt man $4\text{R} = 2\frac{1}{2}\text{Mg} + 4\frac{1}{2}\text{Fe}$, so giebt die Berechnung: 15,5 Wasser, 39,9 Silicia (einschliesslich 3 Alumina und 0,1 Vanadinsäure), 21,4 Magnesia und 23,2 Eisenoxydul (einschliesslich 1,7 Manganoxydul. — Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. ist er unschmelzbar, oder nach *Fischer* nur in den feinsten Kanten frittend; mit Flüssen giebt er die Reaction auf Eisen; auflöslich in Salzsäure. — Taberg in Schweden, Orange Co. in New-York. *Websky* hält ihn für einen sehr eisenreichen Metaxit.

Anm. 2. Der chemischen Formel nach stimmt mit dem Hydrophite das von *Kenngott* Vorhauzerit genannte mit Grossular und blaulichem Calcit vorkommende Mineral vom Monzonberge überein; dasselbe ist jedoch amorph, dunkelbraun bis schwarz, von gelblichbraunem Striche, hält neben der Magnesia nur 2 Procent Eisen- und Mangan-Oxydul, und dürfte wohl eine von dem Hydrophite verschiedene Species sein.

169. Marmolith, *Nuttal*.

Monoklinisch, zufolge den Spaltungsverhältnissen; bis jetzt nur derb in krummstängeligen Aggregaten. — Spaltb. nach zwei, sich schiefwinkelig schneidenden Flächen verschiedenen Werthes (wahrscheinlich 0P und $\infty\text{P}\infty$); wenig spröde; H. = 2 5...3; G. = 2,44...2,47; farblos, aber meist licht grün, gelb oder graulich gefärbt; Perlmutterglanz bis Fettglanz; halbdurchsichtig bis kantendurchscheinend; sehr schwach optisch-zweiachsig, die Bisectrix scheint normal auf der vollkommeneren Spaltungsfläche zu sein. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Shepard* und *Hermann*: $\text{MgSi} + 2\text{MgH}^2$, mit 15,7 Wasser, 40,6 Silicia und 43,7 Magnesia, von welcher letzteren ein kleiner Antheil durch 1,6 Eisenoxydul ersetzt wird; v. d. L. zerknistert er, wird härter, spaltet sich auf, schmilzt aber nicht, oder nach *Fischer* nur vor dem Gebläse in sehr dünnen Splintern; wird mit Kobaltsolution schmutzig roth. — Bildet Trümer im Serpentin bei Hoboken in New-Jersey, Blandford in Massachusetts, Orijerfvi in Finnland. Wird von Vielen zum Serpentin gerechnet.

Anm. Eine Analyse, welche *Vanucem* mit dem Marmolith von Barehills anstellte, führt sehr nahe auf die Formel $\text{Mg}^3\text{Si}^2 + 3\text{H}$, oder Serpentin mit 1 Atom Wasser. Dieselbe Zusammensetzung hat auch ziemlich genau nach *Shepard's* Analysen der *Dewey* 11, ein mit dem Gynnite identisches Mineral von Middlefield in Massachusetts.

170. Serpentin, *Wallerius*.

Amorph oder kryptokrystallinisch, wenigstens kommen zuweilen körnig und deutlich faserig zusammengesetzte Varietäten vor; allein alle bis jetzt beobachteten Krystalle sind Pseudomorphosen, weshalb denn der Serpentin überhaupt als ein Umwandlungs-Product verschiedener anderer Mineralien und Gesteine betrachtet wird. Er findet sich in mächtigen Stöcken, Lagern oder Gängen, auch derb, eingesprengt und in Trümmern, Platten und Adern, in Pseudomorphosen nach Chrysolith oder Olivin, Pyroxen, Amphibol, Granat, Spinell, Chondroit und Glimmer; die oft sehr grossen

chrysolithähnlichen Krystalle von Snarum enthalten bisweilen noch einen unzersetzten Kern von Chrysolith. — Bruch muschelrig und glatt, oder uneben bis eben und splitterig, bisweilen feinkörnig oder verworren faserig; mild oder wenig spröde; $H. = 3 \dots 4$; $G. = 2,5 \dots 2,7$; verschiedene grüne, gelbe, graue, rothe und braune, meist düstere Farben, gewöhnlich lauch-, pistaz- und schwärzlichgrün; oft gefleckt, gestreift, geadert; wenigglänzend bis matt, durchscheinend bis undurchsichtig. — Chem. Zus. scheint im Allgemeinen durch die Formel $Mg^3Si^2 + 2H$ oder $3MgO \cdot 2SiO_2 + 2H_2O$ dargesellt zu werden, welche mit der des Chrysoliths identisch ist, und 11 1/2 Wasser, 44,14 Silicia, 42,97 Magnesia erfordert; es wird jedoch immer ein Theil Magnesia durch etwas Eisenoxydul vertreten, dessen Menge bis zu 8 und sogar über 13 Proc. steigen kann und das Verhältniss der übrigen Bestandtheile etwas verändert auch ist in sehr vielen Varietäten etwas Kohlensäure und Bitumen nachgewiesen worden, von denen die erstere mit Magnesia verbunden sein dürfte. Im Kolben giebt er Wasser und schwärzt sich; v. d. L. brennt er sich weiss und schmilzt nur schwer den schärfsten Kanten; mit Phosphorsalz Eisenfarbe und Kieselskelet; wenn beifarbig mit Kobaltsolution blassroth; von Salzsäure, noch leichter von Schwefelsäure wird das Pulver vollkommen zersetzt; auch zeigt nach *Kenngott* das Pulver, auf Curcupapier mit Wasser befeuchtet, eine starke alkalische Reaction.

Man unterscheidet besonders:

- a) **Edlen Serpentin**; schwefelgelb, zeisig-, öl-, spargel- bis lauchgrün, auch grau- und gelblichweiss, durchscheinend, meist mit muschelrigem, glattem, etwas glänzendem Bruche; gewöhnlich mit Kalkstein verwachsen; auch gehören hierher die in Krystallformen des Chrysolithes ausgebildeten Varietäten, welche von Snarum in Norwegen, von Miask, Katharinenburg u. a. Punkten des Ural, sowie von mehreren Orten im Staat New-York bekannt sind. Die schönen Serpentinkrystalle von Snarum haben nach *Befler* $G. = 3,037 \dots 3,044$ und eine solche Zusammensetzung, dass sie als ein Gemeng von 30 Proc. Serpentin mit 70 Proc. Olivin betrachtet werden können. Auch mancher Serpentin schiefer gehört hierher, wie z. B. die schöne graulichgrüne Var. von Villarota am Po, welcher nach der Analyse von *Delesse* ein Serpentin ist, in dem ein Theil der Kieselsäure durch 3 Proc. Thonerde ersetzt wird. Dasselbe dürfte von dem Anlagit (Nr. 168) gelten.
- b) **Gemeinen Serpentin**; dunkelfarbige, undurchsichtige, durch allerlei Beimengungen mehr oder weniger verunreinigte Varietäten mit splitterigem, glanzlosem Bruche; in ganze Berge und mächtige Stöcke und Lager.

Gebrauch. Der edle Serpentin und der mit ihm durchwachsene Kalkstein werden zu kosmetischen und architektonischen Ornamenten, die gemeinen Serpentine zu Reibschalen, Vasen, Leuchtern, Tellern und vielerlei anderen geschnittenen und gedrehten Utensilien verarbeitet; Zöblitz in Sachsen, Epinal in Frankreich. In neuerer Zeit hat man den Serpentin auch zur Darstellung des Bittersalzes im Grossen benutzt, wie bei Remiremont in den Vosgen. Auch wird er bisweilen, wegen seiner Feuerbeständigkeit, zu Ofengestellen, Heerd- und Brandmauern verwendet.

Anm. 1. Pikrolith; hat Bruch und Farbe des edlen Serpentine, ist aber kantendurchscheinend, härter als gewöhnlicher Serpentin ($H. = 3,5 \dots 4,5$), innerhalb dessen er meist in Trümmern und als Ueberzug vorkommt, oft mit glänzender, strammiger oder gestreifter Oberfläche. — Chem. Zus. die des Serpentine.

Anm. 2. *Hermann* hat gezeigt, dass der apfelgrüne, stark durchscheinende Williamsit aus Chester-County in Pennsylvanien ein edler Serpentin ist, der nur 1 1/2 Proc. Eisenoxydul und etwas Nickeloxyd enthält. Dies wurde später von *Smith* und *Brush* bestätigt, welche auch bewiesen, dass der *Bowenit* von Smithfield ein feinkörniger, apfelgrüner, stark durchscheinender Serpentin sei.

Anm. 3. Pyknotrop nennt *Breithaupt* ein in dem Serpentine bei Waldheim in Sachsen vorkommendes und in die Nähe des Pyrosklerites (Nr. 189) zu stellendes Mineral. Dasselbe findet sich derb in körnigen Aggregaten, deren Individuen aber sehr innig mit einander verwachsen und oft schwer zu unterscheiden sind; Spaltb. nach zwei rechtwinkligen Flächen, undeutlich, Bruch splitterig, $H. = 2 \dots 3$; $G. = 2,60 \dots 2,7$

graulichweiss in grau, braun und röthlich verlaufend; Glas- bis Fettglanz, schwach; durchscheinend und kantendurchscheinend. — Chem. Zus. der braunen Var. nach *Fickensöher*: $\text{Al}^2\text{Si}^3 + 3\text{R}\text{Si} + 3\text{H}$, mit 7,83 Wasser, 45,02 Kieselsäure, 29,34 Thonerde, 12,60 Magnesia, 4,43 Kali und 0,21 Eisenoxydul; v. d. L. schmilzt er etwa so schwer wie Orthoklas zu einem blasigen Email. — *Fischer* hat bei Todtmoos im Schwarzwalde ein, dem Pyknotrop ganz ähnliches Mineral als ein Zersetzungsproduct nach Saussurit erkannt, und vermuthet daher, dass wohl aller Pyknotrop nur als ein Durchgangs-Stadium von Saussurit in Serpentin zu betrachten sei; die von *Hürlin* ausgeführte Analyse des Todtmooser Mineralen weicht jedoch in ihren Resultaten ziemlich ab von der obigen.

171. Chrysotil, v. Kobell (Serpentin-Asbest).

Mikrokrystallinisch; in Platten, Trümmern und Nestern von parallelfaseriger Zusammensetzung, die Fasern bald sehr fein, bald grob, leicht trennbar; weich; G.=2,2...2,6; oliven-, lauch-, pistaz- und ölgrün, auch gelblich- und grünlichweiss; metallartig schillernder Seidenglanz oder Fettglanz, durchscheinend oder kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *v. Kobell*, *Thomson*, *Delesse* und *Emil Schmidt*: $\text{Mg}^3\text{Si}^2 + 2\text{H}$, also wie Serpentin, wobei gleichfalls ein kleiner Theil Magnesia durch Eisenoxydul ersetzt wird; bei gar keinem Gehalt an Eisenoxydul giebt die Formel 12,89 Wasser, 44,14 Silicia und 42,97 Magnesia; wird dagegen etwa der siebente Theil der Magnesia durch Eisenoxydul vertreten, wie in der von *Thomson* analysirten Varietät von Baltimore (dem sogenannten Baltimorit), so wird die Zusammensetzung: 12,2 Wasser, 42,2 Silicia, 35,1 Magnesia und 10,5 Eisenoxydul. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. brennt er sich weiss und hart, erleidet aber nur in den feinsten Fasern eine geringe Schmelzung; mit Kobaltsolution wird er roth; von Schwefelsäure wird er leicht und vollkommen zersetzt mit Hinterlassung eines faserigen Kieselskelets; das Pulver zeigt, auf Curcumapapier mit Wasser befeuchtet, eine deutliche alkalische Reaction. — Reichenstein in Schlesien, Eloyes in den Vogesen, Tirol, Baltimore in Nordamerika, Zöblitz in Sachsen u. a. O. überall in Serpentin.

Anm. 1. In einer blauen, grobfaserigen Varietät des Baltimorit fand *Hermann* 7,23 Proc. Thonerde und 4,34 Chromoxyd, welche als theilweise Vertreter von Kieselsäure zu betrachten sein dürften, dagegen nur 2,89 Proc. Eisenoxydul; für die Thonerde wird diess durch *v. Hauer's* Analyse bestätigt, welche übrigens im Baltimore 3 Atom Wasser nachweist. Auch das von *Hermann* analysirte, und unter dem unpassenden Namen Chromchlorit aufgeführte, veilchenblaue, faserige Mineral aus Lancaster in Texas scheint nur eine Varietät von Chrysotil zu sein, in welcher ein bedeutender Theil der Kieselsäure durch 45 Procent Thonerde vertreten wird. Aus *Scheerer's* Analysen ergibt sich, dass auch das sog. Bergleder aus dem Zillerthale und aus Norwegen hierher gehört.

Anm. 2. Dass die in den Serpentin vorkommenden Asbeste eine dem Serpentin ganz analoge Zusammensetzung haben, diess wurde schon von *Saussure* zufolge einer älteren Analyse von *Margraf* hervorgehoben, und bestimmte ihn zu der Annahme, dass diese Asbeste nur eine krystallinische Ausbildungsform des Serpentin seien. In der That verhalten sie sich zu diesem Gesteine auf ähnliche Weise, wie der Fasergyps zu dem feinkörnigen oder dichten Gypse. *Dana* betrachtet sie als faserige Varietäten des Serpentin, wogegen *Delesse* beide Mineralien für dimorphe Vorkommnisse einer und derselben Substanz zu halten geneigt ist.

172. Villarsit, *Dufrénoy*.

Rhombisch; die in Dolomit eingewachsenen Krystalle stellen hauptsächlich die pyramidale oder dick tafelfartige Comb. P.OP dar, in welcher OP zu P unter $136^{\circ} 32'$ geneigt ist, während die Polkanten der Pyramide nach *Des-Cloizeaux* $106^{\circ} 48'$ und $139^{\circ} 51'$ messen, und der stumpfe Winkel der Basis $120^{\circ} 8'$ beträgt; gewöhnlich

sind die Individuen zu sehr symmetrischen Drillingskrystallen mit vollkommener Durchkreuzung, ähnlich den Krystallen des sogenannten Alexandrites (Nr. 307) gewachsen. *Hausmann* machte aufmerksam auf ihre grosse Aehnlichkeit mit gewissen von *Haidinger* beschriebenen Serpentinkrystallen, welche auch *G. Rose* bestätigt, indem er die Vermuthung ausspricht, dass der Villarsit nur eine Pseudomorphose nach Olivin sei, wogegen jedoch nach *Des-Cloizeaux* die optischen Verhältnisse sprechen; die meisten Individuen erscheinen nur als rundliche Körner; auch derb, in körnigen Aggregaten; Bruch uneben; $H. = 3$; $G. = 2,9 \dots 3$; olivengrün, grünlich- und graulichgelb; durchscheinend; starke Doppelbrechung des Lichtes, die optischen Axen liegen im makrodiagonalen Hauptschnitte, und ihre positive Bisectrix fällt in die Hauptaxe. — Chem. Zus. $2Mg_2Si + H$, oder $2(2MgO.SiO_2) + H_2O$, mit 6 Wasser, 41 Silicia und 53 Magnesia, von welcher letzteren ein Theil durch 3 bis 4 Proc. Eisenoxydul und 2 bis 3 Proc. Manganoxydul ersetzt wird; v. d. L. ist er unschmelzbar; von starken Säuren wird er zersetzt. — Traversella in Piemont im Dolomite, auch in den Graniten des Forez und Morvan.

173. Pyralolith, Nordenskiöld.

Monoklinisch nach *Nordenskiöld*; $C = 72^\circ 56'$; die sehr seltenen Krystalle sind nach der Orthodiagonale säulenförmig verlängert, und werden vorwiegend von $0P$, $2P\infty$, $P\infty$ und $\infty P\infty$ gebildet, wobei $0P$ gegen $2P\infty$ $94^\circ 36'$, gegen $\frac{2}{3}P\infty$ $130^\circ 33'$ und gegen $P\infty$ $131^\circ 30'$ geneigt ist; gewöhnlich derb in stängeligem, bisweilen auch in körniger Zusammensetzung. — Spaltb. basisch, sowie hemidomatisch nach $2P\infty$ und $\frac{2}{3}P\infty$, vollkommen; Bruch uneben und splitterig; wenig spröde; $H. = 3..4$; $G. = 2,53 \dots 2,73$; grünlichweiss bis spargelgrün und blaulichgrün; auch gelblichgrau; Fettglanz, auf den Spaltungsflächen perlmuttartig; kantendurchscheinend bis undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Nordenskiöld*, *Arppe* u. A. wesentlich Magnesiumsilicat mit etwas Kalksilicat und Wasser (auch etwas Thonerde, sowie bisweilen bituminöse Stoffe); die Verhältnisse dieser Bestandtheile sind jedoch sehr schwankend, so dass sich eine bestimmte stöchiometrische Formel gar nicht aufstellen lässt; die verschiedenen Analysen verweisen ungefähr auf die Extreme $R_2Si + H$ und $R_2Si^4 + H$; er giebt im Kolben etwas Wasser, wird schwarz, geglüht aber wieder weiss; schmilzt schwer und nur wenig an den äussersten Kanten. — Storgard in Pargas-Kirchspiel und viele andere Orte in Finnland.

An m. *G. Bischof* suchte zu zeigen, dass der Pyralolith nur ein zersetzter Pyroxen sei, welcher $\frac{2}{3}$ seiner Kalkerde und seines Eisenoxyduls verlor, und dafür Wasser und bituminöse Stoffe aufnahm, womit sich *Arppe* und *Dana* ganz einverstanden erklären. *Rammelsberg* glaubt, dass auch Hornblende das Material für manche Varietäten geliefert haben möge, und *Fischer* erkannte unter dem Mikroskope zweierlei interponirte krystallinische Mikrolithe.

b. Wesentlich Thon-Silicate.

174. Pyrophyllit, Hermann.

Wahrscheinlich rhombisch, womit auch nach *Des-Cloizeaux* das optische Verhalten übereinstimmt; doch sind die Dimensionen noch unbekannt; Krystalle sehr undeutlich, lamellar, derb und in Trümmern von radial stängelig-blättriger Textur. — Spaltb. monoton sehr vollk., parallel der Axe der Stängel; $H. = 4$; $G. = 2,78 \dots 2,92$; milchig in Blättchen biegsam; licht spangrün, apfelgrün bis grünlichweiss und gelblichweiss perlmuttglänzend; durchscheinend, optisch-zweiachsig, die Bisectrix normal auf der Spaltungsfläche. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Hermann*, *Rammelsberg*, *Sjögren*, *Genth* und *Brush* wesentlich $Al_2Si_4 + H$, oder $Al_2O_3.4SiO_2 + H_2O$, mit 5 Wasser 66,5 Silicia und 28,5 Alumina; doch ist auch etwas Magnesia vorhanden. Er giebt im Kolben Wasser und wird dabei silberglänzend; in der Zange zerblättert er sich.

und schwillt unter vielen Windungen zu einer schneeweissen unschmelzbaren Masse auf; mit Kobaltsolution blau; von Schwefelsäure wird er unvollkommen zersetzt. — Am Ural zwischen Beresowsk und Pyschminsk; Spaa; Westanå in Schonen und Horschjöberg in Wermland, auch in Nord- und Südcarolina, sowie bei Villa rica in Brasilien.

Anm. Wie der Steatit eine dichte Varietät des Talkes ist, so ist wenigstens ein Theil des Agalmatolithes (Nr. 234) eine dichte Varietät des Pyrophyllites, wie *Brush* gezeigt hat. Es sind diess die schon von *Walmstedt* analysirten, grünlichweissen, z. Th. roth geaderten, durchscheinenden Varietäten, welche sich auch chemisch wie Pyrophyllit verhalten, nur dass sie sich v. d. L. nicht aufblähen, was in ihrer dichten Structur begründet ist. Wahrscheinlich gehört auch hierher das weisse Versteinerungs-Material der Graptolithen (nach *Gümbel*) und jenes der Kohlenpflanzen der Tarrantaise.

175. Anaxit, Breithaupt.

Krystallinisch; bis jetzt nur derb in körnigen Aggregaten, deren Individuen eine sehr vollkommene monotome Spaltbarkeit besitzen; H. = 2...3; G. = 2,264...2,376; grünlichweiss, perlmutterglänzend, kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen v. *Hauer's* sehr nahe: $\text{AlSi}^4 + 3\text{H}$, oder $\text{Al}^{20}3,4\text{SiO}^2 + 3\text{H}^{20}$, welche Formel 61,2 Kieselsäure, 25,4 Thonerde und 13,4 Wasser erfordern würde. Giebt im Kolben Wasser und wird schwarz, brennt sich aber in grösserer Hitze weiss und schmilzt in den äussersten Kanten; mit Kobaltsolution wird er blau. — Bilin in Böhmen, auf einem Gange von verwittertem Basalt.

176. Nakrit, Vauquelin (Pholerit?).

Mikro- oder kryptokrystallinisch; die ausgezeichnete Varietät von Brand bei Freiberg in kleinen, sechsseitig tafelförmigen Krystallen, welche keilförmig oder fächerförmig gruppirt, vollkommen monotom, gelblichweiss und perlmutterglänzend sind, und das sp. Gew. 2,627 haben; gewöhnlich nur derb und eingesprengt in sehr feinschuppigen fast dichten Aggregaten von schneeweisser Farbe, in starkem Lichte schimmernd mit Perlmutterglanz; H. = 0,5...1; G. = 2,35...2,63. — Chem. Zus. der Var. von Brand, nach *Richard Müller*: $\text{AlSi}^2 + 2\text{H}$, oder $\text{Al}^{20}3,2\text{SiO}^2 + 2\text{H}^{20}$, mit 46,5 Kieselsäure, 39,6 Thonerde und 13,9 Wasser, also genau wie der Kaolin; v. d. L. bläht er sich auf und schwillt an zu einer unschmelzbaren Masse; mit Kobaltsolution wird er schön blau; von Schwefelsäure wie von Salzsäure wird er zersetzt unter Abscheidung von Kieselsäure. Auch andere Varietäten, wie z. B. die von Lodève, sowie ne aus Pennsylvanien haben nach den Analysen von *Pisani* und *Genth* genau die Zusammensetzung des Kaolins. Dagegen liessen manche unter dem Namen Nakrit oder Pholerit analysirte Mineralien eine mehr oder weniger abweichende Zusammensetzung erkennen. — Häufig auf Erzgängen und im Sphärosiderite der Steinkohlenformation; Marienberg, Freiberg, Ehrenfriedersdorf, Zwickau, Fins im Departement des Allier, Lodève, Pottsville und Tamaqua in Pennsylvanien.

Anm. Manches sog. Steinmark dürfte hierher gehören, wie denn überhaupt der Nakrit nicht so gar selten ist, obwohl auch ganz andere Dinge mit diesem Namen belegt worden sind. *Kennigott* schlägt vor, die Species Nakrit fallen zu lassen, und solche mit dem Kaolin zu vereinigen, welcher nach seiner Beobachtung unter dem Mikroskope gleichfalls krystallinisch erscheint. Auch der Gilbertit von St. Austel in Cornwall ist wenigstens ein sehr nahe verwandtes Mineral, hält jedoch nur 4,2 Proc. Wasser: *Fischer* rechnet ihn zum Margarite.

177. Wörthit, Hess.

Bis jetzt nur als Geschiebe, in körnigen und verworren kurzstängeligen oder fasrigen Aggregaten mit fest verwachsenen Individuen; Spaltb. monotom; H. = 7,5;

G. = 3,0; weiss; perlmutterglänzend, schwach durchscheinend. Nach *Des-Cloizeaux* verhält er sich in optischer Hinsicht genau so wie der Sillimanit, weshalb er ihn nur für eine Varietät dieser Species hält. — Chem. Zus. nach *Hess*: $\text{Al}^4\text{Si}^5 + 2\text{H}$ mit 4,1 Wasser, 40,9 Silicia und 54,3 Alumina; im Kolben giebt er Wasser, v. d. L. ist er völlig unschmelzbar; Phosphorsalz löst ihn auf mit Hinterlassung eines Kiesel skelets mit Kobaltsolution rein blau; von Säuren wird er nicht angegriffen. In der Gegend von St. Petersburg; ist nach *Fischer* ein Gemeng.

478. Margarit, Fuchs (Perlglimmer und Emerylith).

Krystallsystem rhombisch mit monoklinischem Habitus nach *Dana*, ooP fast 1! die Krystalle erscheinen als dünne sechsseitige Tafeln, deren Randflächen horizontal gestreift sind; auch in Zwillings- und Drillingskrystallen nach einer Fläche von ooP meist derb in körnigblättrigen oder lamellaren Aggregaten. — Spaltb. monotom, nach den Seitenflächen der Tafeln, sehr vollkommen; spröde und in Lamellen leicht zerbrechlich, nicht elastisch; H. = 3,5...4,5; G. = 2,99...3,10; schneeweiss, graulichweiss, röthlichweiss bis perlgrau; stark perlmutterglänzend, durchscheinend, in dünnen Lamellen durchsichtig; zweiaxige sehr energische doppelte Lichtbrechung, die optischen Axen liegen in einer Normalebene der Spaltungsfläche, und ihre negative Bisectrix fällt in die Hauptaxe. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Hermann*, *Craw Heintz*, *Brush* und *Smith*: $\text{Al}^2\text{Si} + \text{CaSi} + \text{H}$, oder $2\text{Al}^2\text{O}^3.\text{SiO}^2 + \text{CaO}.\text{SiO}^2 + \text{H}^2\text{O}$, welche Formel 30,5 Kieselsäure, 51 Alumina, 14 Calcia und 4,5 Wasser erfordert, und den Analysen sehr wohl entspricht; doch wird ein Theil der Kalkerde durch Alkalien und Magnesia, auch ein wenig Thonerde durch Eisenoxyd vertreten. Im Kolben giebt er etwas Wasser; v. d. L. schmilzt er, oft unter Aufschäumen und Leuchten, mehr oder weniger leicht an den Kanten. Er findet sich zu Sterzing in Tirol, sowie als ein Begleiter des Korundes und Smirgels auf Naxos, in Kleinasien, bei Chester in Massachusetts, in Pennsylvanien und Nordcarolina.

Anm. 1. Dass der Emerylith in allen seinen Eigenschaften mit dem Margarit übereinstimmt, und namentlich auch ganz dieselbe chemische Zusammensetzung hat, diess ist durch die sorgfältigen Analysen und Vergleichen von *Lawrence Smith* ausser allen Zweifel gestellt worden. Nach *Breithaupt* und *Dana* würde auch der Diphanit (Nr. 194) hierher gehören; jedenfalls können beide Mineralien unmittelbar hinter einander gestellt werden.

Anm. 2. Ein dem Margarit sehr ähnliches Mineral vom G. = 2,894, aus dem Pfischthale, enthält nach *Oellacher* und *Rammelsberg* 5 bis 6 Procent Baryterde, und hat überhaupt eine vom Margarit sehr abweichende chemische Zusammensetzung.

479. Euphyllit, Silliman.

Krystallinisch, in grossen sechsseitigen, lamellaren oder säulenförmigen Individuen; Spaltb. monotom, vollk., spröde, nicht elastisch; H. = 4; G. = 2,96...3, weiss bis meergrün, sehr stark perlmutterglänzend auf den Spaltungsflächen, durchsichtig bis kantendurchscheinend; optisch-zweiaxig. — Chem. Zus. wird nach den Analysen von *Smith* und *Brush*, wenn das Aequivalent der Kieselsäure nach *Pelouze* 30,2 gesetzt wird, recht nahe durch die Formel $3\text{Al}^4\text{Si} + \text{RSi}^2 + 2\text{H}$, oder $3(\text{Al}^2\text{O}^3.\text{SiO}^2) + \text{R}^2\text{O}^2.2\text{SiO}^2 + 2\text{H}^2\text{O}$, dargestellt, in welcher R wesentlich $\frac{1}{2}$ Kali und $\frac{1}{2}$ Natron bedeutet, wonach denn 41,98 Kieselsäure, 42,81 Thonerde, 4,36 Kali, 5,71 Natron und 5,07 Wasser erfordert werden; doch wird ein kleiner Theil der Alkalien durch etwas Kalkerde und Magnesia ersetzt. Im Kolben giebt er etwas Wasser; v. d. L. leuchtet er sehr stark, blättert sich auf und schmilzt zuletzt in den Kanten. — Findet sich mit Korund und Turmalin bei Unionville in Delaware-County in Pennsylvanien.

480. Rosellan, Svanberg (Rosit).

Bis jetzt nur in erbsen- bis hirsekorngrossen individualisirten Körnern in Kalkstein eingewachsen; Spaltb. monotom vollk.; H. = 2,5; G. = 2,72; schön rosenroth
IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

Spaltungsflächen stark glänzend. — Chem. Zus. nach *Svanberg*: $\text{Äl}_2\text{Si}^3 + \text{R}\text{Si} + 2\text{H}$, oder $2\text{Al}_2\text{O}_3, 3\text{SiO}_2 + \text{R}_0.\text{SiO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$, mit 6,5 Wasser, 45 Silicia, 35 Alumina (incl. 0,7 Eisenoxyd) und $\text{R} = \text{Kali} (6,6) + \text{Kalk} (3,6) + \text{Magnesia} (2,45)$. Nach *Rammelsberg* hat er dieselbe Formel wie der *Liebenerit*, nur etwas mehr Wasser. Im Kolben giebt er Wasser und entfärbt sich; v. d. L. schmilzt er leicht zu weissem Email, doch nicht zu einer Kugel; in Salzsäure ist er unlöslich. — Åker, Baldursta und Magsjö in Södermanland in Schweden, auf Kalksteinlagern.

Anm. Das von *Svanberg* wegen seines grossen Gehaltes an Thonerde *Polyargit* (?) genannte rosenrothe bis carminrothe Mineral von Tunaberg u. a. O. in Schweden findet sich zwar in grösseren derben Massen, ist aber dem Rosellan so ähnlich, dass es wohl nur als eine Varietät desselben zu betrachten sein dürfte. Diess wird auch durch die Analyse von *Erdmann*, und durch das spec. Gewicht = 2,768 bestätigt. Es findet sich theils in Kalkstein, wie zu Baldursta, theils in Syenit, wie zu Tunaberg. Nach *Rammelsberg* würde dieses Mineral, eben so wie der Rosellan, zu dem Anorthite (Nr. 276) zu stellen sein; *G. Rose* hält beide für veränderten Anorthit.

181. Neuroolith, Thomson.

Bis jetzt nur derb, in undeutlich faserigen Aggregaten von grünlichgelber Farbe: $\text{H} = 4,5$; $\text{G} = 2,476$. — Chem. Zus. nach der Analyse *Thomson's*: $2\text{Äl}_2\text{Si}^6 + \text{Ca}\text{Si}^2 + 3\text{H}$, mit 4,6 Wasser, 73,3 Silicia, 17,4 Alumina und 4,7 Calcia (incl. 1,5 Magnesia); v. d. L. wird er weiss und ist unschmelzbar. — Stamstead in Unter-Canada; eine sehr problematische Species, welche nach *Des-Cloizeaux* und *Fischer* vielleicht nur ein unreiner Holzopal ist.

c. Wesentlich Kalk-Silicate.

182. Stellit, Thomson.

Rhombisch; zarte Prismen in sternförmig strahliger Gruppierung; $\text{H} = 3 \dots 3,5$; $\text{G} = 2,612$; weiss, perlmutterglänzend, durchscheinend. — Chem. Zus. nach *Thomson*: $15\text{R}\text{Si} + \text{Äl}_2\text{Si} + 7\text{H}$, wobei $15\text{R} = 11\text{Ca} + 3\text{Mg} + \text{Fe}$, mit 6,1 Wasser, 48,5 Silicia, 31 Calcia, 5,6 Magnesia, 3,5 Eisenoxydul und 5,2 Alumina; v. d. L. schmilzt er zu einem weissen Email. — Bei Kilsyth in Schottland; eine zweifelhafte Species, wie so manche von *Thomson* aufgestellte.

Anm. Die von *Beck* und *Hayes* analysirten Stellite aus New-Jersey sind von *Thomson's* Stellit ganz verschieden; der eine hat fast ganz die Zusammensetzung des Pektolithes; *Heddle* und *Greg* erklären den Stellit von Kilsyth gleichfalls für Pektolith.

183. Pektolith, v. Kobell.

Monoklinisch; die Krystallformen sind nach *Heddle* und *Greg* isomorph mit denen des Wollastonites, was auch für den Winkel $C = 84^\circ 37'$ sehr genau, und für die verticalen Prismen insofern zutrifft, als sie aus dem Prisma ∞P des Wollastonites nach einfachen Zahlen ableitbar sind; auch finden sich Zwillingkrystalle nach $\infty\text{P}\infty$, gerade so wie am Wollastonit; die Pinakoide 0P und $\infty\text{P}\infty$, sowie die vorhandenen Hemidomen bilden lang säulenförmige Krystalle und stängelige Individuen; gewöhnlich nur in kugeligen Aggregaten und derb, von radial stängeliger oder faseriger Textur; Spaltb. nach 0P und $\infty\text{P}\infty$, also nach zwei, unter $95^\circ 23'$ geneigten Flächen, von denen die erstere sehr vollkommen ist; $\text{H} = 5$; $\text{G} = 2,74 \dots 2,88$; graubweis und grünlichweiss, wenig perlmutterglänzend, kantendurchscheinend; die pusehen Axen liegen in einer Ebene, welche auf der vollkommensten Spaltungsfläche normal, aber der Längenausdehnung der Krystalle parallel ist, also ganz anders als am Wollastonit. — Die chem. Zus. wird nach vielen Analysen ziemlich genau durch die Formel $4\text{Ca}\text{Si} + \text{Na}\text{Si}^2 + \text{H}$, oder $4(\text{CaO.SiO}_2) + \text{Na}_2\text{O}.2\text{SiO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ dargestellt, welche 54 22 Kieselsäure, 33,73 Kalkerde, 9,34 Natron und 2,74 Wasser erfordert, und mit

den meisten Analysen recht wohl übereinstimmt, obwohl manche derselben etwas mehr Wasser, und alle etwas Thonerde ergaben. Er giebt im Kolben ein wenig Wasser; er schmilzt er leicht zu einem durchscheinenden Glase, der verwitterte ist jedoch fast unsmelzbar; in Phosphorsalz löst er sich auf mit Hinterlassung eines Kieselskelets; Pulver wird von Salzsäure zersetzt unter Abscheidung von schleimigen Kieselerd-Flocken; war er vorher geglüht oder geschmolzen, so bildet er mit Salzsäure eine stark Gallerte. — Am Monte Baldo, am Monzonberge, auf der Insel Skye, bei Ratho un Edinburgh und an vielen anderen Orten in Schottland, wie z. B. bei Ballantrae Ayrshire in bis 3 Fuss langen faserigen Aggregaten; Bergenhill in New-Jersey.

Anm. 1. Sollte sich der Isomorphismus mit dem Wollastonite vollkommen bestätigen, so würde vielleicht mit *Kenngott* anzunehmen sein, dass der Pektolith nur ein natronhaltiger Wollastonit sei, welcher in Folge einer beginnenden Zersetzung mehr oder weniger Wasser aufgenommen hat; der nach verschiedenen Analysen von 2 bis 5 Procent schwankende Wassergehalt könnte diese Annahme bestätigen.

Anm. 2. Dem Pektolith scheint das von *Breithaupt* unter dem Namen *Osmolith* aufgeführte Mineral von Wolfstein in Bayern sehr nahe zu stehen. Eine frühere Analyse von *Adam* gab wirklich die Zusammensetzung des Pektolithes, wogegen eine spätere Analyse von *Riegel* allerdings eine andere chemische Constitution beweisen dürfte.

184. Okenit, v. Kobell.

Rhombisch; $\infty P \ 122^{\circ} \ 49'$, Comb. $\infty P. \infty P_{\infty}. 0P$ nach *Breithaupt*; gewöhnlich nur derb in krummschaligen Aggregaten von dünnstängeliger bis faseriger Textur; ziemlich schwer zersprengbar und zerreibbar; H. = 5; G. = 2,28...2,36; gelblich- und bläulichweiss, perlmutterglänzend, durchsichtig bis kantendurchscheinend. — Chem. Zn nach v. *Kobell*, *Würth*, *Connel*, v. *Hauer* und *Schmid*: $CaSi^2 + 2H$, oder $CaO.2SiO^2 + 2H$ mit 17 Wasser, 57 Silicia und 26 Calcia; die Substanz des Okenites ist also in Hauptsache identisch mit jener des Apophyllites, und unterscheidet sich von ihm durch den Mangel des Fluorkaliums; er giebt im Kolben Wasser, schmilzt v. d. L. mit Aufschäumen zu Email; das Pulver wird von Salzsäure bei gewöhnlicher Temperatur leicht zersetzt unter Ausscheidung gallertartiger Kieselerde-Flocken; war vorher geglüht, so erfolgt die Zersetzung nicht. — Disko-Insel, Island und Färoer.

Anm. 1. Das von *Rink* unter dem Namen asbestartiger Okenit eingeführte Mineral, welches in Grönland auf der Halbinsel Noursoak den Trapp und Trappflut schmalen Trümmern so durchzieht, dass die sehr wenig zusammenhängenden, äusserst zähen, und mit Calcit gemengten Fasern der Trum-Ebene parallel liegen, ist nach *Forchhammer* kein Okenit, sondern ein asbestartiger Wollastonit, der eine partielle Zersetzung erlitten und demzufolge etwas Kohlensäure und Wasser aufgenommen hat.

Anm. 2. Das von *Rammelsberg* *Xonalit* genannte Mineral von Tetela de S. Malta in Mexico, welches weisse oder bläulichgraue, concentrisch schalige Aggregate von dichtem oder feinsplittigerem Bruche, grosser Härte und Zähigkeit, und dem spec. G. 2,71...2,72 bildet, ist nach der Formel $4CaSi + H$, mit nur etwa 4 Procent Wasser, zusammengesetzt; es ist v. d. L. unsmelzbar, und wird von Salzsäure zersetzt; scheint jedoch mit etwas Quarz innig gemengt zu sein.

185. Apophyllit, *Hauy* (Ichthyophthalm, Albin).

Tetragonal, P $120^{\circ} \ 25'$ im Mittel, an verschiedenen Varietäten schwankend $119^{\circ} \ 43'$ bis $121^{\circ} \ 7'$ nach *Dauber*; die vorherrschenden Formen sind P (P), ∞P_{∞} und $0P$ (o).

Der Habitus der Krystalle ist theils pyramidal durch Vorwalten von P, theils säulenförmig durch ∞P_{∞} , theils tafelförmig durch $0P$; sie sind gewöhnlich zu Drusen verbunden, auch finden sich schalige Aggregate.

Einige der gewöhnlichsten Formen und Combinationen stellen die folgenden Figuren dar:

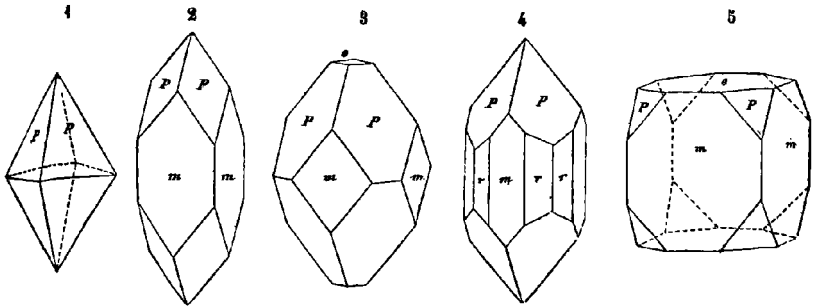


Fig. 1. Die Grundpyramide selbständig ausgebildet.

Fig. 2. $\infty P\infty.P$; das Deuteroprisma mit der Grundform.

Fig. 3. $P.\infty P\infty.OP$; die Krystalle von Andreasberg; *m* meist cylindrisch gekrümmt.

Fig. 4. Die Combination Fig. 2 mit dem ditetragonalen Prisma $\infty P2$.

Fig. 5. $\infty P\infty.OP.P$; die Krystalle von Cziklowa.

Spaltb. basisch vollkommen, prismatisch nach $\infty P\infty$ unvollkommen; spröde; $H. = 4.5...5$; $G. = 2,3...2,4$; die Varietät aus dem Radauthale am Harze wiegt nach *Rammelsberg* nur 1,96; farblos, gelblichweiss, graulichweiss, röthlichweiss bis rosenroth und fleischroth; Perlmutterglanz auf OP , sonst Glasglanz; durchsichtig bis kantendurchscheinend; Doppelbrechung theils positiv, theils negativ, oft mit starker Absorption verbunden, auch bisweilen gestört, so dass das Kreuz in zwei Hyperbeln zerfällt. — Die chem. Zus. wird nach den Analysen von *Stromeyer*, *Berzelius*, *Rammelsberg*, *Reakirt*, *Lawrence Smith*, *Jackson* und *Beck*, unter Berücksichtigung des 1 bis 2 Procent betragenden Fluorgehaltes, nach *Rammelsberg* sehr genau durch die empirische Formel $4(H^2CaSi^2O^6 + aq) + KF$ dargestellt, welche dualistisch und in alten Atomgewichten ausgedrückt auch $CaSi^2 + 2H + \frac{1}{2}KF$ geschrieben werden kann, und 53,0 Kieselsäure, 24,7 Kalkerde, 15,9 Wasser und 6,4 Fluorkalium erfordert, was den Analysen recht gut entspricht. Die rothen Varietäten von Andreasberg sind nach *Suckow* durch Fluorkobalt gefärbt. Im Kolben giebt er viel Wasser, im offenen Glasrohr mit Phosphorsalz etwas Fluor-Reaction; v. d. L. wird er matt, blättert sich auf und schmilzt unter Aufblähen zu einem weissen blasigen Email; mit Phosphorsalz giebt er ein Kieselskelet; das Pulver wird von Salzsäure sehr leicht zersetzt unter Abscheidung von Kieselschleim; nach vorherigem Glühen erfolgt die Zersetzung schwierig. Das Pulver zeigt, auf Curcumapapier mit Wasser befeuchtet, eine starke alkalische Reaction*). — Auf Erzlagern: Utöen, Orawitza und Cziklowa; auf Gängen: Andreasberg; in Blasenräumen plutonischer Gesteine: Aussig, Fassathal, Island, Färöer, Poonah in Ostindien.

Anm. 1. Da sich die Apophyllitkrystalle in optischer Hinsicht theils positiv, wie die meisten Varietäten, theils negativ, wie jene von Cziklowa verhalten, so ist *Desclozeaux*, dem man diese Entdeckung verdankt, geneigt, zwei verschiedene Species anzunehmen; indessen giebt es andere Varietäten, in denen dieser Charakter kaum nachzuweisen ist.

Anm. 2. Sehr nahe verwandt, ja vielleicht identisch mit dem Apophyllit ist das von *Anderson* unter dem falsch gebildeten Namen Gurolit (eigentlich Gyrolith,

*) Da diese von *Kennigott* entdeckte Reaction bei vielen Silicaten vorkommt, und allemal vorausgesetzt wird, dass solche auf Curcumapapier nach Zusatz von etwas Wasser erfolgt, so werden wir sie weiterhin kurz dadurch angeben, dass wir sagen: das Pulver zeigt alkalische Reaction, oder reagirt alkalisch.

nach der rundlichen Form) eingeführte Mineral von Storr auf der Insel Skye. Dasselbe bildet kleine kugelige Aggregate von schön gestreifter Oberfläche und radial schalenförmiger Zusammensetzung, ist vollk. spaltbar nach einer Richtung, weiss, glasglänzend dünne Lamellen durchsichtig, optisch-einaxig, hat die chem. Zus. $\text{Ca}^2\text{Si}^3 + 3\text{H}$, und verhält sich v. d. L. und gegen Säuren ganz wie Apophyllit. Der Gyrolith findet sich auch bei Margaretville in Neuschottland, wo er, nach der Ansicht von How, ein Zersetzungsproduct des Apophyllites sein soll.

Anm. 3. Dem Apophyllit steht gleichfalls sehr nahe das von Sartorius v. Waltershausen entdeckte und unter dem Namen Xylochloer eingeführte Mineral. Dasselbe erscheint in sehr kleinen tetragonalen Pyramiden, deren Mittelkante 96° misst diese kleinen Krystalle sind drusig gruppiert und oft in Schnüren an einander gereiht Spaltb. basisch; H. = 6; G. = 2,29; olivengrün. — Chem. Zus. $\text{R}^2\text{Si}^2 + 2\text{H}$, worin R grösstentheils Kalkerde, etwas Kali und 3 bis 4 Proc. Eisenoxydul bedeutet. — Das Mineral fand sich im Surturbrände bei Husavik in Island, als Ausfüllung der K. eines fossilen Baumstammes.

d. Wesentlich Thon- und Talk-Silicate.

486. Xanthophyllit, G. Rose.

Krystallinisch, hexagonal oder rhombisch mit einem Prisma von nahe 120°; b über Talkschieferknoten Krusten von 3 bis 4 Linien Dicke und radial breitstängige Textur. — Spaltb. sehr vollk. nach einer Fläche; H. = 4,5...6; G. = 3,0... wachsgelb, stark perlmutterglänzend auf Spaltungsflächen, in dünnen Blättchen durchsichtig; Doppelbrechung negativ, das Kreuz erscheint getheilt, weshalb über die Krystallform noch nichts entschieden ist. — Chem. Zus. nach den Analysen von Mendelsohn sehr nahe $2\text{Mg}^2\text{Al} + \text{CaSi} + \text{H}$, oder $2(\text{MgO}.\text{Al}_2\text{O}_3) + \text{CaO}.\text{SiO}_2 + \text{H}_2\text{O}$, welche Formel also etwas zu viel Thonerde und zu wenig Kieselsäure, da die Analysen im Mittel 44 Thonerde nebst 2,8 Eisenoxyd und 46,3 Kieselsäure ergaben, während die Basis und der Wassergehalt sehr gut übereinstimmen. V. d. L. wird er trübe und undurchsichtig, ist aber unschmelzbar; von erhitzter Salzsäure wird er nur sehr schwer zersetzt. — Im Bezirke von Slatoust am Ural.

Anm. G. Rose und Brush haben auf die Aehnlichkeit des Xanthophyllites dem Clintonit (Nr. 288) aufmerksam gemacht, welcher zufolge sich Dana vereinigen gefunden hat, beide zu einer Species zu vereinigen.

487. Brandisit, Haidinger (Disterrit).

Rhombisch, mit einem Prisma von nahe 120°; in scheinbar hexagonalen tafelförmigen Krystallen der Comb. $0\text{P}.\infty\text{P}.\infty\text{P}^{\infty}$; Spaltb. basisch; sehr spröde; H. = 4,5...5 auf der Basis, 6...6,5 auf den Randflächen der Tafeln; G. = 3,01...3 lauchgrün bis schwärzlichgrün, in Folge der Verwitterung röthlichgrau bis rotbraun, Perlmutterglanz auf 0P, Glasglanz auf ∞P , in dünnen Lamellen durchsichtig. Optisch-zweiachsig, mit sehr wenig divergirenden, in der Ebene des brachgonalen Hauptschnittes liegenden Axen, deren Bisectrix auf der Basis normal ist. Chem. Zus. nach einer Analyse von v. Kobell: $4\text{Mg}^2\text{Al} + \text{Mg}^2\text{Si}^3 + 2\text{H}$, welche Formel wenn $\frac{1}{2}$ Atom Magnesia durch Kalkerde ersetzt wird, 4,4 Wasser, 20,6 Silicia, 17,4 Alumina, 25,1 Magnesia und 3,2 Calcia erfordert, während die Analyse mit 3,6 Wasser 20,0 Silicia, 43,22 Alumina, 3,6 Eisenoxyd, 25,01 Magnesia, 4,0 Calcia und Kali ergab. V. d. L. wird er trüb und graulichweiss, ist unschmelzbar, wird mit Kobaltsolution blau; im Kolben giebt er etwas Wasser; von Salzsäure wird nicht angegriffen, von kochender concentrirter Schwefelsäure aber langsam zersetzt. Am Mineralog. in Uiversiteit Leipzig.

Anm. *Dana* vereinigt den Brandisit mit dem Clintonite (Nr. 288), womit auch *Rammelsberg* und *Tschermak* einverstanden zu sein scheinen.

188. Groppit, *Svanberg*.

Derb, in grossblättrigen Aggregaten; Spaltb. deutlich nach einer Richtung, undeutlich nach zwei anderen Richtungen, Bruch splitterig; H. = 2,5, spröde; G. = 2,73; rosenroth bis braunroth, in dünnen Splittern durchscheinend. — Chem. Zus. nach *Svanberg*: $2\text{R}\text{Si} + \text{Al}\text{Si} + 2\text{H}$, oder $2(\text{RO.SiO}_2) + \text{Al}_2\text{O}_3.\text{SiO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$, mit 7 Wasser, 48 Silicia, 22,5 Alumina, 3,0 Eisenoxyd, 12,3 Magnesia, 4,5 Kalkerde und 5,5 Kali. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. wird er weiss, schmilzt aber nur in scharfen Kanten, in heisser Salzsäure schwer zersetzbar. — Im Kalkbruche von Gropporp in Södermanland.

189. Pyrosklerit, v. *Kobell*.

Rhombisch (oder vielleicht monoklinisch), bis jetzt nur derb; Spaltb. nach zwei auf einander senkrechten Richtungen, die eine vollk., die andere unvollk.; Bruch uneben und splitterig; mild, in dünnen Lamellen etwas biegsam; H. = 3; G. = 2,7...2,8; apfelgrün bis smaragdgrün und graulichgrün; schwacher Perlmutterglanz auf Spaltungsflächen, im Bruche matt, durchscheinend. — Chem. Zus. nach v. *Kobell*: $4\text{R}\text{Si} + \text{R}^2\text{Al} + 4\text{H}$, oder $4(\text{RO.SiO}_2) + 2\text{RO.Al}_2\text{O}_3 + 4\text{H}_2\text{O}$, welche Formeln 10,7 Wasser, 36,8 Silicia, 15,2 Alumina (inclus. 1,5 Chromoxyd) und 33,7 Magnesia nebst 3,6 Eisenoxydul fordern, wenn $6\text{R} = 5\frac{2}{3}\text{Mg} + \frac{1}{3}\text{Fe}$ gesetzt wird. Er giebt im Kolben Wasser; schmilzt v. d. L. schwer und nach *Fischer* etwas aufschäumend zu einem graulichen oder schmutzig grünen Email; mit Borax giebt er die Farbe des Chromoxydes; das Pulver wird durch concentrirte Salzsäure vollständig zersetzt unter Abscheidung von Kieselsäure. — Porto Ferrajo auf der Insel Elba.

Anm. Der Vermiculit, von Milbury in Massachusetts, hat nach der Analyse von *Crossley* fast ganz dieselbe chem. Zus. wie der Pyrosklerit, enthält jedoch 10 Proc. Eisenoxydul. Er findet sich in schuppigen Aggregaten von grüner Farbe und Perlmutterglanz, ist optisch-einaxig, hat H. = 1, G. = 2,756, sieht ganz aus wie ein schuppiger Talk, und besitzt die merkwürdige Eigenschaft, v. d. L. zu einem fast hundert Mal längeren, wurmartig gewundenen Cylinder anzuschwellen, bevor er sehr schwierig schmilzt; von Salzsäure oder Schwefelsäure wird er zersetzt. Ein anderes, von *Brush* unter dem Namen Jefferisit aufgeführtes Mineral von Westchester in Pennsylvanien erscheint in grossen, sechsseitigen, höchst vollkommen spaltbaren Tafeln von gelblichbrauner Farbe, ist optisch-zweiaxig, hat das spec. G. = 2,30, zeigt aber v. d. L. dieselbe Erscheinung des voluminösen Aufblähens, und besitzt, nach der Analyse von *Brush*, eine ähnliche chem. Zus. wie der Vermiculit von Milbury.

190. Chonikrit, v. *Kobell*.

Bis jetzt nur derb und eingesprengt (vielleicht amorph); Bruch uneben bis unvollkommen muschelrig; mild; H. = 2,5...3; G. = 2,91 nach v. *Kobell*; schneeweiss, gelblich- und graulichweiss, matt oder schimmernd, durchscheinend bis kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach der Analyse von v. *Kobell*: $7\text{R}\text{Si} + 2\text{R}\text{Al} + 6\text{H}$, worin R zugleich Magnesia (23 Proc.), Calcia (13) und Eisenoxydul ($\frac{1}{2}$) bedeutet, übrigens mit 9 Wasser, 36 Silicia und 17 Alumina, die Formel stimmt recht wohl mit der Analyse, wenn $9\text{R} = 6\frac{1}{2}\text{Mg} + 2\frac{1}{2}\text{Ca}$ gesetzt wird, und lässt sich auch $3\text{R}\text{Si} + 2\text{H}$ schreiben, wenn für $\frac{2}{3}$ Atom Kieselsäure eben so viel Thonerde substituirt wird. *Scheerer* ist der Meinung, dass der Chonikrit dieselbe Zusammensetzung hat, wie der Pyrosklerit. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. schmilzt er unter Aufkochen leicht zu einem graulichweissen Glase; wird mit Kobaltsolution blau; von Salzsäure wird er aufgelöst unter Abscheidung von Kieselpulver. — Porto Ferrajo auf der Insel Elba, mit Pyrosklerit.

e. Wesentlich Thon- und Kalk- oder Alkali-Silicate.

* Schwere; Gewicht mindestens 2,6.

191. Huronit, Thomson.

Bis jetzt nur derb in Geschieben eines Hornblendgesteines; unvollkommen spaltbar; H. = 3...3,5; G. = 2,86; licht gelblichgrün, fettglänzend, kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach der Analyse von Thomson: 4 Wasser, 46 Silicia, 34 Alminia und R = Kalk (8) + Eisenoxydul (4,3) und Magnesia. — V. d. L. wird graulichweiss, ist aber unschmelzbar; von Säuren wird er nicht angegriffen. — In Huronsee in Nordamerika; ist nach Hunt ein dem Fahlunite analoges Zersetzungsproduct nach Cordierit.

192. Aedelforsit, Retzius.

Bis jetzt nur derb in stängelig-faserigen Aggregaten; Spaltb. angeblich nach einem rhombischen Prisma; H. = 6; G. = 2,6; weiss, lichtgrau und röthlich; kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach der Analyse von Retzius: $2\text{AlSi}^3 + \text{CaSi}^3 + 4\text{H}$, mit 12 Wasser, 9,5 Calcia, 17 Aluminia (z. Th. durch 2 bis 4 Proc. Eisenoxyd vertreten) und 61,5 Silicia, also Desmin weniger 2 Atom Wasser; schmilzt v. d. L. mit Alkalien, wird von Säuren zersetzt unter Bildung von Kieselgallert. — Aedelforsit Småland in Schweden.

Anm. Verschieden von diesem, dem Desmin ähnlichen Minerale ist ein andres von demselben Fundorte, und daher gleichfalls Aedelforsit genanntes Mineral, welches derb, gelblich- oder graulichweiss, von splitterigem, unter der Lupe mikrokristallischem Bruche vorkommt, zuerst von Hisinger analysirt und in der Hauptsache Ca^2Si^3 (ohne Wasser) erkannt worden ist, während eine neuere Analyse v. Kobell ausser 61,36 Kieselsäure und 7,0 Thonerde nur 20 Kalkerde, aber dafür noch 4 Magnesia und 2,7 Eisenoxydul ergab.

193. Algerit, Hunt.

Angeblich monoklinisch, in langen, dünnen, oft gekrümmten Prismen von 9! welche in Kalkstein eingewachsen sind; spröd; H. = 3...3,5, G. = 2,697...2,719 grössere Krystalle bis 2,948; strohgelb, glasglänzend, durchscheinend. — Chem. Zus. nach der Analyse von Hunt: $2\text{AlSi}^2 + \text{KSi}^2 + 3\text{H}$, mit 7,52 Wasser, 54,45 Si 27,19 Aluminia, 2,18 Eisenoxyd, 10,51 Kali und 4,15 Magnesia; v. d. L. schwarz und schmilzt endlich zu einem weissen, porösen Email; mit Kobaltsolution wird blau. — Franklin in New-Jersey.

Anm. Die Analysen von Crossley und Whitney weichen dermaassen von Hunt'scher Analyse ab, und geben überhaupt so auffallende Resultate, dass Dana's Ansicht sehr wahrscheinlich wird, der Algerit sei nur ein mehr oder weniger zersetzter Skapolit.

194. Diphanit, Nordenskiöld.

Hexagonal, 0P.∞P oder ∞P.0P, also tafelförmig oder kurz säulenförmig; Spaltbasisch, sehr vollk.; sehr spröd; H. = 5...5,5; G. = 3,04...3,07; weiss, perlmuttglänzend und undurchsichtig auf 0P; blaulich, glasglänzend und durchsichtig auf ∞P. — Chem. Zus. nach der Analyse von Jewreimoff sehr nahe: $\text{R}^2\text{Si} + 3\text{AlSi} + 1\text{H}$ welche Formel, wenn $2\text{R} = 1,6\text{Ca} + 0,3\text{Fe} + 0,1\text{Mn}$ gesetzt wird, dem Resultate der Analyse, nämlich 5,34 Wasser, 34,02 Silicia, 43,33 Aluminia, 13,14 Calcia, 3 Eisenoxydul und 1,05 Manganoxydul recht wohl entspricht. Im Kolben giebt er etwas Wasser und wird dunkler; in der Zange wird er opak, schwillt an, blättert sich und schmilzt zu Email; Phosphorsalz löst ihn leicht unter Abscheidung eines Kiesel-skelets zu klarem Glase, das bei der Abkühlung gelblich wird. — In den Smaragd-gruben des Ural mit Chrysoberyll, Smaragd und Phenakit.

Anm. Es ist bereits oben nach Nr. 178 bemerkt worden, dass *Breithaupt* den *Dphanit* für eine Var. des *Margarites* hält, und dass dieser letztere eben sowohl auch hier seine Stelle finden könnte.

95. **Prehnit, Werner** (Koupholith).

Rhombisch, $\infty P (M) 99^{\circ} 56'$, $3\bar{P}\infty (o) 33^{\circ} 0'$, $\frac{3}{4}\bar{P}\infty (n) 89^{\circ} 46'$, $\frac{3}{8}\bar{P}\infty 126^{\circ} 40'$; gewöhnlichste Combinationen wie nachstehende Figuren :

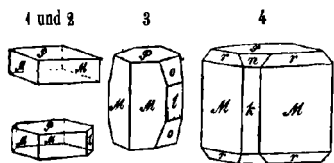


Fig. 1. $0P.\infty P$; sehr häufig.
 Fig. 2. Dieselbe Comb. mit $\infty\bar{P}\infty$.
 Fig. 3. $\infty P.0P.\infty\bar{P}\infty.3\bar{P}\infty$; nicht selten.
 Fig. 4. $\infty P.0P.\infty P\infty.P.\frac{3}{4}\bar{P}\infty$.

Die Form der Krystalle ist tafelförmig oder kurz säulenförmig; zu Drusen oder, namentlich die Tafeln, zu keilförmigen, fächerförmigen und wulstförmigen Gruppen erbunden; auch in Pseudomorphosen nach Calcit, Analcim, Natrolith, Laumontit und Leonhardt; derb in körnigen Aggregaten, und kugelig, traubig, nierförmig von radial schaliger und faseriger Zusammensetzung. — Spaltb. basisch, ziemlich vollk., prismatisch nach ∞P unvollk.; $H. = 6..7$; $G. = 2,8..3$; farblos, doch meist grünlichweiss, spargelgrün, apfelgrün bis lauchgrün gefärbt; Glasglanz, auf $0P$ Perlmutterglanz; durchsichtig bis kantendurchscheinend; die optischen Axen liegen nach *Descroix* meist im brachydiagonalen Hauptschnitte, und ihre positive Bisectrix fällt in die Hauptaxe; durch Erwärmung polarelektrisch. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Gehlen*, *Walmstedt*, *Amelung*, *Rammelsberg* und *Laspeyres*: $2CaSi + AlSi + H$, oder $\frac{1}{2}CaO.SiO_2 + Al_2O_3.SiO_2 + H_2O$, mit 4,3 Wasser, 44,3 Silicia, 24,6 Alumina und 26,8 Kalk, wobei jedoch gewöhnlich 1 bis 4 Procent Eisenoxyd auftritt*); da das Wasser erst in starker Glühhitze austritt, so ist es wohl als basisches Wasser zu betrachten. Im Kolben giebt er stark geblüht Wasser, ohne jedoch undurchsichtig zu werden; er d. L. schmilzt er unter starkem Blasenwerfen zu einem blasigen Glase; Salzsäure löst ihn nur dann vollständig mit Bildung von Kieselgallert auf, wenn er vorher geblüht oder geschmolzen worden ist; das Pulver zeigt nach *Kenngott* eine alkalische Reaction. — Cap der guten Hoffnung, Oisans im Dauphiné, Ratschinges und Fassatta in Tirol, Dumbarton in Schottland, und viele andere Orte in Europa wie in Nordamerika.

** Leichte; Gewicht unter 2,4; Zeolithe.

6. **Gismondin, Marignac**.

Tetragonal nach *Marignac* und *Kenngott*; P Polkante $118^{\circ} 34'$, Mittelkante 92° nach *Marignac*, doch wurden diese Winkel als Mittelwerthe aus sehr schwankenden Zahlen abgeleitet; rhombisch nach *Credner* und *v. Lang*, welcher letztere die rammenähnliche Combination $\infty P.P\infty$ mit $\infty P 90^{\circ} 50'$, $P\infty 86^{\circ} 19'$ und den Combinationenkanten $114^{\circ} 42'$ bestimmte; diese Pyramide erscheint entweder allein oder in Comb. mit $\infty P\infty$ (oder $\infty P\infty$ und $0P$), häufig mit stark eingekerbten Polkanten, was auf eine kreuzförmige Zwillingbildung und vielleicht auch auf eine rhombische Krystallreihe verweist; die Krystalle klein, meist halbkugelig und knospenförmig, überhaupt in paralleler Verwachsung zahlreich aggregirt; Spaltb. nach P , $H. = 5$, an den Kanten und Ecken bis 6, $G. = 2,265$; graulichweiss bis rothlichgrau, glänzend, halbdurchsichtig bis durchscheinend, optisch-zweiachsig nach *v. Lang*. — Chem. Zus. nach *Marignac* sehr nahe der Formel $AlSi + CaSi + 4H$

* *Amelung* fand in der von ihm analysirten Varietät aus dem Radauthale 7,38 Proc. Eisen- und 1 Proc. Natrium - LILLIAD - Université Lille 1

oder $Al_2O_3 \cdot SiO_2 + CaO \cdot SiO_2 + 4H_2O$ entsprechend, welche 20,3 Wasser, 35,0 Silica, 29 Alumina und 15,7 Calcia (incl. 2,8 Kali) erfordert. V. d. L. bläht er sich auf, wird undurchsichtig, und schmilzt unter Leuchten zu weissem Email; in Salzsäure löst er sich leicht mit Hinterlassung von Kieselgallert. — Vesuv und Aci-Castello in Sicilien; auch Capo di Bove bei Rom.

197. Glottalith, Thomson.

Tesseral, O und $\infty O \infty$, wie Thomson vermuthete; die Krystalle zu Drusen gruppiert; Spaltb. unbekannt; H. = 3...4; G. = 2,18; farblos, weiss; Glasglanz, stark durchscheinend. — Chem. Zus. nach Thomson: $3CaSi + 2AlSi + 8H$, mit 17 Wasser, 37,4 Silicia, 15,6 Alumina und 25,3 Calcia; giebt im Kolben Wasser und schmilzt v. d. L. unter Aufblähen zu weissem Email. — Glotta bei Port Glasgow in Clyde in Schottland.

Anm. Greg vermuthet, dass der Glottalith nur eine Varietät des Chabastes, Hedde dagegen, dass er Edingtonit sei, und wohl von demselben Fundorte stamme wie dieser.

198. Thomsonit, Brooke (Compton).



Rhombisch, $\infty P 90^\circ 40'$ nach Miller; die gewöhnliche Form des sog. Comptonites ist die Comb. $\infty P \infty \cdot \infty P \infty \cdot \infty P \cdot x P \infty$ (M, T, s und i in bestehende Figur), in welcher $x P \infty$ ein äusserst stumpfes Makrodoma von $177^\circ 23'$ ist und nur wie die Basis mit gebrochener Fläche erscheint, was die Krystalle sehr charakterisirt; nach Wisner zeigt der von den Cyclophen-Inseln, und nach Guthe auch jener von Kaden bisweilen kreuzförmige Zwillingkrystalle gewöhnlich Drusen, fächerförmige, büschelförmige, garbenförmige und kugelige Gruppen, auch stängelige Aggregate. — Spaltb. brachydiagonal und makrodiagonal, ist gleich vollkommen; H. = 5...5,5; G. = 2,35...2,38; weiss; Glasglanz z. Th. perlmutterähnlich, durchscheinend, doch meist trübe; die optischen Axen liegen in der Ebene der Basis, und ihre positive Bisectrix fällt in die Makrodiagonale. — Chem. Zus. nach den Analysen von Berzelius, Retzius, Rammelsberg und Anderen durch die Formel: $2AlSi + 2RSi + 2H$, oder auch $Al_2O_3 \cdot SiO_2 + RO \cdot SiO_2 + 2H_2O$ darstellbar, wenn $R = \frac{2}{3}Ca + \frac{1}{3}Na$ gesetzt wird, 11,5 Wasser, 37,8 Kieselsäure, 32,4 Thorerde, 11,8 Kalkerde und 6,5 Natron erfordert; doch geben die meisten Analysen 1 bis 13 Proc. Wasser, und viele ein etwas anderes Verhältniss zwischen Kalkerde und Natron. Rammelsberg schreibt die Formel: $2Al_2Si_2O_8 + 5aq$. V. d. L. bläht er sich auf, wird undurchsichtig und schmilzt schwierig zu weissem Email; von Salzsäure wird er zerlegt unter Abscheidung von Kieselgallert; das Pulver reagirt nach Koenig stark alkalisch. — Kilpatrickhills bei Dumbarton, Seeberg bei Kaden und Hauertstein in Böhmen; Vesuv, Cyclophen-Insel bei Aci-Reale, Pflasterkaute bei Eisenach

199. Brevicit, Berzelius.

Rhombisch? der norwegische bis jetzt nur derb, als radial-breitsängelige Ausfüllungsmasse von Blasenräumen eines plutonischen Gesteines, nach der Mitte prismatische Krystalle auslaufend; weiss und röthlichgrau, z. Th. mit dunkelrother Rande. — Chem. Zus. nach den Analysen von Söndén und Tobler, von denen sich die erstere auf den norwegischen, die andere auf den badenschen bezog, $2Al_2Si_2O_8 + 2RSi + 2H$ mit 10,2 Wasser, 43,9 Silicia, 29 Alumina und $2R = \frac{2}{3}Ca + \frac{1}{3}Na = 6,8$ Proc. Calca nebst 10,4 Proc. Natron*); im Kolben giebt er Wasser und v. d. L. schmilzt er in einem farblosen blasigen Glase. — Brevig in Norwegen, Kaiserstuhl in Baden.

Anm. Neuerdings sind aus Norwegen sehr schöne, krystallisirte und radialstängelige Varietäten von Natrolith unter dem Namen Brevicit in die Sammlungen

*) Genau dieselbe Formel hat der Harringtonit, nur ist $2R = \frac{4}{3}Ca + \frac{2}{3}Na$.
IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

geaugt; sollte das von *Sondén* analysirte Mineral dasselbe sein, so würde der norwegische Brevicit mit dem Natrolith zusammenfallen, zu welchem er auch von Vielen gestellt wird.

10 Zeagonit, Gismondi.

Rhombisch, P Polk. $120^{\circ} 37'$ und $121^{\circ} 44'$, Mittelk. $89^{\circ} 13'$ nach *Kennigott*; gewöhnliche Comb. $P \infty P \infty P \infty P \infty P$, die Krystalle sind einzeln ausgebildet oder zu kugeligen und knospenförmigen Gruppen verwachsen; Spaltb. ist nicht beobachtet; H. = 5, an Kanten und Ecken bis 7 und darüber; G. = 2, 213 nach *Marignac*; wasserhell, weiss oder blaulich, stark glasglänzend, durchsichtig bis halbdurchsichtig. — Chem. Zus. nach *Marignac*: $\ddot{A}iSi^2 + R\ddot{S}i + 4H$, oder $Al^2O^3 \cdot 2SiO^2 + RO \cdot SiO^2 + 4H^2O$, wobei R Kali und Kalkerde bedeutet, mit 15 Proc. Wasser, 43,6 Kieselsäure, 24,4 Thonerde, 10,3 Kali und fast 7 Kalkerde. V. d. L. wird er weiss, blättert sich auf, leuchtet und schmilzt zu klarem blasenfreiem Glase; in Salzsäure ist er vollkommen auflöslich, die Sol. giebt beim Abdampfen eine Gallert. — Capo di Bove bei Rom.

Anm. Manche Mineralogen vereinigen den Zeagonit mit dem Gismondin; die Verschiedenheiten der Krystallformen und der chemischen Zusammensetzung dürften jedoch noch vor der Hand gegen eine solche Vereinigung sprechen.

11 Skolezit, Fuchs (Mesotop z. Th., Kalkmesotop).

Monoklinisch, C = $89^{\circ} 6'$, $\infty P (M) 91^{\circ} 35'$, P (o) $144^{\circ} 20'$, — P (o') $144^{\circ} 40'$;



gewöhnliche Comb. $\infty P.P.$ — P wie bestehende Figur; die Krystalle kurz oder lang säulenförmig bis nadelförmig; sehr häufig Zwillingkrystalle nach dem Gesetz: Zwillingsaxe die Hauptaxe, Zusammensetzungsfläche $\infty P \infty P$, beide Individuen einen scheinbar einfachen Krystall bildend; derb, von radial-stängeliger oder faseriger Textur. — Spaltb. prismatisch nach ∞P ziemlich vollk.; H. = 5...5,5; G. = 2,20...2,39; farblos, schneeweiss, graulich-, gelblich- und röthlichweis; Glas- und Perlmutterglanz, die faser-

gen Aggregate Seidenglanz; durchsichtig bis kantendurchscheinend; die optischen Axen liegen in einer Ebene durch die Orthodiagonale, welche gegen die Hauptaxe 11 bis 12° geneigt ist, ihre negative Bisectrix fällt in den klinodiagonalen Hauptschnitt, und bildet also denselben Winkel mit der Hauptaxe; ist meist ausgezeichnet polarerectrisch, die divergirenden Enden antilog, die convergirenden analog. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Fuchs*, *Gehlen*, v. *Gülich*, *Gibbs* und *Sartorius Waltershausen*: $\ddot{A}iSi^2 + Ca\ddot{S}i + 3H$, oder $Al^2O^3 \cdot SiO^2 + CaO \cdot SiO^2 + 3H^2O$, mit 13,6 Wasser 46,5 Silicia, 25,8 Alumina und 14,1 Calcia; v. d. L. krümmt und windet er sich wurmförmig, und schmilzt dann leicht zu einem blasigen Glase; von Salzsäure wird er vollkommen zersetzt, jedoch ohne Bildung von Kieselsäure; in Oxalsäure löst er sich auf mit Hinterlassung von oxalsaurem Kalk. — In den Blasenräumen basaltischer Gesteine, Auvergne, Staffa, Färöer, Berufjord und Eskifjord in Island.

2. Mesolith, Fuchs (Mesotop z. Th.).

Die Selbständigkeit dieser Species dürfte nach *G. Rose* zweifelhaft sein, indem solche wesentlich nur von natronhaltigen Skoleziten und kalkhaltigen Natrolithen gebildet zu werden scheint, deren Unterscheidung allerdings bisweilen ihre Schwierigkeit hat. Der sog. Mesolith von Hauenstein ist zum Theil Comptonit; die ausserdem analysirten Mesolithe sind nach ihren physischen und morphologischen Eigenschaften zu wenig untersucht worden, als dass von dieser Seite ihre spezifische Selbständigkeit verbürgt wäre, obgleich *Des-Cloizeaux*, wenigstens für einige Varietäten kristallographische und optische Charaktere nachgewiesen hat, welche diese Selbständigkeit beweisen dürften; die Analysen aber lassen sie meist als Gemische von 2 Atom Skolezit mit 1 Atom Natrolith erkennen, nach der Formel: $3\ddot{A}iSi^2 + 2Ca\ddot{S}i + 2\ddot{S}i + 8H$ (mit 12,2 Wasser). Sie finden sich selten in deutlichen Krystallen und dann meist in Zwillingen von der Form des Skolezites), gewöhnlich in radial-stängeligen

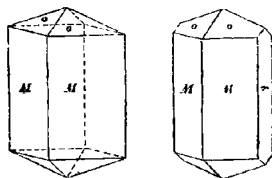
und faserigen Aggregaten, auf Island, in Tirol, auf den Färöern und a. a. O. bedürfen noch einer ferneren Prüfung, bevor sie definitiv als eigenthümliche Species anerkannt werden können. Dasselbe gilt von den Zeolithen, welche man Mes genannt hat, sowie von dem weissen, dichten, zeolithartigen Minerale von Portrush, welches von *Thomson* unter dem Namen *Harringtonit* beschrieben und analysirt worden ist, und in chemischer Hinsicht dem *Brevicit* sehr nahe steht.

Anm. 1. Zu den Mesolithen gehört auch das von *Thomson* unter dem Namen *Antrimolith* aufgeführte Mineral. Dasselbe erscheint gewöhnlich in sehr lockeren, radial-faserigen Aggregaten fein nadelförmiger und haarförmiger Krystalle, denen nach *Kennigott* ein Prisma von $92^{\circ} 43'$ zu Grunde liegt; $H. = 3,5 \dots 4$; $G. = 2,09$; wasser durchsichtig bis durchscheinend. Nach den neueren Analysen von *Hedde* ist dieses Mineral ein Mesolith, welcher neben 40 bis 44 Procent Kalkerde auch 4 bis 5 Procent Natron, dabei 12 bis 14 Proc. Wasser enthält. V. d. L. schmilzt er ohne Aufschäumen zu einem weissen Email; von Salzsäure wird er zersetzt unter Abscheidung von Kieselgallert. — Bengane in Antrim, in Mandelstein mit Chabasit und Pinguit.

Anm. 2. Der Poonalith von Poonah in Ostindien soll nach *Kennigott* tisch mit dem Antrimolithe sein.

203. Natrolith, *Werner* (Mesotyp z. Th., Natronmesotyp, Spreustein).

Rhombisch, $\infty P 91^{\circ}$, P Polkanten $143^{\circ} 20'$ und $142^{\circ} 40'$, Mittelk. 53; gewöhnlich sieht man nur die Comb. $\infty P.P$ oder dieselbe noch mit $\infty P\infty$, wie die



stehenden zwei Figuren; die Krystalle sind dünn säulenförmig, nadelförmig und haarförmig, meist klein und sehr klein, doch bei *Brevig* ziemlich gross, in Drusen sowie in büschelförmige und nierförmige Aggregate verwachsen, welche bei sehr feiner Ausbildung dicht werden; Pseudomorphosen nach Oligoklas und Nephelin. — Spaltb. prismatisch nach ∞P vollk.; $H. = 5 \dots 5,5$; $G. = 2,17 \dots 2,26$; farb graulichweiss, doch oft gelblichweiss, isabellgelb bis

gelb, selten roth gefärbt; Glasglanz; durchscheinend bis kantendurchscheinend; optischen Axen liegen in blasydiagonalen Hauptschnitte, ihre positive Bisection fällt in die Hauptaxe; ist nicht thermoelektrisch. — Chem. Zus. nach vielen Analysen $Al_2Si^2 + NaSi + 2H$, oder $Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 + Na_2O \cdot SiO_2 + 2H_2O$, mit 9,4 Wasser, 48 Si, 26,6 Alumina und 16,0 Natron, von welchem letzteren nur selten ein kleiner Theil durch Kalk ersetzt wird. *Kennigott* schreibt die Formel $Al_2Si^3 + NaH^2$. — *Bergmann* hat einen dunkelgrünen Natrolith vom spec. G. 2,353 aus der Gegend von *Brevig* analysirt, in welchem ein bedeutender Theil der Thonerde durch fast 7,5 Proc. Eisenoxyd, und etwas Natron durch 2,4 Proc. Eisenoxydul ersetzt wird; ein merkwürdiger Fall, dass in einem zeolithartigen Minerale isomorphe Metalloxyde statt anderer Basen auftreten. V. d. L. wird er trübe und schmilzt dann ruhig und ohne Aufblähen zu einem klaren Glase; in Salzsäure löst er sich unter Abscheidung von Kieselg von Oxalsäure wird er meist vollständig aufgelöst; das Pulver sowohl des rohen auch des entwässerten Natrolithes zeigt nach *Kennigott* eine alkalische Reaction. In Blasenräumen basaltischer und phonolithischer Gesteine; Aussig, Hohenw. d. Alpstein bei Sontra, Auvergne, Färöer, Island, *Brevig* in Norwegen, hier grosse Krystalle und dickstängelige Aggregate.

Anm. 1. *Scheerer* hat gezeigt, dass der Spreustein *Werner's*, oder der *Bergmannit* und der *Radiolith*, beide aus dem südlichen Norwegen, nichts Anderes als Varietäten des Natrolith sind, was auch für den *Radiolith* von *C. G. Grmelin* *Michaelson* bestätigt worden ist. Die Pseudomorphosen, in denen dieser Spreustein oft vorkommt, sind nach *Blum* und *Krantz* durch Umwandlung von Nephelin Oligoklas entstanden, wogegen sie *Scheerer* für sogenannte Paramorphosen nach *P* natrolith, d. h. nach einem ehemals vorhandenen, eigenthümlichen Minerale

Zusammensetzung des Natrolithes, aber von besonderer Krystallform erklärt; vergl. ben S. 93. *Pisani* hält sie für Pseudomorphosen nach Cancrinit.

Anm. 2. Der Lehuntit von Glenarm in Antrim enthält nach *Thomson* etwas mehr Wasser, aber weniger Natron und Alumina als der Natrolith; seine Formel ist $\text{AlSi}_2 + \text{NaSi} + 3\text{H}$, also, bis auf den Wassergehalt, ganz die des Natrolithes und völlig analog mit jener des Skolezites.

Anm. 3. Der Galaktit, ein von *Haidinger* benannter, bei Kilpatrick in Schottland vorkommender Zeolith, radial-stängelig mit $\infty\text{P } 94^\circ$, $\text{H.} = 4,5 \dots 5$, $\text{G.} = 2,21$, hat nach *v. Hauer* eine dem Natrolith sehr nahe kommende Zusammensetzung, enthält jedoch 10,5 Proc. Wasser und über 4 Proc. Kalkerde. Eben so ist der Galaktit von Glenfarg und Bishoptown in Schottland, nach den Untersuchungen von *Hedde*, wirklich nichts Anderes, als Natrolith mit einem geringen Kalkgehalte, welcher bis zu 4 Procent beträgt, und wohl die weisse Farbe sowie die schwache Pellucidität des *Maerles* bedingt. Der Galaktit gehört also zu den Mesolithen.

39. Phakolith, Breithaupt.

Rhomboëdrisch, $\text{R } 94^\circ 0'$; die gewöhnl. Krystallform ist $\frac{3}{2}\text{P}_2 \cdot \infty\text{P}_2 \cdot \text{R}$. — $\frac{1}{2}\text{R}$, meist Zwillingbildung mit parallelen Axensystemen, daher vollkommene Durchkreuzungszwillinge. — Spaltb. rhomboëdrisch nach R, unvollk.; $\text{H.} = 4 \dots 5$; $\text{G.} = 1,13 \dots 1,15$; röhlich-, gelblich- und graulichweiss, Glasglanz, durchscheinend, Doppelbrechung negativ. — Chem. Zus. nach *Rammelsberg*: $2\text{AlSi}_2 + \text{Ca}_2\text{Si}_3 + 10\text{H}$, welche Formel 19,7 Wasser, 47,5 Silicia, 22,0 Alumina und 10,8 Calcia erfordert, in sehr naher Uebereinstimmung mit den Analysen, doch ist auch immer etwas Kali und Natron (zusammen 2 bis 3 Proc.) vorhanden, welche einen Antheil der Kalkerde ertreten; *Anderson* fand mehr Kalkerde und weniger Thonerde. V. d. L. verhält er sich wie Chabasit. — Böhmisches-Leipa und Salesl bei Aussig.

Anm. *G. Rose* und *Des-Cloizeaux* vereinigen den Phakolith mit dem Chabasite.

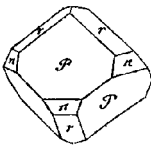
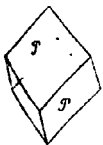
40. Levyn, Brewster.

Rhomboëdrisch; $\text{R } 79^\circ 29'$, — $\frac{1}{2}\text{R } 106^\circ 3'$, gewöhnliche Form $0\text{R} \cdot \text{R}$. — $\frac{1}{2}\text{R}$, dick tafelförmig, in vollkommenen Durchkreuzungszwillingen, wie beistehende Figur, $\sigma: \text{P} = 417^\circ 23'$; Spaltb. rhomboëdrisch nach R unvollk.; $\text{H.} = 4$; $\text{G.} = 2,1 \dots 2,2$; weiss oder lichtgrau, glasglänzend, durchscheinend bis durchsichtig, Doppelbrechung negativ. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Damour*: $\text{AlSi}_2 + \text{CaSi} + 4\text{H}$, oder $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2 + \text{CaO} \cdot \text{SiO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$, wobei jedoch ein Theil der Kalkerde durch Alkalien ersetzt wird, indem die Analyse 17,4 Wasser, 44,5 Silicia, 23,8 Alumina, 10,7 Kalkerde, sowie 3 Kali und Natron ergab; die Analysen von *Berzelius* und *Connel* lieferten etwas abweichende Resultate. V. d. L. verhält er sich wie Chabasit. — Insel Skye, Färöer, Island.



Chabasit, Werner.

Rhomboëdrisch, $\text{R} (\text{P}) 94^\circ 46'$; die Grundform erscheint meist selbständig, wie in der ersten Figur, oder auch mit — $\frac{1}{2}\text{R}$, und — 2R , wie in der zweiten Figur, bisweilen auch mit anderen untergeordneten Formen; Zwillingkrystalle sehr häufig, als Durchkreuzungszwillinge nach dem Gesetze: Zwillingaxe die Hauptaxe; die Krystalle meist zu Drusen versammelt, die Flächen von R oft gestreift parallel den Polkanten. — Spaltb.



rhomboëdrisch nach R ziemlich vollk.; $\text{H.} = 4 \dots 4,5$; $\text{G.} = 2,07 \dots 2,15$; farblos, bisweilen röhlich, gelblich; Glasglanz, durchsichtig und durchscheinend; Doppelbrechung meist negativ, oft sehr gestört. — Die chem. Zus. dürfte nach den vorhandenen Analysen für die meisten Varietäten durch die Formel $\text{AlSi}_3 + \text{CaSi} + 6\text{H}$

oder $\text{Al}^2\text{O}^3.3\text{SiO}^2 + \text{CaO.SiO}^2 + 6\text{H}^2\text{O}$ dargestellt werden, welche 21 Wasser, 48 Silica, 20 Alumina und 11 Calcia erfordert; doch ist immer etwas Kalk durch Kali und v auch Natron ersetzt. Der etwas, bis 52 Procent steigende Gehalt an Silica, welchen manche Varietäten zeigen, scheint bisweilen von interponirtem Quarz herzu-rühren; indess lässt sich deren Zusammensetzung vielleicht auch nach der Formel $\text{Al}^2\text{Si}^3 + \text{CaSi}^2 + 7\text{H}$ interpretiren, welche 21,5 Wasser, 51,3 Silicia, 17,6 Alum und 9,6 Calcia erfordert. Unter besonderer Berücksichtigung des Kali (und Natron schreibt *Rammelsberg* die Formel: $(\text{H,K})^2\text{CaAl}^2\text{Si}^5\text{O}^{15} + 6\text{aq}$. V. d. L. schwillt er an und schmilzt zu kleinblasigem, wenig durchscheinendem Email; von Salzsäure wird er vollständig zersetzt unter Abscheidung von schleimigem Kieselpulver. Das Pulver zeigt nach *Kenngott* langsam eine alkalische Reaction. — In Blasenräumen plutonische Gesteine: Aussig, Oberstein, Färder, Fassathal; auch in Druseräumen des Granites am Harze, bei Baveno und in Connecticut, auf Erzgängen bei Andreasberg und ganz neue Bildung in den Thermen von Plombières und Luxeuil.

Anm. Dass der Haydenit aus Maryland wirklich nur eine Varietät des Chabasites sei, dafür hat *Dana* sehr triftige Beweise geliefert.

207. Gmelinit, Brooke (Natronchabasit).



Hexagonal, P $80^\circ 54'$ nach *G. Rose*, $80^\circ 8'$ nach *Miller*, $79^\circ 54'$ nach *Des-Clozeaux*; die gewöhnlichste Form ist die Comb. P.0P.∞P, wie bestehende Figur; die Flächen der Pyramide parallel ihren Polkanten, die des Prismas horizontal gestreift. Da die abwechselnden Flächen der Pyramide oft grösser erscheinen, als die übrigen, so verweist dies auf rhomboëdrische Hemiëdrie. — Spaltb. prismatisch nach ∞P, deutlich; H. = 1 G. = 2,0...2,1; gelblichweiss, röthlichweiss bis fleischroth; glasglänzend, durchscheinend in geringem Grade. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Connel Rammelsberg* durch die Formel $\text{Al}^2\text{Si}^3 + \text{NaSi} + 6\text{H}$ oder $\text{Al}^2\text{O}^3.3\text{SiO}^2 + \text{Na}^2\text{O.SiO}^2 + 6\text{H}$ darstellbar, welche 20,7 Wasser, 47,6 Silicia, 19,7 Alumina und 12 Natron erfordert; doch ist immer ein Antheil Natron durch Kalkerde (4 bis 5 Proc.) vertreten, auch oft etwas Kali (bis gegen 2 Proc.) vorhanden. V. d. L. verhält er sich wie Chabasit; von Salzsäure wird er zersetzt unter Abscheidung von Kiesalgallert. — V. d. L. Glenarm in Antrim, Pyrgo auf Cypern.

Anm. 1. Dem Gmelinit steht der Ledererit *Jackson's* durch seine Krystallform nahe, während *Marsh* gezeigt hat, dass er in seiner chem. Zus. gleichfalls mit ihm übereinstimmt, jedoch etwas interponirten Quarz enthält.

Anm. 2. *Milarit* nennt *Kenngott* ein schönes Mineral, welches neulich in 1 Milar bei Ruäras in der Schweiz gefunden worden ist, wo es auf einem granitischen Gesteine mit Rauchquarz, Orthoklas, Chabasit, Titanit und Chlorit vorkommt. Derselbe erscheint in hexagonalen Krystallen der Comb. ∞P2.P.0P (Mittelkante von P = $74^\circ 40'$ nach *Kenngott*, $74^\circ 46'$ nach *Hessenberg*); die Krystalle sind glatt und glänzend, mit Ausnahme von 0P; Spaltb. nicht beobachtet, Bruch muschelig bis uneben H. = 5,5...6,0; farblos oder schwach grünlich, meist wasserhell und durchsichtig. Die chemischen Reactionen verweisen auf ein wasserhaltiges Silicat von Thonerde, Natron und Kalkerde.

208. Herschelit, Lévy.

Anscheinend hexagonal, P Polk. $124^\circ 45'$ nach *Lévy*; gewöhnliche Comb. ∞P oder 0P.∞P zugleich mit P, die prismatischen Flächen horizontal gestreift, oft bechelig, 0P convex, die Krystalle zumeist keilförmig und fächerförmig gruppiert, Bruch muschelig; H. = 4,5; G. = 2,06; farblos, glasglänzend, durchsichtig bis durchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Damour* und *Sartorius v. Waltershausen* $\text{Al}^2\text{Si}^3 + \text{RSi} + 5\text{H}$, oder $\text{Al}^2\text{O}^3.3\text{SiO}^2 + \text{R}^2\text{O.SiO}^2 + 5\text{H}^2\text{O}$, mit 17,6 Wasser, 48,5 Silica, 20,4 Alumina, 9,2 Natron und 4,6 Kali, wenn R = $\frac{2}{3}\text{Na} + \frac{1}{3}\text{K}$ gesetzt wird und

9. *Waltershausen* wird ein Theil der Alkalien durch 4 bis 5 Proc. Kalkerde vertreten; er schmilzt leicht zu einem emailweissen Glase, und wird von Säuren leicht zersetzt. — *Aci-Castello* und *Palagonia* in Sicilien, *Richmond* bei *Melbourne* in Australien.

Anm. Nach *Victor v. Lang* sind die Krystalle des *Herschelites* Drillingskrystalle rhombischer Formen mit vollkommener Durchkreuzung der Individuen, welche vorwaltend von *Brachydomen* nebst $0P$ und ∞P gebildet werden, und nach der Fläche eines verticalen Prismas von 60° zwillingsartig verwachsen sind; indem sich diese Zwillingsbildung mit geneigten Zusammensetzungsflächen wiederholt, entstehen Drillingskrystalle mit Durchkreuzung, welche sich auch als Sechslingskrystalle mit Juxtaposition deuten lassen, und eine scheinbar hexagonale Form darstellen, etwa so, wie die *S. 261*, Fig. 4 abgebildete Form des *Witherites*. Die Winkel der scheinbaren hexagonalen Pyramiden findet *v. Lang* ganz anders, als *Lévy*.

29. Analcim, *Hawy*.

Tesseral, meist $2O2$, oft mit abgestumpften tetragonalen Ecken, seltener die Combination $\infty O \infty . 2O2$, wie beistehende Figur; die Krystalle oft gross, auch klein und sehr klein: meist zu Drusen verbunden; körnige Aggregate; Pseudomorphosen nach *Leucit*. — Spaltb. hexäedrisch sehr unvollk.; Bruch uneben; H. = 5,5; G. = 2,1...2,28; farblos, weiss, graulichweiss bis grau, röthlichweiss bis fleischroth; Glasglanz, bisweilen Perlmutterglanz; durchsichtig bis kantendurchscheinend. Die meisten Krystalle zeigen nach



Breuster und *Des-Cloizeaux* im polarisirten Lichte anomale, an doppelt brechende Krystalle erinnernde Erscheinungen. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Rose*, *Connel*, *Audejew* und *Rammelsberg*: $AlSi^3 + NaSi + 2H$, oder $Al^2O^3 . 3SiO^2 + Na^2O . SiO^2 + 2H^2O$, mit 8 Wasser, 55,4 Silicia, 23,0 Alumina und 13,9 Natron; manche Varietäten, wie z. B. die von *Niederkirchen* in *Rheinbaiern* und die vom *Superiorsee*, halten 3 bis 6 Proc. Kalkerde, andere, wie jene von den *Cyclophen*, etwas Kali als theilweisen Verreter des Natron; giebt im Kolben Wasser und wird weiss und trübe; v. d. L. schmilzt er ruhig zu klarem Glase; von Salzsäure wird er vollständig zersetzt unter Abscheidung von schleimigem Kieselpulver; das Pulver zeigt alkalische Reaction, doch schwächer als *Natrolith*. — In Blasenräumen und Klüften plutonischer Gesteine: Aussig, *Fassathal*, *Vicenza*, *Dumbarton*, *Färöer*, *Cyclophen-Inseln*, hier sehr reichlich in allen Spalten und Höhlungen eines zersetzten *Dolerites*; selten auf Erzgängen und Lagern: *Andreasberg*, *Arendal*.

Anm. 1. Der *Cuboit* von *Breithaupt* ist eine derbe, deutlich spaltbare, grün-graue bis berggrüne Varietät, vom G. 2,24 bis 2,28, und findet sich am *Magnetberge Blagodat* im *Ural*. Da seine chemische Constitution mit jener des *Analcimes* vollkommen übereinstimmt, und da *v. Kokscharow* auch Krystalle der Form $2O2$ beobachtet hat, so ist an der specifischen Identität mit *Analcim* nicht mehr zu zweifeln. *Picranalcim* nennt *Meneghini* eine bei *M. Catini* vorkommende Varietät, welche gleichfalls sehr deutlich spaltbar ist, und statt Natron 10 Procent *Magnesia* enthält.

Anm. 2. *Eudnophit* hat *Weybie* ein auf *Lamöe* im *Syenit* vorkommendes Mineral genannt, welches meist derb und eingesprengt in körnigen Aggregaten ausgetretet, sehr selten krystallisirt ist, und dann rhombische Krystallformen (∞P fast!) mit vollkommener basischer, und unvollkommener Spaltbarkeit nach beiden Diagonalen erkennen lässt, dabei aber, nach den Analysen von *Berlin* und *v. Borck*, genau die Zusammensetzung des *Analcimes* hat, mithin ein Beispiel von *Dimorphismus* liefern würde. H. = 5...6, G. = 2,27. *Möller* bemerkt jedoch, dass alle Exemplare, die er gesehen habe, bei näherer Untersuchung für *Analcim* erkannt worden sind, weshalb denn wohl der Name und die Species *Eudnophit* aufzugeben sei; dagegen wurde freilich die von *Des-Cloizeaux* beobachtete sehr energische Doppelbrechung des Lichtes sprengend.

240. **Faujasit, Damour.**

Tesseral, nach *Blum*, *Knop* und *Des-Cloizeaux*; die einzige bekannte Form erscheint zwar wie das Oktaëder; indessen hebt *Knop* hervor, dass die Flächen desselben gewöhnlich in drei Felder gebrochen sind, wonach die Form eigentlich Ikositetraëder mOm mit kleinem Werthe von m , vielleicht $\frac{2}{3}O\frac{2}{3}$, sein würde, dessen trigonale Ecke noch durch die meist gekrümmten Flächen von O abgestumpft und Bruch uneben; spröde; H. = 5...6, ritzt Glas; G. = 1,923; weiss bis braun, G bis Diamantglanz, durchsichtig bis durchscheinend. — Chem. Zus. nach einer Analyse von *Damour*: $2\text{AlSi}^3 + \text{R}^2\text{Si}^3 + 18\text{H}$, wobei R sowohl Kalk als Natron bedeutet, = 27 Wasser, 46,1 Silicia, 17,0 Alumina, 4,7 Kalkerde und 5,2 Natron. Im Kofen giebt er viel Wasser; v. d. L. bläht er sich auf und schmilzt zu weissem Email Salzsäure wird er zersetzt. — Kaiserstuhl in Baden, Annerod bei Giessen, Pfisterkaute bei Eisenach.

241. **Caporcianit, Savi.**

Dieses nur wenig untersuchte Mineral steht dem Leonhardt sehr nahe, und vielleicht nur eine Varietät desselben. Nach *Savi* findet es sich in radial-faserigen Aggregaten von röthlichgrauer Farbe. Die Analysen von *Anderson* und *Bechi* stimmen recht wohl mit der Formel $\text{AlSi}^3 + \text{CaSi} + 3\text{H}$ oder $\text{Al}^{20}3,3\text{SiO}^2 + \text{CaO.SiO}^2 + 3\text{H}$ welche einen Wassergehalt von 11,7, sowie 53,7 Kieselsäure, 22,4 Thonerde 12,2 Kalkerde erfordert, und, bis auf den zu 13 Proc. gefundenen Wassergehalt, ganz mit jener des Leonhardtites übereinstimmt, dass, bei der Unsicherheit der Bestimmung des wahren Wassergehaltes, die Identität beider Mineralien sehr wahrlich wird. — Caporciano bei Monte Catini in Toskana.

242. **Laumontit, Hawy.**

Monoklinisch, $C = 80^\circ 42'$, $\infty P (M) 86^\circ 16'$, ∞P : — $P\infty$ (oder $M:P = 30'$, — $P\infty$ zur Hauptaxe $54^\circ 19'$, $P\infty$ desgleichen $68^\circ 46'$ nach *Miller*); die Krystalle erscheinen meist in der Comb. ∞P . — $P\infty$, wie beistehende Figur, säulenförmig in Drusen vereinigt; auch derb in körnig-stängeligem Aggregaten. — Spalt prismatisch nach ∞P vollk., orthodiagonal und klinodiagonal nur in Sp wenig spröde, aber sehr mürbe und zerbrechlich; H. = 3...3,5, im verwirrten Zustande bis unter 1 und zerreiblich; G. = 2,25...2,35; gelblich-lichweiss, auch röthlich; perlmutterglänzend auf den vollk. Spaltungsflächen durchsichtig bis kantendurchscheinend, verwittert undurchsichtig. — Chem. Zus. den Analysen von *Dufrénoy*, *Connel*, *Delffs* und *v. Babo* sehr genau: $\text{AlSi}^3 + \text{CaS} + \text{oder } \text{Al}^{20}3,3\text{SiO}^2 + \text{CaO.SiO}^2 + 4\text{H}^2\text{O}$, mit 15,4 Wasser, 51,6 Silicia, 21,5 Alumin 11,8 Calcia, womit auch die Analysen der Varietäten aus Tirol und Sachsen von *ricke* und *Zschau* übereinstimmen, wenn das schon bei 100°C . ausgetriebene W mit zur chemischen Constitution des Mineralen gerechnet wird. V. d. L. schwarz an und schmilzt dann leicht zu weissem Email, welches in stärkerer Hitze klar wird in Salzsäure wird er vollkommen zerlegt, mit Abscheidung von Kieselsäure; das ver zeigt nach *Kenngott* nur schwache alkalische Reaction; an der Luft verwittert allmählig, wird trübe und bröcklich, was nach *Malaguti* und *Durocher* in einerweisen Entwässerung begründet ist, daher er im Wasser sein frisches Ansehen der erhält. — Huelgoët in der Bretagne, Eule bei Prag, Dumbarton in Schottland, Sarnthal bei Botzen im Porphyry, Plauenscher Grund bei Dresden im Syenit, am de Vi in Graubünden, Monte Catini, in den Kupfergruben am Superiorsee und a. in Nordamerika.

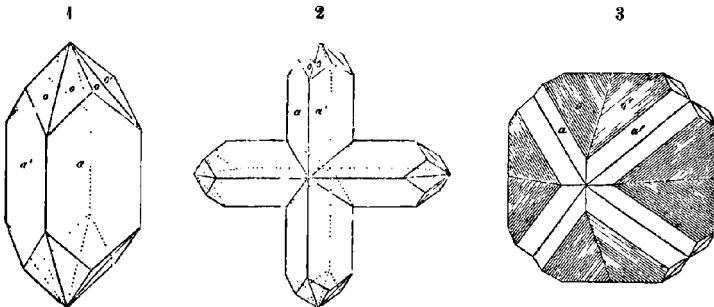
Anm. Vom Laumontite treunt *Blum* den Leonhardtit, welcher folgendermaassen charakterisirt wird Monoklinisch, $\infty P 83^\circ 30'$, ∞P : — $P\infty$ 114 Krystalle stellen die Comb. ∞P . — $P\infty$ dar, sind säulenförmig, theils regellos auf einander gewachsen, theils bündelförmig und büschelförmig gruppirt, auch



in stängeligen und körnigen Aggregaten. — Spaltb. prismatisch nach ∞P sehr vollk., basisch unvollk.; spröd, sehr zerbrechlich; $H. = 3 \dots 3,5$; $G. = 2,25$; gelblichweiss, Perlmutterglanz, kantendurchscheinend, verwittert undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Delffs* und *v. Babo*, in Berücksichtigung des Umstandes, dass das Mineral im lufttrockenen Zustande schon bis 13,8 Proc. Wasser enthält, und, eben so wie der Laumontit, einer freiwilligen Entwässerung unterworfen ist, sehr wahrscheinlich identisch mit jener des Caporcianites, wie schon *Rammelsberg* vermuthete, daher auch *Kenngott* beide Mineralien vereinigte. V. d. L. schmilzt er sehr leicht unter Aufblättern und Schäumen zu einem weissen Email; im Kolben giebt er viel Wasser; an der Luft verwittert er leicht; von Säuren wird er zersetzt. — Schemnitz.

213. Phillipsit, Lévy (Kalkharmotom, Kaliharmotom, Christianit).

Rhombisch, wie die Messungen und der optische Charakter zu beweisen scheinen; P Polk. $120^{\circ} 42'$ und $119^{\circ} 18'$ nach *Miller*, die Mittelkante misst hiernach ger zu 90°); gewöhnl. Comb. $\infty P \infty \cdot \infty P \infty \cdot P$, erscheint meist wie ein tetragonales Prisma mit vierflächiger auf die Seitenkanten aufgesetzter Zuspitzung, theils lang-, eils kurz säulenförmig; die Pyramidenflächen sind ihren Combinationskanten mit dem Prisma parallel gestreift. Die Krystalle bestehen nach *Kenngott* oft aus einem weissen trüben Kern und einer durchsichtigen Hülle. Zwillingkrystalle sehr häufig, ja, nach *Kenngott* kommen gar keine einfachen Krystalle vor; es sind vollkommene Durchkreuzungszwillinge mit coincidirenden Hauptaxen, wie bei dem Harmotom, sehr symmetrisch und dergestalt ausgebildet, dass sie meist wie einfache Krystalle erscheinen, deren Pyramidenflächen jedoch durch eine, ihren Höhenlinien entsprechende sehr stumpfe Kante in zwei Felder getheilt werden, wie in Fig. 4, in welcher die Flächen



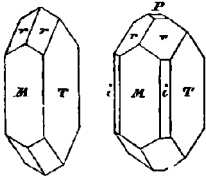
accentuirten Buchstaben dem einen, die übrigen Flächen dem zweiten Individuo angehören. Seltener kommen Doppelzwillinge wie Fig. 2 vor, in denen zwei Zwillinge wie Fig. 1 nach einer Fläche von P verbunden sind, und sich dergestalt durchkreuzen, dass ihre Hauptaxen rechtwinkelig aufeinander sind. Werden die Arme dieses Kreuzes sehr kurz, während sich die auf den Kreuzkanten aufgesetzten Pyramidenflächen gegen die übrigen sehr stark vergrössern, so erhalten diese Doppelzwillinge das Ansehen von Fig. 3. Sind die Formen wirklich rhombisch, so bleibt allerdings noch Manches unerklärlich, was bei Annahme tetragonaler Formen keine Schwierigkeit darbieten würde. — Spaltb. brachydiagonal und makrodiagonal; $H. = 4,5$; $G. = 1,15 \dots 2,20$; farblos, weiss, lichtgrau, gelblich, röthlich; glasglänzend; durchsichtig bis kantendurchscheinend. Zweiaxige Doppelbrechung des Lichtes; die optischen

* *Des-Cloiseaux*, welcher die Krystalle so aufrecht stellt, dass das Makropinakoid als Basis erscheint berechnet dieselben Winkel zu $123^{\circ} 8'$, $145^{\circ} 0'$ und $94^{\circ} 46'$. Daraus würde sich für die bei unserer Stellung folgende Prisma ∞P der Winkel von $96^{\circ} 54'$, und in den scheinbar einfachen, vollkommenen Durchkreuzungs-Zwillingen der Fig. 4 der stumpfe Winkel auf den Pyramidenflächen $113^{\circ} 40'$ ergeben.

Axen liegen in dem brachydiagonalen Hauptschnitte, und die Bisectrix in der Hauptaxe. — Die chem. Zus. wird nach den Analysen von *Köhler*, *Wernekinck*, *L. Gmelin*, *Damour* und *Genth* im Mittel am besten durch die Formel $\text{Al}_2\text{Si}^3 + \text{R}\text{Si} + 5\text{H}$ ausgedrückt, welche 17,66 Wasser, 48,66 Silicia, 20,17 Alumina, 7,34 Calcia und 6,17 Kali erfordert, wenn $\text{R} = \frac{2}{3}\text{Ca} + \frac{1}{3}\text{K}$ gesetzt wird; bisweilen ist auch noch etwas Natron und dann weniger Kalk vorhanden. Nach *Sartorius v. Waltershausen* hält der sicilische Phillipsit nur 4 Atom Wasser, wofür sich auch *Rammelsberg* neuerdings überhaupt erklärt, indem er für den Phillipsit die empirische Formel $\text{RAl}_2\text{Si}^{10}\text{O}^{12} + 4\text{aq}$ aufstellt, welche zugleich die des Laumontites ist. Andere Analysen weichen dermassen ab, dass sie sich vermuthlich auf andere Mineralien beziehen. V. d. L. bläht er sich während des Schmelzens etwas auf, und in Salzsäure zersetzt er sich mit Hinterlassung von Kieselgallert. — Marburg, Annerod bei Giessen und Nidda im Vogelsgebirge, Cassel, Hauenstein, Antrim in Irland, Capo di Bove bei Rom, Vesuv, Aci-Castello Palagonia u. a. O. Siciliens, Island.

214. Desmin, Breithaupt (Stilbit, Strahlzeolith).

Rhombisch; die Polkanten der Pyramide P nach *Miller* $119^\circ 16'$ und $114^\circ 0'$, die Mittelkante 96° ; ∞P $94^\circ 16'$; gewöhnliche Comb. $\infty\text{P}\infty$. $\infty\text{P}\infty$. P (T, M und r) wie nachstehende erste Figur, nicht selten auch mit 0P und ∞P , wie die zweite Figur $\infty\text{P}\infty$ vertical gestreift, die Krystalle breit säulenförmig, sehr büßig bündel-, fächer- und garbenförmig oder knospenförmig grupirt; auch derb in radial-breitstängeligen Aggregaten; Zwillingkrystalle nach einer Fläche von $\text{P}\infty$, sehr selten. — Sp.



brachydiagonal, also nach T, recht vollk., makrodiagonal unvollk. H. = 3,5...4; G. = 2,1...2,2; farblos, meist weiss, aber auch roth, grau, gelb und braun gefärbt; $\infty\text{P}\infty$ Perlmutterglanz, sonst Glasglanz; durchscheinend bis kantendurchscheinend; die optischen Axen liegen im brachydiagonalen Hauptschnitte, die Bisectrix fällt in die Hauptaxe. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Hisinger*, *Moss*, *Leonhard*, *Münster*, *Sartorius v. Waltershausen* u. A.: $\text{Al}_2\text{Si}^3 + \text{CaSi}^3 + 6\text{H}$, oder $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{SiO}_2 + \text{CaO} \cdot 3\text{SiO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$ mit 17 Wasser, 58,2 Silicia, 16 Alumina und 8,8 Calcia, von welcher letzteren je ein kleiner Theil durch Kali oder Natron (bis 3 Proc.) vertreten zu sein pflegt. V. d. L. bläht er sich stark auf und schmilzt schwierig zu blasigem Glase; von concentrirter Salzsäure wird er völlig zersetzt mit Hinterlassung eines schleimigen Kieselpulvers, das Pulver zeigt langsam eine alkalische Reaction. — Auf Erzlager: Arendal, Gängen: Andreasberg, Kongsberg; am häufigsten in den Blasenräumen plutonischer Gesteine: Fassathal, Färöer, Island, auf dieser Insel sehr verbreitet und am Bergrind in prächtigen Varietäten; auch im Granit von Baveno und Montorfano, sowie am Col de Vi in Graubünden; in Nordamerika vielorts.

215. Stilbit, Hawy (Heulandit).

Monoklinisch*), C = $63^\circ 40'$, $\text{P}\infty$ (P) $50^\circ 20'$. Die Krystalle sind meist d oder dicktafelartig, selten säulenförmig in der Richtung der Orthodiagonale, nach N und T; einzeln aufgewachsen oder zu Drusen vereinigt; auch derb in strahligeren Aggregaten. — Spalth. klinodiagonal, sehr vollk., spröde; H. = 3,5...4; G. = 2,1...2,2; farblos, weiss, aber oft gefärbt, besonders fleisch- bis ziegelroth, welche Färbung, nach *Kemngott's* mikroskopischen Beobachtungen, durch interponirte Schuppen von Göthit (oder Rotheisenerz) bewirkt wird; auch gelblichgrau bis haarbraun, starker Perlmutterglanz auf $\infty\text{P}\infty$, sonst Glasglanz; durchsichtig bis kantendurchscheinend; die optischen Axen liegen gewöhnlich sehr nahe in der Ebene der sc

*) Nach *Breithaupt* triklinisch, wofür die bisweilen vorkommenden zwillingsartigen wachsenden Krystalle allerdings sprechen.

Basis, ihre positive Bisectrix fällt in die Orthodiagonale; gewöhnliche Comb. wie nachstehende Figuren:

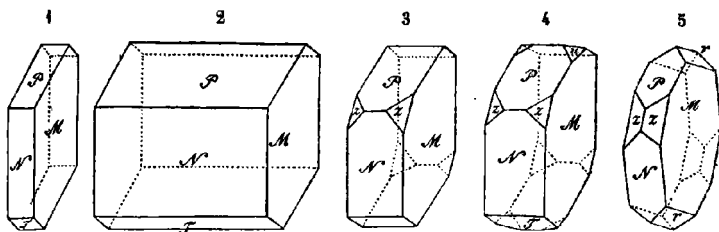


Fig. 1. $\infty P\infty.\infty P\infty.P\infty.OP$; tafelförmig durch Vorwalten des Klinopinakoides.

Fig. 2. Dieselbe Combination, horizontal-säulenförmig; $N:P = 129^{\circ} 40'$, $N:T = 116^{\circ} 20'$.

Fig. 3. Die Comb. Fig. 1 mit der Hemipyramide $2P(x)$; $x:x = 136^{\circ} 4'$, $x:M = 111^{\circ} 58'$.

Fig. 4. Dieselbe Comb. noch mit der Hemipyramide $\frac{3}{2}P(u)$; $u:u = 146^{\circ} 52'$.

Fig. 5. Die Comb. Fig. 4 mit der Hemipyramide $2P$ und dem Klinodoma $2P\infty(r)$; diese Combination ist die gewöhnliche Form der ziegelrothen Krystalle aus dem Fassathale, oft noch mit $3P\infty$; die Polkante von r misst $98^{\circ} 44'$.

Die chem. Zus. ist nach den Analysen von *Rammelsberg*, *Thomson*, *Walmsted*, *Damour* und *Sartorius v. Waltershausen*: $AlSi^3 + CaSi^3 + 5H$, oder $Al^{20}3.SiO^2 + Ca^{10}3SiO^2 + 5H^2O$, mit 14,5 Wasser, 59,9 Silicia, 16,7 Alumina und 9 Kalk, von welchem jedoch ein kleiner Antheil durch Alkalien vertreten wird; da die letzten Procente des Wassers erst in der Glühhitze entweichen, so nimmt *Rammelsberg* 2 Atome desselben als basisches Wasser an. Im Kolben giebt er Wasser, v. d. L. blättert und bläht er sich auf, und schmilzt zu einem weissen Email; von Salzsäure wird er leicht zersetzt unter Abscheidung von schleimigem Kieselpulver; das Pulver zeigt nach *Kennigott* alkalische Reaction. — Solten auf Erzlagern: *Arendal*; oder auf Erzgängen: *Kongsberg* und *Andreasberg*; häufig in den Blasenräumen der Basalte und Basaltmandelsteine: *Färöer*, *Island*, *Skye*, *Fassathal*, *Culm de Vi* in *Graubünden*, in *Nordamerika* an vielen Orten.

Anm. Der *Beaumontit Lévy's* ist dem *Stilbite* sehr nahe verwandt; er findet sich in sehr kleinen, scheinbar tetragonalen Krystallen der Combination $\infty P.P$, welche jedoch nach *Des-Cloizeaux* nur eine eigenthümliche Combination des *Stilbites* sein konnte, in der die Flächen OP und $\infty P\infty$ ein rechtwinkeliges Prisma, und die im Gleichgewichte ausgebildeten Flächen von $P\infty$, $\infty P\infty$ und $2P$ eine vierflächige Zuspitzung bilden; $H. = 4,5...5$, $G. = 2,24$; gelblichweiss bis honiggelb. Nach einer Analyse von *Delesse* weicht die chem. Zusammensetzung nur wenig von der Formel $AlSi^3 + RSi^3 + 4H$ ab, welche, für $R = Ca$, 62 Kieselsäure, 17 Thonerde, 9 Kalkerde und 12 Wasser erfordern würde. Dieses sehr seltene Mineral ist bis jetzt nur bei *Baltimore* vorgekommen; *Alger* und *Dana* halten es jedoch für *Stilbit*, womit aber *G. Rose* nicht einverstanden ist.

216. Epistilbit, G. Rose.

Rhombisch, $\infty P(M) 135^{\circ} 10'$, $\bar{P}\infty(t) 109^{\circ} 46'$, $\bar{P}\infty(s) 147^{\circ} 40'$, welche drei Formen auch gewöhnlich die, nach ∞P säulenförmig verlängerten Krystalle bilden; Zwillingkrystalle nach einer Fläche von ∞P nicht selten; auch derb in körnigen Aggregaten. — Spaltb. brächydiagonal sehr vollk.; $H. = 3,5...4$; $G. = 2,24...2,36$; farblos, weiss oder bläulich; Perlmutterglanz auf der Spaltungsfläche, sonst Glasglanz; durchsichtig bis kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *G. Rose*, *Limpricht* und



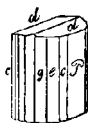
Sartorius v. Waltershausen: $\text{ÄlSi}^3 + \text{CaSi}^3 + 5\text{H}$, also die des Stilbites, mit 4,5 Wasser, 59 Silicia, 47,5 Alumina und 9 Calcia, von welcher letzteren jedoch ein Th durch Natron vertreten wird; v. d. L. schmilzt er unter Aufschwellen zu einem blaugigen Email, welches mit Kobaltsolution blau wird; in concentrirter Salzsäure auflöslich unter Abscheidung von Kieselpulver; geglüht ist er unauflöslich. — Finkenhub bei Glatz in Schlesien, Berufjord auf Island, Port George in Neuschottland; sehr seltenes Mineral.

Anm. Parastilbit hat *Sartorius v. Waltershausen* ein dem Epistilbit sehr ähnliches Mineral von Thyrill in Island genannt, welches jedoch nur 3 Atom Wasser enthält; G. = 2,30; weiss, glasglänzend.

f. Thonsilicat mit Barya- oder Strontiasilicat.

217. Brewsterit, Brooke.

Monoklinisch; $C = 86^\circ 56'$, $\infty P(g) = 436^\circ$; die Krystalle erscheinen als kurze Säulen, welche von mehren verticalen Prismen nebst dem Klinopinakoide gebildet, und



$$\infty P\infty . \infty P . \infty P \frac{3}{2} . \infty P 2 . \infty P \infty . n P \infty .$$

P	g	e	c	h	d
$P : c = 128^\circ 56'$			$P : g = 112^\circ 0'$		
$P : e = 121 43$			$d : d = 172 0$		

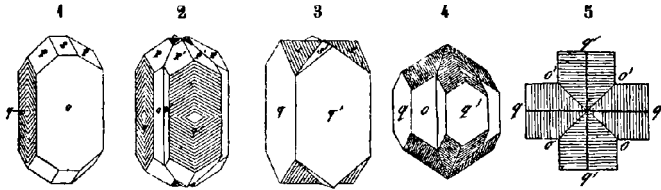
durch ein äusserst stumpfes fast horizontales Klinodoma ($d 172^\circ$) begränzt werden, was sie vorzüglich auszeichnet; sie sind meist klein, vertical gestreift und zu Drusen vereinigt. — Spaltb. klinodiagonal sehr vollk.; H. = 5...5,5; G. = 2,4...2,2? (2,4 nach Thomson, 2,453 nach Mallet); gelblichweiss und graulichweiss, Perlmutterglanz auf $\infty P\infty$, sonst Glasglanz, durchsichtig und durchscheinend. Die Ebene der optischen Axen ist normal auf dem klinodiagonalen Hauptschnitte und bildet mit der Hauptaxe einen Winkel von etwa 30° ; die Bisectrix fällt in die Orthodiagonale. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Connel* und *Thomson* sehr nahe, nach den Analysen von *Mallet* fast genau: $\text{ÄlSi}^3 + \text{RSi}^3 + 5\text{H}$, oder $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{SiO}_2 + \text{R}_2\text{O} \cdot 3\text{SiO}_2 + 5\text{H}_2\text{O}$ welche Formel 13,4 Wasser, 54,3 Silicia, 45,0 Alumina, 10,4 Strontia und 7,4 Barya erfordert, wenn $\text{R} = \frac{2}{3}\text{Sr} + \frac{1}{3}\text{Ba}$ gesetzt wird; doch wird von den letzteren Basen ein kleiner Antheil durch Kalkerde (bis 4,3 Proc.) ersetzt; der Brewsterit hat daher eine dem Stilbit ganz analoge Zusammensetzung; giebt im Kolben Wasser; schmilzt v. d. L. mit Schäumen und Aufblähen; in Salzsäure auflöslich unter Abscheidung von Kieselsäure. — Strontian in Schottland, Riesendamm in Irland, am Col de Bonhomme, bei Freiburg im Breisgau.

218. Harmotom, Hany (Kreuzstein, Morvenit).

Man nimmt gewöhnlich rhombische, zuweilen auch tetragonale Krystallform an während *Breithaupt*, in der Voraussetzung, dass die gewöhnlich für einfache Individuen gehaltenen Krystalle Vierlingskrystalle seien, ein triklinisches Axensystem, *Des-Cloizeaux* dagegen neuerdings, besonders wegen der von ihm beobachteten *dispersion tournante*, ein monoklinisches Axensystem zu Grunde legte. Wir folgen noch einstweilen der ersten Ansicht, weil solche den vorhandenen Winkelmessungen ungefähr entspricht, und für die vorläufige Betrachtung der Formen eine leichte Orientirung gewährt, obgleich sich, unter Voraussetzung der rhombotypen Hemiëdrie, auch eine tetragonale Krystallreihe rechtfertigen lassen würde*).

*) Vergl. oben S. 73; doch hat sich *Kenngott* gegen die Zulässigkeit tetragonaler Formen erklärt, welche auch mit *Des-Cloizeaux's* Deutung der Krystalle unvereinbar sein würden. Eben so stellt *Az. R. Schum.* die Orthorhombische Hemiëdrie ganz entschieden in Zweifel (in seiner Abh.

Die Polkanten der rhombischen Pyramide P messen nach *Des-Cloizeaux* $120^{\circ} 4'$ und $120^{\circ} 42'$, die Polk. des Brachydomas $\infty\infty 110^{\circ} 20'$; ∞P würde hiernach $89^{\circ} 24'$ haben. Gewöhnliche Comb. $\infty\infty\infty.P$, also etwas breite rechteckigere Säule mit vierflächiger Zuspitzung, oft noch mit den Flächen des Brachydomas $\infty\infty$, wie die erste der nachstehenden Figuren; dergleichen einfache Krystalle kommen jedoch



nicht vor, denn selbst die früher dafür gehaltenen Krystalle von Strontian in Schottland, welche *Thomson* *Morvenit* nannte, sind Penetrations-Zwillinge; die Flächen der Pyramide und des Makropinakoides q sind ihren gegenseitigen Combinationskanten parallel gestreift; die Krystalle sind immer als Zwillingkrystalle ausgebildet, in welchen die Hauptaxen beider Individuen zusammenfallen, während die Makrodiagonale des einen in die Brachydiagonale des anderen fällt, daher vollkommene Durchkreuzungs-Zwillinge, wie die vorstehende zweite und die S. 73 stehende Figur 150 solche darstellt; wenn die Krystalle nur durch das Brachydoma $\infty\infty$, oder nur durch die Pyramide P begränzt sind, so erscheinen die Zwillinge wie Fig. 3 u. 4, während sie sich in der Horizontalprojection meist wie Fig. 5 darstellen; selten kommen Zwillinge oder Drillinge nach einer Fläche von P vor, in welchen die Hauptaxen beider Individuen auf einander (fast) rechtwinkelig sind. — Spaltb. brachydiagonal und makrodiagonal, unvollk., doch ersteres etwas deutlicher als letzteres; H. = 4, 5; G. = 2, 44...2, 50; farblos, meist graulichweiss, gelblichweiss, röthlichweiss, selten lichtroth, gelb oder braun gefärbt; glasglänzend, wenig durchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Köhler*, *Connel*, *Rammelsberg*, *Damour* u. A.: $\text{ÄSi}^3 + \text{BäSi}^2 + 5\text{H}$, oder $\text{Al}^{70,3}\text{SiO}^2 + \text{BaO} \cdot 2\text{SiO}^2 + 5\text{H}^2\text{O}$, mit 13,75 Wasser, 47,25 Silicia, 15,67 Alumina und 23,35 Barya (incl. etwas Kali, Natron und Kalkerde); im Kolben giebt er Wasser, v. d. L. schmilzt er ohne Aufwallen ziemlich schwer zu einem durchscheinenden weissen Glase; pulverisirt reagirt er schwach alkalisch, und wird durch Salzsäure vollkommen zersetzt mit Hinterlassung von Kieselpulver. — Auf Erzgängen: *Andreasberg*, *Kongsberg*, *Strontian*; in *Mandelstein* zu *Oberstein* und anderwärts in *Basalt*.

Ann. Auf Grund wiederholter optischer und kristallographischer Untersuchungen giebt *Des-Cloizeaux* den Krystallen des *Harmotoms* neuerdings eine ganz andere Deutung. Was wir als einfache Krystalle betrachten (Fig. 1), das gilt ihm als ein vollständiger Durchkreuzungszwilling zweier monoklinischer Krystalle, dessen zwillingartige Natur durch die vier Systeme der Flächenstreifen auf der Fläche q angezeigt sei. Diesen Zwilling stellt er so aufrecht, dass o die Basis, s das Orthopinakoid und q das Klinopinakoid ist, während die Flächen p dem Protoprisma ∞P entsprechen. Die Basis (oder auch das auf ihr rechtwinkelige Hemidoma) liefert die Zwillingsebene; da sich aber beide Individuen gliedweise durchkreuzen, so erscheint eben der Zwilling wie eine rhombische Combination. Zwei solcher Zwillinge sind nun in den wirklich kreuzförmig erscheinenden Krystallen zu einem Doppelzwilling verbunden, für welchen als Zwillingsebene die Fläche eines Klinodomas angenommen wird, dessen Polkaute $90^{\circ} 36'$ misst (*Comptes rendus*, t. 66, 1868, p. 199). Die kreuzförmigen Zwillinge würden sonach eigenthümlich gebildete Vier-

hang Sur la déduction d'un seul principe de tous les systèmes crystallographiques, Helsingfors, 1867, p. 29). Dennoch kommen bisweilen kreuzförmige Zwillingkrystalle vor, deren Pyramidenflächen p gegeneinander gestreift sind, und hie und da vollkommen coincidiren.

lingskrystalle sein. *Breithaupt* hat schon im Jahre 1832 und später den Harmoton für triklinisch, die sog. einfachen Krystalle für Vierlinge und die kreuzförmigen Krystalle für Achtlinge erklärt.

219. **Edingtonit, Haidinger.**

Tetragonal, jedoch sphenoidisch-hemiëdrisch (§. 26); P (P) 87° 19', als Sphenoid ausgebildet, dessen Polkante 92° 41' misst, ebenso $\frac{1}{2}$ P (n) als Sphenoid mit Polk. 129° 0'; gewöhnlich sind diese beiden Sphenoid mit einander in verwendeter Stellung und mit ∞ P (m) combinirt, so dass die kleinen Krystalle etwa so erscheinen



P : m = 133° 39'
 n : m = 115 30
 m : m = 90 0

wie die beistehende Figur. — Spaltb. prismatisch nach ∞ P, vollk.; H. = 4...4,5; G. = 2,71 nach *Haidinger* (2,694 nach *Heddle*); graulichweiss bislichtroth; Glasglanz, die Flächen von $\frac{1}{2}$ P matt; pellucid

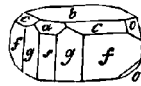
in mittleren Graden, Doppelbrechung negativ. — Die chem. Zus. wird nach der Analyse von *Heddle* ziemlich genau durch die Formel $4\text{AlSi}_2 + 3\text{BaSi} + 12\text{H}$ dargestellt, welche 38,4 Silicia, 23,3 Alumina, 26,0 Barya und 12,3 Wasser erfordert. Im Kolben giebt er Wasser, wird weiss und undurchsichtig; v. d. L. schmilzt er etwas schwierig zu farblosem Glase; von Salzsäure wird er zersetzt unter Abscheidung von Kieselgallert. — Kilpatrick in Dumbartonshire in Schottland, mit Analcim, Harmoton Kalkspath und Grünerde. Seltenes Mineral.

g. Borosilicate.

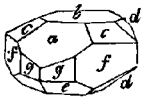
220. **Datolith, Esmark.**

Monoklinisch, C = 89° 51', ∞ P (f) 76° 38', ∞ P₂ (g) 115° 22', -P c) 12 58', -2P ∞ (a) 45° 8' nach *Dauber*; nach *Miller* und *Brooke*, sowie nach *Hess* ist jedoch die Krystallreihe rhombisch mit monoklinischem Formentypus, also C = 90° und auch jeder der übrigen Winkel anders als ihn *Dauber* angiebt, wie aus den unten folgenden Angaben von *Miller* zu ersehen ist*). Die Krystalle zeigen mancherlei und z. Th. sehr verwickelte Combinationen, von denen einige der einfachsten folgende sind

nach <i>Dauber</i>	n. <i>Miller</i>
b : a = 135° 4'	135° 0'
b : o = 128 14	128 22
b : c = 141 7	141 9
b : f = 90 6	90 0
b : s = 90 9	90 0
b : d = 147 38	147 43
g : f = 160 38	160 39



0P. ∞ P. ∞ P₂. -P. ∞ P ∞ . -2P ∞ . 2P ∞ .
 b f g c s a o



0P. ∞ P. -2P ∞ . -P. 2P₂. ∞ P₂. P ∞ .
 b f a c e g d

Gewöhnlich sind sie kurz säulenförmig oder dick tafelförmig durch Vorwalten der beiden genannten Prismen und des basischen Pinakoides; meist zu Drusen zusammengehört auch derb in grobkörnigen Aggregaten. — Spaltb. orthodiagonal und prismatisch nach ∞ P, sehr unvollk.; Bruch uneben bis muschelrig; H. = 5...5,5; G. = 2,9...3; farblos, grünlich-, gelblich-, graulich- und röthlichweiss; Glasglanz, jedoch im Bruche

*) Dagegen schliesst sich *Schröder* der Ansicht von *Mohs* an, findet jedoch C = 89° 53'; auch zeigte *Dauber* durch höchst genaue Messungen und Rechnungen, dass dieser Winkel 89° 51' 39" beträgt, was also für monoklinische Formen sprechen würde, welche *Senarmont* gleichfalls aus dem optischen Verhalten des Mineraler erschloss, während *v. Kobell* nach stauroskopischen Beobachtungen den rhombischen Charakter bestätigte. *Des-Cloizeaux* erklärt sich für monoklinische Formen und nimmt die Messungen von *Dauber* an. *Rammelsberg* zeigte neulich, dass der Datolith mit dem Gadolinit isomorph sei, und dass sich derselbe Isomorphismus auch für den Euklas geltend machen lasse, wenn man dessen Formen in eine ganz andere Stellung bringt, als diess gewöhnlich geschieht.

Fetglanz; durchscheinend bis kantendurchscheinend. Die optischen Axen liegen in der Symmetrie-Ebene, die Bisectrix ist fast normal auf der Basis. — Chem. Zus. $\text{Ca}\dot{\text{S}}\text{i} + \text{Ca}\ddot{\text{B}} + \text{H}$; doch lässt sich der Datolith auch als eine Verbindung von kieselsaurer Calcia mit kieselsaurer Borsäure betrachten nach der Formel: $\text{Ca}^2\dot{\text{S}}\text{i} + \ddot{\text{B}}\dot{\text{S}}\text{i} + \text{H}$; abstrahirt man von allen näheren Bestandtheilen, so erhält man die empirische Formel HCaBSiO^5 ; jedenfalls aber wird die quantitative Zusammensetzung durch alle diese Formeln richtig bestimmt, mit 5,6 Wasser, 38,4 Silicia, 21,6 Borsäure und 34,7 Calcia. Da das Wasser erst in der Glühhitze entweicht, so kann man es als basisches Wasser betrachten; im Kolben geglüht giebt er Wasser; v. d. L. schwillt er an und schmilzt leicht zu einem klaren Glase, wobei er die Flamme grün färbt; in Phosphorsalz auflöslich mit Hinterlassung eines Kieselskelets; das Pulver zeigt starke alkalische Reaction und wird von Salzsäure leicht und vollständig zersetzt mit Ausscheidung von Kieselgallert. — Arendal, Utöen, Andreasberg, Freiburg in Baden, Seisser Alpe, Toggiana in Modena (hier wasserbelle Krystalle), Bergenhill in New-Jersey, am Superiorsee und anderwärts in Nordamerika.

221. Botryolith, Hausmann.

Mikrokrystallinisch; bildet kleine traubige und nierförmige Ueberzüge auf Kalkspathkrystallen; Textur zarlfaserig; $\text{H.} = 5 \dots 5,5$; $\text{G.} = 2,8 \dots 2,9$; grau, roth, weiss, matt oder schwach fettglänzend; undurchsichtig. — Chem. Zus. wesentlich dieselbe wie die des Datolithes, jedoch mit doppelt so grossem Wassergehalt, was 10,5 Proc. Wasser giebt; im Verhalten auf trockenem und nassem Wege übereinstimmend mit Datolith. — Arendal.

h. Thon-Natronsilicat mit Kalksulphat.

222. Ittnerit, Gmelin.

Tesseral, bis jetzt nur derb in individualisirten Massen oder in grobkörnigen Aggregaten. — Spaltb. dodekaëdrisch nach ∞O , deutlich; Bruch flachmuschelrig; $\text{H.} = 5 \dots 5,5$; $\text{G.} = 2,35 \dots 2,40$; rauchgrau, aschgrau bis dunkel blaulichgrau, Fetglanz, kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *C. Gmelin* und *Whitney*: eine Verbindung von $\text{Al}\dot{\text{S}}\text{i} + \text{R}\dot{\text{S}}\text{i} + 2\text{H}$, mit etwas schwefelsaurem Kalk, wenig Chlornatrium und einer Spur von Schwefeleisen; die Zusammensetzung ist also ganz analog jener des Hauyns, Noseans u. a. Mineralien. Die durch die Formel ausgedrückte Substanz bildet den wesentlichen Bestand des Mineralen und sind ungefähr 8 Atome derselben (mit 10,4 Wasser, 34 Silicia, 28,4 Alumina und $\text{R} = 11,3$ Natron + 5,3 Kalk + 1,6 Kali) mit 1 Atom (5 Proc.) schwefelsaurem Kalk und etwas Chlornatrium verbunden. *Rammelsberg* betrachtete früher den Ittnerit als eine Verbindung von 1 Atom Sodalith mit 3 Atomen eines kalkhaltigen Noseans; nachdem er ihn jedoch später selbst analysirt, und dabei zwar dieselben Bestandtheile wie *Gmelin* und *Whitney*, aber in etwas anderen Verhältnissen gefunden hatte, so folgerte er daraus, dass der Ittnerit gar keine bestimmte Zusammensetzung habe, sondern das Zersetzungsproduct eines Mineralen der Sodalithgruppe, wahrscheinlich des Noseans sei. Da nun *Fischer* durch mikroskopische Untersuchungen nachgewiesen hat, dass der Ittnerit sehr viele Mikrolithe und rundliche Poren enthält, und dass diese Einschlüsse bisweilen an Menge die Grundmasse überwiegen, so kann dieses Mineral der chemischen Analyse kein homogenes Material liefern; woraus sich zum Theil die Schwankungen der Analysen erklären dürften. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. schmilzt er leicht unter starkem Aufblähen und Entwicklung schwefeliger Säure zu einem blasigen undurchsichtigen Glase; kochendes Wasser zieht schwefelsauren Kalk aus; in Salzsäure löst er sich unter Entwicklung von Schwefelwasserstoff und Abscheidung von Kieselgallert, die Sol. giebt Reaction auf Schwefelsäure. — Oberbergen am Kaiserstuhl bei Freiburg.

Anm. Skolopsit nannte *v. Kobell* ein dem Itnerite ähnliches Mineral vom Kaiserstuhl, welches jedoch nur Spuren von Spaltbarkeit, splitterigen Bruch und $G. = 2,53$ zeigt, in seiner chemischen Zusammensetzung aber dadurch ausgezeichnet ist, dass mit einem vorwaltenden Thonkalksilicate über 7 Procent Natronsulphat verbunden sind, wie schon *v. Kobell* durch eine Analyse erkannte, die jedoch keine Wassergehalt ergab. Nach zwei späteren, von *Rammelsberg* ausgeführten Analysen besteht der Skolopsit aus 34,79 Kieselsäure, 21,0 Thonerde nebst 2,7 Eisenoxyd 15,0 Kalkerde, 2,67 Magnesia, 11,95 Natron, 2,8 Kali, 1,36 Chlor, 4,39 Schwefelsäure und 3,29 Wasser. Neuerdings analysirte er jedoch das Mineral nochmals, fand dabei über 10 Proc. Wasser, sowie andere Verhältnisse der übrigen Bestandtheile, und sprach daher die Vermuthung aus, dass der Skolopsit gar keine bestimmte Zusammensetzung habe. *Fischer* hielt ihn schon früher für eine undeutlich krystalinische Var. des Itnerites, und zeigte neulich, dass er viel weniger Poren und sonstige Einschlüsse enthält, als dieser.

B. Zweite Gruppe. Amorphe Hydrogeolithe.

Anm. Manche der in dieser Gruppe aufgeführten Körper dürften kaum als selbständige, scharf bestimmbare Mineralspecies zu betrachten sein; einige sind bloss Zersetzungsproducte, denen wohl nur dann eine Stelle im Mineralsysteme gebührt wenn sie in allen Varietäten dieselbe chemische Zusammensetzung zeigen. Der Perl und der Pechstein sind, eben so wie der Obsidian, nur natürliche Gläser und eigentlich Gesteine, welche jedoch herkömmlicher Weise mit in der Mineralogie betrachtet zu werden pflegen. *Fischer* hat durch mikroskopische Untersuchungen erkannt, dass manche der hierher gehörigen Mineralien Gemenge von amorpher Masse mit krystalinischen Theilchen sind. Bei der z. Th. sehr schwankenden chemischen Zusammensetzung halten wir es nicht für nöthig, die mehr oder weniger unsicheren chemischen Formeln auch in den neuen Atomgewichten auszudrücken.

a. Natron-Talksilicat.

223. Retinalith, Thomson.

Derb, von harzähnlichem Ansehen; Bruch splitterig; $H. = 3,5$; $G. = 2,47...3,1$ bräunlichgelb, fettglänzend, durchscheinend. — Die chem. Zus. wird nach der Analyse von *Thomson* sehr nahe durch die Formel $Mg^3Si^2 + 2NaSi + 7H$ ausgedrückt, welche 20,4 Wasser, 40,4 Silicia, 19,4 Magnesia und 20,4 Natron erfordert, doch hält er auch 0,6 Eisenoxyd; dagegen fand *Hunt* kaum 1 Proc. Natron und eine dem Mar-molith entsprechende Zusammensetzung. V. d. L. wird er weiss und zerreiblich, ohne zu schmelzen; mit Borax giebt er ein farbloses Glas. — Grenville in Unter-Canada.

Anm. Der von *Hunt* analysirte Retinalith ist eine honiggelbe bis ölgrüne Varietal von edlem Serpentin; es bleibt daher noch zweifelhaft, ob das von *Thomson* beschriebene und analysirte Mineral eine selbständige Species bildet.

b. Kalksilicat.

224. Hydrosilicat, Sartorius v. Waltershausen.

Amorph, bildet dünne Ueberzüge über den Höhlen- und Spaltenwänden des Palagonit-Tuffes, ist sehr weich, schneeweiss, und seiner chem. Zus. nach wesentlich ein wasserhaltiges Kalkersilicat, etwa nach der Formel $RSi + H$; doch wird ein Theil der Kalkerde durch etwas Magnesia, Kali und Natron, und ein kleiner Theil der Kieselsäure durch Thonerde vertreten. — Palagonia und Aci-Castello in Sicilien.

Anm. Ein von den Quellen bei Plombières noch jetzt gebildetes, poröses IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

schneeweisses, undurchsichtiges, in stalaktitischen Überzügen vorkommendes Mineral hat nach *Daubrée* die Zusammensetzung $\text{CaSi} + 2\text{H}$, also die Substanz des Wollastonites mit Wasser. *Daubrée* schlägt dafür den Namen *Plombièrit* vor.

c. Magnesiasilicate.

25. Meerschaum.

Derb und in Knollen, auch in Pseudomorphosen nach Calcit; Bruch flachmuschelig und feinerdig; mild; $H. = 2 \dots 2,5$; $G. = 0,988 \dots 1,279$ (*Breithaupt*) 1,6 (*Klaproth* nach eingesaugtem Wasser bis gegen 2,0; gelblichweiss und graulichweiss, matt, Strich wenig glänzend, undurchsichtig; fühlt sich etwas fettig an und haftet stark an der Zunge. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Lychnell* und *Schultz*: $\text{Mg}^2\text{Si}^3 + 2\text{H}$, mit 11,9 Wasser, 61,6 Silicia und 26,5 Magnesia; *Scheerer's* Analysen verweisen jedoch noch genauer auf die Formel $\text{Mg}^2\text{Si}^3 + \frac{3}{2}\text{H}$, da nur 9,5 bis 9,8 Proc. Wasser gefunden wurden; auch enthält jeder Meerschaum etwas Kohlensäure und bis über 14 Procent hygroskopisches Wasser; giebt im Kolben Wasser und wird schwarz; v. d. L. schrumpft er ein, wird hart und schmilzt an den Kanten zu weissem Email; mit Kobaltsolution blassroth; Salzsäure zersetzt ihn unter Abscheidung von schleimigen Kieselflocken. — Natolien, Negroponte, Krim, Vallecas, Hrubschitz.

Gebrauch. Zu Pfeifenköpfen, Cigarrenspitzen u. dgl.

26. Aphrodit, Berlin.

Er ist in seinen äusseren Eigenschaften dem Meerschaume sehr ähnlich, unterscheidet sich jedoch durch sein $G. = 2,21$ und durch seine chemische Zusammensetzung, welche nach *Berlin* durch die Formel $4\text{MgSi} + 3\text{H}$ ausgedrückt wird, und 11,7 Wasser, 53,5 Silicia und 34,8 Magnesia erfordert, von welcher letzteren jedoch ein kleiner Antheil durch 4,6 Proc. Manganoxydul ersetzt wird. — Longbanshytta in Schweden, Insel Elba.

27. Spadait, v. Kobell.

Wahrscheinlich amorph; bis jetzt nur derb; Bruch unvollkommen muschelig und splitterig; $H. = 2,5$; mild; röthlich gefärbt; schwach fettglänzend, durchscheinend. — Chem. Zus. nach der Analyse von *v. Kobell*: $\text{Mg}^3\text{Si}^6 + 4\text{H}$, oder auch $3\text{MgSi}^2 + 2\text{MgH}^2$, mit 11 Wasser, 57 Silicia und 32 Magnesia, von welcher sehr wenig durch $\frac{2}{3}$ Proc. Eisenoxydul ersetzt wird; im Kolben giebt er Wasser und wird grau; v. d. L. schmilzt er zu einem emailartigen Glase; von concentrirter Salzsäure wird er unter Abscheidung von Kieselschleim leicht zersetzt, die Sol. reagirt auf Magnesia, aber nicht auf Kalkerde. — Capo di Bove bei Rom.

28. Gymnit, Thomson (Deweylit).

Bis jetzt nur derb, z. Th. krumschalig und wahrscheinlich amorph; Bruch muschelig; $H. = 2 \dots 3$, $G. = 1,936 \dots 2,216$; schmutzig pomeranzgelb, honiggelb bis weingelb und gelblichweiss, fettglänzend, durchscheinend, überhaupt nach *Liebener* sehr ähnlich dem arabischen Gummi. — Chem. Zus. nach *Thomson*, *Brush*, *v. Kobell* und *Widtermann*: $\text{Mg}^4\text{Si}^3 + 6\text{H}$, mit 23 Wasser, 41 Silicia und 36 Magnesia; v. d. L. löst er Wasser, färbt sich dunkelbraun, und wird mit Kobaltsolution rosenroth. — Baltimore in Nordamerika und Fleimsner Thal in Tirol, an beiden Orten in Serpentin; auch Texas in Pennsylvanien; bei Passau in körnigem Kalkstein.

Anm. Melopsit nannte *Breithaupt* ein bei Neudeck im böhmischen Erzgebirge vorkommendes Mineral. Dasselbe findet sich derb und in Trümmern; Bruch muschelig und glatt, oder splitterig; wenig spröde; $H. = 2 \dots 3$, $G. = 2,5 \dots 2,6$; gelblich-, graub- und grünlichweiss, matt, durchscheinend; fühlt sich kaum fettig an und hängt wenig an der Zunge. Nach den Analysen von *Goppelsröder* ist es wesentlich ein

wasserhaltiges Magnesia-Silicat, mit 15 bis 16 Proc. Wasser, 44 Kieselsäure, 31 Magnesia nebst 3,4 Kalkerde, aber nur 5 Thonerde. *Fischer* hatte schon früher erkannt, dass es mit Kobaltsolution geglüht nicht blau, sondern roth wird.

d. Wesentlich Talk-Thonsilicate.

229. Saponit*) (Seifenstein, Soapstone).

Derb und in Trümmern; mild, sehr weich; $G. = 2,266$; weiss oder lichtgrau, gelb und röthlichbraun, matt, im Striche glänzend, fettig anzufühlen, überhaupt dem *Piotin* und Speckstein sehr ähnlich. — Chem. Zus.: aus der Analyse von *Svanberg* lässt sich die Formel $9MgSi + MgAl + 7H$ ableiten, in welcher die Alumina als Säure auftritt sie giebt 10,5 Wasser, 47,0 Silicia, 8,7 Alumina und 33,7 Magnesia. *Klaproth's* Analyse führt auf die Formel $7MgSi + AlSi + 10H$, mit 18 Proc. Wasser. *Smith und Brush* fanden in einer grünlichen Var. aus Nordamerika 15 bis 21 Wasser, 24 Magnesia, 45 bis fast 49 Kieselsäure, 5 bis 7 Thonerde und 2 bis $2\frac{1}{2}$ Eisenoxyd. *Haughton* endlich fand 18 bis 19 Proc. Wasser, und überhaupt eine Zusammensetzung, welche der Formel $9MgSi + MgAl + 14H$ sehr gut entsprechen würde. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. schmilzt er zu einem farblosen blasigen Glase; von Schwefelsäure wird er leicht und vollständig zersetzt. — Cornwall.

Gebrauch. Der Saponit wird in England als Zusatz zur Porcellanmasse benutzt.

Anm. *Rammelsberg* bemerkt ganz richtig, dass unter dem Namen Saponit mancherlei Hydrosilicate von Magnesia und Thonerde zusammengefasst worden sind, welche dichte, fettig anzufühlende Massen bilden, aber eine mehr oder weniger verschiedene quantitative Zusammensetzung haben.

230. *Piotin* (Saponit), *Svanberg*.

Bildet Nester und Trümmern, ist mild, sehr weich, weiss, gelblich und röthlich wird im Striche glänzend, fühlt sich fettig an und klebt an der Zunge. — Chem. Zus. nach *Svanberg* sehr nahe: $6MgSi + AlSi + 5H$, mit 10,4 Wasser, 50,1 Silicia, 17 Magnesia und 11,8 Alumina, von welcher letzteren ein kleiner Theil durch 2 Proc. Eisenoxyd vertreten wird. Im Kolben giebt er Wasser und schwärzt sich; v. d. L. schmilzt er etwas schwierig zu einem farblosen Glase. — Svärdsjö in Dalarne.

231. *Kerolith*, *Breithaupt*.

Derb, in Trümmern und nierförmig; Bruch zerstückelt-uneben, muscheliger und glatt selten splitterig; etwas spröde, leicht zersprengbar; $H. = 2...3$; $G. = 2,3...2,4$; grünlich- und gelblichweiss, licht gelblichgrau und gelb, auch röthlich; sehr schwach fett glänzend, im Striche glänzender; durchscheinend; fühlt sich fettig an und hängt an an der Zunge. — Chem. Zus. des von *Frankenstein* nach der Analyse von *Maack* $4MgSi + AlSi + 15H$, welche Formel 32 Wasser, 36,8 Silicia, 12,2 Alumina und 49 Magnesia erfordert; im Kolben giebt er Wasser und wird schwarz; v. d. L. ist er unerschmelzbar. — *Frankenstein* in Schlesien.

Anm. Andere unter dem Namen *Kerolith* analysirte Mineralien (wie z. B. diejenigen, welche von *Delesse* und von *Kühn* untersucht wurden und reine Magnesia-Silicate sind) scheinen gar nicht hierher zu gehören, da auch bei amorphen und porphyrischen Substanzen eine bestimmte chemische Constitution als Bedingung der spezifischen Identität geltend zu machen ist.

232. *Pimelith*, *Karsten*.

Derb, in Trümmern und als Ueberzug; Bruch muscheliger; $H. = 2,5$; $G. = 2,23...2,3$ ($2,71...2,76$ nach *Baer*); apfelgrün, Strich grünlichweiss; schwach fett

*) Da *Svanberg* die folgende Species sowohl Saponit als auch *Piotin* genannt hat, so ist zweckmässig den ersteren Namen für den Seifenstein zu benutzen.

glänzend, durchscheinend; fühlt sich fettig an und klebt nicht an der Zunge. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Baer* sehr nahe: $2\text{Al}\text{Si} + 3\text{Mg}\text{Si} + 10\text{H}$, wobei etwas Magnesia durch fast 3 Proc. Nickeloxyd, und etwas Alumina durch Eisenoxyd ersetzt wird; der Wassergehalt beträgt 24 Proc.; beigemengt ist etwas organische Substanz; nach *Berzelius* giebt er im Kolben Wasser und wird schwarz, ist fast unschmelzbar und verschlackt sich nur in scharfen Kanten; mit Borax und Phosphorsalz giebt er Reaction auf Nickel und mit letzterem ein Kieselskelet; wird von Säuren zersetzt. — Kosewitz und Gläsendorf unweit Frankenstein in Schlesien.

Anm. Es ist zweifelhaft, ob *Klaproth's* Analyse des Pimelith oder der grünen Chrysoptaserde, aber nach *Glocker* wohl gewiss, dass *Schmidt's* Analyse eines ähnlichen Mineralen nicht auf den Pimelith zu beziehen ist; dieses letztere Mineral fühlt sich nämlich mager an, klebt an der Zunge, und hat $G. = 1,458$.

e. Natron-Thonsilicat.

233. Pfeifenstein, Thomson (Pipestone).

Derb, Bruch erdig; mild; $H. = 4,5$; $G. = 2,64$; graulichblau, matt, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach *Thomson's* Analyse: 4,58 Wasser, 56,44 Silicia, 17,34 Alumina nebst 6,96 Eisenoxyd ($=\text{R}$), und 12,48 Natron nebst 2,36 Calcia ($=\text{R}$), was sehr nahe der Formel $\text{R}\text{Si}^3 + \text{R}\text{Si} + \text{H}$ entspricht, wenn $\text{R} = \frac{1}{3}\text{Al} + \frac{1}{3}\text{Fe}$, und $\text{R} = \frac{2}{3}\text{Na} + \frac{1}{3}\text{Ca}$ gesetzt wird; v. d. L. unschmelzbar. — Aus der Gegend zwischen Nutkasund und dem Columbiaflusse in Nordamerika.

Gebrauch. Die Eingeborenen der Gegenden seines Vorkommens benutzen das Mineral zur Verfertigung von Tabakspfeifenköpfen.

Anm. Ganz verschieden ist ein anderes, in Nordamerika ebenfalls Pipestone geanntes, und von den Eingeborenen eben so benutztes Mineral, welches *Jackson* mit dem Namen Catlinit belegte. Dasselbe ist ziegelroth, enthält kein Natron, 8,4 Procent Wasser, 48,2 Kieselsäure, 28,2 Thonerde nebst 5 Eisenoxyd, 6,0 Magnesia und 2,6 Kalkerde, ist nach *Dana* eigentlich ein Gestein, und kein einfaches Mineral, und bildet nach *White* schmale, nur 8 bis 12 Zoll mächtige Lager in rothem Quarzit, bei Fort Dokota an den Sioux-Falls; sowie auf der Prairie im südwestlichen Winkel von Minnesota.

f. Kali-Thonsilicate.

234. Agalmatolith, v. Leonhard (Bildstein).

Derb, undeutlich schieferig; Bruch ausgezeichnet splitterig; fast mild; $H. = 2...3$; $G. = 2,8...2,9$; gelblichgrau bis perlgrau, isabellgelb bis fleischroth, grünlichgrau bis berg- und ölgrün, matt oder schimmernd, durchscheinend bis kantendurchscheinend; fühlt sich etwas fettig an, und klebt nicht an der Zunge. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Klaproth*, *John* und *Vauquelin* sehr nahe der Formel $3\text{Al}\text{Si}^2 + \text{K}\text{Si}^3 + 3\text{H}$ entsprechend, welche 5,4 Wasser, 54,8 Silicia, 30,5 Alumina und 9,3 Kali erfordern wurde, von welchem letzteren etwas durch Kalk ersetzt wird; v. d. L. brennt er sich weiss, und schmilzt nur in den schärfsten Kanten etwas an; Phosphorsalz zerlegt ihn nicht oder nur in sehr starkem Feuer vor dem Gebläse; in erhitzter Schwefelsäure wird er zersetzt. — China, Nagyag in Siebenbürgen. Ein dem Agalmatolith sehr ähnliches Mineral vom $G. = 2,735$ und mit 10 Proc. Kali findet sich bei Schemnitz. Auch von *v. Fellenberg* untersuchtes Mineral aus der Moräne des unteren Grindelwaldgletschers steht dem Agalmatolith sehr nahe.

Anm. Es unterliegt keinem Zweifel und ist noch besonders durch *Scheerer* dargestellt worden, dass mehre ganz verschiedenartige Mineralien unter dem Namen Agalmatolith aufgeführt und analysirt worden sind; so z. B. der hellgrüne chinesisches Agalmatolith, welchen *Schneider* analysirte, und nicht nur frei von Wasser, sondern

auch nach der Formel Mg^4Si^5 zusammengesetzt fand; *Wackenroder* wies in einem Agalmatolith dasselbe Magnesiumsilicat mit einem Atom Wasser nach. *Bruch* zeigte was schon aus *Walmstedt's* Analyse folgt, dass die grünlichweissen, durchscheinenden Varietäten dichter Pyrophyllit sind; vergl. die Anm. nach Nr. 174.

Gebrauch. In China wird der Agalmatolith zu allerlei Bild- und Schnitzwerken arbeitet.

235. Onkosin, v. Kobell.

Derb, Bruch unvollk. muschelrig bis uneben und splitterig; mild; H.=2,5; G.=2,8; licht apfelgrün bis graulich und bräunlich, schwach fettglänzend, durchscheinend. — Chem. Zus. nach *v. Kobell's* Analyse: 4,6 Wasser, 52,52 Silicia, 30,88 Aluminia, 6,38 Kali, 3,82 Magnesia und 0,8 Eisenoxydul (=R), was vielleicht durch Formel $2\text{AlSi}^2 + \text{RSi}^2 + 2\text{H}$ dargestellt werden kann, wenn $\text{R} = \frac{1}{3}\text{Mg} + \frac{2}{3}\text{K}$ gesetzt wird, doch fordert diese Formel etwas mehr Kieselsäure, und etwas weniger Basis R, die Analyse nachweist; giebt im Kolben etwas Wasser, schmilzt v. d. L. unter Luftblähen zu einem blasigen farblosen Glase, wird von Schwefelsäure vollkommen zersetzt, von Salzsäure dagegen nicht angegriffen. — Tamsweg in Salzburg; ist nach *Tschermak* ein dichtes Aggregat von Kaliglimmer.

Anm. 1. *Scheerer* hat gezeigt, dass der sogenannte Agalmatolith vom Ochsenkopfe bei Schwarzenberg in Sachsen dem Onkosin am nächsten stehen dürfte.

Anm. 2. Pinitoid hat *A. Knop* ein kryptokrystallinisches Mineral genannt welches in seiner chemischen Constitution dem Kaliglimmer, aber auch dem Onkosin sehr nahe steht. Dasselbe bildet kleine lenticuläre Concretionen im Thonsteine Porphy, hat H.=2,5, G.=2,788, flachmuscheligen und feinerdigen Bruch, lacköl-, graulichgrüne bis grünlichweisse Farbe, ist durch Eisenoxyd oft roth gefleckt, matt. Es besteht aus 47,7 bis 49,7 Kieselsäure, 24 bis 31 Aluminia, 5,3 Kali, 1 Natron und 4,2 bis 4,9 Wasser; v. d. L. wird es braun und schmilzt endlich an Kanten; von Salzsäure wird es nicht, von heisser concentrirter Schwefelsäure aber vollständig zersetzt. In den Felsit-Tuffen oder Thonsteinen bei Chemnitz.

g. Wesentlich Thonsilicate.

236. Myelin, Breithaupt (Talksteinmark).

Nierförmig, von krummschaliger Structur und derb; Bruch flachmuschelrig bis eben; wenig mild; H.=2,5...3; G.=2,45...2,5; gelblich- und röthlichweiss bis licht erbsengelb und fleischroth, schimmernd bis matt, im Striche etwas glänzend kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach *Kersten*: Aluminia-Silicat in dem einfachen Verhältnisse AlSi , was 62,5 Aluminia auf 37,5 Silicia giebt (mit 0,8 Magnesia und 0,6 Manganoxyd); allein nach *Breithaupt* hält das Mineral 5 Proc. Wasser, wonach also die Formel $2\text{AlSi} + \text{H}$ würde (mit 5,2 Wasser, 59,4 Aluminia und 35,7 Silica). Da jedoch nach *Fischer* dieses Wasser von *Claus* als hygroskopisches Wasser erkannt wurde, so würde der Myelin zu den wasserfreien Silicaten gehören. Im Kolben giebt er Wasser, v. d. L. unschmelzbar und unveränderlich, mit Kobaltsolution geschüttelt wird er blau. — Im Porphy des Rochlitzer Berges in Sachsen, auch bei Temesvár Ungarn.

237. Schrötterit, Glocker.

Derb und in stalaktitischen Ueberzügen; Bruch flachmuschelrig; spröde; H.=3...4; G.=4,95...2,05; span-, pistaz- und spargelgrün, grünlichgrau, grünlich und gelblichweiss, auch stellenweise gelblichbraun; Glas- bis Fettglanz, halbdurchsichtig bis kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach zwei Analysen von *Schrötter* Mittel: 35,85 Wasser, 46,29 Thonerde nebst 2,80 Eisenoxyd, und 11,94 Kieselsäure, dazu noch 4,16 Kalkerde, 0,25 Kupferoxyd und 0,63 Schwefelsäure; die

fürnige Varietät aus Alabama enthält nach *Mallet* 41 Proc. Wasser, welche Differenz vielleicht in der verschiedenen Temperatur bei der Bestimmung des Wassergehaltes begründet ist; die Formel $\text{Al}^2\text{Si} + 8\text{H}$ würde 35 Wasser, 50 Alumina und 15 Silicia erfordern. Gibt im Kolben viel Wasser, brennt sich v. d. L. weiss, schmilzt nach *Fischer* unter starkem Leuchten schwierig zu weissem Email, und wird von Säuren zerlegt. — Freienstein in Steiermark und Cherokee Co. in Alabama. Wie schon *Rammelsberg* so vermuthete auch *Fischer*, dass das Mineral ein inniges Gemeng sei, in welchem Hydrargillit vorwaltet.

Anm. Anhangsweise ist hier noch der Dillnit zu erwähnen; derb, fest bis erdig; Bruch flachmuschelg, H. = 2...3,5 nach Maassgabe der Consistenz, G. = 2,57...2,64 desgleichen; weiss, matt, undurchsichtig; klebt mehr oder weniger an der Zunge. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Karafat* und *Hutzelmann*: $\text{Al}^3\text{Si}^2 + 6\text{H}$, welche Formel 20 Wasser, 57,3 Alumina und 22,7 Silicia erfordert; oder auch: ein Atom Kaolin mit zwei Atomen zweifach gewässerter Alumina. Findet sich bei Dillnauweit Schemnitz als die Matrix des dortigen Diaspors.

338. Miloschin, v. Herder (Serbian).

Derb, Bruch muschelg und glatt, bisweilen erdig; etwas mild, leicht zersprengbar; H. = 2; G. = 2,13; indigblau bis seladongrün, Strich gleichfarbig, doch etwas lebter, schimmernd bis matt; kantendurchscheinend; hängt an der Zunge, im Wasser zerkaistert er. — Chem. Zus. nach *Kersten*: $\text{Al}^3\text{Si} + 3\text{H}$, was 24,7 Wasser, 47 Alumina und 28,3 Silicia erfordert; doch werden fast 3 Proc. Alumina durch 3,6 Proc. Chromoxyd vertreten; v. d. L. unschmelzbar; von Salzsäure nur unvollständig zersetzbar. — Rudniak in Serbien.

Anm. Ein ähnliches Mineral von Volterra mit 8 Procent Chromoxyd ist durch *Bechi* analysirt worden. *Kenngott* hat neulich durchsichtige Dünnschliffe des Miloschins unter dem Mikroskope untersucht und gefunden, dass der amorphen Grundmasse sehr viele, grössere und kleinere krystallinische Theile eingewachsen sind, welche das Licht polarisiren; der Miloschin ist also keine einfache oder homogene Mineralsubstanz.

? 9. Kollyrit, Karsten.

Nierförmig und derb; Bruch muschelg bis eben und feinerdig; wenig mild, leicht zersprengbar; H. = 1...2; G. = 2,0...2,15; schneeweiss, graulich- und gelblichweiss; schimmernd bis matt; kantendurchscheinend bis undurchsichtig; fühlt sich etwas fettig an, klebt stark an der Zunge; wird im Wasser durchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Klaproth* und *Berthier*: $\text{Al}^2\text{Si} + 10\text{H}$, mit 40,2 Wasser, 45,9 Alumina und 13,9 Silicia; v. d. L. ist er unschmelzbar, von Säuren wird er aufgelöst, die Sol. giebt beim Abdampfen eine Gallert. — Schemnitz in Ungarn, Ezquerra in den Pyrenäen; Weissenfels in Thüringen.

Anm. 1. Der Kollyrit von Weissenfels hat nach *Karsten* eine etwas abweichende Zusammensetzung; auch ist wohl Manches mit dem Namen Kollyrit belegt worden, was nicht dazu gehört.

Anm. 2. Noch ist hier anhangsweise der Lenzin zu erwähnen, welches Mineral von Kall in der Eifel dem Kollyrit und Halloysit so nahe steht, dass es mit einem derselben vereinigt werden könnte, wenn nicht die chemische Zusammensetzung etwas abweichend wäre; diese wird nämlich nach der Analyse von *John* durch die Formel $4\text{Al}^2\text{Si} + 12\text{H}$ ausgedrückt, welche 25,9 Wasser, 37,2 Silicia und 36,9 Alumina erfordert. Ein ganz ähnliches Mineral von la Vilate bei Chanteloube ist von *Salvetat* analysirt worden.

4. Halloysit, Berthier.

Derb, knollig und nierförmig, bisweilen wie zerborsten, Bruch flachmuschelg; etwas mild; H. = 1,5...2,5; G. = 1,9...2,1; blaulich-, grünlich-, graulich- und gelblich-.

lichweiss, in blassblau, grün und grau verlaufend; schwach fettglänzend, im Strich glänzender, kantendurchscheinend; im Wasser wird er mehr durchscheinend; ist mehr oder weniger an der Zunge. — Chem. Zus. nach Analysen von *Berthier*, *Bos singault*, *Oswald*, *Dufrénoy* und *Monheim* im lufttrockenen Zustande: $\text{Al}_2\text{Si}_2 + 4\text{H}$ = 24,1 Wasser, 44,5 Silicia und 34,4 Alumina; giebt im Kolben Wasser; ist v. d. l. unschmelzbar, wird mit Kobaltsolution geglüht blau; von concentrirter Schwefelsäure wird er vollkommen zersetzt. — Angleur bei Lüttich, Housscha bei Bayonne u. a.

241. Glagerit, *Breithaupt*.

Ein dem Halloysit ähnliches amorphes Mineral, welches bei Bergnersreuth und Wunsiedel auf Brauneisenerzgängen in knolligen Massen vorkommt. *F. Fikenschie* welcher dasselbe genau untersuchte, unterscheidet erdigen und dichten Glagerit. Der erstere ist schneeweiss und feinerdig im Bruche, hat H. = 1, G. = 2,355, ist stark an der Zunge, und besteht aus 24 Wasser, 37 Kieselsäure und 44 Thonerde was der Formel $\text{Al}_2\text{Si}_3 + 6\text{H}$ entspricht. Der dichte Glagerit tritt innerhalb des erdigen in Körnern und Adern auf, hat ein opalähnliches Ansehen, blaulichweisse Farbe, schwachen Fettglanz, H. = 2,5, G. = 2,33, und ist reicher an Kieselsäure, so dass seine Zusammensetzung durch die Formel $\text{Al}_2\text{Si}_2 + 3\text{H}$ ausgedrückt wird. Wahrscheinlich ist der dichte innerhalb des erdigen durch Imprägnation mit amorpher Kieselsäure gebildet worden.

Anm. Der von *Breithaupt* bestimmte Malthazit dürfte hier einzuschalten sein. Er findet sich derb, in dünnen Platten und als Ueberzug, ist sehr weich, mild und fast geschmeidig, leicht zersprengbar, graulichweiss, durchscheinend, wiegt 1,95..1 hängt nicht an der Zunge, besteht nach der Analyse von *Meissner* aus 35,8 Wasser, 50,2 Silicia, 10,7 Alumina, 3,1 Eisenoxyd und 0,2 Calcia, ist angeblich unschmelzbar, jedoch nach *Fischer* leicht schmelzbar zu weissem Email, und in concentrirter Salzsäure vollständig zersetzbar mit Ausscheidung von Kieselflocken. — Fand sich Klüften in Basalt bei Steindörfel unweit Bautzen.

242. Montmorillonit, *Salvéat*.

Derb, sehr weich, zerreiblich und mild, rosenroth; im Wasser zertheilt er, ohne plastisch zu werden. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Damour* und *Salvéat*, wenn man die Basen R vernachlässigt, wesentlich $\text{Al}_2\text{Si}_4 + 8\text{H}$, mit 29 Wasser, 50,1 Silicia und 20,9 Alumina, dazu etwas Kalkerde und Kali, auch ist ein wenig Eisenoxyd eine Spur von Magnesia vorhanden. Im Kolben giebt er viel Wasser und wird erdlichweiss; v. d. L. ist er unschmelzbar, brennt sich aber hart; von Salzsäure wird er nur theilweise, von kochender Schwefelsäure aber gänzlich zersetzt. — Er findet sich bei Montmorillon im Dép. de la Vienne, bei Confolens im Dép. der Charente bei Saint-Jean-de-Côle unweit Thiviers im Dép. der Dordogne.

Anm. Ein amorphes, weisses oder blau marmorirtes, weiches und geschdiges, ganz seifenartig anzuführendes Mineral, welches sich noch gegenwärtig in der Seifenquelle bei Plombières bildet, ist von *Nicklès* untersucht worden; es besteht aus 38,54 Wasser, 42,30 Silicia und 19,20 Alumina, was sehr nahe der Formel $\text{Al}_2\text{Si}_4 + 12\text{H}$ entspricht. Im Wasser zerfällt es; v. d. L. ist es unschmelzbar und wird von Salzsäure nicht, wohl aber von heisser Schwefelsäure zersetzt. *Nicklès* schlägt den Namen Saponit vor, welcher aber bereits vergeben ist, weshalb er wohl leicht mit Smegmatit zu vertauschen sein möchte.

243. Kaolin, *Hausmann* (Porcellanerde).

Scheinbar amorph, aber eigentlich kryptokrystallinisch, bei starker Vergrösserung aus lauter feinen Lamellen bestehend, wie schon *Kennigott* erkannte; derb, in Gang- und Lagermassen bildend, und eingesprengt; auch in Pseudomorphosen nach Orthoklas, Porphyran, Lepid, Beryll, Topas und Prosopit; Bruch uneben

feinerdig; $H. = 1$, sehr weich, mild und zerreiblich, $G. = 2,2$; weiss, schnee-, röthlich-, gelblich- und grünlichweiss, matt, undurchsichtig, fühlt sich im trockenen Zustande mager an; ist im feuchten Zustande sehr plastisch. — Chem. Zus.: Nach den Analysen von *Forchhammer*, *Berthier*, *Malaguti*, *Wolff*, *Brown* u. A. schwanken die meisten Varietäten (nach Abzug der in Schwefelsäure unlöslichen und löslichen Beimengungen) um die Formel $Al_2Si_2 + 2H$, welche daher die Normal-Zusammensetzung darstellen dürfte und 43,7 Wasser, 47,4 Silicia und 39,2 Alumina erfordert. Im Kolben giebt er Wasser, v. d. L. ist er unschmelzbar; in Phosphorsalz löst er sich auf unter Abscheidung von Kieselsäure; mit Kobaltsolution wird er blau; Salzsäure und Salpetersäure greifen ihn nicht merklich an; kochende Schwefelsäure dagegen löst die Alumina auf und scheidet die meiste Silicia in demjenigen Zustande aus, in welchem sie durch kohlen-saures Natron aufgelöst wird. Mit Kalilauge gekocht bildet sich eine auflösbare Verbindung von kieselsaurer Alumina und Kali. — Der Kaolin ist grossentheils ein Zersetzungsproduct des Feldspathes (Orthoklases) und feldspathiger Gesteine (besonders gewisser Granite und Porphyre), sowie des Passautes, auch bisweilen nach *Damour* und *Müller* des gemeinen Berylls, und findet sich besonders in vielen Gegenden, wo jene Gesteine vorkommen. — Aue bei Schneeberg, St. Yrieux bei Limoges, St. Stephans in Cornwall, Seilitz bei Meissen, Sorzig bei Mügeln, Rasephas bei Altenburg, Morl und Trotha bei Halle, u. a. O.; nach Beryll bei Chanteloube und Tirschenreuth; nach Passaut in der Gegend von Passau.

Anm. Die Thone sind anhangsweise nach dem Kaolin einzuschalten; sie lassen sich grossentheils als Kaolin betrachten, welcher durch kohlen-sauren Kalk, Magnesia, Eisen- und Manganoxydhydrat, feinen Quarzsand und den Detritus anderer Mineralien mehr oder weniger verunreinigt ist. Nach *C. Bischof* sind die Thone um so schwerer schmelzbar, je reicher sie an Thonerde sind. An die unreinen Thone schliesst sich der Lehm an. Die sogenannte Walkerde ist theils ein unreiner Thon, wie die Var. von Nutfield in Surrey, theils der unmittelbare Rückstand der Zersetzung gewisser Silicatgesteine, wie z. B. jene von Rosswein in Sachsen, welche ein durch und durch zersetzter Gabbroschiefer ist.

Gebrauch. Der Kaolin liefert die Hauptmasse für die Fabrikation des Porcellans, wird aber auch zu vielen anderen Gegenständen der feineren Töpferei, zu Steingut, Fajence u. dgl. verwendet. Welche äusserst wichtige Anwendung die Thone zu ähnlichen Zwecken gewähren, ist bekannt, indem die ganze Töpferei und Ziegelei wesentlich auf ihrem Vorkommen beruht. Die feinen feuerfesten Thone werden zu Tabakspfeifen, Schmelzgefässen, feuerfesten Ziegeln benutzt. Ausserdem findet der Thon eine vielfache Anwendung beim Walken der Tücher, beim Modelliren, bei Herstellung wasserdichter Füllungen; der Lehm insbesondere aber wird zum Pisébau, zu Lehmwänden, Scheunentennen, Luftziegeln und gebrannten Ziegeln, als Formmasse und zu vielen anderen Zwecken verwendet. Manche Völker gebrauchen sogar den Thon als Nahrungsmittel, oder wenigstens zur Füllung des Magens.

Anm. Tuësit nannte *Thomson* ein blaulichweisses, steinmarkähnliches Mineral von $G. = 2,5$; die Analysen von *Thomson* und *Richardson* führen (in der Voraussetzung, dass der Gehalt an Silicia etwas zu klein gefunden wurde) auf die Formel des Kaolins, welche 13,7 Wasser, 47,2 Silicia und 39,4 Alumina erfordert, während nur 44 Proc. Silicia erhalten wurden. — Am Ufer des Tweed in Schottland.

14. Steinmark.

Unter diesem Trivial-Namen werden viele, theils schlecht bestimmte, theils schwer bestimmbare Mineralien zusammengefasst, und noch ausserdem als festes und zerreibliches Steinmark unterschieden.

Die folgende Beschreibung bezieht sich nur auf die ausgezeichneten Varietäten von Rochlitz in Sachsen, welche *Breithaupt* ihrer Farbe wegen Carnat nennt. Derselbe findet sich derb, eingesprengt, in Trümmern und Nestern, ist im Bruche muschelig bis eben, sehr wenig spröd, hat $H. = 2...3$; $G. = 2,5...2,6$; ist fleischroth bis röthlichweiss, matt, kaum in den schärfsten Kanten durchscheinend, fühlt sich fein und wenig fettig an, und hängt bald stark, bald fast gar nicht an der Zunge. — Chem. Zus.

nach *Klaproth*: 14 Wasser, 45,25 Silicia, 36,5 Alumina und 2,75 Eisenoxyd, ist sehr nahe die Zusammensetzung des Kaolins; ein von *Zellner* analysirtes Steinmark vom Buchberge bei Landshut, und eine weisse, fettig anzufühlende Varietät von Ungersburg, welche in *Rammelsberg's* Laboratorio analysirt wurde, gab fast ganz das selbe Resultat.

Auch hat das weisse Steinmark, welches die Topase des Schneckensteins begleitet, nach *Clark*, das Steinmark, welches die von Delessit umgebenen Mandeln der Melaphyrs von Cainsdorf bildet, nach *Fikenscher*, und ein Steinmark von Saska im Kantonate, nach *v. Hauer* genau die Zusammensetzung des Kaolins. Diese Varietäten sind also nur zu Stein erhärteter Kaolin. *A. Knop* hat die interessante Entdeckung gemacht, dass das Steinmark vom Schneckensteine ein mikrokrySTALLINISCHES Aggregat ist, indem es aus mikroskopisch kleinen rhombischen Tafeln besteht, deren stumpfe Seitenkanten 118° misst, während die scharfe Seitenkante oft abgestumpft ist. Eben so wurde von *Fikenscher* das Steinmark von Cainsdorf als ein kryptokrySTALLINISCHES Aggregat erkannt.

Anm. Andere sogenannte Steinmarke nähern sich der Zusammensetzung $Al_2Si_2O_7 + H_2O$; alle aber dürften Zersetzungsproducte feldspathiger Gesteine sein. Da manche unter dem Namen Naktit analysirte Mineralien genau die Zusammensetzung des Kaolins besitzen, diess wurde bereits oben (unter Nr. 176) bemerkt.

Gebrauch. Viele Varietäten des Steinmarkes spielten sonst eine wichtige Rolle in der Medicin.

245. Stolpenit, oder Bol von Stolpen.

Mit dem Bol verhält es sich wie mit dem Steinmark, d. h. viele Dinge sind unter diesem Namen aufgeführt worden, ohne dass ihre spezifische Identität in allen Fällen nachgewiesen wurde, oder vielleicht nachgewiesen werden kann, was bei solchen porodinen Gebilden nur dann möglich ist, wenn die chemische Analyse mit der Untersuchung der physischen Eigenschaften Hand in Hand geht. Da die meisten Bole neben der Thonerde so viel Eisenoxyd enthalten, dass sie zu den Amphoterolithen gerechnet werden müssen, so mag auf ihre Beschreibung unter Nr. 378 verwiesen, an gegenwärtigem Orte aber der gelblichweisse bis gelbe Bol von Stolpen erwähnt werden, welcher nach *Rammelsberg* nur eine Spur von Eisenoxyd, aber fast 4 Proc. Kalkerde enthält und sich dadurch vor allen übrigen auszeichnet. Die Analyse führt sehr nahe auf die Formel: $3Al_2Si_2O_7 + CaSiO_3 + 20H_2O$, welche 26,8 Wasser, 46,4 Silicia, 22,9 Alumina und 4,2 Calcia erfordert.

246. Razoumoffskin, John.

Dieses von *John* und *Zellner* analysirte, weisse und grün gefleckte, eingemauertes dem Pimelith ähnliche Mineral von Kosewitz in Schlesien wird zwar von einigen Mineralogen für einen theilweise entwässerten Pimelith gehalten; allein die chemische Zusammensetzung widerspricht dieser Annahme, da sie sehr nahe durch die Formel $Al_2Si_2O_7 + H_2O$ dargestellt wird, welche 45,7 Wasser, 54,3 Silicia und 30 Alumina giebt; die grünliche Farbe rührt von $\frac{1}{4}$ Procent Eisenoxydul her.

Anm. Nahe verwandt ist der sogenannte Chromocker, ein grasgrünes, apfelsgrünes bis zeisiggrünes, mattes Mineral von unebenem und erdigem Bruche, welches in kleinnierförmigen Ueberzügen, und als Ausfüllung oder Anflug von Klüften im Porphyr bei Halle und bei Waldenburg in Schlesien, auch bei Creusot in einem Conglomerate vorkommt, und, bei einer ausserdem dem Razoumoffskin sehr ähnlichen Zusammensetzung, 2 bis 10 Procent Chromoxyd enthält.

247. Cimolit, Klaproth.

Dieses Mineral von der Insel Argentiera erscheint als ein graulich-weisser, sehr leicht stark an der Zunge hängender und Fett einsaugender Thon, wahrscheinlich das Zersetzungsproduct eines trachytischen Gesteines. *Klaproth* hat zwei Analysen bekannt

gemacht, von welchen die erste sehr genau auf die Formel $\text{Al}_2\text{Si}^9 + 6\text{H}$ führt, welche 12,5 Wasser, 63,8 Silicia und 23,7 Alumina giebt. Auch ein Cimolit von Ekaterinowska ist, zufolge der Analyse von *Ilionoff*, genau nach derselben Formel zusammengesetzt.

Anm. Dem Cimolit steht sehr nahe *Outschakoff's* Pelikanit; amorph, im Bruche muschelrig; H. = 3,5; G. = 2,256; grünlich, matt, kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach der Formel: $\text{Al}_2\text{Si}^9 + 4\text{H}$, mit nur 9 Procent Wasser; v. d. L. zerknisternd und weiss werdend, unschmelzbar, mit Kobaltsolution blau; ist jedoch mit etwas Quarz gemengt. — Findet sich als ein häufiger Bestandtheil des Granites im Gouvernement Kiew.

218. Allophan, *Stromeyer*.

Traubig, nierförmig, als Ueberzug, derb und eingesprengt; Bruch muschelrig, spröde, leicht zersprengbar; H. = 3; G. = 1,8...2; lasur-, smalte- und himmelblau, blaulichweiss, spangrün, auch lichtbraun, honiggelb bis rubinroth; Glasglanz, durchsichtig bis durchscheinend. — Chem. Zus. schwankend, doch führen die Analysen mehrer Varietäten ziemlich genau auf die Formel: $\text{Al}_2\text{Si} + 5\text{H}$, welche 35,3 Wasser, 14,3 Silicia und 40,4 Alumina erfordert; andere scheinen 6 bis 7 Atom Wasser zu halten, fast allen aber ist etwas Kupferoxyd, oder auch ein wasserhaltiges Silicat von Kupferoxyd beigemischt. Die blaue Farbe wird durch dieses Kupferoxyd verursacht, welches zwar gewöhnlich nur in geringer Menge (bis zu 2,5 Proc.) vorkommt, in der Varietät von Guldhause bei Corbach aber von *Schnabel* zu 13 bis 19 Procent aufgefunden wurde, welche letztere Menge auch eine Varietät von Schneeberg enthielt. Wie schwankend überhaupt die Zusammensetzung ist, diess lehren auch die Analysen, welche *Northcote* mit verschiedenen Varietäten von Woolwich angestellt hat. Im Kolben giebt er viel Wasser und wird stellenweise schwarz; v. d. L. schwillt er an, schmilzt aber nicht, wird weiss und färbt die Flamme grün; auch mit Soda zeigt er Reaction auf Kupfer; in Säuren löst er sich auf unter Abscheidung von Kieselgallert. — Gräfenthal bei Saalfeld, Gersbach in Baden, Grosarl in Salzburg, Firmi im Dép. des Aveyron; sehr schön im blauen Stollen bei Zuckmantel, bei Neu-Moldava im Banat und bei Woolwich in England, wo die gelben und rothen Var. vorkommen.

Anm. 1. Ein dem Allophan sehr ähnliches, jedoch weisses, graues oder braunes Mineral ist der von *Dana* bestimmte und von *Silliman* analysirte *Samoit*; er bildet Stalaktiten in der Lava auf der Insel Upolu, und ist nach der Formel $\text{Al}_2\text{Si}^3 + 10\text{H}$ zusammengesetzt.

Anm. 2. Auch das von *Weiss* unter dem Namen *Carolathin* eingeführte und von *Sonnenschein* untersuchte Mineral scheint ein dem Allophan sehr nahe verwandtes, mit vielem Bitumen imprägnirtes Thonerdesilicat zu sein. Es bildet Trümer, Ueberzüge, kugelige und derbe Massen, von muschelrigem Bruch; H. = 2,5; G. = 1,515; ist sehr spröde, honiggelb bis schmutzig weingelb, schwach fettglänzend und kantendurchscheinend. Es scheint $\text{Al}_2\text{Si} + 2\text{H}$ zu sein, welches ungefähr mit $\frac{2}{3}$ Molecül der Verbindung CH_2O_2 gemengt ist, und kommt in einem Steinkohlenflöz bei Zabrze unweit Glewitz vor.

h. Natürliche Gläser.

219. Perlit (Perlstein).

Hyalinisches Mineral; derb, in rundkörniger und zugleich schaliger Zusammensetzung, indem die runden Körner durch krummschalige Hüllen umwickelt und abgeordnet werden; Bruch muschelrig, spröde und sehr leicht zersprengbar; H. = 6; G. = 2,2...2,4; perl-, röthlich-, blaulich-, rauch- und aschgrau; kantendurchscheinend. — Chem. Zus.: Der Perlit ist ein wasserhaltiges natürliches Glas, ein zusammengesetztes Gemeng von gewissen Feldspathen und überschüssiger Kieselerde,

daher wohl ohne bestimmte Proportionen seiner Bestandtheile zusammengesetzt, in welche vorzüglich 72 bis 79 Proc. Silicia, 12 Alumina, 4 bis 6 Alkalien und 3 bis 4,5 Wasser zu erwähnen sind, wozu sich etwas Eisenoxyd, Magnesia und Ca zugesellt. Im Kolben giebt er etwas Wasser; v. d. L. bläht er sich auf, schäumt, schmilzt aber nicht zu einem Glase zusammen. — Der Perlit bildet ganze Berge und mächtige Ablagerungen, besonders in Ungarn, Mexiko und in den Euganeen bei Padua

250. Pechstein.

Hyalinisches Mineral; derb, bisweilen mit schaliger oder körniger Absonderung Bruch unvollkommen muschelrig bis uneben; H. = 5,5...6; G. = 2,4...2,3; gewöhnlich lauch-, oliven- bis schwärzlichgrün, doch auch braun, roth, gelb, schwarz; oft gefleckte, gestreifte, gewolkte Farbenzeichnung; ausgezeichnete Fettglanz, schwach durchscheinend — Chem. Zus.: Da der Pechstein gleichfalls ein natürliches Glas ist, lässt er keine Zusammensetzung nach ganz bestimmten Proportionen erwarten, obwohl am Ende aus jeder Analyse eine Formel abgeleitet werden kann; als wichtigste Bestandtheile sind 73 bis 76 Silicia, 11 bis 14 Alumina, 4,5 bis 3 Alkalien und 4,7 bis 9,4 Wasser zu nennen, wozu noch etwas Eisenoxyd, Calcia oder Magnesia kommt. Aus den unter *Scheerer's* Leitung ausgeführten, sehr zahlreichen Analysen sächsischer Pechsteine folgt im Mittel das Sauerstoff-Verhältniss der Kieselsäure, der Thonerde, der Alkalien und des Wassers = 20 : 3 : 1 : 3, was denn $10\text{Si} + \text{Al} + \text{R} + 3\text{H}$ ergeben würde; mit 73 Kieselsäure, 12 Thonerde, 6 Wasser und dem Reste von 9 Procent welcher aus Natron, Kali, ein wenig Kalkerde, Magnesia, Eisenoxydul (im rothen Pechstein Eisenoxyd) und Manganoxydul besteht. Spuren von organischer Materie sind bereits von *Knox* nachgewiesen und von *Scheerer* bestätigt worden. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. wird er erst weiss und trübe, und schmilzt dann ruhig in weissem Email. — Der Pechstein bildet mächtige Gänge und Ablagerungen, namentlich bei Tokai, Kremnitz und Schemnitz in Ungarn, bei Meissen in Sachsen, auf den Inseln Skye und Arran.

Gebrauch. Als Mauerstein und als Material zur Unterhaltung der Chausseen.

Anm. 1. Der sogenannte Fluolith aus Island ist, wie *Kenngott* und *v. How* gezeigt haben, eine grünlichschwarze Varietät von Pechstein; dagegen sind manche unter dem Namen Pechstein aufgeführte und analysirte glasartige Gebilde als ganz verschiedene Dinge zu betrachten.

Anm. 2. Streng genommen sind der Perlit und der Pechstein, eben so wie der Obsidian, nicht sowohl als Mineralien, sondern als Gesteine zu betrachten, und daher in die Petrographie zu verweisen.

Anm. 3. *Hydrotachylyt* nennt *Petersen* ein im Basalte des Rosserges unweit Darmstadt vorkommendes hyalines Mineral. Dasselbe findet sich derb in Nestern oder Kugeln, hat muscheligen Bruch, H. = 3,5, G. = 2,13, ist olivengrün bis schwarz, fettglänzend, und lässt sich seiner Substanz nach, zufolge zweier Analysen von *Petersen* und *Senfter*, durch die Formel $2\text{R}\text{Si}^3 + 3\text{R}\text{Si} + 8\text{H}$ darstellen, in welcher R wesentlich Thonerde und etwas Eisenoxyd, R Magnesia, Kali, Natron und Eisenoxydul bedeutet, während 47,5 Procent Kieselsäure und 13 Proc. Wasser vorhan sind. Das Mineral schmilzt unter schwachem Aufblähen leicht zu einem hellgrünen Email, und sein hellgrünes Pulver wird von conc. Salzsäure leicht zerlegt, mit Hinterlassung von Kieselpulver.

2. Ordnung. Wasserfreie Geolithe (Xerogeolithe).

a. Natürliche Gläser.

251. Obsidian.

Hyalinisches Mineral; derb, in Kugeln und in stumpfkantigen oder runden Körnern und Geröllen, selten haarförmig; Bruch vollk. muschelrig, Bruchstücke hoch

scharfkantig, spröd; $H. = 6 \dots 7$; $G. = 2,41 \dots 2,57$; gewöhnlich schwarz und grau, auch blau, roth und gelb gefärbt, starker Glasglanz, pellucid in allen Graden. — Chem. Zus. sehr schwankend, doch im Allgemeinen etwa 60 bis 80 Silicia, 8 bis 19 Alumina und ausserdem Kali oder Natron, etwas Calcia und Eisenoxyd. — Dieses natürliche Glas findet sich theils in der Form von Strömen, theils in losen Auswürflingen an manchen Vulkanen; Teneriffa, Island, Milo, Santorin, Liparische Inseln. Die in runden durchsichtigen Körnern vorkommende Varietät von der Marekanka bei Ochozk hat man Marekanit genannt.

Anm. 1. Der sog. Pseudochrysolith oder Bouteillenstein von Moldau in Böhmen, gleicht einem grünen, durchsichtigen Obsidiane, und findet sich daselbst in flachen eckigen Stücken von runzeliger oder gehackter Oberfläche; $G. = 2,356$. — Chem. Zus. nach v. Hauer: 79,12 Kieselsäure, 11,36 Thonerde, 2,38 Eisenoxydul, 4,45 Kalkerde, 1,48 Magnesia und 1,21 Natron; Erdmann fand 82,7 Kieselsäure. Nach Glocker kommen halbzollgrosse Kugeln desselben Mineralen bei Jordansmühle in Schlesien und bei Iglau in Mähren in gneissartigen Gesteinen vor.

Anm. 2. Der Bimsstein ist in seinen ausgezeichneten Varietäten ein schaumig und schwammig aufgeblähtes vulkanisches Glas, welches dem Obsidiane am nächsten steht.

Anm. 3. Dem Obsidiane schliesst sich auch dasjenige natürliche Glas an, welches *Breithaupt* mit dem Namen Tachylyt belegt hat; dasselbe findet sich derb, als plattenförmige Einfassung von Basaltmassen, hat $H. = 6,5$, $G. = 2,51 \dots 2,56$, ist sammelschwarz oder bräunlich- und grünlichschwarz, im Bruche muscheliger und glasglänzend, undurchsichtig. Dieser Tachylyt ist in glasartigem Zustande erstarrtes basaltisches Material, und lässt daher eigentlich gar keine bestimmte stöchiometrische Zusammensetzung erwarten, zeigt aber einen weit geringeren Gehalt an Kieselsäure, als der eigentliche (tachyitische) Obsidian, wie denn zwei von *L. Gmelin* und *Schnedermann* analysirte Varr. nur respective 50,22 und 55,47 Proc. enthielten. V. d. L. schmilzt er sehr leicht zu einem undurchsichtigen Glase, und von Salzsäure wird er vollständig zersetzt. — Findet sich im Basalte bei Dransfeld und bei Bobenhausen am Vogelsgebirge, sowie auf Island als Salband basaltischer Gänge. Nach *Fischer's* mikroskopischer Untersuchung enthält der Tachylyt von Dransfeld in einer homogenen braunen Grundmasse viele Augitkrystalle und einzelne Magnetitkörner; in der Var. von Bobenhausen aber erkannte *Zirkel* äusserst zierliche farnkrautähnliche Aggregate von Mikrolithen.

Anm. 4. Hier wäre auch das von *Sartorius v. Waltershausen* unter dem Namen Sideromelan aufgeführte Mineral einzuschalten, welches in den isländischen Palagonit-Tuffen eine wichtige Rolle spielt. Dasselbe ist dem schwarzen Obsidian sehr ähnlich, hat $H. = 6$, $G. = 2,584$, besteht ungefähr aus 49 Proc. Kieselsäure, 15 Thonerde, 20 Eisenoxyd, 9,5 Kalkerde, etwas Magnesia, Natron und Kali, und wird von conc Salzsäure in der Wärme vollständig zersetzt.

Gebranch. Der Obsidian wurde ehemals zu Pfeilspitzen, Messern, Spiegeln u. a. Dingen verarbeitet; gegenwärtig benutzt man ihn wohl bisweilen zu Knöpfen, Dosen und ähnlichen Utensilien, die ganz schwarzen Varietäten aber zu Spiegeln bei den Polarisationsinstrumenten. Der Bimsstein dient besonders als Reib-, Schleif- und Polirmittel, zur Bimssteinseife und unvernünftigerweise bisweilen als Zusatz zu Zahnpulver; auch wird er wohl seiner Leichtigkeit wegen als Baustein benutzt.

152. Sphärolith, Werner.

Kugeln bis herab zur Grösse eines Hirsekornes, in Pechstein, Perlstein oder Obsidian eingewachsen, meist einzeln, bisweilen zu traubigen und nierförmigen Gestalten gruppiert, die kleineren regelmässig und scharf ausgebildet, und oft von radial-faseriger Textur; die grösseren im Bruche muscheliger bis eben und splitterig; $H. = 6 \dots 6,5$; $G. = 2,4 \dots 2,6$; braun, grau, gelb und roth; schwach glasglänzend, schimmernd bis matt; undurchsichtig oder kantendurchscheinend. — Chem. Zus. im Allgemeinen

ähnlich mit der Masse derjenigen Gesteine, in welchen sie eingewachsen sind, wie denn *Delesse* gezeigt hat, dass die Sphärolithkugeln des Perlites sehr nahe dieselbe Zusammensetzung haben, wie der sie einschliessende Perlit; doch dürfte in den grossen dichten Kugeln schon eine Annäherung, und in den kleinen, faserig zusammengesetzten (folglich krystallinischen) Kugeln eine definitive Vereinigung zu bestimmten Proportionen Statt finden, so dass für die letzteren wahrscheinlich eine chemische Formel aufgestellt werden könnte. — In den Perlsteinen Ungarns und Mexikos, den Obsidianen Santorins, im Pechsteine der Gegend von Tharand und Meissen.

b. Alkali-Thon-Silicate.

a) Mit einem Sulphate, Carbonate oder Chloride.

253. Nosean, *Klaproth* (Spinellan).

Tesseral; meist ∞O , die Krystalle meist einzeln eingewachsen oder auch aufgewachsen, und dann oft als Zwillingkrystalle ausgebildet, auch krystallinische unregelmässige Körner, und derb in körnigen Aggregaten. Spaltb. dodekaëdrisch nach ∞O , ziemlich vollk.; Bruch muschelrig; H. = 5,5; G. = 2,279...2,399; aschgrau, gelblichgrau und graulichweiss, auch graulichblau, grün und schwarz, selten weiss, wird ein grauer Kern von einer weissen Rinde umschlossen oder umgekehrt, fettartige Glasglanz, durchscheinend bis kantendurchscheinend. — Chem. Zus.: Die früheren Analysen von *Bergemann* und *Varrentrapp* stimmten zu wenig überein, als dass man ihnen eine gemeinschaftliche Formel aufgestellt werden konnte, obgleich sie schon das Resultat führten, dass im Nosean mit einem Silicate ein Sulphat verbunden ist; späteren Analysen von *Whitney* haben uns eine genauere Kenntniss von der Constitution des Noseans verschafft, indem sie beweisen, dass dieses Mineral wesentlich nach der Formel $3(\text{AlSi} + \text{NaSi}) + \text{NaS}$, oder $3(\text{Al}^2\text{O}^3.\text{SiO}^2 + \text{Na}^2\text{O.SiO}^2) + \text{Na}_2\text{SO}_4$ also ganz analog dem Sodalithe, zusammengesetzt ist, was auch durch die Analysen von *G. vom Rath* bestätigt wird; sie erfordert 36,13 Silicia, 30,95 Alumina, 24,1 Natron und 8,03 Schwefelsäure, was sehr nahe mit den Analysen übereinstimmt; ein wenig Natron wird durch 1 bis $1\frac{1}{2}$ Kalkerde ersetzt, auch ist 0,6 bis 1 Proc. Cu vorhanden. Noch genauer lässt sich mit *Rammelsberg* die Zusammensetzung so darstellen, dass man den Nosean als eine Verbindung von einem Molecül Soda = $3(\text{AlSi} + \text{NaSi}) + \text{NaCl}$, mit zehn Molecülen eines Natron-Hauyn = $3(\text{AlSi} + \text{NaS} + \text{NaS}$, betrachtet. V. d. L. entfarbt er sich und schmilzt an den Kanten zu blasigem Glase; Salzsäure und andere Säuren zersetzen ihn unter Abscheidung von Kieselsäure, ohne dass sich Schwefelwasserstoff entwickelt; das Pulver reagirt alkalisch — Laacher See und Rieden im Rheinpreussen in Sanidin-Gestein, Olbrücker Berg bei Brohl, sowie Hohentwiel im Phonolith, ja, nach *Zirkel* in mikroskopischen Krystallen ein Gemengtheil aller Phonolithe.

254. Hauyn, *Neergard*.

Tesseral; meist ∞O , oder die Comb. $O.\infty O$, selten O allein, häufiger in krystallinischen Körnern, welche, eben so wie die Krystalle, gewöhnlich einzeln eingewachsen, selten aggregirt sind; der weisse erscheint oft in Zwillingkrystallen nach einer Fläche von O ; Spaltb. dodekaëdrisch nach ∞O , mehr oder weniger vollk. H. = 5...5,5; G. = 2,4...2,5; selten farblos oder weiss (sog. Berzelin), gewöhnlich lasur- bis himmelblau oder blaulichgrün, nach *Scacchi* auch zuweilen schwarz und roth; Strich meist blaulichweiss; Glas- bis Fettglanz, halbdurchsichtig bis durchsichtig. — Chem. Zus.: Die Analysen der Albaner Var. von *L. Gmelin* und der Niederrheiniger Var. von *Varrentrapp* stimmen zwar vortreflich im Gehalte an Silicia bis 35,5, Calcia 12 bis 12,5, und Schwefelsäure 12,4 bis 12,6, differiren aber in dem Gehalte an Kali und darin, dass jene 15,45 Kali, diese 12,6 Kali

9,118 Natron als alkalischen Bestandtheil angiebt; etwas Eisen, Schwefel und Chlor sind gleichfalls vorhanden. Die späteren Analysen derselben Varietäten von *Whitney* geben für den Hauyn aus dem Albaner Gebirge, welcher eine sehr reine Varietät zu sein scheint, die Formel $3(\text{ÄlSi} + \text{NaSi}) + 2\text{CaS}$, welche 32,5 Silicia, 27,4 Alumina, 16,4 Natron nebst Kali, 9,9 Kalkerde und 14,1 Schwefelsäure erfordert. Den Hauyn von Niedermendig fand *Whitney* zwar ähnlich, jedoch so zusammengesetzt, dass man annehmen kann, er bestehe aus 2 Moleculen des Albaner Hauyns und 1 Mol. Nosean. Für den blauen Hauyn vom Vesuv fand *Rammelsberg* 34,06 Silicia, 27,64 Alumina, 11,79 Natron, 4,96 Kali, 10,60 Kalkerde und 11,25 Schwefelsäure, wonach sich für ihn sehr genau die Formel $2(\text{ÄlSi} + \text{RSi}) + \text{RS}$ ergibt; ein ganz ähnliches Resultat fand er für den Hauyn von Albano, vom Laacher See und von Melfi. Da nun auch die neueren Analysen des blauen Hauyns aus den Lesesteinen am Laacher See und des weissen Hauyns vom Albaner Gebirge, welche *G. vom Rath* ausgeführt hat, derselben Formel entsprechen, so dürfte sie wohl als die richtigste zu betrachten sein. Die blaue Farbe des Hauyns wird wahrscheinlich durch etwas beigemischtes Schwefelnatrium bedingt. V. d. L. decrepitiert er stark, entfärbt sich und schmilzt zu einem blaugrünlischen blasigen Glase; in Salzsäure entwickelt er kaum eine Spur von Schwefelwasserstoff, und zersetzt sich unter Abscheidung von Kieselgallert; das Pulver zeigt alkalische Reaction. — Vesuv, im Peperin des Albaner Gebirges bei Rom, Niedermendig bei Andernach, Hohentwiel im Phonolith; sehr gemein in allen Laven des Vultur bei Melfi, welche daher *Abich* Hauynophyr nannte.

Anm. Das von *Necker* als *Berzelin* aufgeführte, in Oktaedern krystallisirte, auch derb und eingesprengt vorkommende, dodekaëdrisch spaltbare, farblose, glasglänzende oder auch matte Mineral, welches mit blauem Hauyn, mit Augit und Glimmer im Peperin des Albaner Gebirges vorkommt, ist nach den neueren genauen Untersuchungen von *G. vom Rath* nur eine weisse Varietät des Hauyns. *Zeitschr. der deutschen geol. Ges.* B. 18, S. 546 ff.

21). Lasurstein, *Werner*, oder Lasurit.

Tesseral; ∞O , selten deutlich erkennbar, meist derb und eingesprengt in klein- und feinkörnigen Aggregaten. — Spaltb. dodekaëdrisch nach ∞O , unvollk.; H. = 5,5; G = 2,38...2,42; lasurblau, glasähnlicher Fettglanz; kantendurchscheinend bis undurchsichtig. — Chem. Zus. nach *Varentrapp*: 45,5 Silicia, 31,76 Alumina, 5,89 Schwefelsäure, 9,09 Natron, und 3,52 Calcia, dazu etwas Eisenoxyd, Schwefel und Spur von Wasser, woraus sich wiederum die Verbindung eines Silicates mit einem Sulphate und die Beimischung eines Sulphuretes ergibt, in welchem die Ursache der blauen Farbe vermuthet wird. Andere Analysen gaben mehr oder weniger abweichende Resultate, weshalb *Rammelsberg* erklärte, dass eine Berechnung derselben keinen Werth habe, wie denn schon das Ansehen des Minerals auf ein Gemeng deutet. Dies bestätigen die mikroskopischen Untersuchungen von *Fischer*, denen zufolge der Lasurit zahllose, meist sehr kleine, eckigkörnige Individuen von blauer Farbe, dazwischen überall ganz winzige, aber auch einzelne grössere farblose Partikeln erkennen lässt, deren gegenseitiges Mengenverhältniss sehr wechselt, so dass der Lasurit zwar kein homogenes, dennoch aber ein selbständiges Mineral ist, weil er bisweilen in Krystallen vorkommt. Nach *Field* würde die chemische Constitution durch die Formel $3(\text{ÄlSi}^3 + \text{Na}^2\text{Si}^3) + \text{NaS}$ darzustellen sein. V. d. L. entfärbt er sich und schmilzt zu einem weissen blasigen Glase, in Salzsäure entwickelt er etwas Schwefelwasserstoff und zersetzt sich unter Abscheidung von Kieselgallert. — Mit Kalkstein erwachsen und mit Pyrit gemengt in Sibirien am Baikalsee, in der Tartarei, Bucharei, Tibet, China, Chile in der Cordillere von Ovalle; in Auswürflingen des M. Somma, russ- bis faustgrosse von Kalkstein umgebene Massen.

Gebrauch. Der Lasurstein wird wegen seiner schönen Farbe zu allerlei Geschmeide und Ornamenten verarbeitet; ehemals diente er auch zur Bereitung des Ultramarins.

Anm. Nach *Nordenskiöld* ist der Lasurstein eigentlich ein farbloses Mineral,

welches nur durch ein interponirtes Pigment gefärbt ist; dieses Pigment zeige verschiedene grüne, blaue, violette und rothe Farben, werde aber durch Erhitzung lasurblau. Das künstliche Ultramarin besteht nach *Breunlin* wesentlich aus einem Silicat von der Zusammensetzung des Nephelins, und aus Schwefelnatrium, welche Bestandtheile dieselben seien, wie im Lasurstein und Hauyn.

256. Sodalith, Thomson.

Tesseral; ∞O , auch $\infty O.\infty O\infty$; Zwillingkrystalle nach einer trigonalen Zwischenaxe mit Durchkreuzung der Individuen nicht selten; auch derb in körnigen Aggregaten und individualisirten Massen. — Spaltb. dodekaëdrisch nach ∞O , mehr oder weniger vollk.; Bruch muschelrig bis uneben und splitterig; H. = 5,5; G. = 2,43...2,29; farblos, gelblichweiss, grünlichweiss, grünlichgrau bis spargelgrün auch berliner- bis lasurblau; Glasglanz auf Krystallflächen, doch in den Fettglanz geneigt, welcher im Bruche sehr vollk. ist; durchscheinend. — Chem. Zus. nach mehreren, ziemlich gut übereinstimmenden Analysen: $3(\text{AlSi} + \text{NaSi}) + \text{NaCl}$, also Verbindung eines Thon-Natron-Silicates mit Chlornatrium, in 100 Theilen mit 37,7 Sil 31,4 Alumina, 25,3 Natron und 7,6 Chlor. Für den grünen Sodalith vom *Vesuv* ergibt sich dagegen aus *Rammelsberg's* Analyse die Formel $9(\text{AlSi} + \text{NaSi} + \text{NaCl})$ indem derselbe nur 2,6 Proc. Chlor enthält; andere Varietäten liessen wiederum andere Verhältnisse erkennen. V. d. L. schmilzt er, theils ruhig, theils unter Aufblähen mehr oder weniger schwer zu einem farblosen Glase; von Salzsäure und Salpetersäure wird er leicht und vollkommen zersetzt unter Abscheidung von Kiesalgallert. — Grönland, Ilimengebirge in Russland, hier berlinerblau; Brevig und Frederiksværn in Norwegen; Vesuv, Rieden in Rheinpreussen, Litchfield in Maine, Ditro in Siebenbürgen.

257. Cancrinit, G. Rose.

Hexagonal; derb, in individualisirten Massen und stängeligen Aggregaten. — Spaltb. prismatisch nach ∞P , vollk.; H. = 5...5,5; G. = 2,44...2,49; rosenroth welche Farbe nach *Kenngott* von interponirten mikroskopischen Eisenoxydschuppen herrühren soll; auch citrongelb, grün und blaulichgrau; auf Spaltungsflächen Glas- bis Perlmutterglanz. ausserdem Fettglanz; durchsichtig bis durchscheinend. — Chem. Zus. ist sehr merkwürdig, da sie nach allen Analysen die Verbindung eines Silicates mit einem Carbonate darstellt; das Silicat hat nach den meisten Analysen genau die Formel des Nephelins, das Carbonat ist kohlen-saurer Kalk, und zwar sind 2 Mol. des Silicates mit 1 Mol. des Carbonates verbunden. Die Formel wird hiernach sehr nahe $2(\text{AlSi} + \text{NaSi}) + \text{CaC}$, und erfordert 35,85 Silicia, 30,70 Alumina, 18,52 Natron und 14,93 kohlen-sauren Kalk. Die meisten Analysen gaben einen Wassergehalt von 3 bis 4 Proc.; im Kolben giebt er etwas Wasser. V. d. L. schmilzt er zu einem weissen bisigen Glase; in Salzsäure löst er sich unter starkem Aufbrausen vollständig, indem aus der klaren Solution erst beim Kochen oder Abdampfen Kiesalgallert ausgeschieden wird; auch Oxalsäure löst ihn unter Abscheidung von oxalsauerm Kalk. — Ural, Tunkinsk in Sibirien, Litchfield in Nordamerika, Ditro in Siebenbürgen, Brevig bei Brevig in Norwegen.

An m. 1. Nach allen seinen Eigenschaften wird es sehr wahrscheinlich, dass der Cancrinit nur ein kalkhaltiger Nephelin ist, welcher etwas kohlen-sauren Kalk und Wasser aufgenommen hat; am nächsten steht er dem sog. Davyn.

An m. 2. Der von *Whitney* analysirte gelbe und grüne Cancrinit von Litchfield im Staate Maine enthält 2,5 bis 3 Proc. Wasser und statt CaC fast genau $(\frac{1}{2}\text{Ca} + \frac{1}{2}\text{C})$

258. Passauit, oder Porcellanspath.

Rhombisch?; $\infty P 92^\circ$ ungefähr; in eingewachsenen Individuen, meist derb in individualisirten Massen und körnigen Aggregaten. — Spaltb. brachydiagonal

makrodiagonal, die erstere ziemlich vollk.; Bruch uneben; $H = 5,5$; $G = 2,67 \dots 2,69$; gelblichweiss, graulichweiss bis lichtgrau, Glasglanz, auf der vollk. Spaltungsfläche fast Perlmutterglanz, durchscheinend meist nur in Kanten, optisch-einaxig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Fuchs*, *v. Kobell* und *Schafhäütl*: $3\text{AlSi} + 3\text{CaSi} + \text{NaSi}^2$, mit 50,7 Silicia, 28,2 Alumina, 15,4 Calcia und 5,7 Natron; doch ist nach *Fuchs* und *Schafhäütl* auch etwas Chlor vorhanden, weshalb *L. Gmelin* die Formel $4\text{CaSi} + 4\text{AlSi}^2 + \text{NaCl}$ aufstellte, welche 49,72 Silicia, 27,48 Alumina, 14,97 Kalk und 7,83 Chlornatrium erfordert. Eine neuere, mit sehr frischem Materiale ausgeführte Analyse von *Wittstein* ergab jedoch, abweichend von den früheren: 54,875 Kieselsäure, 25,234 Thonerde, 11,625 Kalkerde, 3,856 Natron, 1,50 Kali und 2,151 Chlornatrium. V. d. L. schmilzt er ziemlich leicht unter Aufwallen zu einem farblosen blasigen Glase; von concentrirter Salzsäure wird er zerlegt. — Durch Zersetzung liefert er Kaolin oder Porcellanthon, worauf sich der eine Name bezieht. — Oberrzell, Pfaffenreuth u. a. Orte bei Passau, theils säulenförmige Krystalle oder derbe Partien im Syenit, theils Nester und Lagen im körnigen Kalkstein bildend (*Gümbel*).

Gebrauch. Da der Passaut durch seine Zersetzung Kaolin liefert, so dient er mittelbar zur Bereitung des Porcellans.

Anm. Wahrscheinlich ist der Passaut nur eine Var. des Skapolithes, mit welchem er auch von *Des-Cloizeaux*, *Dana* und *Breithaupt* vereinigt wird.

b. Alkali-Thon-Silicate (und Cäsiumoxyd-Thon-Silicate).

β) Ohne Beimischung anderer Salze.

29. Latrobit, Brooke; Diploit, Breithaupt.

Triklinisch; undeutliche säulenförmige Krystalle, meist derb und eingesprengt. — Spaltb. nach drei Richtungen, welche sich nach *Miller* unter $93^\circ 30'$, $101^\circ 45'$ und $109^\circ 0'$ schneiden; Bruch uneben; $H = 5 \dots 6$; $G = 2,72 \dots 2,8$; rosenroth, pürsichbutbroth bis röthlichweiss, Glasglanz, durchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Chr. Gmelin* vorwiegend Aluminasilicat mit Kalksilicat und Kalisilicat, vielleicht nach der Formel: $4\text{AlSi} + 2\text{CaSi} + \text{KSi}^2$, wobei jedoch einige Procent Alumina durch Manganoxyd ersetzt werden; auch giebt *Gmelin* 2 Proc. Wasser an, welches wohl nicht wesentlich sein dürfte. V. d. L. wird er schneeweiss, bläht sich stark auf und sintert zu einer wenig durchscheinenden blasigen Masse zusammen; mit Soda auf Platinblech giebt er die Reaction auf Mangan. — Insel Amitok an der Küste von Labrador.

Anm. *Hermann* glaubt, dass der Diploit nur eine Varietät des Amphodelites oder Anorthites sei; auch *Rammelsberg*, *Des-Cloizeaux* und *Dana* sind derselben Ansicht.

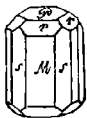
260. Nephelin und Eläolith.

Hexagonal; $P(x) 88^\circ 10'$ nach *v. Kokscharow*, gewöhnliche Comb. $\infty P \cdot 0P$ und $\infty P \cdot 0P \cdot P$, wie beistehende Figur; doch kommen auch andere, reichhaltigere Combinationen vor, in welchen besonders verschiedene Protopyramiden, auch die Deuteropyramide $2P2$ und das Deuteroprisma erscheinen. Die Krystalle sind meist klein, einzeln eingewachsen oder aufgewachsen und dann zu kleinen Drusen gruppirt; auch derb, in individualisirten Massen und grosskörnigen Partieen; selten in Pseudomorphosen nach Meionit. — Spaltb. basisch und prismatisch nach ∞P , unvollk.; Bruch muschelig bis uneben; $H = 5,5 \dots 6$; $G = 2,58 \dots 2,64$; theils weiss und ungefärbt (Nephelin), theils gefärbt, besonders grünlichgrau, berggrün bis lauchgrün und entenblau, oder gelblichgrau, röh chgrau bis fleischroth und licht gelblichbraun; Glasglanz auf Krystallflächen, im Broche ausgezeichneter Fettglanz, durchsichtig bis kantendurchscheinend; Doppelbrechung negativ. — Chem. Zus. nach zahlreichen Analysen, besonders von *Scheerer*:



$2\text{Äl}^2\text{Si}^3 + \text{R}^4\text{Si}^3$, wobei R gewöhnlich = $\frac{1}{3}\text{Na} + \frac{1}{3}\text{K}$ ist, mit 44,7 Silicia, 33,2 Alumina, 16,0 Natron und 6,1 Kali. *Rammelsberg* entscheidet sich jedoch neuerdings für die weit einfachere ältere Formel: $\text{ÄlSi} + \text{RSi}$ oder $\text{Al}^2\text{O}^3.\text{SiO}^2 + \text{R}^2\text{O}.\text{SiO}^2$, welche demselben Verhältnisse beider Alkalien 44,2 Silicia, 35,3 Alumina, 17,0 Natron und 6,5 Kali erfordert. Die meisten Analysen ergaben auch ein wenig (0,2 bis 2 Procent) Wasser. V. d. L. schmilzt er schwierig (Nephelin) oder ziemlich leicht (Elaolith) einem blasigen Glase; in Phosphorsalz zersetzt er sich äusserst schwer; mit Kobalt solution wird er an den geschmolzenen Kanten blau; farblose und klare Splitter Nephelins werden in Salpetersäure trübe; von Salzsäure wird das Mineral vollkommen zersetzt unter Abscheidung von Kieselgallert; das Pulver reagirt deutlich alkalisch.

Der Nephelin begreift die farblosen, weissen und grauen, stark durchscheinenden, krystallisirten Varietäten: Vesuv, Capo di Bove bei Rom, Katzenbuckel Odenwald, Löbauer Berg in Sachsen, Meiges in Hessen, Miask, besonders wichtig die Gemengtheil der Phonolithe, vieler Basalte und Laven, sowie des Nephelinites; der Elaolith begreift die grünen, rothen, braunen, trüben und derben Varietäten von Frederiksvärn und Miask.



Anm. 1. Der Davyn erscheint theils in einfachen hexagonalen Prismen der Basis, theils in Krystallformen, wie die beistehende Figur, welche Combination $\infty\text{P}.\infty\text{P}^2.0\text{P}.\frac{1}{2}\text{P}$ darstellt, wobei die Pyramide $\frac{1}{2}\text{P}$ (r) die M-Kante $51^\circ 46'$ hat, und daher fast völlig mit der, auch am Nephelin bekannte Pyramide $\frac{1}{2}\text{P}$ übereinstimmt. Diese Krystalle sind mehr oder weniger säulenförmig, vollk. spaltbar nach ∞P^2 , wasserhell bis graulichweiss, fettglänzend, durchsichtig bis durchscheinend, haben nach *Breithaupt* das G. = 2,41 und nach *Rammelsberg* eine mit dem Nephelin wesentlich übereinstimmende chemische Zusammensetzung, indem nur noch 13 Procent kohlenaurer Kalk und fast 2 Procent Wasser vorhanden sind, weshalb denn der Davyn nur Nephelin ist, welcher kohlenaurer Kalk aufgenommen hat; schon *Plattner* bestätigte den zuerst von *Monticelli* angegebenen Kohlenäuregehalt. — Am Vesuv, theils in Lava, theils in den Drusenräumen der Auswürflinge des Monte Somma.

Anm. 2. Einige Mineralogen betrachten den Giesekit und den Liebenet als theilweise zersetzte Varietäten des Nephelins. Diese Ansicht mag insofern richtig sein, als beide Mineralien vielleicht ursprünglich Nephelin gewesen sind. Allein ihrer gegenwärtigen Erscheinungsweise nach müssen sie wohl richtiger in die Nähe Pinites gestellt werden.

264. Pollux, *Breithaupt*.

Krystallinisch, und zwar tesseral nach *Des-Cloizeaux*, deutliche Krystalle sehr selten, meist erscheint er in ungestalteten, vielfach eingeschnittenen, eckigen abgerundeten, z. Th. hyalithähnlichen Formen; Bruch muschelartig mit undeutlichen Spuren von Spaltbarkeit; H. = 5,5...6,5; G. = 2,86...2,90; farblos, stark glasglänzend, durchsichtig, überhaupt klarem Hyalith sehr ähnlich; im polarisirten Lichte erhält er sich nach *Des-Cloizeaux* wie ein einfach brechender Körper. — Chem. Zus. Nach der neuesten Analyse von *Pisani* ist der Pollux ein sehr wertvolles Mineral, indem das seltene Element Cäsium einen ganz wesentlichen Bestandtheil desselben bildet; die Analyse ergab nämlich 44,03 Kieselsäure, 15,97 Thonerde, 0,68 Eisenoxyd, 34,07 Cäsiumoxyd, 3,88 Natron, 0,68 Kalkerde und 2,40 Wasser; setzt das Atomgewicht des Cäsiums = 133, so entspricht diess ungefähr der Formel $\text{ÄlSi}^3 + \text{RSi}^2 + \text{H}$, doch ist das Wasser vielleicht nicht wesentlich, obgleich auch *Plattner* 2,32 Proc. angab. Im Kolben giebt er sehr wenig Wasser und wird trübe, v. L. runden sich dünne Splitter an den Kanten zu emailähnlichem Glase, und färben dabei die Flamme röthlichgelb; auf Platindraht mit Fluor-Ammonium erhitzt und dann mit Salzsäure befeuchtet zeigt er im Spectroskop die zwei blauen Streifen des Cäsiums; mit Borax oder Phosphorsalz giebt er ein klares Glas, welches warm gelblich

farblos ist. Salzsäure zerlegt ihn in der Wärme vollständig mit Abscheidung von Kieselpulver; die Solution giebt mit Platinchlorür einen reichlichen Niederschlag von Cäsium-Chlor-Platin. — Insel Elba, in Drusenräumen des dortigen Granites, sehr seltenes Mineral.

362. Leucit, Werner.

Tesseral; bis jetzt nur $2O_2$, die Krystalle meist rundum ausgebildet und einzeln angewachsen, selten gruppirt, auch in krystallinischen Körnern und körnigen Aggregaten. — Spaltb. hexaëdrisch, gewöhnlich höchst unvollk. und nur selten deutlich bemerkbar, wie nach *G. vom Rath* an den Krystallen vom Capo di Bove bei Rom; Bruch muschelrig; $H. = 5,5 \dots 6$; $G. = 2,45 \dots 2,50$; graulichweiss bis aschgrau, auch gelblich- und röthlichweiss; Glasglanz, im Bruche Fettglanz, halbdurchsichtig bis kantendurchscheinend. Dünne Lamellen zeigen nach *Biot* und *Des-Cloizeaux* im polarisirten Lichte ganz eigenthümliche und anomale Erscheinungen der lamellaren Polarisation. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Klaproth*, *Arfvedson*, *Awdejew* und *Rammelsberg*: $ÄlSi^3 + KSi$, oder auch $Al_2O_3, 3SiO_2 + K_2O, SiO_2$, mit 55,6 Silicia, 23,2 Alumina und 21,2 Kali; *Abich* wies in einer Var. vom Vesuv über 8 Procent Natron nach, und *G. Bischof* zeigte, dass viele Leucite neben Kali auch mehr oder weniger Natron enthalten, welches in den zersetzten Varietäten sogar vorwaltend werden kann, wie aus den Analysen solcher Var. von *Stamm* und *Rammelsberg* hervorgeht; im Leucite des Monte Somma erkannte *Theodor Richter* durch Spectral-Analyse auch etwas Lithion. V. d. L. unschmelzbar und unveränderlich; mit Kobaltsolution wird er schön blau; Borax löst ihn zu einem wasserhellen Glase auf; das Pulver zeigt nach *Kennigott* alkalische Reaction, und wird von Salzsäure vollständig zersetzt unter Abscheidung von Kieselpulver. — Gemengtheil der Laven des Vesuv und der Umgegend von *m*, Viterbo und Acquapendente, Rocca Monfina, Rieden bei Andernach, am Kaisersthal, hier jedoch zersetzt und wasserhaltig.

363. Couseranit, Charpentier.

Tetragonal nach *Des-Cloizeaux*; bis jetzt nur in säulenförmigen Krystallen der mb. $\infty P. \infty Poo$, doch ohne Endflächen; Oberfläche vertical gestreift; die Krystalle angewachsen in schwarzem und braunem Kalkstein oder in Schiefer. — Spaltb. prismatisch nach ∞P und basisch, unvollkommen; Bruch muschelrig bis uneben; $H. = 5,5 \dots 6$; $G. = 2,69 \dots 2,76$; pechschwarz, schwärzlichblau bis grau und weiss, Glasb. Fettglanz, undurchsichtig bis durchscheinend, optisch-einaxig. — Chem. Zus. nach *Dufrénoy*: $2ÄlSi^2 + 3RSi$, oder $2(Al_2O_3, 2SiO_2) + 3(RO, SiO_2)$, mit 52,37 Silicia, 14,02 Alumina, und $3R = 11,85$ Calcia + 4,4 Magnesia + 5,52 Kali + 3,96 Natron Summe 98,55). Auch *Pisani* gab zwei Analysen, von denen die eine so ziemlich mit jener von *Dufrénoy* übereinstimmt, die andere aber auffallend abweicht. V. d. L. schmilzt er zu weissem Email, mit Phosphorsatz zu einem milchweissen Glase; von Säuren wird er nicht angegriffen. — Bei les Couserans, Saleix, Pouzac und an anderen Orten in den Pyrenäen, am Nufenen-Passe in der Schweiz.

Anm. 1. *Des-Cloizeaux* betrachtet den Couseranit als eine Varietät des Skapolithes. Nach *Kennigott* sind unter dem Namen Couseranit zwei, wesentlich verschiedene Mineralien im Umlaufe, von denen das eine wie ein zersetzter Skapolith (mit $H. = 5,3$, $G. = 2,6$ und mild), das andere zwar frisch, jedoch mit sehr vielem schwärzgrünem Glimmer durchwachsen erscheint, und $H. = 6,5$, $G. = 2,85$ besitzt; diese Mineralien sind nach *Zirkel* durch Kohlenstoff gefärbte Andalusitkrystalle.

Anm. 2. Anhangsweise mag hier noch der *Raphilit Thomson's* erwähnt werden. Krystallinisch von unbekannter Form; bis jetzt nur in zarten nadelförmigen Krystallen, welche büschelförmig und halbkugelig gruppirt sind, auch derb in feinstängeligen Aggregaten. Spröde, in dünnen Krystallen etwas biegsam; $H. = 3,5$; $G. = 2,85$; bis bläulichgrün, zwischen Glas- und Perlmutterglanz, durchscheinend. —

Chem. Zus. nach *Thomson*: Verbindung von Kalisilicat und Kalktalksilicat mit etwas Thonsilicat; v. d. L. wird er weiss, undurchsichtig und schmilzt an den Kanten. — Perth in Ober-Canada. Ein von *Hunt* unter demselben Namen analysirtes Mineral, Lanark in Ober-Canada, ist nur eine Varietät von Tremolit.

264. Dipyr, *Hauy*.

Tetragonal nach *Des-Cloizeaux*; $P\ 64^{\circ} 4'$, also sehr nahe wie die Grundform des Meionites; Comb. $\infty P \infty P.P$, doch sind dergleichen Krystalle mit terminalen Flächen sehr selten; meist erscheinen sie bloss als unvollkommen ausgebildete, an den Enden abgerundete Säulen, welche gewöhnlich nur 2 bis 3 Linien lang und in grosser Schiefer oder in Kalkstein zahlreich eingesprengt sind; Spaltb. prismatisch nach ∞P ; deutlich, Spuren nach ∞P , Bruch muscheliger oder splitterig; $H. = 6$; $G. = 2,61 \dots 1,81$; weiss oder röthlich, schwach glänzend, kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Delesse*, *Pisani* und *Damour* sehr genau der Formel $3\text{AlSi} + \text{R}_2\text{Si}$ oder $3(\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{SiO}_2) + 4(\text{R}_2\text{O} \cdot 2\text{SiO}_2)$ entsprechend, welche, für $4\text{R} = 2\text{Na} + 2\text{Ca}$, 6 Silicia, 25,4 Alumina, 9,4 Calcia und 10,2 Natron erfordert; doch wird ein wenig Natron durch Kali ersetzt. V. d. L. wird er undurchsichtig und schmilzt mit geringem Aufwallen zu einem weissen blasigen Glase; von Säuren wird er nur sehr schwer angegriffen. — Mauléon, Castillon, Pouzac und Liberens in den Pyrenäen.

Anm. Der Dipyr wird von manchen Mineralogen für einen zersetzten Skapolit gehalten; nach *Zirkel* ist er mit dem Couseranite zu vereinigen.

265. Spodumen, *d'Andrada* (Triphan).

Monoklinisch und nahe isomorph mit Pyroxen, ähnlich den Krystallen des sog. Diopsides: $C = 69^{\circ} 40'$, $\infty P\ 87^{\circ}$, $P\ 116^{\circ} 19'$, $2P\ 91^{\circ} 24'$ nach *Dana*; die Krystalle z. Th. gross; gewöhnlich aber nur derb, in individualisirten Massen oder in brei- stängeligen und dickschaligen Aggregaten. — Spaltb. prismatisch nach ∞P , etwas vollkommener orthodiagonal; $H. = 6,5 \dots 7$; $G. = 3,13 \dots 3,49$; nach *Rammberg* 3,132...3,182; grünlichweiss bis apfelgrün und licht grünlichgrau; Glasglanz auf der vollkommensten Spaltungsfläche Perlmutterglanz; durchscheinend, oft nur an den Kanten; die optischen Axen liegen im klinodiagonalen Hauptschnitte, die spitze positive Bisectrix bildet mit dem Orthopinakoide 26° , mit der Basis $84^{\circ} 20'$. — Die chem. Zus. scheint wesentlich durch die Formel $4\text{AlSi}^3 + 3\text{LiSi}$ oder $4(\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{SiO}_2) + 3(\text{Li}_2\text{O} \cdot \text{SiO}_2)$ dargestellt zu werden, in Uebereinstimmung mit den besten Analysen, welche 65,2 Silicia, 28,8 Alumina und 6,0 Lithion, doch wird meist ein wenig Thonerde durch Eisenoxyd, und zuweilen etwas Lithion durch Natron und Kali ersetzt. — V. d. L. bläht er sich auf, färbt die Flamme schwach und vorübergehend roth, und schmilzt leicht zu einem klaren Glase; mit Kobaltsolution wird er blau, mit Flussspath und zweifach-schwefelsaurem Kali geschmolzen färbt er die Flamme lebhaft roth; von Phosphorsalz wird er aufgelöst mit Hinterlassung eines Kieselskeletts; das Pulver reagirt nach *Kennigott* stark alkalisch. Säuren sind ohne Wirkung. — In Utöen, Tirol, Schottland, Massachusetts, hier bei Norwich und Sterling die Krystalle doch ist mancher sogenannte Spodumen, wie z. B. der von *Passeyer* in Tirol Zoisit.

266. Zygadit, *Breithaupt*.

Triklinisch; die Krystalle sind klein und sehr klein, und erscheinen wie stark geschobene dicke rhomboidische Tafeln mit zweireihig angesetzten, abwechselnd glatten und rauhen Randflächen, und mit ebenen Winkeln von ungefähr 136° und 114° ; allein es sind stets Zwillingsskrystalle, in denen die glatten Randflächen des einen Individuums neben den rauhen und matten Flächen des andern liegen, und beide sehr stumpfe ein- und ausspringende Winkel bilden. Spaltb. nach den breiten Seitenflächen der Tafeln, sehr deutlich; $H. = 5,5$; $G. = 2,54$; röthlich- und gelblichweiss

auf den Seitenflächen fast perlmutterglänzend, ausserdem glasglänzend, meist ganz trübe. — Nach *Plattner's* Untersuchung enthält dieses, dem Stilbit sehr ähnlich erscheinende Mineral nur Silicia, Alumina und Lithion und namentlich kein Wasser. *Fucher* konnte jedoch weder v. d. L. noch mit dem Spectral-Apparate eine Spur von Lithion entdecken. — Mit Desmin und Quarz auf der Grube Katharina Neufang bei Andreasberg. Nach *Des-Cloizeaux* ist das Mineral vielleicht nur eine Varietät des Albites.

7. Petalit, d'Andrada (und Kastor, Breithaupt).

Ein zwar sehr krystallinisches, aber bis jetzt nur äusserst selten frei auskrystallisiert vorgekommenes Mineral. Diese krystallisirten Varietäten wurden zuerst von *Breithaupt* entdeckt, und als eine besondere Species unter dem Namen Kastor eingetruht, von *G. Rose* aber schon im Jahre 1850 dem Petalite zugerechnet, womit sich denn auch später *Des-Cloizeaux* vollkommen einverstanden erklärte, welcher neuerdings eine genaue krystallographische und optische Untersuchung durchführte. Die Krystallform ist, wie bereits *Breithaupt* erkannt hatte, monoklinisch; $C = 67^{\circ} 34'$, $\infty P \angle 7^{\circ}$, $\infty P \angle 50^{\circ}$, OP : — $P\infty = 141^{\circ} 30'$; der Habitus der Krystalle ist zum Theil rechtwinkelig säulenförmig durch Vorwalten von OP und $\infty P\infty$, mit ∞P und — $P\infty$ als terminalen Flächen; gewöhnlich erscheinen sie jedoch als zackige und ausgenagte, sehr monströs gebildete Individuen. Den eigentlichen Petalit kennt man bis jetzt nur derb, in gross- und grobkörnigen Aggregaten. — Spaltb. nach der Basis OP ziemlich vollkommen, nach dem Hemidoma — $P\infty$ weniger deutlich, beide unter $141^{\circ} 30'$ geneigt; Spuren nach einer dritten Richtung, welche einem positiven Hemidoma entspricht, dessen Flächen gegen OP $101^{\circ} 30'$, gegen — $P\infty$ 117° geneigt sind; die drei Spaltungsflächen fallen also in eine Zone und bilden Winkel von 117° , $141^{\circ} 30'$ und $101^{\circ} 30'$; die vollkommenste ist oft etwas gekrümmt und wie gestreift oder rissig; $B = 6,5$; $G = 2,397 \dots 2,405$ des Kastor, nach *Damour*, $2,412 \dots 2,562$ des Petalit; rothlichweiss bis blassroth, auch graulichweiss, Glasglanz, auf der vollk. Spaltungsfläche Perlmutterglanz; durchscheinend. Der Kastor ist farblos, stark glasglänzend und durchsichtig wie Bergkrystall. Die optischen Axen liegen fast genau in der Ebene der Basis, und ihre spitze positive Bisectrix fällt in die Orthodiagonale. — Chem. Zus. des Petalites nach den Analysen von *Arfvedson*, *Hagen*, *Rammelsberg*, *Smith* und *Brush*, und *Sartorius v. Waltershausen*: $4\text{AlSi}^6 + 3\text{RSi}^2$, oder $4(\text{Al}^{20^3,6}\text{Si}^{10^2}) + 3\text{R}^{20,2}\text{Si}^{10^2}$, R R oder R^{20} vorwaltend Lithion und auch etwas Natron bedeutet; setzt man das Verhältniss dieser beiden Alkalien = 6 : 1, so erfordert die Formel $78,3$ Silicia, $17,4$ Alumina, $3,2$ Lithion und $1,1$ Natron; nach *Sart. v. Waltershausen* soll auch etwas Kaerde und Magnesia vorhanden sein; bisweilen wird R fast nur durch Lithion vertreten. Die Analyse des Kastor von *Plattner* stimmt in ihren Resultaten so nahe überein mit denen des Petalites, dass die Vereinigung beider zu einer Species auch in chemischer Hinsicht vollkommen gerechtfertigt erscheint. V. d. L. schmilzt er ruhig zu einem trüben, etwas blasigen Glase, wobei er die Flamme roth färbt, was sehr deutlich hervortritt, wenn er mit Flussspath und zweifach schwefelsaurem Kali geschmolzen wird; Säuren sind ohne Wirkung. — Insel Utöen, York in Canada, Bolton Massachusetts; Insel Elba, hier der Kastor zugleich mit Pollux.

8. Orthoklas, Breithaupt (Feldspath).

Monoklinisch*); $C = 63^{\circ} 57'$, $OP (P)$, $\infty P (T \text{ und } l)$ $118^{\circ} 47'$, $P\infty (x)$ $65^{\circ} 46'$, $2P\infty (y)$ $90^{\circ} 7'$, $2P\infty (y)$ $35^{\circ} 45'$, $P (o)$ $126^{\circ} 17'$, nach *v. Kokscharow's* neuesten

*) Aus gewissen, nach dem Carlsbader Gesetze gebildeten Zwillingkrystallen, welche z. B. Elba vorkommen, ergibt sich, dass wenigstens in gewissen Orthoklasen die schiefe Basis das Hemidoma $P\infty$ gleiche Neigung gegen die Hauptaxe haben, was an den ähnlichen Zwillingen nicht der Fall ist; dieselbe Erscheinung wiederholt sich an grossen Krystallen von Zwiesel, sowie nach *Tschermak* an Krystallen aus Sibirien, und wird auch von *Breithaupt*

Messungen am Adular, mit welchen die bald nachher bekannt gewordenen Messungen von *G. vom Rath* meist bis auf einzelne Minuten übereinstimmen; einige der gewöhnlichsten Comb. sind in den folgenden Figuren 1 bis 8 abgebildet:

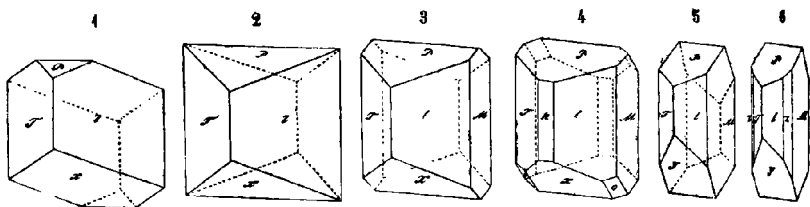


Fig. 1. $\infty P.P\infty.0P$; häufig am Adular; ω meist horizontal gestreift, bildet mit P eine Kante von $129^{\circ} 43'$.

Fig. 2. Dieselbe Combination, jedoch so, dass die Basis und das Hemidoma Gleichgewichte ausgebildet sind; ebenfalls häufig am Adular.

Fig. 3. Dieselbe Combination mit dem Klinopinakoide (M); am Adular und an andern Varietäten; $P: T$ oder $l = 112^{\circ} 13'$, $\omega: T$ oder $l = 110^{\circ} 41'$.

Fig. 4. Die Comb. 3, mit dem Orthopinakoide (k) und der Hemipyramide P .

Fig. 5. $\infty P\infty.\infty P.0P.2P\infty$; eine der gewöhnlichsten Formen der in den Granit und Porphyren eingewachsenen Krystalle; in einer anderen Stellung zeigt die Fig. 124 auf S. 53.

Fig. 6. Die Comb. 5, mit dem Klinoprisma $\infty P3$ (z); gleichfalls sehr häufig an eingewachsenen Krystallen.

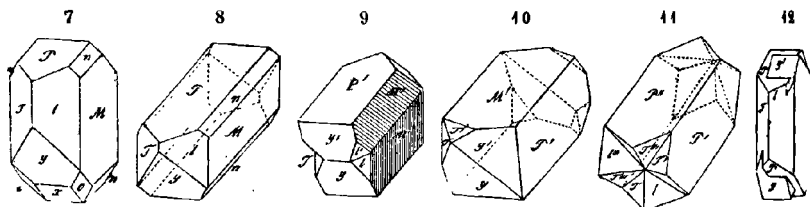


Fig. 7. Die Comb. 5 mit dem Hemidoma $P\infty$, der Hemipyramide P , und dem Klinodoma $2P\infty$ (n); auch nicht selten, $P: n = 135^{\circ} 3\frac{1}{2}'$.

Fig. 8. $0P.\infty P\infty.\infty P.2P\infty.2P\infty$, die gewöhnlichste Form der rechteckig-säulenförmigen Krystalle; oft noch mit der Hemipyramide P , wie in Fig. 122, 5

Die Krystalle sind theils rhombisch kurzsäulenförmig wenn ∞P , theils dickartig wenn $\infty P\infty$, theils sechseckig kurzsäulenförmig wenn ∞P und $\infty P\infty$, theil rechtwinklig säulenförmig wenn $0P$ und $\infty P\infty$ vorherrschen.

Der Orthoklas zeigt eine grosse Neigung zur Bildung von Zwillingkrystall besonders nach folgenden drei Gesetzen:

in seiner Species Pegmatolith anerkannt. Die nach dem Bavenoer Gesetze gebildeten Zwillinge beweisen aber, dass das Klinodoma $2P\infty$ rechtwinklig ist. Mit diesen beiden Thesen stimmen die bis jetzt bekannt gewordenen Messungen nicht völlig überein, was wenigstens Betreff des letzteren Winkels möglicherweise darin seinen Grund haben dürfte, dass die Krystalle bei einer ganz andern Temperatur gebildet haben, als diejenige ist, bei der sie entstanden werden; vergl. oben, S. 140 Anm. 1. Zwar hat *v. Kokscharow* an gewissen Krystallen Elba die Neigung jener Flächen eben so ungleich gefunden, wie am Adular; an allen Krystallen kann diess jedoch nicht Statt finden, und es ist hiernach wahrscheinlich, dass Adular und Pegmatolith als zwei verschiedene Species getrennt werden müssen, wie diess von *Bronn* schon lange geschehen ist. Ueber die Bauweise und die Flächenbeschaffenheit der Orthoklas Krystalle gab *Scharff* eine interessante Abhandlung (in dem 6. Bande der Abhandl. der Senckenbergischen Gesellschaft. S. 76 ff.), über die letztere auch *Websky* eine Abhandlung in Zeitschr. der deutschen geol. Ges. Bd. 15, S. 675 ff. Universität Lille 1

1. Zwillingsene die Basis; dieses zuerst von *de Drée* beobachtete und von *Hauy* beschriebene Gesetz findet sich theils an reetangulär-säulenförmigen Krystallen, wie es die Figur 9 darstellt, theils an rhombisch- oder sechseitig-säulenförmigen Krystallen, dergleichen in Fig. 2 und 3 abgebildet sind.
2. Zwillingsene eine Fläche des Klinodomas $2P\infty$; kommt besonders bei den reetangulär-säulenförmigen Krystallen vor, von denen dann jeder nur mit der einen, von dem anderen Krystalle weggewendeten Hälfte ausgebildet zu sein pflegt, wie in Fig. 10; wiederholt sich diese Zwillingsbildung, so entstehen zuletzt sehr regelmässige Vierlingskrystalle, wie Fig. 11. Man pflegt dieses Gesetz das Bavenoer Gesetz zu nennen, weil es zuerst an den schönen Krystallen von Baveno beobachtet und erkannt worden ist; es findet sich aber auch häufig an anderen Varietäten, und namentlich sehr schön an den rhombisch- und sechseitig-säulenförmigen Krystallen des Adulars verwirklicht, bei welchen die theilweise Coincidenz der beiderseitigen Flächen *P* und *M* oft ganz augenscheinlich zu beobachten ist. Bei den Krystallen von Baveno soll diess nach *Breithaupt* nicht der Fall sein, weshalb er diese und andere Varietäten zu seinem Mikroklin rechnet.
3. Zwillingsaxe die Hauptaxe, oder Zwillingsene das Orthopinakoid; das allerehäufigste Gesetz, nach welchem besonders die dick tafelförmigen oder breit säulenförmigen, in Graniten und Porphyren eingewachsenen Krystalle der Comb. Fig. 5, 6 und 7 zu Zwillingen verbunden sind, wie in Fig. 12, oder Fig. 153, S. 74, wobei noch der daselbst erläuterte Unterschied zu berücksichtigen ist, ob die Individuen mit ihren rechten oder linken Seiten verwachsen sind. Man pflegt wohl dieses Gesetz das Carlsbader Gesetz zu nennen, weil es zuerst an den Krystallen der Gegend von Carlsbad erkannt wurde.

Die Krystalle finden sich theils einzeln eingewachsen, und dann vollständig ausgebildet, theils aufgewachsen und dann gewöhnlich zu Drusen vereinigt; auch derb, in individualisirten Massen und gross- bis feinkörnigen Aggregaten; selten in Pseudomorphosen nach Analcim, Laumontit, Prehnit und Leucit (Oberwiesenthal).

Spaltb. basisch und klinodiagonal, sehr und beide fast gleich vollkommen, hemiprismatisch nach der einen Fläche von ∞P unvollkommen*); Bruch muschelrig bis uneben und splitterig; $H. = 6$; $G. = 2,53 \dots 2,58$; farblos, bisweilen wasserhell, häufiger gefärbt, besonders röthlichweiss bis fleisch- und ziegelroth, gelblichweiss bis gelb, graulichweiss bis asch- und schwärzlichgrau (selten), grünlichweiss bis grünlichgrau, b- und spangrün (sog. Amazonenstein); Glasglanz, auf der basischen Spaltungsfläche oft Perlmutterglanz; pellucid in allen Graden, bisweilen mit Lichtschein Mondstein) oder mit Farbenwandlung, letztere auf $\infty P\infty$; auch wohl mit glänzendem Farbenschilder durch interponirte Schüppchen von Eisenoxyd (Sonnenstein).

Ebene der optischen Axen ist meist normal auf dem klinodiagonalen Hauptschnitte, meistens geneigt mit der Basis, und bildet mit dieser einen Winkel von 5° , mit der optaxe einen Winkel von 69° ; die spitze Bisectrix fällt in den klinodiagonalen Hauptschnitt und ist also gegen die Klinodiagonale unter 5° geneigt; bisweilen liegen jedoch die optischen Axen im klinodiagonalen Hauptschnitte, während die Bisectrix ihre Lage behauptet.

Chem. Zus.: $Al_2Si_3 + K_2Si_3$, oder $Al_2O_3.3SiO_2 + K_2O.3SiO_2$ (kürzer empirisch: $Al_2Si_3O_5$, mit 65,2 Silicia, 18,4 Alumina und 16,7 Kali, von welchem letzteren jedoch fast immer ein kleiner Antheil durch Natron (bis 2,8) und Kalk (bis 2) ersetzt wird ja in manchen Varietäten sind 5 bis 8 Proc. Natron nachgewiesen worden; Eisen- und Eisenoxydul, oder Manganoxyd, und (im Amazonenstein) Kupferoxyd sind ganz kleinen Quantitäten als Pigmente beigemischt. *Al. Mitscherlich* fand in meh-

* Diese physikalische Verschiedenheit der Flächen von ∞P , welcher gemäss dieselben *Hauy's* Vorgänge in den Zeichnungen mit zwei verschiedenen Buchstaben *T* und *t* signirt werden pflegen, scheint aber mit keiner geometrischen Verschiedenheit verbunden zu sein.

Varietäten etwas Baryterde. Uebrigens ist zu bemerken, dass *Svanberg* in verschiedenen schwedischen Graniten mehre dem Orthoklase ganz ähnliche Feldspathe fand, deren Zusammensetzung sich nicht auf die Normalformel des Orthoklases zurückführen lässt. V. d. L. schmilzt er schwierig zu trübem blasigem Glase; auch in Phosphorsalz löst er sich schwer auf mit Hinterlassung eines Kieselskelets; mit Kobaltsolution färbt er sich in den geschmolzenen Kanten blau. Von Säuren wird er kaum angegriffen. Das Pulver zeigt nach *Kenngott* deutliche alkalische Reaction. Viele Orthoklase unterlagen im Laufe der Zeit einer freiwilligen Zersetzung zu Kaolin, wobei KSi gelaugt wurde und AlSi_2 zurückblieb, welches mit 2 At. Wasser in Verbindung trat.

Man unterscheidet besonders folgende Varietäten:

- a) **Adular** und **Elsspath**; z. Th. farblos oder nur licht gefärbt, stark glänzend, durchsichtig und halbdurchsichtig, schön krystallisirt; findet sich auf Gängen und in Drusehöhlen im Granit, Gneiss u. s. w. der Alpen, als Elsspath mit Hornblende am Vesuv. Doch soll sich der Elsspath nach *Sartorius v. Waltershausen* durch sein geringes sp. 2,449, und durch seine chem. Zus. vom Orthoklase unterscheiden.
- b) **Gemeiner Feldspath (Pegmatolith)**; verschiedentlich gefärbt, weniger glänzend als Adular, durchscheinend bis undurchsichtig, krystallisirt und dann besonders einzeln eingewachsenen Krystallen, auch in Drusen, derb, als wesentlicher Gemengtheil vieler Gesteine, besonders des Granites, Gneisses, Syenites, Porphyrs; sehr verbreitet. schöne Varietäten liefern Carlsbad und Elnbogen in Böhmen, Bischofsgrün im Fichtengebirge, Hirschberg und Striegau in Schlesien, Baveno am Lago maggiore, Inse Eln Arendal, Alabaschka am Ural. Der spangrüne Amazonenstein kommt von Miask am der farbenspielende Feldspath von Frederiksvärn; (nach *Breithaupt* ist jedoch derselbe nicht orthotom, und bildet eine eigene Species, den Mikroklin mit $P:M=9:8$ und $G.=2,58...2,60$, zu welchem auch der Feldspath des Miascites, der von Baveno viele andere gehören sollen). Als selbständige orthotome Feldspath-Species führt *Breithaupt* noch auf: unter dem Namen *Paradoxit*, den durch das niedrige spec. 2,44...2,45 ausgezeichneten Orthoklas von den Zinnerzgängen bei Marienberg, Ehrenfriedersdorf und Schlaggenwalde, sowie von Euba bei Chemnitz; unter dem Namen *Tait*, die durch das angeblich hohe sp. G. 2,6 und den über 8 Proc. steigenden Natriumgehalt ausgezeichneten Zwillingkrystalle von Carlsbad und Elnbogen, von welcher jedoch *Rammelsberg* bewiesen hat, dass sie sowohl nach ihrem spec. Gewichte, als nach ihrem sehr vorwaltenden Kaligehalte gewöhnlicher Orthoklas sind. Schriftgemäß hat man individualisirte Feldspathmassen genannt, welche von verzerrten Quarzindividuen regelmässig durchwachsen sind.
- c) **Feinkörniger und dichter Feldspath (Feldstein)** bildet, mit Quarz gemengt, Grundmasse vieler Gesteine, besonders des Granulites und der meisten Porphyre

Gebrauch. Der Amazonenstein, der Sonnenstein, der Mondstein und der farblose Orthoklas werden zur Zierde und als Schmuckstein benutzt; der Schriftstein wird ebenfalls bisweilen zu Platten, Dosen u. a. Gegenständen verarbeitet. Der reine Orthoklas dient als Zusatz zur Porcellanmasse, zu Glasuren und Emails. Auch besitzt der Orthoklas Gemengtheil vieler Gesteine, die als Bau- und Hausteine benutzt werden, und als hauptsächlichstes Material vieler Bodenarten eine grosse technische und agronomische Wichtigkeit, welche übrigens mehre der folgenden Species, namentlich der Oligoklas und Labradont, theilen. *Ward* benutzt den Orthoklas zur fabrikmässigen Production von Kali.

Anm. 1. Der *Perthit*, von Bathurst und Township bei Perth in Canada, erscheint zwar wie ein röthlichbrauner Orthoklas, ist aber, wie *Breithaupt* gezeigt hat, ein lamellares Aggregat von Orthoklas und Albit; dem röthlichbraunen Orthoklase sind zahlreiche, dem orthodiagonalen Hauptschnitte parallele Lamellen eines röthlichweissen klinotomen Feldspathes eingeschaltet, deren Ränder auf den Spaltungsflächen des Aggregates eine parallele Streifung hervorbringen. *Kenngott* bemerkt, dass der Orthoklas an und für sich farblos ist, und dass seine röthlichbraune Farbe durch sehr unregelmäßig interponirte mikroskopische Schuppen (wahrscheinlich von Goethit oder Eisenoxyd) bedingt wird. *Gerhard* fand das sp. G. der rothen Lamellen 2,570, der weissen 2,61 und, bei gesonderter Analyse, in jenen 12,16 Kali gegen 2,25 Natrium, in diesen

Anm. 2. Regelmässige Verwachsungen von Orthoklas und Albit kommen nicht selten vor; die grossen Orthoklaskrystalle von Hirschberg in Schlesien sind auf den Flächen von ∞P ganz gewöhnlich mit kleinen Albitkrystallen besetzt, und die Orthoklaskrystalle von Elba zeigen bisweilen auf allen verticalen Flächen einen Ueberzug von Albit.

269. Sanidin, Nose (Glasiger Feldspath, Eisspath z. Th.).

Monoklinisch; $C = 64^{\circ} 1'$, $\infty P 119^{\circ} 16 - 32'$, $P\infty 65^{\circ} 27 - 30'$, $0P:P\infty = 129^{\circ} 26 - 30'$, $0P:2P\infty = 135^{\circ} 8 - 18'$ nach *G. vom Rath*; den letzten Winkel fand schon *G. Rose* $135^{\circ} 17'$; gewöhnliche Comb. $\infty P\infty.\infty P.0P.2P\infty$, wie Fig. 5 S. 370, oder auch $0P.\infty P\infty.\infty P.2P\infty$, wie Fig. 8, nicht selten treten noch andere Formen hinzu; die Krystalle meist tafelförmig, wenn $\infty P\infty$, oder rechtwinkelig säulenförmig, wenn $\infty P\infty$ und $0P$ vorwalten, ganz ähnlich denen des Orthoklases, oft sehr rissig, fast immer eingewachsen; Zwillingkrystalle nicht selten, nach dem Gesetze: Zwillingsaxe die Hauptaxe. — Spaltb. basisch und klinodiagonal, beide fast gleich vollkommen; $H = 6$; $G = 2,56 \dots 2,60$; graulich- und gelblichweiss, auch grau; sehr starker Glasglanz; durchsichtig und durchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Berthier*, *Abich*, *G. Bischof*, *Lasch*, *Lewinstein* und *G. vom Rath*: $AlSi_3 + RSi_3$, mit 66 Silicia, 18 Alumina und $R = \text{Kali}$ und *Natron*, nebst etwas *Calcia* und *Magnesia*; die gleichzeitige Anwesenheit von *Natron* neben dem *Kali* ist es, was ihn nach *Abich* chemisch vom Orthoklase unterscheiden soll; in manchen Varietäten ist aber sehr wenig *Natron* vorhanden, während einige Orthoklase davon eben so viel enthalten, als andere Sanidine; sonach dürfte noch kein durchgreifender chemischer Unterschied nachgewiesen sein. *Al. Mitscherlich* fand in mehreren Varietäten 0,79 bis 2,33 Procent *Baryterde*. V. d. L. schmilzt er zu einem bläulichen Glase und färbt dabei die Flamme gelb; mit Kobaltsolution werden die geschmolzenen Stellen blau. Säuren sind ohne alle Wirkung. — Ein sehr häufiger Gemengtheil der *Trachyte* und *Phonolithe*, und nach *Abich* für die ersteren charakteristisch; auch in den *Lesesteinen* am *Laacher See*, sowie bei *Wehr* und *Rockeskyll* in der *Eifel*, und in den *Auswürflingen* des *M. Somma* am *Vesuv*.

Anm. 1. Streng genommen ist der Sanidin nur als eine Varietätengruppe des Orthoklases zu betrachten; da ihn jedoch die Winkel seiner Krystalle, einige seiner physischen Eigenschaften und das beständige Vorkommen in Gesteinen der *Trachytfamilie* charakterisiren, so ist es wohl zweckmässig, diese Varietätengruppe durch einen besonderen Namen auszuzeichnen. Uebrigens hat *Breithaupt* die Bemerkung gemacht, dass auch der Sanidin bisweilen eine ähnliche Verwachsung zweier Feldspathe zeigt, wie sie vorhin für den *Perthit* beschrieben worden ist; was sich durch eine gestreifte oder geflamme Zeichnung auf $0P$ und $\infty P\infty$ zu erkennen giebt. *Gerhard vom Rath* bestätigte diess; *G. Rose* dagegen konnte in geschliffenen Lamellen nur *Ruse*, aber keine Einlagerung von *Albit* erkennen.

Anm. 2. Dass der sogenannte *Krablit* oder *Baulit* aus *Island*, ein angeblicher Feldspath mit 80 Proc. *Kieselsäure*, gar keine selbständige Mineralspecies, sondern ein Gemeng von Feldspath und *Quarz* ist, diess hat *Zirkel* ausführlich bewiesen; *Reise* nach *Island*, 1862, S. 318 ff.).

Anm. 3. *Rhyakolith* nannte *G. Rose* eine monoklinische Feldspath-Species, wie am *Vesuv* mit *Augit*, oder mit *Glimmer* und *Nephelein*, auch am *Laacher See* kommt, und wahrscheinlich mit dem *Sanidin* identisch ist, obgleich die Analyse ein auffallend verschiedenes Resultat ergab; doch hat *G. Rose* später seine Analyse selbst rückgenommen.

† Albit, *G. Rose* (Tetartin).

Triklinisch; $0P:\infty P\infty$ oder $P:M = 86^{\circ} 24'$ und $93^{\circ} 36'$, $\infty P':\infty P$ oder $7 = 129^{\circ} 15'$ nach *G. Rose* ($120^{\circ} 47'$ nach *Des-Cloizeaux*); $P:x = 127^{\circ} 43'$
IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

und $52^{\circ} 17'$, $P : l = 110^{\circ} 50'$, $P : T = 114^{\circ} 42'$ nach *Des-Cloiseaux*; wir geben nur diese wenigen Winkel an, weil die Messungen verschiedener Beobachter keineswegs ganz übereinstimmen*). Die Krystalle haben eine allgemeine Ähnlichkeit denen des Orthoklases, sind gewöhnlich tafelförmig durch Vorwalten von $\infty P\infty$, oder säulenförmig in der Richtung der Hauptaxe, bisweilen auch in der Richtung der Makrodiagonale; Fig. 125, S. 57 giebt das Bild eines einfachen Albitkrystalles. Zwillingsbildung sehr häufig, so dass einfache Krystalle zu den Seltenheiten gehören, und zwar nach dem Gesetze: Zwillingsenebene $\infty P\infty$, wodurch zwischen den beiderseitigen Flächen $0P$ (P und P') ausspringende oder einspringende Winkel von $172^{\circ} 48'$ entstehen wie diess die, Seite 75 stehende Figur 154 und die unten stehende Figur 1 zeigt diese Zwillingsbildung wiederholt sich oft mehrfach, und so entstehen Drillingkrystalle (wie Fig. 155, Seite 75) und polysynthetische Krystalle; gar nicht selten zwei derartige Zwillingskrystalle nach dem Gesetze der Carlsbader Orthoklaszwillingsverwachsung. Die nachstehenden Figuren stellen ein paar Combinationen und Zwillingskrystalle dar:

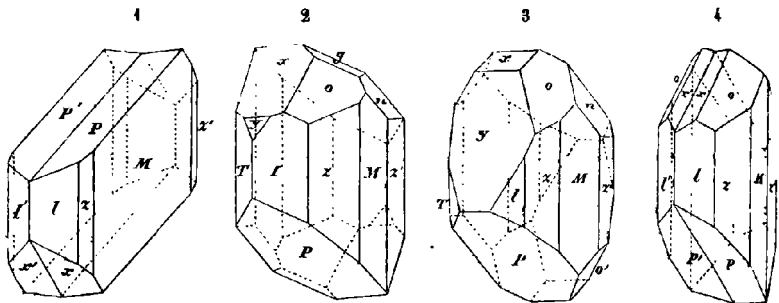


Fig. 1. Zwillingskrystall; den Individuen liegt die Comb. $\infty P\infty \cdot \infty P'\infty \cdot 3 \cdot 0P1$ zu Grunde; die Flächen P und P' bilden oben einen einspringenden Winkel von $172^{\circ} 48'$.

Fig. 2 und Fig. 3, einfache, in umgedrehter Stellung abgebildete Krystalle, zu deren Erläuterung die folgenden Symbole dienen werden:

Hemiprismen.	Pinakoide.	Viertelpyramiden.	Hemidomen.
$l = \infty P'$	$P = 0P$	$o = P'$	$x = P'\infty$
$T = \infty P$	$M = \infty P\infty$	$o' = P$	$y = P'\infty$
$z = \infty P'3$		$g = \frac{1}{2}P'$	$n = P'\infty$
$z' = \infty P3$			

Fig. 4. Zwillingskrystall einer der Fig. 2 ähnlichen Comb., jedoch ohne die F g , n und y .

Sehr interessant sind die kleinen, höchstens halbzollgrossen Zwillingskrystalle des Albites, welche mehrorts in Savoyen, zuerst in einem dichten hellgelben Dolomit am Col du Bonhomme, später auch in einem graulichschwarzen Dolomite bei Val d'Arin, sowie in einem weissen feinkörnigen Dolomite bei Bourget, und zwar besonders schön am Roc-Tourné nachgewiesen wurden. *G. Rose* hat sie ge-

*) Wegen der zahlreichen Winkelangaben verweisen wir auf das vortreffliche *Minéralogie* von *Des-Cloiseaux*, t. 1, p. 318 ff. Ueber die Bauweise des Albites und Periklins hat *Scharff* im Jahre 1869 eine Abhandlung, in welcher auch die regelmässigen Verwachsungen des Albit und Orthoklases ausführlich besprochen werden.

beschrieben und abgebildet, und die folgenden aus seiner Abhandlung entlehnten Bilder gewähren eine hinreichende Vorstellung derselben.

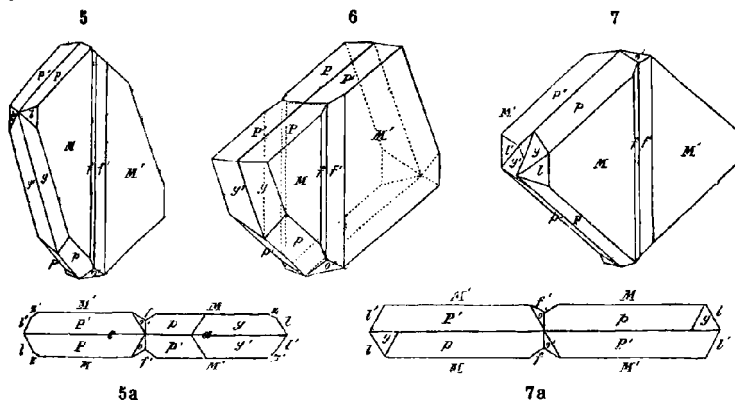


Fig. 5. Die Individuen sind, ebenso wie in Fig. 4, tafelartig durch Vorwalten des Brachypinakoides M , und werden ausserdem wesentlich von $0P$ (P), $2P$, $\infty P'$ (l) und $\infty P'3$ (f)* begränzt. Die Zwillinge sind zwar nach demselben Gesetze gebildet, wie in Fig. 4, aber dadurch ausgezeichnet, dass die Flächen f beiderseits auf M eine verticale Rinne bilden, und dass die Individuen jenseits der durch beide Rinnen bestimmten Vertical-Ebene in entgegengesetzter Lage fortsetzen, folglich einen eigenthümlichen Durchkreuzungs-Zwilling darstellen, wie solches insbesondere aus der Horizontalprojection Fig. 5a zu ersehen ist. Diese Zwillinge sind also Contact-Zwillinge in Bezug auf den brachydiagonalen, Durchkreuzungs-Zwillinge in Bezug auf den makrodiagonalen Hauptschnitt. Noch deutlicher wird diess ersichtlich aus

Fig. 6, welche einen nach den basischen Spaltungsflächen P durchbrochenen Krystall darstellt, in welchem die vorderen Flächen P einen einspringenden, die hinteren Flächen P einen auspringenden Winkel bilden, so dass sich über's Kreuz P und P , sowie P' und P' parallel liegen.

Zwei solcher Zwillinge sind nun oftmals zu einem Doppelzwilling verbunden, nach dem sogenannten Carlsbader Gesetze des Orthoklases, dass nämlich die Hauptaxe als Zwillingssaxe erscheint, während die Zusammensetzungsfäche abermals dem Brachypinakoide M entspricht. Dabei tritt aber der eigenthümliche Umstand ein, dass die beiden inneren, unmittelbar an der Zusammensetzungsfäche liegenden Krystalle meist als ganz dünne, oft kaum sichtbare Lamellen ausgebildet sind, oder auch gänzlich ausfallen, so dass nur die beiden äusseren Krystalle allein das Ansehen der ganzen Gruppe bestimmen, wie solches in

Fig. 7 dargestellt ist, in welcher nur die beiden äusseren Krystalle gezeichnet sind; denkt man sich in der Horizontalprojection Fig. 7a zwei, mit den Kanten zwischen P' und p parallele, sehr nahe liegende Linien gezogen, so würden diese die beiden lamellaren inneren Individuen andeuten. Die verticalen Rinnen in der Mitte der Flächen M sind ebenso vorhanden, wie an den einfachen Zwillingen.

Der Albit findet sich auch derb, in individualisirten Massen, und in körnigen, schaligen und strahligen Aggregaten, sowie eingesprengt; bisweilen in Pseudomor-

*] Dieselben Flächen, welche in den Figuren 4 bis 4 mit z' bezeichnet wurden. Die Flächen des Individuums sind in den Figuren 5 bis 7 mit nicht accentuirten, die des zweiten Individuums mit accentuirten Buchstaben bezeichnet.

phosen nach Skapolith und Laumontit. — Spaltb. basisch und brachydiagonal, beide fast gleich vollkommen, hemiprismatisch nach $\infty'P$ und viertelpyramidal, unvollkommen; die basische Spaltungsfläche ist in der Regel mit einer Zwillingsstreifung versehen; $H. = 6 \dots 6,5$; $G. = 2,62 \dots 2,67$; farblos, weiss in verschiedenen Nuancen, auch licht roth, gelb, grün und braun gefärbt; Glasglanz, auf der Spaltungsfläche \emptyset Perlmutterglanz, pellucid in hohen und mittleren Graden. Die Ebene der optischen Axen bildet mit der Hauptaxe einen Winkel von $96^\circ 16'$, mit der Normale des brachydiagonalen Hauptschnittes einen Winkel von $46^\circ 17'$; die spitze positive Bisectrix α gegen dieselbe Normale unter demselben Winkel, und gegen die Normale der Basis unter $77^\circ 49'$ geneigt. — Chem. Zus. nach vielen Analysen: $\text{AlSi}_3 + \text{NaSi}_3$, oder $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{SiO}_2 + \text{Na}_2\text{O} \cdot 3\text{SiO}_2$ (empirisch: $\text{Na} \cdot \text{Al} \cdot \text{Si}_3 \cdot \text{O}^8$), mit 69,2 Silicia, 19,2 Alumina und 11,6 Natron, von welchem letzteren oft ein kleiner Antheil durch Calcia oder durch Kali, wohl auch durch Magnesia ersetzt wird; v. d. L. schmilzt er schwierig und färbt dabei die Flamme deutlich gelb; von Säuren wird er nicht angegriffen; das Pulver zeigt nach *Kennigott* alkalische Reaction. — Penig, Siebenlehn in Sachsen, Hirschberg in Schlesien, St. Gotthard, Thusis, Schmirn und andere Gegenden der Alpen, Insel Elba; als Gemengtheil des Diorites, vielleicht auch mancher Granite; in kleinen, aber vollständig ausgebildeten Krystallen im dichten Dolomite des Col du Bonhomme. K selten gesetzmässig mit Orthoklas verwachsen.

Anm. Was man Peristerit (aus Canada) und Chesterlith (von Chester Pennsylvanien) genannt hat, das scheint nur Albit und Periklin zu sein.

271. Periklin, *Breithaupt*.

Der Periklin steht dem Albit so nahe, dass er von den meisten Mineralogen und wohl mit Recht, nur als eine Varietät desselben betrachtet wird, obgleich auch *Tschermak* noch neuerdings für seine Selbständigkeit erklärte; seine Krystalle zeigen das Eigenthümliche, dass sie meist nach der Richtung der Makrodiagonale in die Länge gestreckt sind, durch Vorwalten der Flächen $0P$ (P) und $\infty\infty(x)$, auch ist nach *Breithaupt* $0P : \infty\infty$ oder $P : M = 86^\circ 41'$, und $\infty\infty' : \infty\infty P$ oder $T : l = 120^\circ$. Ein paar der einfachsten Combinationen sind in den folgenden beiden Figuren dargestellt:

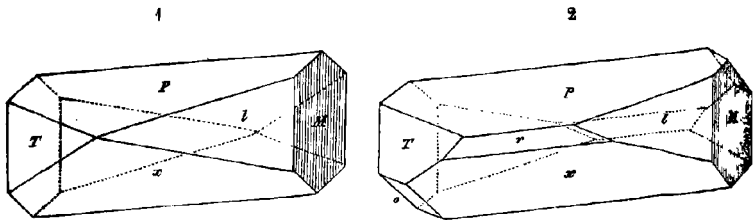


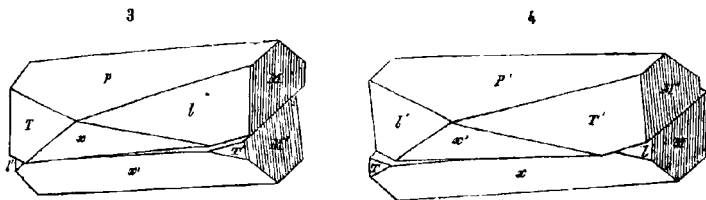
Fig. 1. $0P, \infty\infty, \infty\infty'P, \infty\infty P', \infty\infty\infty$; | $P : x = 52^\circ 17'$, $T : l = 120^\circ 47'$,
 $P : T = 114^\circ 42'$, $P : l = 110^\circ 50'$.

Diese Winkel nach *Des-Cloizeaux*; die Flächen M sind gewöhnlich vert gestreift durch oscillatorische Combination mit den Flächen von $\infty\infty P_3$, welche auch oft untergeordnet erscheinen, und die Kanten zwischen M und l oder T abstumpfen.

Fig. 2. Dieselbe Comb. wie in Fig. 1, nur noch mit der Viertelpyramide P_0 mit dem Hemidoma $\frac{1}{2}\infty\infty(r)$, welches mit x den Winkel von $46^\circ 49'$ b

Von Zwillingsbildungen findet sich ganz gewöhnlich die nach dem Gesetze Z lingsaxe die in der Basis liegende Normale der Brachydiagonale, Zusammensetzungsfäche die Basis. *G. Rose* gab auch von diesen Zwillingskrystallen zuerst ganz richtige Bilder, welche in den folgenden beiden Figuren copirt sind, denen die einfache Combination Fig. 1 zu Grunde liegt.

In beiden Figuren ist das eine, erste Individuum (mit nicht accentuirten Signaturbuchstaben der Flächen) in derselben Stellung gezeichnet, wie Fig. 1, während sich das andere, zweite Individuum (mit accentuirten Signaturbuchstaben) in der Zwillingsstellung befindet. Die sich berührenden *P*-Flächen beider Individuen



egen zwar parallel, ohne sich jedoch vollkommen zu decken, weil nur ihre Brachydiagonalen, nicht aber ihre Makrodiagonalen zusammenfallen. Die diesen Makrodiagonalen parallelen Combinationskanten von *P* und *x* (oder die Firstkanten der dachförmigen Begrenzung beider Krystalle) sind also auch nicht parallel, sondern schneiden sich unter einem spitzen Winkel. — Die vertical gestreiften Flächen *M* beider Individuen bilden einerseits einen einspringenden, anderseits einen ausspringenden Winkel von $172^{\circ} 48'$ (oder nach *Breithaupt* von $173^{\circ} 22'$), dessen Kanten der Brachydiagonale, folglich der Combinationskante zwischen *P* und *M* parallel und für diese Zwillinge ganz besonders charakteristisch sind. Diese ein- oder ausspringenden Kanten liegen aber bald auf der rechten, bald auf der linken Seite, je nachdem sich beide Individuen ihre unteren, oder ihre oberen *P*-Flächen zuzuwenden. Der erste Fall ist in Fig. 3, der zweite Fall in Fig. 4 dargestellt; in Fig. 3 erscheint die einspringende Kante rechts, und die (im Bilde verdeckte) ausspringende Kante links für den Beobachter, weil die Individuen mit ihren unteren *P*-Flächen auf einander liegen; in Fig. 4 verhält sich Alles umgekehrt. — Uebrigens ist noch zu erwähnen, dass die Verwachsungsfläche beider Individuen nicht immer eine stetig ausgedehnte *P*-Fläche, sondern gar häufig eine mehr oder weniger unregelmässige Fläche ist, weshalb denn auch die ein- und ausspringenden Kanten auf *M* oft einen sehr unregelmässigen Verlauf zeigen; auch wiederholt sich die Zwillingsbildung nicht selten, in welchem Falle auf *M* abwechselnd ein- und ausspringende Kanten erscheinen.

Der Periklin ist weiss, trüb und nur kantendurchscheinend, und hat das spec. Gew. = 2,54...2,57, im pulverisirten Zustande jedoch 2,637...2,645. Die chem. Zus. ist ganz die des Albites, nur mit dem Unterschiede, dass oft bis 2,5 Proc. Kali orbanen sind. — Tiroler und Salzburger Alpen, Zöblitz in Sachsen.

3 Oligoklas, *Breithaupt*.

Triklinisch; $OP: \infty P \infty = 86^{\circ} 40'$, $\infty P': \infty P 120^{\circ} 42'$ nach *Des-Cloizeaux*, jedoch nach *Hessenberg* schwankend; Krystalle selten, meist ähnlich denen des Periklins oder auch jenen des Albites, wie z. B. die sehr schön ausgebildeten Krystalle vom Vesuv, welche *G. vom Rath* genau gemessen, beschrieben und abgebildet hat, von welchen zwei in den nachstehend eingeschalteten Figuren copirt sind.

Spaltb. basisch vollkommen, brachydiagonal ziemlich vollk., hemiprismatisch nach $\infty P'$ oder ∞P , bisweilen nach beiden Flächen, jedoch unvollkommen; die basische Spaltungsfläche meist mit ausgezeichneter Zwillingsstreifung, welche oft mikroskopisch fein und nicht selten stellenweise absetzend oder unterbrochen ausgebildet ist. $H. = 6$; $G. = 2,63...2,68$; graulich-, gelblich- und grünlichweiss, auch gelblichgrau bis gelb und roth, grünlichgrau bis grün; Fettglanz, auf der Spaltungsfläche OP Glasglanz; gewöhnlich trüb und nur in Kanten durchscheinend, bisweilen bis halbdurchsichtig; selten durch regelmässig interponirte Schuppen von Eisenralm als sog. Sonnenstein ausgebildet, wie die Var. von Tvedestrand. Die optischen Axen haben eine ähnliche Lage, wie im Albite; ihre spitze Bisectrix ist fast normal auf der

brachydiagonalen Spaltungsfläche, daher man in den entsprechenden Spaltungsstücken beide Ringsysteme zugleich sieht.

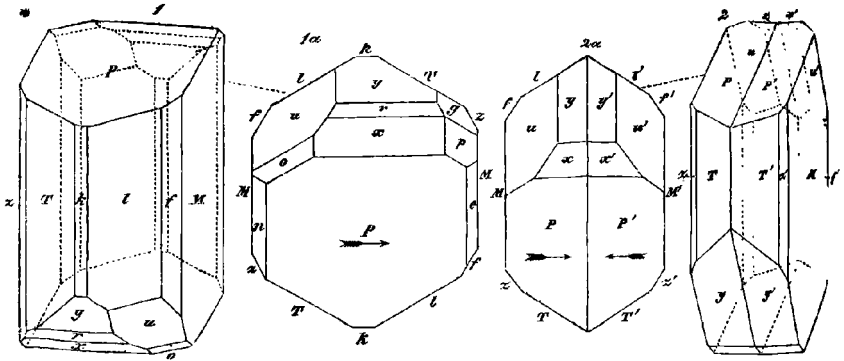


Fig. 1 und die Horizontalprojection 1a stellt das ideale Bild eines einfachen Krystalles dar, dessen Partialformen und wichtigste Winkel die folgenden sind

$P = 0P$	$u = 2P,$	$l : T = 120^{\circ} 53' \frac{1}{2}$	$M : k = 91^{\circ} 36'$
$M = \infty P \infty$	$p = P,$	$M : l = 120^{\circ} 46' \frac{1}{2}$	$P : x = 128^{\circ} 3'$
$k = \infty P \infty$	$g = 2P,$	$M : P \text{ links} = 86^{\circ} 32'$	$P : y = 98^{\circ} 7' \frac{1}{2}$
$l = \infty P'$	$x = P, \infty$	$M : P \text{ rechts} = 93^{\circ} 28'$	$P : k = 116^{\circ} 13'$
$T = \infty' P$	$y = 2P, \infty$	$M : T = 118^{\circ} 20'$	$P : o = 122^{\circ} 10'$
$z = \infty' P 3$	$r = \frac{1}{2} P, \infty$	$P : T = 111^{\circ} 12'$	
$f = \infty P' 3$	$n = 2P \infty$	$M : u = 121^{\circ} 47'$	
$o = P,$	$e = 2P' \infty$	$P : u = 95^{\circ} 3'$	

Die Makrodiagonale und Brachydiagonale sind bis auf $4'$ rechtwinkelig auf einander

Fig. 2 nebst der Horizontalprojection 2a giebt das Bild eines Zwillingkrystalles nach dem gewöhnlichen Gesetze: Zwillingsebene das Brachypinakoid; in ihm ist $T : T' = 123^{\circ} 20'$, $P : P' = 173^{\circ} 4'$ einspringend, $y : y' = 179^{\circ} 9'$, $z : z' = 175^{\circ} 50'$, welche letztere beide Winkel am oberen Ende des Krystalles ebenfalls einspringend sind.

G. vom Rath beschreibt noch an diesen Krystallen vom Vesuv Zwillinge nach zwei anderen Gesetzen; überhaupt aber ist die Zwillingbildung sehr häufig, meist nach denselben Gesetzen wie bei Periklin und Albit, oft mit vielfacher Wiederholung gewöhnlich in eingewachsenen polysynthetischen Krystallen als Gemengtheil vieler Gesteine, auch derb in körnigen Aggregaten. Die chem. Zus. wird wohl nach der Mehrzahl der Analysen von Berzelius, Hagen, Wolff, Scheerer, Rosales, Kerndt, Rammelsberg, Delesse u. A. am genauesten durch die Formel $2\text{AlSi}^3 + \text{Na}^2\text{Si}^3$ dargestellt, welche auch, zur leichteren Vergleichung mit den übrigen Feldspathen, $\text{AlSi}^3 + \frac{1}{2}\text{Na}^2\text{Si}^3$ geschrieben werden kann, und eigentlich 62,8 Silicia, 23,4 Alumina und 14,1 Natron erfordert; doch wird der dritte oder vierte Theil des Natrons durch Kalk und ein wenig Magnesia ersetzt, so dass gewöhnlich nur 7 bis 9 Proc. Natron vorhanden sind; Rammelsberg betrachtet den Oligoklas als ein Gemisch von 4 Molecul Anorthit mit 2 bis 4 Moleculen Albit; v. d. L. schmilzt er weit leichter als Orthoklas Albit zu einem klaren Glase, wobei die Flamme gelb gefärbt wird; von Säuren wird wenig zersetzt. — Bodenmais, Arendal und Tvedstrand in Norwegen, Stockholm, andere Orte in Schweden, Pargas und Kimito in Finnland, Unionsville in Pennsylvania, Haddam und Danbury in Connecticut; häufig in Granit, Gneiss, Porphy, Diabas u. a. Gesteinen als Gemengtheil; selten in den Auswürflingen des M. Somma am Vesuv

Anm. 1. Breithaupt bestimmte eine Feldspath-Species von Hammond in New

York unter dem Namen *Loxoklas*, welche die monoklinischen Krystallformen des Orthoklasses mit der chemischen Zusammensetzung des Oligoklasses vereinigt, ausser basisch und brachydiagonal auch makrodiagonal spaltbar ist, und das G. 2,60...2,62 hat. Doch zeigte *Scheerer*, dass *Plattner's* Analyse genauer die Formel $\text{ÄlSi}^3 + \text{R}\text{Si}^2$ gibt. Er schmilzt v. d. L. viel schwerer als der Oligoklas, färbt die Flamme stark gelb, und wird in der Wärme von Salzsäure unvollständig zersetzt. *Smith* und *Brush* halten, ihren Analysen zufolge, diesen Loxoklas für einen natronreichen Orthoklas, was durch die Analyse von *Ludwig* bestätigt wird; auch zeigt er nach *Tschermak* die Structur des Perthites.

Anm. 2. Dagegen steht dem Albit sehr nahe ein von *Breithaupt* unter dem Namen Hyposklerit bestimmter triklinischer grünlichgrauer bis olivengrüner Feldspath von Arendal in Norwegen, welcher das Gewicht 2,66 hat, v. d. L. schwierig zu weissem Email schmilzt, und nach *Hermann* eine eigenthümliche Zusammensetzung haben soll, wogegen *Rammelsberg* zeigt, dass er höchst wahrscheinlich ein mit etwas Pyroxen gemengter Albit ist.

73. Andesin, *Abich*.

Mit diesem Namen bezeichnete *Abich* einen, seiner specifischen Selbständigkeit nach vielleicht noch etwas zweifelhaften, triklinischen, dem Albit in seinen äusseren Eigenschaften sehr ähnlichen, in seiner chemischen Zusammensetzung aber unähnlichen Feldspath, welcher in den vulkanischen Gesteinen der Anden sehr häufig vorkommt, und nach *Delesse* auch einen Bestandtheil des Syenites der Vogesen, sowie nach *Rammelsberg* die Zwillingkrystalle im Porphyr des Esterelgebirges bildet. Sein spec. Gew. ist nach *Abich* = 2,7328, nach *Jacobsen* und *Rammelsberg* aber nur 2,67...2,69, unterscheidet ihn also nicht vom Albit, wohl aber seine chemische Constitution, welche nach den Analysen von *Abich*, *Rammelsberg*, *Delesse*, *Hunt* und *Schnorf* hinreichend genau durch die Formel $\text{ÄlSi}^3 + \text{R}\text{Si}$ ausgedrückt wird, mit 60 Silicia, 24 Alumina (nebst 4,5 Eisenoxyd) und R, welches wesentlich aus $\frac{1}{2}$ Atom Natron und $\frac{1}{2}$ Atom Calcia besteht, jedoch mit kleinen Beimischungen von Kali und Magnesia 6,5 Na, 5,8 Ca und 1,4 Proc. von K und Mg); v. d. L. schmilzt er weit leichter als Albit. Nach *G. Rose* und *G. Bischof* ist es jedoch sehr wahrscheinlich, dass der Andesin der Anden nur ein kalkreicher Oligoklas, und der Andesin aus den Vogesen ein etwas zersetzter Oligoklas ist, welcher Ansicht auch *Hunt* und *Deville* sind.

Anm. Das von *Sartorius v. Waltershausen* *Hyalophan* genannte feldspathartige Mineral aus dem Binnenthale hat nach *Stockar-Escher* das Gewicht 2,804, und eine Zusammensetzung, welche sehr nahe durch die Formel $\text{ÄlSi}^3 + \text{R}\text{Si}$ dargestellt wird, wobei R merkwürdigerweise nicht nur von Kali und Natron, sondern auch bis zu 15 Procent von Barya gebildet wird. Eine neuere Analyse von *Petersen* stimmt fast genau überein mit jener von *Stockar-Escher*; *Kenngott* betrachtet ihn als ein Gemisch aus 1 Molecül Kalifeldspath und 1 Molecül Baryafeldspath. Bei *Jacobsen* in Wermund findet sich in schmalen Trümmern ein rother Feldspath, welcher nach *Igelström* 96 Proc. Barya enthält. Nach *Volger* soll der Hyalophan nur ein mit Baryt gemengter Adular sein.

74. Saccharit, *Glocker*.

Derb und in Trümmern, in feinkörnigen bis dichten Aggregaten, deren Individuen engstens nach einer Richtung deutlich spaltbar sind; sehr spröde und leicht zerbrechbar; H. = 5...6; G. = 2,66...2,69; weiss, meist grünlichweiss; wenig glänzend oder perlmutterartigem Glasglanz bis matt; kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Schmidt*: $\text{ÄlSi}^3 + \text{R}\text{Si}$, also ganz übereinstimmend mit der des Andesins, was selbst in Betreff der durch R ausgedrückten Bestandtheile sehr nahe der Fall ist, doch hält das Mineral 2,2 Proc. Wasser, welche, wenn sie wesentlich sein sollten, eine Umstellung desselben in die Ordnung der Hydrogeolithe erfordern würden. v. d. L. rundet er sich nur in scharfen Kanten, wird grauweiss und undurchsichtig; Säuren wird er nur unvollständig zersetzt. — Frankenstein in Schlesien.

c. Wesentlich Kalk-Thon-Silicate.

275. Labradorit, oder Labrador.

Triklinisch, nach Dimensionen nicht vollständig bekannt; *Marignac* giebt $0P : \infty P \infty = 86^{\circ} 40'$, $0P : \infty' P = 111^{\circ} 0'$, $\infty P \infty : \infty' P = 117^{\circ} 30'$; die Krystalle fast immer eingewachsen; auch derb, in individualisirten Massen und in körnigen bis dichten Aggregaten, wobei fast immer eine vielfach wiederholte Zwillingbildung nach denselben Gesetzen wie bei Albit oder Periklin zu beobachten ist, mit abwechselnd ein- und ausspringenden Winkeln von $173^{\circ} 20'$; auch kommen Doppelzwillinge, nach Analogie der sog. Carlsbader Zwillinge des Orthoklases vor, wie sie *G. Rose* aus dem Gabbro von Neurode beschrieben und abgebildet hat. — Spaltb. basisch sehr vollkommen, brachydiagonal ziemlich vollkommen, jedoch an verwitterten Varietäten nach *Vogelsang* vollkommener als die basische Spaltbarkeit; hemiprismatisch rechts links, bisweilen nach beiden Richtungen, unvollkommen; die Spaltungsflächen gewöhnlich mit Zwillingsstreifung; H. = 6; G. = 2,68...2,74 (2,618...2,711 nach *S. v. Wallershausen*), der aus dem Gabbro von der Baste nach *Streng* 2,77, ja nach *Rammelsberg* sogar 2,817; farblos, doch verschiedentlich weiss und grau, auch rötlich, blaulich, grünlich und anders gefärbt; Glasglanz, auf der brachydiagonalen Spaltungsfläche oft fettartig; durchscheinend, meist nur in Kanten; auf $\infty P \infty$ zeigen viele Varietäten schöne Farbenwandelung, über welche oben S. 127 nachzusehen ist die optischen Axen haben eine ähnliche Lage wie im Albite. — Chem. Zus. nach mehreren Analysen von *Dulk*, *Abich*, *Forchhammer*, *Delesse*, *Sartorius v. Wallershausen*, *Gerhard v. Rath* u. A.: $\text{ÄlSi}^2 + \text{R}^{\text{Si}}$ oder $\text{Al}^{20} \cdot 2\text{Si}^{10} + \text{R} \cdot \text{Si}^{10}$, wobei R vorwiegend durch Kalkerde repräsentirt wird, zu welcher sich noch etwas Natron gesellt (nebst kleinen Antheilen von Kali und Magnesia); nimmt man an, R bestehe aus $\frac{1}{4} \text{Ca}$ $\frac{1}{4} \text{Na}$, so wird die berechnete Zusammensetzung 52,9 Silicia, 30,2 Alumina u. Ti durch Eisenoxyd vertreten), 12,3 Calcia und 4,6 Natron. Manche Analysen ergaben mehr, andere weniger Kieselsäure, und *Rammelsberg* ist der Ansicht, dass die meisten Varietäten als Gemische aus 3 Moleculen Anorthit und 1 Molecul Albit zu betrachten sind. *Delesse* fand im Labradorit des grünen Porphyrs von Belfahy 2,5, in anderer Var. 3 bis 3,75 Proc. Wasser, von welchem jedoch *Rammelsberg* bezweifelt, dass als ursprünglich vorhandenes, chemisch gebundenes Wasser zu betrachten sei. V. d. L. schmilzt er noch etwas leichter als Oligoklas; von concentrirter Salzsäure wird das Pulver unvollständig zersetzt. — Küste von Labrador, Ingermannland; Gemenge vieler Gesteine, besonders des Hypersthenit, Gabbro, Dolerit u. a., und in solchen bei Penig, Rosswein, Siebenlehn in Sachsen, am Meissner in Hessen, bei Neurode Schlesien, auf Skye; sehr schöne Yarr. auch bei Kiew und im Gouv. Wolhynien

Gebrauch. Die schön farbenwandelnden Varietäten des Labradorites werden zu Ringsteinen, Dosen und mancherlei anderen Ornamenten verschliffen.

276. Anorthit, *G. Rose* (Indianit, Christianit).

Triklinisch; $0P : \infty P \infty = 85^{\circ} 50'$, $\infty P' : \infty' P = 120^{\circ} 30'$ nach *v. Kobtscharow* und *G. Rose*; die Krystalle sind ähnlich denen des Albites, auch zeigen dieselbe Zwillingbildung, sie sind aber nach *Hessenberg* dadurch ausgezeichnet, dass sie in den Drusen und Gruppen meist eine vollkommen parallele Stellung zeigen, was ist die Verschiedenheit der Flächen-Ausdehnung sehr gross, so dass oft diese beiden Combinationen eine sehr abweichende Configuration besitzen. Von den z. Th. entwickelten Combinationen mögen die beiden auf der folgenden Seite befindlichen Bilder eine Vorstellung geben. Anderen Combinationen liegt meist die Figur 2 zu Grunde, doch sind sie nicht selten mehr in der Richtung der Brachydiagonale, als nach der Hauptaxe, bisweilen auch nach der Polkante der Hemipyramide $\frac{1}{2} P, \frac{1}{2} S$ s-förmig verlängert. Zwillingbildung sehr häufig nach dem Gesetze: Zwillingsebene das Brachypinakoid $\infty P \infty$; *Strüver* erkannte ein zweites Gesetz, bei welchem die Hauptaxe die Zwillingsebene und, wie im vorhergehenden Falle, das Brachypinakoid

Zusammensetzungsfläche ist, (Analogon der sog. Carlsbader Orthoklaszwillinge); und *G vom Rath* bestätigte neuerdings ein drittes, schon von *Scacchi* angegebenes Gesetz, welchem zufolge die Makrodiagonale der schiefen rhomboidischen Basis als Zwillings-
 axe und die Basis als Contactfläche auftritt, übrigens beide Individuen sich durch-

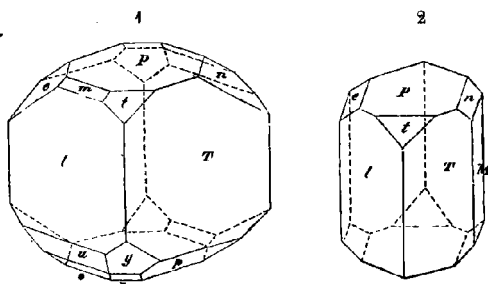


Fig. 1. $\infty P' . \infty P . 0 P . 2 \dot{P} \infty . 2 \dot{P} \infty . 2 P' \infty . 2 P \infty . \dot{P} \infty . P . P . P . 2 P .$
 T l P n e t y x m p o u

Fig. 2. $\infty P' . \infty P . 0 P . \infty \dot{P} \infty . 2 \dot{P} \infty . 2 \dot{P} \infty . 2 \dot{P} \infty .$
 T l P M t n e

kreuzen. Doch sind die beiden letzteren Gesetze sehr selten verwirklicht. — Spalith. basisch und brachydiagonal, vollk.; H.=6; G.=2,67...2,76; farblos, weiss, Glasglanz, durchsichtig und durchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Abich*, *G Rose*, *Sartorius v. Waltershausen*, *Forchhammer*, *Streng* u. A.: $AlSi + CaSi$, oder $Al_2SiO_2 + CaO.SiO_2$, was 43,04 Silicia, 36,87 Alumina und 20,09 Calcia erfordert, an welcher letzteren ein kleiner Theil durch Magnesia und sehr wenig Kali oder Natrium ersetzt wird; doch enthalten manche Varietäten nach *Forchhammer* und *Damour* 46 bis 47 Proc. Kieselsäure. V. d. L. schmilzt er ziemlich schwer; von concentrirter Salzsäure wird er völlig zersetzt, doch ohne Bildung von Kieselgallert. Das Pulver zeigt nach *Königott* rasch und deutlich eine alkalische Reaction. — In den Drusenbohlen der sog. Auswürflinge am Vesuv, im Kugeldiorit von Corsica (nach *Delesse*), im Serpentin bei Harzburg und bei Neurode in Schlesien, in der Thjorsa-Lava des Hekla und in anderen Laven, auch in den Meteorsteinen von Juvenas und Stannern, nach *Shepard* und *Rammelsberg*.

Aum. Mit dem Anorthit ist jedenfalls die folgende Species zu vereinigen; auch bemerkt *Des-Cloizeaux*, dass eines der beiden Mineralien, welche bei Bräkke in Norwegen vorkommen und Esmarkit genannt worden sind, nämlich dasjenige, welches neben lamellaren Massen vorkommt, sowohl nach seiner Spaltungsform und seinem sp G. 2,737, als auch nach seiner durch eine Analyse von *Pisani* ermittelten Substanz nur eine Var. des Anorthites ist.

17. Amphodelit, *Nordenskiöld*.

Triklinisch; $0P : \infty P \infty = 85^{\circ} 40'$, $0P : \infty \dot{P} \infty = 64^{\circ}$, $0P : 2 \dot{P} \infty = 99^{\circ}$, ungefähr; die grossen Krystalle haben sehr viel Aehnlichkeit mit gewissen Krystallen des Anorthites, und erscheinen durch viele zwillingsartig eingeschobene Krystalllamellen als polysynthetische Krystalle; derb, in individualisirten Massen. — Spalith. basisch und brachydiagonal vollkommen, die basische Spaltungsfläche oft mit Zwillingstreifung; H.=5,5...6; G.=2,763; röthlichgrau bis schmutzig und licht pflerschblüthroth; Glasglanz, kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach der Analyse des Tunaberger von *Nordenskiöld*: $AlSi + CaSi$, also die Zusammensetzung des Anorthites, mit 44,6 Silicia, 35,9 Alumina, 15 Calcia und 4 Magnesia. Der Amphodelit ist ebenfalls nur eine Var. des Anorthites. — Lojo in Finnland und Tunaberg in Schweden. IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

Anm. 1. Der von *Hermann* untersuchte Lepolith von Lojo und Orrijärf Finnland hat, ebenso wie der Amphodelit, die Zusammensetzung des Anorthits auch hat *v. Kokscharow* die vollständige Uebereinstimmung der Krystallformen dergestalt. Dasselbe gilt nach *Rammelsberg* und *Delesse* für den von *Genik* analysirten und unter dem Namen Thjorsauit eingeführten Feldspath aus einem Lavaström des Hekla, und höchst wahrscheinlich für den Bytownit aus Canada, welchen letzteren *Tschermak* zwischen den Labradorit und den Anorthit stellt.

Der Linsëit, oder richtiger Lindsayit, von Orrijärfvi ist nach *Hermann* Anorthit oder Lepolith mit 1 Atom (7 Proc.) Wasser, wogegen *Rammelsberg* ihn w richtig für das Umwandlungsproduct irgend einer Feldspath-Species erklärt, wie schon *Breithaupt* für umgewandelten Lepolith hielt. Auch der Tan kit von *Arendal* in Norwegen stimmt, nach den genauen Untersuchungen von *Des-Cloizeaux*, in seinen Krystallformen mit dem Anorthite vollkommen überein; nach einer Analyse von *Poussin* ist er in der That nur ein Anorthit, welcher 4 bis 5 Proc. Wasser aufgenommen hat auffallend bleibt sein hohes sp. Gewicht, welches von *G. Rose* zu 2,877, von *Poussin* zu 2,897 bestimmt.

Auch das von *Monticelli* Biotin genannte, angeblich rhomboëdrisch krystallisirende und 3,11 wiegende Mineral wird von einigen Mineralogen dem Anorthit zugerechnet; dasselbe gilt von den oben unter Nr. 180 und 259 aufgeführten Mineralien Rosellan, Polyargit und Latrobit.

Anm. 2. Cycloplit nennt *Sartorius v. Waltershausen* ein triklines Mineral von den Cyclophen-Inseln, welches rhomboidische oder langgestreckt sechseckige Tafeln mit zweireihig angesetzten Randflächen bildet, $H. = 5,5$, $G. = 2,7$ hat, und wesentlich wie der Saussurit ein Thon-Kalkerde-Silicat nach der Formel $R^2Si + 2RSi$ aus von Salzsäure wird es völlig zersetzt.

Anm. 3. Allgemeine Bemerkung über die Feldspathe. Die un 268 bis 277 aufgeführten Species bilden die so wichtige Familie der Feldspathe über deren zahlreiche Glieder *Sartorius v. Waltershausen* in seinem Werke über vulkanischen Gesteine Siciliens und Islands eine umfassende Untersuchung angestellt hat, aus welcher er folgert, dass alle Feldspathe durch das allgemeine Sauerstoff-Verhältniss $x : 3 : 4$ (für Kieselsäure, Thonerde und einatomige Basen) charakterisirt sind, in welchem x alle möglichen Werthe zwischen 4 und 24 annehmen kann. Der Baulit (oder Krablit) und der Anorthit, als die extremen Glieder, und der Alb als das mittlere Glied der ganzen Reihe, seien allein als wirkliche Species, alle übrigen Glieder dagegen nur als Gemische entweder von Baulit und Albit, oder von Baulit und Anorthit zu betrachten, welche Gemische unter dem Gesetze eines eigenthümlichen Isomorphismus ständen, den er Gruppen-Isomorphismus nennt, weil sich dabei nicht einzelne Atome, sondern ganze Gruppen von Atomen vertreten. Da jedoch der Baulit aus der Reihe der selbständigen Species verschwunden ist, würde diese Ansicht einer wesentlichen Umgestaltung zu unterwerfen sein.

Delesse hat sich dafür ausgesprochen, dass vom Albit bis zum Anorthite eine stetige Reihe von Varietäten existirt, in welcher sich keine scharfen Abschnitte geltend machen lassen. *Hunt* schliesst sich dieser Ansicht an, und schlägt vor, alle Zwischenspecies, wie Oligoklas, Andesin, Labrador u. s. w. nur als Gemische von Albit und Anorthit zu betrachten.

Auch *Scheerer* hat eine allgemeine Betrachtung über die verschiedenen Feldspathe angestellt, als deren Hauptresultat er findet, dass alle diese Mineralien in zwei Gruppen zerfallen, je nachdem R , K und Si nach den Atom-Verhältnissen $3.3 : m$ oder $3 : 2 : m'$ verbunden sind. Jede der beiden Gruppen liefert aber den Beweis dafür, dass Substanzen von den stöchiometrischen Formen $A + mB$ und $A + nB$ in gewissen Umständen als isomorphe oder doch homöomorphe Körper auftreten können, wobei m und n stets einfache rationale Zahlen seien.

Eine ähnliche Ansicht, wie die von *Delesse* und *Hunt* ist neuerdings von *Tschermak*

not aufgestellt und ausführlich entwickelt worden; (in Sitzungsberichten der kais. Akad. der Wiss. zu Wien, B. 50 und 60). Er nimmt nur drei selbständige Species

Feldspathen an, nämlich Kalifeldspath oder Orthoklas, Natronfeldspath oder Albit, und Kalknatronfeldspath oder Anorthit. Ausgehend von den Thatsachen, dass im Perthit ein lamellares Aggregat von Orthoklas und Albit vorliegt, und dass diese beiden Species nicht isomorph sind, betrachtet er nun alle Feldspathe, welche wesentlich nur Kali und Natron zugleich enthalten, als ähnliche Aggregate, folglich als Gemenge von Orthoklas und Albit in verschiedenen Verhältnissen; was sich auch in den natronhaltigen Orthoklasen nicht selten durch stellenweise eingeschaltete feine Lamellen von Albit zu erkennen geben soll. Indem er ferner, auf Grund der neueren chemischen Theorie, den Isomorphismus von Kali und Natron, und noch weit mehr den Isomorphismus dieser beiden Alkalien mit Kalkerde und Magnesia entschieden in Abrede stellt, dagegen den Isomorphismus von Albit und Anorthit anerkennt, betrachtet er alle Feldspathe, welche wesentlich Kalk und Natron zugleich enthalten, als isomorphe Gemische von Albit und Anorthit in verschiedenen Verhältnissen. Demgemäss erhält er eine erste Reihe von Orthoklas-Albit-Feldspathen, und eine zweite Reihe von Albit-Anorthit-Feldspathen, von denen jene blos mechanische Gemenge, diese dagegen chemische Gemische begreift. Da aber gewisse, Kalk und Natron enthaltende Feldspathe auch geringe Mengen von K^+ erkennen lassen, so nimmt *Tschermak* noch eine dritte Reihe als Gemische von Kalknatronfeldspath und von Kalifeldspath an, in welchen jedoch der letztere, wegen des mangelnden Isomorphismus, nur als beigemischt vorausgesetzt wird. Diese Ansichten bringt er sehr geschickt mit den Ergebnissen der modernen Chemie Uebereinstimmung und benutzt sie endlich zu einer systematischen Eintheilung der verschiedenen Feldspathe überhaupt. Beachtenswerthe und meist zustimmende Bemerkungen darüber gaben *Streng*, im Neuen Jahrb. für Min. 1865, S. 426 ff., *Rammelsberg*, in Zeitschr. der deutschen geol. Ges. B. 18, 1866, S. 210 ff., und *Bunsen*, den Annalen der Chemie und Pharmacie, 6. Supplementband, 1868, S. 188 ff. Auch gab *Tschermak* selbst eine Rechtfertigung seiner sehr beachtenswerthen Ansichten in Poggend. Annalen, B. 138, 1869, S. 462 ff.

Was endlich die naturgemässe Stellung der Krystalle aller triklinischen Feldspathe betrifft, so hebt es *Tschermak* ganz richtig und in Uebereinstimmung mit *Desclozoux* hervor, wie solche in der Weise gewählt werden müsse, dass die oben nach vorn gewendete schiefe Basis stets von links nach rechts (oder auch umgekehrt) ist, weil nur dadurch eine Uebereinstimmung ihrer morphologischen Verhältnisse und ihres allgemeinen Isomorphismus erhalten bleibt; was nicht mehr der Fall ist, wenn die früher von *Breithaupt* vorgeschlagenen Stellungen gewählt werden, nach welchen theils rechts, theils links geneigte Feldspathe zu unterscheiden waren.

76 Saussurit, z. Th. *Theodor Saussure* (Jade).

Bis jetzt nur derb, in körnigen, und zwar meist feinkörnigen bis dichten Aggregaten, mit sehr fest verwachsenen Individuen, welche bisweilen Spuren von Spaltbarkeit erkennen lassen; der Bruch der Aggregate ist uneben und splitterig. Sehr zäh und äusserst schwer zersprengbar; $H. = 6..7$; $G. = 3,318..3,389$ nach *Saussure*, $366..3,431$ nach *Breithaupt*, $3,227$ nach *Fikenscher*; graulichweiss, grünlichweiss bis Grünlichgrau und Aschgrau; schimmernd bis matt; kantendurchscheinend. — Die chem. Zus. nach den Analysen von *Saussure*, *Boulanger*, *Hunt* und *Fikenscher* wird ziemlich genau durch die Formel $2\text{AlSi} + 3\text{RSi}$ oder $2(\text{Al}^{203}\text{SiO}^2) + 3(\text{RO.SiO}^2)$ dargestellt, mit 45 Silicia, 30 Aluminia und $\text{R} = \text{Calcia}$ vorwaltend, Natron und Magnesia; d. L. schmilzt er sehr schwierig an den Kanten zu einem grünlichgrauen Glase; von Säuren wird er nicht oder nur sehr wenig angegriffen. — Bildet das Substrat oder doch einen wesentlichen Gemengtheil vieler Varietäten des Gabbro, eines in der Gegend von Genua, auf Corsica und in den französischen Alpen nicht selten vorkommenden Gesteines.

Anm. 1. Nicht Alles, was Saussurit genannt und als solcher analysirt worden ist, gehört hierher. So ist z. B. der Jade oriental nach der Untersuchung *Damour* dichter Grammatit, wofür auch die zuweilen beobachteten Spuren von Spaltungsflächen nach einem Prisma von 124° sprechen. Der von *Gerhard v. Rath* analysirte Saussurit aus dem Grünsteine von Neurode in Schlesien, welcher dort in tafelförmigen, bis zwei Zoll grossen Krystallen von der Zwillingbildung, Spaltbarkeit Härte des Labradorites und dem $G. = 2,998$ vorkommt, ist auch in seiner Zusammensetzung dem Labradorite wenigstens sehr ähnlich; weshalb *Chandler*, welcher gleichfalls untersuchte, aber nur vom $G. = 2,79$ befand, ihn für einen mehr oder weniger zersetzten Labradorit hält. Dagegen soll der Saussurit von Grossart in Salzburg nach *Besnard* dichter Zoisit sein.

Anm. 2. *Breithaupt's* Erlan, vom Erlhammer bei Schwarzenberg, hat in seinem äusseren Ansehen viel Aehnlichkeit mit licht grünlichgrauem Saussurit, wech jedoch in seinem sp. Gewichte (3,0 bis 3,4) und in seiner chemischen Zusammensetzung von ihm ab.

279. **Barsowit**, *G. Rose*.

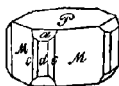
Als Gerölle in feinkörnigen bis dichten Aggregaten; die Individuen sollen eine ziemlich vollkommene monotome Spaltbarkeit zeigen; $H. = 5,5 \dots 6$; $G. = 2,74 \dots 1$ weiss; die körnigen Varietäten schwach perlmutterglänzend, kantendurchscheinend. Chem. Zus. nach den Analysen von *Varrentrapp*: $Al_2Si^3 + 2R^2Si$, mit 49,3 Silica 32,8 Alumina und $2R = \frac{1}{4}Ca + \frac{1}{4}Mg$ ($= 15,7$ Calcia und 1,6 Magnesia). V. d. L. schmilzt er schwer und nur an den Kanten zu einem blasigen Glase; mit Phosphorsalz hinterlässt er ein Kieselskelet; mit Kobaltsolution wird er blau; von Saesum wird er in der Wärme leicht zersetzt mit Abscheidung von Kieselgallert. — Bei Seifenwerke Barsowsk im Ural, als Matrix der dasigen Korundkrystalle und Ceykörner.

280. **Gehlenit**, *Fuchs*.

Tetragonal, $P 59^{\circ} 0'$, nach *Des-Cloizeaux*, welcher auch $2P$, eine Deuteroptimide und das ditetragonale Prisma $\infty P3$ angiebt; ziemlich homöomorph mit Melilith; in der Regel sieht man nur die einfache Comb. $0P.\infty P\infty$, dick tafelförmig oder kurz säulenförmig, die Krystalle eingewachsen oder zu lockeren Aggregaten bunden. — Spaltb. basisch ziemlich vollk., prismatisch nach $\infty P\infty$ in Spuren $H. = 5,5 \dots 6$; $G. = 2,98 \dots 3,4$; berg-, lauch-, olivengrün bis leberbraun; schwarz fettglänzend, kantendurchscheinend bis undurchsichtig; Doppelbrechung negativ. Chem. Zus. nach den Analysen von *Fuchs*, *v. Kobell*, *Damour*, *Kühn* und *Rammelsberg*: $R^3Si + R^2Si$, oder $3R.O.SiO^2 + R^2O^3.SiO^2$, mit 34,4 Silicia, $R = 20$ bis 24 Alnia (nebst 3 bis 6 Eisenoxyd), und $R = 38$ Calcia nebst 2 bis 4 Magnesia. *Kühn* auch einen Gehalt von 3,6 bis 5,5 Wasser, wogegen Andere weniger fanden, *Rammelsberg* nur 1,28 Wasser und Verlust angiebt. V. d. L. ist er in sehr dünnen Splintern nur schwer schmelzbar, auch in Borax und Phosphorsalz sehr schwierig zu lösen, dagegen wird er von Salzsäure, sowohl vor als nach dem Glühen, völlig zersetzt unter Abscheidung von Kieselgallert. — Monzoniberg im Fassathal in Tirol

281. **Melilith**, *Fleurbaey de Bellevue* (Humboldttilith, Sommervillit).

Tetragonal; $P (a) 65^{\circ} 30'$ nach *Des-Cloizeaux*; die gewöhnlichste Combination ist $0P.\infty P\infty$, meist tafelförmig oder kurz säulenförmig; untergeordnet erscheinen



$0P.\infty P\infty.\infty P.\infty P3.P$
 $P \quad M \quad d \quad c \quad a$

$M : M = 90^{\circ} 0'$
 $M : d = 135 \quad 0$
 $M : c = 161 \quad 34$
 $P : a = 147 \quad 15$

∞P , $\infty P3$ und selten P ; die vorstehende Figur stellt eine Combination aller dieser IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

Formen dar. Zuweilen kommen auch lang säulenförmige Krystalle vor, welche durch oscillatorische Combination aller drei Prismen fast cylindrisch erscheinen, sowie auch strahlige Aggregate, während die Krystalle gewöhnlich einzeln aufgewachsen sind. — Spaltb. basisch, mehr oder weniger deutlich; $H. = 5 \dots 5,5$; $G. = 2,90 \dots 2,95$; gelblichweiss bis honiggelb und gelblichbraun, die Var. vom Vesuv meist hellgrau bis gelblichgrau; Glasglanz oder Fettglanz; meist nur in Kanten durchscheinend, zuweilen bis halbdurchsichtig; Doppelbrechung negativ. — Chem. Zus. nach den vorhandenen Analysen sehr schwankend, so dass die Aufstellung einer Formel kaum möglich erscheint; im Allgemeinen ist das Mineral eine Verbindung von Kieselsäure, Thonerde, Kalkerde, Magnesia und Natron; die am besten übereinstimmenden Analysen von *Damour* ergaben 38 bis 41 Procent Kieselsäure, 6 bis 11 Thonerde nebst 4 bis 10 Eisenoxyd, 32 Kalkerde nebst 4 bis 7 Magnesia und 2 bis 4 Natron; mit Ausnahme einer Analyse von *Carpi* geben alle übrigen fast 32 Procent Kalkerde; die gelben und braunen Varietäten halten 10 Procent Eisenoxyd. V. d. L. schmilzt er nicht so schwierig zu einem hellgelben oder auch schwärzlichen Glase; von Säuren wird er zersetzt unter Abscheidung von Kiesalgallert. — Vesuv, Capo di Bove bei Rom, Merchenberg im Brohltale.

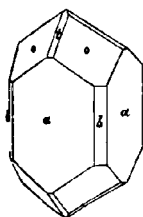
Anm. Durch die krystallographischen und chemischen Untersuchungen von *De-Cloiseaux* und *Damour* ist es erwiesen worden, dass der graue Humboldtith und der gelbe und braune Melilith nur eine Species bilden.

382 Sarkolith, Thomson.

Tetragonal; $P \ 102^{\circ} \ 54'$, Comb. $\infty P \infty . 0P.P$ fast wie der sog. Mittelkrystall zwischen 0 und $\infty 0 \infty$ erscheinend (daher die frühere Verwechslung mit Analcim), nebst untergeordneten Formen, welche z. Th. nach den Gesetzen der pyramidalen Hemiedre ausgebildet sind; $H. = 5,5 \dots 6$; $G. = 2,54, 2,932$ nach *Rammelsberg*; röthlichweiss bis fleischroth; Glasglanz, durchscheinend; Doppelbrechung positiv. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Scacchi* und *Rammelsberg*: $Ca^3Si^2 + Al^2Si$, oder $Ca^3Si^2 + Al^2O^3Si^2$, also wie der Granat, was in 100 Theilen 40,7 Silicia, 22,5 Alumina und 36,8 Calcia giebt, doch wird von letzterer ein kleiner Antheil durch 1 Procent Natron und Kali ersetzt. Er schmilzt v. d. L. zu einem weissen blasigen Email, und wird von Säuren unter Bildung von Kiesalgallert zersetzt. — Findet sich selten am Vesuv, und wird von einigen Mineralogen mit dem Humboldtith vereinigt, von dem er jedoch verschieden ist.

383 Meionit, Haüy.

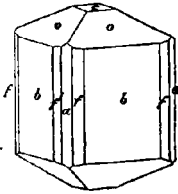
Tetragonal; $P \ (o) \ 63^{\circ} \ 42'$ nach *Scacchi* und *v. Kokscharow*; gewöhnliche Comb. $\infty P \infty . P . \infty P$, wie a , o , und b in beistehender Figur; bisweilen mit $P \infty \ (t)$, $0P$ und anderen untergeordneten Formen; säulenförmig. — Spaltb. prismatisch nach $\infty P \infty$ vollk., auch nach ∞P unvollk.; Bruch muscheliger; $H. = 5,5 \dots 6$; $G. = 2,60 \dots 2,64$ (nach *Gerhard v. Rath* 2,734...2,737); farblos und weiss; Glasglanz, durchsichtig und durchscheinend; Doppelbrechung negativ. — Chem. Zus.: Die Analysen von *Stromeyer*, *L. Gmelin*, *Wolff* und *G. v. Rath* stimmen zwar nicht völlig überein und lassen z. Th. einen Verlust bis fast 3 Proc. hervortreten; doch führen sie ungefähr auf die Formel $3Ca^2Si + 2Al^2Si^3$ (oder empirisch $Ca^6Al^8Si^{10}O^{30}$), welche die des



Zus. es ist, und 41,9 Silicia, 34,9 Alumina und 26,2 Calcia erfordert, von welcher letzteren ein kleiner Theil durch Alkalien ersetzt wird; (die Formel $4CaSi + Al^2Si$ würde 44,1 Silicia, 32,4 Alumina und 23,5 Calcia erfordern). V. d. L. schmilzt er unter starkem Aufschäumen zu einem blasigen farblosen Glase; von Salzsäure wird er aufgelöst, und aus der Sol. beim Abdampfen die Kieselsäure als Pulver ausgeschieden; das Pulver reagirt nach *Kenngott* stark alkalisch. — Vesuv, in den sog. Auswurfungen der Somma; auch am Laacher See.

284. **Mizzonit**, *Scacchi*.

Dieses, dem Meionite sehr ähnliche und ebenfalls am M. Somma sowie am Laacher See vorkommende Mineral unterscheidet sich dadurch, dass in den Krystallen das Protoprisma stets vorwaltet, auch die Basis oft ausgebildet ist, weshalb sie so erscheinen, wie die beistehende Figur. Die Mittelk der Grundform misst 64° . *Gerhard v. Rath* fand das $G. = 1,61$ einen grösseren Gehalt an Kieselsäure, sowie die Hälfte der Kalkerde durch Natron vertreten. Aus seiner Analyse leitet er für Al und Si das Sauerstoffverhältniss $1 : 2 : 5$ ab, während so im Meionite $1 : 2 : 3$ ist. Genauer wird zwar jenes Verhältniss $3 : 6 : 16$; doch legt *G. v. Rath* das erstere Verhältniss zu Grunde welches auch für den Skapolith von Gouverneur in New-York gilt, der in seiner Zusammensetzung fast vollkommen mit dem Mizzonite übereinstimmt. Das feine P ist in Salzsäure nur wenig löslich.

285. **Skapolith**, *Werner* (Wernerit, Paranthin).

Tetragonal; $P\ 63^\circ 42'$, also völlig isomorph mit dem Meionite; gewöhnt C wie die bei dem Meionite und Mizzonite dargestellten Figuren; selten sieht man Flächen anderer Formen, von welchen eine ditetragonale Pyramide und ein dergleichen Prisma nach den Gesetzen der pyramidalen Hemiedrie ausgebildet sind, wie *v. Scharrow* gezeigt hat; die Krystalle oft sehr lang säulenförmig, eingewachsen, aufgewachsen und in Drusen vereinigt; auch derb, in individualisirten Massen grosskörnigen Aggregaten. Pseudomorphosen nach Vesuvian und Epidot. — Spalt prismatisch nach $\infty P \infty$ ziemlich vollkommen, nach ∞P weniger deutlich, die Spaltungsflächen oft wie abgerissen erscheinend; $H. = 5 \dots 5,5$; $G. = 2,63 \dots 2,79$; farblos zuweilen weiss, gewöhnlich gefärbt, doch nie lebhaft, verschiedentlich grau und grün auch gelb und roth, Glasglanz z. Th. perlmutterähnlich, und Fettglanz; halbdurchsichtig bis undurchsichtig; Doppelbrechung negativ. — Chem. Zus. äusserst schwankend, so dass es kaum möglich ist, die zahlreichen Analysen unter einer und derselben Formel darzustellen, was durch die umfassenden Arbeiten von *Wolff* und *Gerhard v. Rath* bestätigt wird, und z. Th. in einer Metasomatose des Mineralen begründet sein dürfte, wofür auch oft das äussere Ansehen desselben spricht, wie denn in That der Skapolith eine von denjenigen Mineralspecies ist, welche häufigen mannichartigen Umbildungen unterworfen war. Die Metasomatose bestand theils in einem Verluste an Kalkerde, theils in einer Aufnahme von Alkalien, Magnesia, Wasser und Kieselsäure. *G. Rose* und *Rammelsberg* sind der Ansicht, dass die Skapolithe ursprünglich mit dem Meionite identisch waren. Sehr viele Varietäten führen die Formel $\text{Al}^2\text{Si}^3 + 3\text{R}\text{Si}$, oder $2\text{Al}^2\text{O}^3.3\text{SiO}^2 + 3(\text{RO.SiO}^2)$, welche nach *G. v. Rath* normale Zusammensetzung darstellt, und 49,1 Silicia, 28,0 Alumina nebst Eisenoxyd, und 22,9 Calcia nebst Natron (und kleinen Antheilen von K und Mg) enthält. Andere geben sehr nahe die Formel: $\text{AlSi} + \text{CaSi}$, mit 43,0 Silicia, 36,9 Alumina, 20,4 Calcia (Paranthin); die Varietät von Gouverneur in New-York führt die Formel: $2\text{Al}^2\text{Si}^3 + 3\text{R}^2\text{Si}^3$, in welcher R halb aus Kalkerde und halb aus Natron ein wenig Kali besteht. Die meisten Varr. ergaben einen kleinen Wassergehalt, welcher zuweilen bis zu 3 und 5 Proc. steigt und wohl in Folge beginnender Zersetzung eingetreten ist; manche Varr. halten Spuren von Fluor. Die augenscheinlich zersetzten Varietäten enthalten nur noch sehr wenig Calcia und die beiden Bestandtheile in dem Verhältniss von AlSi^4 . V. d. L. schmelzen die meisten Skapolithe unter starkem Aufschäumen zu einer durchscheinenden, nicht weiter scbarbaren Masse; im Glasrohre geben manche die Reaction auf Fluor; mit Kobaltlösung werden sie blau; von Salzsäure werden sie als Pulver zerlegt, ohne Bildung einer Kieselgallert. — Auf Kalk- und Magnetiseisenerz-Lagern; so zu Arendal in Norwegen, Tunaberg, Malsjöb in Schweden, Pargas u. a. O. in Finnland; an den Ufern der

Slüdianka unweit des Baikasees in sehr grossen Krystallen und reichhaltigen Combinationen; Bolton und viele andere Orte in Massachusetts, Two Ponds, Amity und Edenville in New-York, Franklin in New-Jersey.

Anm. 1. *Scheerer* hat nachgewiesen, dass viele Skapolithe in ihrer Zusammensetzung gewissen Feldspathen sehr analog sind, dass es Pseudomorphosen von Albit und Oligoklas-Albit nach Skapolith giebt, und er schliesst daraus, dass die verschiedenen Feldspath-Substanzen dimorph sind, und ursprünglich auch als Skapolith krystallisiren konnten, welche Krystalle später in Paramorphosen oder metasomatische Pseudomorphosen umgewandelt wurden.

Anm. 2. Das von *Brooke* Nuttallit genannte Mineral wird von *Dana* zum Skapolith gerechnet. Tetragonal; $P\ 64^{\circ}40'$; Comb. $\infty P.\infty P_{\infty}P$, säulenförmig; Spalth. wie Skapolith; $H.=5,5$; $G.=2,74\dots2,78$; aschgrau und grünlichgrau bis graulichschwarz; Perlmutterglanz und Fettglanz. — Chem. Zus. ist nach den Analysen von *Thomson*, *Hermann*, *Gerhard v. Rath* und *Stadtmüller* so schwankend, dass sie nicht auf eine Formel gebracht werden kann. V. d. L. verhält er sich ungefähr wie Skapolith, mit welchem er überhaupt sehr viel Aehnlichkeit hat. — Bolton in Massachusetts, Diava in New-York.

Anm. 3. Unter dem Namen Atheriastit hat *Weybie* ein skapolithähnliches Mineral von Arendal eingeführt, welches in kurzen, dicken, säulenförmigen Krystallen und runden Körnern von schmutzig spangrüner Farbe, glatter aber matter Oberfläche, splätterigem Bruche vorkommt, dabei ohne Glanz und undurchsichtig, und nach der Formel $2\text{ÄlSi} + \text{R}^4\text{Si}^3 + 3\text{H}$ zusammengesetzt, aber wahrscheinlich nur ein zersetzter Skapolith ist.

Anm. 4. Das von *Fischer v. Waldheim* Glaukolith genannte Mineral aus dem Thale der Slüdianka ist nach *G. Rose*, *Haidinger* und *Hermann* ein Skapolith, was auch durch die Analyse von *Gerhard v. Rath* vollkommen bestätigt wird. Dasselbe findet sich derb, hat die Spaltbarkeit des Skapolithes, $H.=5\dots6$, $G.=2,65\dots2,67$, ist licht röthlichblau, und besitzt die normale Zusammensetzung des Skapolithes; v. d. L. entfärbt er sich, schmilzt leicht und unter Aufschäumen, und von Salzsäure wird er nur wenig angegriffen. *Kenngott* ist jedoch geneigt, den Glaukolith für eine besondere Species zu halten. Eben so ist der Strogonowit *Hermann's* aus derselben Gegend nichts Anderes, als ein mehr oder weniger zersetzter und daher etwas Kohlensäure enthaltender Skapolith, wie *v. Kokscharow* gezeigt hat.

26 Zoisit, Werner.

Rhombisch nach *Des-Cloizeaux*, (monoklinisch nach *Brooke* und *Miller*); jedoch nach Dimensionen noch nicht vollständig bekannt, weil die Krystalle an ihren Enden nur äusserst selten ausgebildet sind; $\infty P\ 116^{\circ}46'$ nach *Miller* (schwankend bis $117^{\circ}5'$ nach *Breithaupt*), $\infty P^2\ 145^{\circ}28'$, und mehre andere verticale Prismen, nach ∞P_{∞} und ∞P_{∞} , aber sehr selten terminale Gestalten, welche nach *Brooke* monoklinisch mit monoklinischem Formentypus auftreten. Die Krystalle erscheinen lang säulenförmig nach der Hauptaxe, meist gross aber eingewachsen, stark gestreift oder gerieft, oft gekrümmt, geknickt und sogar zerbrochen. Auch derb in stängeligen Aggregaten. — Spalth. brachydiagonal, sehr vollkommen, Bruch muschelrig und uneben; $H.=6$, $G.=3,22\dots3,36$. Farblos, doch meist gefärbt, graulichweiss, aschgrau bis licht rauchgrau, gelblichweiss, gelblichgrau bis erbsengelb, auch grünlichweiss, grünlichgrau bis grün; Glasglanz, auf den Spaltungsflächen starker Perlmutterglanz; meist nur schwach durchscheinend, doch gelang es *Des-Cloizeaux*, die optischen Axen zu bestimmen, welche meist in der Ebene der Spaltungsfläche liegen und einen Winkel von 42 bis 70° bilden, während ihre Bisectrix in die Brachydiagonale fällt; selten liegen die Axen in der Ebene der Basis. — Die chem. Zus. wird nach vielen Analysen von *Rammelsberg*, *Brush*, *Besnard* u. A. durch die Formel $3\text{Ca}^2\text{Si} + 2\text{Äl}^2\text{Si}^3$ dargestellt, welche jener des Epidotes zum Theil ganz analog und mit der des Meionites identisch

ist, und 41,9 Kieselsäure, 31,9 Thonerde und 26,2 Kalkerde erfordert, doch wird meist ein Theil der Thonerde durch 2 bis 7 Proc. Eisenoxyd, und zuweilen ein Theil der Kalkerde durch $\frac{1}{2}$ bis 4 Proc. Magnesia vertreten. V. d. L. schmilzt er an, wird Blasen und schmilzt an den Kanten zu einem klaren Glase; mit Kobaltsolution wird er blau; von Säuren wird er roh nur schwer, geglüht sehr leicht angegriffen unter Bildung von Kieselgallert. — Findet sich bei Gefrees in Oberfranken, bei Sterzing, Faltigl, Pregratten und Windisch-Matrey in Tirol, an der Saualpe in Kärnten, im Pinzgau und in anderen Ländern.

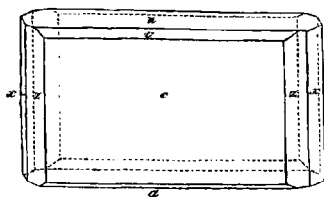
Anm. 1. Der Thulit, von Souland in Telemarken und Arendal, wird von *Des-Cloizeaux* als eine Varietät des Zoisites betrachtet; er findet sich in stängeligen Aggregaten, derb und eingesprengt, ist spaltbar nach einer Fläche, hat $G. = 3,424 \dots 3,34$ ist rosen- und pfirsichblüthroth, glasglänzend, durchscheinend, und besitzt n. C. *Gmelin* und *Berlin* eine Zusammensetzung, welche jener des Zoisites ganz ähnl ist; die rothe Farbe wird durch etwas Manganoxydul bedingt.

Anm. 2. Gegen die schon von *Werner* eingeführte Trennung des Zoisites von Epidote erklärte sich noch neuerdings *Rammelsberg*, welcher beide nach dem Vorgange *Hauy's* zu einer Species rechnet. *Miller* und *Brooke* erkannten zuerst die verschiedene Krystallform und Spaltbarkeit; *Des-Cloizeaux* wies das verschiedene optische Verhalten nach. *Breithaupt*, v. *Kokscharow* und andere Mineralogen erklären sich für die Selbständigkeit des Zoisites, welche auch darin eine Stütze findet, dass derselbe beiweilen von unzweifelhaftem Epidote begleitet wird.

d. Kalk-Silicate.

287. Wollastonit, *Hauy* (Tafelspath).

Monoklinisch; stellen wir die Krystalle so aufrecht, wie *G. vom Rath*, so wird in nachstehender Figur die Fläche *c* das Orthopinakoid, während *z* und *x* zwei verticale Prismen sind; betrachten wir nun die nach vorn einfallende Fläche *u* als schiefe Basis, und wählen wir mit *G. vom Rath* ein Prisma, dessen Flächen die Combinationsecke zwischen *z* und *x* abstumpfen (jedoch in der Figur fehlen) zum Protoprisma ∞P , so bestimmt sich nach den neuesten Messungen des genannten Beobachters $C = 84^{\circ} 30'$, $OP(u)$, $\infty P(c)$, $\infty P(87^{\circ} 18')$, $\infty P(\frac{1}{2}(x)) 110^{\circ} 7'$, $\infty P3(x) 51^{\circ}$ — $P(v) 44^{\circ} 27'$, $\frac{1}{2}P(a) 69^{\circ} 56'$; die nachstehende Figur zeigt eine Combination aller dieser Formen, in welcher $c : u = 95^{\circ} 30'$, $c : v = 135^{\circ} 33'$, $c : a = 110^{\circ} 4'$, $c : z = 145^{\circ} 3'$ und $c : x = 115^{\circ} 30'$; doch kommen auch viel reichhaltigere Combinationen vor. Die Krystalle sind ziemlich häufig als Zwillingkrystalle nach der Fläche des Orthopinakoides (*c*) ausgebildet, tafelförmig oder auch säulenförmig in der Richtung der Orthodiagonale; doch kommen sie selten vor, und gewöhnlich finden sich nur eingewachsene, unvollständig ausgebildete, breit säulenförmige oder schalige Individuen, sowie schalige und radial-stängelige bis faserige Aggregate. — Spaltb. orthodiagonal und basisch (*c* und *u*), vollkommen, so dass hemidomatisch nach *v* und *a*, welche mit *c* Winkel von $135^{\circ} 33'$ und $110^{\circ} 4'$ bilden die Spaltungsflächen oft wie abgerissen erscheinend; $H. = 4,5 \dots 5$; $G. = 2,78 \dots 2,99$ farblos, meist röthlich-, gelblich-, graulichweiss bis isabellgelb und licht fleischroth Glasglanz, auf Spaltungsflächen stark und zum Theil Perlmutterglanz; durchscheinend selten durchsichtig; die optischen Axen fallen in den klinodiagonalen Hauptschnitten und die Bisectrix bildet mit der Basis nach vorn einen Winkel von $32^{\circ} 12'$. — C. Zus. nach vielen Analysen wesentlich: CaSi (oder CaO.SiO_2), mit 51,7 Silicia 48,3 Calcia; v. d. L. schmilzt er schwierig zu einem halbdurchsichtigen Glase; Phosphorsalz löst ihn auf, mit Hinterlassung eines Kieselskeletts: von Salzsäure wird er



— Spaltb. orthodiagonal und basisch (*c* und *u*), vollkommen, so dass hemidomatisch nach *v* und *a*, welche mit *c* Winkel von $135^{\circ} 33'$ und $110^{\circ} 4'$ bilden die Spaltungsflächen oft wie abgerissen erscheinend; $H. = 4,5 \dots 5$; $G. = 2,78 \dots 2,99$ farblos, meist röthlich-, gelblich-, graulichweiss bis isabellgelb und licht fleischroth Glasglanz, auf Spaltungsflächen stark und zum Theil Perlmutterglanz; durchscheinend selten durchsichtig; die optischen Axen fallen in den klinodiagonalen Hauptschnitten und die Bisectrix bildet mit der Basis nach vorn einen Winkel von $32^{\circ} 12'$. — C. Zus. nach vielen Analysen wesentlich: CaSi (oder CaO.SiO_2), mit 51,7 Silicia 48,3 Calcia; v. d. L. schmilzt er schwierig zu einem halbdurchsichtigen Glase; Phosphorsalz löst ihn auf, mit Hinterlassung eines Kieselskeletts: von Salzsäure wird er

vollständig zersetzt unter Abscheidung von Kieselgallert. — Vesuv, in den sog. Auswürflingen der Somma, Capo di Bove bei Rom, Czirklowa und Orawitza im Banat, Perhiniemi in Finnland, New-York und Pennsylvanien; Lengefeld in Sachsen.

Anm. Die faserigen Aggregate erscheinen bisweilen wie Asbest; so namentlich diejenige Varietät, welche in Grönland den Trappuff der Halbinsel Noursoak in schmalen Trümmern durchzieht, und von *Rink* asbestartiger Okenit genannt wurde. *Forchhammer* zeigte, dass es ein etwas zersetzter Wollastonit sei; (vergl. Anm. 4 nach Nr. 184).

e. Kalk-Magnesia-Silicate und Aluminate.

88. Clintonit, *Mather* (Seybertit, Holmesit?, Chrysophan).

Hexagonal, oder rhombisch mit ∞P sehr nahe 120° ; bis jetzt nur in sechsseitigen Tafeln, zuweilen noch mit pyramidalen Flächen, welche ebenso wie die Randflächen der Tafeln horizontal gestreift sind; gewöhnlich aber derb in blätterigen Aggregaten. — Spaltb. basisch, sehr vollk.; spröd; H. = 5...5,5; G. = 3,148; rötlichbraun, gelblichbraun bis gelb, metallartiger Perlmutterglanz, durchscheinend, in dünnen Lamellen durchsichtig; zweiartige Doppelbrechung des Lichtes, die Axen bei gewöhnlicher Temperatur nahe zusammenfallend, die Bisectrix normal auf der Spaltungsfläche. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Brush* ein Silicat und Aluminat von Magnesia und Kalkerde, sehr nahe nach der Formel $5R\dot{S}i + 6R\dot{A}l$, mit ungefähr 20 Silica, 39 Alumina, 3,5 Eisenoxyd, 13,5 Calcia, 21 Magnesia, etwas Natron, Kali und Zrconsäure, welche letztere von beigemengten mikroskopischen Zirkonkrystallen herührt; 1 Procent Wasser gehört wohl nicht wesentlich zur Substanz des Mineral. V. d. L. ist er unschmelzbar, brennt sich weiss und wird undurchsichtig; von Salzsäure wird er vollkommen zersetzt, ohne Gallertbildung. — Amity und Warwick in N. York.

Anm. 1. *Brush* macht aufmerksam auf die Aehnlichkeit des Clintonites mit dem Xanthophyllite und Brandisite (s. oben Nr. 186 u. 187), und glaubt durch die Annahme, dass das Wasser in diesen beiden Mineralien die Magnesia theilweise veretrete, die drei Mineralien auf dieselbe Formel $R\dot{S}i + R\dot{A}l$ bringen zu können. Da die Analysen des sog. Seybertites durch *Clemson*, und des sog. Holmesites durch *Richardson* einen Wassergehalt von 3,6 bis 4,5 Proc. ergeben haben, und auch ausserdem von der durch *Brush* mehr oder weniger abweichen, so ist wohl die Identität dieser Dinge mit dem Clintonit noch nicht vollkommen erwiesen.

Anm. 2. Als ein Aluminat von Kalkerde und Magnesia dürfte nach der Untersuchung von *Children* wohl auch der Turnerit zu betrachten sein; ein äusserst seltenes, in kleinen, sehr complicirten, monoklinischen Krystallen von gelber Farbe und Diamantglanz am Mont Sorel im Dauphiné, mit Anatas, Quarz und Feldspath vorkommendes Mineral. Auch ist dasselbe im Tavetscher Thale von *Gerhard v. Rath* entdeckt und krystallographisch beschrieben worden.

• Batrachit, *Breithaupt*.

Rhombisch; ∞P 115° , selten krystallisirt, meist nur derb und in körnigen Aggregaten. — Spaltb. prismatisch nach ∞P und brachydiagonal, sehr unvollk., Bruch uneben bis eben im Grossen, kleinmuschelrig im Kleinen; oft rissig und dadurch körnig abgesondert; H. = 5; G. = 3,0...3,1; grünlichweiss bis licht grünlichgrün, glasartiger Fettglanz; stark kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Rammelsberg*: $Ca^2\dot{S}i + Mg^2\dot{S}i$, oder $2CaO.SiO^2 + 2MgO.SiO^2$, was 39,24 Silica auf 35,44 Calcia und 25,32 Magnesia ergibt, von welcher letzteren ein kleiner Theil durch 3 Proc. Eisenoxydul vertreten wird; 1,27 Proc. Wasser ist wohl nur zufällige Beimengung zu betrachten; v. d. L. schmilzt er an den Kanten zu grünlichem Glase, mit Kobaltlösung wird er nach *Fischer* nicht roth, sondern schmutzig

gelb; von Säuren wird er nur wenig angegriffen. — Rizoniberg in Tirol, mit angewachsenem schwarzem Spinell.

Anm. Sehr nahe verwandt mit dem Batrachite einerseits und dem Chrysolithe andererseits ist der Monticellit *Brooke's*, von welchem *Scacchi* gezeigt hat, dass er die Krystallformen des letzteren und die Substanz des ersteren Mineralen besitzt; in dessen sind nach *Miller* und *Brooke* die Dimensionen der Formen ($\infty P = 132^\circ 54' 2''$, $\infty = 82^\circ 48'$) doch noch zu abweichend, um den Monticellit mit dem Chrysolithe zu vereinigen. Nach *Rammelsberg* hat er das G. = 3,149, und eine mit dem Batrachite ganz übereinstimmende chemische Zusammensetzung, so dass an der Identität beider Mineralien kaum zu zweifeln sein möchte. — Er findet sich als Seltenheit am M. Somma

290. Nephrit, Werner (Beilstein, Punamustein).

Kryptokrystallinisch? Bis jetzt nur derb, in dichten Massen; Bruch ausgezeichnet splitterig; sehr schwer zersprengbar; H. = 6,5; G. = 2,95...3,20; sauchgrün, seladongrün bis grünlichweiss und grünlichgrau, auch gelblichweiss und gelblichgrau matt, durchscheinend; fühlt sich etwas fettig an. — Chem. Zus.: Nach einer Analyse von *Rammelsberg* dürfte der Nephrit ungefähr als $2MgSi + CaSi$ zu betrachten sein was in 100 Theilen 57,7 Silicia, 24,8 Magnesia und 17,4 Calcia giebt, wobei ein Theil der Kalkerde durch Eisenoxydul und Manganoxydul ersetzt wird; dagegen führen die Analysen von *Damour* ziemlich genau auf die Formel: $3MgSi + CaSi$, welche 57,7 Silicia, 28,8 Magnesia und 13,5 Calcia erfordert, und vollkommen die des Grammatites ist. *R. v. Fellenberg*, welcher neuerdings den ächten Nephrit aus Turkistan und schon früher die Nephrite aus den schweizerischen Pfahlbauten analysirte, fand in dem ersteren hauptsächlich 58,4 bis 59,5 Kieselsäure, 23,5 bis 25,6 Magnesia 10,5 bis 14,6 Kalkerde nebst etwa 1 Procent Eisenoxydul. Ueberhaupt scheint also die Zusammensetzung durch RSi dargestellt zu werden, wie diess auch die früheren Analysen von *Schafhäutl*, *Scheerer* und *v. Fellenberg* bestätigen, welche ebenfalls kein ganz constantes Verhältniss zwischen Kalkerde und Magnesia ergeben und, unter Berücksichtigung des 2,5 Proc. betragenden Wassergehaltes, nach der Theorie des polymeren Isomorphismus recht genau der Formel RSi entsprechen. Manche Varr. enthalten jedoch 10 bis 14, ja sogar über 22 Procent Thonerde nebst mehr oder weniger Eisenoxyd, und lassen sich nicht auf diese Formel zurückführen. V. d. L. breunt er sich weiss und schmilzt in den dünnsten Kanten schwer zu einem farblosen Glase. — Schwefel bei Düben, hier nur einmal als ein erraticer Block vorgekommen; Gulbagaschen in Turkistan, Tibet, China, Neuseeland an der Westküste der Südiinsel.

Gebrauch. Der Nephrit wird namentlich im Oriente zu Siegelsteinen, Säbelgriffen, Amuletten u. a. Dingen verarbeitet; eben so auf Neuseeland als Punamustein zu Streitarten.

Anm. Viele Mineralogen sind geneigt, den Nephrit als eine dichte Varietät des Grammatites oder auch des Diopsides zu betrachten, mit welchen er allerdings in seiner chem. Zus. mehr oder weniger übereinstimmt. Die substantielle Identität allein dürfte jedoch noch nicht hinreichen, um eine spezifische Identität zu begründen und da das Mineral im deutlich krystallinischen Zustande nicht bekannt ist, so bleibt die Frage über seine Selbständigkeit noch unbeantwortet.

291. Sapphirin, Giesecke.

Krystallinisch von unbekannter Form; bis jetzt nur derb, in feinkörnigen oder körnigblättrigen Aggregaten, deren Individuen nach einer Richtung spaltbar sind Bruch unvollk. muschelrig; H. = 7,5; G. = 3,42...3,47; licht berlinerblau in blau grau und grün geneigt, Glasglanz, durchscheinend, optisch-zweiaxig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Stromeyer* und *Damour*: $4MgAl + AlSi_2$, was 64,5 Thonerde, 15,5 Kieselsäure und 20,0 Magnesia erfordert, von welcher letzteren jedoch ein Theil durch 2 bis 4 Procent Eisenoxydul ersetzt wird. Der Sapphirin ist v. d. L. un-

Anm. *Hausmann* vereinigte den Sapphirin mit dem Spinell, wogegen sich jedoch *G. Rose* erklärte; bisweilen wird wohl auch blauer Spinell als Sapphirin aufgeführt.

2. *Violan, Breithaupt.*

Monoklinisch; nach *Des-Cloizeaux* finden sich sehr selten kleine Krystalle von den Formen des Pyroxens; meist erscheint das Mineral derb und mit Tremolit versehen in undeutlich stängeligen oder lamellaren Aggregaten, in welchen letzteren die breiten Seitenflächen der Lamellen dem Klinopinakoide der vorausgesetzten Pyroxenform entsprechen. — Spaltb. prismatisch und klinodiagonal; $H. = 6$; $G. = 21 \dots 3,23$; dunkel violblau, Strich blaulichweiss, Glasglanz, kantendurchscheinend bis undurchsichtig; sehr dünne, dem Orthopinakoide parallel geschliffene Lamellen zeigen im polarisirten Lichte ein ähnliches Ringsystem wie der Diopsid. — Chem. Zus.: Schon *Plattner* erkannte ganz richtig die qualitative Zusammensetzung des Violans, welche später quantitativ durch eine Analyse von *Damour*, und neuerdings wohl noch genauer durch *Pisani* bestimmt worden ist, dessen Analyse 50,30 Kieselsäure, 2,34 Thonerde, 22,35 Kalkerde, 14,80 Magnesia, 5,03 Natron, nebst 4,94 Eisen- und Manganoxydul ergab, und wirklich der Formel $\text{R}\ddot{\text{S}}\text{i}$ entspricht, wenn die Thonerde zur Kieselsäure gerechnet wird. V. d. L. schmilzt er ziemlich leicht zu einem klaren gelben Glase, wobei die Flamme gelb gefärbt wird; mit Borax im Ox.-F. ein bräunliches, nach dem Erkalten violettrothes, im Red.-F. ein gelbes, nach der Abkühlung röses Glas; im Phosphorsalz hinterlässt er ein Kieselskelet; mit Soda auf Platinböhmanreaction. — St. Marcel in Piemont.

Glaukophan, *Hausmann.*

Rhombisch oder monoklinisch; bis jetzt nur in dünnen säulenförmigen Krystallen, die rhombische oder sechsseitige Prismen ohne bestimmte terminale Flächen darstellen; meist nur derb in stängeligen oder körnigen Aggregaten. — Spaltb. prismatisch, deutlich; Bruch kleinmuschelartig; $H. = 5,5$; $G. = 3,10 \dots 3,12$; graulich-indigoblau bis lavendelblau und schwärzlichblau; Strich blaulichgrau; perlmutterartiger Glasglanz auf den Spaltungsflächen; durchscheinend bis undurchsichtig; das Pulver wird vom Magnete angezogen. — Chem. Zus. nach einer Analyse von *Schnedermann*: $3\ddot{\text{A}}\text{Si}^3 + 9\text{R}\ddot{\text{S}}\text{i}$, mit 56,49 Kieselsäure, 12,23 Thonerde, 10,94 Eisenoxydul und 50 Manganoxydul, 9,28 Natron, 7,97 Magnesia und 2,25 Kalkerde; v. d. L. färbt er sich gelblichbraun und schmilzt sehr leicht und ruhig zu einem grünen Glase; von Selen wird er langsam und unvollkommen zersetzt. — Auf der Insel Syra in Glimmerschiefer.

f. Wesentlich Magnesia-Silicate.

91 *Humit, Bournon.*

Rhombisch nach *Bournon*, *Phillips*, *Lévy*, *Marignac* und *Scacchi*, welche beide letzteren die sehr complicirten Krystalle des Humites vom Vesuv genau untersucht und beschrieben haben; dagegen monoklinisch nach *Miller* und *Brooke**). Halten wir uns an die Messungen und Bilder von *Marignac*, so lässt sich als Grundform eine Pyramide annehmen, deren Polkanten $131^{\circ} 34'$ und $54^{\circ} 28'$, deren Mittelkanten $156^{\circ} 38'$ messen; die Krystalle erscheinen als achtseitige dicktafelartige, oder auch als ab-

*) *Hessenberg* entscheidet sich ebenfalls für eine rhombische Krystallreihe mit theilweisem rhombischem Formentypus, sowie für die von *Scacchi* gewählte aufrechte Stellung der Krystalle. *Miner. Notizen*, Heft II, S. 17. Ebenso betrachten sie *Des-Cloizeaux* und *G. vom Rath*, letztere jedoch eine andere aufrechte Stellung wählt, in seiner schönen Abhandlung in *Ann. B. 439*, S. 515, ff.

gestumpft pyramidale Combinationen von $0P$ mit P , $\frac{1}{2}P$, $\frac{1}{3}P$, $\frac{1}{4}P$ und mehren anderen Pyramiden, wozu sich mehre Makrodomen, mehre Brachydomen und das Brachypna- koid $\infty P\infty$ gesellen, so dass die Krystallreihe des Humites eine der reichhaltigsten des rhombischen Systemes ist, und äusserst complicirte Combinationen liefert, welche *Scacchi* auf drei verschiedene, nicht unmittelbar zu vereinigende Typen zurückführt, weil deren Formen zwar aus derselben Grundform ableitbar, aber innerhalb der verschiedenen Typen auffallend verschiedene sind; dabei zeigen die Krystalle des zweiten und dritten Typus oftmals eine an das monokline System erinnernde Meroëdre, und erscheinen meist als Zwillingkrystalle nach einer Fläche von $\frac{1}{2}P\infty$, in welchen die Hauptaxen beider Individuen einen Winkel von fast 120° bilden. Selten deutlich krystallisirt, oft nur in rundlichen Körnern, zuweilen in körnigen Aggregaten. — Spaltb. basisch, undeutlich, Bruch unvollk. muschelrig; H. = 6,5; G. = 3,17...3,1 ockergelb, honiggelb, pomeranzgelb bis hyacinthroth, und gelblichbraun bis röthlichbraun; Glasglanz, durchsichtig bis durchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Rammelsberg*: Mg^8Si^3 oder $8MgO.3SiO_2$, worin jedoch ein grösserer oder geringerer Antheil des Sauerstoffes durch 2,6 bis 5 Proc. Fluor ersetzt wird, so dass in drei von *Scacchi* unterschiedenen Krystalltypen beziehentlich 18, 27 und 36 Molec dieses Silicates mit einem Molecül eines analog zusammengesetzten Fluorsalzes verbunden sind; dabei wird etwas Magnesia durch ein paar Procente Eisenoxydul vertreten. V. d. L. kaum schmelzbar, im Glasrohre giebt er mit Phosphorsalz die React auf Fluor; in Phosphorsalz löst er sich auf mit Hinterlassung eines Kieselskelets; mit Kobaltsolution blassroth, wenn er nicht zu viel Eisen hält; von Salzsäure wird er aufgelöst unter Ausscheidung von Kieselerde, so auch von concentrirter Schwefelsäure durch welche letztere das Fluor ausgetrieben wird. — In den alten sogenannten A-würflingen des M. Somma am Vesuv.

295. Chondrodit, d'Ohsson.

Rhombisch, mit monoklinem Formentypus, nach *A. v. Nordenskiöld* und *v. Kokscharow*, welcher Letztere ganz kürzlich eine genaue Beschreibung mehrerer Kryst von Pargas geliefert hat, aus der sich ergibt, dass sie *Scacchi's* zweitem Typus des Humites entsprechen, wie denn schon *Miller*, *Brooke* und *v. Nordenskiöld* die Analogieen mit dem Humite erkannt hatten. Die Formen sind jedoch noch nicht ganz übereinstimmend ermittelt, weil die sehr seltenen Krystalle meist undeutlich ausgebildet und rauh sind; gewöhnlich sind die Individuen als rundliche Körner in Kalkstein einzeln eingewachsen, oft sehr klein, bisweilen auch zu körnigen Aggregaten verbunden. — Spaltb. basisch, nach *v. Kokscharow*; Bruch unvollk. muschelrig bis uneben H. = 6,5; G. = 3,18...3,22; Farben wie die des Humites, dazu noch bisweilen ölgrün spargelgrün bis olivengrün; Glasglanz bis Fettglanz; durchscheinend, mehr oder weniger. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Fischer* und *Rammelsberg* ganz analog jener des Humites, nur mit einem grösseren, 7,4 bis 9,7 Proc. betragenden Geh von Fluor, so dass nur 12 Molecüle des Silicates mit einem Molecül des Fluorsalzes verbunden sind; die chemischen Reactionen stimmen wesentlich mit denen des Humites überein. — In körnigen Kalksteinen, Pargas und Orijärvi in Finnland, Gul- u. a. O. in Schweden, Boden in Sachsen, Sparta in New-Jersey und Warwick und Monroe in New-York.

Anm. Durch die neuesten Untersuchungen *v. Kokscharow's* wird es bestätigt, dass Chondrodit und Humit nur eine Species bilden, wie diess auch von *v. Nordenskiöld*, *Des-Cloizeaux* und *Rammelsberg* angenommen wurde.

g. Vorwaltend Thonerde-Silicate.

296. Bamlit, Axel Erdmann.

Derb, in radial-dünnstängeligen bis faserigen, von rhomboidischen Prismen gebildeten Massen; Bruch uneben und splittlerig. — Spaltb. sehr deutlich nach der breiten

Seitenfläche der Prismen. Spröd; $H. = 5 \dots 7$; $G. = 2,98$; grünlich- oder graulich-weiss, Spaltungsfläche stark perlmutterglänzend, stark durchscheinend. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Erdmann*: Al^4Si^9 , mit 56,8 Silicia gegen 43,2 Alumina, von welcher letzteren ein kleiner Antheil durch 1 Proc. Eisenoxyd ersetzt wird. — Bamlé in Norwegen, in einem aus Quarz, Glimmer und Amphibol bestehenden Gesteine.

Anm. Nach *Des-Cloizeaux* gehört der Bamlé zu dem Sillimanite, womit sich auch *Erdmann* später einverstanden erklärte, daher wohl die Species aufzugeben ist.

7. Xenolith, Nordenskiöld.

Derb, als Geschiebe in feinstängelligen und faserigen Aggregaten, denen wahrlich Prismen von 91^0 zu Grunde liegen. — Spaltb. brachydiagonal (?); $H. = 7$; $G. = 3,58$; weiss, graulich, gelblich; Glasglanz, auf Spaltungsfläche Perlmutterglanz; durchscheinend. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Komonen*: Al^2Si^3 , mit 46,7 Silicia und 53,3 Alumina; nach Anderen identisch mit Disthen; v. d. L. ist er unschmelzbar; in Borax und Phosphorsalz löst er sich schwierig auf; mit Kobaltsolution wird er blau. — Peterhoff in Finnland.

Anm. Nach *Des-Cloizeaux* ist auch der Xenolith nur eine Varietät des Sillimanites. *Wijk* hat ein ganz ähnliches und genau so zusammengesetztes Mineral von St. Michel in Finnland untersucht, dessen Prisma jedoch 100^0 misst, und makrodiagonal spaltet.

398. Sillimanit, Bowen.

Rhombisch, nach *Des-Cloizeaux*; $\infty P 111^0$; man kennt bis jetzt nur säulenförmige Individuen, ohne terminale Formen, gebildet von ∞P , $\infty P \frac{2}{3}$ u. a. Flächen, durch deren oscillatorische Combination eine starke verticale Streifung hervorgebracht wird; die Krystalle lang säulenförmig und eingewachsen; derb, mit feinstängelligen, oft gekrümmten und verdrehten, büschelförmig verwachsenen Individuen. — Spaltb. makrodiagonal sehr vollkommen; $H. = 6 \dots 7$; $G. = 3,23 \dots 3,24$; farblos, auch gelblich-grau bis nelkenbraun gefärbt; Fettglanz, auf Spaltungsfläche Glasglanz; durchsichtig bis kantendurchscheinend. Die optischen Axen liegen im makrodiagonalen Hauptschnitte, ihre Bisectrix fällt in die Hauptaxe; Lamellen, welche rechtwinkelig auf die Säulenaxe geschnitten sind, lassen im polarisirten Lichte zwei symmetrisch liegende Systeme von Farbenringen erkennen. — Chem. Zus. nach einer Analyse von *Thomson* fast ganz die des Xenolithes, nach einer Analyse von *Damour*: Al^8Si^9 , mit 39,6 Siica und 60,4 Alumina; nach den Analysen von *Norton*, *Stauf* und *Silliman* dagegen sehr nahe die des Disthenes, also Al^8Si , mit 37 Silicia und 63 Alumina, von welcher ein kleiner Antheil durch Eisenoxyd ersetzt wird; v. d. L. ist er unschmelzbar, von Säuren wird er nicht angegriffen. — Saybrook und Norwich in Connecticut, mit Monazit; Yorktown in New-York.

Anm. *Silliman's* Monolith von Monroe in Orange Co. (New-York) scheint nur eine grünlichgrau gefärbte Var. des Sillimanites zu sein, mit welchem er in den meisten Eigenschaften und auch in der chem. Constitution nach den Analysen von *Smith* und *Brush* übereinstimmt.

• Bucholzit, Brandes (Fibrolith, Faserkiesel).

Derb, in sehr fein- und meist filzartig verworren-faserigen Aggregaten, von grauen, gelben, grünlichen Farben; $H. = 6 \dots 7$; $G. = 3,21 \dots 3,24$; wenig glänzend, kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Brandes* und *Thomson*: Al^8Si^9 , also ganz übereinstimmend mit Xenolith; dagegen führen die Analysen von *Brandes* und *Erdmann* auf die Formel: Al^8Si^9 , welche die des Andalusites ist, und Analysen von *Silliman* und *Deville* auf die Formel Al^8Si des Disthenes. Es wäre er wohl möglich, dass der Bucholzit gar keine selbständige Species bildet, sondern nur ausserst zartfaserige Varietäten einestheils von Xenolith, andertheils von Disthen

darstellt. Er ist unschmelzbar und wird von Säuren nicht angegriffen. — Lisens und Faltigl in Tirol, Bodenmais in Bayern, Schüttenhofen in Böhmen; Delaware und Pennsylvanien, Ostindien.

Anm. *Des-Cloizeaux* ist auf Grund krystallographischer und optischer Untersuchungen zu der Ansicht gelangt, dass der Monolith und Wörthit (vergl. Nr. 177) der Bamlit, der Xenolith und der Bucholzit oder Fibrolith nichts Anderes, als bloße Varietäten des Sillimanites sind.

300. Disthen, *Hawy* (Cyanit oder Kyanit, Rhätizit).

Triklinisch; meist langgestreckte, breit säulenförmige Krystalle, vorwaltend durch zwei Flächenpaare gebildet, welche sich unter $106^{\circ} 45'$ schneiden; sowohl die schiefen als die stumpfen Seitenkanten dieser rhomboidischen Säulen sind gewöhnlich abgestumpft; Neigungswinkel der ersten Abstumpfungsfäche gegen die breiten und schmalen Säulenflächen $130^{\circ} 44'$ und $123^{\circ} 41'$; Neigungswinkel der zweiten Abstumpfungsfäche desgleichen $145^{\circ} 16'$ und $140^{\circ} 59'$; terminale Flächen sind sehr selten ausgebildet, und schneiden die Säulen unter schiefen Winkeln; Zwillingskrystalle häufig, nach den breiten Seitenflächen der Säulen, mit rinnenartig einspringender Längskante; *Des-Cloizeaux* giebt noch zwei andere Gesetze der Zwillingsbildung an, und *Kenngott* beobachtete Zwillinge, in denen sich die Säulen unter fast 60° schneiden; die Krystalle einzeln eingewachsen; auch derb, in stängeligen Aggregaten welche oft krumm- und theils radial-, theils verworrenstängelig sind; in Pseudomorphosen nach Andalusit. — Spaltb. nach der Säule von $106^{\circ} 45'$, nach der breiten Fläche sehr vollk., nach der schmalen Fläche vollk., auch nach der schiefen Basis welche diese Flächen unter $79^{\circ} 10'$ und $86^{\circ} 45'$ scheidet; spröd; H. = 5...7, nämlich auf den breiten Seitenflächen der Säulen der Länge nach = 5, der Quere nach = 7; G. = 3,48...3,68; farblos, aber häufig gefärbt; blaulichweiss, berlinerblau bis himmelblau und seladongrün, gelblichweiss bis ockergelb, röthlichweiss bis ziegelroth graulichweiss bis schwärzlichgrau; Perlmutterglanz auf der Hauptspaltungsfl., sonst Glasglanz, durchsichtig bis kantendurchscheinend; trichromatisch. Die Ebene der optischen Axen ist ungefähr 30° gegen die Hauptaxe geneigt, und ihre negative Bisectrix fast normal auf der vollkommensten Spaltungsfläche. — Chem. Zus. nach den neuesten und besten Analysen von *Rosales*, *Maignac*, *Jacobson*, *Dewille*, *Smith* und *Brus* u. A.: AlSi oder $\text{Al}^{20}\text{Si}^{10}$, mit 37,0 Silicia und 63,0 Alumina; ein wenig von letzteren ist oft durch Eisenoxyd ersetzt; v. d. L. ist er unschmelzbar; in Phosphorsalz auflöslich mit Hinterlassung eines Kieselskelets; mit Kobaltsolution stark gefärbt er sich dunkelblau; Säuren sind ohne Wirkung. Man unterscheidet als Varietäten Cyanit (meist breitstängelig und blau gefärbt) und Rhätizit (schmalstängelig und nicht blau gefärbt); in Glimmerschiefer und Quarz: Monte Campione bei Faedo Tirol, Carlsbad, Penig und viele a. O.; bei Horrsjöberg in Wermland bildet der Cyanit selbständige Lager von mehren Klaftern Mächtigkeit.

Gebrauch. Die schön blau gefärbten Cyanite werden bisweilen als Ring- oder Nadelsteine benutzt.

301. Chiastolith, *Karsten* (Hohlspath).

Rhombisch; $\infty P 91^{\circ} 4'$, nach *Des-Cloizeaux*; die Krystalle lang säulenförmig und gewöhnlich in schwarzem Thonschiefer eingewachsen, dessen kohlige Substanz längs der Axe eine centrale Ausfüllung, oft auch vier an den Kanten herablaufende marginale (und mit der centralen in Verbindung stehende) Ausfüllungen bildet, welche Eigenthümlichkeit den Querschnitt der Krystalle, wie beistehende Figur erscheinen lässt, die Namen des Minerals veranlasst hat, und durch die Annahme einer zwillingsartigen Verwachsung nicht erklärt werden kann. — Spaltb. prismatisch nach ∞P , ziemlich vollkommen, auch brachydiagonal, unvollkommen; Bruch uneben und splittiger; H. = 5...5,5; G. = 2,9...3,4; graulich- und gelblichweiss, bis gelblichgrau, schmutzig gelb und licht gelblichbraun, auch roth



bes pfirsichblüthroth; schwacher Glasglanz bis matt; in Kanten durchscheinend. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Bunsen*: Al^8Si^9 , mit 39,6 Silicia und 60,4 Alumina, wogegen *Renou* und *Jeremejew* die Zusammensetzung des Disthenes fanden; v. d. L. unschmelzbar, in Borax und Phosphorsalz schwer auflöslich; mit Kobaltsolution geglüht wird er blau; in Säuren unauflöslich. — Gefrees im Fichtelgebirge, Leckwitz bei Strehla in Sachsen, Bretagne, Pyrenäen, Bona in Algerien, überhaupt nicht selten in den metamorphischen Thonschiefern; Mankowa im Districte von Nertschinsk.

Anm. Viele Mineralogen halten den Chiasolith für eine blose Varietät des Andalusites; jedenfalls ist er aber doch eine so eigenthümliche Varietät, dass er gesondert aufgeführt zu werden verdient.

2. Andalusit, Lamétherie.

Rhombisch; $\infty P (M)$ $90^\circ 50'$, $\dot{P}\infty (o)$ $109^\circ 4'$, $\ddot{P}\infty$ $109^\circ 51'$ nach *Haidinger*; gewöhnl. Comb. $\infty P.O P$, wie *M* und *P* in nachstehender Figur, und dieselbe mit $\dot{P}\infty$ oder $\ddot{P}\infty$; andere Formen selten, doch hat *Kenngott* an einem Krystalle von Lisens eine 10zählige Comb. beobachtet; die Krystalle z. Th. gross, säulenförmig, auf- und eingewachsen, auch radial-stängelige und körnige Aggregate. — Spaltb. prismatisch nach ∞P , nicht sehr deutlich; Spuren nach $\infty \dot{P}\infty$, $\infty \ddot{P}\infty$ und $\dot{P}\infty$; Bruch uneben und splitterig; H. = 7...7,5; G. = 3,10...3,17, die schönen durchsichtigen Varr. aus Brasilien 3,16 nach *Damour*; (im metasomatischen Zustande weicher und leichter); farblos, aber



stets gefärbt; röthlichgrau bis fleischroth, pfirsichblüthroth, viohlblau und röthlichbraun, aschgrau, grünlichgrau bis grün; Glasglanz, selten stark; meist durchscheinend bis kantendurchscheinend, selten durchsichtig und dann mit deutlichem Trichroismus; die optischen Axen liegen im brachydiagonalen Hauptschnitte, und ihre negative Bisectrix fällt in die Hauptaxe. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Bunsen* und *Erdmann* entweder genau so wie Chiasolith, also Al^8Si^9 , oder auch Al^5Si^6 , was 58 Alumina und 42 Silicia gäbe; man nimmt aber wohl mit Recht die Formel des Disthenes an, welcher die Analysen der ausgezeichneten Var. aus Brasilien durch *Damour*, sowie der Katharinenberger Var. durch *Schmid*, der Var. von Connemara durch *Rowney*, und der Var. von Kalwola in Finnland durch *Arppe* vollkommen entsprechen, und auch jene der Varietäten von Fahlun, Herzogau und Munzig am besten anschliessen; v. d. L. ist er unschmelzbar; mit Kobaltsolution geglüht wird er blau; Säuren sind ohne Wirkung. Die Zersetzung, welcher der Andalusit so häufig unterworfen ist, hat eine Verminderung des Thonerde-Gehaltes zur Folge, worin der Ueberschuss an Kieselsäure begründet sein dürfte, welchen manche Analysen ergeben haben. — Bräunsdorf, Munzig und Penig in Sachsen, Katharinenberg bei Wunsiedel, Zweisel, Herzogau u. a. O. des bayerischen Waldes, Lisens in Tirol, Andalusien; der reichsichtige aus Brasilien und aus Mariposa in Californien.

Anm. Wenn die chemische Zusammensetzung der drei Species Sillimanit, Disthen und Andalusit wirklich durch die Formel Al^8Si^9 dargestellt wird, so würde ihre Substanz ein entschiedenes Beispiel von Trimorphismus liefern.

Topas, Werner.

Rhombisch; $P (o)$ Polkanten $101^\circ 40'$ und $141^\circ 0'$, Mittelkante $91^\circ 40'*$, ∞P $\#$ $124^\circ 17'$, $2\dot{P}\infty (n)$ $92^\circ 42'$, $\infty \dot{P}2 (l)$ $93^\circ 41'$, $4\ddot{P}\infty (y)$ $55^\circ 20'$ nach *v. Koks-*

* Wir wählen diese Pyramide zur Grundform, weil sie an den meisten Krystallen wirkungsbildet ist; Andere nehmen die Pyramide $2P$ als Grundform, so auch *v. Kokscharow*, dessen vortrefflichen Materialien zur Mineralogie Russlands auf Taf. 29 bis 38 f. eine vollständige Darstellung der schönen und mannichfaltigen russischen Krystalle gegeben wurde. Neulich *P. Grotk* eine sehr lehrreiche Abhandlung über die Krystalle von Altenberg und Schlagwade darin genaue Messungen der Winkel sowohl der Formen als auch der optischen Axen, paragenetische Angaben, dass die Winkel in verschiedenen Varietäten des Topases gewissen

scharow, und viele andere Formen, unter denen jedoch $P(o)$ in der Regel und sp häufig vorhanden ist; die nachstehenden Figuren stellen einige der gewöhnlichen Combinationen dar.

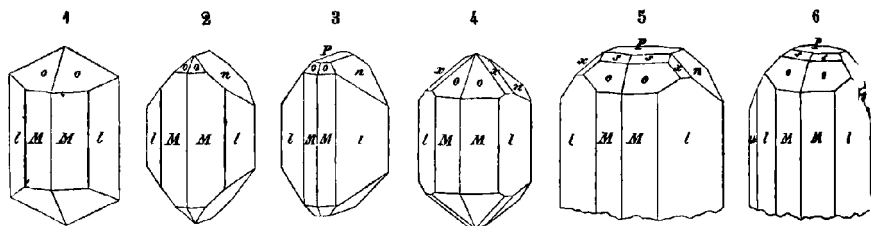


Fig. 1. $\infty P. \infty \dot{P}2.P$; die gemeinste Form der brasilianischen Krystalle.

Fig. 2. $\infty P. \infty \dot{P}2.2\dot{P}\infty.P$; eine häufig vorkommende Combination.

Fig. 3. Comb. wie Fig. 2, mit der Basis OP .

Fig. 4. Comb. wie Fig. 1, mit $2\dot{P}\infty$ und $\frac{1}{3}\dot{P}2$, Brasilien, Schneckenstein, Ural.

Fig. 5. $\infty P. \infty \dot{P}2.0P.2\dot{P}\infty.P.\frac{2}{3}P.\frac{1}{4}\dot{P}2$; vom Schneckensteine in Sachsen.

Fig. 6. Comb. wie Fig. 5 ohne x , dafür mit $\infty \dot{P}3$ und $4\dot{P}\infty$ (u und y), ebend. bei

Der Habitus der Krystalle ist immer säulenförmig, indem gewöhnlich die Prismen ∞OP und $\infty \dot{P}2$ vorwalten, deren Combination an den Enden durch mancherlei Flächen begrenzt wird, unter denen sich besonders OP , oder P , oder auch $2\dot{P}\infty$ auszeichnen bisweilen scheinbar hemimorphisch; ein wirklicher Hemimorphismus findet je nach *Hankel* und *Groth* nicht Statt, wohl aber ist das eine Ende der Krystalle bisweilen nur rudimentär, mit sehr kleinen und unvollkommenen Flächen ausgebildet, oder in sehr viele kleine Krystallspitzen dismembirt, daher drusig; die Prismen fein vertical gestreift; einzeln aufgewachsen oder zu Drusen verbunden; auch derb in grossen undoutlich ausgebildeten Individuen (*Pyrophyllit*), eingesprengt, und in Ger- und stumpfeckigen Stücken. — Spalth. basisch sehr vollk.; Spuren nach mehreren Richtungen; Bruch muschelrig bis uneben; $H. = 8$; $G. = 3,514 \dots 3,567$; farblos und bisweilen wasserhell, aber meist gefärbt, gelblichweiss bis wein- und honiggelb, rothlichweiss bis hyacinthroth und fast violblau, grünlichweiss bis berg-, seladon- und spargelgrün; dem Tageslichte lange ausgesetzt bleichen die Farben aus; Glasgl. u. durchsichtig bis kantendurchscheinend. Die optischen Axen liegen im brachydiagonalen Hauptschnitte, und bilden in verschiedenen Varr. sehr verschiedene Winkel, ihre Bisectrix fällt in die Hauptaxe. Ueber die merkwürdigen thermo-elektrischen Eigenschaften des Topases gab *Hankel* eine treffliche und sehr eingehende Abhandlung den Abhandl. der math.-phys. Classe der K. Sächs. Ges. der Wissensch. B. 9, 18^{ter} S. 359 ff. — Chem. Zus. nach den älteren Analysen *Forchhammer's* und den neueren Analysen von *Rammelsberg*: $5\dot{A}iSi + (AlF^3 + SiF^2)$, od. $5(Al^2O_3.SiO_2) + Al^2F_6.SiF_4$; d. eser Formel gemäss würden 100 Theile Topas 33,16 Silicia, 56,70 Alumina und 17 Fluor (Summe 107,36) liefern, was den erwähnten Analysen äusserst genau entspricht. Sonach liefert der Topas ein interessantes Beispiel der Verbindung eines Sauerstoff-salzes mit einem ganz analog gebildeten Fluorsalze. *Stüdteler* nimmt über 20 Proc. Fluor an, was nur 4 Atome des Silicates gegen 1 Atom des Fluorsalzes ergeben würde, das allgemeine Resultat zu alteriren, dass der Topas wesentlich $\dot{A}iSi$ ist, worin ein bedeutender Theil des Sauerstoffes durch Fluor ersetzt wird. Im Glasrohre mit Phosphorsalz stark erhitzt giebt er die Reaction auf Fluor; v. d. L. ist er unschmelzbar löst sich aber in Phosphorsalz auf mit Hinterlassung eines Kiesel skelets; mit Soda geschmolzen giebt er kein klares Glas; mit Kobaltsolution geblüht wird er blau

Schwankungen unterliegen, wird in dieser Abhandlung bewiesen; den Winkel von ∞OP *Groth* an Krystallen von Altenberg $124^{\circ} 45'$, von Schlaggenwalde $124^{\circ} 9'$, die Polkante von $2\dot{P}\infty$ dort $92^{\circ} 44'$, hier $92^{\circ} 57'$. Zeitschr. der deutschen geol. Ges. B. 22, S. 381 f.

säure greift ihn nicht an; mit Schwefelsäure anhaltend digerirt giebt er etwas Flusssäure. — Am Schneckenstein bei Gottesberg, zu Ehrenfriedersdorf, Altenberg und Penig in Sachsen, Schlaggenwalde in Böhmen, Cairngorm in Schottland und in den Mornebergen in Irland, Cornwall, Finbo in Schweden, Miask und Alabaschka bei Mursinka am Ural, Aduntschilon und am Flusse Urulga in Transbaikalien (hier in bis fussgrossen Krystallen), Villarica in Brasilien, Mughla in Kleinasien (sehr schöne, den brasilianischen ähnliche Krystalle).

Gebrauch. Der Topas wird in seinen schön gefärbten und durchsichtigen Varietäten als Edelstein benutzt.

Anm. Der Pykmit, welchen *Werner* als eine besondere Species betrachtete, ist nur eine Varietät des Topases. Er findet sich derb, in parallelstängeligen Aggregaten, deren Individuen oft eine schiefe transversale Absonderung zeigen, nach *G. Rose* aber bisweilen die Krystallformen des Topases erkennen lassen; $G. = 3,49 \dots 3,5$; strohgelb bis gelblich- und röthlichweiss, Glasglanz, kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach der neuesten Analyse von *Rammelsberg* wesentlich übereinstimmend mit jener des Topases, während *Forchhammer* weniger Thonerde gefunden hatte; verhält sich auch ausserdem wie Topas. — Altenberg in Sachsen, und Magnotherg von Durango in Mexico.

b. Kalk-Borsäure-Silicat.

† Danburit, *Shepard*.

Triklinisch, in dicktafelförmigen rhombischen Individuen, welche nach zwei, unter 110° geneigten Flächen deutlich, nach einer dritten, gegen die beiden ersteren unter 126° und 93° geneigten Fläche undeutlich spaltbar sind, hat $H. = 7$, $G. = 2,95 \dots 2,96$, ist blassgelb, glasglänzend, durchscheinend, sehr spröde, und, gemäss den Analysen von *Smith* und *Brush*, nach der Formel $\text{CaSi} + \text{BSi}$ zusammengesetzt, welche 28 Borsäure, 49,5 Kieselsäure und 22,5 Kalkerde erfordern würde. V. d. L. leuchtend und schmilzt leicht, während die Flamme grün gefärbt wird. — Wächst sich mit Orthoklas und Oligoklas in Dolomit eingewachsen bei Danbury in Connecticut.

Anm. *Breithaupt* und *Tschermak* stellen den Danburit in die Familie des Feldspathes.

i. Kalk-Glycia-Silicat.

Leukophan, *Esmark*, und Melinophan.

Rhombisch nach *Des-Clouzeaux* und *Greg*, welcher Letztere einen rechteckigen dicktafelförmigen Krystall der Comb. $0P \cdot \infty P \infty \cdot \infty P \infty$ mit Abstumpfungen der Ranten und anderen Modificationen beschrieb; $\infty P 91^\circ$ ungefähr; auch fand *Des-Clouzeaux*, dass das Mineral im polarisirten Lichte zwei Ringsysteme ähnlich wie der Topas zeigt; selten krystallisiert, meist derb in stängeligen oder schaligen Aggregaten. — Spaltbarkeit b. basisch, vollkommen, sowie nach anderen Richtungen, von welchen die eine gegen die Basis $126\frac{1}{2}^\circ$ geneigt ist, unvollk.; sehr schwer zersprengbar; $H. = 3,5 \dots 4$; $\rho = 2,964 \dots 2,974$; blass grünlichgrau bis licht weingelb; Glasglanz auf den Spaltflächen; in dünnen Splittern durchscheinend und farblos. Die optischen Axen liegen in dem makrodiagonalen Hauptschnitte, die Bisectrix fällt in die Hauptaxe; nach diesen Richtungen reflectirt er einen weissen Lichtschein, daher der Name; phosphorescirt bläulich wenn er geschlagen oder erhitzt wird. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Erdmann* und *Rammelsberg*, wenn das Fluor als Fluornatrium vorausgesetzt wird, ungefähr: $2\text{CaSi} + \text{Gl}^2\text{Si} + \frac{2}{3}\text{NaF}$, oder $2(\text{CaO.SiO}_2) + 2\text{GlO.SiO}_2 + \frac{2}{3}\text{NaF}$, mit 45,1 Silicia, 28,1 Calcia, 42,7 Glycia und 14,1 Fluornatrium, wobei in dem Silicate anize Procente der Basen durch Natron ersetzt werden; indess ergaben die

Analysen 47 bis 48 Proc. Kieselsäure. V. d. L. schmilzt er zu einer klaren, schwach violblauen Perle; mit Borax giebt er ein durch Mangan gefärbtes Glas, Phosphorsäure löst ihn auf mit Hinterlassung eines Kieselskelets; im Glasrohr mit Phosphorsäure erhitzt giebt er die Reaction auf Fluor. — Auf Lamöe im Langesundsford in Norwegen; seltenes Mineral.

Anm. Das von *Scheerer* wegen seiner honiggelben Farbe (Melinophan richtiger Melitophan) genannte Mineral von Brevig, Frederiksvärn und anderen Orten in Norwegen, welches derb und eingesprengt, in schaligen Aggregaten vorkommt, nach einer Richtung vollk. spaltet, $H. = 5$, $G. = 3,018$ besitzt, und honiggelb, citrongelb bis schwefelgelb gefärbt ist, hat nach *Rammelsberg's* Analyse eine dem Leukophan sehr ähnliche Substanz, und könnte daher nur als eine Varietät des Leukophanes betrachtet sein, wie *Scheerer* selbst vermuthete, wenn nicht seine optischen Eigenschaften dagegen sprächen, indem *Des-Cloizeaux* den Melinophan für optisch-einaxig erkannte; auch phosphorescirt er nicht.

k. Glycia-Silicate und Aluminat.

306. Beryll (und Smaragd).

Hexagonal; $P(P) 59^{\circ} 53'$ nach *Kupffer* und *v. Kokscharow*; die gewöhnlichsten Formen sind $\infty P(M)$, $0P(m)$, $\infty P2(n)$, P und $2P2(s)$, und die gemeinsten Combinationen sind ausser $\infty P.0P$ die in nachstehenden Figuren abgebildeten Formen

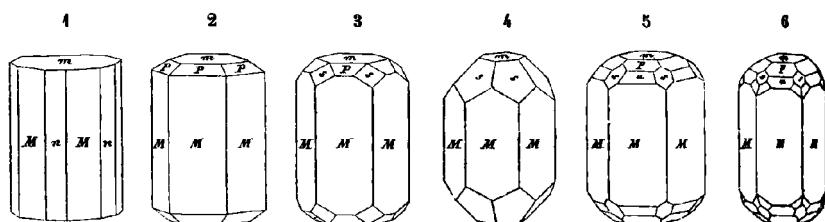


Fig. 1. $\infty P.0P$; sehr häufig; beide Prismen meist oscillatorisch combinirt wodurch eine starke verticale Streifung und nicht selten eine fast cylindrische Form der Säulen bedingt wird.

Fig. 2. $\infty P.0P.P$; nicht selten am Berylle wie am Smaragde.

Fig. 3. Die Comb. wie Fig. 2 mit $2P2$.

Fig. 4. $\infty P.2P2.0P$; ein zweiter Haupttypus.

Fig. 5. Die Comb. wie Fig. 3 mit $2P(u)$.

Fig. 6. Die Comb. Fig. 5, noch mit der dihex. Pyramide $3P\frac{1}{2}$.

Die Prismen des Berylls sind meist vertical gestreift, die Krystalle säulenförmig einzeln eingewachsen, oder aufgewachsen und zu Drusen verbunden, sowie in stengeligen Aggregaten. — Spaltb. basisch, ziemlich vollkommen, prismatisch nach ∞ unvollkommen; Bruch muschelig bis uneben; $H. = 7,5 \dots 8$; $G. = 2,677 \dots 2,725$ Beryll, $2,710 \dots 2,759$ für Smaragd, nach *v. Kokscharow* und *Kämmerer*; farblos bis weilen wasserhell, doch meist gefärbt und zwar grünlichweiss, seladongrün, berngrün, ölgrün, smaragdgrün und apfelgrün; auch strohgelb, wachsgelb, und smaltblau bis fast himmelblau, sehr selten lichtrosenroth; Glasglanz; durchsichtig bis Kanten durchscheinend. Doppelbrechung negativ, das Kreuz oft in zwei Hyperbeln getrennt. — Chem. Zus. nach mehren Analysen: $3\text{GlSi} + \text{AlSi}^3$, oder $3\text{GlSiO}^2 + \text{Al}_2\text{O}^3.3\text{SiO}^2$, mit 67,5 Silicia, 18,7 Aluminia und 13,8 Glycia, nebst etwas Eisen Fe oder Chromoxyd als Pigment; nach *Lévy* hält der Smaragd von Muza auch gegen 2 Procent Wasser und Spuren einer Kohlenwasserstoff-Verbindung, von welcher die schöne grüne Farbe ableitet, wogegen *Wöhler* zeigte, dass die Farbe nur durch

Chromoxyd bedingt wird, wie schon *Vauquelin* gefunden. Sehr merkwürdig sind die neuesten Untersuchungen des schönen Berylls der Insel Elba von *Bechi*, welcher in 100 Krystallen nur 3,3 Procent, in anderen gar keine Glycinerde, sondern nur Thonerde nach der Formel $Al_2Si_2O_7$ auffand; wenn sich diess bestätigt, so würde die ältere Ansicht über die Zusammensetzung der Glycinerde, dass sie nämlich ein Sesquioxyd sei, gerechtfertigt werden, für welche auch die Thatsache zu sprechen scheint, das *Ebelmen* diese Erde in rhomboëdrischen Krystallen von der Form des Korundes dargestellt hat. V. d. L. schmilzt er nur schwierig in Kanten zu trübem blasigem Gase; von Phosphorsalz wird er langsam aufgelöst ohne Hinterlassung eines Kieselsteinskelets; von Säuren wird er nicht angegriffen.

Man unterscheidet Smaragd (smaragd-, gras- bis apfelgrüne Krystalle mit glatten Seitenflächen), Habachthal in Salzburg in Glimmerschiefer, Mujo in Columbien, wo er in schwarzem Kalkstein mit Kalkspath und Parisit, Koseir in Aegypten, am Flusse *Tkwoia*, 85 Werst östlich von Katharinenburg im Ural, hier bis 40 Centim. lange und 25 Centim. dicke Krystalle in Glimmerschiefer, Morne Mountains in Irland; und Beryll, welcher die übrigen Varr. begreift, und weiter als edler und gemeiner Beryll unterschieden wird (der letztere in z. Th. fusslangen und noch grösseren, aber schlecht erfärbten und fast undurchsichtigen Krystallen); Mursinka (bis 3 Decimeter lange, sehr formenreiche Krystalle) und Schaitanka bei Katharinenburg, sowie Miask im Ural, *Ula* (Krystalle bis zu 1 Meter Länge), Gebirge Aduntschilon und Thal der Uralga im Sibirischen Kreise, Finbo, Bodenmais, Tirschenreuth, Limoges, Insel Elba, Grafton zwischen dem Connecticut und Marimac, hier in 4 bis 6 Fuss langen, über fussdicken, 10 bis 3000 Pfd. schweren Krystallen.

Gebrauch. Der Smaragd ist ein sehr geschätzter und auch der edle Beryll ein recht beliebter Edelstein; die blauen und blaulichgrünen Varietäten des letzteren werden gewöhnlich Aquamarin genannt. Auch wird der Beryll zur Darstellung der Glycinerde benutzt.

W Chrysoberyll, Werner, Cymphan.

Rhombisch; P (o) Polkanten $86^{\circ} 16'$ und $139^{\circ} 53'$, Mittelkante $107^{\circ} 29'$, $\check{P}\infty (i)$ $19^{\circ} 46'$, $\infty\check{P}2 (s)$ $93^{\circ} 33'$ nach *Haidinger*. Die gewöhnlichen Combinationen sind in den folgenden Figuren abgebildet.

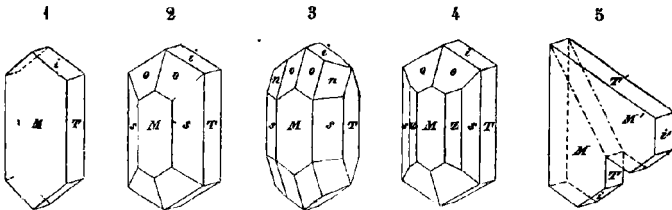


Fig. 1. $\infty\check{P}\infty.\infty\check{P}\infty.\check{P}\infty$; das Makropinakoid ist vertical gestreift, was auch für alle folgende Figuren gilt.

Fig. 2. $\infty\check{P}2.\infty\check{P}\infty.\infty\check{P}\infty.P.\check{P}\infty$.

Fig. 3. Die Comb. Fig. 2 mit der Brachypyramide $2\check{P}2 (n)$.

Fig. 4. Die Comb. Fig. 2 mit dem Brachyprisma $\infty\check{P}2 (z)$.

Fig. 5. Zwillingskrystall der Comb. Fig. 1, nach einer Fläche von $3\check{P}\infty$; die Hauptachsen beider Individuen, sowie die Streifungen der Flächen *M* und *M'* bilden einen Winkel von $59^{\circ} 46'$.

Einige der wichtigsten Winkel sind:

$o : o$ vorn	= $139^{\circ} 53'$	$n : s$	= $149^{\circ} 26'$
$o : o$ über <i>i</i>	= $86 16$	$i : i$	= $119 46$
$o : M$	= $136 52$	$M : s$	= $136 46$
$o : s$	= $140 3$	$T : s$	= $133 14$
$n : n$ über <i>o</i>	= $107 44$	$s : s$	= $93 34$

Die unter dem Namen Alexandrit eingeführten und in Fig. 7, 8 und 9 abgebildeten Drillingskrystalle erlangen oft eine bedeutende Grösse, ihre Individuen zeigen meist die Combination:

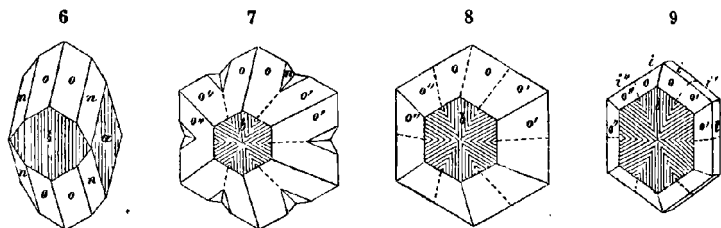


Fig. 6. $\infty\dot{P}\infty.\infty\dot{P}\infty.P.2\dot{P}2$, oft noch mit $\dot{P}\infty$.

Diese Drillingskrystalle sind zufolge *v. Kokscharow* nach dem Gesetze geb, dass eine Fläche von $\dot{P}\infty$ die Zwillingsebene liefert, weshalb denn einerseits i und andererseits i' und i'' (Fig. 9) in eine Ebene fallen, während i' mit der unten anliegenden Fläche einen einspringenden Winkel von $179^\circ 20'$ bildet. Die drei Individuen o' und o'' durchkreuzen sich vollständig und so regelmässig, dass ihre Flächen δ eine Ebene fallen, welche jedoch durch die Streifensysteme dieser Flächen in sechs Felder getheilt wird. Je nachdem die Krystalle so oder anders gestaltet sind, erscheinen daher diese Drillinge entweder wie Fig. 7, oder wie Fig. 8, oder auch wie Fig. 9 in allen Fällen aber haben sie täuschend das Ansehen von hexagonalen Formen, wie diess besonders für die beiden letzten Figuren ersichtlich und darin begründet ist, dass der Winkel des Brachydomas $\dot{P}\infty$ sehr wenig von 120° abweicht. Dieselben Drillinge lassen sich wohl auch nach demselben Gesetze erklären, wie die Zwillingkrystalle in Fig. 5, indem ein drittes Individuum zu den beiden ersteren tritt, und alle drei sich vollkommen durchkreuzen. Ausserdem kommen noch regelmässige Verwachsungen von drei Zwillingen wie Fig. 5 vor, welche sich gleichfalls vollkommen durchkreuzen, oder auch so deuten lassen, dass sechs dergleichen Zwillinge eine gemeinschaftliche Gruppungsaxe durch Juxtaposition in den Flächen von $\infty\dot{P}\infty$ mit einander verwachsen sind, wie *Hessenberg* und *Frischmann* gezeigt haben, welcher Letztere auch die Alexandritkrystalle auf diese Weise erklärt. Die Lage der Streifensysteme auf den Flächen $\infty\dot{P}\infty$ ist jedenfalls entscheidend. — Der Habitus der Krystalle ist kurz und breit säulenförmig oder dick tafelförmig mit verticaler Streifung einmal des Makropinakoides; Zwillingkrystalle sehr häufig nach den erwähnten Gesetzen, oft wiederholt; die Krystalle eingewachsen und lose, auch abgerundete Fragmente und Körner. — Spaltb. brachydiagonal unvollk., makrodiagonal noch undeutlicher, Bruch muschelig; H. = 8,5; G. = 3,65...3,8; grünlichweiss, spärlich olivengrün und grünlichgrau, auch grasgrün bis smaragdgrün; Glasglanz, zuweilen fettartig; durchsichtig bis durchscheinend, z. Th. mit schönem Trichroismus und mit bläulichem Lichtschein oder Asterismus. Die optischen Axen liegen im brachydiagonalen Hauptschnitte, und bilden mit der Hauptaxe, als Bisectrix, einen Winkel von 44° . — Chem. Zus. nach den Analysen von *Audejew*, *Damour* und *Wink* Cr_2O_3 oder Cr_2O_3 , mit 20 Glycia und 80 Alumina, meist ein kleiner Antheil der letzteren durch Eisenoxyd ersetzt. V. d. L. ist er unveränderlich; von Borax und Phosphorsalz wird er langsam und schwer zu klarem Glase aufgelöst; mit Kobaltsolution wird er blau; Säuren sind ohne Wirkung; Aetzkali und saures schwefelsaures Kalium setzen ihn. — Marschendorf in Mähren, Ulrikasborg bei Helsingfors, Haddam in Connecticut, Smaragdgrube am Flusse Tokowaia im Ural, östlich von Katharinenburg hier der Alexandrit; Brasilien, Ceylon.

Gebrauch. Die schönfarbigen und durchsichtigen, oder auch die mit einem Lichtschnee versehenen Varietäten des Chrysoberylls liefern einen ziemlich geschätzten Edelstein.

38. Euklas, Haüy.



Monoklinisch; $C = 79^{\circ} 44'$, $\infty P 144^{\circ} 45'$, $P 151^{\circ} 46'$, $-P 156^{\circ} 42'$, $\infty P 2 (s) 115^{\circ} 0'$, $3P 3 (f) 105^{\circ} 49'$, $P\infty 49^{\circ} 8'$ nach *Schabus*; den, durch viele Orthoprismen und Hemipyramiden z. Th. recht complicirten Combinationen liegt wesentlich die in beistehender Figur abgebildete Comb. $\infty P 2.3P 3.\infty P\infty$ zu Grunde; indessen haben die uralischen Krystalle einen anderen Habitus als die brasilianischen*). — Spaltb. klinodiagonal höchst vollk., hemidomat. nach $P\infty$, weniger vollk., orthodiagonal in Spuren; sehr leicht zersprengbar; $H. = 7,5$; $G. = 3,089 \dots 3,103$; licht berggrün, in gelb, blau und weiss verlaufend; Glasglanz; durchsichtig bis halbdurchsichtig. Die optischen Axen liegen im klinodiagonalen Hauptschnitte, ihre spitze positive Bisectrix ist dem Hemi-doma $P\infty$ fast parallel, und also gegen die Hauptaxe 49° geneigt. — Chem. Zus. nach den älteren Analysen von *Berzelius* und *Mallet* ungefähr: $2\text{Gl}\text{Si} + \text{Gl}\text{Al}$, welche Formel 40,1 Silicia, 34,3 Alumina und 25,6 Glycia erfordern würde; die neueren Analysen von *Damour* haben jedoch gelehrt, dass der Euklas 6 Procent Wasser enthält, welches nur in der Glühhitze auszutreiben und daher wohl als basisches Wasser zu betrachten ist, und dass die Zusammensetzung überhaupt sehr nahe durch die Formel $2\text{Gl}\text{Si} + \text{H}\text{Al}$ oder $2(\text{GlO.SiO}^2) + \text{H}^2\text{O.Al}^2\text{O}^3$ dargestellt wird, welche 41,3 Silicia 35,1 Alumina, 17,4 Glycia und 6,1 Wasser erfordert. Etwas Eisenoxyd soll nicht selten interponirt oder eingewachsen sein. V. d. L. stark erhitzt schwillt er an und zerfällt in dünnen Splintern zu weissem Email; mit Kobaltsolution geglüht wird er von Borax und Phosphorsalz wird er unter Brausen schwer aufgelöst, von Säuren aber nicht angegriffen. — Aeusserst seltenes Mineral, das in losen Krystallen und Krystallfragmenten angeblich aus Peru kommt, besonders aber zu Boa Vista in Brasilien in Drusenhöhlen eines Chloritschiefers mit Bergkrystall, Topas und Steinmark gefunden worden ist; nach *v. Kokscharow* kommen auch schöne Krystalle in den Goldseifen des südlichen Ural unweit des Flusses Sanarka vor.

Phenakit, Nordenskiöld.



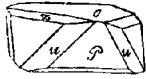
Rhomboëdrisch, jedoch nicht hemiëdrisch, sondern tetartoëdrisch, wie solches bereits *Beyrich* erkannte und *v. Kokscharow* bestätigte; $R(P) 116^{\circ} 36'$ nach *v. Kokscharow*; gewöhnliche Comb. theils $R.\infty P 2$, theils $\infty P 2.3P 2.R$ (n, s und P in beistehender Figur), oft noch mit anderen untergeordneten Formen; häufig Zwillingkrystalle mit parallelen Axensystemen, als vollkommene Durchkreuzungszwillinge; die Krystalle rhomboëdrisch, oder kurz-säulenförmig und pyramidal. — Spaltb. rhomboëdrisch nach R und prismatisch nach $\infty P 2$, nicht sehr deutlich; Bruch muscheliger; $H. = 7,5 \dots 8$; $G. = 2,96 \dots 3$; farblos, wasserhell oder gelblichweiss bis weingelb; Glasglanz, durchsichtig und durchscheinend. Rechtwinkelig auf die Hauptaxe geschnittene Lamellen zeigen im polarisirten Lichte das Ringsystem und schwarze Kreuz, wie *Haidinger* gezeigt hat. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Hartwall* und *G. Bischof*: Gl^2Si oder 2GlO.SiO^2 , mit 54,9 Silicia und 45,1 Glycia; v. d. L. ist er unschmelzbar; in Phosphorsalz löst er sich sehr langsam bei Hinterlassung eines Kieselskeletts, mit Soda giebt er kein klares Glas, mit Kobaltsolution wird er schmutzig blaulichgrau; von Säuren wird er nicht angegriffen. — Framont in Lothringen in Brauneisenerz mit Quarz; Ural in braunem

* *Schabus* gab eine treffliche Monographie der Krystallformen des Euklases in Denkschr. Kaiser Ak. zu Wien, B. 6, 1854. Später hat *v. Kokscharow* die in Russland vorkommenden Krystalle genau beschrieben und abgebildet, in Materialien zur Mineralogie Russlands, B. 3, S. 97 ff. Der Euklas würde seines Wassergehaltes wegen eigentlich in die Ordnung der Mineralsäuren Geolithe, etwa nach dem Datolith einzureihen sein, mit welchem auch seine Krystallformen bei anderer Stellung isomorph sind, wie *Rammelsberg* gezeigt hat; da jedoch das Wasser als Basis auftritt, und da er nach seinen physischen Eigenschaften den übrigen Glycia-säuren sehr nahe verwandt ist, so haben wir ihn noch hier stehen gelassen.

Glimmerschiefer der Tokowaia, 85 Werst nordöstlich von Katharinenburg, oft in grossen Krystallen und Individuen, auch auf Granitgängen bei Miasik im Ilmengebirge, mit Topas und grünem Feldspath; im Magnetberge von Durango in Mexico.

1. Zirkoniahaltige Silicate.

310. Eudialyt, Stromeyer.



Rhomboëdrisch; $R\ 73^{\circ} 30'$, gewöhnliche Comb. $R.0R.\infty P.2.\frac{1}{2}R$ (P, o, z und $\frac{1}{2}R$ in beistehender Figur), die Krystalle ziemlich gross; auch derb körnigen Aggregaten. — Spaltb. basisch, deutlich, $\frac{1}{2}R$ (z weniger deutlich, auch prismatisch nach *Damour*; Bruch uneben; $H.=5.$; $G.=2,84\dots 2,95$; dunkel pfrsichblüthroth bis bräunlichroth; Glas- $o:z=148^{\circ} 38'$ glanz; schwach durchscheinend bis undurchsichtig; Doppelbrechung $o:P=112\ 18$ positiv. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Damour* und *Ram- oder 67 42 melsberg*: $6\text{R}\text{Si}^2+4\text{R}\text{Zr}^2$, mit ungefähr 50 Silicia, 16,9 Zirkonia, und $7\text{R}=13$ Natron nebst wenig Kali, 11 Calcia und 8 Eisenoxydul nebst Manganoxydul; dazu kommt noch etwa 1,2 Chlor; v. d. L. schmilzt er ziemlich leicht zu graugrünem Email; durch Phosphorsalz wird er aufgelöst, wobei die ausgeschiedene Kieselsäure so stark anschwillt, dass die Perle ihre Kugelform verliert; von Salzsäure wird er vollständig zersetzt unter Bildung von Kieselgallert, die Sol. reagirt stark auf Kalkerde. — Kangerdluarsuk in Grönland, Magnet Cove in Arkansas.

Anm. 1. *H. Fischer* erkannte in Dünnschliffen, mitten innerhalb der so prächtig polarisirenden Eudialyt-Substanz viele mikroskopische Mikrolithe von Arsonit, auch etwas Feldspath und Sodalith.

Anm. 2. Dass das von *Scheerer* mit dem Namen Eukolit belegte Mineral Brevig in Norwegen nur eine Varietät des Eudialytes sei, diess ist gleichzeitig *Möller* und *Damour* erkannt, und bald darauf von *Des-Cloizeaux* krystallographisch bestätigt worden. Die Krystallform, die prismatische Spaltbarkeit und die Härte stimmen überein; das Gewicht 3,007 und die braune Farbe des Eukolites begründen keinen Unterschied; die chem. Zus. desselben ist, wie *Damour* gezeigt hat, wesentlich jene des Eudialytes, nur dass unter R einige Procent Ceroxydul und Lankabegriffen sind. Der einzige auffallende Unterschied besteht nach *Des-Cloizeaux* darin, dass der Eudialyt positive, der Eukolit dagegen negative doppelte Strichbrechung besitzt.

311. Zirkon (und Hyacinth).

Tetragonal; $P(P)$ Mittelkante $84^{\circ} 20'$, Polkante $123^{\circ} 19'$ nach *Haidinger*, *Kupf v. Kokscharow* und *Dauber*, $\infty P(l)$, $\infty Poo(s)$, gewöhnlichste Comb. ∞PP noch mit $3P3$, auch $\infty Poo.P$, wie die nachstehenden Figuren, und die S. 34 stehenden Figuren 62 bis 65.

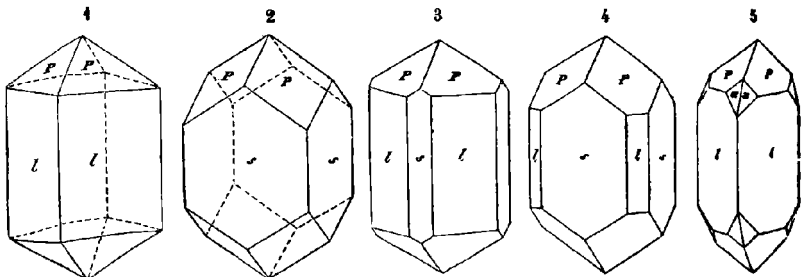


Fig. 1. $\infty P.P$; häufige Form des Zirkons, bisweilen P vorherrschend.
Fig. 2. $\infty Poo.P$; gewöhnliche Form des Hyacinthes.

Fig. 3. Comb. wie Fig. 4 mit dem Deuteroprisma.

Fig. 4. Comb. wie Fig. 2 mit dem Protoprisma.

Fig. 5. Comb. wie Fig. 4 mit der ditetragonalen Pyramide 3P3.

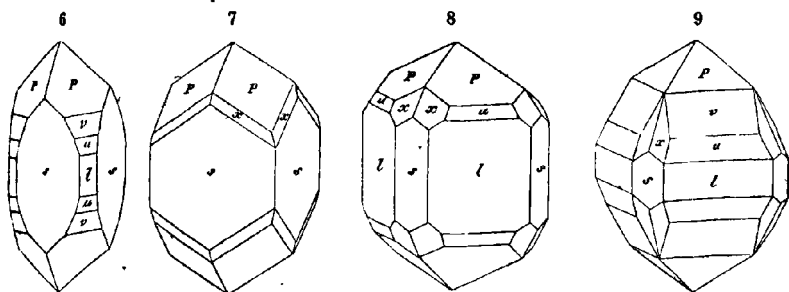


Fig. 6. $\infty P \infty . P . 2 P . 3 P . \infty P$; gewöhnliche Comb. von Miask.

Fig. 7. Die Comb. Fig. 2 mit der ditetragonalen Pyramide 3P3.

Fig. 8. Die Comb. Fig. 3 mit 3P und 3P3.

Fig. 9. $P . 2 P . 3 P . \infty P . 3 P 3 . \infty P \infty$; von Miask.

Die Krystalle meist säulenförmig oder pyramidal, einzeln ein- und aufgewachsen; in stumpfkantigen und abgerundeten Körnern; bei Ohlapian in Siebenbürgen kommen Krystalle vor, welche die achtseitige Pyramide 3P3 ganz vorherrschend zeigen — Spaltb. pyramidal nach P und prismatisch nach ∞P , unvollk., Bruch muschelbig bis uneben; H. = 7,5; G. = 4,4...4,7, nach *Damour* 4,04...4,67, nach *Svanberg* 4,072...4,684; farblos, selten weiss und wasserhell (Pflschthal in Tirol und Laacher See), meist gefärbt, in mancherlei weissen, grauen, gelben, grünen, besonders aber in rothen und braunen Farben; Glasglanz, sehr oft diamantartig, auch Fettglanz; pellucid in allen Graden; Doppelbrechung positiv, das Kreuz oft in zwei Hyperbeln getheilt. — Chem. Zus. nach vielen Analysen: $ZrSi$, oder $ZrO_2.SiO_2$, mit 66,3 Zirkonia und 33,7 Silicia, Eisenoxyd als Pigment; v. d. L. schmilzt er nicht, entfärbt sich aber; von Borax wird er nur schwer, von Phosphorsalz gar nicht aufgelöst, Säuren keine Wirkung, mit Ausnahme der Schwefelsäure, von welcher er nach anhaltender Digestion theilweise zersetzt wird. — Norwegen im Syenit, Miask am Ural im Miascit, New-Jersey im Granit; Ceylon, Ohlapian in Siebenbürgen, Bilin in Böhmen, Sebnitz Sachsen.

Gebrauch. Die schönfarbigen und durchsichtigen Varietäten des Zirkons und Hyacinthes werden als Edelstein benutzt; auch gebraucht man den Zirkon zu Zapfenlagern für feine Maschinen und für die Spindeln feiner Räder; endlich dient er zur Darstellung der Zirkonerde.

Anm. 1. Auerbachit nannte *Hermann* ein ganz zirkonähnliches Mineral von Marapol im Gouv. Jekatherinoslaw. Tetragonal, $P 85^\circ 24'$ nach *v. Kokscharow*; die Kieselsteine eingewachsenen Krystalle erscheinen als kleine Pyramiden mit Spuren von Zuschärfungen der Mittelkanten; H. = 6,5; G. = 4,06; bräunlichgrau, schwach fettglänzend. — Chem. Zus.: Zr^2Si^3 , mit nur 56 Procent Zirkonia; v. d. L. unschmelzbar.

Anm. 2. Anhangsweise ist hier noch zu erwähnen: *Breithaupt's* Ostranit von Berg, ein scheinbar rhombisch krystallisiertes, ausserdem aber ganz zirkonähnliches Mineral, von welchem *Kenngott* gezeigt hat, dass es wirklich eine, im Zustande der Zersetzung befindliche und durch abnorme Ausdehnung der Krystallflächen ausgezeichnete Varietät des Zirkons ist.

2. Malakon, Scheerer.

Tetragonal; $P 83^\circ 30'$, bekannte Comb. $\infty P \infty . P . \infty P$, wie Hyacinth; Krystalle klein und eingewachsen. — Spaltb. unbekannt, Bruch muschelbig; H. = 6; G. =

3,9...4,1; blaulichweiss, auf der Oberfläche meist bräunlich, röthlich, gelblich oder schwärzlich gefärbt; Glasglanz auf den Krystallflächen, Fettglanz im Bruche, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach *Scheerer* und *Damour* wesentlich die des Zirkons, jedoch mit 3 Proc. Wasser; sollte dieser Wassergehalt wesentlich sein, so würde die Formel $3\text{ZrSi} + \text{H}$ gelten; wird er gegläht, so entweicht das Wasser und das spec. Gewicht steigt auf 4,2; da jedoch *Nordenskiöld* in einer Var. aus Finnland über 9 Proc. Wasser und viel weniger Kieselsäure fand, so ist der Wassergehalt wohl nicht wesentlich, sondern erst später aufgenommen worden. Der Malakon ist also wohl nur ein verwitterter und theilweise zersetzter Zirkon. — Hitteröen in Norwegen, Chanleoube im Dép. de la Haute Vienne, Plauenscher Grund bei Dresden, Miask am Ural, Rosendal in Finnland.

Anm. 1. Das von *Berlin* unter dem Namen Tachyaphaltit beschriebene Mineral von Krageröe in Norwegen scheint dem Malakone einigermaassen verwandt zu se

Anm. 2. Wesentlich ist der Wassergehalt jedenfalls in dem Minerale, welches *Weybie* unter dem Namen Katapleit beschrieben hat. Krystallform hexagon $P 44^0 43'$ nach *Dauber*; Krystalle äusserst selten, $0P \cdot \infty P \cdot P$, tafelförmig, auch noch mit $2P$ und $\frac{1}{2}P$, gewöhnlich nur derb, in schaligen oder lamellaren Aggregaten Spaltb. prismatisch nach ∞P , deutlich, auch pyramidal nach P ; Bruch splittig $H. = 6$; $G. = 2,8$; hellgelb bis licht gelblichbraun, Strich gelb, schwach glasglänzend kantendurchscheinend bis undurchsichtig; Doppelbrechung positiv. — Chem. Zus. nach *Sjögren* ungefähr: $\text{ZrSi}^2 + \text{NaSi} + 2\text{H}$, mit fast 30 Proc. Zirkonia, 10 Proc. Natron und 9 Proc. Wasser; v. d. L. schmilzt er leicht zu weissem Email, in Salzsäure zersetzt er sich mit Gallertbildung. Im Syenit von Lamöe bei Brevig mit Zirkon, Mosandrit, Tritomit u. a. Mineralien.

VI. Classe. Amphoterolithe.

1. Ordnung. Wasserfreie Amphoterolithe.

343. Cordierit, *Havy* (Dichroit, Iolith).

Rhombisch; $\infty P (M) 119^0 10'$ (*Breithaupt*), P , Polkanten $100^0 35'$ und 135^0 Mittelk. $95^0 36'$, Mittelk. von $\frac{1}{2}P 57^0 46'$, von $P\infty 58^0 22'$; einige der gewöhnlichsten Combb. sind: $\infty P \cdot \infty P \cdot \infty P \cdot 0P$; dieselbe mit $P\infty (s)$ und $P (t)$, wie in beistehender Figur, häufig auch mit $\infty P\infty$ und ∞P_3 , u. a.



meist undeutlich ausgebildeten, aber bisweilen ziemlich grossen Krystalle sind kurz säulenförmig, erscheinen fast wie hexagonale und zwölffseitige Prismen, und zeigen oft eine schalige Zusammensetzung nach $0P$, bisweilen auch eine auffallende Abrundung ihrer Kanten und Ecke, sowie nach *Des-Cloizeaux* Zwillingsbildungen nach einer Fläche von ∞P ; derb und eingesprengt, auch in Geschieben — Spaltb. brachydiagonal, ziemlich deutlich, auch Spuren nach $P\infty$; Bruch muschelig bis uneben; $H. = 7 \dots 7,5$; $G. = 2,59 \dots 2,66$; farblos, aber meist gefärbt, blau bis weiss, blaulichgrau, violett, indig- bis schwärzlichblau, gelblichweiss, gelblich bis gelblichbraun; Glasglanz, im Bruche mehr Fettglanz; durchsichtig bis durchscheinend, ausgezeichnete Trichroismus. Die optischen Axen liegen im makrodiagonal Hauptschnitt, und ihre Bisectrix fällt in die Hauptaxe; ihr Neigungswinkel ist sehr schwankend. — Chem. Zus. nach den vorzüglichsten Analysen von *Stromeyer*, *Bourdorff*, *Thomson*, *Schütz*, *Jackson* und *Scheerer*: $2\text{Al}^2\text{Si}^3 + 2\text{MgSi}$, oder $2\text{Al}^2\text{O}_3 \cdot 3\text{SiO}_2 + 2(\text{MgO} \cdot \text{SiO}_2)$, welche Formel zunächst 54,2 Silicia, 35,4 Alumina und 13,7 Magnesia giebt; da jedoch von der Thonerde meist ein bedeutender Theil durch 4 bis 12 Proc. Eisenoxyd ersetzt, und auch etwas Eisenoxydul und Manganoxydul vorhanden ist, wird der Gehalt an Silicia und Alumina herabgezogen. Uebrigens enthalten fast Varietäten ein wenig (1 bis 2 Proc.) Wasser, als Folge einer beginnenden Ver-

setzung. V. d. L. schmilzt er schwierig in Kanten zu einem Glase; wird von Borax und Phosphorsalz langsam aufgelöst, und von Säuren nur wenig angegriffen; mit Kobaltsolution wird er blau oder blaulichgrau. — Bodenmais in Bayern (krystallisirt), Orrijärvi, Helsingfors u. a. O. in Finland, Arendal und Krageröe in Norwegen, Cabo de Gata in Spanien (sog. Iolith), Fahlun in Schweden (braun, als sog. harter Fahlunit; Ceylon (Geschiebe, sehr glatt, schön gefärbt und durchsichtig, als sog. Luchs- oder Wassersapphir), Mursinka im Ural; Sachsen, als Gemengtheil der metamorphischen Gneisse im Gebiete und an der Gränze der Granulitformation, eben so in nordischen Geschieben; Haddam in Connecticut, Richmond in New-Hampshire.

Gebrauch. Die blau gefärbten und durchsichtigen Varietäten des Cordierites, zu welchen besonders die Gerölle aus Ceylon gehören, werden als Ring- und Nadelstein benutzt.

Anm. Der Cordierit ist sehr häufig einer tief eingreifenden Zersetzung unterworfen gewesen, welche mit einer Aufnahme von Wasser verbunden war, und die secundäre Ausbildung mehrerer anderer Mineralien, wie namentlich der von Nr. 362 bis 368 aufgeführten Species veranlasst hat.

4. Chrysolith (und Olivin); Peridot.

Rhombisch; P(e) Polkanten $85^{\circ} 16'$ und $139^{\circ} 54'$, Mittelkante $108 30'$, $\infty P(n)$ $1 0^{\circ} 2'$, $P\infty(d)$ $76^{\circ} 54'$, $P\infty(h)$ $119^{\circ} 42'$, $2P\infty(k)$ $80^{\circ} 53'*$; die Comb. zeigen unter diesen Formen besonders noch $\infty P\infty(M)$, $\infty P\infty(T)$, auch P(e), $0P(P)$, u. a.; die nachstehenden Figuren stellen einige Combinationen dar.

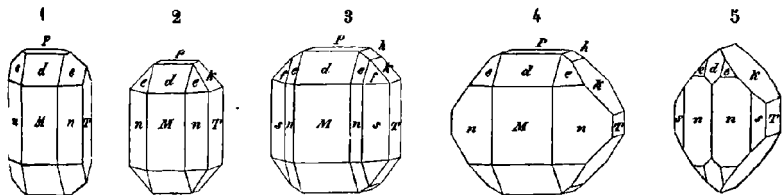


Fig. 1. $\infty P\infty.\infty P.\infty P\infty.P.P\infty.0P$.

Fig. 2. Die Comb. Fig. 1 mit dem Brachydoma $2P\infty$.

Fig. 3. Die Comb. Fig. 2 mit $\infty P\infty(s)$, $2P\infty(f)$ und $P\infty(h)$.

Fig. 4. Die Comb. Fig. 1 mit $2P\infty$ und $P\infty$.

Fig. 5. $\infty P.\infty P\infty.\infty P\infty.2P\infty.P.P\infty$; dieser durch den Mangel des Makropinakoides und das Vorwalten des Brachydomas $2P\infty$ ausgezeichnete Habitus findet sich besonders am Olivin, dessen Krystalle oft nur von ∞P , $\infty P\infty$ und $2P\infty$ gebildet werden.

Dennoch hat der Olivin aus dem Pallas-Meteoriten die reichhaltigsten Combinationen geliefert, von denen G. Rose bereits im J. 1825 eine elfzählige, v. Kokscharow aber ganz kürzlich mehre und zum Theil noch verwickeltere Combinationen von überhaupt 19 Formen beschrieben und abgebildet hat; derselbe gab auch eine genauere Beschreibung der schon früher von G. Rose erkannten, haarfeinen, geradlinigen und der Hauptaxe parallelen Canäle in dieser Olivin-Varietät.

Sehr selten finden sich Zwillinge nach einer Fläche von $P\infty$, dergleichen Gerhard Rath vom Vesuv beschrieben hat. Der Habitus der Krystalle ist meist säulenförmig durch gleichzeitiges Vorherrschen mehrer Prismen und des Makropinakoides, welches vorzüglich durch $2P\infty$ und $P\infty$ begränzt werden; eingewachsen oder lose,

* Diese Messungen gab Haidinger, fast genau dieselben Winkel fand auch v. Kokscharow; folgert aus einer Discussion der Winkel, für ∞P $130^{\circ} 11'$, für $P\infty$ $76^{\circ} 44'$ und für $2P\infty$ als die wahrscheinlichsten Werthe. Archiv für wissenschaft. Kunde von Russland; B. 19, 33
 G vom Rath hebt den Isomorphismus mit Chrysoberyll hervor, welcher ohne Aehnlichkeit der chemischen Zusammensetzung Statt findet. (Poggend. Ann. B. 435, S. 382.)

auch Fragmente und Körner; derb in körnigen Aggregaten und eingesprengt. — Spaltb. brachydiagonal ziemlich deutlich, makrodiagonal sehr unvollk., Bruch muschelig; H. = 6,5...7; G. = 3,2...3,5; olivengrün bis spargelgrün und pistazgrün, auch gelb und braun, selten roth, wie nach G. v. Rath am Laacher See und nach C. Fuc auf der Insel Bourbon, welche Farbe nach Fuchs durch Glühen bei Luftzutritt entstanden ist; Glasglanz, durchsichtig bis durchscheinend. Die optischen Axen liegen in der Ebene der Basis, und ihre spitze Bisectrix fällt in die Brachydiagonale. — Chem. Zus. nach vielen Analysen: $\bar{R}2\bar{S}i$, oder $2R0.SiO_2$, wobei \bar{R} grösstentheils Magnesia und zum kleineren Theile Eisenoxydul ist; wäre \bar{R} blos Mg, so gäbe diess 43,7 Silica auf 56,3 Magnesia, was aber bis jetzt nur approximativ in den beiden Forsterit und Boltonit genannten Varietäten nachgewiesen worden ist, welche blos 2 bis 3 Procent Eisenoxydul enthalten; der Gehalt an Fe scheint nur selten bis $\frac{3}{4}\bar{R}$ zu steigen, und giebt dann 38 Silicia, 32,6 Magnesia und 29,4 Eisenoxydul (Hyalosiderit); die meisten Olivine der Basalte enthalten nach Rammelsberg 1 Atom Eisenoxydul gegen 9 Atome Magnesia, der gelblichgrüne Chrysolith vom Vesuv dagegen nach Walmsted's Analyse 1 At. Fe gegen 5 At. Mg; manche Olivine halten mehre Procent Manganoxydul, au Kalkerde oder Thonerde, andere Spuren von Phosphorsäure; auch wies Damour in einem bräunlichrothen, derben Chrysolith von Pfuuders in Tirol 4 bis 5 Proc. Titansäure und 1,7 Proc. Wasser nach. V. d. L. ist er unschmelzbar, mit Ausnahme der genannten sehr eisenreichen Varietät; mit Phosphorsalz giebt er die Reactionen of Eisen und Silicia; von Schwefelsäure wird er leicht und vollständig zersetzt, nach Berzelius auch von Salzsäure; das Pulver des Olivins wirkt nach Kennigott stark alkalisch. — Chrysolith bildet die schön grün gefärbten und durchsichtigen losen Krystalle und Körner aus dem Oriente, besonders auch aus Ober-Aegypten, östlich v. Esne, und aus Brasilien; Olivin die minder schönfarbigen und meist nur durchscheinenden Varietäten, welche in eingewachsenen Krystallen (sehr gross zu Coupet, bei Largeac im Dép. der Haute Loire), und in körnigen Aggregaten in Basalten, Laven und Meteorsteinen, sowie im Talkschiefer des Ural und Nordcarolinas, auch als Gemengtheil des Lherzolithes, Dunites und anderer Gesteine vorkommen; Hyalosiderit ist die sehr eisenreiche braune Varietät vom Kaiserstuhl im Breisgau. Der von A. E. Mann im Eulysit von Tunaberg als wesentlicher Bestandtheil nachgewiesene Olivin hält nur 2,4 bis 3,4 Magnesia, dagegen 53 bis 56 Eisenoxydul und 8 bis 9 Manganoxydul.

Gebrauch. Die schönfarbigen und klaren orientalischen und brasilianischen Chrysolithe werden als Edelsteine benutzt.

Anm. 1. Der Olivin ist oft der Zersetzung sehr unterworfen, wobei er matt undurchsichtig, ockergelb oder röthlichbraun und sehr weich wird; diese Zersetzung besteht gewöhnlich in einer, mit Wasseraufnahme verbundenen Verminderung des Magnesiagehaltes und Aufnahme von kohlen-saurer Kalkerde. Gar häufig unterliegt er einer anderen Umbildung zu Serpentin, so dass ganze Serpentinlager ursprünglich aus Chrysolith oder Olivin bestanden.

Anm. 2. Der Forsterit Lévy's ist nur eine Var. des Chrysolithes, wie solches von Hensenberg kristallographisch bestätigt worden ist; die Krystalle zeigen gewöhnlich die Combination $P.0P.\infty P.\infty P.\infty P.$, sind klein und aufgewachsen. Spaltb. brachydiagonal; H. = 7; G. = 3,243; farblos, stark glänzend, durchsichtig. Nach der Untersuchung von Children und nach einer genauen Analyse von Rammelsberg besteht dieses Mineral wesentlich aus Kieselsäure und Magnesia mit nur 2,3 Proc. Eisenoxydul; es findet sich in den alten Auswürflingen des Vesuv am M. Somma, in Begleitung von Spinell und Augit.

Anm. 3. Der Boltonit von Bolton in Massachusetts ist gleichfalls nur eine Varietät des Chrysolithes. Derselbe findet sich in eingewachsenen Individuen, sowie auch in grobkörnigen Aggregaten im Kalksteine, hat H. = 6, G. = 3,20...3,33, ist grünlich und blaulichgrau, wird aber an der Luft gelb, und ist nach der Analyse von Smith fast reines Magnesia-Silicat mit nur 2,71 Procent Eisenoxydul, also wie der Forsterit

Anm. 4. Der Glinkit ist nach *G. Rose* und nach den Analysen von *Hermann* und *v. Beck* ein derber Olivin mit 17 Procent Eisenoxydul, welcher im Talkschiefer bei Kyschtinsk, nördlich von Miask, bis 3 Zoll mächtige Trümer bildet, gerade so wie bei Syssersk der Olivin faustgrosse Massen im Talkschiefer bildet.

15. Spinell (und Pleonast oder Ceylanit).

Tesseral; gewöhnliche Formen: O , ∞O und $3O3$, das Oktaëder meist vorherrschend und oft allein ausgebildet; Zwillingkrystalle nach einer Fläche von O , die Individuen meist stark verkürzt, wie bestehende zweite Figur; die Krystalle einzeln ein- oder aufgewachsen, selten zu Drusen verbunden, auch lose, meist klein, doch bisweilen zollgross und darüber; Fragmente und Körner. — Spaltb. oktaëdrisch, unvollk., Bruch muschelrig; $H = 8$; $G = 3,5 \dots 4,4$; farblos, aber fast immer gefärbt, besonders röthlichweiss, rosen-, carmin-, cochenille-, kermesin-, blut- und hyacinthroth bis braun, blaulichweiss, smalteblau, violettblau und dgelb bis blaulichschwarz, grasgrün bis schwärzlichgrün und grünlichschwarz; Gasglanz; pellucid in allen Graden. — Chem. Zus. wesentlich $MgAl_2O_3$, was 72 Alumina auf 28 Magnesia giebt; da jedoch gewöhnlich ein bedeutender Theil der Magnesia durch Eisenoxydul, auch bisweilen etwas Alumina durch Eisenoxyd vertreten wird, so ergiebt sich für die verschiedenen Varietäten eine ziemlich abweichende Zusammensetzung; die rothen Varr. enthalten z. Th. Chromoxyd als Pigment. V. d. L. unveränderlich und schmelzbar, nur der rothe zeigt einen Farbenwechsel, indem er grün, farblos und wieder roth wird; mit Borax und Phosphorsalz erfolgen die Reactionen auf Eisen, z. Th. auch auf Chrom; mit Kobaltsolution geblüht färbt sich das Pulver blau; Säuren sind ohne Wirkung; mit zweifach schwefelsaurem Kali geschmolzen wird er vollkommen zerlegt. — Pleonast (dunkelgrüne und schwärzlichblaue, dunkelbraune bis schwarze Var. von *G.* über 3,65), Ceylon, Vesuv, Monzoniberg, Warwik und Amity in New-York, hier zum Theil in sehr grossen Krystallen; Spinell, die übrigen Varietäten, Ceylon, Ostindien, Äker in Schweden.

Gebrauch. Der Spinell liefert in seinen rothen und durchsichtigen Varietäten einen recht geschätzten Edelstein, welcher gewöhnlich, je nachdem er dunkel oder licht gefärbt ist, als Rubin-spinell und Rubin-Balais unterschieden wird.

Anm. Der Chlorospinell aus dem Talkschiefer der Schischimsker Berge bei Sialoust ist eine grasgrüne Varietät von Spinell, vom $G. = 3,59$, in welcher ein grosserer Antheil der Alumina durch Eisenoxyd ersetzt wird, während die Magnesia ganz rein auftritt, mit Ausnahme einer ganz kleinen Quantität Kupferoxyd (0,27 bis 6 Proc.). Picotit hat man eine schwarze Varietät des Pleonast genannt, welche Lherzolith der Pyrenäen und in anderen olivinreichen Gesteinen vorkommt; er hat $H = 8$, $G = 4,08$, giebt ein hellbraunes Pulver, und enthält nur 10 Proc. Magnesia, der über 24 Proc. Eisenoxydul, sowie 8 Proc. Chromoxyd. Ja, der Picotit aus dem Gesteine der Dun-Mountains in Neuseeland enthält sogar über 56 Proc. Chromd und nur 12 Thonerde, dazu 14 Magnesia und 18 Eisenoxydul, weshalb er von *Petersen*, der ihn analysirt hat, Chrompicotit genannt worden ist.

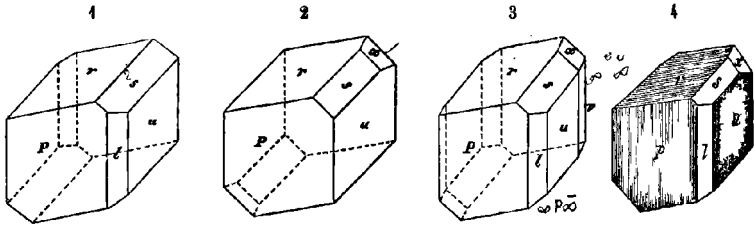
6. Axinit, Haüy.

Trklinisch; die Krystalle erscheinen gewöhnlich sehr unsymmetrisch, wie Fig 126 und 127, S. 57, und wie die auf der folgenden Seite, in anderer Stellung dargestellten Figuren, welche sich auf die einfacheren Formen aus dem Dauphiné beziehen. Bei dieser Stellung würden sich die Flächen so deuten lassen, dass $P = \infty'P$, $u = \infty P'$, $l = \infty P\infty$, $v = \infty P\infty$, $r = P$, $\alpha = P'$ und $s = P\infty$ wird. IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

Einige der wichtigsten Winkel sind nach den Messungen von G. vom Rath:

$P : r = 134^{\circ} 45'$	$s : r = 143^{\circ} 35'$
$P : u = 135 \quad 31$	$s : u = 152 \quad 3$
$r : u = 115 \quad 38$	$s : \omega = 163 \quad 53$
$l : P = 151 \quad 5$	$r : \omega = 139 \quad 13$
$l : u = 164 \quad 26$	$u : v = 147 \quad 13$
$l : v = 131 \quad 39$	$\omega : u = 149 \quad 27$

Die Flächen P und u sind vertical, die Flächen r ihren Comb. Kanten zu P parallel gestreift, wie solches in der 4. Figur angedeutet ist. Die Krystalle finden sich



einzelnen aufgewachsen oder zu Drusen vereinigt; auch derb, in schaligen und brestrahligen Aggregaten. — Spaltb. deutlich nach einer Fläche v , welche die scharfe Kante zwischen P und u so abstumpft, dass sie gegen P $77^{\circ} 20'$ geneigt ist, und eben so nach einer Fläche, welche die scharfe Kante zwischen P und r so abstumpft, dass sie mit P $89^{\circ} 51'$ bildet; auch nach P und r , unvollkommen; H. = 6,5...7; G. = 31...3,3; nelkenbraun bis rauchgrau, und pflaumenblau bis pfirsichblüthroth; durchsichtig bis kantendurchscheinend, bisweilen mit Chlorit imprägnirt; Glanzglanz. Die optischen Axen liegen in einer Normal-Ebene der Fläche ω , und ihre spitze Bisection ist die Normale dieser Fläche; ausgezeichnete Trichoisimus. — Chem. Zus. ist ziemlich complicirt, kann jedoch nach den früheren Analysen von *Rammelsberg*, wenn man die Borsäure als basischen Bestandtheil zu den Basen \bar{R} rechnet, durch die Formel $4\bar{R}Si + 5RSi$ dargestellt werden. Vernachlässigt man, wegen der fast gleichen Atomgewichte, den Unterschied von Eisenoxyd und Manganoxyd, setzt man $4\bar{R} = 2\bar{Al} + \bar{Fe} + \bar{B}$, und $5R = 4\frac{1}{2}Ca + \frac{1}{2}Mg$, so giebt diese Formel in 100 Theilen 43,93 Kieselsäure, 16,29 Alumina, 12,68 Eisen- und Manganoxyd, 19,98 Kalkerde, 1,58 Magnesia und 5,54 Borsäure, in auffallender Uebereinstimmung mit den Analysen. Bei einer ganz neuen Analyse der schönen Varietät von Oisans erkannte jedoch *Rammelsberg*, dass bedeutender Theil des Eisens sowie das Mangan als Oxydul, und nur 2,8 Procent Eisenoxyd vorhanden sind. Uebersetzen wir dieses Eisenoxyd in Thonerde, und wenige Magnesia in Kalkerde, so erhalten wir sehr nahe die noch einfachere Formel $\bar{R}Si + 2RSi$ oder $R^{20}SiO^2 + 2(RO.SiO^2)$, welche 45,9 Kieselsäure, 17,5 Thonerde, 5 Borsäure, 21,4 Kalkerde und 9,3 Eisenoxydul nebst Manganoxydul erfordert, wenn $2R = \frac{3}{2}Ca + \frac{1}{2}Fe$, und $\bar{R} = \frac{3}{2}Al + \frac{1}{2}B$ gesetzt wird; doch ist der Kieselgehalt etwas zu hoch, da *Rammelsberg* neuerdings nur 43,46, und früher 44,57 Procent fand. V. d. L. schmilzt er leicht und unter Aufblähen zu einem dunkelgrünen Glase, welches sich im Ox.-F. durch höhere Oxydation des Mangans schwarz färbt; mit Borax giebt er ein Glas, welches die Farbe des Eisens und im Ox.-F. die violblaue Farbe des Mangans zeigt; so auch mit Phosphorsalz, welches zugleich die Kieselsäure abscheidet; mit Soda giebt er ebenfalls die Reaction auf Mangan, mit Flussspath und zweifelschwefelsaurem Kali die Reaction auf Borsäure; von Salzsäure wird er roh nicht geschmolzen aber vollständig zersetzt mit Ausscheidung von Kieselgallert. Das Pulver reagirt nach *Kenngott* kräftig alkalisch. — Oisans im Dauphiné, Botallack und andere Orte in Cornwall, Kongsberg, Thum in Sachsen, Andreasberg, Treseburg und Heinrichsburg am Harze, Falkenstein im Taunus, Tavetscher Thal und St. Gotthard in der Schweiz. — LILLIAD - Université Lille 1

Anm. G. vom Rath gab in *Poggendorff's Annalen* (B. 128, 1866) eine ausführliche und gründliche Monographie der Krystallformen des Axinites, mit schönen Bildern und neuen Messungen; dabei wählt er die Stellung, dass u und r das Protoprisma $\infty P'$, und s das Makropinakoid bilden.

17. Turmalin (Schörl, Indigolith, Rubellit).

Rhombödrich; R (P) $133^{\circ} 40'$ (schwankend nach *Kupffer* von $133^{\circ} 2'$ bis $133^{\circ} 13'$, nach *Breithaupt* von 132° bis $134'$); die gewöhnlichsten Formen sind: $0R$ (k), $-\frac{1}{2}R$ (n) 155° , R (P), $-2R$ (o) $103^{\circ} 3'$, $\infty P2$ (s), und ∞R (l), wozu sich noch viele andere untergeordnete Formen gesellen; ausgezeichnet hemimorphisch, daher ∞R als trigonales Prisma ausgebildet ist. Die nachstehenden Figuren beziehen sich auf einige der gewöhnlichsten Combinationen, in deren krystallographischen Zeichen die prismatischen Formen zuerst, dann die oberen, und zuletzt die unteren terminalen Formen aufgeführt sind.

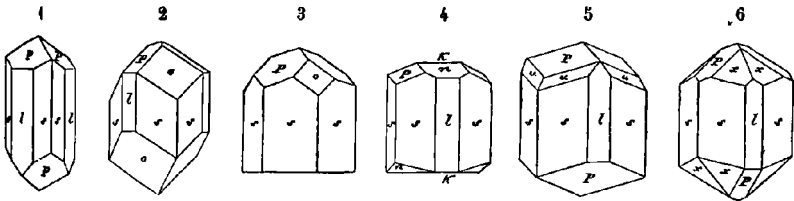


Fig. 1. $\infty P2. \frac{\infty R}{2}. R$ oben und unten; die gemeinste Form, in welcher die Prismen meist oscillatorisch combinirt sind, so dass die Säule oft eine dreiseitig cylindrische Gestalt erhält.

Fig. 2. $\infty P2. \frac{\infty R}{2}. -2R. R$ oben, blos $-2R$ unten.

Fig. 3. $\infty P2. R. -2R$ oben, $0R$ unten.

Fig. 4. $\infty P2. -\frac{\infty R}{2}. R. -\frac{1}{2}R. 0R$ oben, $-\frac{1}{2}R. 0R$ unten.

Fig. 5. $\infty P2. -\frac{\infty R}{2}. R. R5$ oben, R unten.

Fig. 6. $\infty P2. -\frac{\infty R}{2}. \frac{1}{2}R3. R$ oben und unten.

Ausser diesen finden sich viele andere und zum Theil sehr complicirte Combinationen, wie namentlich an den schönen Krystallen von Gouverneur in New-York, von denen G. Rose in seiner Abhandlung über die Pyro-Electricität der Mineralien genaue Bilder gab, nachdem er schon früher viele einfachere Combinationen in *Poggend. Ann.* B. 39 beschrieben und abgebildet hatte.

Der Habitus der Krystalle ist theils lang-, theils kurz-säulenförmig, selten rhombödrich, indem sie vorwiegend von $\infty P2. \frac{1}{2}\infty R$ gebildet und von Rhomböedern begrenzt werden; die Säulen meist vertical gestreift; eingewachsen und aufgewachsen; auch derb, in parallel-, radial- und verworrenstängeligen bis faserigen, oder in körnigen Aggregaten.

Spaltb. rhombödrich nach R und prismatisch nach $\infty P2$, doch beides sehr selt.; H. = 7...7,5; G. = 2,94...3,24; Bruch muschelrig bis uneben; zuweilen farblos, selten wasserhell, gewöhnlich gefärbt, in manchfaltigen grauen, gelben, grünen, blauen, rothen und braunen Farben, am häufigsten ganz schwarz, oft mehrfarbig in einem und demselben Krystall, indem bald der innere Kern und die äussere Hülle, bald das obere Ende und der untere Theil der Krystalle ganz verschieden gefärbt sind. Manche rothe Var. werden Rubellit, die blauen Varr. von Utöen Indigolith genannt, während die schwarzen Varr. den Namen Schörl führen. Glasglanz; pelluc. in allen Graden, die schwarzen undurchsichtig, Doppelbrechung negativ; das

schwarze Kreuz erscheint oft gestört, ja nach *Jenzsch* ist der Turmalin optisch zweiaxig, die beiden Axen bilden jedoch einen sehr spitzen Winkel, der nur selten bis 70 beträgt; auffallend dichromatisch; polar-thermoelektrisch. — Chem. Zus. ist äusserst complicirt und schwankend, so dass es bis jetzt unmöglich war, eine allgemeine Formel aufzustellen, und dass die Ansicht *Breithaupt's*, der Turmalin müsse in mehrere Species zerfällt werden, auch von chemischer Seite her gerechtfertigt erschien. *Rammelsberg* hat im Jahre 1850 eine sehr umfassende und genaue Arbeit geliefert, welche sich auf die Analysen von nicht weniger als 30 verschiedenen Varietäten gründet, und deren allgemeine Resultate folgende waren. Die Turmaline enthalten von aciden Bestandtheilen Kieselsäure, Borsäure, Phosphorsäure und Fluor; von stärkeren Basen die drei Alkalien, Kalkerde, Magnesia, Eisenoxydul und Manganoxydul; von schwächeren Basen Thonerde, Eisenoxyd und Manganoxyd. Das, meist zu 2 bis 2,5 p. C. vorhandene Fluor betrachtet *Rammelsberg* als einen theilweisen Vertreter des Sauerstoffs; die Menge der Phosphorsäure ist so gering, dass sie vernachlässigt werden konnte; die Borsäure und die Kieselsäure treten in verschiedenen Verhältnissen auf — Unter den schwächeren Basen ist die Thonerde immer sehr vorwaltend, nächst ihr das Eisenoxyd, wogegen das Manganoxyd nur in den grünen und rothen Varietäten vorkommt; an dieselben Varietäten ist auch das Lithion gebunden, während ausserdem unter den Alkalien das Natron vorherrscht. Die Sauerstoffverhältnisse der Säuren und Basen sind aber so schwankend, dass *Rammelsberg* damals 5 Gruppen von Turmalinen unterschied, und eben so viele verschiedene Formeln aufstellte, welche, wenn die Borsäure als basischer Bestandtheil mit den Sesquioxiden vereinigt wird, dem allgemeinen Schema $R^2Si + mR^3Si$ entsprechen, in welchem m die Werthe 3, 4, 6, 8 oder 10 haben kann.

Nachdem jedoch *A. Mitscherlich* gefunden hatte, dass die Turmaline das Eisen und das Mangan nicht theilweise als Oxyd, sondern ausschliesslich als Oxydul enthalten; nachdem diess später von *Rammelsberg* allgemein bestätigt worden war, und nachdem derselbe unermüdete Forscher erkannt hatte, dass neben dem sehr unregelmäßig geordneten Fluor in allen Turmalinen etwas basisches oder fest gebundene Wasser vorhanden sei, so haben sich die Resultate über die chemische Constitution derselben wesentlich vereinfacht, wie *Rammelsberg* in einer neuerdings erschienenen trefflichen Abhandlung gezeigt hat. (Poggend. Ann. B. 139, S. 379 f. und 547 f.)

Die Turmaline sind insgesamt *Drittelsilicate*, zerfallen aber in zwei Gruppen, von denen die erstere, bei weitem zahlreichere durch die Formel $3R^3Si + R^2Si$ die zweite durch die Formel $8R^3Si + R^2Si$ dargestellt wird. In der ersten Gruppe ist $3R^3 = 2Al + B$; zu ihr gehören die gelben, braunen und schwarzen Turmaline, welche nur 32 bis 34 Procent Thonerde, und meist viel Eisenoxydul (in den schwarzen Varr. 3 bis 17 Procent) enthalten. In der zweiten Gruppe ist $8R^3 = 6Al + 2B$, sie begreift die farblosen, hellgrünen und rothen Turmaline, welche 42 bis 44 Procent Thonerde enthalten, und durch die Gegenwart von Lithion, sowie durch den fast gänzlichen Mangel an Eisen ausgezeichnet sind. Was die einatomigen Basen betrifft, so gehören dahin Magnesia, Kalkerde, Eisenoxydul und Manganoxydul (Oxyde einwerthiger Elemente), sowie Kali, Natron, Lithion und Wasser (Oxyde einwerthiger Elemente), welche in sehr schwankenden Verhältnissen auftreten; was in der ersten Gruppe eine weitere Verschiedenheit begründet, die jedoch wegfällt, wenn wir von der Werthigkeit der Elemente abstrahiren, wie sich diess bei der Benutzung der atomaren Atomgewichte von selbst versteht. Will man die Valenzen der verschiedenen Elemente berücksichtigen, und die neuen Atomgewichte benutzen, so werden die Formeln noch einfacher, und mit unbestimmten Coëfficienten behaftet.

Um eine Vorstellung von der verschiedenen Zusammensetzung der Turmaline zugleich von deren Uebereinstimmung mit den obigen Formeln zu geben, dazu möge einige Beispiele angeführt werden.

I. Turmaline von der Formel $3\text{R}^{\text{K}}\text{Si} + \text{R}^{\text{S}}\text{Si}$, in welcher $3\text{R} = 2\text{Al} + \text{B}$.

a. Brauner Turmalin von Windischkappel in Kärnten; in ihm ist sehr nahe:

$$3\text{R} = \frac{38}{32}\text{Mg} + \frac{4}{32}\text{Ca} + \frac{2}{32}\text{Fe} + \frac{7}{32}\text{Na} + \frac{4}{32}\text{K} + \frac{24}{32}\text{H}.$$

b. Schwarzer Turmalin von Elba; in ihm ist sehr nahe:

$$3\text{R} = \text{Mg} + \frac{9}{40}\text{Fe}(\text{Mn}) + \frac{4}{10}\text{Ca} + \frac{9}{60}\text{Na} + \frac{4}{60}\text{K} + \frac{5}{6}\text{H}.$$

c. Blaulichschwarzer Turmalin von Sarapulsk; in ihm ist sehr nahe:

$$3\text{R} = \frac{14}{12}\text{Fe} + \frac{3}{12}\text{Mn} + \frac{2}{12}\text{Mg} + \frac{14}{36}\text{Na} + \frac{4}{36}\text{K} + \frac{4}{3}\text{H}.$$

II. Turmaline von der Formel $8\text{R}^{\text{K}}\text{Si} + \text{R}^{\text{S}}\text{Si}$, in welcher $8\text{R} = 6\text{Al} + 2\text{B}$.

d. Rother Turmalin von Schaitansk, eisenfrei; in ihm ist sehr nahe:

$$3\text{R} = \frac{4}{2}\text{Mg} + \frac{4}{3}\text{Mn} + \frac{4}{6}\text{Ca} + \frac{2}{7}\text{Na} + \frac{4}{24}\text{Li} + \frac{4}{42}\text{K} + \frac{3}{2}\text{H}.$$

e. Farbloser od. röthlicher Turmalin von Elba, eisenfrei; in ihm ist sehr nahe:

$$3\text{R} = \frac{4}{12}\text{Mg} + \frac{4}{6}\text{Mn} + \frac{10}{24}\text{Na} + \frac{5}{24}\text{K} + \frac{15}{24}\text{Li} + \frac{3}{2}\text{H}.$$

Berechnet man nach vorstehenden Werthen von 3R die procentale Zusammensetzung dieser fünf Turmaline, so erhält man folgende unter a, b, c, d und e stehende Zahlen, denen zur Vergleichung unter a', b', c', d' und e' die Resultate der Rammelsbergschen Analysen beigesetzt sind.

	a	a'	b	b'	c	c'	d	d'	e	e'
Kieselsäure ..	38,13	38,09	36,82	38,20	36,82	38,30	38,51	38,26	38,50	38,85
Thonerde ..	32,70	32,90	31,54	30,02	31,55	31,53	43,98	43,97	43,96	44,05
Borsäure ...	11,10	11,15	10,74	9,03	10,74	11,62	9,98	9,29	9,98	9,52
Magnesia ...	11,50	11,79	6,14	6,77	1,01	1,06	1,43	1,62	0,24	0,20
Kalkerde ...	1,11	1,25	0,86	0,74			0,67	0,62		
Eisenoxydul	0,71	0,66	9,94	9,93	10,13	10,30				
Magnoxydul				0,58	2,76	2,68	1,68	1,53	0,84	0,92
Natron	2,15	2,37	1,43	2,19	2,91	2,37	1,25	1,53	1,82	2,00
Lithion	0,46	0,47	0,24	0,25	0,40	0,33	0,16	0,21	1,40	1,30
Carbon						Spur	0,41	0,48	1,34	1,22
Wasser	2,14	2,05	2,30	2,29	3,68	4,81	1,92	2,49	1,92	2,41

Die Uebereinstimmung zwischen Analysen und Rechnung ist in der That so gross wie man es nur bei so complicirten Substanzen erwarten kann, zumal da es kein Mittel giebt, um die Menge des Wassers genau zu bestimmen, und da zwischen den Alkalien kein constantes Verhältniss Statt findet. Die obigen Formeln sind also gerechtfertigt. Das Verhalten v. d. L. muss natürlich bei so verschiedener Zusammensetzung etwas verschieden ausfallen; einige Var. schmelzen leicht und unter theilweise, andere schwellen nur auf, ohne zu schmelzen, und noch andere schmelzen mehr oder weniger schwer, ohne aufzuschwellen; alle geben mit Flussspath und schwefelsaurem Kali die Reaction der Borsäure; Salzsäure zersetzt das rohe Pulver gar nicht, Schwefelsäure nur unvollkommen; dagegen wird das Pulver des geschmolzenen Turmalines durch längere Digestion mit concentrirter Schwefelsäure fast vollkommen zerlegt. — Häufig vorkommendes Mineral; Penig in Sachsen, Andreasberg am Harze, Bodenmais, Rabenstein und Zwiesel in Bayern, Prevali in Carnen, Elba, Utöen, Rozena, Campo longo in Tessin und Binnenthal in Wallis, Murree in Mass., Chesterfield in Massachusetts, Paris und Hebron in Maine, Haddam und New-Haven in Connecticut, Gouverneur in New-York und viele a. O. in Nordamerika.

Ceylon, Grönland, Madagaskar u. a. Länder liefern schöne Varietäten; ausserdem kommt der schwarze Turmalin oder Schörl häufig als Gemengtheil gewisser Gesteine vor.

Gebrauch. Die grünen, blauen und rothen Varietäten von starker Pellucidität werden als Edelsteine benutzt; auch liefern die durchsichtigeren Varietäten die Platten zu den Polarisations-Apparaten.

348. Helvin, Werner.

Tesseral, und zwar tetraëdrisch; $\frac{0}{2}$ und die Comb. $\frac{0}{2} - \frac{0}{2}$ (P und e in be-



stehender Figur) selten $\frac{2O_2}{2}$; Krystalle eingewachsen und aufgewachsen

bei Miask auch in grossen kugeligen Aggregaten. Spaltb. oktaëdrisch, unvollkommen; H. = 6...6,5; G. = 3,24...3,37; honiggelb bis wachsgelb und zeisigrün, oder bis gelblichbraun und röthlichbraun; fettartiger Glasglanz kantendurchscheinend. — Chem. Zus. ist äusserst merkwürdig, da sie nach den Analysen von C. Gmelin die Verbindung eines Silicates und eines Schwefelmetalls ergibt, mit etwa 14 Schwefelmangan, 33 Silicia, 12 Glycia und dem Reste vorwiegend Manganoxydul nebst etwas Eisenoxydul; eine spätere Analyse von Rammelsberg stimmt in ihren Resultaten recht wohl mit der von Gmelin überein, was auch mit den neuesten Analysen der russischen Varietäten von Teich der Fall ist, welche alle sehr nahe der Formel $MnS + 3R^2Si = MnS + 3(2RO.SiO_2)$ oder auch $MnS + R^3Si_2 + 6Si$ entsprechen nachdem die Glycinerde als Monoxyd oder als Sequioxyd eingeführt wird; da das in der letzteren Formel enthaltene Silicat jenem der Granate analog ist, so haben Chapman und Hermann versucht, für den Helvin die Granatformel allein geltend zu machen. V. d. L. schmilzt er im Red.-F. unter Aufwallen zu einer gelben unklaren Perle; in Borax löst er sich zu klarem Glase, welches im Ox.-F. violblau wird; mit Phosphorsalz giebt er ein Kieselskelet; mit Natron auf Platinblech grün; Salzsäure zersetzt ihn unter Entwicklung von Schwefelwasserstoff und mit Abscheidung Kieselgallert. — Schwarzenberg und Breitenbrunn in Sachsen auf Erzlagern; auch Zirkonsyenite des südlichen Norwegen; die kugeligen Aggregate bei Miask in einem Schriftgranite, die in Trigondodekaëdern krystallisirte Var. bei Lupiko in Finland.

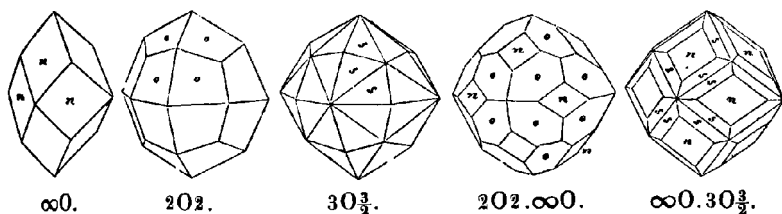
Anm. 1. In Begleitung der unter dem Namen Wiluit bekannten Vesuv kommt ein in eingewachsenen (bis 2 Centim grossen) Trigondodekaëdern krystallisirtes, ganz zersetztes Mineral vor, welches Breithaupt Achtarandit nennt und für eine Pseudomorphose nach Helvin hält. Hermann und v. Kokscharow bestimmen das Trigondodekaëder als $\frac{2O_2}{2}$ und beobachteten auch vollkommene Durchkreuzungs-

Zwillinge; die innere Masse der Krystalle ist erdig, wird aber von einer dünnen ziemlich festen Rinde umgeben; H. = 2,5, G. = 2,32; aschgrau, nach innen fast weiss. Die chem. Zus. lässt ein Gemeng von 71 Kalkthongranat und 29 Magnesiabhydrat erkennen. Breithaupt's Ansicht ist wohl die richtige, während G. Rose und Auerbach geneigt sind, diese Krystalle für zersetzten Grossular zu halten.

Anm. 2. Dem Helvine nahe verwandt ist der Danalith; derselbe findet sich eingesprengt und derb, zum Theil in bedeutenden Massen, im Granit von Cap Ann sowie bei Gloucester in Massachusetts; aus den derben Massen lassen sich Oktaeder mit abgestumpften Kanten heraus schlagen, deren Abstumpfungsf lächen stark gestrichelt sind. Bruch muschelrig; H. = 5,5...6,0; G. = 3,427; spröd; fleischroth bis grauglas- bis fettglänzend, durchscheinend. Auch dieses Mineral scheint die Verbindung eines Silicates mit Schwefelmetallen zu sein; nach mehreren Analysen von Cooke besteht es nämlich aus 34,54 bis 34,96 Kieselsäure, 13,8 Glycia, 25,71 bis 19 Eisenoxydul, 16,14 bis 19,11 Zinkoxyd, 5,83 bis 6,47 Manganoxyd und 5,01 bis 5,93 Schwefel. V. d. L. in Kanten leicht schmelzbar zu schwarzem Email; auf K giebt es Zinkbeschlag; von Säuren wird es leicht zersetzt unter Entwicklung Schwefelwasserstoff und Abscheidung von Kieselsäure.

1. Granat, *Albertus Magnus*.

Tesseral; gewöhnlichste Formen ∞O und $2O_2$, oft beide combinirt, auch $3O_2$, $10\frac{1}{2}u. a.$ untergeordnete Formen; merkwürdig ist das seltene Vorkommen von O und ∞O_0 : doch erscheinen sie bisweilen untergeordnet in Combinationen, wie *G. Rose* schon lange gezeigt hat; ja, im Pfischthale kommen sogar vollständige Hexaëder, und auf Elba vollständige Oktaëder vor; einige der gemeinsten Formen und Combinationen zeigen die folgenden Figuren:



Die Krystalle erscheinen theils und sehr häufig einzeln eingewachsen, theils aufgewachsen, im letzteren Falle meist zu Drusen verbunden; derb, in körnigen bis zu kleinen Aggregaten und eingesprengt, secundär in kleinen Geschieben und Körnern. Bisweilen sind die Krystalle als Perimorphosen (S. 64) ausgebildet, dergleichen sehr merkwürdige, aus abwechselnden Granat- und Calcitschalen bestehende, nach *Kenn- u am Sixmadun* in Graubündten vorkommen. — Spaltb. dodekaëdrisch, sehr un-
t., bisweilen gar nicht wahrnehmbar; Bruch muschelrig, oder uneben und split-
rig; H.=6,5...7,5; G.=3,4...4,3, in den Talkthongranaten herab bis 3,15;
gefärbt, sehr verschieden nach Maassgabe der chemischen Zusammensetzung, beson-
ders grün, gelb, roth, braun und schwarz, selten ganz farblos oder weiss; Glas-
bis Fettglanz; pellucid in allen Graden. — Chem. Zus. äusserst schwankend, doch im
allgemeinen nach der Formel: $R^3Si^2 + RSi$, oder auch $3R^2Si + R^2Si^3 = 3(2RO.SiO^2) +$
 $1R.4.SiO^2$ gebildet. Es sind nun besonders zwei Varietätenreihen, die der Thon-
granaten und der Eisen-Granaten zu unterscheiden, je nachdem R vorzugsweise
durch Al oder durch Fe repräsentirt wird; die erstere Reihe zerfällt, nach der Natur
der vorwaltenden stärkeren Basis R , besonders in die zwei häufig vorkommenden
Gruppen des Kalk-Thongranates und Eisen-Thongranates, und in die zwei
selten vorkommenden Gruppen des Talk-Thongranates und Mangan-Thon-
granates; in der zweiten Reihe pflegt die stärkere Basis vorwaltend durch Kalkerde
repräsentirt zu werden, daher sie fast lauter Kalk-Eisengranate begreift; übrigens
gibt es viele Varietäten, welche sich gewissermaassen als Gemische der genannten
Gruppen betrachten lassen, wie denn alle diese Gruppen nach verschiedenen Richtun-
gen in einander übergehen. *Bergemann* fand in einem schwarzen Granate aus Nor-
wegen 6,66 Procent Yttererde, als theilweisen Vertreter der Kalkerde, die Thonerde
aber gänzlich durch Eisenoxyd vertreten. *Damour* wies im Melanite von Frascati,
der wesentlich ein Kalk-Eisengranat ist, 4 Procent Titanoxyd nach, welchem er die
schwarze Farbe zuschreibt, weil ein hellgrüner und durchscheinender Granat von
Zermatt noch eisenreicher, und fast ein normaler Kalk-Eisengranat ist. *Volger* ist der
Meinung, dass die Granate ursprünglich gar kein Sesquioxyd, sondern nur die Oxydide
Eisen und Aluminium enthielten, und erst im Laufe der Zeit zu ihrer gegenwärtigen
Beschaffenheit umgewandelt worden seien. V. d. L. schmelzen die Granate ziemlich
leicht (die Kalk-Eisengranate am schwersten) zu einem grünen, braunen oder schwarzen
Glase welches oft magnetisch ist; mit Borax und Phosphorsalz geben viele die Reac-
tionen auf Eisen oder Mangan, und mit letzterem Satze alle ein Kieselskelet; Soda auf
Platinblech wird oft grün gefärbt. Von Salzsäure werden sie roh nur wenig, nach
vorheriger Schmelzung aber leicht und vollständig zersetzt mit Ausscheidung von Kie-
selgelirt.

Man hat besonders folgende Varietäten unterschieden:

- a) **Almandin** oder edler Granat; columbin-, blut-, kirsch- oder bräunlichroth bis röthlichbraun, meist krystallisirt, selten derb und schalig zusammengesetzt, durchsichtig und durchscheinend. Sehr häufig als Gemengtheil verschiedener Gesteine im Eisenthongranat; die rothen und braunen Granate der Serpentine sind dagegen nach *Delesse* Talkthongranate mit 22 Proc. Magnesia, und von dem niedrigen Gewichte 3 1/2.
- b) **Weisser Granat**; derb, fast ungefärbt, von Souland in Tellemarken und 3 Meilen am Ural; auch nach *Websky* in ganz kleinen, z. B. wasserhellen Dodekaedern und sehr hexaëderähnlichen Tetrakishexaedern auf Prehnit bei Jordansmühle in Sch. esen.
- c) **Grossular**; grünlich- und gelblichweiss bis spargelgrün, ölgrün, grünlichgrau und licht olivengrün, krystallisirt, durchscheinend, vom Wiluiflusse in Sibirien und Rezbanya.
- d) **Hessonit** (oder Kanelstein); honig-, pomeranzgelb bis hyacinthroth, in eckigen Geschieben, krystallisirt und körnig zusammengesetzt, durchsichtig bis durchsichtig; Ceylon, Piemont, Vesuv, auch wohl die Oktaëder von Elba.
- e) **Gemeiner Granat** (und Apлом); verschiedentlich grün, gelb und braun gefärbt, schwach durchscheinend bis undurchsichtig, krystallisirt, und derb in körnigen dichten Aggregaten, welche letztere *Allochroit* genannt worden sind; häufig, Breitenbrunn, Schwarzenberg, Berggiesshübel.
- f) **Kolophonit**; gelblichbraun bis honiggelb und fast pechschwarz, meist in körnigen Aggregaten, durchscheinend bis kantendurchscheinend; Arendal.
- g) **Melanit**; schwarz, undurchsichtig, krystallisirt; Frascati, als vulkanischer Auswurf, am Kaiserstuhl in Trachyt.

Diese Varietäten sind wesentlich Kalk-Eisengranate.

- h) **Spessartin** hat man einen Mangan-Thongranat von Aschaffenburg im Spessart genannt, welcher nach einer neueren Analyse v. *Kobell's* über 27 Procent Mangan gegen 13 Procent Eisenoxydul enthält; am nächsten steht ihm ein von *Mallet* aus jüngerer Granat von Haddam in Connecticut. Ein dichter, bräunlich-fleischrother Granat von Pfitsch hält nach v. *Kobell* sogar 34 Manganoxydul gegen 6,37 Eisenoxydul und nähert sich daher am meisten einem Mangan-Thongranate. Topazolith ist gelber Granat von der Mussa-Alpe in Piemont, welcher in Hexakisoktaedern krystallisirt, die wie Rhombendodekaëder erscheinen, deren Flächen in vier Felder getheilt sind. Der *Romanzovit*, *Rothhoffit* und *Pyrenäit* sind ebenfalls Varietäten von Granat; dasselbe gilt von dem *Polyadelphit* von Franklin im New-Jersey.

Gebrauch. Die schönfarbigen und klaren Varietäten des Almandins und Hessonits werden als Edelsteine benutzt; der gemeine Granat aber wird, wo er häufig vorkommt, als Zuschlag bei dem Schmelzen der Eisenerze gebraucht.

Anm. 1. Der *Uwarowit* ist ein sehr schöner, dunkel smaragdgrüner bis ockroth krystallisirter Granat von $H. = 7,5 \dots 8$; $G. = 3,4$ bis $3,5$, welcher sich dadurch auszeichnet, dass H fast nur durch Chromoxyd repräsentirt wird, welches zu 22 Proc. vorhanden ist; er lässt sich daher als ein Kalk-Chromgranat betrachten, ist unschmelzbar v. d. L. und findet sich am Berge Saranowsk zu Bissersk sowie bei Kyschtum am Ural, im Chromeisenerz, auch bei Neu-Idria in Californien, und bei Haulé im westlichen Himalaya.

Anm. 2. *Partschin* nennt *Haidinger* ein, in dem Rutilande von Olappon ganz kleinen Geschieben, sehr selten in kleinen Krystallen oder Krystallbruchstücken vorkommendes Mineral von folgenden Eigenschaften. Monoklinisch; $\infty P 91 31$ $P \infty 52^{\circ} 46'$, $P 116^{\circ}$; Comb. ähnlich denen des Augites; Spaltb. unbekannt, Bruch unvollk. muschelrig; spröde, $H. = 6,5$, $G. = 4,006$; gelblich- und röthlichbraun, schwach fettglänzend, wenig kantendurchscheinend. Chem. Zus. nach v. *Hauer* ganz die des Granates mit ungefähr 36 Kiesel, 19 Thonerde, 14 Eisenoxydul, 29 Manganoxyd, und 3 Kalkerde. *Breithaupt* erkannte schon im J. 1832 dieses Mineral als ein eigenes Mineral.

20. **Pyrop**, *Werner*.

Ausserst selten krystallisirt, in undeutlichen Hexaëdern mit convexen und rauhen Flächen; gewöhnlich nur in rundlichen, eingewachsenen oder losen Körnern. — Spaltb. nicht bekannt, Bruch vollk. muschelrig; H. = 7,5; G. = 3,69...3,78; dunkel hyacinthro bis blutroth; Glasglanz, durchsichtig bis stark durchscheinend. — Chem. Zus. ähnlich der jener Granate, in welchen $\bar{R} = \bar{Al}$ ist, also: $3\bar{R}^2\bar{Si}_1 + \bar{Al}_2\bar{Si}_3$; dabei wird \bar{R} durch Magnesia, Eisenoxydul und etwas Kalkerde nebst Manganoxydul dargestellt; ausserdem ist etwas Chrom vorhanden, von welchem es früher nicht ganz entschieden war, auf welcher Oxydationsstufe sich dasselbe befinde, bis *Moberg* zu beweisen suchte, dass es als Chromoxydul anzunehmen ist; seine, mit einer früheren Analyse von *v. Kobell* im Allgemeinen recht wohl übereinstimmende Analyse ergab 41,35 Silicia, 22,35 Alumina, 15 Magnesia, 9,94 Eisenoxydul, 5,29 Kalkerde, 4,17 Bromoxydul und 2,59 Manganoxydul, was der obigen Formel sehr gut entspricht. Sonach wäre der Pyrop ein Talk-Thongranat, in welchem ein bedeutender Theil der Magnesia durch Eisenoxydul und Chromoxydul ersetzt wird. V. d. L. geglüht wird er schwarz und undurchsichtig, während der Abkühlung aber wieder roth und durchsichtig; stärker erhitzt schmilzt er etwas schwierig zu einem schwarzen glänzenden Gase; mit Borax giebt er die Reaction des Chroms; von Säuren wird er roh gar nicht, geschmolzen nur unvollständig zersetzt. — In Serpentin eingewachsen, Zöblitz u. a. O.; lose oder von Opal umschlossen, Meronitz und Podsedlitz in Böhmen, Santa Fé in Neu-Mexico.

Gebrauch. Der Pyrop ist ein in noch höherem Werthe stehender Edelstein als der Granat; seine feineren Körner werden als Schleifpulver benutzt.

21. **Vesuvian**, *Werner* (Idokras, Egeran, Wiluit).

Tetragonal; P (c) $74^{\circ} 27'$ nach *v. Kokscharow*; nach *Kupffer* und *Breithaupt* schwankend von $73\frac{1}{2}$ bis $74^{\circ} 20'$. Diese Schwankungen sind durch die neuesten Beobachtungen von *v. Zepharovich* vollkommen bestätigt, und innerhalb der Grenzen von $74^{\circ} 6'$ bis $74^{\circ} 30'$ fixirt worden; die von *Breithaupt* angegebene Polyploëdrie konnte er jedoch eben so wenig als früher *v. Kokscharow* auffinden. Die Manchfaltigkeit der Formen und Combinationen ist sehr gross; *v. Zepharovich* wies 46 einfache Formen, darunter 22 verschiedene tetragonale und 17 ditetragonale Pyramiden nach. Die gewöhnlichsten Formen sind ∞P (d), $\infty P \infty$ (M), $0P$ (P), P (c), $P \infty$ (o) $56^{\circ} 29'$, $\infty P f$; viele andere Formen erscheinen untergeordnet. Einige der wichtigsten Combinationen zeigen die folgenden Bilder, welche grösstentheils aus der Abhandlung von *v. Zepharovich* und aus dem Atlas *v. Kokscharow's* entlehnt sind*).

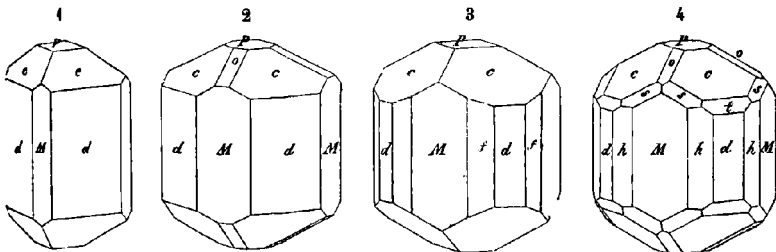


Fig. 1. $\infty P \cdot \infty P \infty \cdot P \cdot 0P$; sehr schön vom Wiluit in Sibirien, auch von Achmatowsk und Cziklowa.

Fig. 2. Comb. wie Fig. 1, mit der Deuteropyramide $P \infty$ (o) vom Vesuv.

* Da unter den tetragonal krystallisirenden Mineralien der Vesuvian einen grossen Reichtum an Formen zeigt, so glaubten wir die Zahl der Bilder vermehren zu müssen; sie gewähren dem Leser zugleich Gelegenheit, sich in der Entwicklung tetragonaler Combinationen zu üben.

Fig. 3. $\infty P\infty.\infty P.\infty P2.P.0P.$ vom Vesuv; $\infty P2$ ist das gewöhnliche achtseitige Prisma.

Fig. 4. Comb. ähnlich der vorigen, doch mit dem seltenen Prisma $\infty P3$ *k* statt $\infty P2$, und mit $3P$ (*t*), $3P3$ (*s*) und $P\infty$.

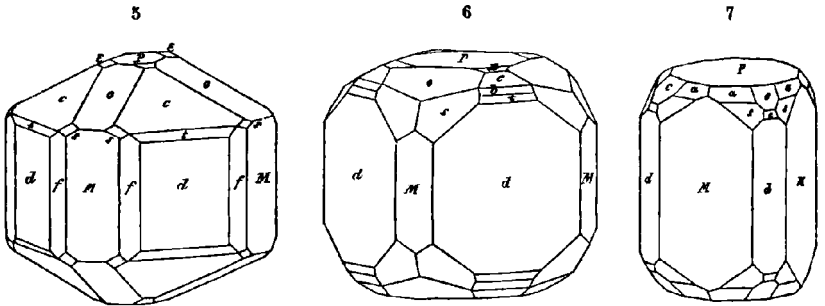


Fig. 5. $\infty P.\infty P\infty.\infty P2.P.3P.\frac{1}{3}P.P\infty.0P.3P3$; grüne Krystalle von der *Missa-Alpe* im *Alathal* in *Piemont*, bemerkenswerth wegen der sehr flachen Pyramide $\frac{1}{3}P$ (*e*).

Fig. 6. $\infty P.\infty P\infty.0P.P\infty.3P3.3P.2P.P.\frac{1}{3}P$; grüne Krystalle ebendaher, merkwürdig wegen der noch flacheren Pyramide $\frac{1}{3}P$ (*x*).

Fig. 7. $\infty P\infty.\infty P.0P.P.3P.3P3.\frac{3}{2}P3$; braune Krystalle ebendaher; sie erscheinen gewöhnlich als schlanke, meist nur von $\infty P\infty$, ∞P und $0P$ gebildete Säulen, und unterscheiden sich von den dortigen grünen Krystallen durch das Vorwalten des Deuteroprismas gegen das Protoprisma.

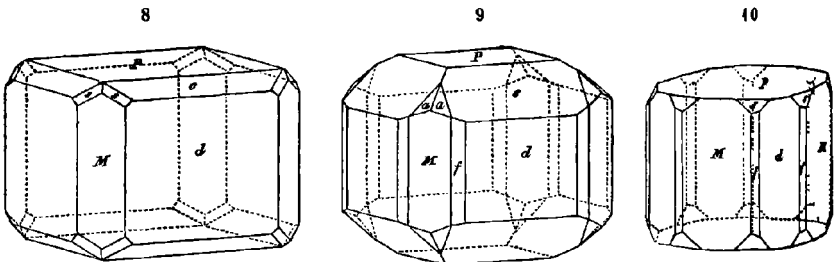


Fig. 8. $\infty P.0P.\infty P\infty.P.3P3$; kleine, dunkelbraune, kurzsäulenförmige Krystalle von *Zermatt*.

Fig. 9. $\infty P.P.0P.\infty P\infty.\infty P2.\frac{3}{2}P3$; andere dergleichen, ebendaher.

Fig. 10. $\infty P\infty.\infty P.0P.\infty P2.3P3$; noch andere, ebendaher.

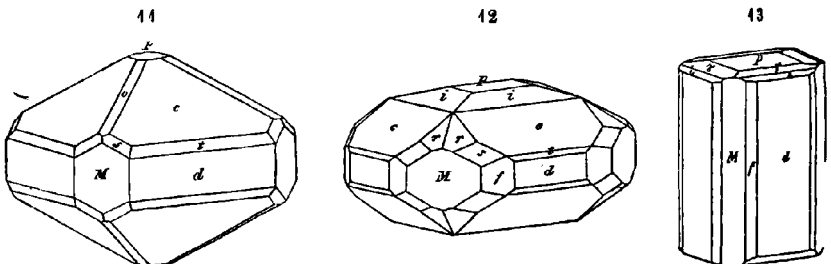


Fig. 11. $P.\infty P.\infty P\infty.3P.0P.3P3.P\infty$; vom *Monzonberge* in *Tirol*; die Grundpyramide erscheint dort zuweilen ganz vorwaltend.

Fig. 12. $P\frac{1}{2}P.0P.\infty P.\infty P\infty.\infty P2.3P3.\frac{5}{3}P5.3P$; von der Porgumer Alpe in Pfitsch Tirol).

Fig. 13. $\infty P.\infty P\infty.\infty P2.0P.\frac{1}{3}P.\frac{1}{3}P$; von Eker bei Drammen in Norwegen; ähnliche und z. Th. recht grosse, schalig zusammengesetzte Krystalle, in denen jedoch P statt der beiden niedrigen Pyramiden auftritt, finden sich bei Egg unweit Christiansand, sowie bei Achmatowsk.

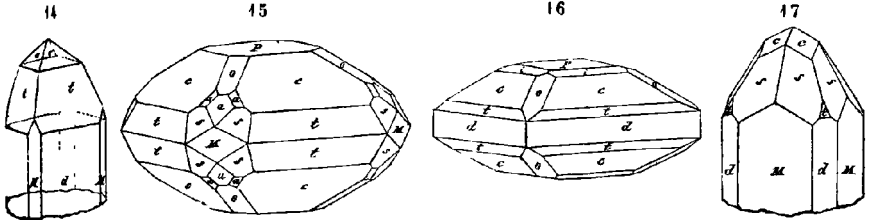


Fig. 14. $\infty P.3P.\infty P\infty$; von Achmatowsk in den Nasämsker Bergen am Ural.

Fig. 15. $P.3P.0P.\infty P\infty.2P\infty.P\infty.3P3.\frac{3}{3}P3$; von pyramidalem Habitus, ebendaher.

Fig. 16. $\infty P.3P.P.\frac{1}{3}P.0P.P\infty$; dunkel rothbraune Krystalle, ebendaher.

Fig. 17. $\infty P\infty.\infty P.3P3.P.3P3$; von Poläkowsk am Ural; ganz ähnliche Krystalle mit sehr vorwallender Pyramide $3P3$ finden sich im Saasthale und an der Mussa-Alpe.

Der Habitus der Krystalle ist meist säulenförmig, durch Vorwalten der Prismen ∞P und $\infty P\infty$, selten tafelförmig oder pyramidal, durch Vorwalten von $0P$ oder P ; die Prismen sind oft vertical gestreift, das Pinakoid quadratisch parkettirt; die Krystalle finden sich selten eingewachsen, meist aufgewachsen und zu Drusen verbunden; a b derb in stängeligen und körnigen Aggregaten. — Spaltb. prismatisch nach $\infty P\infty$ und ∞P , unvollk.; Bruch uneben und splitterig oder unvollk. muschelrig; $H. = 6,5$; $G = 3,34 \dots 3,44$ (nach *Breithaupt* bis 4); gefärbt in mancherlei gelben, besonders aber in grünen und braunen bis fast schwarzen Farben, selten himmelblau bis spangrün; Glasglanz oder Fettglanz; pellucid in allen Graden; Doppelbrechung negativ, schwarze Kreuz erscheint oft gestört, ja nach *Jenzsch* soll der Vesuvian optisch zweiaxig sein. — Chem. Zus. wesentlich ein Silicat von Thonerde und Kalkerde, in der Formel $3R^2Si + 2R^2Si^2$, welche sich auch $7R^2Si + 2R^2R$ schreiben lassen würde; R wird immer viel Thonerde durch Eisenoxyd, und etwas Kalkerde durch Talkerde ersetzt, auch ist oft ein wenig basisches Wasser vorhanden. Setzen wir beispielsweise $R = \frac{3}{4}Al + \frac{1}{2}Fe$, und $9R = 7Ca + 4Mg + 4H$, so würde die entsprechende Varietät 7 Silicia, $13,8$ Alumina, $7,2$ Eisenoxyd, $35,4$ Kalkerde, $3,6$ Talkerde und $4,6$ Wasser erfordern. — Der Gehalt an Eisenoxyd schwankt in verschiedenen Varietäten von 2 bis fast 18 Procent. — Man war sonst der Ansicht, dass der Vesuvian wesentlich dieselbe Zusammensetzung habe, wie die Kalkthongranaten, und dass also die Granatsubstanz dimorph sei; diese Ansicht ist zuerst von *Hermann* bestritten worden, welcher zeigte, dass viele Vesuviane nach der vorstehenden Formel zusammengesetzt sind. Später theilte *Rammelsberg* die Resultate seiner Untersuchung von zwölf verschiedenen Varietäten mit, aus denen sich ergab, dass das Sauerstoffverhältniss von H , R und $Si = 3 : 2 : 5$, oder $9 : 6 : 15$, folglich von jenem der Granate wesentlich verschieden sei, wodurch denn *Hermann's* Zweifel bestätigt, und der vermuthete Dimorphismus der Granatsubstanz vollständig widerlegt wurde. Kurz darauf veröffentlichte *Scheerer* eine Abhandlung, in welcher ein besonderes Gewicht auf das in manchen Vesuvianen enthaltene Wasser gelegt wurde, welches, wie auch *Magnus* und *Rammelsberg* gezeigt, bis zu 3 Procent betragen kann, nur in sehr grosser Hitze entweicht, und daher wohl als basisches Wasser zu betrachten ist. Unter Berücksichtigung dieses Wassergehaltes, und mit Benutzung der Theorie des polymeren Isomorphismus leitete *Scheerer* aus drei sehr genauen Analysen das Sauerstoffverhältniss $9 : 6 : 14$ ab; da er nun in dem wasserfreien Vesuviane vom Wilui genau dasselbe

Verhältniss fand, so ist solches wohl für das normale Verhältniss zu halten, aus welchem sich denn auch die Richtigkeit der oben stehenden, von *Hermann* aufgestellte Formel ergeben würde. Dennoch hat *Hermann* später, bei einer Discussion der Vesuvian-Analysen, eine andere Formel und die Ansicht aufgestellt, dass das Schwank in der Zusammensetzung der Vesuviane nur aus der gegenseitigen Vertretung von K und R zu erklären sei. Endlich hat *Rammelsberg* neuerdings, in der Voraussetzung dass das Eisen als Oxyd vorhanden ist, die Formel $9\text{R}^2\text{Si} + 2\text{R}^2\text{Si}^3$, dagegen in der Voraussetzung von Oxydul die Formel $6\text{R}^2\text{Si} + \text{R}^2\text{Si}^3$ aufgestellt, von denen die erste welcher er jetzt den Vorzug giebt, dem Sauerstoff-Verhältnisse 3 : 2 : 5, die zweite dem Verhältnisse 6 : 3 : 9 entspricht. Den Wassergehalt betrachtet er nicht als ursprünglich, sondern als secundäres Symptom einer begonnenen Zersetzung, bei welcher auch das, ursprünglich vielleicht als Oxydul vorhandene Eisen grösstentheils in Oxyd verwandelt worden sei. — V. d. L. schmilzt er leicht und unter Aufschäumen zu einem gelblichgrünen oder bräunlichen Glase; mit Borax und Phosphorsalz giebt er Eisenfarbe und in letzterem ein Kiesel skelet; von Salzsäure wird er roh nur unvollständig, nach vorheriger Schmelzung vollständig zersetzt, unter Abscheidung von Kieselgallert. — Vesuv, Mussa-Alpe in Piemont, Monzoniberg in Tirol, Achmatowl und Poläkowsk am Ural, vom Wiloi in Sibirien, Orawicza im Banate, Egg und Eker in Norwegen, Haslau bei Eger in Böhmen (Eger an), ähnlich zu Sandford in Maine, wo der Egeran einen 200 F. mächtigen Gang bilden soll, auch an vielen anderen Orten in Nordamerika; der blaue sogenannte Cyprien, von Souland in Norwegen, ist durch Kupferoxyd gefärbt. Nach *Breithaupt* ist auch der Kolophonit grösstentheils Vesuvian

Gebrauch. Die durchsichtigen oder stark durchscheinenden, schön grün und braun gefärbten Var. des Vesuvians werden zuweilen als Schmucksteine benutzt.

322. Xanthit, Thomson.

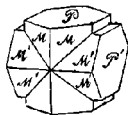
Nach *Mather* triklinisch (nach *Beck* in den Krystallformen des Vesuvians, eingewachsenen Körnern und derb, von lockerer, rundkörniger Zusammensetzung, — Spaltb. nach drei verschiedenen Richtungen, die sich unter 94° , $97^\circ 30'$ und 107° schneiden, Bruch kleinmuschelartig bis uneben, sehr leicht zerbrechlich; H. = (*Breithaupt*); G. = 3,2...3,22; schwarz, grau und weiss; Glasglanz, in den Fettsäuren geneigt, z. Th. nur schimmernd; durchsichtig bis durchscheinend. — Chem. Zus nach *Thomson*: 32,7 Silicia, 12,3 Alumina, 12,0 Eisenoxyd, 36,3 Calcia und Manganooxydul (Summe 97), was freilich nicht auf die Formel des Vesuvians führt sondern $2\text{CaSi} + \text{R}^2\text{Si}$ giebt (mit 33,4 Silicia, 40,2 Calcia und Manganooxydul, 1 Alumina und 14,1 Eisenoxyd, wenn $\text{R} = \frac{1}{2}\text{Al} + \frac{1}{2}\text{Fe}$ gesetzt wird). V. d. L. schmilzt er, sich etwas aufblähend, zu grünlichem durchscheinenden Glase. — Amty New-York.

Anm. Nach *Shepard*, *Beck* und *Dana* ist der Xanthit nur eine Varietät des Vesuvians.

323. Staurolith, Karsten.

Rhombisch; ∞P (*M*) $128^\circ 42'$, $\bar{\text{P}}\infty$ (*r*) $70^\circ 46'$ nach *Kenngott* ($129^\circ 16'$

$69^\circ 32'$ nach *Des-Cloizeaux*), gewöhnliche Comb. $\infty\text{P}\infty.0\text{P}$ (*M*, *r* und *P* in bestehender Figur) und $\infty\text{P}\infty.0\text{P}$. $\bar{\text{P}}\infty$ wie die nachstehenden Fig. 4 und 2; die Krystalle kurz- und dick-, oder lang- und breitsäulenförmig eingewachsen; Zwillingkrystalle sehr häufig, als Durchkreuzungs-Zwillinge nach zwei verschiedenen Gesetzen



indem sich die Hauptachsen beider Individuen entweder fast rechtwinkelig, wie in der zweiten vorstehenden Fig., oder fast unter 60° schneiden, wie in den beiden letzten nachstehenden Figuren; vergl. auch die Figuren 148 und 149 auf S. 73. — Spaltb. brachydiagonal vollk., auch Spuren nach ∞P ; Bruch muschelartig oder uneben splittend; H. = 4,5; G. = 3,34...3,77; rötlichbraun bis schwärzlichbraun. Glas

glanz, durchscheinend bis undurchsichtig. Die optischen Axen liegen in dem makro-diagonalen Hauptschnitte; ihre Bisectrix fällt in die Hauptaxe. — Die chem. Zus. ergab

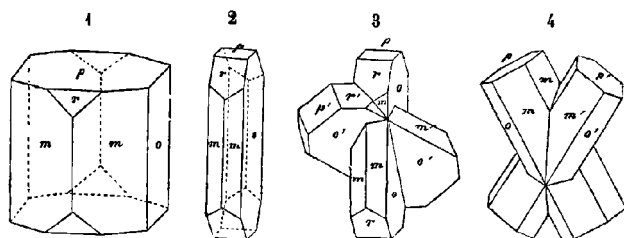


Fig. 1. $\infty P \cdot \infty P \cdot \infty O \cdot P \cdot \infty P \cdot \infty O$. kurze dicke Säulen; Bretagne.

Fig. 2. Dieselbe Combination, nur lang gestreckt und mit vorwaltendem Brachy-pinakoid; St. Gotthard, oder richtiger Faïdo im Canton Tessin.

Fig. 3. Schiefwinkelige Zwillinge ebendaher, nach *Websky*.

Fig. 4. Dergleichen Zwillinge aus der Bretagne, nach *Hessenberg*.

sich nach den Analysen von *Jacobson* schwankend zwischen den Formeln $\bar{R}^4\text{Si}^3$, $\bar{R}\text{Si}$ und $\bar{R}^3\text{Si}^3$, wobei \bar{R} Thonerde mit 14 bis 18 Procent Eisenoxyd bedeutet, und die Kieselsäure von 28 bis 40 Procent vorhanden ist. Wenn die erstere, an den schönen Var. vom St. Gotthard oder von Faïdo nachgewiesene und auch von *Marniac* bestätigte Formel die normale Zusammensetzung repräsentiren sollte, so würde die Zusammensetzung der übrigen Var. nur durch Interponirung von kieselreicheren Mineralien oder Quarz, oder auch durch die Annahme zu erklären sein, dass sich Kieselsäure und Thonerde zum Theil vertreten; nun fand *Lechartier* wirklich, dass die grösseren Kry-stalle vom St. Gotthard Disthen, Granat, Turmalin und andere fremdartige Körper nicht liesssen, und dass, nach Ausscheidung dieser Beimengungen durch Flusssäure, reine Staurolithsubstanz mit 28 bis 29 Procent Kieselsäure übrig bleibt, wie sie auch die kleineren Krystalle für sich zeigen; ähnlich verhalten sich die Var. aus der Bretagne, denen jedoch Quarz interponirt zu sein scheint, nach dessen Ausziehung dieselbe normale Staurolithsubstanz übrig bleibt; hiernach würde denn die Formel $\bar{R}^4\text{Si}^3$ oder $\bar{R}^3\text{Si}^3$ gerechtfertigt erscheinen. Allein *Kenngott* vermuthete schon früher, dass ein Theil des Eisens als Oxydul vorhanden sei; auch sind in der Regel 1 bis 2 Procent Magnesia vorhanden; diess veranlasste *Rammelsberg* zu sehr genauen Analysen

10 verschiedenen Varietäten, aus denen sich das Resultat herausstellte, dass das Eisen, nicht, wie man bisher glaubte, blos als Oxyd, sondern grösstentheils als Oxydul vorhanden sei. Ueberhaupt ergab sich, dass die Kieselsäure von 28,8 bis 51,3, die Thonerde umgekehrt von 49,2 bis 34,3 Procent schwankt, während das Eisenoxydul von 10 bis 13, die Magnesia von 1,6 bis 3, und das Eisenoxyd von 0 bis 5 Procent vorhanden ist. Der Sauerstoff der Basen \bar{R} und \bar{R} verhält sich = 4 : 6; jener der Kieselsäure schwankt von 4 bis 9, so dass $\bar{R} + 2\bar{R} + n\text{Si}$ allgemein die Zusammensetzung darstellt. Analysen von *A. Mitscherlich*, *Wislicenus* und *Maly* führten auf ähnliche Resultate, weshalb es denn abzuwarten ist, ob die vorhin erwähnten neueren Untersuchungen und Folgerungen von *Lechartier* sich bestätigen werden. V. d. L. ist in Splintern nicht schmelzbar, in Borax und Phosphorsalz nur sehr schwer auflöslich: Salzsäure ist ohne Wirkung, Schwefelsäure bewirkt nur eine theilweise Zersetzung. — In Glimmerschiefer bei Airolo am St. Gotthard und bei Faïdo, Radegund in der Gegend von Brest, im Dép. de Finistère in Frankreich, bei St. Jago de Compostella in Spanien, Windham in Maine, Lisbon und Franconia in New-Hampshire und a. O. in Nordamerika.

Anm. 1. Der sogenannte Crucilith aus der Gegend von Dublin scheint nach *Kenngott* nur eine Zersetzungs-Pseudomorphose nach Zwillingkrystallen des Staurolithes zu sein, dessen Formen er noch besitzt, während er eine weiche, rothbraune

bis schwarze, fettglänzende undurchsichtige Masse darstellt. *C. v. Hauer* fand Thonerde, Eisenoxyd und Wasser als vorwaltende Bestandtheile.

Anm. 2. Dass der Staurolith der St. Gotthard-Gegenden nicht selten eine regelmäßige Verwachsung mit Disthen zeigt, diess wurde bereits oben S. 77 erwähnt

324. Isopyr, Haidinger.

Amorph; derb und eingesprengt, Bruch muschelrig; spröde; $H.=3,5$. $G.=2,90\dots2,95$; graulich- bis sammetschwarz, z. Th. roth punctirt, Strich grünlichgrau, Glasglanz, kantendurchscheinend bis undurchsichtig. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Turner*: 47,09 Silicia, 43,91 Alumina, 20,07 Eisenoxyd, 15,43 Ca und 1,94 Kupferoxyd (Summe 98,44), was vielleicht auf die Formel $3R^2Si^3 + CaSi$ führt, indem $2R=Al+Fe$, und ein paar Procent Calcia durch Kupferoxyd ersetzt werden; v. d. L. schmilzt er ruhig zu einer magnetischen Kugel; auf Platinblech erhitzt färbt er die Flamme grün; mit Phosphorsalz giebt er ein Kieselskelet und von Säuren wird er nur schwierig und unvollständig zersetzt. — Im Granit zu St. Just Cornwall. Nach *H. Fischer* ist mancher angebliche Isopyr nichts Anderes, als schwarzer Opaljaspis.

325. Polyolith, Thomson.

Bis jetzt nur in Trümmern und Platten von schaliger Zusammensetzung; Sp nach einer Richtung; spröde; $H.=6\dots6,5$; $G.=3,231$; schwarz, Glasglanz undurchsichtig. — Chem. Zus. nach *Thomson*: 40,04 Silicia, 9,42 Alumina, 14 Eisenoxydul, 11,54 Calcia, 6,6 Manganoxydul, was ungefähr der Formel $3R^3Si^2 + AlSi^2$ entspricht, wenn $9R=6Fe+3Ca$ ist. Schlägt man die Thonerde zur Kieselsäure, so wird die Formel R^3Si . *Berzelius* gab die Formel $3R^3Si^2 + AlSi$. V. d. L. ist er unschmelzbar; mit Borax schmilzt er zu einem schwarzen Glase. — Angeblich in Magneteisenerz zu Hoboken in New-Jersey.

Anm. Nach *Dana* soll der Polyolith nur eine Varietät von Augit sein, wie Ansicht *Des-Cloizeaux* beigetreten ist; auch bemerkt *Dana*, dass bei Hoboken kein Magneteisenerzlager bekannt sei.

326. Wichtisit, (Wichtyn), Laurent.

Krystallform unbekannt; derb; Spaltb. zweifelhaft, angeblich nach einem rechtwinkligen rhombischen Prisma, doch nur in Spuren; Bruch muschelrig; $H.=G.=3,03$; schwarz, wenig glänzend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Laurent* und *Strömborg*: $3R^3Si + AlSi^3$, mit 56,3 Silicia, 43,3 Alumina nebst 4 Eisen 13 Eisenoxydul, 6 Calcia, 3 Magnesia und 3,5 Natron; v. d. L. schmilzt er zu schwarzem Email; von Säuren wird er nicht angegriffen. — Wichtis in Finnland, als schmaler Gang in Granit.

Anm. *Kenngott* hat die Ansicht aufgestellt, dass der Wichtisit mit dem S. 391 beschriebenen Glaukophan identisch sei, was jedoch *Arppe* bezweifelt.

327. Gadolinit, Ekeberg.

Rhombisch; nach *Scheerer*, *Nordenskiöld* und *Miller*; wogegen *Waage* aus Beobachtungen mit Sicherheit monoklinische Formen folgern zu können glaubte neuerdings von *Des-Cloizeaux* bestätigt wurde, welcher unter theilweiser Benutzung früherer Messungen den Winkel $C=89^{\circ}28'$, sowie $\infty P=116^{\circ}$, $P=11^{\circ}$ — $P=124^{\circ}16'$, $P\infty=74^{\circ}22'$, $\frac{1}{2}P\infty=113^{\circ}12'$ und viele andere Winkel bestimmte aus denen sich, wie *Rammelsberg* gezeigt, ein Isomorphismus mit Datolith ergibt. Die sehr seltenen und undeutlich ausgebildeten Krystalle stellen Comb. dieser anderer Formen dar, welche meist kurz säulenförmig nach ∞P erscheinen; gewöhnlich nur derb und eingesprengt. — Spaltb. gar nicht oder nur in höchst undeutlichen Spuren; Bruch muschelrig oder uneben und splitterig; $H.=6,5\dots7$; $G.=4,0$ bis 4,1 pechschwarz und rabenschwarz, Strich grünlichgrau; Glasglanz, oft fettartig

durchscheinend bis undurchsichtig. Nach den optischen Untersuchungen von *Des-Cloizeaux* erwies sich die Var. von Hitteröe als ein homogener Körper mit zwei in der Symmetrie-Ebene liegenden Axen und starker Dispersion; eben so die Var. von Ahon; andere Var. verhielten sich entweder wie tesserale oder wie amorphe Körper. — Chem. Zus. ziemlich schwankend, so dass der muschelige und der splitterige Gadolinit besondere Formeln erfordern; im Allgemeinen sind die Gadolinite theils altkieselsaure, theils drittelkieselsaure Salze von Yttria und mehreren anderen Basen, als welche wesentlich Eisenoxydul, Ceroxydul, Glycia und Lanthanoxyd zu nennen sind; diese Basen treten aber in schwankenden Verhältnissen auf, wobei sich z. Th. Glycia und Ceroxydul gegenseitig auszuschliessen scheinen. Die Varietäten, welche keine oder nur sehr wenig Glycia enthalten, wie jene von Ytterby, sind kieselsaure Salze, und lassen sich nach den Analysen von *Berzelius* und *Berlin* durch die Formel $2Y^2Si + R^2Si$ darstellen, welche z. B. in der Voraussetzung, dass $R = Ce + Fe$ sei, in 100 Theilen 27,4 Silicia, 46,6 Yttria, 15,7 Ceroxydul und 10,6 Eisenoxydul erfordert. Die Var. dagegen, welche verhältnissmässig viel Glycia enthalten, wie jene von Hitteröe, sind drittelkieselsaure Salze, und können, nach den Analysen von *Scheerer*, *Thomson* und *Richardson*, ungefähr durch R^3Si dargestellt werden, welche Formel (wenn $3R = 3Y + Gl + \frac{1}{4}Fe + \frac{1}{4}La$) 25,2 Silicia, 48,8 Yttria, 1,3 Glycia, 9,8 Eisenoxydul und 5,9 Lanthanoxyd giebt. Da jedoch ein Theil des Eisens als Oxyd vorhanden sein und das Ceroxydul eine Revision erfordern dürfte, so bleibt die Zusammensetzung der Gadolinite immer noch unsicher. *Des-Cloizeaux* vermuthet, dass die das Licht einfach brechenden Varietäten pseudomorphe hyaline Abkömmlinge der doppelt brechenden Varietäten seien, aus denen die Glycia fast ganz verschwunden ist. V. d. L. verglummt der muschelige (oder glasartige) Gadolinit sehr lebhaft, indem er etwas anschwillt, jedoch ohne zu schmelzen; der splitterige Gadolinit zeigt das Verglimmen nicht, und schwillt nur zu staudenförmigen Gestalten auf; von Salzsäure wird er vollkommen zersetzt mit Abscheidung von Kieselgallert. — Fast stets in Granit eingewachsen; Gegend von Fahlun (Finbo, Broddbo, Ytterby), Hitteröe in Norwegen, im Riesengrunde bei Schreibersshau.

8 Allanit, Thomson (Cerin).

Nach *Hermann*, *v. Kokscharow*, *Credner*, *G. Rose* und *Des-Cloizeaux* sind die Krystallformen des Allanites monoklinisch und ganz ähnlich denen des Epidotes und Orthites; deutliche Krystalle jedoch äusserst selten; gewöhnlich derb in körnigen oder kurzslängeligen Aggregaten mit sehr innig verwachsenen und daher undeutlichen Individuen. — Spaltb. nach zwei verschiedenwerthigen, unter 115 bis 116° geneigten Ebenen, sehr unvollk., Bruch muschelig bis uneben; H. = 5, 5...6; G. = 3, 45...3, 83; pechschwarz bis rabenschwarz, Strich gelblich- bis grünlichgrau; unvollkommener Metallglanz bis Glas- und Fettglanz; undurchsichtig, nur in sehr dünnen Lamellen durchscheinend, und dann theils doppelte, theils einfache Lichtbrechung zeigend. — Chem. Zus. ziemlich schwankend und complicirt; indessen lässt sie sich nach den Analysen von *Scheerer* durch die Formel $3R^3Si^2 + 2ÄiSi$ darstellen, in welcher unter R die Basen Eisenoxydul, Ceroxydul, Lanthanoxyd und Calcia begriffen sind; setzt man z. B. $3R = 3Fe + 3Ca + 2Ce + La$, so erhält man in 100 Theilen 35,7 Silicia, 1,8 Alumina, 15,5 Eisenoxydul, 15,5 Ceroxydul, 6,3 Lanthanoxyd und 12,4 Calcia, was mit jenen Analysen recht wohl übereinstimmt. Auch die Varietäten aus Orange C. in New-York sowie aus Berks C. und Northampton C. in Pennsylvanien stimmen nach den Analysen von *Genth* eine sehr ähnliche Zusammensetzung, mit 1 bis 3 Procent Wasser. Die Varietät von Bastnäs (sog. Cerin) hat aber eine abweichende Zusammensetzung, ebenso nach *Credner* die Varietät vom Thüringer Walde. Da jedoch die relativen Mengen von Eisenoxydul und Eisenoxyd nicht immer ermittelt wurden, lassen die meisten Analysen noch einige Unsicherheit zurück, und *Rammelsberg* es für wahrscheinlich, dass die Zusammensetzung des Allanites und Orthites eigentlich durch $R^3Si^2 + RSi$ dargestellt werde, also jener der Granaten analog sei,

von welchen sich diese Mineralien chemisch nur durch das Vorkommen der selteneren Basen, nämlich der Oxyde des Yttrium, Cers, Lanthans und Didyms unterscheiden würden. V. d. L. schmilzt der Allanit z. Th. unter Aufschäumen zu einem braunen oder schwarzen Glase; von Säuren wird er theils vollständig, theils unvollkommen zersetzt. — Gegend von Stockholm, Grönland, Jotunfjeld und Snarum in Norwegen, Bastnäs bei Riddarhytta in Schweden, Schmiedefeld am Thüringer Walde, die genannten Gegenden in Nordamerika.

Anm. Dem Allanit verwandt dürfte der von *Kerndt* bestimmte *Murmon* sein, welcher in kleinen, selten über erbsengrossen, grünlichschwarzen Körnern muscheligem, stark glänzendem Bruche bei Mauerberg unweit Marienberg in Oligokit eingesprengt vorkommt.

329. *Orthit*, *Berzelius* (Bucklandit z. Th.).

Nach *Hermann*, v. *Kokscharow*, *Nordenskiöld* und *G. v. Rath* monoklinisch und isomorph mit Epidot; $C = 65^\circ$, $\infty P (z) 70^\circ 48'$, $P (n) 71^\circ 27'$, $-P (d) 96^\circ 40'$ nach v. *Kokscharow*; wir entlehnen die drei folgenden, zunächst den sogenannten *Crathit* betreffenden Bilder aus der schönen Abhandlung v. *Kokscharow's*.

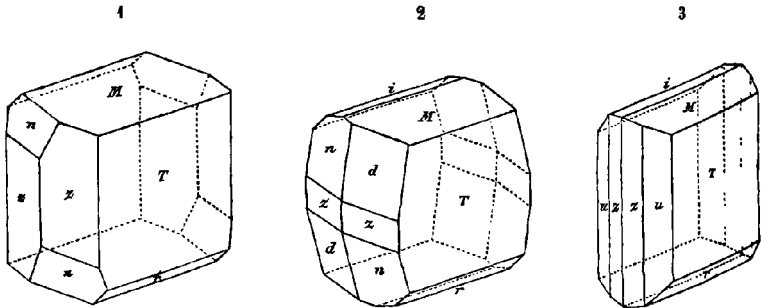


Fig. 1. $\infty P \infty . \infty P . 0 P . P . P \infty$; $M : T = 115^\circ$, $z : z = 109^\circ 12'$.
 $T \quad z \quad M \quad n \quad r$

Fig. 2. $\infty P \infty . 0 P . P \infty . \frac{1}{2} P \infty . P . - P . \infty P$; $T : n = 111^\circ 21'$, $T : d = 130^\circ 18'$.
 $T \quad M \quad r \quad i \quad n \quad d \quad z$

Fig. 3. $\infty P \infty . 0 P . P \infty . \frac{1}{2} P \infty . \infty P . \infty P 2$; $M : i = 145^\circ 36'$, $T : r = 128^\circ 31'$.

Aehnliche tafelförmige Krystalle beschrieb *G. vom Rath* vom Laacher See.

Die Krystalle sind oft verlängert nach der Orthodiagonale, und erscheinen als langgestreckte stängelige Individuen, welche fest eingewachsen, und oftmals in Büscheln vereinigt sind, theils als dicke, bis mehre Zoll grosse, oder auch als tafelförmige Individuen; oft nur derb und eingesprengt. Spaltb. sehr undeutlich nach zwei unter 115° geneigten Flächen; Bruch muscheliger; H.=6; G.=3,1. die Var. von Wexjö 3,77, die vom Laacher See 3,983 nach *G. vom Rath*; dunkel braun und schwarz; Glasglanz im Bruche; undurchsichtig; in optischer Hinsicht verhalten sich nach *Des-Cloizeaux* die Orthite eben so verschieden, wie die Allanite. Chem. Zus. analog der des Allanites, so dass *Scheerer* und *Rammelsberg* dieselben Formeln vorschlugen; wie denn auch die Varr. von Miask, Werchoturie und Huerw nach den Analysen von *Hermann* und *Rammelsberg* eine den Granaten völlig analoge Zusammensetzung haben; doch wird in manchen Varietäten der grösste Theil des Ceroyduls durch Yttria ersetzt, auch halten die meisten etwas Wasser, welches einer Var. von Yttholm sogar bis zu 17 Procent nachgewiesen wurde, im Allgemeinen aber sehr schwankend, daher wohl kaum wesentlich, sondern erst später angetreten ist. V. d. L. unter Feuertafel glüht er sich auf, verglimmt z. Th. und schmilzt

starkem Aufkochen zu einem schwarzen Glase; von Salzsäure wird er zersetzt. — Am Laacher See und Vesuv in leicht vulcanischen Gesteinen, ausserdem nur in primitiven und plutonischen Gesteinen, so in der Gegend von Fahlun, auf Fillefeld und Hitteröe in Norwegen, bei Miask und Werchoturje im Ural (Uralorthit), Plauenscher Grund bei Dresden, in Feldspath-Concretionen des dortigen Syenites, auch im Syenite bei Seligstadt und Lampersdorf. Nach *Nordenskiöld* umschliessen die Epidotkrystalle von Helsingfors gewöhnlich einen Kern von Orthit, sowie nach *Blomstrand* der Orthit von Wexjö von strahligem Pistazit umgeben ist.

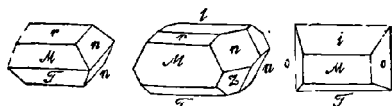
Anm. 1. Der sehr wasserreiche, v. d. L. sich entzündende und verglimmende Pyrrorthit von Korarfvet bei Fahlun ist dem Orthit äusserlich sehr ähnlich, und dürfte nach *Berzelius* nur ein mit Kohle, Wasser u. a. Körpern gemengter Orthit sein. Ueberhaupt scheint es, dass die Orthite nichts anderes sind, als Allanite, welche eine mehr oder weniger weit fortgeschrittene Zersetzung erlitten und, statt der ausgeschiedenen stärkeren Basen, Wasser aufgenommen haben.

Anm. 2. Dem Orthit steht auch der von *Kerndt* beschriebene und analysirte Bodenit sehr nahe, dessen langgestreckte, röthlichbraune bis schwärzlichbraune, säulenförmige Krystalle in Oligoklas eingewachsen bei Boden unweit Marienberg in Saaben vorkommen. Der Bagrationit von Achmatowsk ist nur eine durch ihre Krystallformen besonders interessante Varietät des Orthites; er verhält sich nach *Kokscharow* zu den übrigen Orthiten, wie der Bucklandit von Achmatowsk zu dem gewöhnlichen Pistazite. Das von *Berlin* als Erdmannit aufgeführte Mineral von Brevig steht nach *Blomstrand's* Analyse dem Orthite sehr nahe.

Anm. 3. Der früher von *Lévy* als eine selbständige Species eingeführte Bucklandit, dessen meist kleine, schwarze und undurchsichtige Krystalle die Formen des Epidotes besitzen, hat seine Selbständigkeit verloren, seitdem *Gerhard v. Rath* bewies, dass der Bucklandit vom Laacher See in allen seinen wesentlichen Eigenschaften als ein Orthit (mit 21 Proc. Ceroxydul) charakterisirt ist, und dass dasselbe auch vom Arendaler Bucklandite gilt, während *G. Rose*, *Hermann* und *v. Kokscharow* den Bucklandit von Achmatowsk als eine schwarze Varietät des Epidotes erkannten.

. Epidot, Haüy (Pistazit, Bucklandit z. Th.).

Monoklinisch; die Dimensionen etwas schwankend, viele verschiedene Formen, die denn überhaupt nach *v. Zepharovich* bereits 57 Partialformen bekannt sind. Der Habitus der Krystalle ist fast immer horizontal-säulenartig, indem sie nach der Orthogonale langgestreckt, und die Hemidomen sowie das basische und orthodiagonale Pinakoid vorwiegend ausgebildet sind; diese an dem einen Ende meist aufgewachsenen Säulen zeigen an dem anderen, frei ausgebildeten Ende oft sehr complicirte Combinationen von Hemipyramiden, Klinodomen und Prismen. Die Deutung aller dieser Formen wird natürlich verschieden je nach der Wahl der Grundform und aufrechten Stellung, in welcher Hinsicht besonders zwei Betrachtungsweisen, nämlich jene von *M. L.* und die von *Marignac* Geltung gefunden haben. Halten wir uns vorläufig an die von *M. L.* gewählte Stellung und Grundform, welchen die nachfolgenden drei kleinen Bilder entsprechen, so wird nach *v. Kokscharow's* Messungen $C = 89^{\circ} 27'$, $0P (l)$, $\infty P\infty M$, $\infty P2 (o) 63^{\circ} 41'$, $P\infty (T) 64^{\circ} 36'$, $-P\infty (r) 63^{\circ} 42'$, $P (z) 70^{\circ} 0'$, $-P n 70^{\circ} 25'$, $-3P\infty (i)$, und so erhalten diese drei gewöhnlichsten und einsten Combinationen die unter ihnen stehenden Zeichen.



$$M : r = 116^{\circ} 18'$$

$$M : T = 115 \quad 24$$

$$M : l = 90 \quad 33$$

$$M : o = 121 \quad 31$$

$$n : r = 125 \quad 44$$

$$T : z = 125 \quad 0$$

$$T' : r = 128 \quad 18$$

$$\infty P\infty . P\infty . \infty P\infty . 0P . -P . P . \infty P\infty - 3P\infty$$

$$-P\infty . -P . P\infty . -P\infty . P\infty . \infty P2$$

$$n = 109^{\circ} 33' . n : z = 170^{\circ} 40' . M : i = 145^{\circ} 39'$$

Ich hatte jedoch schon im Jahre 1828 bemerkt, dass es wegen der Zwillingbildung, sowie wegen der Analogien mit Pyroxen und Amphibol vortheilhafter sein dürfte, die Krystalle so aufrecht zu stellen, dass M als schiefe Basis und T als Orthopinakoid eingeführt wird; betrachtet man dann die Flächen n als die positive Hemipyramide P , so erhalten die vorstehenden drei Combinationen die folgenden Zeichen

$$\infty P \infty . 0 P . P \infty . P ; \quad \infty P \infty . 0 P . P \infty . 2 P \infty . P . \infty P ; \quad \infty P \infty . 0 P . \frac{1}{2} P \infty . P \infty .$$

$$T \quad M \quad r \quad n \quad \quad T \quad M \quad r \quad l \quad n \quad z \quad \quad T \quad M \quad i \quad o$$

Maignac und *v. Kokscharow*, denen wir so gründliche Arbeiten über den Epidot verdanken, haben sich für diese Stellung entschieden, und der Letztere setzt ebenfalls $n = P$. Dann wird $C = 64^{\circ} 36'$, $P(n) 70^{\circ} 25'$, $\infty P(z) 70^{\circ} 0'$. Die folgenden Bilder beziehen sich auf diese von *v. Kokscharow* gewählte Stellung und Grundform, welche wir von nun an adoptiren. Die erste Reihe enthält nur Projectionen auf die Ebene des Klinopinakoides, weil die meisten Formen nur an dem einen Ende der Orthodiagonale erscheinen; die Umrisse dieser Figuren stellen daher die in die Zone dieser Nebenaxe fallenden Flächen vor; Fig. 1 ist von *Miller*, die anderen drei sind von *Hessenberg* entlehnt.

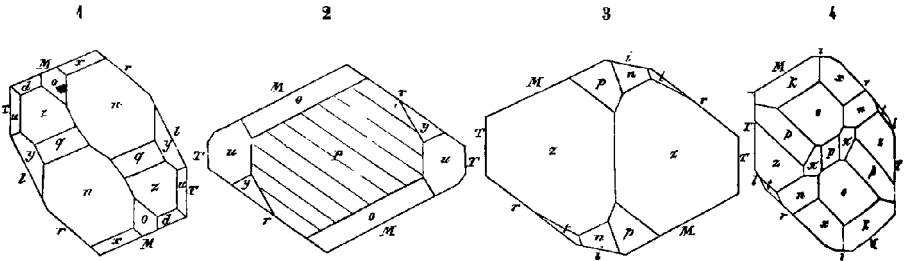


Fig. 1. Die Flächen $0P(M)$, $P\infty(r)$, $2P\infty(l)$ und $\infty P\infty(T)$ bilden eine mehr oder weniger langgestreckte Säule mit den Winkeln $M:T = 115^{\circ} 24'$, $T:l = 154^{\circ} 3'$, $l:r = 154^{\circ} 15'$ und $r:M = 116^{\circ} 18'$. Am Ende dieser Säule sind die Formen $\infty P(z)$, $2P(q)$, $P(n)$, $\frac{1}{2}P(x)$, $-P(d)$, $\infty P_2(u)$, $2P_2(y)$ und $P(o)$ ausgebildet; $n:n = 109^{\circ} 35'$, $n:z$ über $q = 150^{\circ} 57'$, $n:x$ über $o = 117^{\circ} 40'$, $n:r = 125^{\circ} 13'$, $z:T = 125^{\circ} 0'$.

Fig. 2. Die Flächen $0P(M)$, $P\infty(r)$ und $\infty P\infty(T)$ bilden eine sehr langgestreckte Säule, welche an ihrem oberen Ende durch die vorwaltende Fläche $\infty P\infty(P)$, sowie durch die meist sehr untergeordneten Formen $\infty P_2(u)$, $P\infty$ und $2P_2(y)$ begränzt wird; die Fläche P ist oft ihrer Combinationskante nr parallel gestreift, wie solches die Zeichnung angiebt. Diess ist die Form der bündelförmig gruppirten Krystalle von Oisais im Dauphiné.

Fig. 3. Wie vorher bilden die Flächen M , r und T zugleich mit i ($\frac{1}{2}P\infty$) eine Säule welche an ihrem Ende durch $\infty P(z)$, $-3P_2(p)$, $P(n)$ und $\frac{1}{2}P\infty i$ begränzt wird; $z:z = 109^{\circ} 0'$, $M:i = 145^{\circ} 39'$. Dergleichen Krystalle finden sich bei Zermatt.

Fig. 4. Die Flächen M , T , r , i und l ($2P\infty$) bilden eine Säule, welche an ihrem Ende durch $P\infty(o)$, $\infty P(z)$, $\infty P_5(\pi)$, $\infty P\infty(P)$, $-3P_2(p)$, $\frac{1}{2}P\infty k$, $\frac{1}{2}P$, $P(n)$ und $\frac{1}{2}P_2(l)$ begränzt wird. Diese sehr reichhaltige Combination von Zermatt wurde von *Hessenberg* beobachtet und beschrieben*).

Die folgenden Figuren entlehnen wir aus *v. Kokscharow's* vortrefflichem At

*) In unserm Holzschnitte erscheint die Combinationskante von $t:z$ parallel jener von $t:r$ was ein Fehler ist; sie muss so liegen, wie in Fig. 3.
IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

so gezeichnet, dass die Orthodiagonale von rechts nach links schräg am Beschauer vorbei läuft; die Buchstaben-Signatur der Flächen wie vorher.

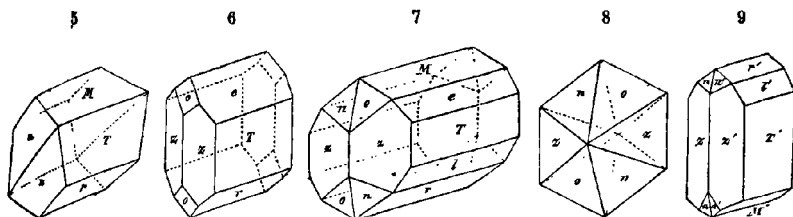


Fig. 5. $0P.\infty P\infty.P\infty.P$; diese einfache Comb. findet sich in der Grube Poljakowsk am Ural, ist aber auch anderwärts nicht selten.

Fig. 6. $\infty P\infty.P\infty.-P\infty.\infty P.P\infty$; ebendaher, $T:e = 150^{\circ} 6'$, $e:o = 145^{\circ} 27'$.

Fig. 7. $0P.\infty P\infty.-P\infty.2P\infty.P\infty$ bilden eine mehr oder weniger langgestreckte Säule, welche an ihrem freien Ende durch ∞P , P und $P\infty$ begrenzt wird; diese Krystalle finden sich in der Mineralgrube Achmatowsk am Ural.

Fig. 8. $\infty P.P.P\infty$; $x:n = 150^{\circ} 58'$, $x:o = 145^{\circ} 47'$, $n:o = 146^{\circ} 6'$; diese und ähnliche ganz eigenthümliche Krystalle, welche sich von allen übrigen dadurch unterscheiden, dass sie nicht nach der Orthodiagonale gestreckt sind, und dass die in die Zone dieser Nebenaxe fallenden Flächen meist gänzlich fehlen, finden sich gleichfalls bei Achmatowsk in Kalkspath eingewachsen. Sie wurden anfangs für schwarzen Titanit gehalten, dann Bucklandit genannt, bis *G. Rose* sie für eine Var. von Epidot erkannte.

Fig. 9. Ein Zwillingskrystall der Combination $\infty P\infty.0P.2P\infty.P\infty.\infty P.P$; ebenfalls von Achmatowsk; das Orthopinakoid ist die Zwillingsenebene.

Die in die Zone der Orthodiagonale fallenden Flächen sind oft stark horizontal gestreift; die Krystalle meist zu Drusen vereinigt; Zwillingskrystalle nicht selten, Zwillingsebene $\infty P\infty$; auch derb in stängeligen, körnigen bis dichten Aggregaten. Pseudomorphosen nach Granat, Skapolith, Orthoklas, Oligoklas, Labrador, Pyroxen od Amphibol. — Spaltb. basisch sehr vollk., und orthodiagonal nach $\infty P\infty$ vollk., die beiden Spaltungsflächen bilden daher einen Winkel von $115^{\circ} 24'$; Bruch muschelig bis uneben und splüiterig; H. = 6...7; G. = 3,32...3,50; fast immer gefärbt, besonders grün, gelb und grau, selten roth und schwarz; Glasglanz, auf Spaltungsflächen diamantartig, pellucid in allen Graden, meist nur durchscheinend bis kantenklar bischeinend. Die sehr divergirenden optischen Axen liegen nach *Des-Cloizeaux* der Ebene des klinodiagonalen Hauptschnittes, also rechtwinkelig auf der Längenausdehnung der Säulen; die Bisectrix ist fast parallel der Hauptaxe. — Chem. Zus. ist ziemlich schwankend, und noch nicht in allen Fällen auf eine und dieselbe Formel zurückzuführen; nach den genauen Analysen von *Stockar-Escher* und *Scheerer*, sowie in früheren Analysen von *Kühn* und *Rammelsberg* ergibt sich jedoch, dass die Pistazite oder gewöhnlichen Epidote (mit Ausschluss des Zoisites und Mangan-Epidotes) wesentlich Verbindungen von Kieselsäure, Thonerde, Eisenoxyd und Kalkerde sind; durch *Escher* und *Scheerer* wurde das Vorhandensein von etwa 2 Procent basischen Wassers, durch *Kühn* und *Scheerer* auch die Gegenwart von sehr wenig Magnesiaargethan. *Hermann* fand, dass neben dem Eisenoxyd auch Eisenoxydul vorhanden ist, was später von *Rammelsberg* für mehre Varr. bestätigt worden ist. *Rammelsberg* macht die Ansicht geltend, dass in allen Epidoten das Sauerstoff-Verhältniss von R, K und Si das von $1:2:3$, und daher die von *Hermann* für die Zoisite aufgestellte Formel $3Ca_2Si + 2K_2Si_3$ oder $3(2Ca_0.SiO_2) + 2(2R_2O^3.3SiO_2)$ auch für die Epidote zu adoptiren sei. Dagegen zeigte *Scheerer* schon früher, dass diese Ansicht nicht in allen Fällen Gültigkeit hat, indem viele Epidote das Sauerstoff-Verhältniss $4:9:12$, andere aber das Verhältniss $3:6:8$ haben. Einstweilen wollen wir uns an die von *Rammels-*

berg aufgestellte Formel halten, in welcher also K wesentlich Thonerde und Eisenoxyd bedeutet. Ueberblicken wir die zahlreichen Analysen, so ergibt sich, dass in den verschiedenen Varietäten der Gehalt an Kieselsäure von 36 bis 40, an Thonerde von 18 bis 29, an Eisenoxyd von 7 bis 17, und an Kalkerde von 21 bis 25 Procent schwankt. Das Verhalten v. d. L. ist etwas verschieden; stark gegliiht oder geschmolzen werden alle Varietäten mehr oder weniger leicht von Salzsäure zerlegt, mit Abscheidung von Kieselgallert.

Man unterscheidet im Bereiche des Epidotes besonders drei verschiedene Gruppen:

- a) Pistazit; pistaz- bis schwärzlichgrün einerseits und öl- bis zeisiggrün anders, krystallisirt, derb und eingesprengt in stängeligen, körnigen, dichten und erdigen Aggregaten, in Trümmern, als Ueberzug; die gemeinste Varietät; man betrachtet ihn als Eisen-Epidot, weil ein grosser Theil der Alumina durch Eisenoxyd vertreten wird was diese Gruppe wesentlich charakterisiren dürfte; v. d. L. schmilzt er erst an den äussersten Kanten und schwillt dann zu dunkelbraunen, staudenförmigen Massen an welche meist nicht vollständig in Fluss zu bringen sind; die Gläser sind stark eisefarbig. — Arendal, Bourg d'Oisans, Breitenbrunn, Schwarzenberg, bei Striegau in Schlesien nach *Becker* in mehren Varietäten, bei Sulzbach im Pinzgau nach *Tschermak* sehr schöne Krystalle, am Vesuv, hier und bei Lanzo in Piemont sehr complicirte Krystalle auch in Russland am Ural, in Finnland.
- b) Mangan-Epidot oder Piemontit; schwärzlichviolett bis röthlichschwarz, Strich kirschroth, in stängeligen Aggregaten, führt seinen Namen mit Recht, da die Alumina nicht nur zum Theil durch Eisenoxyd, sondern auch grossentheils durch 44 bis 94 Procent Manganoxyd ersetzt wird; v. d. L. schmilzt er sehr leicht zu einem schwarzen Glase; mit Borax die Reaction auf Mangan. — St. Marcel in Piemont. Bei Jakobsberg in Wermland (Schweden) kommt in Kalkstein ein roth durchscheinender Epidot vor, welcher jedoch nach *Igelström* kein Manganoxyd, sondern Manganoxydul (und zwar nur 4,85 Procent) enthält, weshalb es wohl noch weiterer Untersuchung bedarf, bevor er mit dem Mangan-Epidot von St. Marcel vereinigt werden kann. Nach *Breithaupt* soll der Piemontit eine Var. des Zoisites sein.
- c) Bucklandit von Achmatowsk; seine Krystalle unterscheiden sich von denen des Pistazites dadurch, dass die Flächen *M*, *T* und *r* gar nicht oder nur sehr untergeordnet auftreten; er ist schwarz, in dünnen Splittern röthlichbraun durchscheinend, $H. = 3,54$, und ist nach den Analysen von *Hermann* und *Rammelsberg* wesentlich ein Eisen-Epidot. Er findet sich in Kalkspath eingewachsen, mit Granat und Diopsid, bei Achmatowsk am Ural.

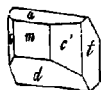
Gebrauch. Wo der Pistazit in grösserer Menge vorkommt, da wird er als Zuschlag dem Schmelzen der Eisenerze benutzt.

Anm. 1. Unsere Kenntniss der Krystallformen des Epidotes ist durch *Margnac* sehr vervollständigt worden, welcher äusserst complicirte Combinationen vom Vesuv und von Lanzo beschrieben und abgebildet hat; auch *v. Kokscharow*, *Hessenberg* und *v. Zepharovich* haben uns mehre neue Formen kennen gelehrt. Besonders interessant und beachtenswerth aber ist der zuerst von *Miller* und *Brooke* gegebene Nachweis, dass der Zoisit in seinen morphologischen Eigenschaften vom Pistazit wesentlich abweicht. Seine Krystalle sind nicht nur in der Richtung der Hauptaxe verflügel, sondern auch durch ganz andere Formen und Dimensionen charakterisirt, als der Epidot.

Anm. 2. Der Puschkinit von Werchneiwinisk und Küschtimsk am Ural, in losen Krystallen, grün, gelb bis hyacinthroth, durchsichtig mit ausgezeichnetem Pleochroismus, $H. = 6,7$, $G. = 3,43$, hat ungefähr die Zusammensetzung eines Eisenepidotes, enthält aber gegen 2 Proc. Natron und noch ausserdem fast $\frac{1}{2}$ Proc. Lith und ist auch krystallographisch durch *v. Auerbach* und *v. Kokscharow* als eine Varietät des Epidotes erkannt worden. — Auch der Whitait von Glencoe in Schottland, der in kleinen, sternförmig gruppirten Krystallen von strohgelber bis rother Farbe vorkommt, ist wohl nur Epidot.

1. Babingtonit, Lévy.

Triklinisch; die gewöhnlichen Formen bilden meist kurze, acht- oder sechseckige Säulen, welche an den Enden mit 2 Flächen zugeschrägt sind, wie nachstehende Figur, in welcher die wichtigsten Winkel nach *Dauber* folgende Werthe haben:



$a : m = 87^{\circ} 27'$	$m : c' = 136^{\circ} 42'$	$c : c' = 90^{\circ} 24'$
$d : m = 122 34$	$m : c = 132 34$	$c' : t = 155 14$
$a : d' = 150 10$	$m : t = 112 12$	$a : t = 92 36$

Die Krystalle sind klein und aufgewachsen. — Spaltb. basisch oder nach a , sehr ν flk., auch nach t ; $H. = 5,5 \dots 6$; $G. = 3,35 \dots 3,4$; schwarz, stark glasglänzend, undurchsichtig und nur in dünnen Lamellen durchscheinend. — Chem. Zus. nach der neuesten Analyse von *Rammelsberg*: $9\text{RSi} + \text{FeSi}_3$, oder $9(\text{RO.SiO}_2) + \text{Fe}_2\text{O}_3.3\text{SiO}_2$, wobei 9R sehr nahe $= 5,3\text{Ca} + 2,1\text{Fe} + 1,6\text{Mn}$ ist, so dass die berechnete Zusammensetzung 50,66 Kieselsäure, 10,96 Eisenoxyd, 20,35 Kalkerde, 10,36 Eisenoxydul und 7,67 Manganoxydul ergibt, in genügender Uebereinstimmung mit der Analyse. Durch die früheren Analysen von *Arppe* und *Thomson* wurde der Babingtonit wesentlich als ein Silicat von Kalkerde und Eisenoxydul bestimmt, weil der Nachweis des Eisenoxydes unterlassen worden war. V. d. L. schmilzt er leicht unter Blasenwerfen zu einer bräunlich-schwarzen, glänzenden, magnetischen Perle; von Säuren wird er zersetzt. — Arendal in Norwegen und Shetland, auch Baveno.

2. Amphibol, Haüy (Hornblende, Tremolit).

Monoklinisch; $C = 75^{\circ} 10'$, $0P (p)$, $\infty P \infty (x)$, $\infty P (M) 124^{\circ} 30'$, $P (r) 148^{\circ} 16'$, doch schwanken diese und die übrigen Winkel in den verschiedenen Varietäten; nach *Des-Cloizeaux* ist $C = 75^{\circ} 2'$, $\infty P = 124^{\circ} 11'$, $P = 148^{\circ} 28'$; die Krystalle sind theils kurz- und dick-, theils lang- und dünnsäulenförmig bis nadel- und haarförmig, vorwiegend von ∞P und $\infty P \infty$ gebildet und an den Enden meist durch $0P$ und P , oder auch durch $P \infty (l) 148^{\circ} 16'$ begrenzt.

Einige der wichtigsten Combinationen sind in den folgenden Figuren abgebildet.

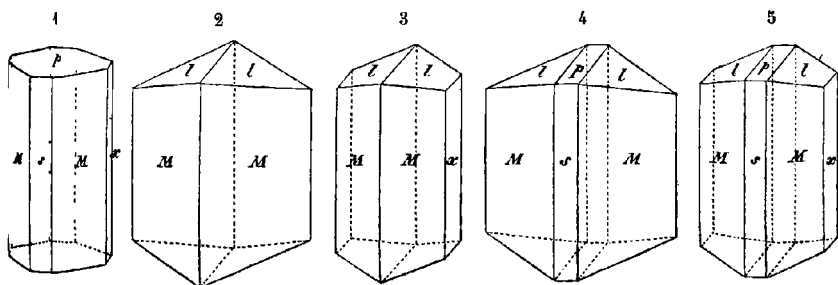


Fig. 1. $\infty P. \infty P \infty. \infty P \infty. 0P$; am Grammatit und Aktinolith; durch oscillatorische Combination des Prismas und Orthopinakoïdes entstehen die sog. schiffähnlichen Säulen; $M : M = 124^{\circ} 30'$, $M : x = 117^{\circ} 45'$, $p : s = 104^{\circ} 50'$.

Fig. 2. $\infty P. P \infty$, oder auch $\infty P. P$, je nach der Deutung der Flächen l ; Winkel $l : l = 148^{\circ} 16'$.

Fig. 3. Die Comb. Fig. 2 mit dem Klinopinakoïde.

Fig. 4. Die Comb. Fig. 2 mit dem Orthopinakoïde und $0P$; $p : s = 104^{\circ} 50'$.

Fig. 5. Die Comb. Fig. 4 mit dem Klinopinakoïde.

Alle diese Formen finden sich besonders an dem Grammatite, dem Aktinolith und an der gemeinen Hornblende. Die Flächen l lassen sich entweder als die Hemiprisme P , oder auch als das Klinodoma $P \infty$ betrachten, da die Kante $l : l$ in beiden

Fällen fast genau denselben Werth hat; die Fläche p würde demgemäss entweder als das Hemidoma $P\infty$, oder als die Basis OP zu deuten sein.

Die folgenden Formen finden sich zum Theil an der gemeinen, ganz besonders aber an der basaltischen Hornblende; sie sind aber in einer anderen Stellung gezeichnet, nämlich so, dass die Fläche des Klinopinakoides x dem Beobachter zugekehrt und nach oben bedeutend zugeneigt ist, um das obere Ende der Krystalle recht sichtbar zu machen.

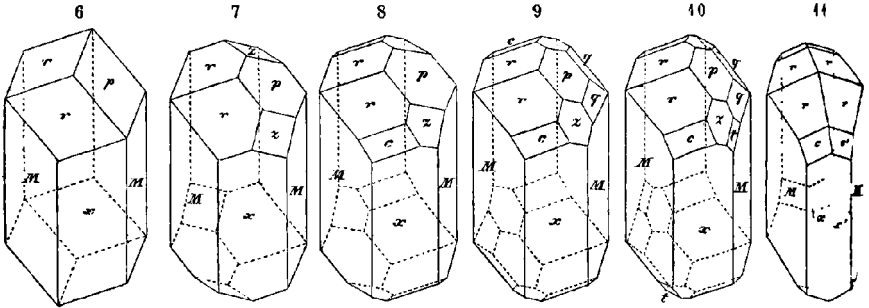


Fig. 6. $\infty P.\infty P\infty.P.OP$; die gemeinste Form der basaltischen Hornblende; $p:r = 145^{\circ} 35'$.

Fig. 7. Die Comb. Fig. 6 mit dem Klinodoma $2P\infty(z)$; $p:z = 150^{\circ} 13'$.

Fig. 8. Die Comb. Fig. 7 mit der halben Klinopyramide $3P3(c)$; $x:c = 130^{\circ} 53'$.

Fig. 9. Die vorige Comb. noch mit $-P(q)$.

Fig. 10. Die Comb. Fig. 9 mit der halben Klinopyramide $-3P3(t)$.

Fig. 14. Ein Zwillingkrystall; sehr ausgezeichnet durch die verschiedene Ausbildung beider Enden, an deren einem die beiderseitigen Hemipyramiden P eine vierflächige Zuspitzung bilden, während sich am andern die beiderseitigen Basen OP zu einer Zuschärfung vereinigen. Da die Flächen x und z in eine Ebene fallen, und von jedem Individuo nur die eine Hälfte ausgebildet ist, so erhalten diese Zwillinge ein sehr symmetrisches Ansehen.

Die Krystalle finden sich entweder eingewachsen oder aufgewachsen, in letzterem Falle meist zu Drusen verbunden; Zwillingkrystalle nach dem Gesetz: Zwillingaxe die Hauptaxe, Zusammensetzungsfläche das Orthopinakoid; sehr häufig derb, in radial-, parallel- oder verworrenstängeligen und faserigen, sowie in gross- bis feinkörnigen Aggregaten; auch eingesprengt, als wesentlicher Bestandtheil vieler Gesteine in Pseudomorphosen nach Pyroxen. — Spaltb. prismatisch nach ∞P recht voll orthodiagonal und klinodiagonal meist sehr unvollk.; $H. = 5...6$; $G. = 2,9...3,3$; farblos und bisweilen weiss, aber gewöhnlich gefärbt in verschiedenen grauen, gelben und braunen, besonders aber in grünen und schwarzen Farben; Glasglanz, zuweilen Perlmutter- und Seidenglanz; pellucid in allen Graden. Die optischen Axen liegen der Ebene des Klinopinakoides; ihre Bisectrix fällt in den stumpfen Winkel C , und bildet mit der Hauptaxe den Winkel von 75° . — Chem. Zus. sehr schwankend und kann auf eine allgemeingiltige Formel zurückzuführen. Indessen verweisen doch viele Analysen auf die Formel $6R\ddot{S}i + R^2\ddot{S}i^3$, welche gewöhnlich als die Normalformel für chemische Constitution der Amphibole betrachtet wurde; dabei wird R wesentlich durch Magnesia und Calcia, oft auch zugleich durch Eisenoxydul repräsentirt; eine kleine Quantität von Fluor ist in vielen Varietäten vorhanden, und wohl als Vertreter von Sauerstoff zu betrachten. Sehr viele Amphibole (namentlich die grünen und schwarzen) enthalten aber auch eine nicht unbedeutende, und selbst bis 18 Procent steigende Quantität Alumina, sowie mehr oder weniger Eisenoxyd. Da nun auch das Verhältniss zwischen den isomorphen Basen R ein sehr schwankendes ist, obwohl gewöhnlich die Magnesia stöchiometrisch vorwaltet), so begreift man, wie versch

sich die Zusammensetzung der verschiedenen Varietäten herausstellen kann. Wenn aber auch die Zusammensetzung vieler Amphibole mehr oder weniger genau durch die obige Formel dargestellt wird, so hat doch *Rammelsberg* später in einer sehr wichtigen Abhandlung gezeigt, dass die thonerdefreien Amphibole, wie namentlich die Grammatite und die hellfarbigen Strahlsteine, in ihrer allgemeinen chemischen Constitution vollkommen der Formel RSi oder $\text{R}\text{O}\cdot\text{SiO}_2$, also der Formel der Pyroxene, entsprechen, wobei ihr Kieselsäuregehalt meist zwischen 55 und 59 Procent schwankt. Was dagegen die thonerdehaltigen Amphibole betrifft, welche meist sehr dunkelfarbig und undurchsichtig sind, so findet *Rammelsberg*, dass selbige insgesamt Eisenoxyd und Eisenoxydul zugleich, sowie etwas Kali und Natron enthalten, und dass sie gleichfalls auf das Sauerstoffverhältniss der Säure und Basen = 2 : 4 gebracht werden können, wenn man die Thonerde als Säure, das Eisenoxyd dagegen als Basis in Rechnung bringt; ein Verfahren, gegen welches *Scheerer* einige beachtenswerthe Bedenken geltend gemacht hat. Neuerdings scheint jedoch *Rammelsberg* diese Ansicht aufgegeben zu haben, indem er für die thonerdehaltigen Amphibole die empirische Formel $n \text{R}\text{Si}(\text{O}^3) + \text{R}^2\text{O}^3$ aufstellt; der Kieselsäuregehalt dieser Amphibole schwankt gewöhnlich zwischen 39 und 49 Procent, ihr Thonerdegehalt zwischen 8 und 15 Procent. Dagegen hat *Lechartier* viele Analysen ausgeführt, und für die thonerdefreien Grammatite das Sauerstoff-Verhältniss der Kieselsäure und der Basen = 9 : 4, also entsprechend der oben zuerst angegebenen Formel gefunden; er bezweifelt also die Zurückführung auf die Formel der Pyroxene, und glaubt nicht, dass die verschiedene Zusammensetzung der Amphibole aus einer theilweisen Vertretung der Kieselsäure durch Thonerde zu erklären sei. V. d. L. schmelzen die Amphibole gewöhnlich unter Aufschwellen und Kochen zu einem grauen, grünlichen oder schwarzen Glase, und zwar meist um so leichter, je reicher sie an Eisen sind; die eisenreichen Varr. werden auch von Salzsäure theilweise zersetzt, welche die übrigen Varr. nicht sonderlich angreift.

Man unterscheidet besonders folgende Varietäten:

♠ Grammatit (Tremolit und Calamit); weiss, grau, hellgrün, in eingewachsenen lamellenförmigen Krystallen $\infty\text{P}\cdot\infty\text{P}\infty$, und in stängeligen Aggregaten, perlmutter- oder seidenglänzend, halbdurchsichtig bis durchscheinend; $G. = 2,93 \dots 3,00$, und wesentlich nach der Formel $3\text{MgSi} + \text{CaSi}$ zusammengesetzt; besonders in körnigem Kalksteine und Dolomit. Hierher würde also auch ein Theil des Nephrites (Nr. 290) gehören. Aktinolith oder Strahlstein; grünlichgrau, lauchgrün bis schwärzlichgrün, durchscheinend bis kantendurchscheinend, meist in eingewachsenen säulenförmigen Krystallen $\infty\text{P}\cdot\infty\text{P}\infty$, und in radialstängeligen Aggregaten; $G. = 3,026 \dots 3,166$ und in der Hauptsache eben so zusammengesetzt wie der Grammatit, nur dass ein Theil der Magnesia durch Eisenoxydul ersetzt wird; in Talkschiefer, Chloritschiefer und auf gewissen Erzlaefern.

H Hornblende; und zwar:

• Gemeine Hornblende; dunkel lauchgrün bis schwärzlichgrün und grünlichschwarz, undurchsichtig; krystallisirt, die Krystalle zu Drusen verbunden; derb, eingesprengt, als Gemengtheil vieler Gesteine. Der sog. Karinthiner bildet den Uebergang in die basaltische Hornblende.

♠ Basaltische Hornblende; bräunlichschwarz, undurchsichtig; krystallisirt in mannichfaltigen Formen, die Krystalle rundum ausgebildet und eingewachsen, mit sehr glatten und stark glänzenden Spaltungsflächen; in basaltischen und trachytischen Gesteinen, sowie im Teschenite; nach *Zirkel* enthält sie oft sehr viele mikroskopische Körner von Magneteisenerz.

Diese Hornblenden sind es besonders, welche mehr oder weniger Thonerde und viel Eisenoxyd enthalten, und auch ausserdem durch die oben erwähnte Eigenthümlichkeit ihrer Zusammensetzung ausgezeichnet sind; ihr specifisches Gewicht schwankt meist zwischen 3,4 und 3,3.

Granit; Formen ganz die des Augites, ausserdem wie gemeine Hornblende, jedenfalls metamorphe Bildung; eingewachsene Krystalle in den Grünsteinporphyren des Urals

u. Gegend.

- e) **Asbest, Amiant und Byssolith** sind zum Theil äusserst feinfaserige und haarförmige Varietäten von Grammatit und Aktinolith; *Kenngott* hat gezeigt, dass der Byssolith vom St. Gotthard und aus Tirol wirklich die Winkel des Amphibols und die gewöhnliche Form des Aktinolithes besitzt.
- f) An den Amphibol-Asbest schliesst sich wohl auch der Traversellit von Agiolla unweit Traversella an, von welchem *Scheerer* gezeigt hat, dass er eine metasomatische Pseudomorphose nach Pyroxen ist, dessen Krystalle in ein System von haarfeinen, parallel und symmetrisch gestellten Amphibolkrystallen umgewandelt worden sind. Da dergleichen zartfaserige Aggregate sehr geeignet sind, Wasser aufzunehmen und festzuhalten, so kann der zwischen 3 und 4 Procent betragende Wassergehalt nicht befremden, während ausserdem die Zusammensetzung des Traversellites sehr wohl mit der allgemeinen Amphibolformel übereinstimmt.

Gebrauch. Die Hornblende wird zuweilen als Zuschlag beim Schmelzen der Eisenerz benutzt; der Asbest und Amiant werden zu unverbrennlichen Zeugen verwebt, auch zu Lampendochten und bei chemischen Feuerzeugen benutzt; doch beziehen sich diese Benutzungsarten mehr auf den Serpentin-Asbest oder Chrysotil.

Anm. 1. Dass der in aschgrauen, seideglänzenden, strahligen Aggregaten vorkommende Cummingtonit, von Cummington in Massachusetts, dessen Selbständigkeit schon früher bezweifelt wurde, nur ein sehr eisenreicher und etwas zersetzt Amphibol oder Strahlstein ist, diess ist durch die Analysen von *Smith* und *Bruce* bewiesen worden. Das rosenrothe, in körnigen Aggregaten vorkommende Mineral vom selben Fundorte, welches *Hermann* und *Schlieper* analysirt haben, gehört gar nicht hierher, sondern zu dem Kieselmangan. Das von *Nordenskiöld* unter dem Namen *Kokscharowit* eingeführte Mineral ist nur eine Varietät des Amphibol.

Anm. 2. Da Amphibol und Pyroxen in Formen krystallisiren, welche sich geometrisch aus einander ableiten lassen, da der Uralit mit den physischen Eigenschaften der Hornblende die Krystallformen des Augites vereinigt, und da *Mitscherlich*, *Berth* und *G. Rose* gezeigt haben, dass geschmolzene Hornblende als Augit krystallisirt so ist die Ansicht aufgestellt worden, dass wohl beide Species in der Hauptsache dieselbe Substanz darstellen, welche jedoch bei sehr langsamer Erkaltung als Hornblende, bei rascher Erkaltung als Augit erstarrte. Auch machte *Rammelsberg* schon früher aufmerksam darauf, dass gewisse Augite (z. B. der vom Taberge, von Pargas und eine Varietät von den Azoren) die Zusammensetzung der Hornblende haben, wogegen er später zeigte, dass viele Amphibole die Zusammensetzung des Augites besitzen.

333. Anthophyllit, *Werner*.

Dieses, zuerst aus der Gegend von Kongsberg bekannt gewordene und von *Werner* aufgeführte Mineral, wurde später als eine Var. des Amphibols betrachtet, ist jedoch neuerdings von *Des-Cloizeaux* auf Grund optischer Untersuchung als eine selbständige Species anerkannt worden. Die Krystallform wird als rhombisch angenommen, $\infty P 124^{\circ} 30'$ bis 125° ; das Mineral findet sich derb, in radial breitstämmigen Aggregaten, deren Individuen bisweilen die Form $\infty P. \infty P \infty. \infty P \infty$ mit vert gestreiften Flächen erkennen lassen; Spaltb. makrodiagonal vollk., prismatisch weniger vollk. und brachydiagonal unvollk.; $H. = 5,5$; $G. = 3,187 \dots 3,225$; nelkenbraun bis gelblichgrau; auf den vollk. Spaltungsflächen stark glänzend von Perlmutter- bis Glasglanz, auf der brachydiagonalen Fläche schillernd; durchscheinend; die optischen Axen liegen im brachydiagonalen Hauptschnitte, und ihre spitze Bisectrix fällt in Hauptaxe. — Die chem. Zus. der Kongsberger Var. entspricht nach den Analysen von *L. Gmelin*, *Vopelius* und *Pisani* sehr nahe der Formel $3MgSi + FeSi$, doch wird etwas Eisenoxydul durch Manganoxydul ersetzt; v. d. L. sehr schwer schmelzbar, von Säuren wird er nicht angegriffen. Er findet sich bei Kongsberg und Modum in Norwegen, auch bei Fischenäs in Grönland, sowie bei Bodenmais in Bayern; nach *Fische* enthält er mikroskopisch kleine Lamellen eines grünen Mineralcs und eben dergleichen Körner von Magnetit.

Anm. *Rammelsberg* erklärte sich gegen die, aus der Lage der optischen Axen und ihrer Bisectrix gezogene Folgerung rhombischer Krystallformen. Auch wird die spezifische Selbständigkeit des Anthophyllites durch neuere Beobachtungen von *Des-Cloizeaux* wiederum etwas zweifelhaft, welchen zufolge unter den Kongsberger und Grönländischen Varietäten Exemplare vorkommen, in denen die Bisectrix mit der Bz. plane einen Winkel von 15 bis 17° bildet; nach *Lechartier* ist ihre chemische Zusammensetzung nicht verschieden von der des übrigen Anthophyllites. *Des-Cloizeaux* rief sie unter dem Namen Amphibol-Anthophyllit auf.

1 Arfvedsonit, Brooke.

Gewöhnlich derb, in individualisirten Massen und körnigen Aggregaten, deren Individuen nach den Flächen eines Prismas von 123° 55' nach *Brooke*, (123° 30' nach *Brethaupt*) sehr vollk. spaltbar sind; H. = 6; G. = 3,33...3,59; rabenschwarz, Strich grün, stark glasglänzend, undurchsichtig. — Chem. Zus.: Nachdem *v. Kobell* schon früher gezeigt hatte, dass in diesem hornblendähnlichen Minerale ein sehr bedeutender Natrongehalt vorhanden ist, so wurde doch die wahre chemische Constitution desselben erst durch die neueste Analyse von *Rammelsberg* festgestellt, welcher zufolge sie der Formel $2\text{R}\text{Si} + \text{Fe}\text{Si}^3$ entspricht, wobei R vorzüglich durch Natron und Eisenoxyd repräsentirt wird; wäre von jeder dieser Basen ein Atom vorhanden, so gäbe es 51,15 Silicia, 26,55 Eisenoxyd, 11,95 Eisenoxydul und 10,35 Natron, doch werden einige Procente des Eisenoxyduls durch Manganoxydul, Kalkerde und Magnesia ersetzt. Indess bemerkt *v. Kobell*, dass *Rammelsberg's* Analyse noch genauer durch die Formel $12\text{R}\text{Si} + 5\text{Fe}\text{Si}^3$ dargestellt werde, während er aus seiner eigenen corrigirten Analyse die Formel $9\text{R}\text{Si} + 2\text{Fe}\text{Si}^3$ ableitet, mit 14,58 Eisenoxyd, 23 Eisenoxydul und 4 Natron. Das Mineral schmilzt schon in der Lichtflamme, kocht v. d. L. stark auf und gibt eine schwarze magnetische Kugel; in Säuren ist es unlöslich. — Grönland mit *Eudialyt*, *Frederiksvärn* in Norwegen.

Anm. 1. Die dunkelschwarze, sehr vollkommen spaltbare und auf den Spaltungsflächen sehr stark glänzende Hornblende, welche im Zirkonsyenite Norwegens als Gemengtheil auftritt, steht nach *Hausmann* dem Arfvedsonit sehr nahe. Diess bestätigt auch die Analyse von *Kowanko*, welche neben viel Kalkerde und Magnesia auch 4 Proc. Natron und 2 Proc. Kali nachwies; dabei beträgt jedoch ihr Gehalt an Thonerde über 12 Proc., und der an Eisenoxyd 10, an Eisenoxydul 9 Proc. Merkwürdig ist ihr geringer Gehalt an Kieselsäure, welcher nur etwas über 37 Procent erreicht, weshalb ihre Zusammensetzung nur dadurch auf jene der Hornblende zurückgeführt werden kann, dass man die Sesquioxyde als Vertreter eines angemessenen Theiles der Kieselsäure betrachtet. Auch *Rammelsberg* fand in den schwarzen Hornblendensorten von *Brevig* und *Frederiksvärn* 3 Proc. Natron und über 2,5 Proc. Kali.

Anm. 2. *A. Knop* hat ein lauchgrünes, durchscheinendes, glasglänzendes strahlähnliches Mineral von *Waldheim* in Sachsen untersucht, welches zollmächtige Trümer im dortigen Serpentine bildet, die H. = 3 und das G. = 2,957 besitzt. Dasselbe besteht nach drei, recht gut übereinstimmenden Analysen aus 58,581 Kieselsäure, 1,725 Thonerde, 40,842 Kalkerde, 12,641 Natron, 10,654 Magnesia, 5,657 Eisenoxydul und 0,362 Manganoxydul. Diess führt auf das Sauerstoff-Verhältniss der Basen R und der Säure = 3 : 8, und also auf die Formel R^3Si^4 . Jedenfalls ist es interessant, ein amphibolähnliches Mineral mit noch grösserem Natron-Gehalte kennen zu lernen, als der Arfvedsonit.

Pyroxen, Haüy (Augit, Salit, Diopsid u. a.).

Monoklinisch; C = 74° 11'; die gewöhnlichsten Formen sind: OP (t), ∞P∞ (r), ∞P∞ (s), ∞P (M) 87° 6', P (s) 120° 48', — P (u) 131° 30', 2P (o) 95° 48', P∞ (P) 111° 1' und 2P∞ (z) 82° 48', nach *v. Kokscharow's* genauen Messungen, welcher im Bande seiner vortrefflichen Materialien zur Mineralogie Russlands eine gründliche und umfassende kristallographische Monographie der russischen Pyroxene, sowie eine

allgemeine Uebersicht aller sicher bekannten Formen der Species gegeben hat, aus welcher folgt, dass überhaupt 48 aufzuführen sind, und zwar 14 positive, 16 negative Hemipyramiden, 3 positive und 2 negative Hemidomen, 4 Klinodomen, 6 Prismen und die drei Pinakoide. Die wichtigsten Combinationen sind in den nachfolgenden Figuren abgebildet:

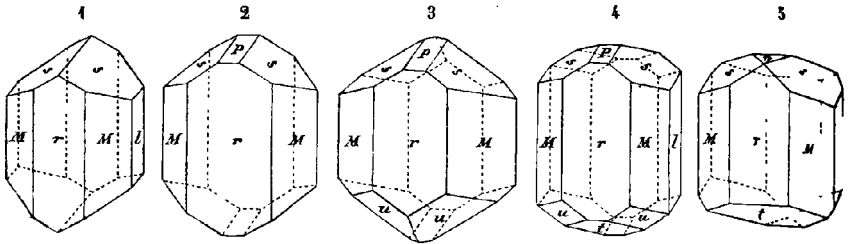


Fig. 1. $\infty P. \infty P \infty. \infty P \infty. P$; die gemeinste Form der in den plutonischen und vulkanischen Gesteinen eingewachsenen Krystalle; $s:s = 120^\circ 48'$.

Fig. 2. Die Comb. Fig. 1 mit dem Hemidoma $P \infty (P)$; $P:r = 105^\circ 30'$.

Fig. 3. Die Comb. Fig. 2, noch mit der Hemipyramide $-P(u)$; $u:u = 131^\circ 30'$.

Fig. 4. Die Comb. Fig. 3, noch mit der schiefen Basis $OP(t)$; $t:r = 105^\circ 49'$.

Fig. 5. $\infty P. \infty P \infty. \infty P \infty. OP. P. \frac{1}{2} P \infty$; die Flächen dieser letzteren Form n s fast horizontal.

Alle diese Formen, sowie die nächst folgende Fig. 6, finden sich besonders am dem eigentlichen Augite.

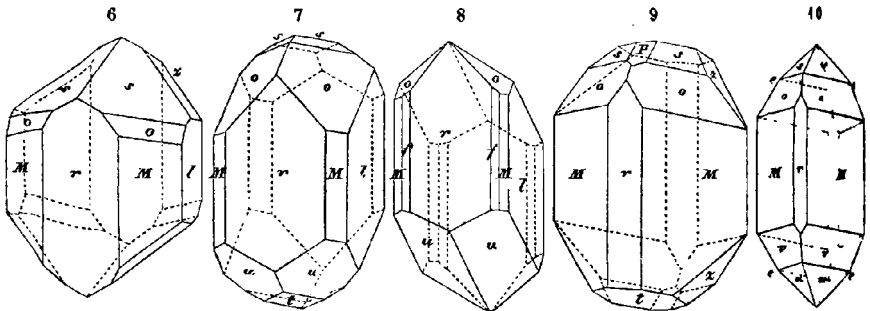


Fig. 6. Die Comb. Fig. 1 mit der Hemipyramide $2P$ und dem Klinodoma $2P \infty$, Augit

Fig. 7. $\infty P \infty. \infty P \infty. \infty P. 2P. -P. P. 0P$; am Diopsid.

Fig. 8. $\infty P \infty. \infty P \infty. \infty P. \infty P 3. -P. 2P$; ebenfalls am Diopsid.

Fig. 9. $\infty P. \infty P \infty. 2P. P. 0P. P \infty. 2P \infty$; Diopsid und Fassait.

Fig. 10. $\infty P. \infty P \infty. \pm 2P. \pm P$; am Fassait oder Pyrgom.

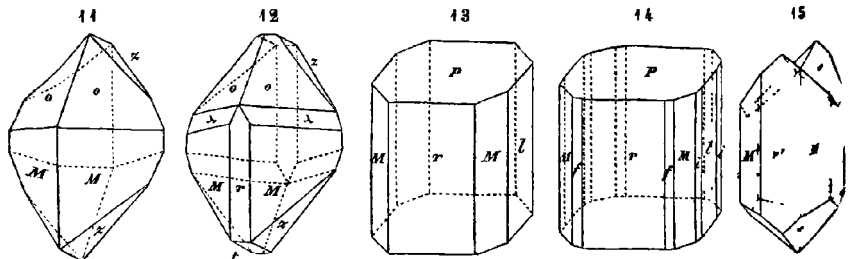


Fig. 11. $\infty P. 2P. 2P \infty$; am Fassait.

Fig. 12. Die Comb. Fig. 11, noch mit $\infty P \infty$ und der Hemipyramide $3P$; Fassait.

Fig. 13. $\infty P_{\infty} \cdot \infty P_{\infty} \cdot \infty P \cdot P_{\infty}$; am Baikalit, Salit, Kokkolith z. Th.

Fig. 14. Die Comb. Fig. 13, noch mit ∞P_3 und ∞P_3 (*f* und *i*).

Fig. 15. Zwillingkrystall des gemeinen vulkanischen Augites.

Die Krystalle erscheinen meist kurz, bisweilen lang säulenförmig, sehr selten förmig, sind einzeln eingewachsen, oder aufgewachsen und dann in der Regel Drüsen vereinigt; auch derb in körnigen, stängeligen und schaligen Aggregaten; Zwillingsbildungen nicht selten, nach verschiedenen Gesetzen, am häufigsten nach dem Gesetze: Zwillingsaxe die Hauptaxe, Zusammensetzungsfläche das Orthopinakoid, Fig. 152, S. 74. — Spalth. prismatisch nach ∞P , mehr oder weniger vollk., doch meist in geringem Grade, orthodiagonal und klinodiagonal unvollk.; $H. = 5 \dots 6$; $G. = 188 \dots 3,5$; farblos und zuweilen weiss, doch in der Regel gefärbt, besonders grau, grün und schwarz; Glasglanz, manche Var. Perlmutterglanz auf ∞P_{∞} ; pellucid in allen Graden. Die optischen Axen liegen im klinodiagonalen Hauptschnitte; ihre spitze Biotrix fällt in den stumpfen Winkel *C* und bildet mit der Hauptaxe einen Winkel 39° . — Die chem. Zus. lässt sich nach zahlreichen Analysen allgemein durch die Formel R_2Si , oder specieller durch die Formel $CaSi + RSi$ darstellen, in welcher letzteren *R* wesentlich Magnesia und Eisenoxydul, bisweilen auch etwas Manganoxxydul enthält. Viele Varr. sind so zusammengesetzt, dass auf sie die Formel $CaSi + MgSi$ passt, indem nur ein kleiner Theil der Magnesia durch Eisenoxxydul ersetzt wird; anderen Varr. ist weit mehr Eisenoxxydul (auch wohl etwas Manganoxxydul) enthalten, was bisweilen so weit geht, dass sie fast der Formel $CaSi + FeSi$ entsprechen. — Man lässt sich auch die thonerdefreien Pyroxene überhaupt als Talk-Pyroxen, Eisen-Pyroxen und Talk-Eisen-Pyroxen unterscheiden, wenn man bei dieser Benennung die Kalkerde unberücksichtigt lässt, weil sie gewöhnlich die stöchiometrische Theile der Basen ausmacht. Um eine Vorstellung von diesen Pyroxen-Varietäten zu geben, mag hier die Uebersicht ihrer idealen Zusammensetzung folgen; es enthält:

	Silicia	Calcia	Magnesia	Eisenoxxydul
Talk-Pyroxen	56,22	25,54	18,24	—
Talk-Eisen-Pyroxen	52,72	23,81	8,50	14,97
Eisen-Pyroxen	49,06	22,29	—	28,65

le und namentlich die sehr dunkelgrünen und schwarzen Pyroxene enthalten aber doch bis gegen 8 Proc. Alumina, welche, wie Scheerer gezeigt hat, in allen Fällen als der Vertreter eines angemessenen Theiles der Silicia betrachtet werden kann. Gegen diese Annahme, mit welcher auch mehre Analysen von Sart. v. Waltershausen vortrefflich übereinstimmen, hat sich jedoch Kenngott entschieden erklärt, indem er die Ansicht geltend zu machen sucht, dass dergleichen Pyroxene durch irgend ein beigemengtes Thonerde-Silicat verunreinigt seien. G. Bischof bezweifelt gleichfalls jene Annahme, rechnet die Thonerde zu den Basen, und glaubt, dass in den thonerdehaltigen Pyroxenen das Sauerstoff-Verhältniss der Kieselsäure und der Basen = 3 : 2, und folglich für sie eine ganz andere Formel aufzustellen sei, als für die übrigen Pyroxene. Rammeisberg zeigte übrigens, dass alle thonerdehaltigen Pyroxene zugleich auch Eisenoxxydul, aber keine Alkalien enthalten, betrachtete sie früher als isomorphe mit einem vorwaltenden Bisilicates (R_2Si) und zum Theil ($FeSi_3$), mit einem übergeordneten Bialuminate (R_3Al_2), und gab neuerdings eine Deutung der Constitution der Pyroxene im Sinne der modernen Chemie, welche in der Hauptsache durch die empirische Formel $n(RSiO_3) + R_2O_3$ ausgedrückt wird. Noch verdient erwähnt zu werden, dass Schill in dem Augite des Kaiserstuhles fast 25 Proc. Magnesia und über 1 Proc. Phosphorsäure auffand. — V. d. L. schmelzen die Pyroxene theils ruhig, theils unter etwas Blasenwerfen zu einem weissen, grauen, grünen oder schwarzen Glase; Borax und Phosphorsalz (welches letztere sie im Allgemeinen schwer und die thonerdehaltigen Varr. fast gar nicht auflöst) geben die meisten Reaction auf Eisen;

mit Kobaltsolution werden die weissen und hellfarbigen roth; von Säuren werden sie nur sehr unvollständig zersetzt. Das Pulver des Diopsides und Augites zeigt nach *Kennigott* starke alkalische Reaction.

Man unterscheidet besonders folgende Varietäten:

- a) Diopsid; graulichweiss bis perigran, grünlichweiss bis grünlichgrau und lauchgrün durchsichtig und durchscheinend, schön krystallisirt, auch derb in breitstängeligen und schaligen Aggregaten, welchen letzteren oft eine wiederholte Zwillingsbildung zu Grund liegt; seine Substanz entspricht der Normalformel $\text{CaSi} + \text{MgSi}$, doch ist in den grünen Varietäten etwas Eisenoxydul vorhanden. — Mussa-Alpe, Schwarzenstein, Breitenbrunn Gulsjö in Schweden, Achmatowsk am Ural.
- b) Salit (und Malakolith); zuweilen fast weiss, gewöhnlich aber von verschiedene grünen Farben, selten braun, gelb oder roth, durchscheinend und kantendurchscheinend; selten krystallisirt (Bækalit), meist in schaligen und stängeligen Aggregaten Sala, Arendal, Degeröe, Schwarzenberg, am Baikalsee.
- c) Fassait (und Pyrgom); lauchgrün, pistazgrün, schwärzlichgrün, meist stark glänzende und scharfkantige Krystalle, ein- und aufgewachsen, kantendurchscheinend Fassathal, Vesuv, Traversella.
- d) Kokkolith (und körniger Augit); berg-, lauch-, pistaz-, schwärzlicheren bis rabenschwarz, durchscheinend bis undurchsichtig; krystallisirt, die Krystalle mit abgerundeten Kanten und Ecken, wie geflossen, und dadurch in rundliche Körner abgehend; derb, in sehr ausgezeichnet körnigen Aggregaten. — Arendal, Svardsjö.
- e) Augit; lauchgrün bis schwärzlichgrün, rabenschwarz, pechschwarz, sammelschwarz kantendurchscheinend bis undurchsichtig; krystallisirt, Krystalle in der Regel einzeln gewachsen, seltener als Auswürflinge oder secundär lose; auch in Körnern und zergerippt oder derb (als muscheliger Augit); in Basalt, Lava, Dolerit. *Zirkel* hat gezeigt, dass die in den Basalten vorkommenden Augitkrystalle oft erstaunlich reich an mikroskopischen Krystallnadeln, Magnetitkörnern und Glaseinschlüssen sind; dass gesellen sich in den Augiten der leucitführenden Basalte mikroskopische Leucitkrystalle ausserdem nicht selten Einschlüsse der basaltischen Grundmasse und Poren, die mit Gas oder auch mit einer Flüssigkeit erfüllt sind, welche von ihm und *Vogelsang* als flüchtige Kohlensäure erkannt wurde.

Gebrauch. Manche schön grüne und durchsichtige Varietäten des Diopsides werden als Schmuckstein, der Kokkolith und körnige Augit bisweilen als Zuschlag beim Schmelzen der Eisenerze, und die Pyroxen-Asbeste eben so wie die übrigen Asbeste benutzt.

Anm. 1. Der Pyroxen hat nämlich seine Strahlsteine und Asbeste, so gut wie der Amphibol. Aus *Scheerer's* Analysen folgt z. B., dass der langfaserige, weisse Asbest oder Amiant aus Tirol und der schneeweisse feinfüßige Bergkork genau die Zusammensetzung des Pyroxens haben, sobald der geringe Wassergehalt nach der Theorie des polymeren Isomorphismus mit in Rechnung gebracht wird. Dagegen hat der sogenannte Bergkork von Dannemora nach *A. Erdmann's* Analyse eine ganz andere Zusammensetzung, ähnlich jener des Bergholzes. Interessant ist der von *Gruner* analysirte Pyroxen-Asbest, welcher sehr nahe die Verbindung FeSi darstellt, indem er über 52 Proc. Eisenoxydul, als fast alleinige Basis, enthält, weshalb er schon zu der Metallolithen gehört. *Rammelsberg* schlägt für ihn den Namen *Grunerit* vor.

Anm. 2. Der braune, meist feinkörnige Schefferit von Longbanshytta scheint zwar nach *Des-Cloizeaux* ein dem Pyroxen nahestehendes Mineral zu sein, wie auch die beiden sehr gut übereinstimmenden Analysen von *Igelström* und *Michaëlsen* bezeugen; eine Analyse von *Winkler* weicht jedoch bedeutend ab.

Anm. 3. Anhangsweise mag auch hier der Breislackit erwähnt werden, ein sehr unscheinbares, von *Brocchi* eingeführtes Mineral. MikrokrySTALLINISCH, nach *Chapman* von der Form des Pyroxens; sehr feine haarförmige Krystalle, zu kleinen lockeren Büscheln und wolleähnlichen Aggregaten vereinigt; gelblichbraun, röthlichbraun bis kastanienbraun; halbmatt glänzend; durchscheinend. — Chem. Zus. unbekannt, doch scheint er eine dem Pyroxen ähnliche Substanz zu haben; v. d. L. *Schmidt*

zu einer eisenschwarzen Schlacke. — Capo di Bove bei Rom und Resina bei Neapel, Lava.

Anm. 4. Der durch seine grasgrüne Farbe, und sein gewöhnliches Zusammenkommen mit rothem Grauat ausgezeichnete, derb, in körnig-schaligen und körnigen aggregaten vorkommende Omphazit wird zwar gewöhnlich als eine Varietät des roxens betrachtet; dennoch ist diese Deutung noch zweifelhaft. *Breithaupt* macht merksam darauf, dass zwei ungleichwerthige Spaltungsflächen vorhanden sind, welche sich unter 115° schneiden, und also eher auf Epidot verweisen; das spezifische Gewicht schwankt nach *Fikenscher* zwischen 3,24 und 3,30, und die Analysen, welche dieser genaue Analytiker ausgeführt hat, verweisen zwar im Allgemeinen auf ein Silicat von Kalkerde und Magnesia mit theilweiser Vertretung von Eisenoxydul, ergaben jedoch auch einen nicht unbedeutenden, etwa 9 Procent betragenden Gehalt an Thonerde, und lassen sich nicht auf die Formel des Pyroxens zurückführen. Das Mineral ist zugleich mit Granat, wohl auch mit Disthen, das unter dem Namen Eklogit bei demselben Gestein, welches z. B. bei Schwarzbach, Eppenreuth, Silberbach und Stambach im Fichtelgebirge, sowie am Pacher in Steiermark vorkommt.

Jeffersonit, *Keating*.

Monoklinisch; die Spaltungsflächen verweisen auf die Formen des Pyroxens; derb individualisirten Massen und körnigen Aggregaten, welche bisweilen in Krystalle zerfallen, deren Form *Kenngott* gleichfalls für identisch mit der gewöhnlichen Augitform erkannt hat. — Spaltb. prismatisch nach ∞P , und orthodiagonal, letzteres vollkommener als ersteres, auch nach anderen Flächen; $H. = 4,5$; $G. = 3,3 \dots 3,5$; dunkel engrün, braun bis fast schwarz, Fettglanz, auf den deutlichsten Spaltungsflächen submetallisch, kantendurchscheinend bis undurchsichtig. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Hermann*: $R\dot{S}i$, wobei R wesentlich Calcia, Magnesia, Eisenoxydul, Manganoxydul und über 4 Proc. Zinkoxyd bedeutet, mit etwa 50 Silicia; v. d. L. schmilzt es in einer schwarzen Kugel; von Säuren wird er wenig angegriffen. — Sparta in New-Jersey.

Anm. Nach dieser Analyse bestätigt sich die Ansicht *Dana's*, dass der Jeffersonit ein Pyroxen ist; interessant ist sein Zinkgehalt.

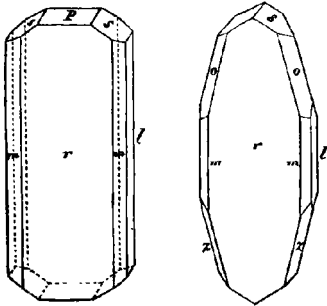
Aegirin, *Breithaupt*.

Dieses Mineral ist nach *Breithaupt's* und *Plattner's* Untersuchungen als eine Subvarietät des Pyroxens zu betrachten, zu dem es sich gerade so verhält, wie der Arfvedsonit zu dem Amphibol. Es findet sich in eingewachsenen, stark gestreiften, schiefelförmigen Säulen, denen ein Prisma von $86^{\circ} 52'$ (nach *Kenngott* $87^{\circ} 30$ bis $45'$) zu Grunde liegt; ist spaltbar orthodiagonal vollk., klinodiagonal deutlich, prismatisch zerfallen nach *Kenngott*, *G. Rose* und *Rammelsberg* auch prismatisch deutlich); hat $H. = 5,5 \dots 6$; $G. = 3,43 \dots 3,50$ nach *Breithaupt*, bis $3,578$ nach *Rammelsberg*; ist schwarz bis lauchgrün, im Striche grün, glasglänzend, kantendurchscheinend durchsichtig, und besitzt nach den Analysen *Rammelsberg's* eine Zusammensetzung, welche durch die Formel $3R\dot{S}i + FeSi^3$ dargestellt wird, in welcher sehr nahe $\approx Na + Ca + Fe$ ist, was 50,50 Kieselsäure, 21,73 Eisenoxyd, 10,55 Natron, 7,16 Kalkerde und 10,06 Eisenoxydul (einschliesslich 4,4 Manganoxydul) fordert, und eine Zusammensetzung, welche mit der Zusammensetzung der Pyroxene wenigstens darin erkennen lässt, dass die Kieselsäure doppelt so viel Sauerstoff enthält, als die Summe der Basen. Die Analysen sind 1,22 Procent Thonerde zur Kieselsäure und kleine Quantitäten Manganoxydul, Kali und Magnesia zu den vorwaltenden Monoxyden gerechnet worden. Diese Analysen weicht die von *Pisani* nur wenig ab, während die von *Gutzkow* über 28 Procent Eisenoxyd, nur fast 2 Eisenoxydul und etwas über 4 Procent Manganoxydul, Kalkerde und Magnesia fast zu gleichen Theilen ergaben. L. schmilzt er leicht und färbt dabei die Flamme gelb; von Säuren wird er

kaum angegriffen. — Skaadøe bei Brevig in Norwegen, auch bei Barkevig als Begleiter des Astrophyllites.

338. Akmit, Berzelius.

Monoklinisch; isomorph mit Pyroxen; langgestreckte, meist in Quarz eingewachsene, oder doch von Quarz umhüllte, säulenförmige Krystalle der Combination $\infty P \infty . \infty P . \infty P \infty$, an den Enden bald sehr spitz durch 6P, u. a. Formen, bald stumpf durch P und $P \infty$ begrenzt; die nachstehenden Figuren zeigen diesen zweifachen Habitus der Individuen. Die durch das vorwaltende Orthopinakoid breite Sa-



wird in der ersten Figur durch die Hemipyramide P und das dazu gehörige Hemidoma begrenzt, wogegen in der zweiten Figur die spitzen Hemipyramiden 6P und $-6P3$ (o und z) die hauptsächlichliche Begrenzung bilden, welche zumal dann ganz auffallend spitz erscheint, wenn die meist noch vorhandene Hemipyramide P nur mit ganz kleinen Flächen ausgebildet ist. Die Krystalle sind jedoch fast immer Zwillingkrystalle, indem zwei halbe Individuen in der Fläche $\infty P \infty$ mit einander verwachsen sind, also ganz nach dem Gesetze der gewöhnlichen Zwillinge des Pyroxens. Spaltb. wie der Pyroxen, also prismatisch ∞P (87°), orthodiagonal und klinodiagonal; $H =$

$6 \dots 6,5$; $G. = 3,43 \dots 3,53$; bräunlich- und grünlichschwarz, Glasglanz, fast und sichtig. — Chem. Zus. nach den früheren Analysen von Ström, Berzelius und Rammelsberg: $2\text{FeSi}^3 + \text{Na}^2\text{Si}^3$, mit 55,6 Silicia, 31,9 Eisenoxyd und 12,5 Natron, doch hält er auch bis 4 Procent Titansäure, welche wohl einen Theil der Kieselsäure treten dürfte, sowie auch etwas Mangan für Eisen eintritt; nach den späteren Analysen Rammelsberg's wird jedoch die Substanz des Akmites richtiger durch die Formel $3\text{RSi} + 2\text{FeSi}^3$ dargestellt, in welcher R zu $\frac{3}{4}$ aus Natron und zu $\frac{1}{4}$ aus Eisen besteht, was in hundert Theilen 54,92 Silicia, 29,96 Eisenoxyd, 5,06 Eisenoxyd und 13,06 Natron ergibt. Dieses Resultat ist insofern interessant, wiefern es beweist, dass der Sauerstoff der Kieselsäure doppelt so viel beträgt, wie der Sauerstoff Basen, wodurch abermals eine allgemeine Analogie mit den Pyroxenen angezeigt wird. V. d. L. schmilzt er leicht zu einer glänzend schwarzen magnetischen Perle, Phosphorsalz giebt er Reaction auf Eisen und ein Kieselskelet, mit Soda auf Platindie Reaction auf Mangan; wird von Säuren nur unvollständig zersetzt. — Rundum bei Eger in Norwegen, in Quarz; Kless bei Porsgrund, in Zirkonsyenit.

Anm. Gerh. v. Rath hat die Krystalle des Akmites einer genaueren Untersuchung unterworfen, aus welcher sich ergab, dass die spitze positive Hemipyramide, welche die spiesigen Krystalle besonders charakterisirt, nicht 4P, wie ich früher angegeben, sondern mindestens 6P, und dass die mit ihr zugleich ausgebildete spitze negative Hemipyramide $-6P3$ ist. Mit diesen Zeichen stimmen die von G. v. Rath gemessenen Winkel so gut überein, als man es nur bei der Beschaffenheit der Krystalle erwarten kann.

339. Enstatit, Kennigolt.

Rhombisch, nach Des-Cloizeaux; ∞P 87° ; rechtwinkelig säulenförmige Krystalle der Comb. $\infty P \infty . \infty P \infty$, in grünen serpentinähnlichen oder sehr olivireichen Steinen eingewachsen, und oft quer zerbrochen. — Spaltb. prismatisch nach ∞P lich, makrodiagonal vollk. und brachydiagonal unvollk.; $H. = 5,5$; $G. = 3,10$ Farblos, graulichweiss, gelblich oder grünlich und braun; Perlmuttgeranz auf vollkommenen Spaltungsflächen; halbdurchsichtig bis kantendurchscheinend, dessen Axen liegen in der Ebene des brachydiagonalen Hauptschnittes, und ihre Bisection fällt in die Hauptaxe. Chem. Zus. nach den Analysen von v. Hauer

Damour wesentlich $MgSi$, mit 60,6 Kieselsäure und 39,4 Magnesia; doch wird meist etwas Magnesia durch Eisenoxydul ersetzt, auch ist oft etwas Thonerde und 1 bis 2 Procent Wasser vorhanden. V. d. L. fast unsmelzbar; Säuren sind ohne Einwirkung. — Dieses Mineral wurde zuerst am Berge Zdjär bei Alosthal in Mähren, nun am Berge Brésouars in den Vogesen gefunden; später erkannte man es als einen wesentlichen Gemengtheil des Schillerfels von der Baste, des Lherzolites in den Pyrenäen und anderer olivinreicher Gesteine.

Anm. 1. *Streng* hatte früher gewisse mit dem Bastite vorkommende Varietäten des Enstatits unter dem Namen Protobastit eingeführt, erkannte jedoch später selbst ihre Identität mit Enstatit.

Anm. 2. Das von *Shepard* als Chladnit eingeführte weisse Mineral, welches fast 90 Procent des Meteorsteines von Bishopville bildet, ist nach der Untersuchung *Lawrence Smith* wirklich Enstatit, wie schon früher von *Kennigott* gezeigt worden war. Andere in den Meteoriten vorkommende und mit dem Chladnit verwandte Mineralien sind nach *Tschermak* theils Bronzit, theils Hypersthen.

Bronzit, Karsten.

Rhombisch, nach *Des-Cloizeaux*; ∞P 86° , ungefähr nach *Mohs*; die Individuen gewachsen, meist ohne freie Formausbildung; auch derb in körnigen Aggregaten. — Spaltb. brachydiagonal sehr vollk., prismatisch nach ∞P unvollk., makrodiagonal in ρ ren, die vollk. Spaltungsfläche oft etwas gekrümmt und gestreift; $H. = 4 \dots 5$; $G. = 3,5$; nelkenbraun bis tombackbraun, zuweilen grünlich und gelblich; auf der k Spaltungsfläche metallartiger Perlmutterglanz bis Seidenglanz, etwas schillernd, wenn Fett- oder Glasglanz; durchscheinend bis kantendurchscheinend. Die optischen Axen liegen in dem brachydiagonalen Hauptschnitte, die spitze Bisectrix fällt in Hauptaxe. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Regnault*, *Köhler*, *Garret* und *Kerulf* allgemein RSi , speciell $(nMg + Fe)Si$, wobei der Werth von n zwischen 4 und 6 schwankt, was für $n = 7$ in 100 Theilen 58,5 Silicia, 33,0 Magnesia und 8,5 Eisenoxydul ergibt; zuweilen sind auch einige Procent Thonerde, Kalkerde und Manganoxydul vorhanden; v. d. L. schmilzt er sehr schwer; von Säuren wird er nicht angegriffen. — Kupferberg bei Baireuth, Ulenthal in Tirol, Kraubach in Steiermark; auch an mehreren Orten eingewachsen in Basalt und Serpentin.

Anm. *Kennigott* und *Des-Cloizeaux* sind der Ansicht, dass der Bronzit mit dem Enstatit zu vereinigen und nicht als eine Mittelspecies zwischen diesem und dem Hypersthen zu betrachten sei. *Breithaupt's* Phästin ist ein zersetzter Bronzit, von welchem er sich besonders durch seine grosse Weichheit ($H. = 4$), seine $G. = 2,8$, seine Härte und seine mehr grauen Farben unterscheidet.

Hypersthen, Hany (Paulit).

Rhombisch, nach *Des-Cloizeaux*, ∞P $86^\circ 30'$; derb, in individualisirten Massen in körnigen Aggregaten, auch eingesprengt, als Gemengtheil von Gesteinen, und als Verwachsung. — Spaltb. brachydiagonal, sehr vollkommen, prismatisch nach ∞P makrodiagonal sehr unvollk.; $H. = 6$; $G. = 3,3 \dots 3,4$; pechschwarz und grünlich bis schwärzlichgrün und schwärzlichbraun; metallartig schillernd auf der vollkommenen Spaltungsfläche, oft mit einem Farbenschiller bis in ρ ren verbunden, ausserdem Glas- oder Fettglanz; undurchsichtig, nur in feinen Körnern durchscheinend. Die optischen Axen fallen in den brachydiagonalen Hauptschnitte, die stumpfe Bisectrix ist parallel der Hauptaxe, die spitze parallel der Brachydiagonalen. — Chem. Zus. analog mit der des Pyroxens, wiewohl sie sich unter dem allgemeinen Schema RSi darstellen lässt, aber dadurch verschieden, dass die Kalkerde eine sehr untergeordnete Rolle spielt, ja wohl gänzlich fehlt, und dass R wesentlich aus Magnesia und Eisenoxydul bedeutet, welche isomorphe Basen zwar in schwankenden Verhältnissen auftreten, jedoch so, dass die Magnesia meist vorwaltet ist;

die specielle Formel des Hypersthens wird $(n\text{Mg} + \text{Fe})\text{Si}$, wobei der Werth von n zwischen $\frac{2}{3}$ und 3 schwankt, was, bei gleichen stöchiometrischen Mengen beider Basen, 52,3 Silicia, 17 Magnesia und 30,7 Eisenoxydul giebt; bei 2 Atom Magnesia gegen 1 Atom Eisenoxydul würden diese Zahlen 55,0, 23,6 und 21,4; meist auch einige Procent Calcia und Manganoxydul vorhanden. *Remelé* fand im Hypersthen von Farsund in Norwegen genau die Zusammensetzung RSi , jedoch nur mit 13,3 Procent Eisenoxydul, und noch ausserdem verbunden mit 10,47 Thonerde und 3,94 Eisenoxyd, weshalb sich diese Var. zu dem gewöhnlichen Hypersthen verhält, wie ein thonerdehaltiger Pyroxen zu dem Diopsid; auch eine Analyse von *Pisani* ergab über 9 Procent Thonerde. V. d. L. schmilzt der Hypersthen mehr oder weniger leicht zu einem grünlichschwarzen oft magnetischen Glase; von Säuren wird er nicht angegriffen. — St. Paulsinsel und Küste von Labrador; im Hypersthenfels, Skye, Norwegen Harz, Penig, New-York und Canada.

Gebrauch. Die mit schönem Farbenschiller versehenen Hypersthene werden bisweilen zu Schmucksteinen und Ornamenten verarbeitet. Der Schiller wird, wie schon *Scheerer* noch genauer *Kosmann* bewies, durch zahlreiche interponirte Diallag-Lamellen hervorgebracht, welche oft in solcher Menge vorhanden sind, dass dann der Hypersthen, wie *H. Fischer* bemerkt kaum noch als ein einfaches Mineral gelten kann.

342. Diallag, *Hauy*.

Ein grosser Theil von Dem, was *Hauy* unter diesem Namen begriff, und namentlich der grasgrüne, auch als Smaragdit aufgeführte Diallag, ist durch die Untersuchungen *Haidinger's* als eine besondere Form des Vorkommens von Pyroxen oder Amphibol, oder auch als ein Gemeng beider erkannt worden, in welchen Formen Gemengen das Orthopinakoid beider Species eine sehr wichtige Rolle als Spaltungsfläche und Zusammensetzungsfläche spielt. Da diese lamellaren Aggregate und Gemenge einen ziemlich constanten und eigenthümlichen Habitus besitzen, und als wesentliche Gemengtheile mehrerer Gesteine (besonders des Gabbro) auftreten, so ist es zweckmässig, ihnen den Namen Smaragdit zu lassen, und sie von den grauen und braunen Diallag zu unterscheiden, welche letztere wesentlich als eine Subspecies des Pyroxens zu betrachten sein dürften, wogegen der Smaragdit aus dem Gabbro vom Genfer See nach *Fikenscher's* Untersuchungen durch seine Spaltbarkeit und seine chemische Zusammensetzung mehr als Amphibol charakterisirt ist.

Der eigentliche Diallag ist, obwohl nicht frei auskrystallisirt, so doch isomorph mit Pyroxen; er findet sich derb, in bisweilen mehre Zoll grossen dick tafelförmigen Individuen, welche nicht selten nach der schiefen Basis zwillingartig erwachsen sind, und eingesprengt, auch in körnigblättrigen Aggregaten, ist vollkommen spaltbar nach einer Fläche, welche der des Orthopinakoides und zugleich einer schiefen Zusammensetzung entspricht, unvollkommen nach der Fläche des Klinopinakoides, bisweilen auch, und zwar deutlicher, nach den Flächen des Prtoprismas R die vollkommenste Spaltungsfläche ist meist vertical gestreift oder gefasert; $\text{H.} = \text{G.} = 3,23 \dots 3,34$; graue, bräunlichgrüne bis tombackbraune und schwärzlichbraune Farbe, metallartiger, oft schillernder Perlmutterglanz auf der vollkommenen Spaltungsfläche; gewöhnlich nur kantendurchscheinend. Die optischen Verhältnisse entsprechen denen des Pyroxens. Manche Varr. enthalten nach *G. Rose* zahllose mikroskopische, dunkelbraune Krystall-Lamellen regelmässig interponirt. — Chem. Wesentlich die des Pyroxens, wobei meist 8 bis 12 Proc. Eisenoxydul nebst Manganoxydul und 1 bis 4 Proc. Thonerde vorhanden sind; Kalkerde ist stets, und zwar 16 bis zu 22 Proc. vorhanden, während die Magnesia zwischen 15 und 17, die Silica zwischen 50 und 53 Proc. zu schwanken pflegt. V. d. L. schmilzt er mehr oder weniger leicht zu einem graulichen oder grünlichen Email. — Er kommt als wesentlicher Gemengtheil des Gabbro fast überall in diesem Gesteine vor, obgleich an Stelle auch oft von Smaragdit vertreten wird.

Anmerkung. Die hier beschriebenen Hypersthen, Diallag und Bronzit seien nur Umwand-

ungen aus Augit; dem widerspricht jedoch mit Recht *Gerhard vom Rath* in *Poggend. Ann.* B. 95, S. 545.

. **Magnesiaglimmer** oder **Biotit** (z. Th. optisch-einaxiger Glimmer).

Hexagonal*) und zwar rhomboëdrisch, nach *Marignac*, *v. Kokscharow* und *Hessenberg*, jedoch so, dass die meisten Formen einer eigenthümlichen Meroëdrie unterworfen sind, in Folge welcher die Combinationen einen monoklinischen Habitus erhalten; diess gilt wenigstens für die Krystalle vom Vesuv, auf welche sich die folgenden Betrachtungen und Bilder beziehen. $R(r)$ $62^{\circ} 55'$ nach *v. Kokscharow*; diese Grundform erscheint keineswegs an allen Krystallen, ist aber stets mit sehr glatten und glänzenden Flächen ausgebildet; $OR(P)$ immer vorherrschend, auch $\infty P2(h)$, obgleich meroëdrisch, so doch meist mit zwei Gegenflächen vorwaltend; alle übrigen Formen sind Deuteroipyramiden, unter denen besonders $\frac{2}{3}P2(M)$, $\frac{2}{3}P2(o)$ und $\frac{1}{3}P2(t)$ häufig, wenn auch meroëdrisch ausgebildet sind. Die folgenden Bilder sind von *Hessenberg* entlehnt, die Winkel nach *v. Kokscharow* angegeben, von dessen Messungen die *Hessenberg'schen* nur äusserst wenig abweichen.

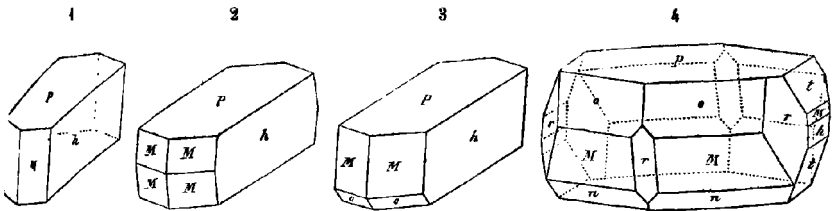


Fig. 1. $OR.\infty P2.\frac{1}{3}P2$; das Prisma h ist nur mit zwei Gegenflächen, die Pyramide M nur mit zwei Paaren von Gegenflächen ausgebildet; $M:M = 120^{\circ} 45'$, $M:P = 98^{\circ} 38'$; häufig am Vesuv, auch in den Lesesteinen am Laacher See.

Fig. 2. Dieselbe Combination wie Fig. 1, doch ist die Pyramide M mit vier Flächenpaaren ausgebildet; ihre Mittelkante misst $162^{\circ} 44'$; Vesuv.

Fig. 3. Dieselbe Combination wie Fig. 1, in welcher jedoch noch zwei Flächenpaare von $\frac{2}{3}P2(o)$ ausgebildet sind; $o:P = 106^{\circ} 54'$; Vesuv.

Fig. 4. $OR.\frac{2}{3}P2.\frac{1}{3}P2.R.\frac{1}{3}P2$; eine ideale Combination, das Grundrhomboëder r erscheint vollständig, so auch das Pinakoid; alle übrigen Formen, zu denen auch noch $\infty P2(h)$ und $\frac{1}{3}P2(n)$ gehören, sind meroëdrisch ausgebildet.

Ob sich die übrigen Magnesiaglimmer auf diese Formen des vesuvischen zurücklassen lassen, darüber müssen fernere Untersuchungen entscheiden. Die Var. von *Greenwood-furnace* in New-York ist nach *v. Kobell* und *Kenngott* rhomboëdrisch und zeigt das Rhomboëder $\frac{2}{3}R$ mit der Polkante von $72^{\circ} 31'$; die dunkelbraunen und rhen Glimmer der Basalte, Porphyre und anderer plutonischen Gesteine erscheinen meist als hexagonale Tafeln. Ueberhaupt sind die Krystalle meist tafelförmig durch vorherrschen von OR , dabei oft stark verlängert in der Richtung einer Zwischenaxe, den kurz säulenförmig in der Richtung der Hauptaxe, einzeln eingewachsen, oder gewachsen und dann zu Drusen gruppiert; derb in individualisirten Massen, in engen, körnig-blätterigen und schuppig-schieferigen Aggregaten, und als Gemengewer krystallinischer Silicatgesteine. — Spaltb. basisch, höchst vollkommen; die Schieferung ist nach *Bauer* ein hexagonales Kreuz, dessen Arme den Nebenaxen parallel eine faserige Theilbarkeit findet nicht Statt; mild, bisweilen fast spröde, in dünnen Lamellen elastisch biegsam; $H. = 2,5 \dots 3$; $G. = 2,74 \dots 3,13$; grüne, braune, warze und graue, meist sehr dunkle Farben; starker metallartiger Perlmutterschimmer.

* Weistens in der Regel hexagonal; einige Varietäten sind für rhombisch oder doch zweiaxig erkannt worden.

glanz auf 0R; pellucid, doch gewöhnlich in sehr geringem Grade, so dass man oft äusserst dünne Lamellen anwenden muss, um den optischen Charakter zu prüfen welcher in einigen Fällen als einaxig, in anderen Fällen als zweiachsig mit sehr kleinem Neigungswinkel der Axen erkannt worden ist. — Chem. Zus. äusserst verschiedenartig; früher pflegte man sie auf das Schema: $\text{ÄlSi} + \text{R}^3\text{Si}^2$ zurück zu führen, in welchem R Magnesia, Kali und Eisenoxydul bedeutet, auch wohl eine theilweise und sehr bedeutende Vertretung von Äl durch Fe vorausgesetzt wird; dieser Formel welche die der Granate ist, entsprechen auch in der That manche Varietäten, und so auch der von *Scheerer* analysirte schwarze Glimmer aus dem Gneisse von Brand bei Freiberg, sobald der gegen 4 Procent betragende Wassergehalt nach der Theorie des polymeren Isomorphismus in Rechnung gebracht wird. Dagegen lassen viele Varietäten ganz andere Verhältnisse erkennen, wie denn z. B. zwei schwarze Glimmer aus dem Freiburger Gneisse auf 5Si , 2R und 4R ergaben, und eine allgemeine Vergleichung der vorhandenen Analysen nach *Rammelsberg* und *Roth* solche Schwankungen der Zusammensetzung erkennen lässt, dass fast für jede Var. eine besondere Formel berechnet werden könnte. Später ist jedoch *Rammelsberg* durch eine Discussion aller Analysen auf das Resultat gelangt, dass, vorläufig und bis auf weitere Untersuchungen die Magnesiaglimmer als Singulosilicate betrachtet werden können, welche der allgemeinen Formel $m\text{R}^2\text{Si} + n\text{R}^2\text{Si}^3$ entsprechen. Im Jahre 1867 gab derselbe ausgezeichnete Chemiker eine Interpretation der Magnesiaglimmer im Sinne der modernen Chemie, durch welche dasselbe Resultat im Allgemeinen bestätigt und, in alten Atomgewichten ausgedrückt, die dualistische Formel $m\text{R}^2\text{Si} + \text{R}^2\text{Si}^3$ angezeigt wird, in welcher *m* die Werthe 2, 3, 4 oder 6 haben kann, und unter R nicht nur Magnesia, Eisenoxydul und Kali, sondern auch etwas Wasser begriffen ist, während R Thonerde und Eisenoxyd bedeutet. Charakteristisch und unterscheidend vom Kaliglimmer ist der meist von 10 bis 30 Proc. schwankende Gehalt an Magnesia, und der oft bedeutende Gehalt an Eisen, welches zum Theil als Oxydul vorhanden sein muss, weil nicht selten mit der Abnahme der Magnesia eine Zunahme des Eisengehaltes eintritt; neben diesen beiden Basen tritt aber stets Kali (5 bis 11 Proc.), oft auch etwas Natrium auf, während die Sesquioxyde R (Thonerde 6 bis 20 Proc., und Eisenoxyd 0 bis 3 Proc.) meist in umgekehrten Verhältnissen, aber in Summa etwas weniger vorhanden sind, als in den Kaliglimmern. Der Gehalt an Kieselsäure pflegt zwischen 39 u. 44 Proc. zu schwanken, dabei ist zuweilen ein kleiner Theil derselben durch Titansäure vertreten. Ein wenig Fluor und etwas Wasser ist häufig vorhanden, und das letztere wesentlich als basisches Wasser zu betrachten. Die Magnesiaglimmer sind meist schwer schmelzbar zu grauem oder schwarzem Glase, und geben mit Flusssäure eine starke Reaction auf Eisen; von Salzsäure werden sie wenig angegriffen, von concentrirter Schwefelsäure dagegen vollständig zersetzt mit Hinterlassung eines weissen Kieselskelets; das Pulver reagirt nach *Kerngott* stark alkalisch. — Gemengtheil vieler Gesteine, besonders gewisser Basalte, Trachyte, Porphyre, Granite, Gneisse und Gneissmerlschiefer; ausgezeichnete Varietäten vom Vesuv, von Pargas, Sala, Miask, Monroe in New-York, Chester in Pennsylvania u. a. O.

Anm. 1. Dem Magnesiaglimmer nahe verwandt ist *Breithaupt's* Rubella, dessen hexagonale Tafeln sich durch bräunlichrothe bis fast ziegelrothe Farbe, Urdurchsichtigkeit, Sprödigkeit und Unbiegsamkeit auszeichnen. Er dürfte wenigstens zum Theil nur ein veränderter schwarzer Glimmer sein, und findet sich als Gemengtheil der Melaphyre, Basalte und Laven. Einigermaassen ähnlich dem Rubellan scheint das glimmerartige Mineral zu sein, welches *Simler* unter dem Namen *Helvetan* eingeführt hat. Dasselbe erscheint in schuppigen Aggregaten, ist vollk. monotom, scheidet sich sehr verschiedentlich gefärbt, meist graugrün, gelb, bräunlich bis kupferroth, bei H. = 2,5...3, G. = 2,77...3,03, und besteht wesentlich aus Kieselsäure, Thonerde, Magnesia und Eisenoxydul. Es bildet selbständige Schieferzonen, besonders in der Tödikette und im Engadin.

Anm. 2. Der rothe, gelbe und braune, in dünnen Lamellen vollkommen durch-

sichtige Phlogopit *Breithaupt's* aus New-York soll monoklinische Krystallformen besitzen, obwohl er sich nach *Kenngott* wie ein optisch-einaxiger Glimmer verhält. Später ist jedoch von *Dana* und *Kenngott* vorgeschlagen worden, den Namen Phlogopit für diejenigen Glimmer zu gebrauchen, welche in ihrer Substanz dem Magnesiaglimmer ähnlich sind, während sie rhombische Krystallform und entschiedene zwei-axige Strahlenbrechung, jedoch mit kleinem Winkel der optischen Axen besitzen. Sie finden sich besonders im körnigen Kalksteine und Serpentine, namentlich vielerorts in New-York und in Canada.

Am. 3. Aspidolith nennt *v. Kobell* einen in kleinen rhombischen, schildförmig convexen, oval-tafelförmigen Krystallen vorkommenden, dunkel olivengrünen Glimmer, von $H. = 1,5$, $G. = 2,72$, welcher sich v. d. L. ausserordentlich aufbläht, krümmt und windet, dabei metallischen Glanz und hellgraue Farbe erhält, auch von conc. Salzsäure ziemlich leicht zersetzt wird, mit Hinterlassung von weissen Kiesel-schuppen. Er besteht aus 46,44 Kieselsäure, 10,5 Thonerde, 26,3 Magnesia, 9 Eisen-xydul, 4,77 Natron, 2,52 Kali und 1,3 Wasser, hat also die Zusammensetzung eines Magnesiaglimmers, und findet sich eingesprenzt in schuppigem Chlorit in Tiroler Ziller-thale.

44. Kaliglimmer*) (Muscovit, Phengit, optisch-zweiaxiger Glimmer z. Th.).

Rhombisch, mit monoklinischem Formentypus, nach *Senarmont*, *v. Kokscharow* und *Gratich*, doch nach Dimensionen noch nicht übereinstimmend erkannt, obgleich an einzelnen Varietäten genaue Messungen vorliegen; meist erscheinen die Krystalle als rhombische oder sechsseitige Tafeln mit schief angesetzten Randflächen, selten als Säulen oder als spitze Pyramiden; es liegt ihnen ein Prisma ∞P , von beinahe 120° oder 60° Seitenkante zu Grunde, dessen scharfe Seitenkanten abgestumpft sind, die Abstumpfungsf lächen gehören dem Brachyprinoakoide; die rhombische oder auch hexagonale, wirklich mit ebenen Winkeln von 120° versehene Basis bildet die Seitenflächen der Tafeln, an deren Rande gewöhnlich die Flächen des Protoprismas und mehrerer pyramidalen Formen zu beobachten sind. Zwillingbildung kommt häufig vor; nach einer Fläche von ∞P , oder ∞P_3 .

Die Krystalle sind eingewachsen und aufgewachsen, in letzterem Falle zu Drusen einigt; derb und eingesprenzt, in individualisirten Massen und in schaligen, blättrigen, schuppigen und schieferigen Aggregaten. In Pseudomorphosen nach Korund, Orthoklas, Beryll, Cordierit, Disthen, Andalusit, Skapolith, Turmalin, Granat, Vesuvian, Proton und Amphibol.

Spaltb. basisch höchst vollk., auch prismatisch unvollk., und zwar soll nach *Winkler* die lange Diagonale des beinahe 120° messenden Spaltungsprismas in die Brachydiagonale des Prismas ∞P fallen; die Spaltungsflächen sind oft faserig gestreift nach der einen Diagonale, was in den Zwillingbildungen die federartige Streifung bedingt, indem sich die Streifensysteme beider Individuen in einer Naht begegnen. Nach *Bauer* laufen die feinen, oft nur unter der Loupe erkennbaren Risse auf der

* Gleich die Eintheilung der Glimmer in Kaliglimmer und Magnesiaglimmer mit ihren optischen und krystallographischen Charakter nicht mehr in völligem Einklange ist, seit durch *Winkler* von *Meissendorff* und *Chodnew* optisch-zwei-axiger Magnesiaglimmer nachgewiesen und so mag sie doch einstweilen noch beibehalten werden, da sie wenigstens in den meisten Fällen der Natur entspricht, und da sich vor der Hand kein anderer chemischer Eintheilungsgrund darbietet, welcher zugleich eine morphologische und physische Bedeutung hat. *Winkler* hat auch in einzelnen Fällen verloren geht. Auch *G. Bischof* erklärt diese Eintheilung als nicht massig, weil sie doch einige Einheit in die grosse Mannfaltigkeit der Glimmer bringt. *Winkler* hat in der chem. Geol. II, S. 4377. Eben so hat *Rammelsberg* in seinem Handbuche der Mineralogie dieselbe Eintheilung beibehalten, wobei er noch die Kaliglimmer als lithionfreie und die Magnesiaglimmer unterscheidet; auch hat er sich noch später dahin ausgesprochen, dass die chemische Unterscheidung der Glimmer vorläufig am besten nach der Natur der sogenannten Basen erfolgt, von denen immer eine als vorherrschend (oder doch als besonders charakteristisch) auftritt. *Zeitschr. d. Universitäts-geol. Ges.* B. 48, S. 808.

Spaltungsflächen parallel den Seitenflächen von ∞P und der Brachydiagonale, dazu kommt aber noch ein zweites, noch deutlicheres und die faserige Theilbarkeit bedingendes Rissystem, dessen Richtungen durch die Flächen von ∞P^3 und $\infty P\infty$ bestimmt werden. Die Schlagfigur entspricht stets dem ersten Rissysteme, ihre Radien sind also normal auf den Fasern des zweiten Systems. Der Kaliglimmer ist mild, in dünnen Lamellen elastisch biegsam; $H. = 2 \dots 3$; $G. = 2,76 \dots 3,1$; farblos, oft weiss in verschiedenen Nüancen, besonders gelblich-, graulich-, grünlich- und rötlichweiss, aber daraus in gelbe, graue, grüne und braune Farben übergehend, welche jedoch gewöhnlich nicht sehr dunkel werden; metallartiger Perlmutterglanz, pellucid in hohen und mittleren Graden; durchsichtige Lamellen erweisen sich optisch-zweiaxig, mit sehr verschiedenen Neigungswinkeln der optischen Axen, welche meist den makrodiagonalen, bisweilen auch in den brachydiagonalen Hauptschnitt fallen worüber sich mittelst der Schlagfigur entscheiden lässt; im ersten Falle schwank nach *Grailich* der Winkel der optischen Axen zwischen 0 und 15° , oder auch zwischen 50 und 78° ; im zweiten Falle zwischen 0 und 15° , oder auch 35 und 60° ; damit stimmen auch die Beobachtungen von *Senarmont* so ziemlich überein. Die spitze Bisectrix fällt stets in die Hauptaxe, und ist also normal auf der Spaltungsfläche.

Da die tafelförmigen Krystalle leicht vorzustellen sind, so geben wir in nachfolgenden Figuren nach *v. Kokscharow* die Bilder mehrerer Krystalle von spitz pyramidalen Habitus, wie solche oft bedeutend gross in körnigem Feldspath eingewachsen an der Ostseite des Ilunenses im Ural vorkommen.

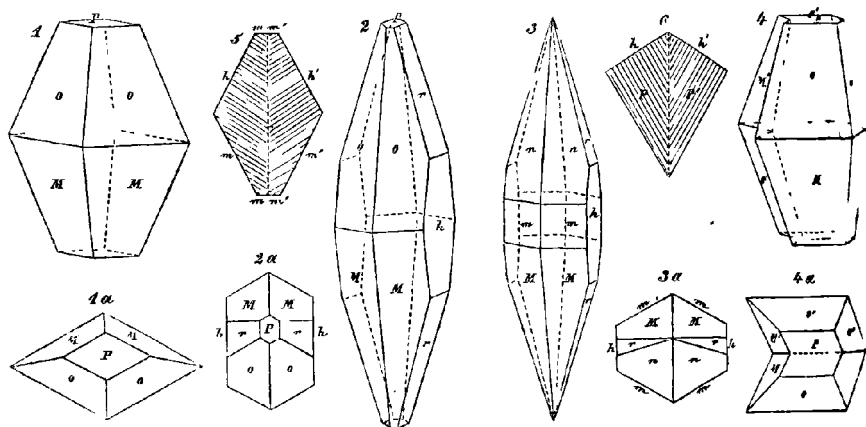


Fig. 1 und deren Horizontalprojection 1a; $P.2P.0P$ (o , M und P).

Fig. 2 nebst Horiz.-Projection 2a; $P.2P.2P^{\infty}.0P^{\infty}.0P$ (o , M , r , h , P).

Fig. 3 und Horiz.-Projection 3a; $\frac{3}{2}P.2P.0P^{\infty}.0P^{\infty}.2P^{\infty}$ (n , M , m , h , r).

Fig. 4 und 4a, Zwillingkrystall der Combination Fig. 1, Zwillingsebene eine Fläche von ∞P .

Obgleich diese Krystalle z. Th. sehr gross sind, und zuweilen bis 25 Centimeter Länge und 15 Centim. Breite erreichen, so haben sie doch sehr rauhe und unebene Flächen, daher sie keine genaue Messung gestatten; *v. Kokscharow* bestimmte ungefähr $o : P = 107^\circ$, $M : P = 99^\circ$, $n : P = 101\frac{1}{2}^\circ$, $r : P = 106^\circ$, und verglich die Formen mit denen des vesuvischen Glimmers.

Fig. 5. Tafelförmiger Zwillingkrystall des Glimmers von Alabaschka am Ural, Randflächen werden von ∞P (m) und ∞P^{∞} (h) gebildet, und die Zwillingsebene ist eine Fläche von ∞P^3 ; die breiten Seitenflächen zeigen oft eine gebogene Streifung, deren unter 120° sich begegnende Streifen den Makrodiagonalen beider Individuen parallel sind.

Fig. 6. Tafelförmiger Zwillingkrystall von der Insel Solowetzki im weissen Meere

Randflächen werden von $\infty P\infty$ und $\infty P\infty(h)$ gebildet; die Zwillingsebene ist eine Fläche von ∞P ; die breiten Seitenflächen zeigen eine gefiederte Streifung, deren Streifen sich unter 60° begegnen.

Chem. Zus. sehr schwankend; indessen zeigte *L. Gmelin*, dass sich dieselbe nach eigenen Analysen von *H. Rose*, *Scanberg* und *Schafhäütl* in der Hauptsache auf die Formel $3\text{AlSi} + \text{KSi}^3$ zurückführen lässt, welche allerdings schon erkennen lässt, dass das Verhältniss der Thonerde zur Kieselsäure = $\text{Al} : 2\text{Si}$ ist; dabei blieb jedoch der Wassergehalt ganz unberücksichtigt, welcher in manchen Varietäten über 5 Procent beträgt, und nach den neueren Ansichten als basisches Wasser, zugleich mit den Alkalien, in Rechnung gebracht werden muss. *Rammelsberg* hat nun neuerdings in einer trefflichen Abhandlung gezeigt, dass sich bei weitem die meisten Kaliglimmer, welche in chemischer Hinsicht die erste Gruppe bilden, auf die einfache Formel $\text{AlSi} + \text{RSi}$ (oder auch $\text{Al}2\text{Si}^3 + \text{R}2\text{Si}$) zurückführen lassen*), in welcher unter *R* hauptsächlich Kali und Wasser in schwankenden Verhältnissen zu denken sind; in Verhältnissen, die freilich wegen der Unmöglichkeit, den Wassergehalt auch annähernd genau zu bestimmen, immer etwas unsicher bleiben, was bei dem leinen Atomgewichte des Wassers von grosser Bedeutung ist. Versuchen wir z. B. diese Formel auf den ganz eisenfreien Glimmer von *Zsidowacz* anzuwenden, welcher nach *Kussin* nur aus Kieselsäure, Thonerde, Kali und Wasser besteht, indem wir $\text{R} = \frac{1}{2}\text{K} + \frac{1}{4}\text{H}$ setzen, so erhalten wir 46,20 Kieselsäure, 39,60 Thonerde, 9,05 Kali und 5,15 Wasser, während die Analyse die Zahlen 48,02, 38,44, 10,10 und 3,42 ergab. In vielen Fällen wird jedoch ein Theil des Kali durch etwas Natron, Magnesia, Thonerde und Eisen- oder Mangan-Oxydul, sowie ein Theil der Thonerde durch Eisenoxyd ersetzt, wodurch eine grosse Mannfaltigkeit der qualitativen Zusammensetzung eingegeführt wird; auch halten sehr viele Varietäten etwas Fluor. Dennoch scheinen sich die meisten Kaliglimmer der obigen Formel anzuschliessen, wie beispielsweise in folgender Uebersicht von 5 Varietäten zu ersehen ist, deren genaue Analysen von *Rammelsberg* ausgeführt wurden.

a. Gelber Glimmer von Utöen; für ihn ist sehr nahe:

$$\text{R} = \frac{29}{30}\text{Al} + \frac{1}{30}\text{Fe}, \quad \text{R} = \frac{28}{90}\text{K} + \frac{7}{90}\text{Na} + \frac{3}{90}\text{Mg} + \frac{2}{90}\text{Mn} + \frac{5}{9}\text{H}.$$

b. Bräunlicher Glimmer von Easton in Pennsylvanien; in ihm ist sehr nahe:

$$\text{R} = \frac{44}{15}\text{Al} + \frac{1}{15}\text{Fe}, \quad \text{R} = \frac{15}{56}\text{K} + \frac{3}{56}\text{Fe} + \frac{3}{56}\text{Mg} + \frac{5}{8}\text{H}.$$

c. Blassrother Glimmer von Goshen in Massachusetts; in ihm ist $\text{R} = \text{Al}$, und sehr nahe:

$$\text{R} = \frac{8}{30}\text{K} + \frac{4}{30}\text{Mn} + \frac{1}{60}\text{Na} + \frac{1}{60}\text{Mg} + \frac{2}{3}\text{H}.$$

d. Grauer Glimmer von Aschaffenburg; in ihm ist sehr nahe:

$$\text{R} = \frac{47}{43}\text{Al} + \frac{1}{48}\text{Fe}, \quad \text{und} \quad \text{R} = \frac{14}{50}\text{K} + \frac{6}{50}\text{Mg} + \frac{4}{50}\text{Fe} + \frac{26}{50}\text{H}.$$

e. Farbloser Glimmer aus Bengalen; in ihm ist sehr nahe:

$$\text{R} = \frac{49}{20}\text{Al} + \frac{1}{20}\text{Fe}, \quad \text{und} \quad \text{R} = \frac{2}{8}\text{K} + \frac{5}{80}\text{Mg} + \frac{3}{80}\text{Na} + \frac{2}{80}\text{Mn} + \frac{5}{8}\text{H}.$$

Setzen wir in der obigen Formel statt *R* und *R* die vorstehenden Werthe, so ergeben sich für diese 5 Glimmer die in der folgenden Tabelle unter *a*, *b*, *c*, *d* und *e*

* Da es in einem Elementarbuch über Mineralogie zunächst darauf ankommt, die Formeln möglichst einfach zu schreiben, so drücken wir sie hier, wie bei dem Magnesiaglimmer und bei den alten Atomgewichten aus; will man die Valenz der Elemente berücksichtigen und die neuen Atomgewichte benutzen, so erhält die Formel mehr, und z. Th. mit ungleichen Coefficienten behaftete Glieder, weil das Verhältniss der einatomigen und zweiatomigen Basen, ebenso wie jenes der Alkalien und des Wassers sehr schwankend ist.

stehenden procentalen Bestandtheile, denen die von *Rammelsberg* gefundenen Werthe unter *a'*, *b'*, *c'*, *d'* und *e'* beigesetzt sind.

	<i>a</i>	<i>a'</i>	<i>b</i>	<i>b'</i>	<i>c</i>	<i>c'</i>	<i>d</i>	<i>d'</i>	<i>e</i>	<i>e'</i>
Kieselsäure . .	44,18	45,75	44,61	46,74	45,48	47,69	44,12	47,69	44,95	47,39
Thonerde . . .	36,60	35,48	35,66	35,10	38,95	36,83	35,69	33,07	36,58	35,56
Eisenoxyd . .	1,96	1,86	3,96	4,00		0,51	3,26	3,07	2,99	2,79
Kali	10,75	10,36	9,36	9,63	9,49	9,80	9,60	9,70	8,80	9,53
Natron	1,76	1,88			0,39	0,30			0,87	0,83
Magnesia . . .	0,48	0,42	0,79	0,80	0,25	0,26	1,76	1,73	0,94	0,96
Eisenoxydul .			1,43	1,53			2,12	2,02		
Manganoxydul	0,58	0,52			0,89	1,05			0,67	0,53
Wasser und										
Fluor	3,68	3,82	4,18	4,41	4,55	4,42	3,44	3,85	4,21	4,57

Die Uebereinstimmung zwischen Rechnung und Analyse ist recht auffallend, obgleich alle fünf (und ebenso die meisten ähnlich zusammengesetzten) Glimmer etwas mehr Kieselsäure und etwas weniger Thonerde enthalten, als die Berechnung erfordert; was auch *Rammelsberg* hervorhebt. — Einige wenige Kaliglimmer sind dagegen etwas anders zusammengesetzt, wie z. B. vier von *Scheerer* und *Rube* analysirte Varietäten aus sächsischem Gneisse und Granite, von denen zwei, unter Zurechnung des zwischen 4 und 5 Procent betragenden Wassergehaltes nach der Theorie des polymeren Isomorphismus, auf die Formel $\text{RSi}^2 + \text{RSi}$ führen, während die beiden anderen besondere Formeln erfordern. Sie bilden eine zweite Gruppe, welche jedoch seltener vorkommt, als die erste Gruppe. Merkwürdig ist es, dass die Kalkerde und die Magnesia in der Substanz aller Kaliglimmer sehr untergeordnet erscheinen, was übrigens in Betreff der Kalkerde auch für die Magnesia- und Lithionglimmer gilt, denen sie meist gänzlich fehlt. V. d. L. werden die fluorhaltigen Var. mal auch geben viele etwas Wasser und die Reaction auf Fluor; übrigens schmelzen sie mehr oder weniger leicht zu einem trüben Glase oder weissen Email; von Salzsäure oder Schwefelsäure werden sie nicht angegriffen. Nach *Kennigott* zeigt das Pulver der Kaliglimmer nur eine schwache alkalische Reaction. — Sehr verbreitet als Gemengtheil vieler Gebirgsarten und als Glimmerschiefer; ausgezeichnete Varr. finden sich gewöhnlich nur auf Drusenräumen oder in grosskörnigen Ausscheidungen der Gneite, Gneisse u. a. krystallinischer Silicatgesteine; so z. B. am St. Gotthard, auf Ul bei Fahlun, Kimito und Pargas in Finnland, in Cornwall, am Ural bei Katharinenburg und am Ilmensee (hier in spitz pyramidalen bis 25 Centimeter langen Krystallen, an der Stüdjanka in Sibirien; Grafton in New-Hampshire, sowie die Staaten Maine, Massachusetts, Connecticut, New-York, Pennsylvania und Maryland lieferten gleichfalls schöne Varietäten.

Gebrauch. Der in grossen Tafeln ausgebildete Glimmer wird vermoge seiner ausgezeichneten Spaltbarkeit und Durchsichtigkeit zu Fensterscheiben benutzt; auch gebraucht man wohl durchsichtige Glimmer als Object-Träger bei Mikroskopen, und den pulverisirten Glimmer als Streusand. Neuerdings wird der fein pulverisirte, mit Salzsäure ausgekochte dann ausgewaschene Glimmer fabrikmässig zu Brocatfarben oder Glimmerbronze benutzt.

Anm. 1. Der Fuchsit von Schwarzenstein in Tirol ist durch 4 Proc. Chromoxyd schön smaragd- bis grasgrün gefärbt, und findet sich nur in feinschuppigen schieferigen Aggregaten; von ihm trennt *Schafhäütl* den Chromglimmer, welcher in grösseren, z. Th. säulenförmig verlängerten Individuen von gelblichgrüner Farbe und $G = 2,75$ mit dem Fuchsit vorkommt, und sich durch einen viel geringeren Gehalt an Thonerde, fast 6 Procent Chromoxyd, 11,58 Magnesia, bei geringere Gehalt vom Fuchsit unterscheidet. Dieser Chromglimmer ist daher wohl eigentlich ein Magnesiaglimmer, zu stellen, obwohl er nicht hexagonal zu krystallisiren scheint.

Anm. 2. Der von *List* eingeführte, äusserlich talkähnliche Sericit scheint auch zu den Kaliglimmern zu gehören. Derselbe bildet einen wesentlichen Bestandtheil der Taunusschiefer, findet sich aber auch isolirt in lamellaren Aggregaten; er ist sehr weich und mild, nicht elastisch, lauchgrün, grünlich- oder gelblichweiss, seidenglänzend, fettig anzufühlen, hat $G. = 2,897$, und besteht nach *List* ungefähr aus 52 Kieselsäure (incl. 1,6 Titansäure), 23 Thonerde, 8 Eisenoxydul, 9 Kali, 1,7 Natron, ein wenig Magnesia und 3 bis 5 Procent Wasser; v. d. L. schmilzt er zu graulich-weissem oder grünlichgrauem Email. Ausführlich beschrieb ihn *C. Lossen* in Zeitschr. der deutschen geol. Ges. B. 19, S. 546 ff.

Anm. 3. Ueber die häufig vorkommenden regelmässigen Verwachsungen der verschiedenen Glimmerarten unter einander, sowie über deren Verwachsungen mit Pennin und mit Glanzeisenerz gab *G. Rose* eine lehrreiche Abhandlung in den Monatsberichten der Königl. Akademie der Wissenschaften zu Berlin, 1869, S. 339 ff.

15. Damourit, *Delesse*.

Mikrokrystallinisch; derb, in feublätterigen Aggregaten mit Anlage zu strahlig-schuppiger Textur; $H. = 1,5$; $G. = 2,792$; gelblichweiss, perlmutterglänzend, kantendurchscheinend; optisch zweiaxig. — Chem. Zus. $3\text{AlSi} + \text{KSi}^3 + 2\text{H}$, mit 4,5 Wasser, 45,7 Silicia, 38,4 Alumina und 11,7 Kali; die Analyse gab 5,25 Proc. Wasser, Iso offenbar ein an Wasser besonders reicher Kaliglimmer, dessen Wassergehalt vielleicht zum Theil secundär, und in der feinschuppigen, daher sehr porösen Aggregationsform des Minerals begründet sein dürfte. V. d. L. bläht er sich auf, wird milchweiss und schmilzt unter starkem Leuchten schwierig zu weissem Email; mit Kallsolution wird er blau; Salzsäure ist ohne Wirkung, kochende Schwefelsäure dagegen zersetzt ihn mit Hinterlassung der Kieselsäure in der schuppigen Form des Minerals. — Pontivy im Dep. Morbihan, als Matrix des Disthens und Staurolithes.

Anm. 1. *Tschermak* theilt mit, dass im Salzburgischen ein fast dichter Damourit in apfelgrünen Pseudomorphosen nach Disthen vorkommt; $H. = 2,5$, $G. = 2,806$; Chem. Zus. nach einer Analyse von *Schwarz* ganz die des Damourites, er wird etwas Kali durch 1,12 Proc. Natron ersetzt. Stängelige Aggregate von derselben Beschaffenheit finden sich in den Quarzlinsen des Gneisses bei Reschitza im Banate. Damit hängt vielleicht das Vorkommen von Damourit als Ausfüllung der Röhre der Disthenmassen zusammen, welches *Igelström* vom Horrsjöberg in Elfdalen erwähnt.

Anm. 2. *Schafhäütl* hat zwei andere, äusserlich talkähnliche Mineralien als Silicate von Thonerde und Alkalien erkannt, in deren einem Natron und Kali fast gleich vertreten sind; er nennt sie Didymit und Margarodit; das erstere ist ein sogenannter Talkschiefer aus dem Zillerthale, und enthält nur 1,23 Proc. Natron; das andere ist der sogenannte verhärtete Talk, in welchem die schwarzen Turmaline gewachsen vorkommen, und reicher an Natron. Der Margarodit findet sich auch in Connecticut; diese nordamerikanische Var. ist von *Smith* und *Brush* analysirt worzue zeigt aber eine dem Damourit sehr analoge Zusammensetzung. — Nach *Haughton* ist der silbergraue Glimmer vieler Granite Irlands gleichfalls Margarodit, von rhombischen Krystallformen, in welchen $\infty P 120^\circ$ misst, optisch zweiaxig, die Axen im makrodiagonalen Hauptschnitte liegend, und zu einander 53 bis 72° geneigt; $G. = 2,77...2,79$; Chem. Zus. nach der Formel $2\text{AlSi} + \text{RSi} + 2\text{H}$, in der jedoch R vorwiegend Kali bedeutet, und 5,6 Proc. Wasser anzeigt sind.

Lithionglimmer (Lepidolith), oder Lithionit, v. *Kobell*.

Monoklinisch (oder rhombisch), nach Dimensionen noch nicht genau erkannt; dens gilt von den Krystallformen fast Alles, was bei dem Kaliglimmer bemerkt worden ist; doch kommen noch häufiger zwillingsartige Verwachsungen vor, bei welchen die Basen beider Individuen in eine Ebene fallen, welche dann federartig

gestreift ist; auch in den physischen Eigenschaften stimmen beide Species mit einander sehr nahe überein; nur findet sich der Lithionglimmer oft von rosenrother bis pfirsichblüthrother Farbe. $G. = 2,816 \dots 3,190$ nach *Breithaupt*; die Varr. über 19 sind reich an Eisen, und nicht roth, sondern grau, braun oder dunkelgrün gefärbt während der eigentliche Lepidolith durch geringeres sp. Gewicht, Mangel an Eisen und rothe Farbe ausgezeichnet ist. Bei dieser grossen Aehnlichkeit des äusseren Habitus gewinnt die chemische Constitution eine besondere Wichtigkeit, über welche *Rammelsberg* zuletzt dahin aussprach, dass die Lithionglimmer wohl den K-f-Glimmern, und zwar der zweiten Gruppe derselben (mit 3 Atom Kieselsäure gegen 1 Atom Sesquioxyd) gleich oder doch sehr ähnlich zusammengesetzt sind. «A! die wenigen Analysen, welche zu einer Berechnung brauchbar sind, genügen Anforderungen nicht hinreichend, und es wird insbesondere die Frage nach dem Wassergehalte und nach den Oxydationsstufen des Eisens noch schärfer zu beantworten sein.» Jedenfalls sind wohl die eisenfreien (gewöhnlich roth gefärbten) die eisenhaltigen Varietäten zu unterscheiden, in welchen letzteren von 5 bis 1 Proc. Eisenoxyd vorkommen, während von den Basen R besonders Kali, Lithon Eisenoxydul und Manganoxydul, auch wohl etwas Natron und Magnesia zu erwähnen sind. Im Allgemeinen ist nicht zu läugnen, dass die Analysen der Lithionglimmer ziemlich abweichen, und also auch hier noch viel Unsicherheit obwaltet. Doch sind sie alle durch den bedeutenden Gehalt an Fluor (4 bis 8 Proc.) und durch den meist 2 bis 5 Proc. betragenden Gehalt an Lithion ausgezeichnet, welches letztere vorzüglich charakteristisch ist, obwohl das Kali in grösserer absoluter Menge auf die rothen Varr. enthalten nur Manganoxyd, aber kein Eisenoxyd, welches in den übrigen Varr. ziemlich reichlich erscheint. Natron ist immer nur in geringer Menge vorhanden, in den Varr. von Rozena und Zinnwald aber auch etwas Rubidium, Cäsium und Thallium erkannt worden. *Rammelsberg* hat auch für die Lithionglimmer die Bezeichnung der Topas u. a. Mineralien vorgeschlagen, sehr beachtenswerthe Ausgeltend gemacht, dass das Fluor als theilweiser Vertreter des Sauerstoffs zu betrachten sei, und dass ein Theil der Basen sowohl als der Säure nicht als Oxygen-, sondern als Fluor-Verbindungen zu denken sind. Im Kolben oder Glasrohre geben die Lithionglimmer Reaction auf Fluor; v. d. L. schmelzen sie sehr leicht unter Aufwaschen zu einem farblosen, braunen oder schwarzen Glase; wobei die Flamme roth gelblich wird (zumal bei Zusatz von etwas Flussspath) und zweifach schwefels. Kali, und Phosphorsalz geben sie ein Kieselskelet; von Säuren werden sie roh unvollständig nach vorheriger Schmelzung aber vollkommen zerlegt. Das Pulver reagirt nach *König* nur schwach alkalisch. — Ausgezeichnete Varr. liefern z. B. Penig, Zinnwald Altenberg in Sachsen, Rozena in Mähren, Cornwall, Ulöen, Paris und Hebron Staats Maine in Nordamerika. Die rothen, körnig-schuppigen Varietäten aus Maine sind es besonders, welche unter dem Namen Lepidolith aufgeführt werden, an welche schliessen sich die rothen Varr. von Schaitanka, Alabaschka und Juschakowa in Gegend von Katharineuburg an; die eisenreichen Varr. finden sich besonders Zinnerz-Lagerstätten, die rothen in Begleitung von Turmalin.

347. Paragonit, Schafhüttl (Natronglimmer).

Ein glimmerähnliches Mineral, welches bis jetzt nur in der Form eines feinschuppigen Glimmerschiefers bekannt ist. $H. = 2,0 \dots 2,5$; $G. = 2,778$; gelblichweiss und graulichweiss, schwach glänzend von Perlmutterglanz. Chem. Zus. wird aus einer Analyse von *Rammelsberg* ungefähr durch die Formel $3\text{AlSi} + \text{Na}_2\text{Si}_2 + 1\text{H}$ oder wenn man das Wasser als basisches betrachtet, durch die Formel $\text{AlSi} + \text{R}_2\text{Si}$ gestellt, welche 47,6 Kieselsäure, 37,7 Thonerde, 8,0 Natron und 6,7 W (2 Proc. oder zu viel) erfordert. Im Kolben giebt er etwas Wasser, v. d. L. ist er schmelzbar, oder nur in feinen Splintern abzurunden; nach *v. Kobell* wird er concentrirter Schwefelsäure zersetzt. — Er bildet das Muttergestein der Stauroolith- und Diopsidkrystalle von Monte Campione bei Faido im Canton Tessin

Anm. Dass es dem Kaliglimmer ganz analog zusammengesetzte Glimmer giebt, welche statt Kali Natron enthalten, und daher Natronglimmer genannt werden können, diess wurde schon früher bemerkt. *Rammelsberg* anerkennt gleichfalls die Wirklichkeit von Natronglimmern, d. h. von solchen Glimmern, in denen weit mehr Natron als Kali vorhanden ist. Dahin gehört z. B., ausser dem Paragonite, der von *Oelacher* analysirte, feinschuppige hellgrüne Glimmer von Pregratten im Pusterthale, welcher 7 Procent Natron gegen 1,7 Kali enthält, überhaupt eine dem Paragonite sehr ähnliche Zusammensetzung hat, sich aber von ihm durch starkes Aufblähen und Krümmen v. d. L. unterscheidet und Pregrattit genannt worden ist. Ebendasselbst im Argenthale kommt ein derbes, aus sehr feinschuppigen Individuen bestehendes, pfeilgrünes Mineral vor, welches *v. Kobell* näher untersuchte; $H.=3$, $G.=2,9$; hem. Zus. ganz ähnlich der des Paragonites, jedoch nur mit 2,5 Proc. Wasser. Endlich hat *Oelacher* die interessante und später von *Rammelsberg* bestätigte Entdeckung gemacht, dass ein weisser, dem Margarite sehr ähnlicher Glimmer aus dem Pitschthale ausser Kali und Natron auch 4 bis 6 Proc. Baryterde enthält.

18 Lepidomelan, *Hausmann*.

Hexagonal, in kleinen sechsseitigen Tafeln, welche körnig-schuppige Aggregate den und selten über $\frac{1}{2}$ Linie gross sind. — Spaltb. basisch vollk.; etwas spröd; $H.=3$; $G.=3,0$; rabenschwarz, Strich berggrün, stark glasglänzend, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Soltmann*: $\text{R}\ddot{\text{S}}\text{i}+\text{R}\ddot{\text{S}}\text{i}$, oder $\text{R}^{20}\text{SiO}^2+\text{M}\text{SiO}^2$, also analog den Magnesitglimmern, in deren allgemeiner Formel $m=4$ zu setzen ist: in vorstehender Formel bedeutet aber R 27,7 Eisenoxyd und 11,6 Alun, R 12,4 Eisenoxydul und 9,2 Kali, während 37,4 Procent Silicia vorhanden ist, v. d. L. wird er braun und schmilzt dann zu einem schwarzen magnetischen Masse; von Salzsäure oder Salpetersäure wird er ziemlich leicht zersetzt mit Hinterlassung eines Kiesel skelets. — Persberg in Wermland; ein ähnlicher jedoch grossblättriger Glimmer findet sich bei Brevig in Begleitung des Astrophyllites.

Anm. Nach *Haughton* ist der schwarze Glimmer der Granite von Donegal in der That meist Lepidomelan; er bildet z. Th. über zollgrosse Krystalle, welche ganz regelmässig mit Margarodit verwachsen, optisch einaxig und in Salzsäure zersetzbar sind; die Resultate zweier Analysen recht wohl mit dem Befunde von *Soltmann* überein.

Astrophyllit, *Scheerer*.

Monoklinisch; die nach der Klinodiagonale langgestreckten, sechsseitig tafelförmigen Krystalle werden vorwiegend von $0P$ und $ooPoo$ gebildet, und durch eine Pyramide begrenzt, deren klinodiagonale Polkante 160° misst, und gegen die Basis unter 125° geneigt ist; bisweilen sind sie zu Zwillingen nach $0P$ verbunden, jedoch aber zu strahligen oder sternförmigen Gruppen verwachsen; Spaltb. basisch vollk.; $H.=3,5$, spröd; $G.=3,3\dots3,4$; tombackbraun bis fast goldgelb und erzlichbraun; starker fast metallartiger Glasglanz; wenig pellucid; die optischen Axen liegen im klinodiagonalen Hauptschnitte, und ihre stumpfe Bisectrix ist normal der Spaltungsfläche. Chem. Zus. nach den Analysen von *Scheerer*, *Meinecke* und *Pisani* vorwiegend ein Titanosilicat von Eisenoxydul, Manganoxydul und etwas Natron mit einem Silicate von Eisenoxyd und Thonerde, dazu an 5 Procent Wasser; neben 33 Procent Kieselsäure sind 8 bis 9 Procent Titansäure vorhanden; *Pisani* fand 5 Procent Zirkonerde, aber nur 1,8 Wasser. Das Mineral ist daher als eine Gemengspecies zu betrachten, welche sich durch Form und Mischung von den übrigen Amphibolen wesentlich unterscheidet. Es findet sich im Zirkonsyenit bei Barkevig mit Brevig mit Aegirin, schwarzem Glimmer, Katapleit, Zirkon u. s. w.

2. Ordnung. Wasserhaltige Amphoterolithe.

A. Erste Gruppe. Krystallinische Mineralien.

- a. Wesentlich Thon-Silicate mit Magnesia-Silicaten, oder auch Alumina in denen die Basen Magnesia und Kalkerde durch viel Eisenoxyd ersetzt werden.

350. Chloritoid, Breithaupt (Chloritspath).

Derb, in blätterig oder schuppig krummschaligen Aggregaten, die zu grossen Massen verwachsen, und deren Individuen nach einer Richtung sehr spaltbar sind; auch als wesentlicher Bestandtheil gewisser Schiefer. — Spröde, H. = 5,5...6; G. = 3,52...3,56; schwärzlichgrün bis dunkel lauchgrün, Strich grünlichweiss, schwach perlmutterglänzend, undurchsichtig und nur in feinen Lamellen durchscheinend. — Die Analysen von Erdmann und Gerathewohl ergaben nur Kieselsäure, Thonerde und Eisenoxydul in dem Verhältnisse (Si:Al:Fe), sind aber wahrscheinlich mit bereits geglühten Exemplaren ausgeführt worden. Dagegen hat Bonsdorff, Hermann, v. Kobell und Sterry Hunt noch 6 bis 7 Procent Wasser gefunden welches nach v. Kobell nur im Glühtfeuer ausgetrieben wird und daher wohl als basisches Wasser zu betrachten ist. Da nun, mit Ausnahme von Hermann's Analyse, alle übrigen dieselben Bestandtheile in demselben Verhältnisse nachwiesen, wie es von Erdmann gefunden worden war, so dürfte die chem. Const. des Chloritoides die Formel $\text{FeSi} + \text{AlH}$, oder $\text{FeO.SiO}_2 + \text{Al}_2\text{O}_3.11\text{H}_2\text{O}$ dargestellt werden, welche mit einer des Sismondins übereinstimmt, und 23,7 Silicia, 40,7 Alumina, 28,5 Eisenoxyd nebst 7,1 Wasser erfordert; doch werden ein paar Procent Eisenoxydul durch Magnesia ersetzt. Im Kolben stark erhitzt giebt er Wasser; v. d. L. ist er nur schwer schmelzbar zu einem schwärzlichen, schwach magnetischen Glase; von Salzsäure wird er nicht angegriffen, von concentrirter Schwefelsäure aber vollständig zersetzt. — Mit Diaspor, Brauneisenerz und Smirgel bei der Hütte Mramorskoi unweit Katharinenburg am Ural, wo diese Mineralien einen Stock in körnigem Kalkstein bilden; Präparaten in Tirol, am Gumugh Dagh in Kleinasien; in Canada, wo gewisse Schiefer vorwaltend aus ihm bestehen, dass sie von Sterry Hunt Chloritoidschiefer genannt worden sind.

361. Sismondin, Delesse.

Derb, in körnig-blätterigen Aggregaten, deren wahrscheinlich triklinische Individuen nach einer Richtung sehr vollk., nach einer zweiten unvollk. spaltbar sind. beide Spaltungsflächen sind zu einander etwa 93° geneigt; spröde, H. = 5 G. = 3,56; schwärzlichgrün, Strich licht grünlichgrau, stark glänzend auf den vollk. Spaltungsflächen; sehr wenig pellucid durch die Spaltungslamellen, weit mehr recht winkelig darauf; optisch zweiaxig, die Bisectrix steht etwas schief auf der vollk. Spaltungsfläche; starker Dichroismus. — Chem. Zus. nach den Analysen von Delesse v. Kobell: $\text{FeSi} + \text{AlH}$, also ganz wie Chloritoid; auch wird ebenfalls etwas Eisenoxydul durch Magnesia vertreten. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. ist er schwer schmelzbar, brennt sich aber braun; von Salzsäure wird das Pulver von Schwefelsäure nur schwierig zerlegt. — St. Marcel in Piemont.

352. Masonit, Jackson.

Dieses Mineral bildet grosse lamellare, in einem chloritiefschieferähnlichen Gestein eingewachsene Massen; Spaltb. vollk. nach einer Richtung, sehr unvollk. nach einer zweiten, welche gegen die erste etwa 95° geneigt ist; H. = 5,5; G. = 3,45; dunkelgrünlichgrau, Strich grau, Spaltungsfl. glänzend von Perlmutter- bis Glasglanz. Querbruch uneben und wenig glänzend; optisch zweiaxig, die Bisectrix scheint

schief auf der vollk. Spaltungsfläche zu stehen. Chem. Zus. nach der Analyse von *Hermann* $3\bar{R}\text{Si} + \text{Fe}^2\text{Si} + 2\text{H}$ mit 4,5 Wasser, 32,68 Silicia, 26,38 Alumina nebst 95 Eisenoxyd, und 16,7 Eisenoxydul nebst 1,32 Magnesia. Andere Analysen von *Jackson* und *Withney* ergaben gar kein Eisenoxyd, und jene von *Withney* führt genau auf die Formel $3\bar{R}\text{Si} + 2\bar{A}\text{H}$, oder $3(\text{FeO.SiO}_2) + 2(\text{Al}_2\text{O}_3.\text{H}_2\text{O})$. V. d. L. blättert er sich auf und schmilzt an den Kanten zu einer schwarzen magnetischen Masse; von Säuren wird er angegriffen. Middletown in Rhode Island.

Anm. Nach *v. Kobell* würden Chloritoid, Sismondin und Masonit zu einer und derselben Species zu vereinigen sein, weil sie nach der Theorie des polymeren Isobismus auf dieselbe Formel zu bringen sind. Auch *Des-Cloizeaux* hebt die grosse Aehnlichkeit dieser drei Mineralien hervor, welche *Dana* bewog, sie alle unter dem Namen Chloritoid aufzuführen.

1 Ottrelit, *Hauy*.

Wahrscheinlich monoklinisch; kleine, dünne, sechsseitige oder fast kreisrunde, bis 1 Linien breite Tafeln in grauem Thonschiefer fest eingewachsen; Spaltb. parallelen Seitenflächen, ziemlich vollk.; hart, Glas ritzend; $G. = 4,4?$; grünlichgrau bis bgrün und schwärzlichgrün, Strich grünlichgrau, Glasglanz, durchscheinend; optisch zweiaxig nach *Des-Cloizeaux*. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Damour* genau: $3\bar{R}\text{Si} + \bar{A}\text{Si}^3 + 3\text{H}$, wobei $3\bar{R} = 2\text{Fe} + \text{Mn}$, was 43,9 Silicia, 24,3 Alumina, 17,0 Eisenoxydul, 8,5 Manganoxydul und 6,3 Wasser giebt. — Im Kolben nebt er Wasser; v. d. L. schmilzt er schwer an den Kanten zu einer schwarzen magnetischen Kugel; mit Borax zeigt er die Farbe des Eisens, mit Soda die des Mangans, von erhitzter Schwefelsäure wird das Pulver angegriffen. — Ottrelit bei Stavelot der Gränze von Luxemburg, Aste im Thale d'Ossau in den Pyrenäen, Ebnat in der Oberpfalz.

Anm. *Laspeyres* will den Ottrelit als eine Glimmerart betrachten, welche dem $\text{Fe}^{24}\text{Si}^{24}$ entspreche, indem 12 Atome Wasserstoff durch 2 Doppelatome Vanadium, 4 At. Wasserstoff durch 2 At. Eisen, und 2 At. Wasserstoff durch 1 At. Borax vertreten sind. *G. Rose* spricht sich jedoch gegen die glimmerartige Natur des Ottrelit aus. *Dana* scheint geneigt, ihn als eine Var. des Chloritoides zu deuten.

1 Zeuzit, *Thomson*.

Mikrokrystallinisch; zarte, nadelförmige, anscheinend rechtwinkelig prismatische Krystalle, welche zu lockeren, verworrenen, feinstängeligen und faserigen Aggregaten verbunden sind. — $H. = 4 \dots 5$; $G. = 3,0 \dots 3,4$; grünlichbraun, schwach glasglänzend, durchsichtig. — Chem. Zus. nach *Thomson's* Analyse: $3\bar{A}\text{Si} + 2\bar{R}^2\text{Si} + 3\text{H}$, in welcher Formel \bar{R} grösstentheils Eisenoxydul bedeutet; setzt man $4\bar{R} = 3\frac{2}{3}\text{Fe} + \frac{1}{3}\text{Ca}$, giebt die Berechnung: 5,6 Wasser, 32,5 Silicia, 32,3 Alumina, 26,8 Eisenoxydul und 18 Calcia. V. d. L. ist er vollkommen unschmelzbar. — Redruth in Cornwall.

Anm. Nach *Greg* soll der Zeuzit eine faserige Var. des Turmalin sein.

Thuringit, *Breithaupt* (und *Owenit*).

Mikrokrystallinisch, derb in schuppigen oder feinkörnig blättrigen Aggregaten, halb der Individuen nach einer Richtung, vollk.; $H. = 2,0 \dots 2,5$; $G. = 3,15 \dots 3,19$; engrün, Strich grünlichgrau bis zeisigrün, perlmutterglänzend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Rammsberg*, *Lawrence Smith* und *Keyser*: 10 bis 11 Procent Wasser, 16 bis 17 Procent Thonerde, 44 bis 45 Procent Eisenoxyd, 22 bis 23,7 Proc. Kieselsäure, 33 Procent Eisenoxydul nebst etwas Magnesia und Manganoxydul, welcher Zusammensetzung die Formel $2\bar{R}^2\text{Si} + \bar{R}^2\text{Si} + 4\text{H}$ entspricht; v. d. L. schmilzt er zu einer schwarzen magnetischen Kugel; von Salzsäure wird er zersetzt mit Hinterlassung eines Kieselsgallert. — Schmiedefeld bei Saalfeld, am Potomacflusse (sog. *Owenit*) bei den Hot Springs in Arkansas.

Anm. Unter dem Namen *Strigovit* beschrieb *Becker* ein dem *Thuringite* nahe stehendes Mineral von *Striegau* in *Schlesien*. Dasselbe bildet feinschuppige Ueberzüge über anderen Mineralien, hat $H.=4$, $G.=2,788$, ist schwärzlichgrün, im Strich grün, schmilzt v. d. L. ziemlich schwer zu schwarzem Glase, giebt im Kolben Wasser und wird, in verdünnter Säure erhitzt, leicht zersetzt mit Hinterlassung von Kieselpulver.

356. *Delessit* (*Chlorite ferrugineuse, Delesse*).

Mikrokrystallinisch, in schuppigen und kurzfasrigen Individuen, welche in den *Melaphyren* theils vollständige, concentrisch schalige Mandeln, theils nur die Krusten von anderen Mandeln und *Geoden* bilden; diese Krusten haben eine einwärts konvex förmige Oberfläche und eine radialfaserige oder schuppige Textur; mild; $H.=2,5$; $G.=2,89$; olivengrün bis schwärzlichgrün, Strich licht graulichgrün. — Chem. Zus. der Varietät aus den *Vogesen* nach *Delesse*: $2\text{R}\text{Si}^2 + 2\text{R}\text{R} + 5\text{H}$, oder $2\text{R}^2\text{Si} + 2\text{R}\text{Si} + 5\text{H}$, was 11,74 Wasser, 32,28 Silicia, 15,28 Alumina, 17,81 Eisenoxyd, 18,22 Magnesia und 4,70 Eisenoxydul erfordert, wenn $2\text{R} = \frac{3}{4}\text{Al} + \frac{1}{4}\text{Fe}$. $4\text{R} = \frac{1}{2}\text{Mg} + \frac{1}{2}\text{Fe}$ gesetzt wird, in sehr naher Uebereinstimmung mit der Analyse der Varietäten von *Planitz* und *Oberstein* entsprechen dagegen der Formel $2\text{R}\text{Si} + \text{R}\text{R} + \text{H}$ mit 12,57 Wasser, 29,45 Silicia, 18,25 Alumina, 8,47 Eisenoxyd, 15,12 Eisenoxydul, 45,32 Magnesia und 0,45 Kalkerde. Im Kolben giebt er Wasser und wird braun; v. d. L. ist er sehr schwer und nur in Kanten schmelzbar; von Säuren wird er sehr leicht zersetzt mit Hinterlassung von Kieselsäure. — Häufig in den *Melap Mandelsteinen*.

Anm. Das von *Hisinger* unter dem Namen *Grenogesit* aufgeführte Mineral *Grengesberg* in *Dalekarlien* dürfte hierher gehören.

357. *Chlorit*, *Werner* (*Ripidolith, G. Rose*).

Hexagonal, *P* nach *Des-Cloizeaux* $106^{\circ} 50'$; die Krystalle erscheinen tafelförmig als $0P.\infty P$ und $0P.P$, wie beistehende Figur, oft in kamm-, wulst-, kegelförmige Gruppen verwachsen; meist derb, in blätterigen und schuppigen Aggregaten und als *Chloritschiefer*; auch nicht selten anderen Mineralien in feinen Schuppen ein- und aufgestreut; als *Pseudomorphose* nach *Hornblende*, *Orthoklas*, *Axinit*, *Turmalin*, *Granat* und *Vesuvian*; auch nach *Quarz*, *Fluorit*, *Cal Siderit*, *Magneteisenerz* und *Glanzeisenerz*. — Spalth. basisch, sehr vollk.; in dünnen Blättchen biegsam, aber nicht elastisch; $H.=1 \dots 1,5$; $G.=2,78 \dots 2,95$ lauch-, selado-, pistaz- bis schwärzlichgrün, in Krystallen oft quer auf die Hauptachse durchscheinend, Strich seladongrün bis grünlichgrau, Perlmutterglanz bis Fettglanz; in Lamellen durchsichtig und durchscheinend; optisch einaxig, oder auch zweiaxig mit sehr kleinem Neigungswinkel der Axen. — Chem. Zus. entspricht nach den Analysen von *v. Kobell*, *Varrentrapp* und *Marignac* sehr nahe der Formel $2\text{R}^2\text{Al} + 3\text{H}$, wobei *R* Magnesia und Eisenoxydul bedeutet, welche gewöhnlich in Verhältnissen von 3 : 1 bis 2 : 2 Atom aufzutreten scheinen; hiernach wird die Zusammensetzung:

bei $4\text{R} = 3\text{Mg} + \text{Fe}$: 26,3 Sil. 24,8 Al. 25,5 Magn. 15,0 Eisenox. 44,5 Wasser

bei $4\text{R} = 2\text{Mg} + 2\text{Fe}$: 24,6 - 20,4 - 15,9 - 28,5 - 40,9 -

was mit den Analysen so gut übereinstimmt, als es bei so schwankenden Verhältnissen zu erwarten ist. Da das Wasser erst in der Glühhitze gänzlich ausgetrieben wird, so lässt es sich auch als basisches Wasser betrachten, wonach denn die Formel $2\text{R}^2\text{Si} + \text{Al}\text{H}^3$ oder auch $2(2\text{RO.SiO}^2) + \text{Al}^2\text{O}^3.3\text{H}^2\text{O}$ zu schreiben sein würde. *Hannberg* hielt früher die Formel $4\text{R}\text{Si} + \text{R}^3\text{Al}^2 + 6\text{H}$ für die wahrscheinlichste, welche etwas weniger Kieselsäure voraussetzt. *Kennigott* endlich führt neuerdings den *Chlorit* wie den *Pennin*, den *Klinochlor* und *Kämmererit* auf die Formel $\text{Mg}\text{H}^2 + 2\text{Mg}\text{Si}$ zurück, in welcher einerseits Eisenoxydul als theilweiser Vertreter der Magnesia, andererseits

Thonerde als theilweiser Vertreter des Silicates zu denken ist. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. ist er schwer und nur in dünnen Kanten schmelzbar zu schwarzem Glase; an concentrirter Schwefelsäure wird er zersetzt; das Pulver reagirt nach *Kenngott* nur langsam alkalisch. — Als Chloritschiefer und körnigschuppiges Chloritgestein mit Magneteisenerz, in der Schweiz, Tirol, Salzburg, Berggiesshübel in Sachsen; Nester und Trümer in Serpentin bildend, häufig; auf Erzgängen und in Drusen mancher krystallinischen Silicatgesteine.

Anm. 1. Metachlorit hat *List* ein chloritähnliches Mineral von Elbingerode genannt, welches schmale Trümer im Schalsteine bildet, strahligblättrige Textur, $H = 2,5$, dunkel lauchgrüne Farbe, Glas- bis Perlmutterglanz besitzt, über 40 Proc. Eisenoxydul, fast 14 Proc. Wasser, beinahe 24 Proc. Kieselsäure und über 16 Proc. Thonerde enthält, und von Salzsäure sehr leicht unter Gallertbildung zersetzt wird.

Anm. 2. Das von *Sandberger* unter dem Namen Aphrosiderit beschriebene und analysirte Mineral von Weilburg ist einem feinschuppigen Chlorite sehr ähnlich, unterscheidet sich aber durch seine chemische Zusammensetzung, welche sehr nahe durch die Formel $2\text{FeSi} + \text{FeAl} + 2\text{H}$ dargestellt wird. V. d. L. wird es braunroth und schmilzt nur in dünnen Kanten zu einer schwarzen Masse; von Salzsäure wird es zersetzt. Sehr nahe verwandt ist ein von *Rolle* in Obersteiermark gefundenes und von *v. Hauer* analysirtes Mineral.

Anm. 3. Tabergit nannte *G. Rose* das schon von *Werner* unterschiedene bläulichgrüne, grossblättrige chloritähnliche Mineral vom Taberge in Wermland, welches neulich von *C. Fuchs* genauer untersucht wurde. Dasselbe hat $H = 2,0 \dots 2,5$, $G = 2,813$, ist nach *Des-Cloizeaux* theils optisch einaxig, theils zweiaxig, und, nach einer älteren Analyse von *Svanberg*, eine wasserhaltige Verbindung von anderthalb kiesel-saurer Thonerde mit 6 Atomen halbkieselsaurer Magnesia, von welcher letzteren ein Theil durch 6 Procent Eisenoxydul, $4\frac{2}{3}$ Manganoxydul und 2 Kali vertreten wird. *Fuchs* fand etwas verschiedene Verhältnisse, namentlich über 13 Procent Eisenoxydul, berechnete den kleinen, auch von *Svanberg* gefundenen Fluorgehalt auf Fluor-Natrium und Kalium, und gelangte so auf eine etwas andere Formel. *Kenngott* zeigte neulich, dass die Analyse von *Fuchs* genau seiner oben angegebenen Formel der chloritähnlichen Mineralien entspricht.

8 Pennin, Fröbel.

Rhomboëdrisch, $R\ 65^{\circ} 28'$ nach *Des-Cloizeaux* und *Hessenberg*, $64^{\circ} 30'$ nach *Kenngott*, dagegen $65^{\circ} 50'$ nach *G. Rose*, welcher den Neigungswinkel von $0R$ zu R im Mittel $104^{\circ} 15'$ bestimmte; auch wird von *v. Kobell* eine hexagonale Pyramide $mP2$ angegeben, deren Mittelkante ungefähr 120° misst, und welche daher für das aus *Bauer's* Messung folgende Rhomboëder R die Pyramide $\frac{1}{2}P2$ sein würde, deren Kante 116° beträgt. Die Krystalle erscheinen theils wie spitze Rhomboëder, welche oft durch die Basis sehr stark abgestumpft sind, theils wie abgestumpfte sechsseitige Pyramiden, sehr selten tafelförmig, wenn die Basis vorwaltet, übrigens aufgewachsen und zu Drusen verbunden. Spaltb. basisch, sehr vollk.; mild, in dünnen Blättchen langsam; die Schlagfigur ist nach *Bauer* ein hexagonaler Stern; $H. = 2 \dots 3$; $G. = 2,61 \dots 2,77$; lauchgrün, bläulichgrün bis schwärzlichgrün, quer auf die Axe hyacinthroth braun durchscheinend, daher ausgezeichnet dichromatisch, Strich grünlichweiss; auf der Basis Perlmutterglanz; durchscheinend, in dünnen Lamellen durchsichtig; optisch einaxig, jedoch häufig mit getrenntem Kreuze. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Marignac*, *Schweitzer*, *Mac-Donnel*, *Merz* und *Piccard*: $4\text{MgSi} + \text{Mg}^3\text{Al} + 5\text{H}$, oder $(\text{MgO.SiO}_2) + 3\text{MgO.Al}_2\text{O}_3 + 5\text{H}_2\text{O}$, welche Formel, in der Voraussetzung, dass 1 Atom Magnesia durch Eisenoxydul vertreten wird, 32,80 Silicia, 13,68 Alumina, 94 Magnesia, 9,58 Eisenoxydul und 12,0 Wasser erfordern würde; doch ist oftmals noch weniger Eisenoxydul vorhanden, wie sich denn der Pennin überhaupt durch die geringere Menge von Eisenoxydul und Thonerde von dem Chlorite unter-

scheidet. *Wartha* analysirte einen Pennin vom Findelengletscher bei Zermatt, und sehr nahe 32,5 Silicia, 14,5 Alumina, 34 Magnesia, nur 5 Eisenoxydul, aber 11 Wasser, was der vorstehenden Formel, jedoch mit 6H entspricht und auch in der Analyse von *Marignac* sehr gut übereinstimmt. *Kenngott* nimmt die von ihm für den Chlorit vorgeschlagene Formel auch für den Pennin an. Im Kolben giebt er Wasser v. d. L. in der Platinzange blättert er sich auf, wird weiss und trüb, und schmilzt endlich an den Kanten zu einem gelbweissen Email; von Salzsäure wird er zersetzt, unter Abscheidung von Kieselflocken; das Pulver zeigt nach *Kenngott* eine starke alkalische Reaction. — Zermatt und Binnenthal in der Schweiz, Ala in Piemont.

Anm. 1. *Kenngott* ist, nach einer sorgfältigen Vergleichung der Analysen Chlorites und Pennines, geneigt, beide Mineralien zu einer Species zu vereinigen; der Pennin würde sich zu dem Chlorite etwa so verhalten, wie der Diopsid zu Augite. Derselbe Beobachter fand, dass viele Penninkrystalle zahlreiche, fein nadelartige oder faserige, farblose Krystalle eines anderen Mineralen umschliessen, welche wahrscheinlich Grammatit ist. Auch erklärt er neuerdings das früher von ihm *Psöphit* genannte Mineral vom Berge Zdjäs, bei Aloysthal in Mähren, in welchem Enstatit vorkommt, für eine dichte Varietät des Pennins.

Anm. 2. Zu dem Pennine ist wohl auch der, in grossen, anscheinend hexagonalen, tafelförmigen Krystallen und in schaligen Massen von grünlichweisser, gelblichweisser bis licht ockergelber Farbe, in den Schischimskischen Bergen bei Slaton vorkommende *Leuchtenbergit* zu rechnen, da er wesentlich die Zusammensetzung des Pennins besitzt, wie *Hermann* gezeigt hat, auch nach *Des-Cloizeaux* optisch einaxig ist, und im polarisirten Lichte das schwarze Kreuz sehr deutlich erkennen lässt. Dagegen fand der Herzog *Nicolas von Leuchtenberg* in einer ganz frischen und re Varietät die chemische Zusammensetzung des Klinochlors. Die etwas abweichenden physischen Eigenschaften dürften in einer begonnenen Zersetzung begründet sein, für welche *Folger* sich ganz entschieden erklärt und besonders den Umstand als Beweis betrachtet, dass der Leuchtenbergit an den Rändern seiner Krystalle mit Hydrargit und mit gelbem Granat gemengt ist, welcher letztere auch von *Kenngott* in kleinen Krystallen erkannt worden war. Nach *Kenngott* gilt die von ihm aufgestellte allgemeine Formel der Chlorite auch für den Leuchtenbergit.

359. Kämmererit, *Nordenskiöld*.

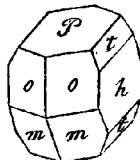
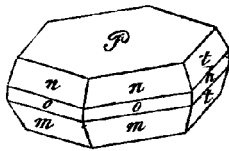
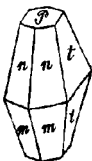
Hexagonal; P 148° 46', also P : OP = 405° 52' nach v. *Kokscharow*. Die Krystalle erscheinen theils als spitze hexagonale Pyramiden, theils als kurze oder lange Prismen der Comb. ∞P.OP, deren Combinationskanten durch die Flächen der Pyramiden $\frac{1}{2}P$, $\frac{1}{3}P$, 3P, 4P abgestumpft sind, deren Neigung gegen OP 110° 45' 402° 4', 95° 25' und 94° 4' beträgt; die Krystalle auf den Seitenflächen stark horizontal gestreift; gewöhnlich derb, in körnigblättrigen und dichten Aggregaten. Spalt basisch, sehr vollk.; mild, in dünnen Lamellen biegsam und zäh; H.=1,5; G.=2,617...2,76; kermesinroth, pfirsichblüthroth bis violettblau, auch grünlich, Perlmutterglanz auf OP; optisch einaxig, nach *Des-Cloizeaux* und v. *Kokscharow*, doch erscheint das Kreuz meist getrennt. Chem. Zus. nach der Analyse von *Hartwall* des Pyrosklerites (Nr. 489), jedoch mit 5 Atom Wasser; nach *Hermann* hat dagegen die Var. vom See Itkul eine etwas andere Zusammensetzung, indem sie aus 12 Wasser, 30,58 Silicia, 15,94 Alumina nebst 4,99 Chromoxyd, und 33,45 Magnesia nebst 3,32 Eisenoxydul besteht. Aehnliche Resultate erhielten *Genth*, *Smith* und *Druck* sowie *Pearse* bei der Untersuchung der Var. von Texas. Im Kolben giebt er Wasser v. d. L. blättert er sich etwas auf, schmilzt aber nicht; mit Phosphorsalz giebt er Kieselskelet und ein Glas, welches heiss braun, kalt grün ist; Kobaltsolution färbt stellenweise blau; von Schwefelsäure wird er zersetzt. — Bissersk im Gouvernement Perm, auch am See Itkul und bei Miask, überall auf Klüften von Chromeisenerz Texas in Permian. — *RSI - Universit  Lille 1*

Anm. 1. *v. Kokscharow*, welcher jetzt den Kämmererit als holoëdrisch betrachtet, habe früher zu beweisen gesucht, dass er in seinen Krystallformen mit dem Pennin übereinstimmt, mit welchem ihn auch *G. Rose* und *Des-Cloizeaux* zu vereinigen geneigt sind. *Kennigott* zeigte, dass, bei Annahme von Chromoxydul, auch der Kämmererit auf die von ihm aufgestellte allgemeine Formel der chloritartigen Minerale zurückzuführen ist.

Anm. 2. Was *Fiedler* Rhodochrom genannt hat, ist nach *G. Rose* dichter Kämmererit. Seine Eigenschaften sind folgende. Derb, bisweilen von sehr feiner krügel-schuppiger Zusammensetzung, meist dicht, mit ausgezeichnet splitterigem Bruche; mild; $H. = 2,5 \dots 3$; $G. = 2,668$; graulichschwarz und schmutzig violblau, in neuen Splittlern pfirsichblüthroth durchscheinend; Strich röthlichweiss; stellenweise schwach glänzend bis schimmernd; stark kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach *Hermann* wesentlich die des Pennins, nämlich 12 Wasser, 34,64 Silicia, 40,5 Aluminia, 5,5 Chromoxyd, und 35,47 Magnesia; also ein Pennin, in welchem ein Theil Thonerde durch Chromoxyd ersetzt wird. Im Kolben giebt er Wasser und wird graulichweiss; v. d. L. schmilzt er schwierig in den äussersten Kanten zu gelbem Email; mit Borax und Phosphorsalz giebt er die Chromfarbe und mit letzterem ein Eisenskelet. Von Salzsäure wird er nur schwer zersetzt. — Mit Chromeisenerz verbunden, Kyschtinsk am Ural, Bissersk und am See Itkul, Insel Tino, Baltimore.

Klinochlor, Blake (Ripidolith, *v. Kobell*; Chlorit, *G. Rose*).

Monoklinisch, nach *v. Kokscharow*; $C = 76^{\circ} 4'$; $a : b : c = \sqrt{11} : \sqrt{6} : \sqrt{18}$, daher die ebenen Winkel der schiefen Basis 120° und 60° messen. Unter Zugrundelegung dieser Verhältnisse sind die unten stehenden Winkel berechnet, welche fast vollkommen mit den sehr genauen Messungen *v. Kokscharow's* übereinstimmen*). Zu der einfachsten Combinationen sind die folgenden:



— 2P.P.4P∞.0P;

0P. — 2P.P.4P∞.∞P.∞P∞.

0P.∞P∞.∞P.P.4P∞.

$n \ m \ t \ P$

$P \ n \ m \ t \ o \ h$

$P \ h \ o \ m \ t$

$m \ m = 125^{\circ} 37'$

$o : o = 121^{\circ} 28'$

$P : t = 108^{\circ} 14'$

$P \ m = 113 \ 59$

$n : n = 127 \ 54$

$h : t = 161 \ 46$

$m \ o = 143 \ 53$

$n : o = 163 \ 34$

$t : t = 143 \ 32$

$P : o = 102 \ 8$

$o : h = 149 \ 16$

$m : t = 124 \ 8$

$m \ n = 127 \ 27$

$P : n = 118 \ 34$

$n : t = 124 \ 31$

Die Flächen m , n und o sind meist ihren Combinationskanten parallel gestreift und treten häufig kommen Zwilling- oder Drillingskrystalle vor, nach dem Gesetze: aufsebene eine Fläche der Hemipyramide $3P$; da nun die Flächen dieser Hemipyramide gegen die Basis unter $89^{\circ} 44'$ geneigt sind, und da ihre Polkante fast genau misst, so passen je drei Individuen genau in einander, und bilden mit ihrem Winkel von $179^{\circ} 28'$. Die Krystalle aufgewachsen und zu Drusen verbunden; fächerförmigen und wulstförmigen Gruppen, sowie derb in lamellaren Aggregaten Spaltb. basisch, sehr vollkommen, Spuren nach anderen Richtungen; die

* Um die Aehnlichkeit mit hexagonalen Formen besser hervortreten zu lassen, habe ich versucht, in der Deutung und Bezeichnung der Formen eine kleine Aenderung vorzunehmen; die Buchstaben-Signatur der Flächen ist jedoch dieselbe, wie in *Kokscharow's* vortrefflicher Abhandlung nur habe ich m statt M gewählt.

Schlagfigur ist nach *Bauer* ein sechsstrahliger Stern; $H. = 2$ (4,5...3,0), $G. = \dots 2,78$; mild, in dünnen Blättchen biegsam. Lauchgrün, blaulichgrün und schwärzlichgrün; Strich grünlichweiss bis grün; Perlmutterglanz auf OP, ausserdem Glas- oder Fettglanz; pellucid, in dünnen Lamellen durchsichtig, sonst nur durchscheinend oder kantendurchscheinend. Zweiaxige Doppelbrechung des Lichtes; die optischen Axen liegen in der Ebene des klinodiagonalen Hauptschnittes, sind aber unter sehr verschiedenen Winkeln geneigt (von 10^0 bis 86^0 nach *Des-Cloizeaux*); die Bisectrix bildet mit der Basis den Winkel von 75^0 bis 78^0 . Oft ausgezeichnet dichromatisch, nämlich grün in der Richtung der Hauptaxe, roth in der auf ihr rechtwinkligen Richtung. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Delesse*, *Marignac*, *Varrentrapp*, v. *Kobell* und v. *Struve* ziemlich gut darstellbar durch die Formel: $3MgSi + Mg^2Al + 4H$, oder $3(MgO.SiO_2) + 3MgO.Al_2O_3 + 4H_2O$, welche 30,82 Silicia, 17,14 Alumina, 40,03 Magnesia und 12,01 Wasser erfordern würde. Doch wird meist ein Theil der Magnesia durch mehre Procent Eisenoxydul, auch bisweilen etwas Thonerde durch Eisenoxyd und Chromoxyd ersetzt; im Allgemeinen aber ist der Klinochlor, eben so wie der Pennin, weit ärmer an Eisenoxydul, als der Chlorit. V. d. L. wird er weiss und trübe, und schmilzt sehr schwer zu einem graulichgelben Email; von Salzsäure wird er kaum, von Schwefelsäure leichter angegriffen. — West-Chester in Pennsylvanien Achmatowsk am Ural, Schwarzenstein in Tirol, Traversella in Piemont, der derbe Markt-Leugast in Oberfranken.

Anm. 1. Das von *Shepard*, wegen seines beständigen Vorkommens mit Korund, Corundophilit genannte Mineral von Chester in Massachusetts und Asheville Nord-Carolina, welches nach seiner Krystallform, Spaltbarkeit und fast allen übrigen physischen Eigenschaften dem Klinochlore ganz ähnlich ist, dürfte vielleicht mit diesem zu vereinigen sein, obgleich sein sp. G. zu 2,90 angegeben wird, und eine Analyse *Pisani's* von den bekannten Analysen des Klinochlors abweicht, indem sie 24,0 Kieselensäure, 25,9 Thonerde, 22,7 Magnesia, 14,8 Eisenoxydul und 11,9 Wasser lieferte. *Kenngott* zeigte neulich, dass sich auch diese Analyse auf seine allgemeine Formel chloritartigen Mineralien zurückführen lässt.

Anm. 2. *Kotschubeyit* nennt v. *Kokscharow* ein rothes, glimmerartiges, Kämmererit sehr ähnliches Mineral, welches unweit der Goldseifen Karkadinsk Districte Ufaleisk am südlichen Ural vorkommt. Dasselbe krystallisirt wahrscheinlich monoklinisch, wie der Klinochlor, ist basisch vollk. spaltbar, hat $H. = 2$, $G. = 2,65$ ist kermesinroth und optisch zweiaxig, und wohl nur eine rothe Var. des Klinochlors.

Anm. 3. Unter dem Namen Helminth hat *Volger* jenes merkwürdige chloritähnliche Mineral aufgeführt, welches in der Form ganz kleiner, wurmartig gewundenen und verdrehten, rhombischer oder sechsseitiger Prismen so gewöhnlich dem Bergkrystall, Adular, Periklin, Titanit u. a. Mineralien aufgestreut und eingestreut ist. $H. = 2,5$; $G. = 2,6...2,75$; Spaltb. basisch, sehr vollkommen; grün und fettglänzend auf den prismatischen, silberweiss und metallartig perlmutterglänzend auf den basischen Flächen. Chem. Zus. nach *Delesse* sehr ähnlich der des Klinochlors.

Anm. 4. Die Untersuchung der unter den Namen Chlorit, Ripidolith und Pennin aufgeführten Mineralien hat in neuerer Zeit die Chemiker und Mineralogen viel beschäftigt; es ist aber die Vergleichung der früheren und der späteren Resultate durch einigermaassen erschwert worden, dass der von *G. Rose* gemachte Vorschlag zum Theil Eingang gefunden hat, die Namen Ripidolith und Chlorit zu vertauschen, wonach denn auch der meiste Chloritschiefer Ripidolithschiefer genannt werden musste. Wir glaubten mit *Hausmann* und *Kenngott* die ursprünglichen Benennungen beibehalten zu müssen. *Kenngott* ist der Ansicht, dass sich die Substanz aller drei Species auf die gemeinschaftliche Formel $MgH^2 + 2MgSi$ zurückführen lässt, wenn eine theilweise Vertretung der Magnesia durch Eisenoxydul und des Silicates durch Thonerde angenommen wird. — Sehr häufig wurden sonst und werden noch jetzt grüne Glimmer als Chlorit angeführt, wie z. B. der dunkelgrüne Glimmer des Protogin in der

Alpen, welcher nach *Delesse* ein zwischen Kali- und Magnesiaglimmer stehender sehr eisenreicher Glimmer ist.

Ann. 5. Noch haben wir hier das von *Rammelsberg* unter dem Namen Epilorit bestimmte Mineral von Neustadt am Harze zu erwähnen. Dasselbe findet sich nach der Art der Asbeste, in gerad- und krummstängeligen Aggregaten, welche sich in dünne Stängel absondern lassen, hat $H. = 2,5$, $G. = 2,76$, ist dunkellauchgrün, im Striche graulichweiss, fettglänzend, in dünnen Stängeln durchscheinend, und fühlt sich sehr fettig an. Chem. Zus. $3\text{R}^2\text{Si}^3 + 2\text{R}^2\text{Al} + 8\text{H}$, mit 10,18 Wasser, 40,88 Silicium, 10,96 Alumina, 8,72 Eisenoxyd, 20,0 Magnesia, 8,96 Eisenoxydul und 0,68 Calcia. V. d. L. schmilzt er nur schwer in dünnen Splittern, und von Salzsäure wird er nur sehr unvollkommen zersetzt.

! Pyrargillit, Nordenskiöld.

Wahrscheinlich rhombisch; in undeutlich gebildeten in Granit eingewachsenen Krystallen, auch derb und eingesprengt. — Spaltb. nicht zu beobachten, Bruch uneben; $H. = 3,5$; $G. = 2,5$; graulich- bis schwärzlichblau, auch leberbraun bis ziegelroth, schwacher Fettglanz, kantendurchscheinend bis undurchsichtig. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Nordenskiöld*: $2\text{ÄlSi}^2 + \text{R}^2\text{Si} + 6\text{H}$, mit 15,5 Wasser, 44,5 Silicium, 29,6 Alumina und 10,4 stärkeren Basen (Eisenoxydul, Magnesia, Kali und Natrium); im Kolben giebt er viel Wasser; v. d. L. ist er unschmelzbar; auf Kohle erhitzt giebt er den sogenannten Thongeruch; von Borax und Phosphorsalz wird er nur langsam aufgelöst; von Salzsäure wird er vollständig zersetzt. — Helsingfors in Finland.

Ann. *G. Bischof* und *Blum* glauben, der Pyrargillit sei nur ein Zersetzungsproduct nach *Cordierit*, wie diess von den folgenden Species jetzt ziemlich allgemein angenommen wird.

! Fahlnit, Hisinger (und Weissit).

Wahrscheinlich rhombisch, in Formen des *Cordierites**) ; doch nur selten in deutlich gebildeten eingewachsenen Krystallen, gewöhnlich derb und eingesprengt in individualisirten Massen, welche z. Th. Querschnitte von sechsseitigen Säulen und einer der Basis parallelen schaligen Absonderung zeigen. — Spaltb. sehr unvollk. und zweifelhaft, angeblich nach einem Prisma von $109^{\circ}0\frac{1}{2}$; Bruch muschelig bis uneben und spaltig; mild, $H. = 2,5 \dots 3$; $G. = 2,5 \dots 2,8$; schwärzlichgrün, olivengrün bis ölgrün und gelb, oder gelblichbraun bis schwärzlichbraun; schwacher Fettglanz; kantendurchscheinend bis undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Hisinger* und *Trolle-Wachtmeister* etwas schwankend, doch stimmen zwei Analysen des letzteren sehr wohl mit der Formel $\text{Äl}^2\text{Si}^3 + 2\text{R}^2\text{Si} + 3\text{H}$, welche nach Abzug des Wassers mit einer des *Cordierites* (Nr. 313) zusammenfällt; *L. Gmelin* berechnet hiernach die Zusammensetzung: 8 Wasser, 45,8 Silicia, 30,4 Alumina, 6,6 Magnesia, 3,5 Eisenoxydul, 2,3 Manganoxydul, 1,8 Calcia und 1,6 Kali. Im Kolben giebt er Wasser, v. d. L. schmilzt er an den Kanten zu einem weissen blasigen Glase; mit Phosphor-Eisenfarbe und Kieselkelet, mit Kobaltsolution blau; von Säuren wird er nicht angegriffen. — Fahlun in Schweden, im Talkschiefer.

* Vergl. *Haidinger's* treffliche Abhandlung über den *Cordierit*, in welcher die interessanten Verhältnisse dieses Minerals, Weissites, Bonsdorffites, Gigantolithes, Chlorophyllites, Esmarckites, Praseolithes und Pinites zu dem *Cordierite* erörtert werden. Die von 361 bis 368 aufgeführten Mineralien würden sich auch in die Classe der Geolithe einreihen lassen; wegen ihrer Beziehungen zu dem *Cordierite* mögen sie aber hier stehen; als selbständige Species können sie nicht gelten, wiewohl sie bestimmten Stadien oder Phasen der Zersetzung des *Cordierites* entsprechen. Wir geben für sie nur die in alten Atomgewichten ausgedrückten Formeln, welche in jeder leicht in die neuen Atomgewichte übersetzen kann.

Dem Fahlnuit ist sowohl in seinen äusseren Eigenschaften, als auch, nach *hersten's* und *Fikenscher's* Analysen, in seiner chemischen Zusammensetzung das Mineral sehr ähnlich, welches den metamorphischen Varietäten des Thonschiefers so häufig in länglichen Körnern oder garbenförmigen Partien eingesprengt ist, und dadurch der sogenannten Fleck- oder Fruchtschiefer bildet.

Anm. 1. *Shepard*, welcher schon im Jahre 1841 den Pinit von Haddam und den Chlorophyllit als zersetzte Varietäten von Cordierit beschrieb, hat in der zweiten Ausgabe seines *Treatise on Mineralogy* 1844 p. 144 auch den Fahlnuit, Gigantolith und Esmarkit für dergleichen Umwandlungsproducte nach Cordierit erklärt. *Dana* sprach sich gleichfalls dahin aus, dass der Fahlnuit eben so wie der Gigantolith, Borsdorffit, Chlorophyllit und Pinit nur Metasomatosen nach Cordierit sein dürften; diese Ansicht ist von *Haidinger* ausführlich begründet und auf den Weissit, Praseolith und Esmarkit ausgedehnt worden; für den Fahlnuit insbesondere hat sie grosse Wahrscheinlichkeit; ja, sie wird fast zur Gewissheit erhoben durch die Beobachtung *Haidinger's*, dass der grüne Fahlnuit oft eine Rinde um den braunen Cordierit bildet, welcher in demselben Talkschiefer vorkommt, und dass in solchen Fällen ein allmählicher Uebergang der Rinde in den Kern Statt findet.

Anm. 2. Der Weissit ist nach *Haidinger* im Aeusseren vom Fahlnuit kaum verschieden, obgleich die undeutlichen Krystalle angeblich monoklinisch sein sollen Farbe grau und braun; G. = 2,8; hält nach *Trolle-Wachtmeister* nur 3 Proc. Wasser, 59 Silicia, 22 Alumina, 9 Magnesia, 2 Eisen- und Manganoxydul, 4,1 Kali, 0,7 Natron, und verweist auf die Formel $2\text{AlSi}^3 + 3\text{RSi}$. — Fahlnuit.

363. Gigantolith, Nordenskiöld.

Wahrscheinlich rhombisch wie der Cordierit; grosse, dicke zwölfseitige Säulen mit Winkeln von 148^0 und 152^0 , durch die Basis begränzt; auch derb, in individualisirten Massen. — Spaltb. angeblich basisch, was jedoch mehr eine schalige Absonderung sein dürfte, da oft Chloritblättchen auf den Ablösungsflächen liegen; H. = 3,5 G. = 2,8...2,9; grünlichgrau bis lauchgrün und schwärzlichgrün, schwach fettglänzend, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Trolle-Wachtmeister* 6 Wasser, 46,27 Silicia, 25,4 Alumina, 15,6 Eisenoxyd (?), 3,8 Magnesia, 0,89 Manganoxydul, 2,7 Kali und 1,2 Natron, woraus die Formel $\text{AlSi}^2 + \text{RSi} + \text{H}$ abzuleiten ist. Dagegen haben später *Komonen* und *Marignac* Analysen angestellt, welche auf die Formel: $\text{Al}^2\text{Si}^3 + 3\text{RSi} + 3\text{H}$, also auf die des Ottrelites, verweisen; beide ergaben einen Gehalt von 5 bis 6 Procent Kali, und kein Eisenoxyd, sondern Eisenoxydul, übrigens 6 Procent Wasser. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. schmilzt er leicht und etwas aufschwellend zu einer grünlichen Schlacke; mit Borax und Phosphorsalz Eisenfarbe. — Tammela in Finland.

364. Praseolith, Erdmann.

Wahrscheinlich rhombisch wie der Cordierit; vier-, sechs-, acht- und zwölfsseitige Säulen mit abgerundeten Kanten und Ecken, fast wie geflossen; Spaltb. basisch, in schalige Absonderung übergehend, Bruch flachmuschelartig und splittig; H. = 3,5; G. = 2,754; grün, Strich etwas lichter, schwach fettglänzend, kantendurchscheinend bis undurchsichtig. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Erdmann* sehr nahe der Formel: $2\text{AlSi} + 3\text{RSi} + 3\text{H}$ entsprechend, welche, wenn $3\text{R} = 2\frac{1}{2}\text{Mg} + \frac{1}{2}\text{F}$ angenommen wird, 43,6 Silicia, 28,9 Alumina, 13,4 Magnesia, 6,8 Eisenoxydul, 7,6 Wasser erfordert; setzt man dagegen, wie diess schon von *L. Gmelin* und später auch von *Rammelsberg* vorgeschlagen wurde, das Eisen als Oxyd voraus, so erhält man die einfachere Formel $\text{RSi} + \text{RSi} + \text{H}$, d. h. Cordierit, welcher 1 Atom Kieselsäure verloren und dafür 2 Atom Wasser aufgenommen hat. Im Kolben giebt er Wasser v. d. L. schmilzt er sehr schwierig in dünnen Kanten zu einem blaugrünen Gase mit Phosphorsalz Eisenfarbe und Kieselskelet. — Bräkke bei Brevig in Norwegen Granit eingewachsen.

Ann. Dass der Praseolith eine metasomatische Bildung nach Cordierit sei, ist nicht unwahrscheinlich; nach *Haidinger* enthält die Wiener Sammlung ein Stück, welches im Innern noch unveränderter Cordierit ist. Der Iberit von Montoval bei Toledo schliesst sich unmittelbar an den Praseolith an, dessen zuletzt angegebene Constitutionsformel, nach der Analyse von *Norlin*, auch für ihn Giltigkeit hat, obwohl \bar{R} nur durch Alumina, und \bar{R} fast nur durch Eisenoxydul und 4,6 Procent Kali repräsentirt wird. Er findet sich in grossen, scheinbar hexagonalen Prismen, spaltbar nach αP und βP , hat $H. = 2...3$, $G. = 2,89$, ist graulichgrün, und zeigt Glas- bis Perlmutterglanz. Wahrscheinlich ist er gleichfalls nur ein umgewandelter Cordierit.

36 Aspasolith, Scheerer.

Wahrscheinlich rhombisch in den Formen des Cordierites; sechsseitige, scheinbar hexagonale Säulen und derb; $H. = 3,5$; $G. = 2,764$, licht grün bis grünlichgrau oder schmutzig grünlichweiss, wenig glänzend, durchscheinend. — Chem. Zus. nach *Scheerer* 6,73 Wasser, 50,40 Silicia, 32,38 Alumina, 8,01 Magnesia und 2,34 Eisenoxydul; diess führt auf das Resultat, dass der Aspasolith ein Cordierit ist, in welchem Atom Magnesia ausgeschieden und durch 3 Atom Wasser ersetzt worden ist, wofür auch der Umstand spricht, dass nicht selten im Innern des Aspasolithes noch ein unersetzter Kern von Cordierit angetroffen wird. Im Kolben giebt er Wasser; d. L. ist er unschmelzbar; von Salzsäure wird er in der Hitze zersetzt. — Krageröe in Norwegen, mit Quarz und Cordierit im dortigen Hornblendgneisse.

36 Bonsdorffit, Thomson.

Wahrscheinlich rhombisch wie der Cordierit; sechsseitige Säulen mit abgestumpften Kanten, fast cylindrisch erscheinend, an den Enden nicht deutlich ausgebildet. Spaltb. angeblich basisch, wohl nur schalige Absonderung; $H. = 3...3,5$; $G.$ nicht bestimmt; grünlichbraun bis dunkelolivengrün; Fettglanz; kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Bonsdorff*: $\bar{A}l_2Si^3 + 2\bar{R}Si + 4H$, also Cordierit mit 1 Atom Wasser; setzt man $2\bar{R} = \frac{3}{2}Mg + \frac{1}{2}Fe$, so giebt diess 10,5 Wasser, 45,3 Silicia, 1 Alumina, 8,8 Magnesia und 5,3 Eisenoxydul, fast genau wie die Analyse; eine ältere Analyse von *Malmgren* stimmt so ziemlich mit jener von *Bonsdorff*, und bezieht nach *Arppe* die Identität mit Fahluwit; auch eine von *Holmberg* ausgeführte Analyse gab ein ähnliches Resultat. Er giebt im Kolben Wasser; v. d. L. wird er weich, schmilzt aber nicht; durch Säuren wird er nur unvollständig zersetzt. — Im Granit bei Åbo, mit Cordierit.

f Esmarkit, Erdmann, und Chlorophyllit, Jackson.

Diese beiden Mineralien sind wohl kaum zu trennen; sie finden sich in grossen sechsseitigen Säulen und in derben individualisirten Massen von schaliger Absonderung auf den Ablösungsflächen oft mit Glimmer belegt; $H. = 3...4$; $G. = 2,7$; Farbe, und Pellucidität wie bei Fahluwit und Gigantolith. — Chem. Zus. des Esmarkites nach *Erdmann*: $\bar{A}l_2Si^3 + 2\bar{R}Si + 2H$, also Cordierit mit 2 Atom Wasser, diese Menge giebt, wenn $2\bar{R} = 1\frac{3}{2}Mg + \frac{1}{2}Fe$ genommen wird, 5,6 Wasser, 48,3 Silicia, 2 Alumina, 10,4 Magnesia und 3,7 Eisenoxydul, in fast völliger Uebereinstimmung mit der Analyse; der Chlorophyllit weicht nach der Analyse von *Rammelsberg* nur wenig ab; zwar lehrt sie, dass ein bedeutender Theil der Thonerde durch Eisenoxydul ersetzt wird, übrigens aber führt sie sehr genau auf das Resultat, dass der Chlorophyllit nichts Anderes ist als der Cordierit, welcher $2\frac{1}{2}$ Atom Wasser aufgenommen weshalb ihn schon *Dana* sehr richtig als *hydrous Iolithe* aufführte. — Der Esmarkit findet sich zu Bräkke bei Brevig in Norwegen, der Chlorophyllit zu Unity in Maine Nordam in Connecticut; der letztere soll zuweilen im Innern noch unveränderten Cordierit enthalten und wird oft von Cordierit begleitet.

Ann. Esmarkit, Chlorophyllit, Fahluwit und Bonsdorffit bilden also vier sehr

interessante Umwandlungsformen des Cordierites, welche dadurch entstanden zu sein scheinen, dass sich mit dem Cordierit entweder 2, oder $2\frac{1}{2}$, oder 3, oder 4 Atom Wasser verbanden. Ueber die Modalität des dabei Statt gefundenen Umbildungsprocesses hat *G. Bischof* sehr beachtenswerthe Betrachtungen mitgetheilt im Lehrb. der chem. Geologie, erste Aufl. II, 389 f.

368. Pinit, Werner.

Die Krystallformen haben so grosse Aehnlichkeit mit denen des Cordierites (Nr. 313, dass man auch den Pinit für eine metasomatische Bildung nach Cordierit zu halten berechtigt ist*); die Krystalle eingewachsen und aufgewachsen; auch derb, in individualisirten Massen, welche die (bisweilen auch an Krystallen vorkommende) schalige Absonderung nach OP zeigen. — Spaltb. basisch, unvollk. und mehr als Absonderung erscheinend; Bruch uneben und splitterig; H. = 2...3; G. = 2,74...2,85; verschiedene graue, grüne, braune, meist schmutzige Farben, selten blau; schwach fettglänzend bis matt; kantendurchscheinend bis undurchsichtig. — Chem. Zus. ziemlich schwankend, was wahrscheinlich in einer mehr oder weniger weit fortgeschrittenen Zersetzung des Mineralen begründet ist; im Allgemeinen sind 45 bis 56 Silicia, 25 bis 34 Alumina, 4 bis 12 Eisenoxyd, und 6 bis 12 Kali nebst wenig Magnesia und Eisenoxydul als die wesentlichen Bestandtheile desselben zu betrachten, zu welchen sich noch ein Wassergehalt von 4 bis 8 (meist 5) Procent gesellt; in dem sehr zersetzten Pinite von Schneeberg fand *Klaproth* gar kein Kali, die übrigen Bestandtheile aber in einem ganz abweichenden Verhältnisse (29,5 Silicia, 63,75 Alumina und 6,75 Eisenoxyd). Mehre Analysen führen approximativ auf die Formel $4\text{AlSi}^2 + \text{R}\text{Si}$, welcher sogar die Analyse von *Scott* recht genau entspricht, wenn $\text{R} = \frac{1}{2}\text{Fe} + \frac{1}{2}\text{K}$ gesetzt und $\frac{1}{2}$ Atom Wasser hinzugefügt wird. *Maignac's* Analysen verweisen auf die Formel $14\text{AlSi}^2 + \text{R}\text{Si}^2 + 4\text{H}$. Dagegen bemerkt *Rammelsberg* sehr richtig, wie aus diesen und seinen eigenen Analysen zu folgen scheint, dass zwar Alumina (incl. Eisenoxyd) und Silicia gewöhnlich sehr nahe in dem Verhältnisse von 2Al und 5Si , also wie in dem Cordierite, vorhanden sind, dass aber für die stärkeren, vorzugsweise durch Kali repräsentirten Basen, sowie für das Wasser gar kein constantes Verhältniss nachzuweisen ist, weil solches gar nicht existirt, dass also die Aufstellung einer Formel für den Pinit überhaupt unstatthaft erscheint. Wenn der Pinit wirklich nur ein zersetzter Cordierit ist, so ist bei der Zersetzung des letzteren die Magnesia entfernt und durch mehr oder weniger Kali ersetzt worden, während zugleich Wasser in unbestimmten Verhältnissen huzutrat. Im Kolben giebt der Pinit etwas Wasser; v. d. L. schmilzt er an den Kanten zu farblosem oder dunkel gefärbtem Glase; von Salzsäure wird er wenig oder wenn sehr zerstört, grösstentheils zersetzt. — Findet sich besonders als accessorischer Gemengtheil mancher Granite und Porphyre; Schneeberg, Aue, Buchholz und Penig in Sachsen, im Porphyre des Auerberges am Harze, St. Pardoux in der Auvergne u. a. O.

Anm. Der Oosit von Geroldsau in Baden ist nach der Analyse von *Nessler* ein dem Pinit ähnliches Mineral, welches in sechs- und zwölfseitigen Prismen krystallzerbrechlich, schneeweiss, undurchsichtig und v. d. L. sehr leicht schmelzbar ist. Es findet sich in Porphyre eingewachsen.

369. Liebenerit, Stotter.

Hexagonal; bis jetzt nur in Krystallen der Form $\infty\text{P}.0\text{P}$, welche in rothem Porphyre eingewachsen sind. — Spaltb. prismatisch sehr unvollk., Bruch dicht und splitterig; mild; H. = 3,5; G. = 2,799...2,844; ölgrün und blaulichgrün bis grünlichgrün schwach fettglänzend, kantendurchscheinend; verhält sich im polarisirten Lichte w

* Nach *Günz* kommt im Cordierit-Gneisse bei Cham in der Oberpfalz ein pinitartiges Mineral vor, welches oft noch einen Kern von Cordierit umschliesst.

ein amorpher Körper. — Chem. Zus. wird nach den Analysen von *Oellacher* und *Magnac* durch die Formel $3\text{AlSi} + \text{KSi}^2 + 2\text{H}$ oder $3\text{Al}^{20}(\text{SiO}_2) + \text{K}^{20} \cdot 3\text{SiO}_2 + 2\text{H}^{20}$ dargestellt, welche 45,9 Silicia, 38,0 Alumina, 11,6 Kali und 4,5 Wasser erfordert, wobei jedoch ein kleiner Theil der Alumina durch Eisenoxyd, und des Kalis durch Natrium und Magnesia ersetzt wird; v. d. L. ist er nur in Kanten schmelzbar; von Salzsäure wird er nur unvollständig zersetzt. — Findet sich reichlich eingesprenkt im Gneis bei Monte Viesena bei Forno und Predazzo im Fleimser Thale in Tirol.

Gieseckit, *Stromeyer*.

Hexagonal; bis jetzt nur in eingewachsenen säulenförmigen Krystallen der Comb. O^{P} , nur selten mit Abstumpfungen der Combinationskanten. — Spaltb. nicht beobachtet, Bruch uneben und splitterig oder feinschuppig; mild; H. = 3...3,5; G. = 1...1,85; grünlichgrau, schwach glänzend bis matt, kantendurchscheinend bis opak, verhält sich im polarisirten Lichte wie ein amorpher Körper. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Stromeyer*, v. *Hauer* und *Brush* einigermaßen ähnlich jener des Liebenerrits, jedoch quantitativ mehr oder weniger verschieden, der Wassergehalt variiert zwischen 5 und 7 Proc. v. d. L. schmilzt er in den Kanten und von Säuren wird er nur wenig angegriffen. — Findet sich bei Kangerdluarsuk in Grönland im Porphyr, und bei Diana, Lewis C. in New-York, in einem aus Pyroxen und Glimmer bestehenden Gesteine.

Anm. Die einander sehr ähnlichen Mineralien Liebenerrit und Gieseckit sind wohl ebenfalls als Zersetzungsproducte eines anderen Mineralen zu betrachten, als welches den Nephelin anzunehmen pflegt. *Tannau* vereinigte schon den Gieseckit mit dem Nephelin, und *Blum* zeigte, dass manche Krystalle desselben als ein in Umwandlung zu Glimmer begriffener Nephelin gedeutet werden können. *Des-Cloizeaux* hält es wahrscheinlich, dass beide Mineralien aus einer Metasomatose des Nephelins hervorgegangen sind. *Breithaupt* ist dagegen der Ansicht, dass der Archetypus dieser Mineralien irgend ein noch unbekanntes Mineral sein müsse, weil sie ein höheres spezifisches Gewicht haben, als der Nephelin.

Killinit, *Thomson*.

Dieses Mineral wird gewöhnlich in die Nähe des Pinites gestellt, von welchem es jedoch sehr verschieden ist. Dasselbe findet sich in breit säulenförmigen Individuen, wohl derb, in stängeligen und körnigen Aggregaten; die Individuen zeigen zwei gleichwerthige Spaltungsflächen, von denen die vollkommenere den breiten Seitenflächen parallel und gegen die andere etwa 135° geneigt ist; Bruch uneben; H. = 4; mild; G. = 2,65...2,74; grünlichgrau bis gelblich und bräunlich, schwach durchscheinend. Nach den Analysen von *Lehnt* und *Blyth* nähert sich die Zusammensetzung der Formel $\text{Al}^2\text{Si}^3 + \text{R}^2\text{Si}^2 + 4\text{H}$, in welcher R hauptsächlich Kali, etwas Eisenoxyd und Magnesia bedeutet; die Silicia ist zu 48 bis 49, die Alumina zu 30 bis 31, Wasser zu 10 Proc. vorhanden. Ein etwas anderes Resultat, (fast 53 Kieselerde, Thonerde und 3,6 Wasser) erhielt *Mallet*, während *Galbraith's* Analysen auf die Formel $2\text{AlSi}^2 + \text{R}^2\text{Si}^2 + 3\text{H}$ führen. Erhitzt wird er schwarz und giebt etwas Wasser; L. schwillt er auf, und schmilzt schwierig zu weissem blasigem Email; nur durch Salzsäure zersetzbar. — In Granit eingewachsen zu Killiney und Dalkey bei Dublino mit Spodumen, Granat und Turmalin. — Nach *Greg* und *Lettsom* ist der Killinit ein selbständiges Mineral, und nicht etwa Pinit oder eine Pseudomorphose nach Corundum, da ihm sowohl die Basis, als auch die basische Spaltbarkeit fehlt.

Harpholith, *Werner*.

Mikrokrystallinisch; bis jetzt wohl nur in fein nadel- und kurz haarförmigen Individuen, welche zu büschelförmig-faserigen, und diese wiederum zu kleinen eckigen Aggregaten vereinigen sind, v. d. L. schmilzt *Kerngott* ein rhombisches, an allen

Seitenkanten abgestumpftes und durch die Basis begränztes Prisma von $111^{\circ} 27'$ an — Bruch der Aggregate radiaifaserig; H. = 5...5,5; G. = 2,935; strohgelb in das Wachsgelbe geneigt; Strich farblos; Seidenglanz; durchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Steinmann*, *Stromeyer* und *v. Hauer* sehr nahe nach der Formel $\bar{R}^2\bar{S}i^3 + 3\bar{H}$ oder $2R^2O^3,3SiO^2 + 3H^2O$ gebildet, in welcher \bar{R} Thonerde, Manganoxyd (18 bis 20 Proc.) und Eisenoxyd (2 bis 10 Proc.) bedeutet, während 36 bis 37 Proc. Kieselsäure und etwa 11 Proc. Wasser vorhanden sind; nach *v. Kobell* soll jedoch das Mangan als Oxidul vorhanden sein; der von *Stromeyer* und *v. Hauer* bemerkte Fluorgehalt rührt von etwas beigemengtem Fluorit her. Im Kolben giebt er Wasser v. d. L. schwillt er an und schmilzt zu einem trüben bräunlichen Glase; mit den Flüssigkeiten deutliche Manganreaction; von Säuren wird er kaum angegriffen. — Schlaggenwald in Böhmen, mit blauem Flussspath.

Anm. Ein dem Karpholithe sehr nahe stehendes Mineral ist dasjenige, welches *Lossen* aus der Gegend von Wippra am südöstlichen Harze beschreibt. Dasselbe bildet in den Quarznestern des dortigen Schiefergebirges parallelfaserige, schmale und meist geknickte Trümer von lebhaft gelblichgrüner Farbe und ausgezeichnetem Seidenglanz, und ist nach einer Analyse von *Bülowius* wesentlich eine Verbindung von Kieselsäure, Thonerde, Mangan- und Eisenoxydul nebst Wasser, nach der Formel $\bar{A}\bar{I}\bar{S}i + \bar{R}\bar{S}i + 2\bar{H}$, wobei ein paar Procent Thonerde durch Eisenoxyd vertreten werden, und unter \bar{R} , ausser fast 12 Proc. Manganoxydul und 4 Proc. Eisenoxydul auch etwas Magnesia sowie sehr wenig Kali und Natron begriffen sind. Da das Wasser ebenso wie aus dem Karpholithe erst in der Glühhitze entweicht, so betrachtet es *Lossen* als basisches Wasser, wonach denn die Formel $\bar{A}\bar{I}\bar{S}i + \bar{R}^3\bar{S}i$ geschrieben werden kann.

373. Bergholz, oder Xylotil, *Glocker*.

Derb, plattenförmig, von sehr zartfaseriger, und zwar sowohl gerad- als krummfaseriger Textur, die Fasern meist fest verwachsen, zuweilen fadig aufgelockert; mild in dünnen Spänen etwas biegsam, weich und sehr weich; G. = 4,5, (2,40...2,56 nach *Kenngott*, die grünliche Var. am schwersten); holzbraun, bald lichter, bald dunkler auch bräunlichgrün, schimmernd und matt, im Striche etwas glänzend, undurchsichtig; klebt etwas an der Zunge. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Thaulo* $\bar{F}\bar{e}\bar{S}i + 3\bar{M}g\bar{S}i^2 + 5\bar{H}$, oder $Fe^2O^3.SiO^2 + 3(MgO,2SiO^2) + 5H^2O$, mit 10,2 Wasser, 54,0 Silicia, 19,9 Eisenoxyd und 14,9 Magnesia; doch haben spätere Untersuchungen von *C. v. Hauer* gelehrt, dass das Mineral eine etwas schwankende Zusammensetzung bei fast 22 Proc. Wasser (einschliesslich des hygroskopischen) besitzt, und meist noch etwas Eisenoxydul enthält. Im Kolben giebt es Wasser und wird röhlich; von Salzsäure wird es ziemlich leicht zersetzt, mit Hinterlassung eines Kieselskelets, welches aus lauter parallelen Fasern besteht, die unter dem Mikroskop aus kleinen an einander gereihten Kugeln zusammengesetzt erscheinen. — Sterzing in Tirol.

Anm. 1. Nach *Kenngott* ist es sehr wahrscheinlich, dass das Bergholz von Sterzing eine metasomatische Bildung nach Chrysotil ist, indem das Eisenoxydul in Eisenoxyd überging, während ein Theil der Magnesia entfernt wurde. Aus *Erdmann's* Analyse des Bergkorkes von Dannemora aber ergiebt sich, dass auch dieses Mineral dem Xylotile sehr nahe steht; sein Wassergehalt beträgt fast 14,6 Procent.

Anm. 2. Sehr ähnlich ist *Hermann's* Xylit. Formen wie die des Bergholzes. H. = 3; G. = 2,935; nussbraun, schimmernd, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach *Hermann*: $\bar{F}\bar{e}\bar{S}i + \bar{R}\bar{S}i^2 + \bar{H}$, mit nur 4,7 Wasser, 44,0 Silicia, fast 38 Eisenoxyd, und \bar{R} = Kalkerde und Magnesia. Giebt im Kolben Wasser und wird dunkler; schwer an den äussersten Kanten, wird von Säuren wenig angegriffen. — Wahrscheinlich vom Ural.

b. Natron-Eisenoxydul-Silicat.

f. Krokydolith, Hausmann.

Mikrokrystallinisch; plattenförmig in parallelfaserigen Aggregaten, die Fasern sind sehr zart und leicht trennbar, auch derb von verschwindender Zusammensetzung, und bisweilen in paralleler Richtung mit Arfvedsonit verwachsen. — Die Fasern sind sehr zart, schwer zerreibbar und elastisch biegsam; H. = 4; G. = 3,2...3,3; indigblau bis smalleblau, Strich lavendelblau, schwach seidenglänzend bis matt; in dünnen Fasern durchscheinend, sonst undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von Stromeyer: $3\text{FeSi} + \text{R}\text{Si}^2 + 2\text{H}$, oder $3(\text{FeO.SiO}^2) + \text{R}^2\text{O.2SiO}^2 + 2\text{H}^2\text{O}$, wobei R ungefähr $\frac{1}{2}\text{Na}$ und $\frac{1}{4}\text{Mg}$ ist; diess giebt berechnet: 5,8 Wasser, 50,3 Silicia, 35,0 Eisenoxydul, 6,7 Natron und 2,2 Magnesia, in sehr naher Uebereinstimmung mit der Analyse. Im Kolben giebt er Wasser, im Glasrohre erhitzt wird er braunroth; v. d. L. schmilzt er leicht zu einem aufgeblähten schwarzen, magnetischen Glase; mit Phosphorsalz Eisenfarbe und Kieselskelet; von Säuren wird er nicht angegriffen. — Am Orangefarbener im Capland; Stavärn in Norwegen, bei Golling in Salzburg als Begleiter und bisweilen auch als Pigment des blauen Quarzes.

Anm. Auch in der Minette der Vogesen bei Wakembach kommt nach Delesse bisweilen Krokydolith vor, welcher jedoch nur 2,5 Proc. Wasser und 10 Proc. Magnesia für nur 25,6 Proc. Eisenoxydul enthält, überhaupt nach der Formel R^4Si^3 zusammengesetzt und folglich ein blauer Amphibol-Asbest ist.

c. Kalkeisenoxydul-Silicat.

g. Kirwanit, Thomson.

Mikrokrystallinisch; in kugeligen Aggregaten von radialfaseriger Textur; H. = 2; = 1,9; dunkel olivengrün, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach der Analyse von Thomson: $3\text{CaSi} + 3\text{FeSi} + \text{AlH}^2$, was 4 Wasser, 44,6 Silicia, 44,5 Alumina, 18,8 Calca und 24,1 Eisenoxydul giebt. V. d. L. färbt er sich schwarz und schmilzt theilweise; mit Borax giebt er ein dunkelbraunes Glas. — Nordküste von Irland, in Hohlformen eines basaltischen Gesteines.

B. Zweite Gruppe. Amorphe Mineralien*).

Bergseife, Hausmann.

Derb; Bruch muscheliger oder eben, dicht oder feinerdig; H. = 1...2, mild; pechschwarz und blaulichschwarz, matt, im Striche fettglänzend, undurchsichtig; sehr anzufühlen, schreibend aber nicht abfärbend; an der Zunge klebend, im Wasser zerfließend. — Chem. Zus. unbestimmt; wesentlich aus Silicia (44 bis 46), Alumina (7 bis 26), Eisenoxyd (6 bis 10) und Wasser (13 bis 25) bestehend. — Olkucz in Böhmen und Stirbitz bei Aussig in Böhmen, Insel Skye. Manche sogenannte Bergseife ist nur ein schwarzer, von Bitumen und Kohle gefärbter fetter Letten oder Thon. Gebrauch. Die Bergseife wird zum Waschen und Walken grober Zeuge benutzt.

Plinthit, Thomson.

Derb; Bruch flachmuscheliger und erdig; H. = 2...3; G. = 2,34; ziegelroth und chrysolith; undurchsichtig, schimmernd bis matt, nicht an der Zunge klebend. —

Die hier aufgeführten Mineralien sind z. Th. nicht als wirkliche Species, sondern als Zerlegungsproducte, als Gahren u. dgl. zu betrachten; es gilt für sie die oben S. 350 bei den amorpholithen ausgesprochene Bemerkung, weshalb auch nur die in den alten Atomtabelle ausgedrückten Formeln Ad et Gthweitsite erörtert sollen.

Chem. Zus. nach der Analyse von *Thomson*: 30,88 Silicia, 20,76 Alumina, 26,1 Eisenoxyd, 2,6 Calcia und 19,6 Wasser, was nicht wohl auf eine einfache Formel zu rückzuführen ist; v. d. L. wird er schwarz, aber nicht magnetisch, und ist weder für sich noch mit Borax oder Phosphorsalz schmelzbar. — Antrim in Irland.

Anm. Was *Thomson* Erinit genannt hat, ist ein dem vorigen sehr ähnliche Mineral und vielleicht nur eine Varietät des Bols; $G. = 2$; Farbe roth. — Chem. Zus. nach *Thomson*: 25,3 Wasser, 47,0 Silicia, 18,5 Alumina, 6,4 Eisenoxyd und 1 Calcia, was ungefähr der Formel $2\text{Al}\text{Si}^3 + \text{Fe}\text{Si}^2 + 15\text{H}$ entspricht. — Antrim in Irland

378. Bol.

Derb, in Nestern und Trümmern; Bruch muschelrig; mild oder wenig spröde; $H. = 1 \dots 2$; $G. = 2,2 \dots 2,5$; leberbraun bis kastanienbraun einerseits, und isabellgel anderseits; schwach fettglänzend, im Striche glänzender, kantendurchscheinend bis undurchsichtig; fühlt sich mehr oder weniger fettig an, klebt theils stark, theils wenig oder gar nicht an der Zunge (Fettbol) und zerknistert im Wasser. — Chem. Zus. schwankend, doch sind die Bole im Allgemeinen wasserhaltige Silicate von Alumina und Eisenoxyd, der Bol von Stolpen (Nr. 245) bildet eine Ausnahme; der sog. Fettbol von Halsbrücke bei Freiberg dagegen ist fast $\text{FeSi}^5 + 9\text{H}$, mit nur 3 Proc. Alumina die meisten Varr. nähern sich der Formel $\text{RSi}^2 + 4\text{H}$, und halten 24 bis 25 Proc. Wasser, 41 bis 42 Proc. Silicia, 20 bis 25 Alumina, und den Rest Eisenoxyd. Andere Varr. wie z. B. der Bol von Orawitz (Al⁵Si⁶ + 14H) und der von Sinope (AlSi + FeSi + 1H) enthalten nur 31 bis 32 Silicia und 17 bis 21 Wasser. V. d. L. brennen sie sich hart sind aber theils schmelzbar, theils unmelzbar; von Säuren werden sie mehr oder weniger vollständig zersetzt. — Der Fettbol zu Freiberg auf Erzgängen, die übrigen Varr. theils im Kalkstein (Miltitz und Scheibenberg in Sachsen, Orawitz im Banat) theils in Basalt und basaltischen Gesteinen.

Gebrauch. Als braune Farbe; ehemals spielte auch der Bol eine grosse Rolle in der Hand. Die eigentliche *terra sigillata*, oder der Spragid von Lemnos ist jedoch ein etwas verschiedenes Mineral, von gelblichgrauer Farbe mit etwa 8 Proc. Wasser und 66 Proc. Kieselerde.

379. Eisensteinmark, Schüler (Teratolith).

Derb; Bruch uneben bis flachmuschelrig und feinerdig; $H. = 2,5 \dots 3$; $G. = 1,5$ lavendelblau bis perlgrau und pflaumenblau, oft röthlichweiss geädert und gefleckt Strich gleichfarbig; matt, undurchsichtig; fühlt sich rau und mager an. — Chem. Zus. nach einer Analyse von *Schüler* ungefähr: 41,7 Silicia, 22,8 Alumina, 13 Eisenoxyd, 3,0 Calcia, 2,5 Magnesia, 1,7 Manganoxyd und 14,2 Wasser, was im Betreff der vorwaltenden Bestandtheile ziemlich genau der Formel $2\text{RSi}^2 + 5\text{H}$ entspricht, wenn $2\text{R} = \frac{3}{4}\text{Al} + \frac{1}{4}\text{Fe}$ genommen und das Manganoxyd zur Thonerde geschlagen wird. — Planitz bei Zwickau in Sachsen.

Gebrauch. Auch dieses Mineral wurde sonst, unter dem Namen Sächsische Wundererde, als Arzneimittel gepriesen und gebraucht.

Anm. *H. Fischer* erkannte durch mikroskopische Untersuchungen, dass das Eisensteinmark innerhalb der amorphen Grundmasse dendritisch vertheilte Metallkörner und feine, das Licht polarisirende Körner enthält.

380. Gelberde, oder Melinit.

Derb, bisweilen dickschieferig; Bruch feinerdig; $H. = 1 \dots 2$; $G. = 2,2$; ockergelb, matt, nur auf den schieferigen Ablösungsflächen schwach schimmernd, undurchsichtig ist etwas fettig anzufühlen, klebt an der Zunge, und zerfällt im Wasser zu Pulver. Chem. Zus. nach der Analyse von *Kühn*: $\text{R}^2\text{Si}^3 + 4\text{H}$, was für $2\text{R} = \frac{1}{2}\text{Fe} + \frac{1}{2}\text{Al}$ Wasser, 35,1 Silicia, 36,8 Eisenoxyd und 14,4 Alumina giebt. V. d. L. ist es schmelzbar, brennt sich roth und im Red.-F. schwarz; in Salzsäure ist sie z. Th. unlöslich. — Amberg, Wehrau, Blankenburg.

Gebrauch. Als gelbe Farbe zum Anstreichen.

Anm. *Kemngott* schliesst sich der von *Hausmann* ausgesprochenen Ansicht an, dass die Gelberde nur ein durch Eisenoxydhydrat gefärbter Kaolin, und daher mit diesem zu vereinigen sei.

81. Palagonit, *Sartorius v. Waltershausen*.

Derb und eingesprenzt, in der Form von eckigen Körnern und Brocken, welche den vorwaltenden Bestandtheil des Palagonittuffes bilden; Bruch muschelig und splitterig; H. = 4...5; G. = 2,4...2,6; weingelb, gelblichbraun bis schwärzlichbraun, Strich gelb, Glasglanz oder Fettglanz, durchscheinend bis kantendurchscheinend; er erinnert in seinem äusseren Ansehen an Gummi, Harz oder auch Pechstein, unterscheidet sich aber von letzterem sogleich durch seine geringere Härte. — Chem. Zus. der meisten Varietäten nach den Analysen von *Hunsen*: $\bar{R}^2\text{Si}^3 + 3\bar{R}\text{Si} + 10\bar{H}$, wobei \bar{R} Alumina und Eisenoxyd, \bar{R} Kalkerde, Magnesia und sehr wenig Kali und Natron bedeutet, mit 15 bis 17 Proc. Wasser, und 13 bis 14 Proc. Eisenoxyd. Die Varietäten von Chatham-Insel haben jedoch eine etwas andere Zusammensetzung mit doppeltem Wassergehalt. Nach *Sartorius v. Waltershausen* ist vielen Palagoniten Olivin in mikroskopischen Krystallen, auch etwas kohlenaurer Kalk beigemischt, und der Palagonit selbst grossentheils als Sideromelan zu betrachten, welcher 3 Atome Wasser aufgenommen hat. Auch *H. Fischer* erkannte ein mikroskopisches Gemeng von dreierlei Substanzen. Im Kolben giebt er Wasser, wird dabei zimmtbraun und zuletzt schwärzlichbraun; d. L. schmilzt er leicht zu glänzender magnetischer Perle; von verdünnter Salzsäure wird er leicht zersetzt unter Gallertbildung. — Palagonia im Val di Noto in Sicilien, Island, Chatham-Insel, eine der Galapagosinseln, Beselicher Kopf bei Limburg in Cassau, Wilhelmshöhe bei Cassel.

Anm. Nach *Sartorius v. Waltershausen* bilden die Palagonite eine Gruppe von Zeolithen, die als amorphe, eisenoxydreiche Zeolithe zu betrachten sein sollen, und in mancherlei Verhältnissen gemischt vorkommen. Korit, Hyblit und Notit nennt er drei wohl charakterisirte Varietätengruppen, welche als Species aufzuführen unwürdig wüorden, wogegen sich jedoch *Hunsen* entschieden erklärt.

82. Chalilith, *Thomson*.

Derb, Bruch flachmuschelig und splitterig; H. = 4,5; G. = 2,252; dunkelröthlichbraun; Glas- bis Fettglanz; kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Thomson*: 36,56 Silicia, 26,2 Alumina, 10,28 Calcia, 9,28 Eisenoxyd, 2,72 Natron und 16,66 Wasser, was ungefähr den Formeln: $4\bar{R}\text{Si} + 3\bar{R}\text{Si}^2 + 12\bar{H}$ oder $\bar{R}\text{Si}^3 + 3\bar{R}\text{Si} + 12\bar{H}$ entspricht; eine Analyse von *v. Hauer* gab gar kein Eisenoxyd Natron, sondern nur Thonerde, Kalkerde und Magnesia als Basen. V. d. L. wird weiss, und schmilzt mit Borax zu farblosem Glase. — Antrim in Irland.

83. Sordawalit, *Nordenskiöld*.

Derb, in Platten und Trümmern; muschelig; spröde; H. = 4...4,5; G. = 2,55...2,62; weinlichschwarz bis schwärzlichgrün, Strich leberbraun, Fett- oder Glasglanz, unübersichtlich. — Chem. Zus. wird nach der Analyse von *Nordenskiöld* (wenn die 2,68 Proc. Phosphorsäure zur Kieselsäure gerechnet werden) recht genau durch die Formel $\bar{R}\text{Si}^2 + \bar{R}\text{Si} + 2\bar{H}$ ausgedrückt, welche, für $4\bar{R} = 2\bar{Fe} + 2\bar{Mg}$, 4,8 Wasser, 50,7 Silicia, 14,0 Alumina, 19,6 Eisenoxydul und 10,9 Magnesia erfordert. Eine neuere Analyse von *Wandeleben* gab gar kein Wasser, und Eisenoxyd statt Eisenoxydul. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. schmilzt er ruhig zu einer schwarzen Kugel; mit HCl und Phosphorsalz giebt er die Reaction auf Eisen und Silicia; von Säuren wird unvollkommen zersetzt. — Sordawala in Finnland, als Saalband eines im Gneisse vorkommenden Doleritganges.

Anm. *Jollyt* nannte *v. Kobell* ein bei Bodenmais vorkommendes, scheinbar amorphes, meist mit Pyrit gemengtes Mineral. Derb, flachmuschelig und splitterig im

Bruche; H.=3; G.=2,64; dunkelbraun, in dünnen Splittern grün oder braunroth durchscheinend; Strich grün, schwach fettglänzend; besteht aus 35,55 Kieselsäure 27,77 Thonerde, 16,66 Eisenoxydul, 6,66 Magnesia und 13,18 Wasser. V. d. L. etwas anschwellend und in scharfen Kanten schwierig zu schwarzer Masse schmelzend; von Salzsäure leicht zersetzbar unter Abscheidung von Kieselschleim.

384. Dermatin, Breithaupt.

Nierförmig, stalaktitisch und als Ueberzug; Bruch muschelrig; spröde; H.=2,5 G.=2,1...2,2; lauch-, oliven- und schwärzlichgrün bis leberbraun, Strich gelblichweiss, schwach fettglänzend, undurchsichtig und kantendurchscheinend; klebt nicht an der Zunge, fühlt sich fettig an und riecht angehaucht bitterlich. — Chem. Zus. nach *Ficinus* ungefähr: $\text{R}\ddot{\text{S}}\text{i}+2\text{H}$, oder auch vielleicht $\text{R}^4\ddot{\text{S}}\text{i}^3+8\text{H}$, mit etwa 36 bis 40 Silicia, 19 bis 24 Magnesia, 15 Eisenoxydul (und etwas Manganoxydul), 22 bis 25 Wasser, und kleinen Quantitäten von Natron, Calcia und Alumina; v. d. L. zerbröckelt und wird schwarz. — Waldheim in Sachsen.

385. Grünerde, z. Th., oder Seladonit.

Derb, mandelförmig, als Ueberzug und in metasomatischen Krystalloiden nach Augit und Hornblende, aus deren Zersetzung überhaupt die meiste Grünerde hervorgegangen zu sein scheint; Bruch uneben und feinerdig; etwas mild; H.=1..1 G.=2,8...2,9; seladongrün in schwärzlichgrün und olivengrün verlaufend; matt, im Striche etwas glänzend, undurchsichtig, fühlt sich etwas fettig an und klebt wenig an der Zunge. — Chem. Zus.: Die Grünerde von Verona ist nach den Analysen von *Delesse* eine Verbindung von 54 Silicia, 7 Alumina, 24 Eisenoxydul, 6 Magnesia, 6 Ka 2 Natron und fast 7 Wasser. Schlägt man die Alumina zur Silicia, so entspricht dies ziemlich genau der Formel: $\text{R}\ddot{\text{S}}\text{i}^2+\text{H}$. Die Grünerde von Gösen, Atschau und Mannelsdorf bei Kaaden hat nach *v. Hauer* eine ähnliche Zusammensetzung wie jene von Verona und Cypern; andere Varr. sind etwas anders zusammengesetzt, doch unterscheiden sich alle von den Chloriten durch den geringen Gehalt an Alumina und Magnesia, durch den grösseren Gehalt an Silicia und durch die Gegenwart von Alkalien; v. d. L. schmilzt sie zu einem schwarzen magnetischen Glase; von kochender Salzsäure wird sie erst gelb, dann farblos und endlich gänzlich zersetzt, mit Hinterlassung von Kieselpulver. — Monte Baldo bei Verona, Insel Cypern; häufig als Kruste der Blasenräume in den basaltischen Mandelsteinen Islands und der Färöer, auch als Zersetzungs-Product in basaltischen Tuffen, wie bei Kaaden in Böhmen. Die Pseudomorphosen nach Augit finden sich besonders schön im Fassathale und am Superiorsee in Nordamerika, dort im Augitporphyr, hier im Kalksteine.

Gebrauch. Als grüne Farbe zum Anstreichen.

386. Glaukonit.

Kleine, runde, wie Schiesspulver geformte, sehr häufig aber auch als Steinkerne von Foraminiferen erscheinende Körner, welche in Thon, Mergel, Sandstein eingewachsen, oder zu lockeren, leicht zerreiblichen Aggregaten (Grünsand) verbunden sind, und in ihrer Farbe und sonstigen Beschaffenheit grosse Aehnlichkeit mit Grünerde haben; G.=2,29...2,35, die Var. aus Alabama, nach *Mallet*. Nach den Analysen von *Berthier*, *Seybert*, *Turner* und *Rogers* ist dieses, in agronomischer Hinsicht wichtige Mineral wesentlich ein wasserhaltiges Silicat von Eisenoxydul und Kali welches letztere meist von 5 bis fast zu 15 Proc. vorkommt, jedoch auch in gewissen Varietäten (wie z. B. in manchen westphälischen, nach *von der Mark*, und in d. sächsischen, nach *Geinitz*) fast gänzlich fehlt; auch sind 5 bis 9 Proc. Alumina vorhanden, während der Gehalt an Silicia von 43 bis 55, an Eisenoxydul von 19 bis 17 und an Wasser von 4 bis 8 Proc. schwankt. *Haushofer* analysirte viele Varr. aus der bayerischen Kreide- und Nummulitenformation, und fand sie in schwankenden Ver-

Altsen meist aus 44 bis 50 Proc. Kieselsäure, 20 bis 32 Eisenoxyd, 1,5 bis 7 Thonerde, 3 bis 7 Eisenoxydul, 4 bis 8 Kali und 7 bis 14 Proc. Wasser zusammengesetzt. Eine allgemeine Formel lässt sich nicht aufstellen, und das Eisen scheint ursprünglich grösstentheils als Oxyd vorhanden zu sein. V. d. L. schmilzt der Glaukonit schwierig zu einer schwarzen schwach magnetischen Schlacke; von heisser concentrirter Salzsäure wird er langsam aber vollständig zersetzt, mit Hinterlassung der Kieselsäure in der Form der Körner. — In der Kreideformation, auch in älteren und neueren Sedimentformationen, doch besonders reichlich in den Mergeln und Sandsteinen der Kreide.

Gebrauch. Im Staate New-Jersey wird der vorwaltend aus Glaukonit bestehende, 6 bis 7 Proc. Kali enthaltende Grünsand der Kreideformation als ein äusserst wirksames Düngemittel benutzt, dessen Verbrauch sich im J. 1867 nach *H. Credner* auf 20 Millionen Centner belief; hier und da gebraucht man ihn auch als grüne Farbe zum Anstreichen.

VII. Classe. Metallolithe.

1. Ordnung. Wasserhaltige Metallolithe.

A. Erste Gruppe. Amorphe Hydrometallolithe.

Wolkonskoit, Kämmerer.

Derb, nierförmig, in Trümmern und Nestern; Bruch muscheliger bis uneben, wenig spröde; H. = 2,0...2,5; G. = 2,2...2,3; gras- und smaragdgrün bis pistaz- und schwärzlichgrün, Strich gleichfarbig, doch lichter, schimmernd bis matt, im Striche glänzend; fühlt sich fein und etwas fettig an; klebt nicht an der Zunge. — Chem. Zus. essentially ein wasserhaltiges Silicat von Chromoxyd und etwas Eisenoxyd (auch wenig Oxid, Magnesia und andere Bestandtheile), für welches jedoch wohl keine stöchiometrische Formel möglich ist, da die Analysen von *Berthier*, *Kersten*, *Ilmoff* und *Iwanow* sehr differiren, und das Mineral jedenfalls ein Gemeng von schwankender Zusammensetzung sein dürfte. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. ist er unschmelzbar; in Phosphorsalz Reaction auf Chrom und Kieselskelet. — Gouvernement Perm in Russland, am Berge Efimyatskaja im Ochansker Kreise, in Sandschichten der permischen Formation.

Gebrauch. Als Farbematerial.

Röttisit, Breithaupt.

Röttisit nennt *Breithaupt* ein, auf einem Gange bei Röttis, unweit Reichenbach im Voigtlande vorkommendes Mineral. Dasselbe ist scheinbar amorph, findet sich derb, linsen- und keilförmigen Massen, auch eingesprengt; hat muscheligen bis erdigen Bruch; H. = 2...2,5; G. = 2,35...2,37; ist smaragd- bis apfelgrün, im Striche apfelgrün schimmernd bis matt, durchscheinend bis undurchsichtig, ziemlich leicht zerbrechbar, und besteht nach einer Analyse von *Winkler* hauptsächlich aus 43,67 Kieselsäure, 35,87 Nickeloxyd und 11,18 Wasser; doch ist auch etwas Thonerde und Eisenoxyd, Phosphorsäure und Arsensäure, wenig Kobaltoxydul und Kupferoxyd vorhanden. Der Röttisit findet sich in Begleitung des Konarites, eines fast genau ebenso zusammengesetzten Mineralen von pistaz- bis zeisiggrüner Farbe, welches kleine Körner und Krystalle von vollkommen monotoner Spaltbarkeit bildet, und nach *Kenngott* nur das krystallinische Vorkommen derselben Species ist.

Anm. Hier würde wohl auch das von *C. Schmidt* unter dem Namen *Pimelith* genannte Mineral einzureihen sein, welches über 32 Proc. Nickeloxyd bei nur 5 Proc. Wasser enthält.

389. **Kupfergrün** oder Chrysokoll, *Haid.* (Kieselpuffer, Kieselmalachit.)

Traubig, nierförmig, als Ueberzug und Anflug, derb und eingesprengt, selten in Pseudomorphosen nach Kupferlasur, Cerussit, Libethenit und Labradorit. Bruch muschelrig und feinsplitterig; spröd; $H. = 2 \dots 3$; $G. = 2,0 \dots 2,3$; farbig, spangrün, oft sehr blaulich, selten bis pistazgrün, Strich grünlichweiss, wenig glänzend bis matt, halbdurchsichtig bis kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Berthier*, *v. Kobell* und *Scheerer*: $CuSi + 2H$, oder $CuO.SiO_2 + 2H_2O$, mit 20,23 Wasser, 34,83 Silicia und 44,94 Kupferoxyd; im Kolben giebt es Wasser; v. d. L. färbt es sich im Ox.-F. schwarz, im Red.-F. roth, ohne zu schmelzen; mit Phosphorsalz giebt es die Reactionen auf Kupfer und ein Kieselskelet, mit Soda metallisches Kupfer; von Salzsäure wird es zersetzt unter Abscheidung von Kieselsäure. — Ein häufiger Begleiter des Malachites u. a. Kupfererze; Saida und Schneeberg in Sachsen, Kupferberg in Baiern, Saalfeld, Rezbanya, Saska und Moldawa, Cornwall, Bogoslowsk, Chile, auch in Lava auf Lipari; das pistazgrüne, sog. eisen schüssige Kupfergrün hält Eisenoxyd.

Anm. 1. Nach *Peters* lässt das Kupfergrün von Rezbanya und Moldawa eine Zusammensetzung aus amorpher und faseriger Masse erkennen, welche letztere vielleicht eine Pseudomorphose nach Malachit ist.

Anm. 2. Als eine besondere Mineralspecies hat *Zincken* den Malachitkiesel in Vorschlag gebracht. Kugelig, traubig und nierförmig von krummschaliger Zusammensetzung; Bruch eben und flachmuschelrig; $H. = 3$; etwas spröd; spangrün; auf der Oberfläche weisslich und matt, durchscheinend. — V. d. L. und gegen Säuren verhält er sich gerade wie Kupfergrün, mit welchem er überhaupt so gänzlich übereinzustimmen scheint, dass er wohl kaum als selbständige Species gelten kann. — Lauterberg am Harze.

Anm. 3. *Hermann* hat ein dem Kupfergrün ähnliches Mineral wegen seiner grossen Sprödigkeit unter dem Namen *Asperolith* eingeführt. Dasselbe ist amorph, und findet sich in nierförmigen Massen; Bruch flachmuschelrig, glatt und glänzend; sehr spröd und bröckelig; $H. = 2,5$; $G. = 2,306$; blaulichgrün, Strich spangrün, glasglänzend, kantendurchscheinend. — Chem. Zus.: $CuSi + 3H$, oder $CuO.SiO_2 + 3H_2O$ mit 27 Wasser, 32 Kieselsäure und 44 Kupferoxyd. Im Wasser zerklüftet es; im Kolben giebt es viel Wasser und wird schwarz; mit Flüssen zeigt es die Reactionen auf Kupferoxyd und Kieselsäure; von Salzsäure wird das Pulver leicht zersetzt, unter Abscheidung von Kieselpulver. — Findet sich bei Tagilsk am Ural.

390. **Kupferblau**, *Breithaupt* und *G. Rose.*

Derb und eingesprengt, Bruch muschelrig bis eben; spröd; $H. = 4 \dots 5$; $G. = 2,56$ himmelblau bis licht lasurblau, Strich smaltblau, schimmernd bis matt, im Strich etwas glänzender; kantendurchscheinend bis undurchsichtig. — Chem. Zus. quantitativ noch nicht bekannt; es ist wesentlich ein wasserhaltiges Kupfersilicat, welches nach *Plattner* 45,5 Proc. Kupferoxyd (also eben so viel, wie das Kupfergrün enthält) die Var. vom Ural hält auch nach *G. Rose* Kohlensäure; im Kolben giebt es viel Wasser und wird schwarz; v. d. L. mit Phosphorsalz die Farben des Kupfers und Flecken von Kieselsäure; von Salzsäure wird es zersetzt, mit oder ohne Aufbrausen. — Im Schapbachthale in Baden und zu Bogoslowsk am Ural.

Anm. Möglicherweise sind es zwei verschiedene Mineralien, welche von *Breithaupt* und *G. Rose* als Kupferblau aufgeführt worden sind. Jedenfalls aber ist das von *Nordenskiöld* unter dem Namen *Demidowit* eingeführte Mineral von *Nischnetagib* gleichfalls hier einzureihen; dasselbe bildet dünne, himmelblaue Ueberzüge über Malachit, und besteht aus 31,55 Kieselsäure, 5,73 Phosphorsäure, 33,14 Kupferoxyd 20,47 Wasser nebst etwas Thonerde und Magnesia.

Nontronit, Berthier.

Derb und in Nieren, oft wie zerborsten; Bruch uneben und splitterig; weich, fettig anzufühlen; $G. = 2,08$; strohgelb bis gelblichweiss und zeisiggrün, schimmernd bis matt, im Striche fettglänzend, undurchsichtig, im Wasser wird er durchscheinend unter Entwicklung von Luftblasen. — Chem. Zus. etwas schwankend, nach den Analysen von *Berthier*, *Jacquelain* und *Biewend* ziemlich genau: $FeS + 3H$, oder $Fe^{20} \cdot 3SiO^2 + 5H^2O$, mit 24 Wasser, 43 Silicia und 36 Eisenoxyd; d. L. zerknistert er, wird dann gelb, braun, endlich schwarz und magnetisch, ohne zu schmelzen; in erhitzten Säuren leicht löslich unter Abscheidung von Kieselgallert. — Vorkommt im Dép. der Dordogne, Andreasberg am Harz, Tirschenreuth in Baiern.

Anm. Das von *Bernhardi* und *Brandes* unter dem Namen Chloropal aufgeführte, von Anderen Unghwarit genannte Mineral ist nach *v. Kobell* nicht sehr wesentlich verschieden vom Nontronit. Es findet sich derb, von muscheligem bis zerklüftem und erdigem Bruche; $H. = 2,5 \dots 4,5$; $G. = 2,1 \dots 2,2$; zeisiggrün bis olivgrün; z. Th. braun gefleckt, im Striche lichter, wenig glänzend bis schimmernd, im Striche glänzender, kantendurchscheinend bis undurchsichtig, klebt schwach an der Zunge. — Chem. Zus. nach der Analyse von *v. Kobell*: $FeSi^3 + 3H$, was 46,34 Wasser, 40,42 Eisenoxyd und 13,54 Wasser erfordert; dagegen findet *v. Hauer* die Formel $FeSi^3 + 3H$, mit 20 Proc. Wasser und 24 Eisenoxydul, woraus *Kenngott* auf eine schwankende und veränderliche Zusammensetzung des Mineralen schliesst, was auch durch die Analysen von *Hiller* vollkommen bestätigt wird, welche jedoch ebenfalls Eisenoxyd ergaben; die älteren Analysen von *Brandes* gaben 18 bis 24,5 Wasser; das Mineral meist innig mit Opal gemengt, in welchen es sogar übergeht, woraus auch der oft weit grössere Gehalt an Kieselsäure zu erklären ist. V. d. L. ist es unerschmelzbar, wird sogleich schwarz und magnetisch, und giebt mit Flüssen die Reaction auf Eisen; von Salzsäure wird er theilweise zersetzt; in concentrirter Kalilauge wird er sogleich dunkelbraun, was nach *v. Kobell* sehr charakteristisch ist. — Vorkommt bei Munkacs in Ungarn, Haar und Leitersdorf bei Passau, Meenser Steinberg bei Göttingen, hier mit Opal auf Klüften von Basalt.

Pinguit, Breithaupt.

Derb, in Trümmern, bisweilen in Ausfüllungs-Pseudomorphosen nach Fluorit; Bruch muscheligerblich oder uneben und splitterig, geschmeidig, leicht zersprengbar; $H. = 1$, $G. = 2,3 \dots 2,35$; zeisiggrün und dunkel ölgrün, Strich lichter, schimmernd fettglanz, kantendurchscheinend bis undurchsichtig; fühlt sich sehr fettig an, weicht an der Zunge und erweicht sehr langsam im Wasser. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Kersten*: $2FeSi^2 + FeSi^2 + 14H$, mit 25 Wasser, 37 Silicia, 31 Eisenoxyd und 7 Eisenoxydul; giebt im Kolben viel Wasser; v. d. L. schmilzt er nur in Platin; mit Phosphorsalz Eisenfarbe und Kieselskelet; von Salzsäure wird er unter Abscheidung von Kieselpulver. — Wolkenstein, Tannhof bei Zwickau,

Anm. Gramenit (richtiger Graminit) nennt *Krantz* ein grasgrünes, sehr weiches Mineral, welches bei Menzenberg im Siebengebirge Trümmern und Mandeln in der Wacke bildet, und nach *Bergemann's* Analyse dem Pinguite sehr nahe verwandt ist.

Chlorophäit, Macculloch.

Derb und eingesprengt, besonders aber als Ausfüllung von Blasenräumen in den Gängen mancher Basalte und Melaphyre; Bruch muscheligerblich und erdig, mild, sehr weich; $G. = 2,02$; pistaz- und olivengrün, an der Luft bald braun und schwarz werdend. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Forchhammer*: $Fe^3Si^4 + 18H$, was eigentlich 1 Wasser, 31,5 Silicia, und 27,4 Eisenoxydul erfordern würde; in der Analyse von *Forchhammer* waren jedoch $\frac{2}{3}$ Atom Fe durch $\frac{1}{3}$ Atom Mg ersetzt, wonach die Formel $IRIS - LILLIAD - Université Lille 1$

berechnete Zusammensetzung 42,2 Wasser, 32,4 Silicia, 21,9 Eisenoxydul und 3,1 Magnesia wird. V. d. L. schmilzt er zu einem schwarzen magnetischen Glase. — Füröer, Hebriden, Schottland.

Anm. Für ein ähnliches, in den Basalten des unteren Mainthales häufig vorkommendes amorphes Mineral schlägt *Hornstein* den Namen *Nigrescit* vor. Es findet sich eingesprengt und als Ausfüllung von Blasenräumen, ist splitterig im Bruche, mild hat $H.=2$, $G.=2,845$, ist frisch schön apfelgrün und kantendurchscheinend, wird aber sehr bald dunkelgrau bis schwarz und undurchsichtig, und ist wesentlich ein wasserhaltiges Silicat von Magnesia und Eisenoxydul.

394. *Umbra, Hausmann.*

Derb; Bruch flachmuschelrig und höchst feinerdig; mild; $H.=1,5$; $G.=2,2$ leberbraun bis kastanienbraun, matt, im Striche etwas glänzend, undurchsichtig, klebt stark an der Zunge, und fühlt sich etwas rau und mager an; im Wasser zeigt sie sehr lebhaftige Entwicklung von Luftblasen. — Chem. Zus. nach *Klaproth*: $3R^2Si+10H$ oder specieller: $2Fe^2Si+Mn^2Si+10H$, welche Formel 13,7 Wasser, 14,0 Silicia, 48,6 Eisenoxyd und 23,7 Manganoxyd erfordert, was fast ganz mit der Analyse übereinstimmt, wenn wir einen Theil der Metalloxyde durch 5 Proc. Alumina vertreten denken. *Victor Merz* fand über 52 Proc. Eisenoxyd, 14,5 Manganoxyd und nur 3 Proc. Thonerde, übrigens aber eine der allgemeinen Formel recht wohl entsprechende Zusammensetzung. — Insel Cypren.

Gebrauch. Als braune Farbe; was jedoch unter dem Namen *Kölnische Umbra* in den Handel kommt, ist eine aus Braunkohle bereitete Farbe.

Anm. 1. Das schon lange als *Terra di Siena* bekannte Mineral ist neuerdings von *Rowney* unter dem Namen *Hypoxanthit* eingeführt worden. Es findet sich derb ist im Bruche muschelrig und feinerdig, hat $H.=2$, $G.=3,46$, ist bräunlichgelb, matt wird im Striche glänzend, klebt stark an der Zunge, und absorbiert viel Wasser. — Chem. Zus. nach *Rowney* ungefähr: $FeSi+2H$, wobei jedoch ein bedeutender Theil Kieselsäure durch Thonerde vertreten wird, mit 13 Wasser, 66 Eisenoxyd, 11 Kieselsäure und 10 Thonerde; giebt im Kolben Wasser, brennt sich nussbraun, ist unschmelzbar, wird, im Red.-F. geglüht, magnetisch, und bleibt unverändert in concentrirter Salzsäure. Das Mineral wird sowohl im rohen, als im gebrannten Zustand als Malerfarbe benutzt.

Anm. 2. *Sartorius von Waltershausen* hat ein kastanienbraunes bis leberbraunes, im durchscheinenden Lichte blutrothes, amorphes Mineral von $H.=2,5$, $G.=2,71$ aus der Tuffbildung vom C. Passaro in Sicilien unter dem Namen *Siderosilicite* eingeführt; dasselbe besteht aus 34 Silicia, 48,5 Eisenoxyd, 7,5 Alumina und 10 Proc. Wasser.

395. *Bohnerz, Walchner.*

Bildet Kugeln von 1 Linie bis 2 Zoll, meist von 4 bis 6 Linien Durchmesser, welche eine concentrisch dünnschalige Structur haben; $G.=3,4$; schmutzig olivengrün bis gelblichbraun. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Walchner*: $4Fe^2Si+Fe^2Al+5H$, mit 7,8 Wasser, 62,0 Eisenoxydul, 21,4 Silicia und 8,8 Alumina; v. d. L. schmilzt es in dünnen Splintern zu schwarzer Schlacke; von Salpetersalzsäure wird es langsam aber vollständig gelöst, die Sol. giebt beim Abdampfen Kieselgallert. Diesen Angaben stehen jedoch die Analysen von *Schenk* und *Weltzien* entgegen, aus denen sich ergibt, dass das Bohnerz von *Kandern* nur ein mit Thon gemengtes Brauneisenerz ist, und bei Behandlung mit Säuren keine Kieselgallert giebt. — *Kandern* in Baden

Anm. Vorstehende Diagnose bezieht sich nur auf gewisse Bohnerze von *Kandern*; die meisten kugeligen Eisenerze, welche unter dem Namen Bohnerz aufgeführt werden, sind unreine Varietäten des Brauneisenerzes, oder auch wasserhaltige Ver-

bindungen von Eisenoxyd und Eisenoxydul. In manchen Bohnerzen ist auch ein kleiner Gehalt von Chrom und Vanadin nachgewiesen worden.

Gebrauch. Wo das Bohnerz in grösserer Menge vorkommt, da wird es zur Eisenproduction benutzt.

Chamoisit, Berthier.

Derb und fein oolithisch, die Körner z. Th. platt und unregelmässig gestaltet; im Broche dicht; H. = 3; G. = 3,0...3,4; grünlichschwarz, Strich licht grünlichgrau, matt oder schwach glänzend, undurchsichtig; wirkt schwach auf die Magnethadel; in Dünnschliffen zeigt er nach *H. Fischer* unter dem Mikroskope ein sehr zierliches und mannichfaltiges Bild, auch stellenweise Polarisationsfarben. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Berthier*, wenn man die Thonerde zur Kieselsäure schlägt: $\text{Fe}^3(\text{Si}, \text{Al}) + 3\text{H}$, was, in der Voraussetzung, dass $\frac{3}{4}$ Si und $\frac{1}{4}$ Al vorhanden sind, 15,8 Wasser, 63,4 Eisenoxydul, 13,6 Silicia und 7,5 Alumina giebt, und mit der Analyse genügend übereinstimmt. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. brennt er sich roth; von Säuren wird er leicht zersetzt mit Hinterlassung von Kieselgallert. Dieses Eisenerz ist Kalkstein gemengt und bildet einen Stock im Kalkschiefer des Chamoisonthales Ardon im Wallis.

Gebrauch. Der Chamoisit wird gleichfalls als Eisenerz benutzt.

Anm. Beauxit nannte *Berthier* ein bei Beaux unweit Arles vorkommendes bolusartiges Mineral, welches in der von ihm analysirten Varietät aus 52 Procent Thonerde, 27,6 Eisenoxyd und 20,4 Wasser besteht, während andere Varietäten nach ihm ganz anders zusammengesetzt sind. Aehnliche Dinge von Aegina und Antrim sind wohl auch unter demselben Namen beschrieben worden, wogegen der bei Feistritz in Krain vorkommende sogenannte Bauxit nur ein mit etwas Kieselsäure und Eisenoxyd gemengtes Thonerdehydrat ist. Aus gewissen Varr. des französischen Beauxit werden sehr feuerfeste Schmelztiegel und Steine bereitet.

Hisingerit, Berzelius (Thraulit).

Nierförmig mit rauher Oberfläche und derb; Bruch muschelrig; H. = 3,5...4; spröde; G. = 2,6...3; pechschwarz, Strich leberbraun bis grünlichbraun, Fettglanz oder fettartiger Glasglanz, undurchsichtig. — Chem. Zus. der Varietät von Riddarhytta nach *Rammelsberg*: $3\text{FeSi} + 2\text{FeSi} + 6\text{H}$, was 11,4 Wasser, 32,7 Silicia, 34,4 Eisenoxyd und 21,5 Eisenoxydul erfordert; doch wird etwas Eisenoxydul durch 2,56 Calcium und 0,46 Magnesia ersetzt; die Var. von der Gillinge-Grube hält über 19 Procent Wasser, hat aber dieselbe Formel mit 9 At. Wasser. Die Varietät von Bodenmais (oder Thraulit) hat nach *Hisinger* und *v. Kobell* eine etwas abweichende Zusammensetzung, welche durch die Formel $\text{Fe}^2\text{Si}^3 + 2\text{FeSi} + 10\text{H}$ ausgedrückt wird, mit 10 At. Wasser, 32,5 Silicia, 33,5 Eisenoxyd und 15,1 Eisenoxydul. Noch anders ist nach *Wernicke* die Var. von Orjirävi zusammengesetzt. Wie schwankend die Verhältnisse sind, lehrt dies die neuerdings von *Cleve* und *E. Nordenskiöld* mitgetheilten Analysen verschiedener Varietäten aus Schweden, welche nach ihnen auf je 1 Atom Kieselsäure 2 Atome Wasser enthalten, und nach der Formel $(\text{Fe}^2\text{R}^2)\text{Si}^2 + 4\text{H}$ gedeutet werden können, wenn man annimmt, dass die Sesquioxyde und Monoxyde für einander tauschen können; die Var. von Riddarhytta z. B. besteht nach *Cleve* aus 21,7 Proc. Wasser, 35,02 Silicia, 39,46 Eisenoxyd, 1,20 Thonerde, 2,20 Eisenoxydul und 0,8 Magnesia. Für den Thraulit gehen sie die Formel: $\text{Fe}^3\text{Si}^5 + 10\text{H}$. Diese Schwankungen können nicht befremden, weil der schwedische Hisingerit nach *H. Fisker* mikroskopischen Untersuchungen gar nicht homogen, sondern ein Gemenge verschiedener Körper ist. Im Kolben giebt er Wasser und zwar einen Theil unter, den anderen Theil erst über 100° C.; v. d. L. auf Kohle schmilzt der Bodenmais schwer zu einer stahlgrauen Perle, wogegen der Schwedische sich nur zu einer runden aber magnetisch wird; von Säuren wird er leicht zersetzt mit Abgabe von Kieselsäure. — *Uridershytta* Bodenmais, Orjirävi.

Anm. 1. Dem Hisingerit ist der Melanolith sehr verwandt, ein schwarzes Mineral, welches in dünnen Platten auf Syenit bei Cambridge in Massachusetts vorkommt, das Gewicht 2,69 und, nach Abzug des beigemengten kohlen-sauren Kalkes, eine dem Hisingerit ziemlich nahe kommende Zusammensetzung hat.

Anm. 2. *Reuss* hat ein auf den Erzgängen von Przibram vorkommendes, amorphes, theils dichtes, theils erdiges Mineral unter dem Namen Lillit eingeführt. Dasselbe findet sich in traubigen und nierförmigen Gestalten, fühlt sich mager an, hat $H. = 2$, und $G. = 3,0428$, ist schwärzlichgrün, im Striche dunkel graugrün, und besteht nach der Analyse von *Payr* aus 40,8 Wasser, 54,7 Eisenoxydul und Eisenoxyd, und 34,5 Kieselsäure, so dass seine Zusammensetzung durch die Formel $2FeSi + FeSi + 3H$ ausgedrückt wird. Im Kolben giebt es Wasser und wird schwarz; auf Kohle schmilzt es schwierig zu einer schwarzen magnetischen Schlacke; von Salzsäure wird es aufgelöst mit Bildung von Kieselgallert.

398. Klipsteinit, v. Kobell.

Scheinbar amorph; derb, dicht, im Bruche flachmuschelig; $H. = 5,4$; $G. = 3$ spröde, dunkel leberbraun in röthlichbraun und grau verlaufend, Strich röthlichbraun, fettglänzend, auch metallisch schimmernd, undurchsichtig, selten in scharfen Kanten durchscheinend. — Chem. Zus. wird nach *v. Kobell* durch die Formel $Mn^3Si + 2MnSi + 18$ dargestellt, welche 23,05 Kieselsäure, 40,45 Manganoxyd, 27,27 Manganoxydul und 9,22 Wasser erfordern würde; doch wird etwas Manganoxyd durch 4 Procent Eisenoxyd und fast 2 Proc. Thonerde, sowie etwas Manganoxydul durch 2 Proc. Magnesia ersetzt. Im Kolben giebt er viel Wasser; v. d. L. schmilzt er zu schwarzgrauer wenig glänzender Schlacke; das Pulver wird von Salzsäure unter Chlorentwickelung leicht aufgelöst mit Abscheidung von schleimigem Kieselpulver; mit concentrirter Phosphorsäure giebt er eine violette Lösung. — Bildet ein über fussmächtiges Lager über Rotheisenstein bei Herborn in Nassau.

Anm. Schwarzen Mangankiesel nannte *v. Leonhard* ein noch ziemlich unvollständig bekanntes Mineral. Derb und als Anflug oder Ueberzug; Bruch unvollkommen muschelig bis eben; weich; eisenschwarz, Strich gelblichbraun, halbmatt glänzend, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach einer Analyse von *Klaproth* wahrscheinlich: $Mn^2Si + 2H$, mit 44,9 Wasser, 25,6 Silicia und 59,5 Manganoxydul; im Kolben giebt er Wasser und wird grau; v. d. L. schwillt er an und schmilzt im Red.-F. zu einem grünen, im Ox.-F. zu einem schwarzen Glase; mit Borax und Phosphorsalz giebt er die Reactionen auf Mangan, etwas Eisen und Silicia; in Säuren ist er leicht auflöslich. — Klapperud in Dalekarlien, Schweden. *Bahr* analysirte ein ganz ähnliches Mineral von Klapperud und fand solches wesentlich nach der Formel $Mn^2Si^3 + 3H$ zusammengesetzt.

B. Zweite Gruppe. Krystallinische Hydrometallolithe.

a. Eisen-Silicate.

399. Stilpnomelan, Glocker.

Krystallform unbekannt; derb, eingesprengt und in Trümmern von körnigblättriger und radialblättriger Zusammensetzung. — Spaltb. monotom sehr vollk., etwas spröde $H. = 3...4$; $G. = 3...3,4$ (2,76 nach *Breithaupt*); grünlichschwarz bis schwärzlich, Strich olivengrün bis grünlichgrau; perlmutterartiger Glasglanz, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Rammelsberg*, *Siegert* und *Igelström*, wenn man die Thonerde zur Kieselsäure schlägt, ziemlich genau der Formel $Fe^2(Si, Al)^3 + 2H$ $2FeO.3SiO_2 + 2H_2O$ entsprechend, welche, wenn man $\frac{1}{4}Al$ gegen $\frac{1}{4}Si$ setzt, 9,5 Wasser 45,3 Silicia, 6,9 Alumina, und 38,3 Eisenoxydul erfordert, doch wird von letzterem

ein Theil durch etwas Magnesia vertreten. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. schmilzt er etwas schwer zu einer schwarzen glänzenden Kugel; mit Borax und Phosphorsalz giebt er die Reactionen auf Eisen und Silicia; von Säuren wird er nur sehr unvollkommen zerlegt. — Zuckermantel in Oesterreichisch-Schlesien, Weiburg und Linnar in Nassau, Nordmark in Wermland.

Cronstedit, Steinmann (Chloromelan).



Rhomboëdrisch; vielleicht hemimorphisch, da zuweilen Formen wie die beistehende Figur zu erkennen sind; meist radialstängelige Aggregate, deren Individuen bisweilen in hexagonale Prismen auslaufen. — Spaltb. basisch vollk., die Spaltungsflächen in den Aggregaten etwas convex, dünne Lamellen etwas biegsam; H. = 2,5; G. = 3,3...3,5; rabenschwarz, Strich dunkelgrün, starker Glasganz, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von Steinmann und v. Kobell: $\text{Fe}^2\text{Si} + 2\text{Fe}^2\text{Si} + 5\text{H}$, wobei jedoch Fe von Mg ersetzt wird; hiernach berechnet wird die Zusammensetzung 40,5 Wasser, 21,8 Silicia, 37,6 Eisenoxyd (einschliesslich 2,9 Proc. Manganoxyd), 25,4 Eisenoxydul und 4,7 Magnesia. Eine spätere Analyse von Damour führt recht genau auf die einfachere Formel: $\text{Fe}^3\text{Si} + \text{Fe}^2\text{Si} + 3\text{H}$, oder $3\text{FeO.SiO}_2 + \text{Fe}^2\text{O.SiO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$, welche 8 Wasser, 22,3 Silicia, 28,9 Eisenoxyd und 39,0 Eisenoxydul erfordert, wobei jedoch ein Theil des letzteren durch 4 Proc. Magnesia und 1 Proc. Manganoxydul ersetzt wird. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. blüht er sich etwas auf und schmilzt den Kanten zu einer schwärzlichgrauen magnetischen Schlacke; mit Borax und Phosphorsalz giebt er die Reactionen auf Eisen, Silicia und Mangan, die letztere auch mit Soda auf Platinblech; von Salzsäure, Salpetersäure und Schwefelsäure wird er zerlegt unter Ausscheidung von Kieselgallert. — Przibram in Böhmen, Cornwall.

Sideroschisolith, Wernekink.

Hexagonal oder rhomboëdrisch; Comb. $\infty\text{P.O.P.P}$ oder P.O.P , die Krystalle klein, fast kegelförmig gebildet, auch halbkugelig gruppirt. — Spaltb. basisch vollk.; H. = 2,5; G. = 3; sammetschwarz, Strich dunkellauchgrün, metallartiger Glasganz, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach einer Analyse von Wernekink ungefähr: $\text{Fe}^4\text{Si} + 2\text{H}$, oder $(\text{FeO.SiO}_2 + 2\text{H}_2\text{O})$, was 9,3 Wasser, 74,6 Eisenoxydul und 16,4 Silicia giebt; er gab die Analyse nur 7,3 Wasser und ausserdem 4 Proc. Alumina; v. d. L. ist er nicht schmelzbar zu einer eisenschwarzen magnetischen Kugel (nach Berzelius unmelzbar); von Salzsäure wird er zerlegt unter Abscheidung von Kieselschleim. — Caughonas do Campo in Brasilien. Das Mineral ist wahrscheinlich identisch mit Cronstedit.

Anthosiderit, Hausmann.

Derb, in feinfaserigen, blumigstrahligen Aggregaten; Bruch radialfaserig; H. = 2,5; G. = 3; ockergelb bis gelblichbraun, schwach seidenglänzend, in dünnen Splittern durchscheinend. — Chem. Zus. nach der Analyse von Schnedermann ungefähr: $\text{Fe}^3\text{Si} + \text{H}$, oder $\text{Fe}^2\text{O}^3.4\text{SiO}_2 + \text{H}_2\text{O}$, mit 4,3 Wasser, 37,5 Eisenoxyd und 2 Silicia; genauer sind 9 Atom Silicia gegen 2 At. Eisenoxyd und 2 At. Wasser vorhanden; von Säuren wird er zerlegt. — Antonio Pereira in Minas Geraes (Brasilien) mit Magneteisenerz. H. Fischer erkannte durch mikroskopische Untersuchung, dass er ein Gemeng aus einem faserigen und körnigen Aggregate ist.

b. Wesentlich Eisen- und Mangan-Silicat.

Pyrosomalith, Hausmann.

Hexagonal; P $101^0 34'$ (nach Miller und Brooke), die Krystalle stellen meist die Form $\infty\text{P.O.P}$, säulenförmig oder tafelförmig, zuweilen mit den Flächen von P oder R.

anderen Pyramiden dar, aufgewachsen; auch derb, in individualisirten Massen und körnigen Aggregaten. — Spaltb. basisch volk., prismatisch nach ∞P unvollk., spröde, $H. = 4 \dots 4,5$; $G. = 3,0 \dots 3,2$; leberbraun bis olivengrün, metallartiger Perlmutterglanz auf OP , sonst Fettglanz, durchscheinend bis undurchsichtig; optisch-einaxig, nach *Des-Cloizeaux*. — Chem. Zus. war nach der älteren Analyse von *Hisinger* noch zweifelhaft, ist jedoch durch eine neuere Analyse von *Lang* genauer in der Weise bestimmt worden, dass sie recht wohl der Formel $R^4Si^3 + 2H$ oder $4RO.3SiO^2 + 2H$ entspricht, in welcher R wesentlich Eisenoxydul und Manganoxydul bedeutet; doch wird ein kleiner Theil der Monoxyde durch Chlorür ersetzt, wesshalb, in der Voraussetzung, dass $4R = \frac{7}{3}Fe + \frac{5}{3}Mn$, dass aber $\frac{1}{3}Fe$ durch $\frac{1}{3}FeCl$ vertreten wird, jene Formel $35,26$ Silicia, $27,47$ Eisenoxydul, $22,26$ Manganoxydul, $8,14$ Chloreisen und $7,87$ Wasser erfordern würde, in recht naher Uebereinstimmung mit der Analyse. Im Kolben giebt er Wasser und dann gelbe Tropfen von Chloreisen; v. d. L. schmilzt er zu einer schwarzen magnetischen Kugel; mit Borax und Phosphorsalz giebt er die Reactionen auf Eisen, Mangan und Silicia, mit Phosphorsalz und Kupferoxyd die Reaction auf Chlor; von concentrirter Salpetersäure wird er vollständig zersetzt. — Nordmarken bei Philipstad in Schweden; ein seltenes Mineral.

c. Thoroxyd-Silicat.

404. Thorit, *Berzelius*.

Tesseral, nach *Des-Cloizeaux*, tetragonal nach *Breithaupt*; Krystalle äusserst selten, gewöhnlich nur derb und eingesprenzt; Bruch muschelig, hart und spröde; $G. = 4,6$ bis $4,8$ ($4,344 \dots 4,397$ nach *Chydenius*), schwarz, stellenweise roth angelauften Strich dunkelbraun, Glasglanz, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Berzelius* und *Delafontaine* wesentlich $ThSi + 2H$, oder $ThO^2.SiO^2 + 2H^2O$, welche Verbindung als die hauptsächlichste Substanz des Thorites zu betrachten ist; sie erfordert 40 Wasser, 47 Silicia und 73 Thoroxyd, ist aber mit mehren Silicaten, besonders von Calcia, Eisenoxyd, Manganoxyd, Uranoxyd u. a. gemengt, so dass die Analyse nur $57,94$ Thoroxyd ergab. Im Kolben giebt er Wasser und wird braunroth; v. d. L. ist er unschmelzbar, mit Phosphorsalz Kieselskelet, mit Soda auf Platinblech Manganreaction; von Salzsäure wird er zersetzt mit Bildung von Kieselgallert. — In Syenit eingewachsen auf der Insel Löwöe bei Brevig in Norwegen.

Anm. Ein in chemischer Hinsicht interessantes Mineral ist der von *Kranz* bestimmte Orangit, in welchem *Bergemann* das Oxyd eines neuen Metalles, das Donaroxyd gefunden zu haben glaubte, welches jedoch später als Thoriumoxyd erkannt worden ist. Tetragonal und isomorph mit Zirkon, nach *Zschau* und *Breithaupt*, gewöhnlich nur derb und eingesprenzt, nach *Dauber* auch in Pseudomorphosen nach Orthoklas, z. Th. blätterig, im Bruche muscheliger und splitterig; $H. = 4,5$; $G. = 5,49 \dots 5,4$ ($4,888 \dots 5,205$ nach *Chydenius*); pomeranzgelb, fettglänzend, durchscheinend bis durchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Bergemann*, *Damour*, *Berlin* und *Chydenius* sehr nahe der Formel $2ThSi + 3H$ entsprechend, welche $47,2$ Silicia, 75 , Thoriumoxyd und $7,5$ Wasser erfordert; doch sind verschiedene andere Basen in ganz kleinen Quantitäten vorhanden, wodurch die Menge des Thoriumoxydes um 1 bis 3 Procent vermindert wird. Seiner chem. Const. nach würde also die Ansicht von *Berlin* und *Damour* gerechtfertigt sein, welche den Orangit nur für eine etwas entwässerte Varietät des Thorites halten; was auch dadurch bestätigt wird, dass nach *Scheerer* der Thorit oftmals die äussere Umgebung des Orangites bildet, ohne dass eine scharfe Gränze zu entdecken ist. — Kommt als grosse Seltenheit bei Brevig in Norwegen vor, in Feldspath, mit Mosandrit, Hornblende, schwarzem Glimmer, Zirkon und Thorit.

d. Ceroxydul-Silicate.

a. Cerit, *Berzelius* (Cerinstein).

Hexagonal nach *Haidinger*; Comb. $OP.\infty P$ als niedrige sechsseitige Säule, sehr selten; meist derb, in feinkörnigen Aggregaten mit sehr fest verwachsenen und kaum unterscheidbaren Individuen. — Spuren von Spaltbarkeit, Bruch uneben und splü- terig, sprödig; H. = 5,5; G. = 4,9...5; schmutzig nelkenbraun bis kirschroth und dun- kel röthlichgrau, Strich weiss, Diamantglanz bis Fettglanz, kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach den älteren Analysen von *Hisinger* und *Vauquelin*: $Ce^2Si + 2H$, mit 11,5 Wasser, 19,7 Silicia und 68,8 Ceroxydul, auch etwas Calcia und Eisenoxyd; dem Ceroxydul ist jedoch Didymoxyd und Lanthanoxyd beigemischt, von welchem letzteren *Hermann* sogar über 33 Proc. nachgewiesen haben will. Nach späteren, sehr genauen Analysen von *Kjerulf* und *Rammelsberg* wird jedoch die Zusammensetzung durch die Formel $R^2Si + H$ oder $2RO.SiO^2 + H^2O$ ausgedrückt, wobei R oder RO sehr vorwiegend Ceroxydul, dann didymhaltiges Lanthanoxyd, etwas Eisenoxydul und wenig Kalkerde bedeutet, der Wassergehalt aber nur etwa 6 Proc. beträgt. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. ist er unschmelzbar und wird schmutziggelb; mit Borax giebt er im Ox.-F. ein sehr dunkelgelbes Glas, welches beim Erkalten sehr licht und im Red.-F. farblos wird; mit Phosphorsalz verhält er sich ähnlich und giebt ein Kiesel- skelet; von Salzsäure wird er vollständig zersetzt unter Abscheidung von Kieselsal- zen. — Riddarhytta in Westmanland (Schweden).

Anm. Tritomit hat *Weybie* ein auf der Insel Lamöe bei Brevig vorkommendes Mineral genannt. Dasselbe krystallisirt in Tetraedern, welche ringsum eingewachsen sind. — Spaltb. unbekannt, Bruch muschelrig; sehr sprödig; H. = 5,5; G. = 4,16...4,66; dunkelbraun, Strich gelblichbraun; glasglänzend, kantendurchscheinend bis undurch- sichtig. — Chem. Zus. nach zwei Analysen von *Berlin* und *Forbes* wesentlich Kiesel- säure, Ceroyd, Lanthanoxyd, etwas Kalkerde und Yttererde und fast 8 Procent Glüh- erde. Nach einer neueren Analyse von *Weybie* ist jedoch der Tritomit eine Verbin- dung von kieselurem Ceroyd und Eisenoxyd mit kieselurem Lanthanoxyd, Didymoxyd und Ceroydul, nebst 5,6 Procent Wasser, ungefähr nach der Formel $Ki + 3R^2Si + 6H$; dabei wird etwas Kieselsäure durch Tantalsäure vertreten; im Kolben giebt er Wasser. Mit Leukophan und Mosandrit im Syenit eingewachsen.

e. Kupfer-Silicat.

f. Dioptas, *Hauy*.

Rhomboëdrisch; (eigentlich hexagonal mit rhomboëdrischer Tetartoëdrie) R 125° 54' nach *Breithaupt* und v. *Kokscharow*, — $2R (r) 95^\circ 28'$; gewöhnlichste Comb. ∞P^2 . — $2R$, wie beistehende Figur, die Krystalle meist kurz säulen- förmig und aufgewachsen, auch zu Drusen vereinigt. — Spaltb. rhomboëdrisch nach R, vollk., sprödig; H. = 5; G. = 3,27...3,35, smaragdgrün, selten bis span- oder schwärzlichgrün, Glasglanz, durchsichtig bis durchscheinend, Dop- pelbrechung positiv. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Hess* und *Damour*: $Cu^2Si + H$ oder $CuO.SiO^2 + H^2O$, mit 11,3 Wasser, 38,7 Silicia und 50 Kupferoxyd; da Wasser erst in der Glühhitze entweicht, so lässt es sich auch als basisches Kupfer betrachten, wonach denn die Formel $Cu^2Si + H^2Si$ zu schreiben; im Kolben giebt er Wasser und wird schwarz; v. d. L. wird er im Ox.-F. schwarz, im Red.-F. ohne jedoch zu schmelzen; mit Phosphorsalz giebt er die Farben des Kupfers ein Kiesel- skelet; mit Soda auf Kohle ein dunkles Glas mit einem Kupferkorn; Salpetersäure oder Salzsäure wird er aufgelöst mit Abscheidung von Kieselsalzen; auch von Ammoniak. — Sibirien, im Kalksteine des Berges Karkalinsk (oder Altyn- stein) 500 Werst südlich von Omsk, auch in den Goldseifen am Oni und an der Muroschgaja.

f. Zink-Silicat.

407. **Galmei** oder Calamin (Zinksilicat, Kieselzinkerz, Hemimorphit).

Rhombisch, und zwar ausgezeichnet hemimorphisch in der Richtung der Hauptaxe. Die von *G. Rose**) als Grundform gewählte Pyramide ist zwar bis jetzt noch nicht beobachtet worden, lässt aber die bekannten Formen mit sehr einfachen Zeichen hervortreten, weshalb wir sie beibehalten. Das Verhältniss ihrer Axen ist $a : b : c = 0,4778 : 1 : 0,7835$ nach *Schrauf*, dessen Messungen wir zu Grunde legen; dabei bedeutet a die halbe Hauptaxe. Zu den wichtigsten Formen gehören $2\bar{P}2$ (s) Polk. 101° 35' und 132° 26', ∞P (g) 103° 50', $\bar{P}\infty$ (α) 117° 14', $\bar{P}\infty$ (r) 128° 55', $3P\infty$ (p) 57° 20', $3\bar{P}\infty$ (m) 69° 48', $0P$ (c), $\infty\bar{P}\infty$ (a) und $\infty\bar{P}\infty$ (b).

Die Krystallformen sind sehr merkwürdig wegen ihres Hemimorphismus, welcher sich fast immer in der Weise kund giebt, dass sie am unteren Ende nur durch die Brachypyramide $2\bar{P}2$ begrenzt werden, wie verschieden sie auch am oberen Ende ausgebildet sein mögen; was freilich nicht immer zu erkennen ist, weil sie meist mit jenem unteren Ende aufgewachsen sind. Die Krystalle sind gewöhnlich klein, und erscheinen länglich tafelförmig, oder kurz und breit säulenförmig, bisweilen auch pyramidenähnlich nach oben, durch gleichmässige Ausbildung der beiden Domen $3P\infty$ und $3\bar{P}\infty$. Einige der wichtigsten Combinationen sind in den folgenden Figuren abgebildet.

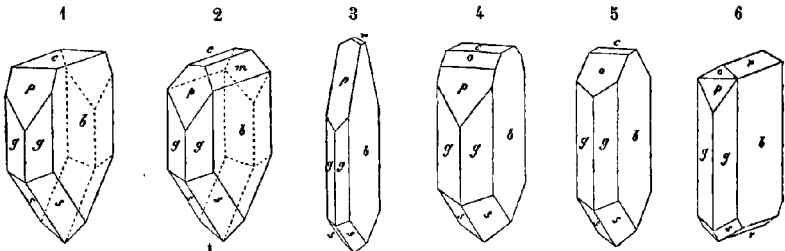


Fig. 1. $\infty\bar{P}\infty.\infty P.0P.3\bar{P}\infty$; unten nur $2\bar{P}2$; Altenberg bei Aachen.

Fig. 2. Die Comb. Fig. 1 mit $3\bar{P}\infty$; ebendasselbst.

Fig. 3. $\infty\bar{P}\infty.\infty P.3\bar{P}\infty.\bar{P}\infty$; unten nur $2\bar{P}2$; Nertschinsk.

Fig. 4. $\infty\bar{P}\infty.\infty P.3\bar{P}\infty.\bar{P}\infty.0P$; unten nur $2\bar{P}2$; Rezbanya.

Fig. 5. $\infty\bar{P}\infty.\infty P.\bar{P}\infty.0P$; unten nur $2\bar{P}2$; Tarnowitz.

Fig. 6. $\infty\bar{P}\infty.\infty P.\bar{P}\infty.3\bar{P}\infty.P\infty$; unten $2\bar{P}2$ und $\bar{P}\infty$; Bleiberg und Raibell.

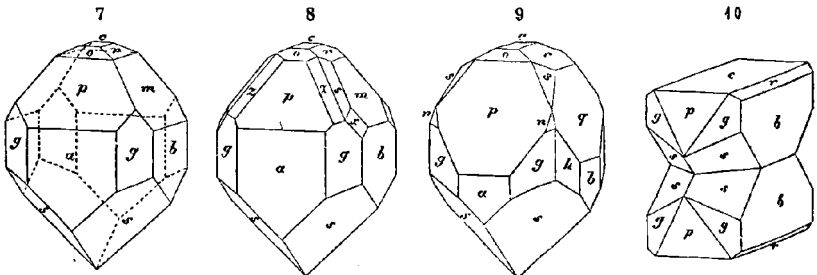


Fig. 7. $\infty\bar{P}\infty.\infty\bar{P}\infty.\infty P.3\bar{P}\infty.3\bar{P}\infty.\bar{P}\infty.\bar{P}\infty.0P$; unten nur $2\bar{P}2$; Altenberg.

Fig. 8. Comb. wie Figur 7, nur noch mit $2\bar{P}2$ (s), $2\bar{P}2$ (z) und $4\bar{P}4$ (x) am oberen Ende; Altenberg.

*) *G. Rose* gab, in *Poggend. Ann.* B. 59, eine Beschreibung und Abbildung der wichtigsten Formen. Später lieferte *Schrauf* eine vollständige Monographie der Krystallformen des Galmei.

Fig. 9. Comb. wie Figur 7, nur dass am oberen Ende $7\check{P}\infty$ (q) statt $3\check{P}\infty$, sowie $2\check{P}2$ und $4\check{P}\frac{2}{3}$ (n), und ausserdem das Brachyprisma $\infty\check{P}5$ (h) auftritt; ebenfalls vom Altenberge.

Fig. 10. Zwillingkrystall der Comb. $\infty\check{P}\infty.0P.\infty P.3\check{P}\infty.\check{P}\infty$ und $2\check{P}2$; beide Individuen sind mit ihren unteren Enden in der Fläche $0P$ an einander gewachsen, so dass sich in diesen Zwillingen gleichsam eine Tendenz zur Aufhebung des Hemimorphismus und zur Wiederherstellung einer vollständigen Form zu erkennen giebt; vom Altenberge bei Aachen.

Von den in diesen Combinationen auftretenden Winkeln mögen folgende hervorgehoben werden:

$g : g = 103^{\circ} 50'$	$m : m = 69^{\circ} 48'$	$o : c = 148^{\circ} 37'$
$g : b = 128 \quad 5$	$m : c = 124 \quad 54$	$s : s = 101 \quad 35$
$g : a = 141 \quad 55$	$m : b = 145 \quad 6$	$s : s' = 132 \quad 26$
$p : p = 57 \quad 20$	$r : r = 128 \quad 55$	$s : a = 143 \quad 47$
$p : c = 118 \quad 40$	$r : c = 154 \quad 28$	$s : b = 129 \quad 10$
$p : a = 151 \quad 20$	$o : o = 117 \quad 14$	$s : g = 135 \quad 4$

Die Krystalle aufgewachsen und zu Drusen, besonders häufig aber zu keilförmigen, fächerförmigen, kugeligen, traubigen und nierförmigen Gruppen vereinigt, welche letzteren meist aus lauter in einander greifenden fächerförmigen Gruppen zusammengesetzt sind; auch feinstängelige und faserige Aggregate von ähnlichen Gestalten; endlich feinkörnige, dichte bis erdige Varietäten. Pseudomorphosen nach Fluorit, Calcit, Dolomit, Pyromorphit und Galenit. — Spaltb. prismatisch nach ∞P recht vollk., makrodomatisch nach $P\infty$ vollk.; $H.=5$; $G.=3,35\dots3,50$; farblos und ess, oft aber verschiedentlich grau, gelb, roth, braun, grün und blau, doch gewöhnlich gefärbt; Glasglanz, auf $\infty P\infty$ perlmutterartig, pellucid in mittleren Graden bis undurchsichtig; optisch zweiaxig; die Axen liegen in der Ebene des makrodiagonalen Hauptschnittes, ihre Bisectrix fällt in die Hauptaxe. Die Krystalle werden durch Erwärmung polar-elektrisch, der analoge Pol liegt am oberen, der antilige Pol am unteren (durch $2\check{P}2$ begränzten) Ende der Hauptaxe. — Chem. Zus. nach den Analysen von Berzelius, Monheim, Rammelsberg und Schmidt $Zn^{2}Si + H$, oder $2ZnO.SiO_2 + H_2O$, 7,5 Wasser, 25,5 Silicia und 67,0 Zinkoxyd. Im Kolben giebt er Wasser; d. L. zerknistert er etwas, schmilzt aber nicht; mit Kobaltsolution färbt er sich und nur stellenweise grün; von Säuren wird er aufgelöst unter Abscheidung von Eisengallert. — Raibel und Bleiberg in Kärnthen, Altenberg bei Aachen, Iserlobn, Lock in Derbyshire, Tarnowitz, Olkucz, Rezbanya, Nertschinsk, Phönixville und Redensville in Pennsylvanien, Austins-Mine in Virginien.

Gebrauch. Der Galmei ist ein wichtiges Zinkerz und bedingt, zugleich mit dem Zinkblei, die Production des Zinkmetalls.

2. Ordnung. Wasserfreie Metallolithe.

A. Silicate.

a. Zink-Silicate.

Willemit, Lévy.

Rhomboëdrisch; $R 128^{\circ} 30'$ nach Lévy, gewöhnliche Comb. $\infty R.R$, die Krystalle und sehr klein, meist mit abgerundeten Kanten und Ecken; gewöhnlich derb in

Altenberge), in Sitzungsber. der Kais. Ak. der Wiss. zu Wien, B. 38, 1859, S. 789. Leider ist jedoch die, in physiographischer Hinsicht sehr unnatürliche aufrechte Stellung, dass morphische Axe horizontal von rechts nach links läuft, wodurch die Bilder an Deutlichkeit verlieren, und die Krystalle in einer Stellung erscheinen, welche ihnen in der Natur zukommt. Wir haben unsere Bilder nach den schönen Originalbildern von G. Rose sen, welche die Krystalle in ihrer natürlichen Stellung zeigen.

klein- und feinkörnigen Aggregaten, auch nierförmig; bisweilen in Pseudomorphosen nach Galmei. Spaltb. basisch ziemlich vollk., prismatisch nach ∞R unvollk., spröd, $H. = 5,5$; $G. = 3,9 \dots 4,2$; weiss, gelb oder braun und roth, bisweilen grün; schwach fettglänzend, meist nur durchscheinend, Doppelbrechung positiv. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Vanuxem*, *Thomson*, *Rosengarten*, *Delesse*, *Monheim* und *Mixter* wesentlich: Zn^2Si , oder $2ZnO.SiO_2$, mit 72,5 Zinkoxyd und 27,5 Silicia, doch werden oft mehre Procent Zinkoxyd durch Eisenoxydul oder Manganoxydul ersetzt, von welchem letzteren in der honiggelben Var. aus New-Jersey über 12 Proc. vorhanden sind; giebt kein Wasser, verhält sich aber ausserdem wie Galmei; der rothe enthält Eisenoxyd. — Moresnet bei Aachen, Lüttich, Raibel, Stirling und Franklin in New-Jersey.

Anm. Ein faseriges Mineral von Mancino bei Livorno, welches angeblich nach zwei ungleichwerthigen, unter 92° geneigten Flächen spaltet, mit Brauneisenerz, Quarz u. a. Dingen gemengt ist, und vielleicht die Zusammensetzung Zn^2Si^3 hat, ist von *Jacquot* Mancinit genannt worden.

409. Troostit, Shepard.

Rhomboëdrisch; Comb. $\infty P_2 R$, worin R 416° , z. Th. grosse, mehre Zoll lange, in Franklinit oder Calcit eingewachsene Krystalle; wahrscheinlich sind die Formen identisch mit denen des Willemites; auch derb in körnigen Aggregaten; Spaltb. prismatisch nach ∞P_2 vollk., basisch und rhomboëdrisch nach R unvollk., spröd, $H. = 5,5$; $G. = 4,0 \dots 4,4$; spargelgrün, gelb, grau und röthlichbraun, Glasglanz, z. Th. fettartig und metallartig (nach *Thomson*), durchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Hermann* und *Wurtz* R^2Si , wobei R grösstentheils Zinkoxyd (60 Proc., nächst dem Manganoxydul, Eisenoxydul, und etwas Magnesia, so dass der Troostit nur als ein eisen- und manganhaltiger Willemit zu betrachten sein würde, mit welchem er auch von einigen Mineralogen vereinigt wird. — Stirling und Sparta in New-Jersey.

b. Zinn-Silicat.

410. Stannit, Breithaupt.

Derb, Bruch klein- und flachmuscheliger, mit Spuren von zwei sich schiefwinkelig schneidenden Spaltungsflächen. Spröd; $H. = 6,75$, also fast 7; $G. = 3,5 \dots 3,6$; gelblichweiss bis isabellgelb, schwach fettglänzend bis schimmernd, nur in den dünnsten Kanten durchscheinend. Besteht nach *Plattner* wesentlich aus Silicia, Alumina und 36,5 Zinnoxid, und ist v. d. L. unschmelzbar. Auch *G. Bischof* hat das Mineral als eine Verbindung von Kieselsäure und fast 39 Procent Zinnoxid erkannt, welcher jedoch etwas Thonerde und Eisenoxyd beigemischt ist. Cornwall, mit Quarz, Zinnerz und Eisenkies. *Des-Cloizeaux* und *Tschermak* halten dieses Mineral für ein blosses Gemeng von Zinnerz und Quarz.

c. Mangan-Silicate.

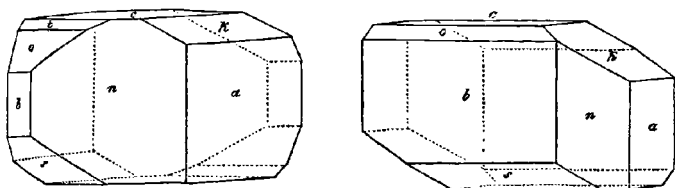
411. Tephroit, Breithaupt.

Wahrscheinlich rhombisch; bis jetzt nur derb, in individualisirten Massen und körnigen Aggregaten. — Spaltb. prismatisch nach zwei, auf einander rechtwinkligen Flächen, nach der einen recht, nach der anderen minder vollkommen; Spuren einer dritten, auf jenen senkrechten Spaltungsfläche; Bruch muscheliger, uneben und splittartig; $H. = 5,5 \dots 6,0$, $G. = 4,06 \dots 4,42$; aschgrau, rauchgrau, röthlichgrau bis braunroth, braun und schwarz anlaufend, fettartiger Diamantglanz, kantendurchscheinend. Optisch zweiachsig, die optischen Axen liegen in der vollkommensten Spaltungsfläche, ihre spitze Bisectrix ist normal auf der minder vollkommenen Spaltungsfläche. —

Chem. Zus. nach den Analysen von *Thomson*, *Rammelsberg*, *Deville*, *Brush*, *Collier*, *Hage* und *Miester* wesentlich Mn_2Si , oder $2MnO.SiO_2$, mit 30 Silicia und 70 Mangan-oxydul, von welchem mehr Procent durch Zinkoxyd, auch wohl einige Procent durch Eisenoxydul, Kalkerde und Magnesia ersetzt werden. V. d. L. schmilzt er sehr leicht in einer schwarzen oder dunkelbraunen Schlacke; mit Borax giebt er die Reaction auf Mangan und Eisen; von Salzsäure wird er zersetzt, indem er eine steife Gallert bildet. — Franklin und Stirling in New-Jersey mit Franklinit und Rothzinkerz.

2. **Rhodonit**, *Beudant*, oder *Pajsbergit* (Mangankiesel, Kieselmangan).

Triklinisch, nach *Dauber*, *Greg* und *v. Kokscharow*; die Krystallformen einiger-massen ähnlich denen des Babingtonites, doch weichen die Darstellungen und Mes-sungen der beiden erstgenannten Beobachter mehr oder weniger von einander ab; früher wurden die Formen für monoklinisch, analog jenen des Pyroxens, gehalten; schöne und deutliche Krystalle sind jedoch sehr selten. Die bestehenden zwei, von *Kokscharow* entlehnten Figuren zeigen die Partialformen: $a = \infty P\infty$, $b = \infty \bar{P}\infty$,



$= \infty P$, $n = \infty P'$, $k = \bar{P}'\infty$, $s = \bar{P}\infty$, $o = \bar{P}'\infty$, $t = m'\bar{P}'\infty$; die wichtigsten mittel sind:

$a : b = 111^0 9'$	$o : b = 131^0 28'$	$k : c = 148^0 47'$	$s : b = 134^0 1'$
$b : c = 87 38$	$o : c = 136 10$	$n : b = 142 32$	$s : c' = 138 21$
$e : a = 93 28$	$k : a = 117 45$	$n : a = 106 19$	$s : n = 125 57$

Die Flächen *c* sind glatt und stark glänzend, *k* desgleichen, doch etwas gestreift parallel der Combinationskante zu *c*, die Flächen *a*, *b*, *s* und *o* sind glänzend, *n* und *t* matt. Meist findet sich das Mineral nur derb, in individualisirten Massen und in körnerichten bis dichten Aggregaten. — Spaltb. nach *b* und *c* $87^0 38'$, vollk., also wie Pyroxen; spröde, H. = 5...5,5; G. = 3,5...3,63; dunkel rosenroth, blaulichroth bis rüthlichbraun und grau; Glasglanz, z. Th. perlmutterartig, durchscheinend. — Chem. Zus. des von Longbanshytta nach *Berzelius*, und des von St. Marcel nach *Ebelmen*: Mn_2Si , oder $MnO.SiO_2$, mit 46,3 Silicia und 53,7 Manganoxydul, doch wird von letzterem ein kleiner Theil durch 3 bis 5 Procent Calcia vertreten; eben so fand *Ebelmen* einer Var. von Algier 6,4 Eisenoxydul, 4,7 Kalkerde und 2,6 Magnesia, und *Igelström* in der Varietät von Pajsbergs Eisengrube 8,4 Kalkerde und 3,3 Eisenoxydul. V. d. L. schmilzt er im Red.-F. zu einem rothen Glase, im Ox.-F. zu einer schwarzen metallglänzenden Kugel; mit Borax und Phosphorsalz giebt er die Reaction auf Mangan; von Salzsäure wird er nicht angegriffen. — St. Marcel in Piemont, Longbanshytta, Pajsberg bei Philipstad (daher der von *Igelström* gewählte Name Pajsbergit), Preßburg, Kapnik, Schabrowa bei Katharinenburg, hier in grossen Massen, welche zu Glas und anderen Ornamenten verarbeitet werden.

Anm. Was *German* und *Jasche* unter dem Namen *Hydropit*, *Photicit* und *Agit* aufgeführt haben, sind dichte, rüthlich, braun und grau gefärbte, z. Th. was-serhaltige Gemenge von Hornstein und Rhodonit oder auch dichtem Manganspath; sie finden sich besonders bei Elbingerode am Harze.

Der Busta mit aus Mexico ist eine sehr kalkreiche Varietät des Kieselmangans, radialstängeliger Zusammensetzung, G. = 3,4...3,3; blass grünlich- und rüthlich-halt nach *Dumas* 44,6 Procent Calcia, und ist $2MnSi + CaSi$; *Ebelmen* fand in

einer Var. von Fetela 24,3 Kalkerde und $12\frac{1}{4}$ Procent kohlsauren Kalk; findet sich auch bei Campiglia in Toscana.

Hermann und *Schlieper* untersuchten ein Mineral von Cummington in Massachusetts, welches in stängelig-körnigen Aggregaten von rosenrother Farbe vorkommt, das Gewicht 3,42 hat und wesentlich Mn^8Si^9 ist, also ungefähr für den Amphibol dasselbe sein würde, was der Rhodonit für den Pyroxen; auch vermuthet *Hermann*, dass ein von *Thomson* unter dem Namen Sesquisilicat^e of Manganese beschriebenes Mineral, welches die Spaltbarkeit des Amphibols besitzt, hierher gehört.

d. Mangan- und Eisen-Silicate.

413. Fowlerit, Shepard.

Nach *Dauber* triklinisch; er bildet bisweilen ziemlich grosse Krystalle mit einer matten, weichen Verwitterungskruste; meist derb und eingesprengt. — Spaltb. nach zwei unter $87\frac{1}{2}^0$ geneigten Flächen, deutlich; nicht sehr hart (mit dem Messer ritzbar), G. = 3,3...3,63; röthlichbraun, röthlichgelb bis schmutzig rosenroth; auf der einen Spaltungsfläche stark glänzend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Hermann*, *Rammelsberg* und *Camac*: RSi , oder $RO.SiO_2$, wobei R meist Manganoxydul (25 bis 32) und Eisenoxydul (7 bis 11), aber auch 4 bis 6 Zinkoxyd, 4 bis 10 Kalkerde und 3 bis 5 Magnesia bedeutet; der von *Thomson* angegebene kleine Wassergehalt dürfte wohl in dem verwitterten Zustande begründet und nicht wesentlich sein. — Stirling und Hamburg in New-Jersey.

Anm. 1. Wahrscheinlich ist der Fowlerit nichts Anderes, als ein sehr eisenreicher und überhaupt unreiner Rhodonit, wie diess auch von *Hermann* vermuthet, von *Dauber* bestätigt und von *Des-Cloizeaux* und *Dana* angenommen wird.

Anm. 2. Knebelit nannte *Döbereiner* ein Mineral von folgenden Eigenschaften. Derb und in Kugeln von lamellarer Aggregation; spaltbar nach einem Prisma von 115^0 ; Bruch unvollk. muschelrig; hart; G. = 3,744...4,122; grau bis graulichweiss, auch in roth, braun, schwarz und grün ziehend, schimmernd bis matt, undurchsichtig, nur in sehr dünnen Lamellen pellucid, und optisch-zweiachsig. — Chem. Zus. nach *Döbereiner's* Analyse sehr nahe: $Fe^2Si + Mn^2Si$, mit 30 Silicia, 35 Eisenoxydul und 35 Manganoxydul, womit auch die neueste Analyse von *Pisani* so ziemlich übereinstimmt; v. d. L. verändert er sich nicht, von Salzsäure wird er zersetzt, unter Abscheidung von Kieselgallert. — Ilmenau am Thüringer Walde und Dannemora in Schweden; das Mineral ist vielleicht nur eine eisenreiche Varietät des Tephroites.

e. Eisen-Silicate.

414. Fayalit, C. Gmelin.

Krystallinisches Mineral, welches derb und in Trümmern vorkommt, stellenweise wie geschmolzen und verschlackt erscheint, ausserdem aber Anlage zu stängelig-blättriger Zusammensetzung zeigt. — Spaltb. nach zwei Richtungen, die nach *Milner* einen rechten Winkel bilden; H. = 6,5; G. = 4,0...4,14; grünlichschwarz und pechschwarz, stellenweise tobackbraun oder messinggelb angelaufen, Fettglanz z. Th. metallartig, undurchsichtig, stark magnetisch, was nach *H. Fischer* in fein eingesprengtem Magneteisenerze begründet ist. — Chem. Zus.; nach den Untersuchungen von *C. Gmelin* und *Fellenberg* besteht dieses Mineral aus einem in Salzsäure zersetzbar und einem unzersetzbar Theile, von welchem jener bei weitem vorwaltet und in der Hauptsache Fe^2Si oder $2FeO.SiO_2$ zu sein scheint, mit etwas Schwefeleisen gemengt; der unzersetzbare Theil hält Silicia, Eisenoxydul, Magnesia, Alumina und etwas Kupferoxyd in so schwankenden und unbestimmten Verhältnissen, dass er wohl nur ein Gemenge sein kann, wovon vielleicht das ganze Mineral zu halten sein dürfte.

entspricht die Var. von den Mourne-Mountains in Irland nach der Analyse von *Haussmann* genau der vorstehenden Formel, nur werden einige Procente Eisen durch Kupfer ersetzt. V. d. L. schmilzt er sehr leicht und ruhig, unter Entwicklung eines schwachen nach schwefeliger Säure, zu einer metallisch glänzenden Kugel; im Glasrohr zeigt er Spuren von Schwefel; concentrirte Salzsäure zersetzt ihn theilweise unter Abgang von Kieselgallert. — Insel Fayal in Lava, Mourne-Mountains in Irland in der That.

Ann. 1. Nach *Haussmann* stimmt der Fayalit in seinen physischen und chemischen Eigenschaften ganz mit krystallisirter Frischschlacke überein. *A. Erdmann* hat aus dem Tausberg ein ähnliches Mineral als Gemengtheil des Eulysites nachgewiesen; dasselbe ist wesentlich Fe^2Si , schliesst sich also an den Hyalosiderit an, und verhält sich wie der Hercynit zum Spinell.

Ann. 2. Hier ist auch das schon oben nach dem Pyroxene erwähnte, von *Gruebe* beschriebene asbestartige Mineral von Collobrières in den Maures einzuschalten; dasselbe ist faserig, gelblichgrün, seideglänzend, hat $G.=3,743$, die chem. Zus. Fe^2Si , und findet sich reichlich mit rothem Granat und Magnetisenerz.

Livrit, Werner (Ilvait).

Rhombisch; $P(o)$ Polk. $139^\circ 31'$ und $117^\circ 27'$, Mittelk. $77^\circ 12'$, nach *Des-Clouez*; $\infty P(M)$ $112^\circ 38'$, $\infty P_2(s)$ $106^\circ 15'$, $P\infty(d)$ $112^\circ 49'$; die nachstehenden Figuren stellen einige Combinationen dar:

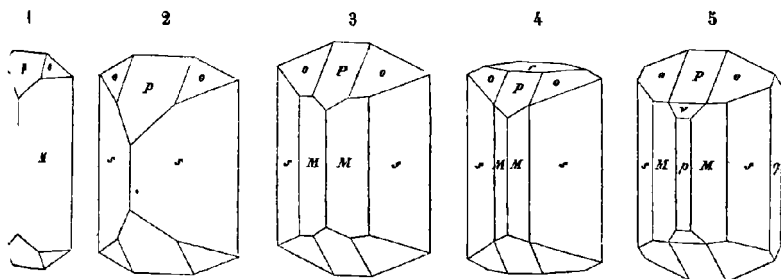


Fig. 1. $\infty P.P\infty.P$; $M : M = 112^\circ 38'$, $M : o = 128^\circ 36'$.

Fig. 2. $\infty P_2.P\infty.P$; $s : s = 73^\circ 45'$.

Fig. 3. Die Comb. Fig. 2 mit ∞P ; sehr gewöhnlich auf Elba.

Fig. 4. Die Comb. Fig. 3, noch mit der Basis oP .

Fig. 5. $\infty P.\infty P_2.\infty P\infty.\infty P\infty.P.P\infty.3P\infty$.

Die Krystalle sind meist langsäulenförmig, vertical gestreift, aufgewachsen und Drusen vereinigt; auch derb in radialstängeligen bis faserigen, selten in körnigen Massen. — Spaltbarkeit nach mehreren verschiedenen Richtungen, aber sämmtlich vollkommen; Bruch muscheliger und uneben; spröde, $H.=5,5\dots 6$; $G.=3,8\dots 4,4$; farblich schwarz bis grünlichschwarz, Strich schwarz, Fettglanz z. Th. halbmatt, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Stromeyer*, *v. Kobell* und *Wernsdorfer*: $\text{Fe}^2\text{Si} + 3\text{Fe}^2\text{Si} + \text{Ca}^3\text{Si}^2$ mit 28,8 Silicia, 24,8 Eisenoxyd, 33,4 Eisen und 13,0 Calcia. Nach *Städeler* enthält der Livrit 2,15 bis 2,5 Procent Eisen, welches nur in starker Glühhitze entweicht; aus sieben Analysen ergab sich die Zusammensetzung: $4\text{Si} + 4\text{Fe} + 2\text{Ca} + \text{Fe} + \text{H}$, oder in 100 Theilen: 29,34 Kieselsäure, 35,21 Eisenoxydul, 13,69 Kalkerde, 19,56 Eisenoxyd und 2,2 Wasser, wiewohl die einfachere Formel $\text{Fe}^2\text{Si} + 3\text{R}^2\text{Si} + \text{H}$ oder $\text{Fe}^{20}\text{Si} + 3(2\text{R}_2\text{SiO}^2) + \text{H}^{20}$ entspricht. V. d. L. schmilzt er leicht zu einer schwarzen magnetischen Kugel; mit Phosphorsalz Eisenfarbe und Kieselgallert; von Salzsäure wird er leicht und vollständig mit Abscheidung von Kieselgallert. — Rio auf Elba, Kupferberg in Schlesien, bei Schmalzberg, Harz, bei Nassau.

Anm. Wehrilit nannte v. Kobell ein krystallinisch-körniges, schwarzes Mineral von Szurraskö im Zemescher Comitate in Ungarn, welches von Zipser für Lerv gehalten wurde, nach einer Analyse von Wehrle aber zwar dieselben Bestandtheile wie dieser, jedoch in anderen Verhältnissen enthält, v. d. L. nur an den Kanten schmelzbar und von Säuren schwer zersetzbar ist. Nach H. Fischer soll er ein Gemeng sein.

f. Wesentlich Eisen- und Wismut-Silicat.

416. Hypochlorit, Schüler (Grüne Eisenerde).

Mikro- und kryptokrystallinisch, in nierförmigen feindrusigen Ueberzügen; mürbe und eingesprengt in sehr feinkörnigen bis dichten und erdigen Aggregaten, zu angeflogen. — Bruch der derben Massen eben und flachmuschelartig; H.=6; G.=2...3; zeisigrün bis olivengrün, Strich lichter, schimmernd bis matt, kantendurchscheinend bis undurchsichtig. — Chem. Zus. nach Schüler: 50,24 Silicia, 13, Wismutoxyd, 40,54 Eisenoxydul, 14,65 Alumina und 9,62 Phosphorsäure, also vielleicht ein Gemeng von Eisen-Wismut-Silicat mit Aluminiaphosphat; v. d. L. wird schwärzlichbraun, schmilzt aber nicht; auf Kohle giebt er einen gelben Beschlag. Säuren ist er unauflöslich. — Schneeberg in Sachsen; ist nach H. Fischer ein Gemeng aus dreierlei Substanzen.

g. Wismut-Silicat.

417. Kieselwismut oder Eulytin, Breithaupt (Wismutblende).

Tesseral, und zwar tetraëdrisch semitesseral; gewöhnliche Formen, $\frac{202}{2}$ und $-\frac{2}{1}$, welche beide bisweilen im Gleichgewichte ausgebildet sind; dazu untergeordnet $\frac{0}{1}$ und $\infty 0\infty$, seltener nach G. vom Rath auch $\frac{505}{2}$. Die Krystalle sind sehr klein, öfter krummflächig, einzeln aufgewachsen oder zu kleinen Drusen und kugeligen Gruppen vereinigt, auch kommen nicht selten Durchkreuzungs-Zwillinge vor. — Spaltb. nicht beobachtet; Bruch muschelartig; H.=4,5...5; G.=6,406; nelkenbraun, gelblichbraun bis gelblichgrau, weingelb und graulichweiss; Diamantglanz; durchsichtig und durchscheinend. — Chem. Zus., nach einer Analyse von Kersten, hauptsächlich Wismutoxyd und Silicia (69,4 und 22,2 Procent), dazu etwas Phosphorsäure und Eisenoxyd nebst Manganoxyd (3,3 und 2,7 Procent); der Rest Flusssäure, Wasser und Verlust. Zwei neuere Analysen von G. vom Rath ergaben jedoch 80,6 bis 82,2 Wismutoxyd und 15,9 bis 16,2 Kieselsäure, nebst ein wenig phosphorsaurem Eisenoxyd, also in der Hauptsache Bi^2Si^3 oder $2\text{Bi}^2\text{O}^3.3\text{SiO}^2$. V. d. L. schmilzt es unter Aufwallen leicht zu einer braunen Perle; mit Soda giebt es Wismutmetall, mit Phosphorsalz ein Kiesel-skelet; von Salzsäure wird es zersetzt unter Abscheidung von Kieselgallert. — Schneeberg, auch Bräunsdorf bei Freiberg.

Anm. Auf dem Kieselwismut von Schneeberg findet sich zuweilen ein schwefelgelbes diamantglänzendes Mineral in ganz kleinen monoklinischen Krystallen, welches ebenfalls Wismut enthält, und von Breithaupt Atelestite genannt worden ist. Gerha vom Rath bestimmte die Formen, und fand $C = 69^\circ 30'$, $\infty P = 97^\circ 44'$ u. s. w.

B. Aluminate.

418. Automolit, Werner (Gahnit).

Tesseral, O, auch $O.\infty O$, theils einfach, theils als Zwillingkrystall wie Spinell (nach O), einzeln eingewachsen. — Spaltb. oktaëdrisch vollk., spröde; H.=8; G.=4, ...4,35; dunkellauchgrün bis schwärzlichgrün und entenblau, Pulver grau; fettartiger Glasglanz; kantendurchscheinend und undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Ana-

lysen von *Abich* und *Genth* wesentlich: $Zn\dot{A}l$, oder $ZnO.Al^{2O^3}$, was 56 Alumina auf 44 Zinkoxyd geben würde; doch wird stets ein Theil des letzteren durch Eisenoxydul und Magnesia ersetzt, auch ist immer etwas Silicia vorhanden. V. d. L. ist er unschmelzbar; mit Soda giebt das Pulver auf Kohle im Red.-F. einen Beschlag von Zinkoxyd; von Säuren und Alkalien wird er nicht angegriffen. — Faßun in Talkschiefer, Franklin in New-Jersey und Haddam in Connecticut, Querbach in Schlesien; Canton-Mine in Georgia.

Anm. Der *Dysluit* von Sterling in New-Jersey ist ein dunkelbraunes, dem *Automolit* ähnliches Mineral, in welchem aber die Hälfte der Thonerde durch Eisenoxyd, und mehr als die Hälfte des Zinkoxyds durch Eisenoxydul und Manganoxydul ersetzt wird.

3. *Kreittonit*, v. *Kobell*.

Tesseral; theils krystallisirt als O und $O.\infty O$, theils derb in körnigen Aggregaten; Bruch muschelig; H. = 7...8; G. = 4,48...4,89; sammetschwarz bis grünlich-schwarz, Pulver graulichgrün; Glasglanz, in den Fettglanz geneigt; undurchsichtig; schwach magnetisch. — Chem. Zus. zufolge der Analyse von *v. Kobell* (nach Abzug des 10 Procent betragenden Rückstandes) $\dot{R}\dot{R}$, mit 49,73 Alumina, 8,70 Eisenoxyd, 16,72 Zinkoxyd, 8,04 Eisenoxydul, 3,41 Magnesia und 1,45 Manganoxydul; also ein *Automolit*, in welchem ein Theil der Alumina durch Eisenoxyd und ein Theil des Zinkoxydes durch Eisenoxydul ersetzt wird. *Pisani* fand in der Var. von Ornavano, deren sp. G. nur 4,241 beträgt, 58,60 Alumina, 4,34 Eisenoxyd, 22,80 Zinkoxyd, 14,30 Eisenoxydul und 3,96 Magnesia. V. d. L. ist er unschmelzbar; mit Flüssen giebt er die Eisenfarbe; der Zinkgehalt ist nur auf nassem Wege nachzuweisen. — Bodenmais in Bayern, und Ornavano im Tocethale in Piemont.

4. *Hercynit*, *Zippe*.

Derb, in klein- und feinkörnigen Aggregaten, Spuren von oktaëdrischen Krystallen; Spaltb. nicht wahrnehmbar, Bruch muschelig; H. = 7,5...8; G. = 3,94...95; schwarz, Pulver dunkel graulichgrün, fast laubgrün, auf der Oberfläche matt, im Bruche glasglänzend; undurchsichtig; magnetisch. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Quadrat*: $Fe\dot{A}l$, mit 61,5 Alumina, 35,6 Eisenoxydul und 2,9 Magnesia, also ein Spinell, in welchem fast die ganze Magnesia durch Eisenoxydul vertreten wird. V. d. L. unschmelzbar; das geglühte Pulver wird ziegelroth und giebt mit *borax* und Phosphorsalz die Eisenfarbe. — Bei Ronsperg, am östlichen Fusse des *Ehmerwaldgebirges*. Nach *Fischer* erweist sich das Mineral unter dem Mikroskope als ein Gemeng von drei bis vier verschiedenen Substanzen, unter denen sich auch Magnetit befindet.

Anm. Es ist nicht unwahrscheinlich, dass das von *Jackson* als Smirgel beschriebene Mineral, welches bei Chester in Massachusetts ein mächtiges Lager bildet, eine Art des *Hercynites* ist.

VIII. Classe. Tantalitoide.

A: Wesentlich tantalsaure Verbindungen.

Yttrotantalit, *Berzelius*.

Schon *Berzelius* unterschied schwarzen, braunen und gelben *Yttrotantalit*; aus den neueren Untersuchungen von *Nordenskiöld* ergibt sich jedoch, dass nur die schwarzen und gelben Varietäten wirklich *Yttrotantalit* sind, wogegen die braunen Varr. zum *Fergusonit* gehören.

Der schwarze *Yttrotantalit* krystallisirt rhombisch nach *Nordenskiöld*; den Schalen, welche bald kurz säulenförmig, bald tafelförmig erscheinen, liegt meist die

Comb. $\infty P \cdot \infty \check{P} \infty \cdot 0P$ zu Grunde; sie sind stets eingewachsen und meist sehr unvollkommen ausgebildet; $\infty P \ 421^0 \ 48'$, $2\check{P} \infty : 0P = 103^0 \ 26'$ (schwankend von $101^0 \ 30'$ bis 105^0); auch in eingewachsenen Körnern und krystallinischen Partien. Spaltb. brachydiagonal, in undeutlichen Spuren; Bruch muschelighis uneben; sammetschwarz, Strich grau, halbmattglänzender Glanz; H. = 5,0...5,5; G. = 5,39...5,67. Er findet sich bei Ytterby unweit Wexholm und in der Gegend von Fahlun.

Der gelbe Yttrotantalit erscheint dagegen wie amorph, gelblichbraun bis strohgelb, oft gestreift bis gefleckt, glas- bis fettglänzend, vom G. = 5,458...5,88; er findet sich bei Ytterby und Korarfvet.

In ihrer chem. Zus. sind sich beide ganz ähnlich; nach den Analysen von *Berzelius*, *H. Rose*, *v. Peretz*, *Chandler*, *Nordenskiöld*, *Blomstrand* und *Rammelsberg* im Allgemeinen wesentlich tantalisaure Yttria, wobei jedoch z. Th. die Tantalsäure durch etwas Wolframsäure, bisweilen auch durch viel Niobsäure, die Yttria durch etwas Calia ersetzt wird, auch ist meist etwas Eisenoxydul und Uranoxydul vorhanden. *Nordenskiöld's* Analyse z. B. ergab 56,56 Tantalsäure, 3,87 Wolframsäure, 19,56 Yttererde, 4,27 Kalkerde, 8,90 Eisenoxydul, 0,82 Uranoxydul und 6,68 Wasser; damit stimmen auch die früheren Analysen in der Hauptsache überein, nur dass sie meist weniger Wolframsäure und Eisenoxydul, aber etwas mehr Uranoxydul lieferten. *Blomstrand* fand in einem gelben Yttrotantalite etwa 46, in einem schwarzen an 20 Procent Niobsäure; diess bestätigte neulich *Rammelsberg*, welcher in der schwarzen Var. von Ytterby 45,30 Tantalsäure, 14,08 Niobsäure, 21,48 Yttererde, 5,46 Kalk, 4,88 Eisenoxydul, 3,09 Uranoxydul, 0,40 Magnesia und 4,86 Wasser fand; übrigens zeigen alle einen Wassergehalt zwischen 4 bis 6 Procent an. V. d. L. sind die Yttrotantalite unschmelzbar, von Säuren werden sie nicht aufgelöst, durch Schmelzung mit zweifelschwefelsaurem Kali aber völlig zersetzt. — Ytterby, Finbo und Korarfvet in Schweden.

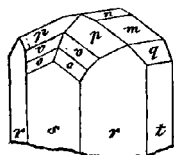
Anm. Hier würde auch der Azorit *Teschemacher's* einzuschalten sein, welcher in einem trachytischen Gesteine der Azorischen Inseln vorkommt, ganz kleine, grünlich- oder gelblichweisse tetragonale Pyramiden bildet, und nach *Hayes* wesentlich tantalisaure Kalk ist.

422. Hjelmit, Nordenskiöld.

Dieses, dem schwarzen Yttrotantalite sehr ähnliche Mineral findet sich in kleinen Trümmern; Krystalle sind nur in zweideutigen Spuren angezeigt; Spaltb. nicht wahrnehmbar, Bruch körnig; H. = 5; G. = 5,82; sammetschwarz, Strich schwärzlichgrau; metallglänzend. Der Hjelmit hält über 62 Procent Tantalsäure, über 6 Procent Zinnoxid, von Basen Eisenoxydul, Manganoxydul, Uranoxydul und Yttererde, sowie $3\frac{1}{4}$ Procent Wasser. V. d. L. zerknistert er, schmilzt nicht, wird im Ox.-F. braun, und von Phosphorsalz leicht zu einem blaulichgrünen Glase aufgelöst. Er findet sich bei Korarfvet in grobkörnigem Granit mit Pyrophysalit, Granat und Gadolith.

423. Tantalit, Ekeberg, und Ixiolith.

Rhombisch, P (p) Polkk. 126^0 und $112\frac{1}{2}^0$, Mittelk. $91^0 \ 42'$ nach *Nordenskiöld*, die gewöhnlichsten Formen sind ausserdem: $\infty \check{P} \frac{2}{3} (r) \ 122^0 \ 53'$, $\infty \check{P} \infty (s)$, $\infty \check{P} \infty t \ \check{P} \infty (m) \ 113^0 \ 48'$; auch kommen noch vor $3\check{P} \infty (q) \ 54^0 \ 10'$, $\frac{1}{3}\check{P} \infty (n) \ 167 \ 36'$.



$s : r = 118^0 \ 33'$	$t : r = 151^0 \ 27'$	$m : p = 146^0 \ 15'$
$s : o = 143 \ 12$	$t : q = 152 \ 55$	$m : v = 134 \ 56$
$s : v = 135 \ 4$	$t : m = 123 \ 6$	$m : o = 126 \ 48$
$s : p = 123 \ 45$	$t : n = 97 \ 12$	$m : s = 90 \ 0$

$\frac{3}{2}\check{P} \frac{2}{3} (v)$ und $2P2 (o)$. Die vorstehende Figur stellt eine Combination aller dieser Formen dar.

Die Krystalle sind meist säulenförmig verlängert, ihre Flächen glatt, aber oft uneben und nur selten spiegelnd; auch derb und eingesprengt. Spaltb. sehr unvollk. brachydiagonal; Bruch muschelrig, bis uneben; H. = 6...6,5; G. = 7,0...8,0 (nämlich 7,0...7,28 die zinnreichen, 7,383...7,936 die übrigen Varietäten); eisenschwarz, Pulver braun; unvollkommener Metallglanz, in Diamantglanz und Fettglanz geneigt; undurchsichtig. — Chem. Zus. nach *Marignac*, welcher das Äquivalent des Tantalits = 182 und in der Tantalssäure 5 Atome Sauerstoff voraussetzt, würde die ideale Zusammensetzung des Tantalites durch die Formel FeTa oder $\text{FeO.Ta}2\text{O}^5$ dargestellt werden, welche 86 Procent Tantalssäure und 14 Procent Eisenoxydul erfordert; derselben Ansicht hat sich auch neuerdings *Blomstrand* angeschlossen. Indessen wird nach *Marignac* bisweilen ein bedeutender Theil der Tantalssäure durch die isomorphe Niobsäure ersetzt, auch ist oft etwas Zinnsäure und Titansäure vorhanden; wie denn überhaupt die Zusammensetzung mehr oder weniger schwankend ist. Beispielsweise fand *Kamrnelsberg* in dem Tantalit von Skogböle 69,97 Tantalssäure, 40,86 Niobsäure, 1 1/2 Zinnsäure und 1,40 Titansäure, während *Marignac* in einer anderen finnländischen Var. 65,6 Tantalssäure, 10,88 Niobsäure und 6,4 Zinnsäure nachwies. Die var. von Tammela und Chanteloube enthalten fast nur Tantalssäure und sehr wenig Zinnsäure, während in der Var. von Skogböle in Kimito oft ein bedeutender Antheil von dieser Säure vorhanden ist; diess ist auch der Fall in den Varr. von Finbo und Broddbo, in welcher letzteren noch ausserdem 6 Procent Wolframsäure vorkommen. Die Basen R sind hauptsächlich Eisenoxydul und Manganoxydul, bisweilen auch ein wenig Kalkerde und Kupferoxyd. Die Var. von Tammela z. B. ist fast reines tantalitartiges Eisenoxydul, mit 84 Tantalssäure und 14 Eisenoxydul, etwas Zinnsäure, Manganoxydul und Kupferoxyd; ihr steht die Var. von Chanteloube sehr nahe, in welcher jedoch *Jenzsch* und *Chandler* einige Procent Zirkonerde fanden; die zinnreichen Varietäten sind auch meist reicher an Manganoxydul (4 bis 7 Procent), und von *Nordenskiöld* unter dem Namen Ixiolith (richtiger Ixionolith) von den übrigen Tantaliten getrennt worden. Uebrigens waren schon durch die älteren Analysen von *Klaproth*, *Wapelin*, *Berzelius*, *Nordenskiöld*, *Jacobson* und *Brooks* Tantalssäure und Zinnsäure die wesentlichen aciden, sowie Eisenoxydul und Manganoxydul als die wesentlichen basischen Bestandtheile erkannt worden. V. d. L. ist der Tantalit unschmelzbar und unveränderlich; von Säuren wird er gar nicht oder nur wenig angegriffen. — Dieses seltene Mineral findet sich in den Kirchspielen von Kimito und Tammela in Ostland, bei Finbo und Broddbo unweit Fahlun in Schweden, bei Chanteloube unweit Umeå, überall in Granit eingewachsen.

Ann. 1. Tantalit und Columbit sind oft mit einander verwechselt worden, und man muss etwas schwer zu unterscheiden, wenn sie nicht deutlich auskrystallisirt vorkommen.

Ann. 2. Tapiolit nannte *E. Nordenskiöld* ein gleichfalls im Kirchspiele Tammela in Finnland vorkommendes Mineral, welches in seiner Substanz mit dem norwegischen Tantalit völlig übereinstimmt, jedoch tetragonal krystallisirt und mit dem Tantalit isomorph ist; die Grundform P hat die Mittelkante von $84^{\circ} 52'$; H. = 6, G. = 7...7,37; schwarz, stark glänzend. Sonach würde die Substanz des Tantalites ein neues Beispiel von Dimorphismus liefern. Den Isomorphismus des Tapiolites erklärt *Kenngott* in der Weise, dass man die Formel des Rutilis eben so wohl TiO_2 schreiben könne, und dass dann, wenn die Tantalssäure = $\text{Ta}2\text{O}^5$ gesetzt wird, die Formel des Tapiolites $\text{FeOTa}2\text{O}^5$ insofern mit jener des Rutilis übereinstimme, wiewohl beide 3 At. Metall und 6 At. Sauerstoff angeben.

B. Niobsaure Verbindungen.

Columbit, *G. Rose* (Niobit).

Rhombsch; sehr nahe isomorph mit Wolfram, wie *G. Rose* gezeigt hat; P (u) $104^{\circ} 10'$ und $134^{\circ} 0'$, Mittelkante $83^{\circ} 8'$ nach *Schrauf*, welcher eine treffliche Beschreibung giebt.

liche Monographie des Columbites geliefert hat. Die gewöhnlichsten Formen sind. $0P(c)$, $\infty\bar{P}\infty(b)$, $\infty\bar{P}\infty(a)$, $\infty\bar{P}(g)$ $135^{\circ}40'$, $\infty\bar{P}3(m)$ $101^{\circ}26'$, $P(u)$, $2P(s)$, $3\bar{P}3(o)$, $3\bar{P}3(\pi)$, $\frac{1}{2}\bar{P}\infty(l)$ $161^{\circ}0'$, $\bar{P}\infty(k)$ $143^{\circ}0'$, $2\bar{P}\infty(h)$ $112^{\circ}26'$, $\bar{P}\infty(i)$ $101^{\circ}12'$, $2\bar{P}\infty(e)$ $62^{\circ}40'$ und andere, wie denn überhaupt nach *Schrauf* $2\frac{1}{2}$ verschiedene einfache Formen vorkommen, welche zu manchfaltigen und oft sehr complicirten Combinationen verbunden sind. Diese Combinationen zeigen entweder einen tafelförmigen Habitus bei sehr vorherrschendem Brachypinakoide, oder einen kurz (jedoch horizontal) säulenförmigen Habitus, wenn mit dem Brachypinakoide zugleich Brachydomen vorherrschend ausgebildet sind. Einige der minder complicirten Krystallformen sind in folgenden von *Schrauf* entlehnten Bildern dargestellt.

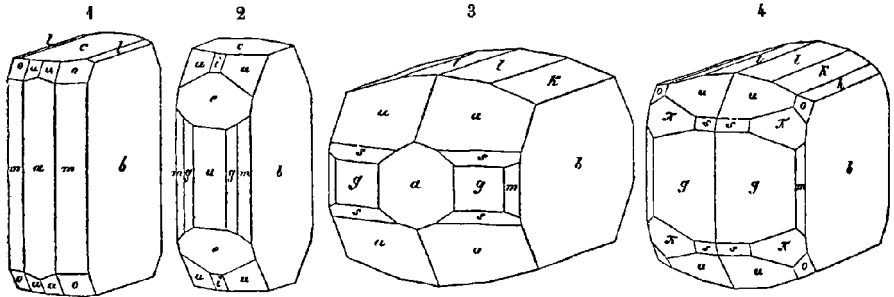


Fig. 1. $\infty\bar{P}\infty.\infty\bar{P}3.\infty\bar{P}\infty.0P.3\bar{P}3.P.\frac{1}{2}\bar{P}\infty.$

Fig. 2. $\infty\bar{P}\infty.\infty\bar{P}\infty.\infty\bar{P}.0P.P.2\bar{P}\infty.\bar{P}\infty$; diese beiden Figuren entsprechen dem tafelförmigen Habitus, wie ihn die Krystalle aus Bayern, Russland und Connecticut zu zeigen pflegen.

Fig. 3. $\infty\bar{P}\infty.\bar{P}\infty.\frac{1}{2}\bar{P}\infty.P.\infty\bar{P}\infty.\infty\bar{P}.2P.\infty\bar{P}3.$

Fig. 4. $\infty\bar{P}\infty.\frac{1}{2}\bar{P}\infty.\bar{P}\infty.2\bar{P}\infty.\infty\bar{P}.P.3\bar{P}3.\infty\bar{P}3.2P.3\bar{P}3$; diese beiden Figuren veranschaulichen den in horizontaler Richtung kurz säulenförmigen Habitus, wie er an den schönen Krystallen aus Grönland vorzukommen pflegt.

Die wichtigsten Combinationskanten in vorstehenden Figuren sind:

$m : a = 129^{\circ}17'$	$o : b = 120^{\circ}6'$	$i : a = 129^{\circ}24'$
$m : b = 140^{\circ}43'$	$o : c = 127^{\circ}48'$	$i : c = 140^{\circ}36'$
$g : a = 157^{\circ}50'$	$o : m = 142^{\circ}22'$	$e : a = 148^{\circ}40'$
$g : b = 112^{\circ}10'$	$l : b = 99^{\circ}30'$	$e : c = 121^{\circ}20'$
$u : b = 104^{\circ}30'$	$k : b = 108^{\circ}30'$	$s : u = 160^{\circ}59'$
$u : c = 138^{\circ}26'$	$h : b = 123^{\circ}47'$	$\pi : b = 117^{\circ}33'$

Die Krystalle kommen stets eingewachsen vor; die Fläche $\infty\bar{P}\infty$ ist meist vertical gestreift, zumal in den tafelförmigen Krystallen; bei diesen letzteren findet sich bisweilen eine Zwillingbildung nach dem Gesetze: Zwillingsebene eine Fläche von $2\bar{P}\infty$, so dass die Haupttaxen beider Individuen einen Winkel von $62^{\circ}40'$ bilden. — Spaltb. brachydiagonal recht deutlich, makrodiagonal ziemlich deutlich, basisch unendlich; Bruch muschelig bis uneben; H. = 6; G. = 5,37...6,39; in den reinsten und frischesten Varr. aus Grönland und aus dem Ilmengebirge 5,37...5,39, nach *H. Rose* und *Schrauf*; nach *Marignac* steigt das sp. Gewicht mit dem Gehalte an Tantsäure Bräunlichschwarz bis eisenschwarz; Strich kirschroth in den genannten Varr., ausserdem röthlichbraun bis schwarz; metallartiger Diamantglanz; undurchsichtig. — Chem. Zus. nach vielen Analysen und nach den Untersuchungen von *H. Rose*, *Marignac* und *Blomstrand* wesentlich eine, dem Tantalite analoge Verbindung von R (= Eisenoxydul und etwas Manganoxydul) mit Niobsäure nach der Formel RNb oder $R_2Nb_2O_7$ doch bemerkte schon *Rose*, dass es ihm für viele bayerische und nordamerikanisch Columbite nicht gelungen sei, eine wahrscheinliche Formel zu finden; nur der ganz frische Columbit aus Grönland, sowie einige ganz reine und frische Krystalle v

Bodenmais liessen die normale Zusammensetzung erkennen. Nach *Marignac* würde die ideale Zusammensetzung eines Columbites mit Eisenoxydul als alleiniger Basis 8,8 Niobsäure und 21,2 Eisenoxydul erfordern, wie solches sehr nahe in der Var. aus Grönland der Fall ist; allein das Eisenoxydul wird immer theilweise durch Manganoxydul ersetzt. Auch wird oft ein bedeutender Theil der Niobsäure durch die isomorphe Tantalsäure vertreten; so fand *Blomstrand* in dem Columbite von Haddam 28, in einer Var. von Bodenmais fast 23, in einer anderen Var. ebendaher über 30 und *Rammelsberg* sogar 33 Procent Tantalsäure, wogegen die Var. aus Grönland nach *Blomstrand* gar keine, und nach *Marignac* nur 3,3 Procent dieser Säure enthält. Die Säure überhaupt bildet 77 bis 80 Procent, das Eisenoxydul 13 bis 18 Procent, das Manganoxydul 3 bis 7 Procent; ausserdem sind noch kleine Quantitäten von Wolframsäure und Zinnoxid vorhanden. V. d. L. sind die Columbite für sich unveränderlich, von Säuren werden sie nicht angegriffen, daher sie nur durch Schmelzen mit Kali, oder besser mit zweifach schwefelsaurem Kali aufzuschliessen sind. — Dieses seltene Mineral findet sich zu Bodenmais, Wiesels und Tirschenreuth in Bayern, bei Chantebœ in Frankreich, in den Kirchspielen Pojo und Tamela in Finnland, im Ilmengebirge bei Miask, bei Haddam und Middletown in Connecticut, bei Chesterfield und Berkeley in Massachusetts; an allen diesen Orten in grobkörnigem Granit oder Pegmatit; die schönsten Krystalle kommen jedoch bei Evigtok am Arksutfjord in Grönland, in Krystall eingewachsen vor.

Samarskit, *H. Rose* (Uranotantal).

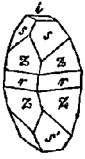
Krystallform wahrscheinlich die des Columbites; auch in eingewachsenen platten Form bis zur Grösse einer Haselnuss, mit polygonalen Umrissen. Bruch muscheligen, spröde, H. = 5...6; G. = 5,614...5,746, sammetschwarz, Strich dunkel röthlichbraun; unter halbmetallischer Glanz, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Chandler* und *v. Perez* eine Verbindung von 56 Procent Niobsäure (nebst etwas Wolframsäure) mit 15 bis 16 Eisenoxydul, 14 bis 20 Uranoxyd und 8 bis 11 Yttererde, wozu sich noch sehr wenig Manganoxydul, Kalkerde und Magnesia gesellen. Bei späteren Analysen von *Finkener* und *Stephans* ergaben dagegen recht wohl übereinstimmend in runden Zahlen: 50 Niobsäure (incl. sehr wenig Wolframsäure), 16 Uranoxyd, 6 Thoroxyd, über 4 Zirkonsäure, 12 Eisenoxydul (incl. etwas Manganoxydul), 16 Yttererde (incl. Ceroydul), ein wenig Kalkerde und Magnesia. Durch den Nachweis des Uranoxyds, des Thoroxyds und der Zirkonsäure wird allerdings die Vermuthung der Aehnlichkeit zwischen der chemischen Constitution des Samarskites und Columbites bedeutend alterirt. Im Kolben zerknistert er etwas, verglimmt, berstet dabei auf, wird schwärzlichbraun und vermindert sein Gewicht bis auf 5,37; V. d. L. schmilzt er an den Kanten zu einem schwarzen Glase; mit den Flüssen giebt die Reactionen auf Niobsäure, Eisen und Uran; von Salzsäure wird er schwer, aber vollständig zu einer grünlichen Flüssigkeit aufgelöst; leichter wird er durch Schwefelwasser oder saures schwefelsaures Kali zerlegt. — Miask im Ural.

Anm. Das von *Hermann* unter dem Namen Yttrilmenit aufgeführte und beschriebene Mineral ist nach *H. Rose* identisch mit dem Samarskit und zeigt nach *Rose* die Formen des Columbites. Dagegen behauptet *Hermann* fortwährend die Abständigkeit und chemische Eigenthümlichkeit des Yttrilmenites.

Fergusonit, *Haidinger*. (Brauner Yttrotantalit.)

Tetragonal, und zwar pyramidal-hemiädrisch; P (s) 428° 28' nach *Miller*; gewöhnlich Comb. P. $\frac{1}{2}$ ∞ P $\frac{3}{2}$ ∞ P, in anderen Krystallen ist auch die halbe ditetragonale Pyramide (P $\frac{3}{2}$ z) recht vorherrschend ausgebildet, wie solches die Figur auf S. 486 zeigt; Krystalle von Ytterby sind sehr undeutlich ausgebildet, und erscheinen als kurze prismatische Prismen oder als Pyramiden mit abgestumpften Polecken, oft nur als unregelmäßige Körner; die Krystalle von Schreibershau bilden dünne, bis 3 Linien lange,

sehr spitze und etwas bauchige tetragonale Pyramiden, welche oft in feine Strahlen ausgezogen sind; gewöhnlich eingewachsen in Quarz. — Spaltb. nach P in undeutlichen Spuren, Bruch unvollk. muschelig, spröde, H.=5,5...6; G.=5,6...5,9; für die Var. von Ytterby giebt *Nordenskiöld* H.=4,5...5,0 und G.=4,89 an; dunkel schwärzlichbraun bis pechschwarz, Strich hellbraun, fettartiger halbmetallischer Glanz, undurchsichtig, nur in feinen Splittern durchscheinend. — Chem. Zus. Nach den Analysen von *Hartwall*, *Weber* und



$$\frac{3P\frac{3}{2}.P.\infty P\frac{3}{2}}{2} . OP$$

s	s	r	i
$s : s = 100^0 54'$			
$s : i = 115 16$			
$s : r = 169 17$			

Nordenskiöld wesentlich niobsäure Yttererde; dabei werden in der Var. aus Grönland einige Procent der Säure durch etwas Zirkonerde, ein wenig Uranoxyd und Zinnsäure, sowie einige Procent der Yttererde durch Ceroxydul und wenig Eisenoxydul ersetzt; in der Var. von Ytterby dagegen treten 2 bis 3 Procent Wolframsäure und 3 Procent Kalkerde auf; auch enthält diese Var. an 6 Procent Wasser; *Blomstrand* fand in derselben gegen 5 Procent Tantsäure. — Dieses sehr seltene Mineral findet sich am Cap Farewell in Grönland, bei Ytterby in Schweden und nach *Websky* bei Schreibersham im Riesengebirge.

Anm. Der Tyrit von *Forbes*, welcher bei Helle unweit Arendal in ziemlicher Menge und in grossen, doch nicht messbaren, Krystallen, sowie auch anderweit in Norwegen vorkommt, ist wohl mit *Kenngott* nur als eine Var. des Fergusonites zu betrachten. Nach den Analysen von *Forbes*, *Weber* und *Potyka* besteht er hauptsächlich aus Niobsäure und Yttererde, mit theilweiser Vertretung der Säure durch Uranoxyd, und der Basis durch Ceroxydul, Eisenoxydul und wenig Kalkerde; der Wassergehalt beträgt 4 bis 5 Procent.

427. Pyrochlor, *Wöhler*.

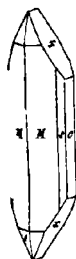
Tesseral, O, selten mit untergeordneten Flächen von ∞O oder $2O_2$ und anderen Formen; Krystalle eingewachsen, auch dergleichen Körner. — Spaltb. oktaëdrisch kaum wahrnehmbar, Bruch muschelig, spröde, H.=5; G.=4,18...4,32; dunkel röthlichbraun und schwärzlichbraun, Strich hellbraun, Fettglanz, kantendurchscheinend und undurchsichtig. — Chem. Zus. sehr complicirt; nach den Analysen von *Wöhler* für die Varietät von Miask: 67 bis 68 Procent Niobsäure und Titansäure mit Kalkerde, Thoroxyd, Ceroxydul nebst etwas Eisenoxydul und Manganoxxydul, auch etwa 7 Procent Fluornatrium; vier neuere Analysen derselben Var. von *Rammelberg* ergaben noch genauer: 53,19 Niobsäure, 10,47 Titansäure, 7,56 Thoroxyd, 11,21 Kalkerde, 7,0 Ceroxydul, 1,84 Eisenoxydul, 0,25 Magnesia, 5,04 Natron und 0,70 Wasser; in der Varietät von Brevig fand *Chydenius* 61,07 Niobsäure nebst Titansäure, 0,57 Zinnsäure, 4,62 Thoroxyd, 5,0 Ceroxyd, 2,82 Uran- und Eisenoxydul, 16,01 Kalkerde, 4,60 Natron, 1,17 Wasser, ungerechnet den nicht bestimmten Fluorgelalk. V. d. L. wird er gelb und schmilzt schwer zu einer schwarzbraunen Schlacke; der von Miask verglimmt vorher wie mancher Gadolinit; mit Borax giebt er ein Gas welches im Ox.-F. röthlichgelb, im Red.-F. dunkelroth ist; die Varietät von Brevig und Frederiksvärn giebt die Reaction auf Uran. Von concentrirter Schwefelsäure wird das Pulver mehr oder weniger leicht zersetzt. — Miask am Ural, Brevig und Frederiksvärn in Norwegen, in Granit oder Syenit eingewachsen; Scheeligen am Kaiserstuhle in Baden, mit Magneteisenerz und Apatit in körnigem Kalkstein.

Anm. 1. Nach *Teschemacher* ist das von *Shepard* unter dem Namen Mikrolith aufgeführte Mineral von Chesterfield in Massachusetts als eine Varietät des Pyrochlor zu betrachten; dasselbe krystallisirt tesseral, erscheint in den Comb. $O.\infty O$ und $O.2O_2$, ist unvollk. spaltb. nach den Flächen von O, hat muscheligen bis unebenen Bruch, H.=5...5,5, G.=4,7...5, strohgelbe bis dunkel röthlichbraune Farbe, Fettglanz und ist durchscheinend bis kantendurchscheinend. Seine Krystalle sind im Albit eingewachsen.

Ann. 2. Pyrrhit hat *G. Rose* ein in kleinen, pomeranzgelben Oktaëdern bei *Abaschka* unweit *Mursinsk* vorkommendes, sehr seltenes Mineral genannt, mit welchem *Teschemacher* ähnliche, den *Azorit* begleitende Krystalle vereinigt, die nach *Hayer* hauptsächlich aus niobsaurer Zirkonerde bestehen.

28. Aeschnit, *Berzelius*.

Rhombisch; $\infty P (M) 128^{\circ} 6'$, $2\bar{P}\infty (x) 73^{\circ} 10'$ nach *v. Kokscharow*; bis jetzt nur krystallisirt, gewöhnliche Comb. $\infty P. 2\bar{P}\infty$, wozu sich noch $\infty\bar{P}\infty$, $\infty\bar{P}2$ und zuweilen *P* gesellt, wie in beistehender Figur; die Krystalle sind langsäulenförmig, meist sehr unvollkommen ausgebildet, bisweilen gebogen und sogar zerbrochen, selten glatt, meist rau oder vertical gestreift, und eingewachsen in Feldspath. — Spaltb. angeblich makrodiagonal, kaum bemerkbar, Bruch unvollk. muschelrig; *H.* = 5...5,5; *G.* = 5,06...5,23, nach *Hermann* 4,9...5,1; eisenschwarz bis braun, Strich gelblichbraun, unvollk. Metallglanz bis Fettglanz, schwach kantendurchscheinend bis undurchsichtig. — Chem. Zus. Nach den neuesten vier Analysen von *Marignac* besteht der Aeschnit aus 51,45 Procent Niobsäure und Titansäure (wahrscheinlich im Verhältniss von 22,1 : 29,4), 0,18 Zinnsäure, 15,75 Thoroxyd, 18,49 Ceroxydul, 5,60 Lanthan- und Didymryd, 3,17 Eisenoxydul, 2,75 Kalkerde und 1,12 Yttererde (Verlust 1,07). Im Kolben giebt er etwas Wasser und Spur von Flusssäure; v. d. L. schwillt er auf, wird gelb oder braun, bleibt aber fast unschmelzbar; mit Borax und Phosphorsalz giebt er die Reaction auf Titan; von Salzsäure wird er gar nicht, von Schwefelsäure nur theilweise zerlegt. — Miask am Ural.



29. Euxenit, *Scheerer*.

Monoklinisch, nach *Weybie*; die Krystalle eingewachsen; gewöhnlich derb, ohne Spur von Spaltbarkeit; Bruch unvollk. muschelrig; *H.* = 6,5; *G.* = 4,6...4,99; bräunlichschwarz, Strich röthlichbraun, metallartiger Fettglanz, undurchsichtig, nur in feinen Spalten röthlichbraun durchscheinend. — Chem. Zus. nach *Scheerer* vorwaltend tanzsaure und etwas titansaure Yttria, auch Uranoxydul, Ceroxydul und Kalkerde, dazu fast 4 Proc. Wasser; nach *Strecker* ist jedoch die Säure grösstentheils Niobsäure, was auch von *Forbes* und *Dahl*, von *Blomstrand* und *Marignac* bestätigt wurde; das Quantitäts-Verhältniss der Niobsäure und Titansäure beträgt nach *Strecker* 7,16 : 16,26, nach *Forbes* 38,58 : 14,36, nach *Marignac* 29,25 : 23,0 Procent. In einer Var. vom Cap Lindesnäs fand *Behrend* als Mittel von vier Analysen: 31,98 Niobsäure, 19,17 Titansäure, 19,52 Uranoxydul, 18,23 Yttria, 2,84 Ceroxydul, 4,77 Eisenoxydul, 1,19 Kalkerde und 2,40 Wasser. Nach *Hermann* sind der Euxenit und der Aeschnit nach derselben Formel zusammengesetzt und beide nur dadurch verschieden, dass die Basen im Euxenit vorwaltend aus Yttererde und Uranoxydul, im Aeschnit dagegen aus Thoroxyd und Ceroxydul bestehen. Im Kolben giebt er Wasser und wird gelblichbraun. V. d. L. schmilzt er nicht, und von Säure wird er leicht angegriffen, weshalb er durch Schmelzen mit zweifach schwefelsaurem Kali aufgeschlossen werden muss. — Jölster im Bergenstift in Norwegen, und Arendal daselbst.

. Wöhlerit, *Scheerer*.

Rhombisch, nach *Weybie*; $\infty P 127^{\circ} 6'$, $\bar{P}\infty 140^{\circ} 54'$, nach *Dauber*; eine ganz andere Bestimmung der Krystallformen gab neuerdings *Des-Clouzeaux*, welcher durch genaue optische Untersuchungen (der Dispersion) auf die Annahme einer monoklinischen Krystallreihe geführt wurde, und solche auch durch Messungen bestätigte; da zu beiden Seiten der Hauptaxe fast gleich geneigte Flächen vorkommen, so ist die frühere Deutung der Formen erklärlich. Nach *Des-Clouzeaux* ist $C = 70^{\circ} 45'$, $\infty P = 90^{\circ} 14'$

(die klinodiagonale Seitenkante), $\infty P_2 = 127^\circ 4'$ (ebenso), $-P\infty = 43^\circ 18'$; folglich wird $OP : \infty P\infty = 109^\circ 15'$, $-P\infty : \infty P\infty = 136^\circ 42'$, $OP : \infty P = 103^\circ 31'$. Die von mehreren verticalen Prismen, Hemipyramiden, Hemidomen, Klinodomen und den drei Pinakoiden gebildeten Combinationen sind ziemlich complicirt; allein deutliche Krystalle sind äusserst selten, gewöhnlich nur undeutlich tafelförmige Individuen, meist derb und eingesprengt, in Zirkonyenit eingewachsen Spaltb. klinodiagonal deutlich, prismatisch nach ∞P unvollk., und orthodiagonal noch schwieriger; Bruch muschelrig; H. = 5...6; G. = 3,41; wein- und honiggelb bis gelblichbraun; Fettglanz im Bruche; durchscheinend. — Die Ebene der optischen Axen ist rechtwinkelig auf dem klinodiagonalen Hauptschnitte und fast parallel dem Hemidoma $-P\infty$, die spitze Bisectrix steht normal auf der Orthodiagonale. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Scheerer* wesentlich eine Verbindung von niobsaurer Zirkona mit einem Kalknatronsilicat; eine neuere Analyse *Hermann's* stimmt so ziemlich damit überein, giebt aber etwas mehr Zirkonsäure und etwas weniger Niobsäure; die Kieselsäure beträgt nach beiden Analysen ungefähr 30 Procent. V. d. L. erst unverändert, dann zu gelblichem Glase schmelzend; von concentrirter Salzsäure zersetzt unter Abscheidung von Silicia und Niobsäure. — Findet sich bei Brevig in Norwegen, im Syenit eingewachsen.

C. Titansaure Verbindungen.

431. Yttrotitanit, *Scheerer* (Keilhaut).

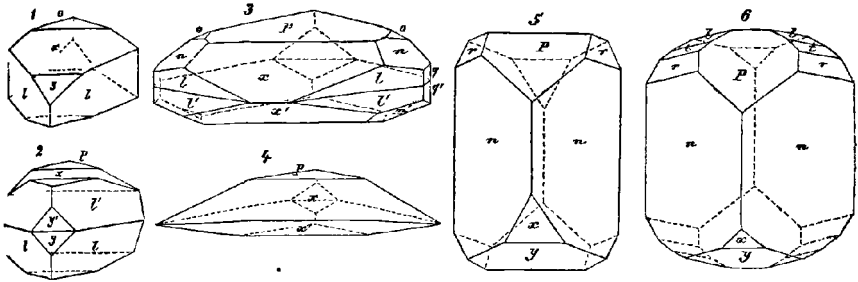
Monoklinisch nach *Forbes* und *Dahl*, und angeblich isomorph mit Titanit; er findet sich in z. Th. recht grossen Krystallen, welche Zwillingkrystalle nach $\infty P\infty$ sind; $C = 58^\circ$, $\infty P = 114^\circ$, $P : \infty P = 135^\circ$, $-P : \infty P = 151^\circ$; gewöhnliche Comb. $-P.P.\infty P.\frac{1}{2}P.P.P.\infty P\infty$, auch derb; Spaltb. nach den Flächen der Hemipyramide $-2P$, welche sich unter 138° schneiden; Bruch uneben und kleinsmuschelrig; H. = 6...7, G. = 3,51...3,72; bräunlichroth bis dunkelbraun, Strich schmutzgelb; auf den Spaltungsflächen glasglänzend, ausserdem fettglänzend, durchscheinend bis undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Erdmann*, *Forbes* und *Rammelsberg* nach der Formel $5R(Si, Ti) + R(Si^3Ti^3)$, in welcher R Kalkerde und Yttererde, $\frac{1}{2}R$ Thonerde und Eisenoxyd bedeutet, und welche für gewisse, den Analysen möglichst angepasste Verhältnisse der Säuren und Basen, in 100 Theilen 29,73 Silica 25,73 Titansäure, 21,10 Kalkerde, 10,81 Yttererde, 6,19 Thonerde und 6,44 Eisenoxyd erfordert. V. d. L. schmilzt er mit Blasenwerfen ziemlich leicht zu einer schwarzen glänzenden Schlacke; von Borax wird er aufgelöst und zeigt dabei die Eisenfarbe welche im Red.-F. blutroth wird; mit Phosphorsalz Kiesel skelet und in der innern Flamme ein violettes Glas; mit Soda die Reaction auf Mangan. Das feine Pulver wird von Salzsäure schwierig aber vollständig aufgelöst. — Auf Buöe bei Arendal in Norwegen, sowie an mehreren anderen Punkten zwischen Arendal und Krageröe.

Anm. *Dana* glaubt den Keilhaut mit dem Titanite vereinigen zu können.

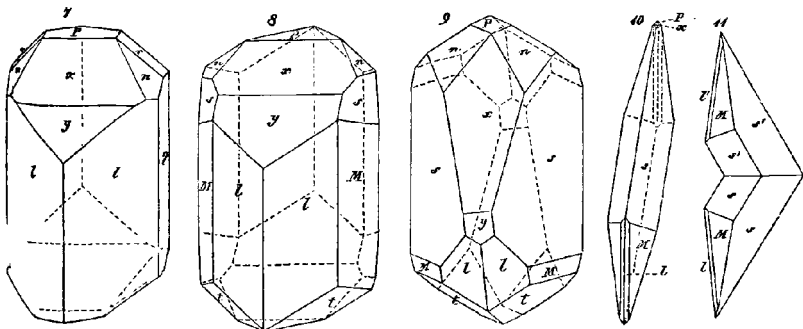
432. Titanit, *Klaproth* (Sphen, Greenovit).

Monoklinisch; nach den Messungen von *Des-Cloizeaux* ist $C = 85^\circ 22'$; ∞P $133^\circ 52'$, $\frac{1}{2}P\infty (x)$ $55^\circ 21'$, $P\infty (y)$ $34^\circ 21'$, $OP (P)$, $P\infty (r)$ $113^\circ 30'$, die Hemipyramide $\frac{3}{2}P_2 (n)$ $136^\circ 12'$, ferner $4P_4 (s)$ $67^\circ 57'$ $\infty P_3 (M)$ $76^\circ 7'$ und $\infty P\infty$ sind diejenigen Formen, welche in den Comb. gewöhnlich vorwalten; diese erscheinen sehr mannichfaltig, doch grossentheils entweder horizontal säulenförmig, durch Vorwalten der genannten und anderer Hemidomen mit OP ; oder tafelförmig, wenn das Hemidoma $\frac{1}{2}P\infty$ oder OP vorwalten; sehr oft geneigt säulenförmig durch Vorherrschen $\frac{3}{2}P_2$, bisweilen auch durch Vorherrschen von $4P_4$, selten vertical säulenförmig durch ∞P und $\infty P\infty$. Zwillingkrystalle sehr häufig, Zwillingaxe die Normale der Basis (oder der ~~Zwillingsebene~~ die Basis) Berührungs- und Durchkreuzungs-Zwillinge. Die

nachstehenden Holzschnitte zeigen einige der gewöhnlichsten Formen, deren Bilder meist aus G. Rose's Abhandlung entlehnt sind.



- Fig. 1. $\infty P. 0P. \frac{1}{2}P\infty. P\infty$; die schiefe Basis P ist in dieser, wie in allen folgenden Figuren, mit Ausnahme von Fig. 5, 6 und 9, nach hinten einfallend zu denken; *Hessenberg* bewies zuerst, dass die Flächen α dem Hemidoma $\frac{1}{2}P\infty$ angehören.
- Fig. 2. Ein Durchkreuzungs-Zwilling zweier Krystalle von der Form wie in Fig. 1; der rinnenartige einspringende Winkel der Flächen α und α' misst $101^{\circ} 26'$, der ebenfalls einspringende Winkel der Flächen γ und γ' $120^{\circ} 34'$.
- Fig. 3. $0P. \frac{1}{2}P\infty. \infty P. \frac{2}{3}P2. \infty P\infty. \frac{1}{2}P\infty$; zwei Krystalle dieser Form sind zu einem Contactzwillinge in der Fläche $0P$ verbunden; die Hauptaxen beider bilden einen Winkel von $170^{\circ} 44'$; $\alpha : \alpha' = 78^{\circ} 34'$.
- Fig. 4. Ein ähnlicher Zwillung, dessen Individuen die Comb. Fig. 1 zu Grunde liegt.
- Fig. 5. $\frac{2}{3}P2. 0P. P\infty. \frac{1}{2}P\infty. P\infty$; diese und die folgende Figur sind in einer solchen Stellung gezeichnet, dass die Hemipyramide n als verticales Prisma erscheint, und die schiefe Basis P sehr stark nach vorn abfällt.
- Fig. 6. Comb. wie Fig. 5, mit $\infty P (l)$ und $-2P2 (t)$; diese und ähnliche Comb. sind es, welche besonders an dem in verschiedenen Gesteinen eingewachsenen braunen und gelben Titanite vorkommen.



- Fig. 7. $\infty P. \infty P\infty. 0P. \frac{1}{2}P\infty. P\infty. \frac{2}{3}P2. P\infty$; Beispiel vertical-säulenförmiger Krystalle, wie auch die folgende
- Fig. 8, in welcher meist dieselben Formen, jedoch statt des Klinodomas $P\infty (r)$ die positive Hemipyramide $4P4 (s)$, und ausserdem noch das Klinoprisma $\infty P3 (M)$, sowie die negative Hemipyramide $-2P2 (t)$ ausgebildet sind; $M : M = 76^{\circ} 7'$.
- Fig. 9. Diese Fig. ist so gezeichnet, dass die Hemipyramide $4P4 (s)$ als verticales Prisma erscheint; sie stellt die Comb. $4P4. 0P. \frac{1}{2}P\infty. P\infty. \frac{2}{3}P2. \infty P. \infty P3. -2P2$ dar; $s : s = 67^{\circ} 57'$.

Fig. 10. $4P_4.\infty P_3.\infty P.0P.\frac{1}{2}P\infty$; von Schwarzenstein in Tirol, nach *Hessenberg* die Hemipyramide $4P_4$ (*s*) erscheint als geneigtes Prisma, weil die Hauptaxe vertical steht.

Fig. 11. Ein Contactzwilling der Comb. Fig. 10; ebendaher, nach *Hessenberg*; die beiderseitigen klinodiagonalen Polkanten der prismatisch erscheinend n Hemipyramide *s* bilden einen Winkel von $120^{\circ} 34'$; auch kommen vollkommene Durchkreuzungs-Zwillinge vor, in welchen beide Individuen über d e Zwillingsebene hinaus verlängert sind.

Einige der wichtigsten Winkel in diesen Comb. sind folgende:

$l : l = 133^{\circ} 52'$	$P : r = 146^{\circ} 45'$	$P : \alpha = 140^{\circ} 43'$
$M : M = 76 \quad 7$	$n : n = 136 \quad 12$	$P : y = 119 \quad 43$
$s : s = 67 \quad 57$	$r : n = 152 \quad 46$	$P : l = 85 \quad 45$
$M : s = 159 \quad 39$	$n : y = 144 \quad 44$	$\alpha : l = 124 \quad 33$
$s : P = 106 \quad 5$	$n : P = 144 \quad 56$	$y : l = 139 \quad 26$

Die Krystalle erscheinen aufgewachsen und eingewachsen; auch derb in schalen Aggregaten. — Spaltb. in manchen Varr. prismatisch nach ∞P , in anderen klinodomatisch nach $P\infty$ $113^{\circ} 30'$, unvollk.; H. = 5...5,5; G. = 3,4...3,6; verschiedenlich gefärbt, besonders gelb, grün und braun, auch roth (*Greenovit*), zuweilen zweifarbig; Glasglanz, zuweilen diamantartig, oft fettartig; halbdurchsichtig bis undurchsichtig; optisch zweiachsig, die optischen Axen liegen in der Ebene des klinodiagonalen Hauptschnittes, und ihre Bisectrix ist fast normal auf der Fläche α . — Chem. Zus. nach den Untersuchungen von *H. Rose* und anderer Chemiker: $\text{Ca}_5 + \text{CaTi}_2$, oder $\text{CaO} \cdot 2\text{SiO}_2 + \text{CaO} \cdot 2\text{TiO}_2$, mit 31,1 Silicia, 40,5 Titansäure und 28,4 Calc von welcher letzteren in den braun gefärbten Varietäten einige Procent durch Eisenoxydul vertreten werden. V. d. L. schmilzt er an den Kanten unter einigem Aufschwellen zu einem dunklen Glase; mit Phosphorsalz giebt er im Red.-F., zumal bei Zusatz von Zinn, die Reaction auf Titan; durch Salzsäure wird er nur unvollständig, durch Schwefelsäure vollkommen zersetzt, welche die Titansäure auflöst, während sich Gyps bildet; das Pulver reagirt nach *Kenngott* stark alkalisch. — St. Gotthard u. a. Punkte in der Schweiz; Pfunders- und Pitsch-Thal in Tirol, Arendal; im Syon und Phonolith häufig, doch nur in kleinen Krystallen eingewachsen.

Gebrauch. Durchsichtige und schön gefärbte Varietäten des Titanites sind bisweilen als Schmucksteine geschliffen worden.

Anm. 1. Der *Greenovit* wurde von *Breithaupt* zuerst für eine manganhaltige Varietät des Titanites erkannt, was durch die Analyse von *Delesse* vollkommen bestätigt worden ist; ein Theil der Kalkerde wird nämlich durch 3 bis 4, oder nach *Margnac* durch $\frac{3}{4}$ — 1 Procent Manganoxydul ersetzt; daher das Mineral fleisch- bis rosenroth erscheint; St. Marcel in Piemont.

Anm. 2. *Hessenberg*, welcher sich überhaupt nächst *G. Rose* und *Margnac* die Kenntniss des Titanites sehr verdient gemacht hat, beschrieb in seinen Mineralogischen Notizen nicht nur sehr viele neue Combinationen und Zwillingkrystalle, sondern gab auch eine vollständige Uebersicht aller bekannten Formen und Partialformen, deren nicht wenige erst von ihm entdeckt worden sind. Zuzufolge der neuesten Uebersicht von *Zepharovich* sind am Titanite gegenwärtig 40 verschiedene Partialformen bekannt. Nach *Breithaupt* krystallisiren die Titanite theils monoklinisch, theils triklinisch; ja die letzteren sollen sogar weit häufiger sein, als die ersteren.

Anm. 3. *Guiscardi* beschrieb unter dem Namen *Guarinit* ein in kleinen tetragonalen Tafeln krystallisirendes schwefelgelbes Mineral von ähnlicher Zusammensetzung wie der Titanit, dessen Substanz er daher für dimorph hält; dasselbe findet sich in den sogenannten Auswürflingen des Monte Somma, zum Theil mit honiggelbem Titanit

433. Schorlamit, *Shepard*.

Tesseral, nach *Shepard* und *Dauber*; ∞O und $\infty O \cdot 2O_2$; doch sehr selten krystallisiert, meist derb. — Spaltb. nicht bemerkbar, Bruch muschelrig; H. = 7...7,5; G. = 3,78...3,86; pechschwarz, Strich schwärzlichgrau, stark glasglänzend, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Whitney*, *Crossley* und *Rammelsberg* sehr nahe der Formel $Fe_2Si_3 + 2Ca_2Ti$ oder $Fe_2O_3 \cdot 3SiO_2 + 2(2CaO \cdot TiO_2)$ entsprechend, welche 15,2 Kieselsäure, 22,4 Titansäure, 30,6 Kalkerde und 21,8 Eisenoxyd erfordert. *Claus* analysirte den Schorlamit vom Kaiserstuhle und fand ziemlich übereinstimmende Resultate, nur wird in ihm ein Theil der Kalkerde durch Kali und ein wenig Magnesia ersetzt. V. d. L. schmilzt er sehr schwer an den Kanten oder (nach *Claus*) ziemlich leicht zu einer schwarzen, nicht magnetischen Schlacke; mit Borax giebt er im Ox.-F. ein gelbes, im Red.-F. ein grünes Glas; mit Phosphorsalz und etwas Zinn im Red.-F. ein violettes Glas. Von Salzsäure wird er nur wenig angegriffen. — Magnet-Cove in Arkansas, mit dunkelbraunem Granat, Arkansit und Eläolith; am Kaiserstuhle bei Oberschaffhausen im Phonolith, und am Hobberig im Trachyt.

i. Perowskit, *G. Rose*.

Tesseral; verschiedene Formen, besonders $\infty O \infty$, O, ∞O , mehre Tetrakis-hexaëder ∞On und mehre Ikositetraëder, doch am gewöhnlichsten Hexaëder; die Krystalle sind klein und gross, auf- oder eingewachsen; auch nierförmig und derb. — Spaltb. hexaëdrisch; H. = 5,5; G. = 4,0...4,1; graulichschwarz bis eisenschwarz, der auch dunkel röthlichbraun, selten hyacinthroth, pomeranzgelb und honiggelb; Strich graulichweiss; metallartiger Diamantglanz, undurchsichtig oder auch (der braune) kantendurchscheinend, der gelbe bis halbdurchsichtig; optisch-zweiachsig, nach *Des-Clouzeaux*, was allerdings mit der tesseralen Form nicht wohl vereinbar ist. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Jacobson* und *Brooks*, von *Damour* und *Seneca*: $CaTi$, oder $CaO \cdot TiO_2$, mit 58,9 Titansäure und 41,1 Calcia, von welcher letzteren ein kleiner Theil durch 2 bis 6 Proc. Eisenoxydul ersetzt wird. V. d. L. ganz unerschmelzbar, mit Borax und Phosphorsalz die Reactionen auf Titansäure; von Säuren wird er nur sehr wenig angegriffen, durch Schmelzen mit zweifach-schwefelsaurem Kali aber vollständig zerlegt. — In einem Chlorit-schieferlager der Nasjamsker Berge bei Achmatovsk am Ural; in Talkschiefer bei Zermatt; auch bei Vogtsburg und Schelingen am Kaiserstuhl in Baden, in körnigem Kalksteine, und bei Pfitsch in Tirol.

Anm. Die honiggelbe bis röthlichbraune durchscheinende Varietät von Zermatt, welche in einem grünen Talkschiefer eingeschlossene nierförmige Massen bildet, an denen sich zuweilen kleine Hexaëder erkennen lassen, erweist sich nach *Des-Clouzeaux* wie ein optisch-zweiachsiges Mineral von rhombischer Krystallform; dasselbe bestätigte dieser ausgezeichnete Beobachter für die durchscheinenden Varietäten vom Ural. Da sie nun alle in ihrer chemischen Zusammensetzung fast gänzlich übereinstimmen, so vermuthet *Des-Clouzeaux*, dass hier ein Fall von Dimorphismus vorgehen könne. Dagegen neigt sich *Kennigott* zu der Ansicht, dass der Perowskit überhaupt gar nicht tesseral, sondern rhomboëdrisch krystallisire, und dass das angebliche Hexaëder desselben nur ein sehr hexaëderähnliches Rhomboëder sei. *Hauteville* hat künstliche Perowskitkrystalle dargestellt, welche gleichfalls tesserale Formen, dennoch aber doppelte Lichtbrechung zeigen.

. Tschewkinit, *G. Rose*.

Derb; wie es scheint amorph; Bruch flachmuschelrig; H. = 5...5,5; G. = 4,0...4,55; sammetschwarz, Strich dunkelbraun, starker Glasglanz, fast ganz undurchsichtig. — Chem. Zus. der Var. von Miask nach den Analysen von *H. Rose* wesentlich 21 Silicia, 20,17 Titansäure, 45,09 Ceroxydul Lanthanoxyd und Didymoxyd, 21 Eisenoxydul, 3,5 Calcia, etwas Manganoxydul, Magnesia und sehr wenig Kali

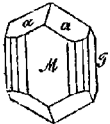
und Natron; also wohl jedenfalls die Verbindung eines Silicates mit einem Titanate. Dafür spricht auch die von *Damour* ausgeführte Analyse der Var. von Coromandel, welche nach *Des-Cloizeaux* mikroskopische Körner eines doppelbrechenden Mineralen einschliesst, woraus sich der fast 8 Procent betragende Gehalt an Thonerde erklären dürfte. *Hermann* fand dagegen für die Varietät von Miask etwas andere Resultate als *H. Rose*, und namentlich fast 24 Proc. Thoroxyd. V. d. L. erglüht er schnell, bläht sich ausserordentlich auf, und wird sehr schwammig und porös; stärker erhitzt wird er gelb, schmilzt aber noch nicht, was erst in der stärksten Weissglühhitze erfolgt; mit Salzsäure gelatinirt er in der Wärme. — Sehr selten, im Granite des Ilmgebirges bei Miask, und an der Küste von Coromandel.

436. Polykras, Scheerer.

Rhombisch, ähnlich dem Columbit; sechsseitig dünn-tafelförmige, z. Th. über zollgrosse Krystalle der Comb. $\infty P \infty . \infty P . P . 2 P \infty$, mit noch anderen Flächen, darin $\infty P 140^{\circ}$, brachyd. Polk. von $P 152^{\circ}$, $2 P \infty 56^{\circ}$. — Spaltb. unbekannt, Bruch muschelrig; H. = 5...6; G. = 3,0...5,15; schwarz, Strich graulichbraun, undurchsichtig, in ganz feinen Splittern gelblichbraun durchscheinend. — Chem. Zus. noch nicht genau ermittelt; durch eine qualitative Untersuchung erkannte *Scheerer* Titansäure, Niobsäure, Zirkonia, Yttria, Eisenoxyd, Uranoxydul, Ceroydul nebst Spuren von Alumina, Calcia und Magnesia. V. d. L. zerknistert er heftig; rasch bis zum Glühen erhitzt verglimmt er zu einer graubraunen Masse; er ist unschmelzbar, und wird von Salzsäure nur unvollständig, von Schwefelsäure aber vollständig zersetzt. — Hitteröe in Norwegen, in Granit eingewachsen.

437. Polymignit, Berzelius.

Rhombisch, P (a) Polkk. $136^{\circ} 28'$ und $116^{\circ} 22'$, $\infty P 109^{\circ} 46'$; die Krystalle stellen die Comb. $\infty P \infty . \infty P \infty . \infty P . P$ z. Th. mit noch anderen Prismen dar, sind lang- und etwas breitsäulenförmig, vertical gestreift und eingewachsen. — Spaltb. makrodiagonal unvollk., brachydiagonal kaum bemerkbar, Bruch muschelrig; H. = 6,5; G. = 4,75...4,85; eisenschwarz und sammetschwarz, Strich dunkelbraun, halbmattlicher Glanz, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach *Berzelius* wesentlich aus 46,30 Titansäure, 14,14 Zirkonia, 11,5 Yttria, 4,1 Kalkerde, 12,2 Eisenoxyd, 2,7 Manganoxyd und 5,0 Ceroyd bestehend v. d. L. ist er für sich unveränderlich; von concentrirter Schwefelsäure wird das Pulver zersetzt. — Frederiksvärn in Norwegen, im Zirkonsyenit.



438. Oerstedt, Forchhammer.

Tetragonal; P $84^{\circ} 25'$, gewöhnliche Comb. $P . \infty P . \infty P \infty$, nebst anderen Flächen, die Krystalle ganz ähnlich denen des Zirkons, aufgewachsen; H. = 5,5; G. = 3,629; röthlich- bis gelblichbraun, diamantglänzend. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Forchhammer* eine Verbindung von fast 69 titansaurem Zirkonia mit Kalkalksilicat und 5,5 Wasser. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. ist er unschmelzbar. — Arendal in Norwegen, auf Augit mit Titanit.

439. Mengit, G. Rose.

Rhombisch, P Polkk. $151^{\circ} 27'$ und $101^{\circ} 10'$, $\infty P 136^{\circ} 20'$; die Krystalle stellen die Comb. $\infty P . \infty P 3 . \infty P \infty . P$ dar, sind klein, kurzsäulenförmig, glatt und eingewachsen. — Spaltb. nicht bemerkbar, Bruch uneben; H. = 5...5,5; G. = 5,48; eisenschwarz, Strich kastanienbraun, halbmattlicher Glanz, undurchsichtig. — Chem. Zus. noch nicht genau bekannt, doch dürfte sie wesentlich in Titansäure, Zirkonia und Eisenoxyd bestehen; v. d. L. für sich ist er unschmelzbar und unveränderlich von concentrirter Schwefelsäure wird er in der Wärme fast vollständig aufgelöst. — Miask am Ural, in Albit eingewachsen.

40. Mosandrit, Erdmann.

Wahrscheinlich rhombisch, nach *Des-Cloizeaux*; $\infty P 117^{\circ} 16'$ ungefähr; findet sich bisweilen in breitsäulenförmigen Krystallen der Comb. $\infty P \infty \infty P$, jedoch ohne terminale Flächen; gewöhnlich derb, in lamellaren Massen. — Spaltb. brachydiagonal, recht vollk., Bruch uneben; $H. = 4$; $G. = 2,93 \dots 3,03$; röthlichbraun bis gelblichbraun, Strich hellgelb; Glanz glasartig auf den Spaltungsflächen, fettartig im Bruche; kantendurchscheinend, nur in sehr dünnen Lamellen durchsichtig; die optischen Axen scheinen im makrodiagonalen Hauptschnitte zu liegen, und ihre spitze Bisectrix fällt in die Makrodiagonale. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Berlin* fast 30 Kieselsäure und 10 Titansäure, über 26 Cer-, Lanthan- und Didymoxyd, 19 Kalkerde, fast 3 Natron, ein wenig Eisenoxyd, Magnesia und Kali nebst 9 Procent Wasser. Im Kolben geht er Wasser; v. d. L. schmilzt er leicht unter Aufblähen zu einer bräunlichgrünen Perle; von Salzsäure wird er zersetzt unter Abscheidung von Kieselsäure; die Sol. ist dunkelroth, wird aber beim Erwärmen gelb. — Dieses seltene Mineral kommt in Syeniten der Insel Lamöe bei Brevig in Norwegen vor, mit Leukophan, Spreustein, Eukolit und violblauem Fluorit.

IX. Classe. Metalloxyde, und analoge Verbindungen.

1. Ordnung. Fluoride, Chloride, Bromide und Iodide.

a. Fluoride.

41. Fluocerit, neutraler.

Hexagonal; Comb. $OP \cdot \infty P$, tafelförmig, auch in Platten und derb; Bruch uneben und splitterig; $H. = 4 \dots 5$; $G. = 4,7$; blassziegelroth, auch gelblich, Strich gelblichweiss; wenig glänzend; undurchsichtig und kantendurchscheinend. — Chem. Zus. nach *Berzelius*: Verbindung von Anderthalb-Fluocerium mit Einfach-Fluocerium oder $CeF + Ce^2F^3$, oder $CeF^2 + Ce^2F^0$; giebt im Kolben stark geglüht Flusssäure und wird weiss, im Glasrohre desgleichen und wird dunkelgelb; auf Kohle unschmelzbar; zu den Flüssigkeiten wie reines Ceroxyd. — Broddbo und Finbo bei Fahlun, eingewachsen in Albit oder Quarz.

2. Hydrofluocerit.

Krystallinische Massen mit Spuren von Spaltbarkeit, Bruch muschelrig; $H. = 4,5$; gelb, in Roth und Braun geneigt, Strich gelb, fettglänzend, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach *Berzelius*: 84 Ceroyd mit 5 Wasser und 11 Flusssäure; giebt im Kolben Wasser und wird dunkler, auf Kohle wird er vor dem Glühen fast schwarz, was während der Abkühlung durch Braun und Roth in Dunkelgelb übergeht; übrigens ist er unschmelzbar. — Finbo bei Fahlun, auf einem Granitgange, in Albit oder Orthoklas angewachsen.

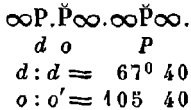
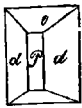
Anm. Zu Ridrarhytta kommt ein ähnliches Mineral vor, welches nach einer neueren Untersuchung von *Nordenskiöld* wesentlich aus kohlen-saurem Lanthanoxyd und Ceroydul nebst etwas Fluocerium besteht, und mit Hinblick auf die frühere erste Untersuchung *Hisinger's* Hamartit genannt worden ist.

b. Chloride.

42. Atakamit, Blumenbach (Salzkupfererz).

Rhombisch, $\infty P 112^{\circ} 20'$, $\infty P 105^{\circ} 40'$ nach *Miller*; gewöhnlichste Combination wie nächstfolgende Figur, säulenförmig, die Krystalle klein und gewöhnlich zu

Aggregaten verbunden; nierförmig, derb, von stängelig und körniger Textur, auch



secundär als Sand. — Spaltb. brachydiagonal vollk.; H.=3...3,5; G.=3,67...3,68 nach *Breithaupt*, nach Anderen 4,0...4,3; lauch-, gras-, smaragdgrün, Strich apfelgrün; Glasglanz, pellucid in mittleren und niederen Graden. — Chem. Zus. nach *Klaproth*, *Davy*, *Ulex* und

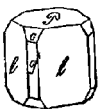
Mallet: Verbindung von Chlorkupfer und Kupferoxydhydrat, $\text{CuCl} + 3\text{CuH}$, oder $\text{Cu.Cl}^2 + 3(\text{Cu.O.H}_2\text{O})$, mit 12 Wasser, 56 Kupferoxyd, 15 Kupfer und 16 Chlor; nach anderen Analysen von *Berthier*, *Field* und *v. Bibra* ist der Wassergehalt grösser, 17 bis 22 Proc., jedoch das Verhältniss der übrigen Bestandtheile dasselbe, so dass vielleicht zwei Species zu unterscheiden sind. Im Kolben giebt er Wasser und ein graues Sublimat. V. d. L. färbt er die Flamme blaugrün, giebt auf Kohle einen bräunlichen, und einen graulichweissen Beschlag, schmilzt und liefert ein Kupferkorn; in Säuren ist er leicht auflöslich, eben so in Ammoniak. — Remolinos, Copiapo, Santa Rosa in Chile, Algodon-Bay in Bolivia (hier in grosser Menge), Schwarzenberg in Sachsen; Burre-Burre-Grube in Neusüdwaales, hier nach *Klein* grosse und schöne Krystalle; zuweilen in Laven.

Gebrauch. Er wird in Südamerika pulverisirt als Streusand (*Arenilla*) gebraucht.

Anm. Hier wäre etwa der von *Brooke* beschriebene *Percylit* einzuschalten, welcher bei Sonora in Mexico in Begleitung von Gold vorkommt. Derselbe bildet kleine tesserale Krystalle der Comb. $\infty O \infty O \cdot O \cdot \infty O \cdot \infty O_2$, ist himmelblau, glasglänzend, und besteht nach der Analyse von *Percy* aus Chlorblei, Chlorkupfer, Bleioxyd, Kupferoxyd und Wasser.

444. Bleihornerz oder Kerasin, *Beudant* (Hornblei, Phosgenit).

Tetragonal, P 113° 56' nach *v. Kokscharow*; die Krystalle bestehen einestheils aus



$\infty P \infty$ (l), $0P$ mit ∞P (g) und untergeordneten Flächen von Pc oder $2P \infty$, andertheils (wie die zweite Figur) aus $8P$ (n) 170° 41', $\frac{3}{2}P$ (r) 133° 8' und $0P$, oder auch aus $\frac{5}{2}P$ 150° 50', mit ∞P und $0P$, und erscheinen daher theils kurzsäulenförmig, theils spitz pyramidal. — Spaltb. prismatisch nach ∞P , ziemlich vollk., Bruch muscheliger; H.=2,5...3; G.=6...6,3; gelblichweiss bis weingelb,

grünlichweiss bis spargelgrün, graulichweiss bis grau; fettartiger Diamantglanz; pellucid in verschiedenen Graden; Doppelbrechung positiv. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Rammelsberg* und *Krug v. Nidda*: $\text{PbCl} + \text{Pb}\ddot{\text{C}}$, oder $\text{PbCl}^2 + \text{PbO.CO}_2$, mit 51 Chlorblei und 49 Bleicarbonat; v. d. L. schmilzt es leicht im Ox.-F. zu undurchsichtiger gelber Kugel, welche eine etwas krystallinische Oberfläche zeigt; im Red.-F. bildet sich Blei unter Entwicklung saurer Dämpfe; in verdünnter Salpetersäure mit Brausen auflöslich, die Sol. reagirt auf Chlor. — Sehr selten, zu Matlock und Cromford in Derbyshire, Sibbas auf der Insel Sardinien, und zu Tarnowitz; die vollständig ausgebildeten und oft ziemlich grossen Krystalle von letzterem Fundorte sind meistens ganz in Bleicarbonat umgewandelt.

445. Mendipit, *Haidinger*.

Rhombisch, bis jetzt nur derb, in individualisirten Massen, sowie in dünnstängeligen Aggregaten. — Spaltb. prismatisch nach ∞P 102° 36', sehr vollkommen, Querbruch muscheliger bis uneben; etwas spröde; H.=2,5...3; G.=7,0...7,1; gelblichweiss bis strohgelb und blassroth; diamantähnlicher Perlmutterglanz auf Spaltungsflächen; durchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Berzelius*, *Schnabel* und *Rhodus*: $\text{PbCl} + 2\text{Pb}$, oder $\text{Pb.Cl}^2 + 2\text{PbO}$, was in 100 Theilen 38,4 Chlorblei und 61,6 Bleioxyd erfordert; doch enthält die von *Berzelius* analysirte Varietät bis 16 Proc. kohlensaures Bleioxyd, von welchem in der Formel ganz abgesehen ist; v. d. L. zerknistert, schmilzt leicht und wird mehr gelb; auf Kohle giebt er Blei und saure

ämpfe; mit Phosphorsalz und Kupferoxyd färbt er die Flamme blau; in Salpetersäure leicht auflöslich. — Churchill an den Mendiphills in Somersetshire, Brilon in Westphalen.

6 Matlockit, *Greg.*

Tetragonal, nach *Miller* und *Kenngott*; P 136° 49' nach dem ersteren, 136° 47' nach dem zweiten Beobachter; die kleinen dünntafelförmigen Krystalle stellen die Comb. Pb_2PbO auch wohl mit ∞P dar, und sind zusammengehäuft; OP oft gestreift. — Spaltb. basisch, undeutlich, nach *Kenngott* auch prismatisch nach ∞P , unvollk., Bruch uneben und muschelrig; H. = 2,5; G. = 7,21 nach *Greg*; gelblich oder grünlich, diamantglänzend, durchsichtig bis durchscheinend; Doppelbrechung negativ. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Smith* und *Rammelsberg*: $PbCl + Pb$, oder $PbCl_2 + PbO$, mit 55,6 Chlorblei und 44,4 Bleioxyd; in der Hitze decrepitirend; v. d. L. zu einer gelblichgelben Kugel schmelzbar. — Auf Bleiglanz mit Bleicarbonat und Flussspath zu *lock* in Derbyshire.

* Cotunnit, v. *Kobell.*

Rhombisch, ∞P 118° 38', $\bar{P}\infty$ 126° 44' nach *Miller*; kleine nadelförmige Krystalle, auch kleine geflossene Massen; H. = 2, G. = 5,238; weiss, diamantglänzend; eigene Eigenschaften noch unbekannt. — Chem. Zus.: $PbCl$, oder $PbCl_2$, mit 25,5 *er* und 74,5 Blei; im Kolben schmilzt er erst und sublimirt dann, die geschmolzene Masse ist in der Hitze gelb; auf Kohle schmilzt er sehr leicht, färbt die Flamme blau, flüchtigt sich, giebt einen weissen Beschlag und hinterlässt nur wenig metallisches *er*. — Im Krater und in Lavaströmen des Vesuv.

12 Chlormercur oder Kalomel, *Haidinger* (Quecksilberhornerz).

Tetragonal, P 135° 50' nach *Miller*, 135° 40' nach *Schabus*; Krystalle kurzsäulenförmig durch $\infty P\infty$ (*l*) oder ∞P mit pyramidalen oder basischer Endigung, sehr klein, zu dünnen Drusenhäuten vereinigt. — Spaltb. prismatisch nach $\infty P\infty$, nach *Schabus* pyramidal; mild; H. = 1...2, G. = 6,4...6,5 (das künstliche 7,0); graulich- und gelblichweiss, auch gelblichgrau; Diamantglanz; Doppelbrechung positiv. — Chem. Zus.: Hg_2Cl , oder $HgCl$, mit 15 Chlor und 85 Mercur; im Kolben sublimirt es, und giebt mit Soda Mercur; mit Phosphorsalz und Kupferoxyd färbt es die Flamme blau, auf Kohle verfliegt es vollständig; in Salzsäure theilweis, in Salpetersäure nicht, in Salpetersäure leicht und vollständig auflöslich; in Kalilauge wird es schwarz. — Moschellandsberg in Bayern, Horowitz in Böhmen, Idria in Krain, Almaden in Spanien.

Anm. *Hessenberg* hat eine sehr complicirte Krystallform des Kalomel von Moschellandsberg beschrieben, in welcher die Pyramide $\frac{1}{3}P$ sehr vorwaltet.

Chlorsilber oder Kerargyrit (Silberhornerz, Hornsilber).

Tesseral, meist $\infty O\infty$, die Krystalle klein und sehr klein, einzeln aufgewachsen oder reifenförmig und treppenförmig gruppirt, auch in Drusenhäuten und Krusten verknüpft; derb und eingesprengt. — Spaltb. nicht wahrzunehmen, Bruch muschelrig; muschelrig; H. = 1...1,5; G. = 5,58...5,60; grau, blaulich, grünlich; diamantartiger Fettglanz, durchscheinend. — Chem. Zus.: $AgCl = AgCl$, mit 24,7 Chlor und 75,3 Silber, doch gewöhnlich durch Eisenoxyd u. a. Stoffe verunreinigt; v. d. L. schmilzt es unter Aufkochen zu einer grauen, braunen oder schwarzen Perle, welche im Red.-F. mit Soda schnell zu Silber reducirt; mit Kupferoxyd färbt es die Flamme schön blau; von Säuren wird es kaum angegriffen, in Ammoniak löst es sich langsam auf. — Auf Silbergängen, zumal in oberen Teufen; Freiberg und Johannsteden, Kongsberg in Norwegen, Schlangenbergrn am Altai, Peru, Chile, Mexico, Arizona, Idaho.

Gebrauch. Das Chlorsilber liefert da, wo es häufiger vorkommt, eines der vorzüglichsten Silbererze.

c. Bromide.

450. **Bromsilber** oder Bromit, *Haidinger* (Bromargyrit).

Tesseral, $\infty O \infty$ und O, sehr klein, auch krystallinische Körner; $H. = 1 \dots 2$ G. = 5,8...6; olivengrün bis gelb, grau angelauten, Strich zeisiggrün, stark glänzend. — Chem. Zus. nach *Berthier* und *Field* wesentlich: $AgBr = AgBr$, mit 42,5 Brom und 57,5 Silber, meist gemengt mit Bleicarbonat, Eisenoxyd, Thon; es ist v. d. L. leicht schmelzbar, wird von Säuren nur wenig angegriffen, von concentrirtem Ammoniak aber in der Wärme aufgelöst. — San Onofre im District Plateros in Mexico, ziemlich häufig; auch in Chile.

Anm. 1. Vielleicht ist auch das Bromsilber aus Mexico zum Theil Chlorbromsilber, da nach *Domeyko* in Chile reines Bromsilber fast gar nicht, wohl aber eine Verbindung von 1 Atom Bromsilber und 1 Atom Chlorsilber ziemlich häufig vorkommt. *Breithaupt* hat ein Chlorbromsilber von Copiapo unter dem Namen Embolit beschrieben; dasselbe krystallisirt tesseral, ist gelb oder grün, hat das G. = 5,79...5,80, und ist, zufolge einer Analyse von *Plattner*, eine Verbindung nach der Formel $2AgBr + 3AgCl$, welche 67 Silber, 20 Brom und 13 Chlor erfordert. Andere Varietäten zeigen nach *Field* andere Verhältnisse der beiden Componenten, wie diess bei dem Isomorphismus derselben nicht befremden kann.

Anm. 2. Da Chlorsilber und Bromsilber isomorph sind, so lässt sich erwarten, dass sie sich in verschiedenen Verhältnissen verbinden können; diess wird auch durch die Beobachtungen von *Breithaupt* bestätigt, welcher zwei hierher gehörige Mineralien unter den Namen Megabromit und Mikrobromit einführt. Der Megabromit krystallisirt tesseral, $O \infty O \infty$; hat hexaëdrische Spaltbarkeit; muscheligen bis unebenen Bruch; $H. = 2,5$, G. = 6,22...6,23; ist geschmeidig in mittlerem Grade, zeisiggrün, aber pistazgrün bis schwarz anlaufend, diamantglänzend, und besteht nach einer Analyse von *Th. Richter* aus $4AgCl + 5AgBr$, mit 64,24 Silber, 9,37 Chlor und 26,42 Brom. Der Mikrobromit krystallisirt gleichfalls in Hexaëdern, hat aber keine Spaltbarkeit, einen hakigen Bruch; $H. = 2,5$, G. = 5,75...5,76; ist sehr geschmeidig spargelgrün bis grünlichgrau, aschgrau anlaufend, diamantglänzend, und zeigt nach einer Analyse von *R. Müller* die Zusammensetzung: $3AgCl + AgBr$, mit 69,84 Silber, 17,77 Chlor und 12,39 Brom. — Beide Mineralien finden sich auf dichtem Kalksteine bei Copiapo in Chile.

Gebrauch. In Chile und Mexico werden diese Mineralien wesentlich mit zur Gewinnung des Silbers benutzt.

d. Iodide.

451. **Iodsilber** oder Iodit, *Haidinger* (Iodargyrit).

Hexagonal, nach *Des-Cloizeaux* ähnlich den Formen des Greenockites, nach *Breithaupt* in Krystallen der Comb. $OP.P \infty P$, ähnlich denen des Mimetesites; gewöhnlich in dünnen biegsamen Blättchen und Platten, auch derb und eingesprengt, mit blättriger Textur und mit deutlicher basischer Spaltbarkeit; $H. = 1 \dots 1,5$; G. = 5,677 nach *Damour*, 5,366 nach *L. Smith*, 5,64...5,67 nach *Breithaupt*; mild, leicht zu pulverisiren; perlgrau, gelblichgrau, strohgelb, schwefelgelb bis grünlichgelb und citronengelb; Fettglanz dem Diamantglanze genähert; durchscheinend; optisch-einaxig, Doppelbrechung positiv. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Damour* und *Lawrence Smith* $AgI = AgI$, mit 54 Iod und 46 Silber; v. d. L. auf Kohle schmilzt es leicht, färbt die Flamme rothblau und hinterlässt ein Silberkorn. Legt man ein kleines Körnchen auf blankes Zinnblech und bedeckt es mit ein paar Tropfen Wasser, so wird es schwarz

verwandelt sich in metallisches Silber, während sich das Wasser mit Zinkiodür wängert. — Bei Mazapil, im Staate Zacatecas in Mexiko, auf Klüften von Hornstein; bei Arco in Chile, südlich von Arqueros, auf dichtem Kalksteine; auch bei Guara in Spanien.

Iodmercur oder Coccinit, Haidinger.

Dieses scharlachrothe Mineral, welches HgI sein und wahrscheinlich, wie das ähnliche rothe Iodmercur, tetragonal krystallisiren dürfte, soll nach *Del Rio* zu Casas in Mexiko vorkommen und als Farbe benutzt werden. Nach späteren Mittheilungen von *Castillo* scheint es jedoch eine Verbindung von Mercur und Chlor zu sein. *Castillo* beschreibt ein ähnliches, in kleinen spitzen, rhombischen Pyramiden krystallisiertes Mineral von Zimapan und Culebras, welches aber ebenfalls kein Iodmercur, sondern eine Verbindung von Mercur, Chlor und Selen sein dürfte, weshalb denn das Mineral als Mineral noch zweifelhaft ist.

Anm. Kürzlich ist auch Iodblei aus der Wüste Atacama nach Europa gelangt und von *Liebe* beschrieben worden. Dasselbe findet sich auf Bleiglanz, ist amorph, strohgelb bis honiggelb, hat $H. = 2,5$, $G. = 6,2 \dots 6,3$, und ist nach *Liebe* hauptsächlich eine Verbindung von Iodblei, Bleioxyd und Chlorblei, mit 47 Procent Iod.

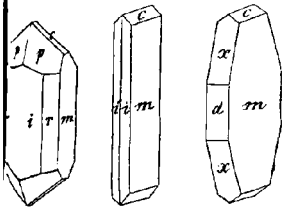
2. Ordnung. Metalloxyde.

Erste Gruppe. Wasserhaltige Metalloxyde.

a. Eisenoxyde.

Göthit, Lenz (Nadeleisenerz, Rubinglimmer, Pyrrhosiderit).

Rhombisch; P (p) Polk. $121^{\circ} 5'$ und $126^{\circ} 18'$, ∞P (r) $94^{\circ} 53'$, $\infty \bar{P} 2$ (i) 130°
 $\bar{P} \infty$ (c) $117^{\circ} 30'$, $\bar{P} \infty$ $113^{\circ} 8'$, $4 \bar{P} \infty$ (x) $41^{\circ} 30'$; gewöhnliche Combination
 $\infty \bar{P} 2 \cdot \infty \bar{P} \infty \cdot P \cdot \bar{P} \infty$, wie die erste der nachstehenden Figuren, säulenförmig und
 4- bis haarförmig*); auch dünntafelartige und spiesige Lamellen (Göthit), wie die
 beiden anderen Figuren; die Krystalle sind gewöhnlich klein, zu Drusen oder zu büschelförmigen Gruppen verbunden, bisweilen in Bergkrystall oder in Amethyst eingewachsen; auch stängelige, faserige und schuppig-faserige Aggregate von nierförmigen, traubigen und halbkugeligen Gestalten; derb in stängelig-körniger und schuppiger Zusammensetzung, in Pseudomorphosen nach Pyrit, Calcit und Baryt. — Spaltb. brachydiagonal sehr



sehr; Bruch der Aggregate radialfaserig; spröd; $H. = 5 \dots 5,5$, $G. = 3,8 \dots 4,2$; der
 Löstheil in Cornwall wiegt nach *Yorke* 4,37; gelblichbraun, röthlichbraun bis
 rötlichbraun, Strich hoch gelblichbraun, meist kantendurchscheinend bis un-
 terschiedlich, nur in dünnen Lamellen und feinen Nadeln durchscheinend, Diamant-
 und Seidenglanz; wirkt nach *Griehs* zwar nicht auf die gewöhnliche, wohl aber
 oder weniger deutlich auf die astatiche Magnetnadel. — Chem. Zus. nach den
 Versuchen von *v. Kobell* und *Schnabel*: $\text{Fe} + \text{H}$, oder $\text{Fe} \cdot 20^3 \cdot \text{H} \cdot 20$, mit 90 Eisenoxyd und
 Wasser, meist ein wenig Eisenoxyd durch Manganoxyd ersetzt, auch ist gewöhn-
 lich etwas Silicia vorhanden; im Kolben giebt er Wasser und wird roth; v. d. L. im
 P. wird er gleichfalls braunroth, im Red.-F. dagegen schwarz und magnetisch;

*Setzt man das Prisma $\infty \bar{P} 2 = \infty P$, so ist das Nadeleisenerz isomorph mit Diaspor, wie
 schon sehr richtig bemerkt.

sehr schwer schmelzbar; mit Borax und Phosphorsalz giebt er die Reactionen des Eisens; in Salzsäure ist er leicht und vollk. löslich, oft mit kleinem Rückstande v. Kieselsäure. — Lostwithiel in Cornwall, Oberkirchen im Westerwald, Zwickau u. Sachsen, Eiserfeld im Siegenschen, Przißram, Marquette am Superiorsee, Californien Oregon u. a. O. Die Pseudomorphosen nach Pyrit sind nicht selten.

Gebrauch. Die erden, in grösseren Massen einbrechenden Varietäten des Göthites liefern ein sehr brauchbares Eisenerz.

Anm. Zuerst hat *v. Kobell* die chemische Verschiedenheit des Göthites von den Limonite erkannt, auch gezeigt, dass das durch Metasomatosis des Pyrites entstanden Brauneisenerz gewöhnlich die chem. Zus. des Göthites besitzt.

454. **Lepidokrokit**, *Ullmann*.

Mikrokrystallinisch in schuppigen Individuen, welche zu halbkugeligen, traubigen und nierförmigen Aggregaten von schuppig-faseriger Textur und körnig-schuppige Oberfläche verbunden sind; auch derb, eingesprengt und als Ueberzug. — Bruch der Aggregate uneben und schuppig; H. = 3,5; G. = 3,7...3,8; röthlichbraun bis nelkenbraun, Strich bräunlichgelb, wenigglänzend bis schimmernd, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach *v. Kobell*, *Brandes* und *Schnabel* die des Göthites, doch gewöhnlich mit etwa mehr (2 bis 5 Proc.) Manganoxyd, dagegen nach *Breithaupt* die des gemeinen Brauneisenerzes; nach *Rammelsberg* aber enthält die ausgezeichnete Varietät von Siegen 85,53 Eisenoxyd, 2,27 Manganoxyd und 12,20 Wasser, weshalb er geneigt ist, das Mineral für eine Verbindung von Göthit und Limonit zu halten. — Besonders schön in der Gegend von Sayn und Siegen in Rheinpreussen und Westphalen, Easton u. Pennsylvanien.

Gebrauch. Als Eisenerz zur Darstellung des Eisens.

455. **Stilpnosiderit**, *Ullmann* (Eisenpecherz).

Amorph; nierförmig, stalaktitisch, als Ueberzug, in Trümmern, derb und eingesprengt; in Pseudomorphosen nach Vivianit, Dolomit, Smithsonit und Rotkupfererz Bruch muschelig bis eben, glatt; H. = 4,5...5; spröde; G. = 3,6...3,8; pechschwarz bis schwärzlichbraun, Strich hoch gelblichbraun, stark fettglänzend, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach *v. Kobell* identisch mit der des Göthites, also $\text{Fe} + \text{H}$, mit 10 P Wasser, nach *Vauquelin* und *Ullmann* identisch mit Brauneisenerz, also $2\text{Fe} + 3\text{H}$, mit 14,4 Proc. Wasser; meist etwas Silicia, bisweilen auch etwas Phosphorsäure beigemischt; im Kolben giebt er Wasser und verhält sich ausserdem wie Eisenoxyd. — Nicht selten mit Brauneisenerz.

Anm. Hier ist auch das sog. Kupferpecherz einzuschalten, welches nur selten in Begleitung anderer Kupfererze vorkommt, und nach den Untersuchungen von *v. Kobell* als ein Gemeng von Eisenoxydhydrat und Kupfergrün zu betrachten sein dürfte. Es ist amorph, findet sich in stalaktitischen Formen, derb und als Ueberzug bisweilen in Pseudomorphosen nach Kupferkies und Fahlerz, hat muscheligen Bruch H. = 3...5; G. = 3,0...3,2; ist leberbraun bis kastanienbraun, im Striche ockergelb fettglänzend und undurchsichtig. Eine Var. von Turinsk hielt nach *v. Kobell* 59 Eisenoxyd, 13 Kupferoxyd, 18 Wasser und fast 10 Silicia; andere Varietäten zeigen andere Verhältnisse dieser Bestandtheile.

456. **Raseneisenerz** (und Quellerz).

Zunächst an den Stilpnosiderit schliesst sich diejenige Varietät des Raseneisenerzes, welche von *Werner* Wiesenerz genannt wurde; es findet sich derb, in porösen, schwammartig durchlöchernten Massen, in Knollen und Körnern, hat muscheligen Bruch, geringe Härte, G. = 3,3...3,5, ist dunkel gelblichbraun bis schwärzlichbraun und pechschwarz, fettglänzend und undurchsichtig. — Was die Zusammensetzung desselben betrifft, so ist zu bemerken, dass es mehr oder weniger durch

Sand verunreinigt ist, welche Verunreinigung bis zu 30 und 50 Proc. steigen kann; abwärts enthält es 20 bis 60 Proc. Eisenoxyd, gewöhnlich auch etwas Eisenoxydul und Manganoxyd, 7 bis 30 Proc. Wasser, mehre Procent chemisch gebundene Silicia, bis 6 Proc. Phosphorsäure und organische, aus dem Pflanzenreiche stammende Beimengungen; auch dürften die meisten Raseneisensteine kleine Quantitäten von Quellsäure oder Quellsatzsäure enthalten, weshalb sie *Hermann* mit dem Namen *Quellerz* belegt hat. An das Wiesenerz schliessen sich die mit dem Namen *Morasterz* und *Samplferz* bezeichneten braunen und gelben, weichen und unreinen Eisenerze an, deren Bildung, eben so wie die des Wiesenerzes, noch gegenwärtig fortdauert. — Das Raseneisenerz und die mit ihm verwandten Gebilde finden sich in den grossen Niederungen des Flachlandes, unter Wiesen, Moorgrund u. s. w. theils in kleineren, theils in weit ausgedehnten aber nicht sehr mächtigen Ablagerungen, so z. B. in der Lau-itz, Niederschlesien, Mark Brandenburg, Mecklenburg, Pommern, Preussen, Polen, Lithauen, Russland.

Gebrauch. Als Eisenerz; besonders zur Darstellung von Gusseisen.

7. **Turgit, Hermann.**

Derb, dicht, Bruch flachmuschelrig; H. = 5; G. = 3,54...3,74; röthlichbraun, matt, Striche glänzend, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Hermann*: $2\text{Fe}^{20^3} + 11\text{H}_2\text{O}$, mit 94,7 Eisenoxyd und 5,3 Wasser. — Turginskische Gruben bei Bogoslowk am Ural; eine faserige Varietät bei Salisbury in Connecticut.

Anm. Hierher gehört auch *Breithaupt's* *Hydrohämatit*, ein dem faserigen Brauneisenerz sehr ähnliches, jedoch etwas dunkler braunes Mineral von rothem Striche, G. = 4,29...4,49, welches nach den Analysen von *Fritzsche*, *Bergmann* und *Pfeffer* nur 5 Procent Wasser enthält. Dasselbe findet sich mit Brauneisenerz auf mehreren Eisensteingruben des Voigtlandes, bei Horhausen u. a. O.

8. **Brauneisenerz oder Limonit, Beudant** (Brauneisenstein).

Mikrokrystallinisch und kryptokrystallinisch; bis jetzt nur in feinen faserigen Individuen, welche zu kugelförmigen, traubigen und stalaktitischen, oft vielfach zusammengesetzten Aggregaten von radialfaseriger Textur, krummschaliger Structur, und glatter oder rauher Oberfläche vereinigt sind; auch dichte und erdige Varietäten, welche meist derb und eingesprengt, oder auch in mancherlei Aggregationsformen vorkommen, als oolithisches Eisenerz und als sogenanntes Bohnerz; in Pseudomorphosen besonders häufig nach Kalkspath und Siderit, aber auch nach Ankerit, Granat, Pyroxen, Pyrit, Markasit, Skorodit, Würfelersz, Glanzeisenerz und Liévit; ferner nach Quarz, Fluorit, Gyps, Baryt, Dolomit, Beryll, Pyromorphit, Cerussit, Rothkupferersz, Malachit und Zinkblende. — Bruch im Grossen eben oder uneben, im Kleinen faserig, dicht oder erdig; H. = 5...5,5; G. = 3,4...3,95; nelkenbraun, bis gelblichbraun oder ockergelb einerseits, bis schwärzlichbraun anderseits; Strich gelblichbraun bis ockerförmig; schwach seidenglänzend, schimmernd bis matt, undurchsichtig; wirkt nach dem Erhitzen zwar nicht auf die gewöhnliche, wohl aber mehr oder weniger deutlich auf die magnetische Magnetnadel. — Chem. Zus. nach vielfachen Analysen wesentlich: $2\text{Fe}^{20^3} + 3\text{H}_2\text{O}$, oder $2\text{Fe}^{20^3} + 3\text{H}_2\text{O}$, mit 85,6 Eisenoxyd und 14,4 Wasser, gewöhnlich mit etwas Silicia (bis über 4 Procent); auch wird bisweilen mehr oder weniger Eisenoxyd durch Mangan- oder Vanadoxyd vertreten; in vielen Bohnerzen ist durch *Böttger* u. A. ein kleiner Gehalt von Vanadinsäure und Phosphorsäure, und in dem angeblich meteorischen (?) zu $\frac{2}{3}$ aus Eisen und Sand bestehenden Bohnerze von *Iwan* in Ungarn durch *Pisani* ein wenig Kobalt- und Nickeloxyd nachgewiesen worden. Im Allgemeinen aber stimmt das Verhalten des Brauneisenerzes in seinem chemischen Verhalten mit dem Götthite überein.

Man unterscheidet besonders die Varietäten:

1. **faseriges Brauneisenerz** (brauner Glaskopf); in den manchfaltigsten traubigen, traubigen und stalaktitischen Gestalten, als Ueberzug, derb, eingesprengt, stets faserig zusammengesetzt, daher auch faserig im Bruche;

- b) dichtes Brauneisenerz; meist derb und eingesprengt, doch auch bisweilen in denselben Gestalten, wie das faserige, in Pseudomorphosen, Bruch muschelig bis eben dicht, matt;
- c) ockeriges Brauneisenerz; derb, eingesprengt, angeflogen, aus locker verbundenen erdigen Theilen von gelblichbrauner bis ockergelber Farbe.

Alle drei Varietäten finden sich gewöhnlich beisammen auf Gängen und Lagern, und bilden eines der gewöhnlichsten Eisenerze. — Schneeberg, Eibenstock, Johannegeorgenstadt, Scheibenberg, Saalfeld, Friedrichsrode, Clausthal, Tilkerode, Eisenerz Hüttenberg und viele a. O.

Anm. Die gelben und braunen Thoneisenerze und Eisen-Nieren, die Kieseisensteine von denselben Farben, sowie wohl auch ein Theil des Seerzes, Morast- und Sumpferzes, die meisten Bohnerze, überhaupt die meisten Eisenerze von gelblichbraunem und gelbem Striche dürften als verunreinigte Varietäten des Brauneisenerzes zu betrachten sein. Manche sogenannte Brauneisenerze sind wichtiger dem gleich zu erwähnenden Xanthosiderite beizurechnen.

Gebrauch. Aus allen Varietäten des Brauneisenerzes wird Eisen gewonnen, für dessen Production dieselben, bei der Häufigkeit ihres Vorkommens, sehr wichtig sind; die ockerige Varietät wird auch als gelbe und, nach vorheriger Glühung, als rothe Farbe benutzt.

Anm. Schmid beschrieb unter dem Namen Xanthosiderit ein Mineral von Ilmenau, welches in radialfaserigen Aggregaten von goldig-gelbbrauner bis braunrother Farbe vorkommt, und seiner chemischen Zusammensetzung nach wesentlich $\text{Fe} + \text{H}$ mit 18 Proc. Wasser ist. Dasselbe Mineral ist schon lange von Hausmann als faseriger Gelbeisenstein, und überhaupt die Substanz $\text{Fe} + 2\text{H}$ oder $\text{Fe}2\text{O}^3 + 2\text{H}2\text{O}$ als eine besondere Species unter dem Namen Gelbeisenstein fixirt worden, welcher aber von dem oben S. 314 beschriebenen Gelbeisenerz wesentlich verschieden ist. Tschermak hält jedoch den Xanthosiderit für eine epigenetische Bildung nach Göthit.

b. Wesentlich Manganoxyle.

459. Wad, Kirwan.

Derb, als Ueberzug, knollig, nierförmig, stalaktitisch, staudenförmig, aus feinschuppigen, schaumähnlichen oder höchst feinerdigen Theilen bestehend, und oft mit einer krummschaligen Absonderung versehen, deren Schalen bisweilen wie zerborsten sind; Bruch muschelig bis eben im Grossen, zartschuppig, feinerdig bis dicht im Kleinen; sehr weich und mild (nur gewisse Varietäten haben $\text{H} = 3$ und sind spröde, scheinbar sehr leicht und schwimmend, was jedoch nur in der lockeren und porösen Textur begründet ist, wahres sp. G. = 2,3...3,7; nelkenbraun, schwärzlichbraun bis bräunlichschwarz; schwach halbmatt glänzend, schimmernd bis matt; durch Berührung und im Striche glänzender werdend; undurchsichtig, abfärbend. — Chem. Zus. sehr unbestimmt und schwankend, doch in der Hauptsache Mangansuperoxyd mit Manganoxydul und Wasser, vielleicht nach der Formel: $\text{MnMn}2 + 3\text{H}$; das Wasser pflegt 10 bis 15 Procent zu betragen, das Manganoxydul wird gewöhnlich theilweise durch etwas Baryt oder Calcit oder Kali vertreten, und von dem Superoxyd ist noch etwas überschüssig beigemischt; Eisenoxyd und Silicia sind in kleinen Quantitäten vorhanden; im Kolben giebt er Wasser und v. d. L. verhält er sich wesentlich wie Manganoxyd. — Elbingerode und Iberg am Harze, Kemlas und Arzberg in Franken, Siegen, Nassau, Devonshire und Derbyshire.

Gebrauch. Wo sich der Wad in grösseren Mengen vorfindet, da wird er in ähnlicher Weise benutzt, wie der Pyrolusit.

460. Gröroolith, Berthier.

Dieses Mineral ist dem Wad sehr ähnlich, oder bildet vielmehr einen Theil davon, dem, was mit diesem Namen belegt worden ist; es bildet z. Th. rundliche Massen von bräunlichschwarzer Farbe und rötlichbraunem Striche, und ist seiner chemischen

Zusammensetzung nach vorwaltend als Mangansuperoxydhydrat = $\text{Mn} + \text{H}$ (mit 16,8 Proc. Wasser) zu betrachten, jedoch mit Manganoxydhydrat gemengt und durch 6 bis 9 Proc. Eisenoxyd, Thon und Quarz verunreinigt. — Es findet sich zu Groroi im Dép. der Mayenne, zu Vicdessos im Dép. der Arriège und zu Cautern im Canton Graubündten.

Anm. Pyrochroit nennt *Igelström* ein neues Mineral von Philipstad in Werm-land, welches im frischen Zustande dem Brucit sehr ähnlich ist. Dasselbe bildet schmale, körnigblättrige Trümer in Magneteisenerz, ist weniger hart als Calcit, ursprünglich weiss, perlmutterglänzend und in dünnen Lamellen durchscheinend, wird aber an der Luft bald braun und zuletzt schwarz. — Chem. Zus. wesentlich = $\text{Mn} + \text{H}$, oder $\text{Mn} + \text{H}^2\text{O}$, doch werden mehre Procent Manganoxydul durch Kalkerde und Magnesia ersetzt; auch enthält es 3 bis 4 Proc. Kohlensäure. Im Kolben giebt es viel Wasser, wird erst grün, dann grünlichgrau und endlich bräunlichschwarz; geglüht verwandelt es sich in Oxydoxydul; in Salzsäure löst es sich auf, unter schwacher Entwickelung von Kohlensäure.

1. **Manganit, Haidinger** (Graubraunsteinerz z. Th.).

Rhombisch, und zum Theil hemiëdrisch, wie *Haidinger* gezeigt hat, dem man überhaupt die genaue Kenntniss dieser Species verdankt. Die Grundpyramide P findet sich nur selten und sehr untergeordnet; die oft ausgebildete Makropyramide P3 (g) hat die Polkanten $162^\circ 40'$ und $115^\circ 40'$; andere einfache Formen sind: $\infty P(M)$ $99^\circ 40'$, ∞P_3 $103^\circ 23'$, $\infty P_2(l)$ $118^\circ 44'$, $\infty P_2(r)$ $134^\circ 14'$, $2P(m)$, $2P_2(n)$, $P_2(c)$; auch die Basis OP und das Makrodoma P ∞ ($114^\circ 19'$) sind häufig vorkommende Formen. Die einfacheren Combinationen werden meist von mehreren Prismen mit P ∞ , P3 oder OP gebildet; eine etwas complicirte Combination ist in den beiden ersten der folgenden Figuren nach *Haidinger* dargestellt.

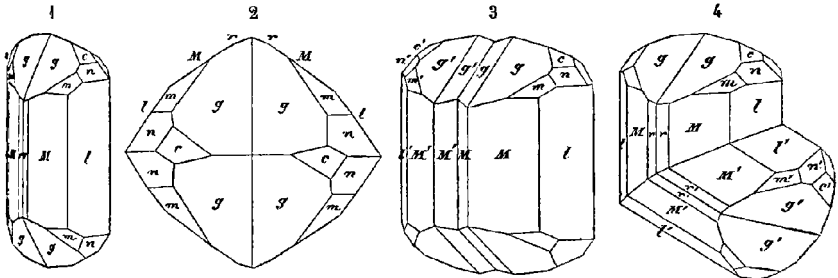


Fig. 1. $\infty P. \infty P_2. \infty P_2. P_3. 2P. 2P_2. \frac{5}{3}P_2$; diese letzte Pyramide ist jedoch nur mit ihren abwechselnden vier Flächen, als rhombisches Sphenoid ausgebildet.

Fig. 2. Horizontalprojection der Comb. Fig. 1, aus welcher die hemiëdrische Ausbildung der erwähnten Pyramide, sowie der Parallelismus mancher Combinationsecken noch deutlicher zu ersehen ist.

Fig. 3. Zwillingskrystall nach dem ersten, und

Fig. 4. Zwillingskrystall nach dem zweiten der sogleich zu erläuternden Gesetze.

Einige der wichtigsten Winkel in diesen Krystallen sind :

$M : M = 99^\circ 40'$	$g : g = 162^\circ 40'$	$n : l = 144^\circ 42'$
$l : M = 160 \quad 46$	$n : n = 132 \quad 50$	$c : n = 165 \quad 32$
$m : M = 149 \quad 52$	$r : r = 134 \quad 14$	$c : l = 127 \quad 14$

Zwillingskrystalle häufig, nach zwei verschiedenen Gesetzen. Erstens: Zwillinge mit parallelen Axensystemen beider Individuen, wobei $\infty P\infty$ als Zusammen- setzungsfläche dient; diese Verwachsung wird nur dadurch zu einem wirklichen Zwillinge, dass die Pyramide $\frac{5}{3}P_2$ hemiëdrisch ausgebildet ist, während sie ausserdem seltlich eine parallele Verwachsung zweier Individuen liefern würde. Die beiden

Sphenoide, welche durch die Hemiëdrie resultiren, sind nämlich enantiomorph, d. h. verschieden als rechts und links gebildet. In den Zwillingkrystallen ist nun das eine Individuum mit dem rechten, das andere Individuum mit dem linken Sphenoide versehen; wären also beide Individuen vollständig ausgebildet, so würde in den Zwillingen die holoëdrische Stammform gleichsam reproducirt werden; da sie aber meist nur zur Hälfte ausgebildet sind, so erscheinen diese Zwillinge wie Fig. 3. Ganz gewöhnlich wiederholt sich diese Zusammensetzung, sowohl in der Richtung der Makrodiagonale als Brachydiagonale, und so bilden sich jene vielfach zusammengesetzten Krystallbündel aus, welche auf den ersten Anblick wie dicksäulenförmige Krystalle mit tief und dicht gefurchten Seitenflächen und grobdrusigen Endflächen erscheinen. Das zweite Zwillingsgesetz lautet: Zwillingsebene eine Fläche des Brachydomas $\bar{P}\infty$, Fig. 4; die Hauptaxen beider Individuen bilden einen Winkel von $122^{\circ} 50'$.

Die stets säulenförmigen Krystalle bestehen vorherrschend aus einer Comb. mehrerer Prismen, welche am Ende durch $\bar{P}\infty$, $P3$ oder $0P$ begrenzt zu sein pflegen, sind stark vertical, auf $0P$ auch makrodiagonal gestreift, und sehr häufig bündelförmig gruppirt (welcher Gruppierung oftmals ein Zwillingsgesetz zu Grunde liegt), übrigens aufgewachsen und zu Drusen vereinigt; auch derb in radial-stängeligen oder faserigen, seltener in körnigen Aggregaten. — Spaltb. brachydiagonal sehr vollk., prismatis b, nach ∞P weniger vollk., basisch unvollk.; etwas spröde; $H. = 3,5 \dots 4$, $G. = 4,3 \dots 4,4$ (im veränderten Zustande 4,5...4,8); dunkel stahlgrau bis fast eisenschwarz, oft bräunlichschwarz, bisweilen bunt angelaufen, Strich braun (im veränderten Zustande schwarz); unvollkommener aber starker Metallglanz, undurchsichtig. — Chem. Zus wesentlich: $\bar{Mn} + \bar{H}$, oder $\bar{Mn}2O^3 + H^2O$, mit 10,4 Wasser und 89,9 Manganoxyd, in Kolben giebt er Wasser; v. d. L. ist er unschmelzbar, färbt Borax im Ox.-F. amethystroth, und verhält sich überhaupt wie Manganoxyd; in concentrirter Salzsäure auflöslich unter Entwicklung von Chlor, die braune Solution entwickelt beim Erwärmen Chlor und entfärbt sich; mit Kalilauge giebt sie ein schmutzigweisses Präcipitat welches auf dem Filtrum schnell gelb, braun und endlich schwarz wird; concentrirte Schwefelsäure löst ihn nur wenig auf und färbt sich gar nicht, oder nur schwach roth. — Ilfeld am Harze, Ilmenau und Oehrenstock am Thüringer Walde, Udenäs in Westgothland in Schweden, Christiansand in Norwegen.

Gebrauch. Der Manganit gestattet eine ähnliche Benutzung wie der Pyrolusit, welchem er jedoch da nachsteht, wo es sich um Darstellung von Sauerstoff oder Chlor handelt.

462. **Varveit**, *Phillips*.

Dieses Mineral scheint nur eine mehr oder weniger zersetzte und dadurch dem Pyrolusit genäherte Varietät des Manganites zu sein; es findet sich besonders in Pseudomorphosen nach dem Kalkspath-Skalenoëder R^3 , auch in Krystallen, an welchen *Breithaupt* ∞P mit $99^{\circ} 36'$ bestimmte, sowie derb in stängeligen oder faserigen Aggregaten; hat $H. = 2,5 \dots 3$, $G. = 4,5 \dots 4,6$, ist eisenschwarz bis stahlgrau, von schwarzem Strich und halbmetallichem Glanz. — Nach den Analysen von *Turner* und *Phillips* hält es nur 5 bis 6 Proc. Wasser, und hat überhaupt eine Zusammensetzung welche sich als $2\bar{Mn} + O + \bar{H}$, oder auch als $(\bar{Mn} + \bar{H}) + 2\bar{Mn} = (\bar{Mn}2O^3 + H^2O + 2\bar{Mn}O^2)$ darstellen lässt, d. h. es ist Manganit, welcher die Hälfte seines Wassers verloren dafür Sauerstoff aufgenommen hat, und in eine Verbindung von Manganit und Pyrolusit übergegangen ist. — Warwickshire in England und Ilfeld am Harze.

Anm. Der Neukirchit *Thomson's*, ein noch etwas problematisches Mineral bildet kleine vierseitige Krystallnadeln auf faserigem Rotheisenerz, hat $H. = 3,5$, $G. = 3,82$, ist schwarz, und besteht nach einer Analyse von *Muir* aus 56,3 Manganoxyd 40,35 Eisenoxyd und 6,7 Wasser (Summe 103,35). — Neukirchen im Elsass.

463. **Psilomelan**, *Haidinger* (Hartmanganerz, Schwarzer Glaskopf).

Kryptokrystallinisch oder auch amorph; in traubigen, nierförmigen und mannigfaltigen stalaktitischen Formen von glatter oder rauher und gekörnter Oberfläche, se

mit Spuren von faseriger Textur, meist nur mit schaliger Structur; auch derb und eingesprengt; Pseudomorphosen nach Calcit, Fluorit und Würfelerz. — Bruch muschelrig bis eben; H. = 5,5...6; G. = 4,13...4,33; eisenschwarz bis blaulichschwarz, Strich bräunlichschwarz; schimmernd bis matt, im Striche glänzend, undurchsichtig. — Chem. Zus.: Nach den Untersuchungen von *Rammelsberg* lässt sich das Mineral als eine, mit Mangansuperoxyd gemengte Verbindung von der Formel $\text{RMn}^2 + \text{H}$ betrachten, in welcher R wesentlich Manganoxydul, nebst Barya oder Kali bedeutet weshalb vielleicht Baryt- und Kali-Psilomelan zu unterscheiden sein würde; der Wassergehalt beträgt meist 3 bis 4, steigt selten bis 6 Procent, sinkt oft weit unter 3, und ist, wie die Menge der übrigen Bestandtheile, verschieden nach Maassgabe der Quantität von beigemengtem Superoxyd, welche von 20 bis 60 Procent zu schwanken scheint; in den kalihaltigen Varr. ist das Kali zu 3 bis 5 Procent, in den baryahaltigen Varr. die Barya zu 6 bis 17 Procent vorhanden. *List* fand in einer Var. von Olpe in Westphalen spec. Gewicht fast 4,7 und eine Zusammensetzung, welche der Formel $\text{RMn}^2 + \text{H}$ sehr nahe kommt, aber nur $4\frac{1}{2}$ Procent Kali. Nach *Schmid* entspricht der Psilomelan von Elgersburg der Formel: $\text{RMn}^4 + 6\text{H}$, mit 69,77 Mangansuperoxyd, 17,37 Barya, 6,65 Manganoxydul und 4,84 Wasser, wogegen die Varr. von Oehrenstok und von Nadabula im Gömörer Comitate auf Formeln gelangen lassen, die weder einfach, noch auf die vorige zurückführbar sind. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. zerknistert er und färbt die Flamme zuletzt grün oder violett, je nachdem Barya oder Kali vorhanden ist; er ist sehr schwer schmelzbar und verhält sich ausserdem wie Manganoxyd; beim Glühen giebt er viel Sauerstoff, und aus dem geglühten zieht Wasser Alkalien oder alkalische Erde; concentrirte Schwefelsäure wird von dem Pulver roth gefärbt; aus den kalihaltigen Varr. kann nach dem Glühen das Kali mit Wasser ausgezogen werden; in Salzsäure ist er unter starker Chlorentwickelung ziemlich leicht auflöslich; die Sol. der baryahaltigen Varr. giebt mit Schwefelsäure einen starken weissen Niederschlag. Einige Varietäten liessen keinen Wassergehalt erkennen. — Schneeberg, Johanngeorgenstadt, Ilmenau, Elgersburg, Siegen und viele a. O.

Gebrauch. Der Psilomelan wird nur selten zu ähnlichen Zwecken verwendet wie der Prolusit; vergl. unten Nr. 492.

f. Kupfermanganerz, *Breithaupt*.

Amorph; traubig, nierförmig, stalaktitisch und derb; Bruch muschelrig, wenig spröde; H. = 3,5; G. = 3,1...3,2; bräunlichschwarz, Strich gleichfarbig, Fettglanz, undurchsichtig. — Chem. Zus. sehr complicirt und wohl nicht ganz beständig, jedoch nach den Analysen von *Böttger* und *Rammelsberg* in der Hauptsache durch die Formel: $\text{RMn}^2 + 2\text{H}$ oder $\text{RO} \cdot 2\text{MnO}^2 + 2\text{H}^2\text{O}$ darstellbar, in welcher R wesentlich Kupferoxyd und Manganoxydul bedeutet, zu welchen sich kleine Quantitäten von Calcia, Barya, Menniesia und Kali gesellen. Der Wassergehalt beträgt 14 bis 18 Proc., der Gehalt an Kupferoxyd fast eben so viel, der an Manganoxydul etwa 5 Proc. Im Kolben giebt es viel Wasser und decrepitiert etwas; v. d. L. auf Kohle unschmelzbar, aber braun werdend; mit Borax und Phosphorsalz giebt es die Reactionen auf Mangan und Kupfer; in Salzsäure löst es sich auf unter Entwickelung von Chlor. — Camsdorf bei Saalfeld und Schlaggenwalde.

Gebrauch. Das Kupfermanganerz wird zugleich mit anderen Kupfererzen auf Kupfer benutzt.

g. Kupferschwärze, *Werner*.

Amorph; traubig, nierförmig, als Ueberzug, Pseudomorphosen nach Rothkupfererz und Kupferglanz, derb, eingesprengt und angeflogen; Bruch erdig, sehr weich bis zerreiblich; G. unbekannt; bräunlichschwarz und blaulichschwarz, matt, im Striche etwas glänzend, undurchsichtig. — Chem. Zus. der Varietät von Lauterberg nach *Dumortier*: 29,45 Wasser, 30,05 Manganoxyd, 29,0 Eisenoxyd und 11,5 Kupferoxyd;

v. d. L. giebt sie ein Kupferkorn; in Säuren ist sie leicht auflöslich. — Lauterberg am Harze, Freiberg, Siegen, Orawicza.

Anm. Das von *Richter* unter dem Namen *Pelokonit* beschriebene Mineral von Remolinos in Chile, (derb, muschelrig im Bruche, H.=3, G.=2,5...2,6, blaulichschwarz, im Striche leberbraun, schimmernd, undurchsichtig) hält nach *Kersten* Kupfer-, Mangan- und Eisenoxyd und viel Wasser, und dürfte der Kupferschwärze oder auch dem Kupfermanganerz am nächsten stehen.

466. Kobaltmanganerz oder Absolan, *Breithaupt* (schwarzer Erdkobalt).

Amorph; traubig, nierförmig, stalaktitisch, als Ueberzug, derb und eingesprengt Bruch muschelrig bis eben, sehr mild, beinahe schon geschmeidig; H.=1...1,5, G.=2,1...2,2; blaulichschwarz, Strich gleichfarbig, abfärbend, schimmernd bis matt, im Striche etwas glänzend, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Rammelsberg* darstellbar durch die Formel: $\text{RMn}^2 + 4\text{H}$, oder $\text{RO} \cdot 2\text{MnO}^2 + 4\text{H}^2\text{O}$, in welcher R vorwaltend Kobaltoxyd und etwas Kupferoxyd bedeutet (indem die 4 Proc Eisenoxyd als beigemischt anzusehen sind), auch kleine Quantitäten von Barya und Kali; der Wassergehalt beträgt 24, der Gehalt an Kobaltoxyd 19 bis 20 Proc. Im Kolben giebt es Wasser; auf Kohle schmilzt es nicht; mit Borax im Ox.-F. dunkelviolett, im Red.-F. smalteblau; in Salzsäure unter Chlor-Entwicklung auflöslich; die grünlichblaue Solution wird durch Verdünnung mit Wasser roth. — Camsdorf, Saalfeld, Glücksbrunn, Riechelsdorf.

Gebrauch. Das Kobaltmanganerz wird zugleich mit anderen Kobalterzen zur Blaufarbenfabrikation benutzt.

Anm. 1. Ein unter dem Namen Absolan erhaltenes Mineral von Saalfeld, welches v. *Kobell* untersuchte, ist offenbar verschieden, da sein sp. G.=3,65 beträgt, und eine approximative Analyse 54 Procent Manganoxyd, 23 Thonerde, 4 Kobaltoxyd 0,6 Kupferoxyd und 13,4 Wasser ergab.

Anm. 2. Mit den Namen brauner und gelber Erdkobalt bezeichnet der thüringer Bergmann gewisse Kobalterze, welche derb, eingesprengt und als Ueberzug vorkommen, H.=1,0...2,5, G.=2,0...2,67 haben, leberbraun, strohgelb bis gelblichgrau, im Bruche erdig und matt, jedoch im Striche glänzend und undurchsichtig sind. Nach *Rammelsberg* sind sie Gemenge von wasserhaltigem arsensaurem Eisenoxyd, Kobaltoxyd und Kalkerde, also wahrscheinlich Zersetzungsproducte anderer Kobalterze. Sie finden sich auf einigen Lagerstätten des Speiskobaltes mit Kobaltblüthe, Kobaltbeslag und Absolan bei Camsdorf und Saalfeld in Thüringen, Riechelsdorf in Hessen, Allemont in Dauphiné.

c. Uranoxyde.

467. Gummierz, *Breithaupt*, oder Gummit.

Amorph; derb, eingesprengt, in schmalen Trümmern, selten nierförmig; Bruch muschelrig bis uneben; H.=2,5...3; G.=3,9...4,2; röthlichgelb bis hyacinthroth. Strich gelb, Fettglanz, wenig durchscheinend bis undurchsichtig. — Chem. Zus. nach einer Analyse von *Kersten* wesentlich Uranoxydhydrat, gemengt mit etwas phosphorsaurem Kalk und Kieselsäure; der Wassergehalt beträgt 11,7 Procent; auch soll bisweilen etwas Vanadinsäure vorhanden sein. *Patera* betrachtet die Kieselsäure und die Phosphorsäure als unwesentlich, und findet dann die Formel $2\text{U}^2\text{Ca} + 6\text{H}$, analog der des künstlichen Urangelb. — Johanngeorgenstadt, Joachimsthal und Příbram.

Anm. Der Gummit ist offenbar ein Zersetzungsproduct des Uranpfecherzes, und geht einerseits in Uranocker, anderseits in *Eliasit* über. Dieses letztere, von *F* benannte und von *Haidinger* beschriebene Mineral bildet plattenförmige Trümer, st kleinmuschelrig bis uneben im Bruche, spröde, von H.=3,6, vom G.=4,068...4,237

dunkel röthlichbraun, im Striche gelb, kantendurchscheinend, und nach *Ragsky* in der Hauptsache Uranoxydhydrat mit mancherlei Beimischungen. — *Eliasgrube* bei *Jen* *hinsthal*.

c. *Uranocker*, *Werner*.

Derb, eingesprengt, angeflogen, sehr feinerdig oder faserig, überhaupt mikro- oder kryptokrystallinisch, wie *Kennigott* gezeigt hat; mild, weich und zerreiblich; citrongelb bis pomeranz- und schwefelgelb, matt oder schimmernd, undurchsichtig. — Chem. Zus. wahrscheinlich ziemlich reines Uranoxydhydrat $\text{U} + \text{OH}$, jedoch nach *Lindler* mit 7 bis 13 Procent Schwefelsäure, daher wohl Uranoxydsulphat beigemengt ist; im Kolben giebt er Wasser und färbt sich dabei roth; v. d. L. im Red.-F. wird er grün, ohne zu schmelzen; zu Borax und Phosphorsalz verhält er sich wie reines Uranoxyd; in heissem Wasser theilweise, in Säuren vollständig löslich; die salpetersaure Sol. giebt mit Ammoniak ein schwefelgelbes Präcipitat. — Mit *Uranpecherz* zu *Johanngeorgenstadt* und *Joachimsthal*.

d. Antimonoxyde.

1. *Antimonocker*.

Derb, eingesprengt, angeflogen, als Ueberzug, auch in Pseudomorphosen nach Antimonglanz; Bruch uneben und erdig, mild, weich und zerreiblich; G. = 3,7...3,8; stroh-, schwefel-, ockergelb bis gelblichgrau und gelblichweiss, schimmernd oder matt, im Striche etwas glänzend, undurchsichtig. — Chem. Zus.: Antimonoxyd oder vielleicht antimonisaures Antimonoxyd mit etwas Wasser; giebt im Kolben erst Wasser und dann ein Sublimat von Antimonoxyd, und wird auf Kohle im Red.-F. für sich leicht zu Antimon reducirt. — *Bräunsdorf*, *Wolfsberg* am Harz, *Magurka* in Ungarn, *Goldkronach*; überall als ein Zersetzungs-Product von Antimonglanz.

2. *Stibolith*, *Blum* und *Delffs*.

Derb, feinkörnig bis dicht, stellenweise poros und rissig, als Pseudomorphose nach Antimonglanz; H. = 5,5; G. = 5,28; gelblichweiss, strohgelb, citrongelb und schwefelgelb, Strich gelblichweiss und glänzend, fettglänzend bis matt, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach der Untersuchung von *Delffs* und der Berechnung von *Ramberg*: antimonisaures Antimonoxyd mit 2 Atom Wasser, was 74,6 Antimon, 19,8 Wasserstoff und 5,6 Wasser erfordern würde, und mit der Analyse sehr nahe übereinstimmt; doch glaubt *Delffs*, das Wasser sei nicht wesentlich. V. d. L. wird er nicht reducirt, wohl aber mit Soda zu Antimon reducirt. — *Kremnitz*, *Felsöbanya*, *Goldkronach*, *Zacualpan* in Mexiko, *Borneo*, fast stets in Begleitung von Antimonglanz.

Anm. Dieselbe Verbindung von Antimonsäure und Antimonoxyd findet sich auch in wasserfreien Zustände bei *Cervantes* in Spanien, *Pereta* in Toscana und auf *Borneo*. Nach ihrem ersten Fundorte ist sie von *Dana* *Cervantit* genannt worden; sie krystallisirt angeblich rhombisch, findet sich aber nur in sehr feinen nadelförmigen Krystallen, auch derb und als Ueberzug, hat H. = 4...5, G. = 4,08, ist unschmelzbar und im Kolben nicht flüchtig, was sie von dem *Valentinit* unterscheidet.

Zweite Gruppe. Wasserfreie Metalloxyde.

a. Antimonoxyde.

Valentinit oder Antimonoxyd (*Weiss-Spiessglaserz*, *Antimonblüthe*).

Rhombisch; $\infty P 137^{\circ}$, $\dot{P} \infty 70\frac{1}{2}^{\circ}$; gewöhnliche Comb. $\infty P \infty . \infty P . \dot{P} \infty$, die Krystalle meist breitsäulenförmig oder länglich tafelförmig, einzeln aufgewachsen oder in Gruppen.

zu fächerförmigen, garbenförmigen, büschelförmigen, sternförmigen Gruppen und zelligen Drusen verbunden; auch derb und eingesprengt in körnigen, stängeligen und schaligen Aggregaten; in Pseudomorphosen nach Antimon, Antimonglanz und Antimonblende. — Spaltb. prismatisch nach ∞P sehr vollk., brachydiagonal unvollk. mild, sehr leicht zersprengbar; H. = 2, 5...3; G. = 5, 6; gelblich- und graulichweiss bis gelblichgrau und gelblichbraun, aschgrau und schwärzlichgrau, selten roth; Perlmutterglanz auf $\infty P\infty$, ausserdem Diamantglanz; halbdurchsichtig bis durchscheinend. — Chem. Zus. im reinsten Zustande: Antimonoxyd oder antimonige Säure = Sb, oder Sb^{20^3} , mit 83,4 Antimon und 16,6 Sauerstoff; er wird in der Hitze gelb und schmilzt sehr leicht zu einer weissen Masse; im Kolben sublimirt er sich vollständig; auf Kohle giebt er einen starken Beschlag und im Red.-F. metallisches Antimon; in Salzsäure ist er leicht löslich, die Sol. giebt mit Wasser ein weisses Präcipitat. — Bräunsdorf, Wolfsberg, Przibram, Horhausen (in Rheinpreussen), Allemont, Malacz Felsöbanya, Sansa in Constantine.

472. Senarmontit, Dana.

Tesseral; O in ziemlich grossen, oft etwas krummflächigen Krystallen, auch derb in körnigen oder dichten Massen, deren Cavitäten mit oktaëdrischen Krystallen besetzt sind. — Spaltb. oktaëdrisch, unvollk., Bruch uneben; wenig spröd; H. = 2...2, G. = 5, 22...5, 30; farblos, weiss bis grau, Diamant- und Fettglanz, sehr lebhaft durchsichtig bis durchscheinend; das anomale Verhalten im polarisirten Lichte wird bereits oben S. 149 erwähnt. — Chem. Zus.: Sb, oder Sb^{20^3} . Das Mineral ist interessant, weil es uns den zweiten Körper vorführt, welchen die Substanz Antimonoxyd zu liefern vermag. Es wurde fast gleichzeitig durch *Senarmont* bei Mimine unweit Sansa in Constantine, und durch *Kennigott* bei Perneck unweit Bösing in Ungarn entdeckt; auch findet es sich bei South-Ham in Ost-Canada.

b. Arsenoxyd.

473. Arsenige Säure oder Arsenit, Haidinger (Arsenikblüthe).

Tesseral, O; gewöhnlich in krystallinischen Krusten, auch als haarförmiger flockiger und mehligter Anflug. — Spaltb. oktaëdrisch; H. = 4, 5 (nach *Breithaupt* G. = 3, 69...3, 72; farblos, weiss; Glasglanz, selten wahrnehmbar; durchscheinend schmeckt süsslich herbe; (höchst giftig). — Chem. Zus.: Arsenige Säure = AsO_3 , in 100 Th. 75,8 Arsen und 24,2 Sauerstoff. V. d. L. im Kolben sublimirt sie sich sehr leicht in kleinen Oktaëdern; auf Kohle reducirt sie sich, mit etwas befeuchteter Soda gemengt, zu Metall und verdampft mit Knoblauchgeruch. Im Wasser schwer löslich; die Sol. wird durch Schwefelwasserstoff erst gelb, und giebt dann bei Zusatz von Salzsäure ein gelbes Präcipitat; bloß mit Salzsäure versetzt bildet sie auf metallischem Kupfer einen grauen metallischen Ueberzug. — Als secundäres Erzeugniss mit Arsen und Arsenverbindungen, auf Gängen: Andreasberg, Joachimsthal, Schwarzenberg Sachsen, Markirch.

Anm. Die haarförmigen und faserigen Varietäten gehören wahrscheinlich zu der oktaëdrischen, sondern der rhombischen Form der arsenigen Säure an, da diese Substanz bekanntlich dimorph oder disomatisch ist. Die rhombisch krystallisirende arsenige Säure ist bis jetzt nur als zufälliges Product bei Hüttenprocessen vorgekommen; ihre Krystallformen sind von *Groth* genau beschrieben worden in Poggend. Ann. B. 137, S. 415 ff.

c. Telluroxyd.

474. Tellurit (Tellurocker).

Ganz kleine Kugeln und Halbkugeln von radial-faseriger Zusammensetzung, ungelblich- bis graulichweisser Farbe; im Glasrohre und auf Kohle zeigt er nach *P* ¹⁴

ganz das Verhalten der tellurigen Säure Te oder TeO^2 . — Sehr selten zu Facebay und Zibona in Siebenbürgen, mit gediegenem Tellur in Quarz.

d. Wismutoxyd.

Wismutocker.

Als Ueberzug, angeflogen, gestrickt, derb und eingesprengt, in Pseudomorphosen nach Wismutglanz und Nadelierz; Bruch uneben und feinerdig; wenig spröde, sehr weich und zerreiblich, $G. = 4,3 \dots 4,7$; strohgelb bis licht grau und grün; schimmernd oder matt, undurchsichtig. — Chem. Zus. Wismutoxyd oder $\text{Bi} = \text{Bi}^2\text{O}^3$, mit 89,7 Wismut und 10,3 Sauerstoff, etwas verunreinigt durch Eisen, Kupfer oder Arsen; v. d. L. auf Platinblech leicht zu dunkelbrauner, nach der Abkühlung blaugelber Masse schmelzend; auf Kohle zu Wismut reducirt; in Salpetersäure ist er leicht auflöslich. — Schreyberg, Johanngeorgenstadt, Joachimsthal; oft als Zersetzungsproduct des Wismutglanzes und Emplektites.

e. Molybdänsäure.

Molybdänocker.

Als Ueberzug, angeflogen oder eingesprengt, feinerdig, zerreiblich; schwefel-, citrin- und pomeranzgelb, matt, undurchsichtig. Scheint wesentlich Molybdänsäure oder $\text{Mo} = \text{MoO}^3$ zu sein, mit 65,7 Molybdän und 34,3 Sauerstoff; v. d. L. auf Kohle schmilzt er, raucht und giebt einen Beschlag, welcher heiss gelb, kalt weiss erscheint, innerer Rande aber von dunkel kupferrothem Molybdänoxyd begränzt wird; auch mit Borax und Phosphorsalz verhält er sich wie Molybdänsäure; mit Soda auf Kohle zerfällt er in ein graues Metallpulver; in Salzsäure ist er leicht auflöslich, die Sol. wird durch metallisches Eisen blau gefärbt. — Mit Molybdänglanz im Pfälzer Thal in Tirol, Ludas in Schweden, Nummedalen in Norwegen.

f. Wolframsäure.

Wolframsäure (Wolframocker).

Als Ueberzug, angeflogen und eingesprengt, erdig, weich, grünlichgelb und gelblichgrün, matt, undurchsichtig. V. d. L. verhält sich dieses Mineral wie Wolframsäure, es ist also W oder WO^3 , mit 79,3 Wolfram und 20,7 Sauerstoff; in Aetzammoniak löst es sich vollständig auf, während es in Säuren unauflöslich ist. — Huntington Connecticut.

g. Bleioxyde.

Glätte.

Natürliche Bleiglätte, ganz ähnlich der künstlichen, derb, feinschuppig-körnig, wachsfarbig, citron- bis pomeranzgelb, fettglänzend, findet sich nach *Majerus*, gleich mit gediegenem Blei u. Bleiglantz, auf einem Gange bei Zomelahuacan, 5 Stunden von Perote, sowie nach v. *Gerolt* in der Umgebung des Popocatepetl in Mexico; Var. aus der Gegend von Perote hat nach *Pugh* das $G. = 7,83 \dots 7,98$ und besteht aus 92,65 Bleioxyd, 5,21 Eisenoxyd und 1,38 Kohlensäure. Alle älteren Nachrichten über das Vorkommen natürlicher Bleiglätte sind zweifelhaft, wie *Nöggerath* gezeigt hat.

Mennig.

Derb, eingesprengt, angeflogen und als Pseudomorphose nach Cerussit und Bleiglantz; Bruch eben oder flachmuschelartig und erdig; $H. = 2 \dots 3$; $G. = 4,6$; morgenroth, IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

Strich pomeranzgelb, matt oder schwach fettglänzend, undurchsichtig. — Chem. Zus wahrscheinlich die der künstlichen Mennig, also $\text{Pb} + 2\text{Pb}$ oder auch $\text{Pb}^{20} + \text{Pb}^0$, mit 90,7 Blei und 9,3 Sauerstoff; v. d. L. färbt sie sich anfangs dunkler, beim Glühen gelb, und schmilzt sehr leicht zu einer Masse, welche auf Kohle zu Blei reducirt wird, von Salzsäure wird sie unter Entwicklung von Chlor entfärbt und in Chlorblei verwandelt; Salpetersäure löst das Bleioxyd auf und hinterlässt braunes Superoxyd. — Bolanos in Mexico, Badenweiler in Baden, Weilmünster in Nassau, Rochlitz am Südpfalze des Riesengebirges, Insel Anglesea, Schlangenberg in Sibirien, Bleialf und Call in Rheinpreussen; indessen bezweifelt *Nöggerath* die wirkliche mineralische Natur dieser und anderer Vorkommnisse, und vermuthet, dass solche durch künstliche Erhitzung, durch Feuersetzen, Röstprocesse und dergl. aus anderen Bleierzen entstanden seien.

480. *Plattnerit*, *Haidinger*, oder Schwerbleierz, *Breithaupt*.

Hexagonal, nach Dimensionen unbekannt; Comb. $\infty\text{P}.0\text{P}.\text{P}$; Spaltb. undeutlich nach mehreren Richtungen, Bruch uneben, spröde; $G. = 9,39 \dots 9,45$: eisenschwarz, Strich braun, metallartiger Diamantglanz, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach *Lampadius* und *Plattner*, wahrscheinlich fast reines Bleisuperoxyd, also Pb oder Pb^0 , mit 86,6 Blei und 13,4 Sauerstoff. — Leadhills in Schottland.

h. Uranoxyde.

481. *Uranpecherz*, *Werner*, oder Nasturan, v. *Kobell*.

Scheinbar amorph, doch ist es von *Scheerer* in krystallinisch-körnigen Aggregaten, ja selbst in deutlichen Oktaedern beobachtet worden; meist derb und eingesprengt auch nierförmig von stängeliger und krummschaliger Structur; Bruch flachmuschelartig uneben, aber glatt; $H. = 3 \dots 4$, oder auch $5 \dots 6$; $G. = 4,8 \dots 5,5$, oder auch $7,9 \dots 8$ pechschwarz, grünlichschwarz und graulichschwarz, Strich olivengrün oder bräunlichschwarz, Fettglanz, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach *Rammelsberg*, *C. v. Hauer* u. A. hauptsächlich Uranoxydoxydul, welches jedoch als unreines Gebilde mit Blei, Eisen, Arsen, Calcia, Magnesia, Silicia u. a. Substanzen dermaassen gemengt ist, dass der Gehalt an Uranoxydoxydul nur selten 80 Procent zu erreichen scheint; man bei Varietäten enthalten auch etwas Vanadinsäure. Uebrigens lässt die von *Breithaupt* nachgewiesene Verschiedenheit des spec. Gewichtes, der Härte und der Strichfarbe vermuthen, dass es zwei verschiedene Species giebt, deren chemische Verschiedenheit noch ganz unbekannt ist. V. d. L. ist es unschmelzbar; mit Borax und Phosphorsalz giebt es im Ox.-F. ein gelbes, im Red.-F. ein grünes Glas; von Salpetersäure wird es in der Wärme leicht aufgelöst, die Sol. giebt mit Ammoniak ein schwefelgelbes Präcipitat; von Salzsäure wird es nicht angegriffen. — Marienberg, Annaberg, Johangeorgensstadt, Joachimsthal, Przibram, Redruth in Cornwall.

Gebrauch. Das Uranpecherz findet in der Emailmalerei seine Anwendung, und wird auch neuerdings zur Darstellung des Urangelb u. a. Farben, des Uranglases u. s. w. benutzt.

Anm. 1. Das durch geringere Härte, geringeres Gewicht und grünen Strich ausgezeichnete Uranpecherz hat *Breithaupt* als eine besondere Species unter dem Namen *Pittinerz* fixirt. *Kersten* fand im Uranpecherz von Schneeberg und Johangeorgensstadt Spuren von Selen; *Wöhler* und *Svanberg* entdeckten in mehreren Varietäten Vanadin.

Anm. 2. *Le Conte* beschrieb unter dem Namen *Coracit* ein Mineral von der Nordküste des Superior-Sees in Nordamerika. Dasselbe ist amorph, hat $H. = 3$ $G. = 4,378$, muscheligen Bruch, Fettglanz, schwarze Farbe und grauen Strich, und wird meist von haarfeinen Kalkspathadern durchzogen. Eine Analyse von *Wöhler* machte es wahrscheinlich, dass der *Coracit* ein Gemeng mit vorwaltendem 59 Proc. Uranoxyd sei; *Genth* hat jedoch später gezeigt, dass es wesentlich Uranoxydoxydul

mit Kieselsäure, Bleioxyd, Eisenoxyd und anderen Beimengungen, und folglich nur eine Varietät des Uranpecherzes ist.

i. Wesentlich Zinkoxyd.

j. Rothzinkerz oder Zinkit, *Haidinger* (Zinkoxyd).

Hexagonal; $P=123^{\circ}46'$, meist derb, in individualisirten Massen und grobkörnigen oder dickschaligen Aggregaten, und eingesprengt. — Spaltb. basisch und prismatisch ∞OP , beides recht vollk., nach der Basis auch schalige Ablösung; $H.=4\dots4,5$; $G=5,4\dots5,7$; blut- bis hyacinthroth, Strich pomeranzgelb, Diamantglanz, kantenscheinend; Doppelbrechung positiv. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Bruce* und *Berthier*: Zinkoxyd mit 8 bis 12 Proc. Manganoxydoxydul oder, nach *Whitney* und *Hayes*, mit 3,7 bis 5,5 Manganoxyd, ja, zuweilen nur mit einer Spur von Mangan, wie die eine von *Whitney*, und eine andere von *Blake* analysirte Varietät, welche letztere, bei dem spec. Gewichte 5,68, über 99 Procent Zinkoxyd ergab; v. d. L. ist es unschmelzbar, auf Kohle giebt es, zumal bei Zusatz von Soda, einen Zinkbeschlag, mit Borax und Phosphorsalz die Reaction auf Mangan; in Säuren ist es auflöslich. — *Sparta*, *Franklin* und *Stirling* in *New-Jersey*, mit *Franklinit*. Das weisse erdige Mineral, welches oft als Anflug mit vorkommt, ist kohlen-saures Zinkoxyd.

k. Kupferoxyde.

l. Rothkupfererz oder Cuprit, *Haidinger*.

Tesseral; die häufigsten Formen sind O , ∞O und $\infty O\infty$, seltener erscheinen auch von $2O$, $2O_2$ u. a. Gestalten; die Krystalle sind selten eingewachsen, gewöhnlich aufgewachsen und zu Drusen oder Gruppen verbunden; auch derb und eingesprengt in körnigen bis dichten Aggregaten; in Pseudomorphosen nach Kupfer. — Sp. lb. oktaëdrisch, ziemlich vollk., spröd; $H.=3,5\dots4$; $G.=5,7\dots6$; cochenillroth, zuweilen in bleigrau spielend, Strich bräunlichroth, metallartiger Diamantglanz, durchscheinend bis undurchsichtig; nach *Fizeau* ist die Lichtbrechung des Cuprites noch größer als die des Diamantes. — Chem. Zus. im reinsten Zustande Kupferoxydul = Cu_2O oder Cu^2O , mit 88,8 Kupfer und 11,2 Sauerstoff; v. d. L. auf Kohle wird es erst schwarz, schmilzt dann ruhig und giebt endlich ein Kupferkorn; in der Zange erhitzt erbt es die Flamme schwach grün, und mit Salzsäure befeuchtet, schön blau. In Salzsäure, Salpetersäure und Ammoniak ist es auflöslich. — *Chessy* bei *Lyon*, *Rheinbreitenbach*, *Cornwall*, *Moldawa*, *Gumeschewsk* und *Nischne-Tagilsk* am *Ural*, am *Ural* in Thon in ringsum ausgebildeten Krystallen, so auch im *Damaralande* in *Afrika*, die Krystalle und Krystallgruppen in einem rothen Eisenthone vorkommen.

Anm. 1. Die Kupferblüthe oder der *Chalkotrichit* hat zwar dieselbe chemische Constitution, wie das Rothkupfererz, und ist daher mit demselben vereinigt worden; auch hat sich *G. Rose* für die Ansicht ausgesprochen, dass die stets nadel- oder haarförmigen Krystalle derselben nur einseitig verlängerte Hexaëder seien, wie sie *Gumeschewsk* am *Ural* sehr schön zu rechtwinkeligen Netzen verwachsen vorkommen; welche Ansicht von *A. Knop* durch mikroskopische und optische Beobachtungen an der Var. aus dem *Damaralande* vollkommen bestätigt worden ist. *Kenngott* dagegen erklärt die Krystalle für rhombische Prismen mit stark abgestumpften Seitenkanten; er konnte zwar das Prisma ∞P nicht messen, beruft sich aber wiederholt darauf, dass sie sehr feinen rechteckigen Säulen von zweierlei, krystallographisch und physikalisch verschiedenen Flächen gebildet werden; mikrokrystallinisch, die Krystalle haarförmig, nadel- oder netzartig gruppirt; $G.=5,8$; cochenill- und carminroth. *Rheinbreitenbach*, *Cornwall*, *Moldawa*. In der Varietät von *Rheinbreitenbach* entdeckte *Kenngott* etwas Selen, welches *Boedeker* zwar nicht nachzuweisen vermochte, jedoch

als ein, möglicherweise zufällig beigemengtes Selenkupfer nicht ganz bezweifelt. Uebrigens ist die Kupferblüthe nur Kupferoxydul.

Anm. 2. Mit dem Namen Ziegelerz hat man röthlichbraune bis ziegelrbe erdige Gemenge von Kupferoxydul mit viel Eisenoxydhydrat, oder von Rothkupfererz und Brauneisenerz belegt. Bei Landu in Bengalen kommt ein krystallinisch-feinkörniges schwärzlich-braunrothes Mineral vor, welches nach den Analysen von *Wislicenus* und *Schwalbe* ein Gemeng von Kupferoxydul und Kupferoxyd ist.

Gebrauch. Das Rothkupfererz wird als eines der vorzüglichsten Kupfererze zur Darstellung des Kupfers benutzt.

484. Tenorit, *Semmola*.

Rhombisch; dünne tafelförmige Krystalle, 1 bis 10 mm. im Durchmesser. mit der Kante aufgewachsen, auch feinschuppig und erdig; die Lamellen zeigen nach *Maskeleyne* eine einfache Streifung und zwei, unter 72° geneigte prismatische Spaltungsflächen; dunkel stahlgrau bis schwarz, in dünnen Blättchen braun durchscheinend metallisch glänzend. Ist natürliches Kupferoxyd, = Cu oder CuO, und findet sich den Klüften vesuvischer Lava, oberhalb Torre del Greco.

Anm. 1. Nach *Jenzsch* krystallisirt auch das künstlich dargestellte Kupferoxyd nicht hexagonal, sondern rhombisch, ist vollk. basisch spaltbar, und hat $G.=6,4$

Anm. 2. Melaconit nannte *Dana* ein am Superiorsee bei Kewenaw-P n sowohl derb als auch in Krystallen der Comb. $\infty OOO.O$ vorkommendes dunkel stahlgraues bis schwarzes Mineral von $H.=3$, $G.=6,25$ (nach *Whitney*), welches wesentlich aus Kupferoxyd besteht, und wahrscheinlich eine Pseudomorphose nach Buntkupferkies ist. Dasselbe Mineral erwähnt auch *Rammelsberg* als vorkommend in derben, theils krystallinisch blätterigen, theils dichten, bräunlichschwarzen, schwer zersprengbaren Massen vom $G.=5,952$, welche nach der Untersuchung von *Joy* fast reines Kupferoxyd und daher wohl mit dem Tenorite zu vereinigen sind. Nach *Maskeleyne* ist die eigentliche Krystallform des Melaconites monoklinisch, mit dem Winkel $C=828'$; meist sind es Zwillinge nach OP; Spaltb. basisch, $H.=4$, $G.=5,825$; eingewachsen in Chlorit. — Das von *Forbes* Taltalit genannte Mineral, von Taltal in der Wüste Atacama, ist nach der Untersuchung von *Ulex* nur ein Gemeng von faseriger Turmalin mit Eisenoxyd und Kupferoxyd, welches letztere bis zu 44 Proc. vorhanden ist.

1. Titanoxyde.

485. Anatas, *Hauy*.

Tetragonal; $P\ 136^\circ 36'$ nach *v. Kokscharow*; gewöhnliche Formen P (P), OP ($\frac{1}{2}P$), $39^\circ 30'$, $\frac{1}{3}P$ (r) $53^\circ 22'$, $\frac{1}{4}P$ (t) $79^\circ 54'$, POO (p), $2POO$ (q); auch kommen im Tavetschthale Krystalle vor, welche nur die Pyramide $\frac{1}{2}P$ (Mittelk. $102^\circ 58'$) zeigen. Einige Combinationen sind in folgenden Figuren abgebildet.

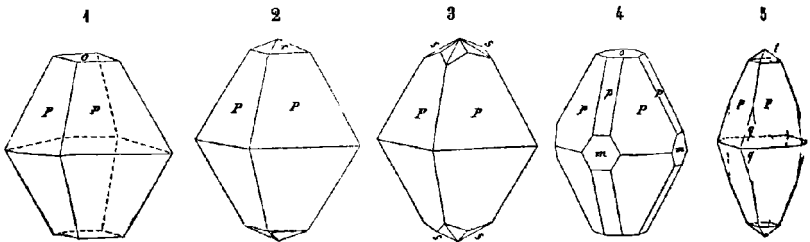


Fig. 1. $P.OP$; die häufigste Form.

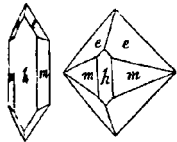
Fig. 2. $P.\frac{1}{2}P$; $r : P = 138^\circ 23'$; noch häufiger ist die ähnliche Comb. $P.\frac{1}{3}P$, wo dann die vierflächige Zuspitzung stumpfer erscheint, und $r : P = 131^\circ 27'$ wird.

- 3. $P. \frac{5}{19} P_5$; nach *Miller* und *Hessenberg*; diese ditragonale Pyramide erscheint nicht so gar selten, doch stets sehr untergeordnet.
- 4. $P. 0P. P\infty. \infty P\infty.$
- 5. $P. \frac{1}{2} P. 2P\infty.$

Die Krystalle erscheinen meist pyramidal durch Vorwalten von P, bisweilen auch tafelförmig durch Vorwalten von 0P, sind klein, und finden sich einzeln aufgeschoben, auch secundär lose. — Spaltb. basisch und pyramidal nach P, beides vollk., ρ -rod; H.=5,5...6; G.=3,83...3,93; indigblau bis fast schwarz, hyacinthroth, honiggelb bis braun, selten farblos, metallartiger Diamantglanz, halbdurchsichtig bis unbsichtig; Doppelbrechung negativ, das Kreuz oft in zwei Hyperbeln getrennt. — *m* Zus. nach *Vauquelin* und *H. Rose*: Titansäure = Ti oder TiO_2 , mit 60 Titan und Sauerstoff, kleine Beimischungen von Eisenoxyd, selten von Zinnoxid; v. d. L. ist er unerschmelzbar, mit Borax schmilzt er zu einem Glase, welches im Red.-F. gelb und im Oxid. F. violblau wird; von Säuren wird er nicht angegriffen. — Bourg d'Oisans, Hof in der Graubündener, Maderaner Thal, St. Gotthard u. a. O. in der Schweiz, Slidre in Norwegen, am Ural mehrorts, Minas Geraes in Brasilien.

8 **Brookit, Levy, und Arkansit.**

Rhombisch; P (e) Polkanten $135^{\circ} 37'$ und $104^{\circ} 3'$ nach *v. Kokscharow*; ∞P_2
 $\infty P\infty. \infty P_2.P.$



<i>h</i>	<i>m</i>	<i>e</i>
$h : m = 139^{\circ} 55'$		
$h : e = 112 \ 44$		
$e : m = 104 \ 3$		
$e : e' = 135 \ 37$		
$m : m = 99 \ 50$		

(*m*) $99^{\circ} 50'$, $\infty P\infty$ (*h*); einfachste Combinationen wie beistehende Figuren, von denen sich die erste auf den eigentlichen Brookit, die zweite auf den Arkansit bezieht, dessen nach der Brachydiagonale aufrecht gestellte Krystalle fast wie hexagonale Pyramiden erscheinen; andere

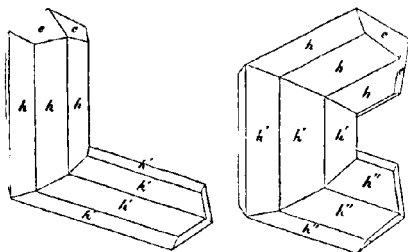
mbb. ziemlich complicirt, doch das Brachypinakoid meist vorwaltend, daher die Krystalle tafelförmig erscheinen; indess hat *v. Kokscharow* sehr schöne Krystalle aus den Gesteinen von Miask beschrieben, in denen das Prisma ∞P_2 sehr vorwaltet; einzeln gewachsen oder lose; in Pseudomorphosen nach Titanit. — Spaltb. makrodiagonal; H.=5,5...6; G.=4,10...4,22; gelblichbraun, hyacinthroth, röthlichbraun bis haarbraun und eisenschwarz, metallartiger Diamantglanz, durchscheinend bis undurchsichtig; die optischen Axen liegen in der Ebene der Basis, ihre Bisectrix fällt in die Makrodiagonale. — Chem. Zus. nach *H. Rose*, *Hermann* und *Damour*: Titansäure = Ti der TiO_2 , wie Anatas, höchstens mit 4,4 bis 4,5 Procent Eisenoxyd; durch Glühen erhält er das spec. Gewicht des Rutils, ausserdem verhält er sich v. d. L. wie Titansäure. — Bourg d'Oisans, Tremadoc in Wales, St. Gotthard, Maderanthal, Valorsine u. a. Orte in der Schweiz, bisweilen mit Anatas verwachsen, wie *Wiser* gezeigt hat, Buancavilla am Aetna (in Trachyttuffen), Miask am Ural, Magnet-Cove in Arkansas (hier als Arkansit), Ellenville in New-York.

Anm. Der Arkansit unterscheidet sich zwar durch den Habitus seiner Krystalle (in welchen die Pyramide P und das Brachyprisma ∞P_2 zu einer scheinbar hexagonalen Pyramide verbunden sind), durch eisenschwarze Farbe, Undurchsichtigkeit, und durch sein Gewicht 3,85...3,95, welches das des Anatases ist, von den übrigen Varietäten des Brookit, ist aber dennoch zu dieser Species zu rechnen, da die Dimensionen seiner Formen, wie *Rammelsberg* und *Kenngott* gezeigt haben, mit denen des Brookites eben so übereinstimmen, wie seine chemische Zusammensetzung.

9. **Rutil, Werner, und Nigrin.**

Tetragonal; P (c) $84^{\circ} 40'$, Polkante $123^{\circ} 8'$, nach *Miller* und *v. Kokscharow*, $P\infty 65^{\circ} 35'$; gewöhnliche Comb. $\infty P. \infty P\infty.P.$ und $\infty P_2.P.$ oder $\infty P_3.P.$, wie die Individuen in nachstehenden Figuren; in manchen Krystallen kommen auch verschiedene andere Formen vor, das Pinakoid 0P ist jedoch äusserst selten; die schönen

Krystalle vom Graves-Mount in Georgia zeigen nach *Haidinger* zugleich sphenoidisch Hemiëdrie und Hemimorphismus, indem sie oben von P und $\frac{P\beta}{2}$, unten dagegen nur von dem Pinakoide begränzt werden. Krystalle stets säulenförmig, bald kurz bald sehr lang säulenförmig, oft nadel- und haarförmig; die grösseren Krystalle sind bisweilen an ihren Enden in viele kleinere Individuen dismembrirt, daher dort stark drusig aufgewachsen und eingewachsen besonders in Quarz oder Bergkrystall, und dann bisweilen gekrümmt oder zerbrochen; die Säulenflächen meist stark vertical gestreift durch oscillatorische Comb. der beiden tetragonalen und wohl auch ditetragonalen Prismen. Zwillingingskrystalle häufig



Zwillingingsebene eine Fläche von Poo, daher die Hauptaxen der Individuen unter $114^{\circ}25'$ geneigt sind wie in der ersten der beistehenden Figuren; die Zwillingbildung wiederholt sich oft, so dass häufig Drillingskrystalle wie zweite Fig., und bisweilen kreisförmig in sich zurücklaufende Aggregate von sechs Individuen vorkommen. *G. Rose* beschrieb ganz eigenthümliche, kreisförmig geschlossene Achtlingskrystalle vom Graves-Mount, an denen nur die Prismen ∞P und ∞Poo sichtbar sind und welche zwar nach demselben Gesetze, jedoch so gebildet sind, dass eine Polkante von Poo die Gruppierungsaxe liefert. Auch kommen zarte gitterförmige oder netzartige Gewebe nadel- und haarförmiger Krystalle vor, in denen sich die Hauptaxen der Individuen nach *Volger* genau unter 60° schneiden sollen, weshalb diese merkwürdigen von *Saussure* Sagenit genannten Aggregate nicht aus dem vorerwähnten Zwillingsgesetze erklärt werden können; dagegen erklärt *Kenngott*, dass sich die Individuen des Sagenites unter $65^{\circ}35'$ schneiden, also nach dem gewöhnlichen Gesetze verbunden zeigen; *Miller* und *Kenngott* beobachteten auch Zwillinge nach einer Fläche von $3Poo$, mit 55° Neigung der Hauptaxen, und *Hessenberg* fand Drillinge nach Poo und $3Poo$ zugleich; oft derb und eingesprengt, in individualisirten Massen und körnigen Aggregaten, sowie in Geschieben und Körnern; Pseudomorphosen nach Anatas. — Spaltb prismatisch nach ∞P und ∞Poo vollk., auch pyramidal nach P unvollk., Bruch muschelig bis uneben; H. = 6...6,5; G. = 4,2...4,3; röthlichbraun, hyacinthroth bis dunkel blutroth und cochenillroth, auch gelblichbraun bis ockergelb und schwarz (*Nigrin*); Strich gelblichbraun; metallartiger Diamantglanz, durchscheinend bis undurchsichtig, Doppelbrechung positiv. — Chem. Zus. nach *H. Rose* und *Damour*: Titansäure = Ti oder TiO_2 , also wie Anatas und Brookit, mit etwa 1,5 Procent Eisenoxyd; der *Nigrin* von Bärnau enthält jedoch nach *Rammelsberg* 11 Procent Eisenoxyd, und jener von Tirschenreuth, vom G. = 4,56, nach *H. Müller* 44 Procent Eisenoxydul. V. d. L. ist er unschmelzbar und unveränderlich; von Säuren wird er nicht angegriffen mit Borax und Phosphorsäure giebt er die Reactionen der Titansäure. — *Krummbennersdorf* bei Freiberg, Bärnau in Bayern, Saualpe in Kärnten und Pflitzschthal in Tirol, St. Gotthard, Binnenthal im Wallis, St. Yrieux bei Limoges, Ohlapian in Siebenbürgen, Arendal in Norwegen, Buitrago in Spanien, Takowaya im Ural, Minas Geraes in Brasilien; sehr schöne und grosse, bis pfundschwere Krystalle in einem Gemenge von Disthen und Pyrophyllit am Graves-Mount in Georgia.

Gebrauch. Bei der Porcellanmalerei zur Darstellung einer gelben Farbe.

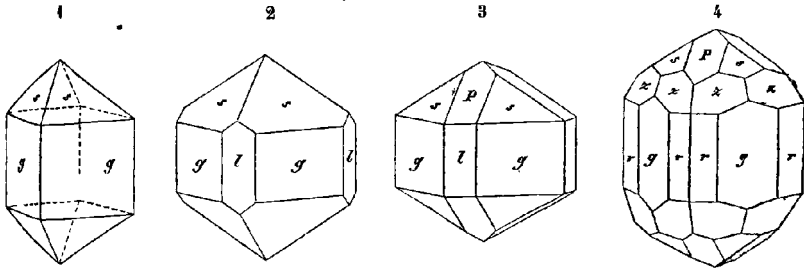
Anm. 1. Bekannt sind die schönen regelmässigen Verwachsungen von Glan-eisenerz und Rutilkrystallen, welche am Cavradi im Tavetschthale vorkommen, zuerst von *Breithaupt*, dann von *Haidinger* und zuletzt von *G. vom Rath* beschrieben wurden. Die platt säulenförmigen Rutilkrystalle liegen mit einer Fläche von ∞Poo auf der Fläche OR der tafelförmigen Krystalle des Glanzeisenerzes, ihre Hauptaxen sind parallel den Zwischenaxen, und eine ihrer Flächen von Poo ist fast parallel einer Fläche des Rhombëders R. — *Publ. d. Universitë Lille 1*

Anm. 2. Ilmenorutil nannte *v. Kokscharow* einen fast 44 Procent Eisenoxyd haltenden Rutil, dessen schwarze Krystalle im Miascite des Ilmengebirges vorkommen, aber nur die Grundpyramide zeigen, welche meist in der Richtung einer ihrer Polkanten verlängert ist; das sp. Gewicht beträgt 5,07...5,13.

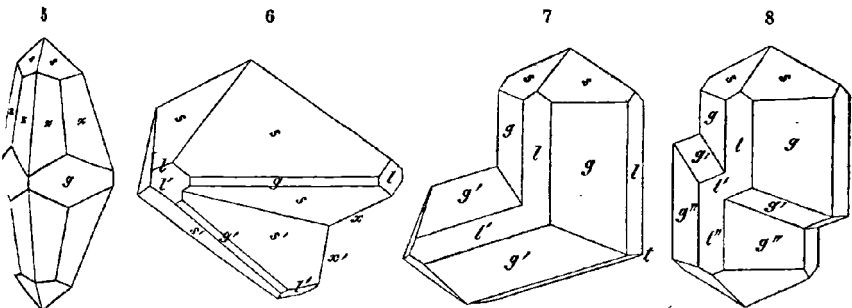
m. Zinnoxyd.

3. Zinnerz, oder Kassiterit, *Beudant* (Zinnstein).

Tetragonal; $P (s) 87^{\circ} 7'$, $P\infty (P) 67^{\circ} 50'$, nach *Miller*; andere gewöhnliche Formen sind $\infty P (g)$, $\infty P\infty (l)$, $\infty P2$, $\infty P\frac{3}{2} (r)$, $3P\frac{3}{2} (x)$; das Pinakoid $0P$ gehört zu den grossen Seltenheiten; die Flächen der Prismen sind oft vertical, die der Pyramiden $P\infty$ und P ihren Comb.-Kanten parallel gestreift. Die Krystalle erscheinen theils kurz säulenförmig, theils pyramidal, eingewachsen und aufgewachsen und dann meist zu Drusen vereinigt; Zwillingkrystalle ausserordentlich häufig, so dass einfache Krystalle zu den Seltenheiten gehören; Zwillingsebene eine Fläche von $P\infty$, daher die Hauptaxen der Individuen unter $112^{\circ} 40'$ geneigt sind, Fig. 135 und 136, S. 70; die Zwillingsbildung wiederholt sich oft auf verschiedene Weise; einige Combinationen und Zwillingkrystalle sind in folgenden Bildern dargestellt.



- Fig. 1. $\infty P.P$; kurz säulenförmig; kommt auch pyramidal vor, wenn P vorwaltet.
 Fig. 2. $\infty P.P.\infty P\infty$; kurz säulenförmig, auch pyramidal, wie die Individuen in Fig. 6.
 Fig. 3. Die Comb. wie Fig. 2, noch mit $P\infty$.
 Fig. 4. $\infty P.\infty P\frac{3}{2}.3P\frac{3}{2}.P.P\infty$; nach *Hessenberg* ist jedoch das ditetragonale Prisma $\infty P2$ weit häufiger zu beobachten.



- Fig. 5. $3P\frac{3}{2}.P.\infty P$; nicht selten in Cornwall.
 Fig. 6. Zwillingsbildung zweier pyramidalen Krystalle; der einspringende Winkel der beiden Polkanten α und α' misst $135^{\circ} 40'$.
 Fig. 7. Zwillingsbildung zweier säulenförmiger Krystalle der Comb. Fig. 2.
 Fig. 8. Drillingskrystall, entstanden durch Wiederholung der Zwillingsbildung mit

parallelen Zusammensetzungsflächen; das mittlere Individuum erscheint nur als eine mehr oder weniger dicke Lamelle.

Sehr häufig wiederholt sich aber auch die Zwillingsbildung mit nicht parallelen Zusammensetzungsflächen, wodurch zunächst ähnliche Drillinge, wie die des Rutile (S. 512) und endlich in sich zurücklaufende oder auch bouquetförmige Systeme von Individuen entstehen. Auch derb, in fest verwachsenen körnigen Aggregaten, und eingesprengt, letzteres oft in mikroskopisch kleinen Körnern; selten in sehr zart-faserigen Aggregaten (Holzzinnerz); endlich in eckigen Stücken, Geschieben und losen Körnern (Seifenzinn), sowie in schönen Pseudomorphosen nach Orthoklas. — Spaltb. prismatisch nach ∞P und $\infty P\infty$, unvollk., spröd, H. = 6...7; G. = 6,8...7, farblos, aber meist gefärbt, gelblichbraun, röthlichbraun, nelkenbraun bis schwärzlichbraun und pechschwarz, gelblichgrau bis rauchgrau, selten gelblichweiss bis weingelb, oder hyacinthroth; Strich ungefärbt; Diamantglanz oder Fettglanz, durchscheinend bis undurchsichtig; Doppelbrechung positiv. — Chem. Zus.: Zinnoxid oder Zinnsäure = Sn oder SnO_2 , mit 78,6 Zinn und 21,4 Sauerstoff, meist etwas Eisenoxyd (im Holzzinnerz bis 9 Procent, daher dessen G. = 6,3...6,4), auch wohl Silica, Manganoxyd oder Tantsäure beigemischt; die seltene farblose Var. aus dem Flusse Tipuani in Bolivia vom G. = 6,8435 ist nach *Forbes* reines Zinnoxid. V. d. L. ist es für sich unveränderlich; auf Kohle wird es im Red.-F., zumal bei Zusatz von etwas Soda, zu Zinn reducirt; manche Varr. geben mit Soda auf Platinblech die Reaction auf Mangan; von Säuren wird es nicht angegriffen, daher es sich nur durch Schmelzen mit Alkalien aufschliessen lässt. — Altenberg, Geier, Ehrenfriedersdorf in Sachsen, Zinnwald und Graupen in Böhmen, Cornwall und Devonshire, Gallicien in Spanien, Bretagne, Halbinsel Malacca, Inseln Banka, Billiton und Karimon; auch in Californien bei Los Angeles, sowie bei Waterville im Staate Maine, findet sich viel Zinnerz, und in Bolivia soll es in ungeheurer Menge vorkommen; einfache Krystalle z. B. bei Breitenbrunn in Sachsen, in Cornwall, bei St. Piriac in der Bretagne, bei la Villedar im Morbihan, bei Pitkäranta in Finnland.

Gebrauch. Das Zinnerz ist das einzige Mineral, aus welchem das Zinn im Grossen dargestellt wird, und daher von ausserordentlicher Wichtigkeit.

n. Manganoxjde.

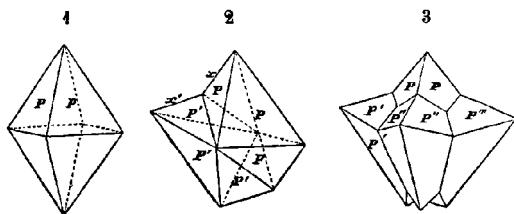
489. *Crednerit*, *Rammelsberg*.

Derb, in körnigblättrigen Aggregaten; Spaltb. nach einem schiefen rhombischen Prisma, und zwar recht vollk. nach der einen (basischen) Fläche, minder vollk. nach den beiden anderen; Bruch uneben; spröd in geringem Grade; H. = 4,5...5 G. = 4,89...5,07; eisenschwarz, Strich schwarz, auf der vollk. Spaltungsfläche stark metallglänzend, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Credner* und *Rammelsberg* wesentlich: Cu^3Mn^2 oder $3\text{CuO} \cdot 2\text{Mn}^2\text{O}_3$, mit 56,7 Manganoxyd 51,3 Manganoxydul und 5,76 Sauerstoff) und 43,3 Kupferoxyd, von welchem jedes ein kleiner Antheil durch 1 bis 3 Procent Barya ersetzt wird. V. d. L. schmelzen nur sehr dünne Splitter an den Kanten; mit Borax giebt er ein dunkel violettes, mit Phosphorsalz ein grünes Glas, welches bei der Abkühlung blau und in der inneren Flamme kupferroth wird. Von Salzsäure wird er unter Chlorentwicklung zu einer grünen Flüssigkeit aufgelöst. — Friedrichsrode am Thüringer Walde, mit Psilomelan und feurkörnigem Hausmannit.

490. *Hausmannit*, *Haidinger*.

Tetragonal; $P 116^0 59'$, $P\infty 98^0 32'$, nach *Dauber*; gewöhnliche Formen P, wie nachstehende erste Figur, und $P \cdot \frac{1}{2}P$; die Krystalle stets pyramidal, zu Drusen und verwachsenen Zwillingskrystallen nicht selten, Zwillingsene eine Fläche von $P\infty$, wie die

nachstehende zweite Figur; die Zwillingbildung wiederholt sich oft symmetrisch an allen vier unteren Polkanten eines mittleren Individuums, wie in der dritten Figur;



nach derb in körnigen Aggregaten; in Pseudomorphosen nach Manganit und Calcit. — Spaltb. basisch, ziemlich vollk., weniger deutlich nach P und P₀₀; H. = 5...5,5; G. = 4,7...4,87; eisenschwarz, Strich braun, starker Metallglanz, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Turner* und *Rammelsberg*: Manganoxxydul $Mn + Mn = MnO + Mn^{2O^3}$ (oder auch nach *Hermann* Mn^2Mn), mit 69 Oxyd und 31 Oxydul, oder mit 71,7 Mangan und 28,3 Sauerstoff; beide Analysen ergaben jedoch auch einen ganz kleinen Gehalt an Silicia und Barya. V. d. L. ist er unschmelzbar und verhält sich wie Manganoxxyd; in Salzsäure ist er unter Chlorentwicklung auflöslich; concentrirte Schwefelsäure wird durch das Pulver nach kurzer Zeit lebhaft roth gefärbt. — Oehrenstock, Ilmenau und Ilfeld; bei Pajsberg, Nordmark, Långbar und Grythytta in Schweden kommt nach *Igelström* der Hausmannit massenhaft im Dolomite vor, theils in einzelnen Krystallen und Körnern, theils in körnigen Aggregaten.

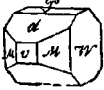
1. Braunit, *Haidinger*.

Tetragonal; P 108° 39', also sehr ähnlich dem Oktaëder; gewöhnliche Formen P und P.OP, die Krystalle klein und sehr klein, zu Drusen und körnigen Aggregaten verbunden. — Spaltb. pyramidal nach P ziemlich vollk.; H. = 6...6,5; G. = 4,73...4,9; eisenschwarz bis bräunlichschwarz, Strich schwarz, metallartiger Fettglanz, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Turner*, *Tönsager* und *Damour*: Manganoxxyd Mn , oder nach *Hermann* $MnMn = MnO.MnO^2$, mit 69,2 Mangan und 30,8 Sauerstoff; die Var. von Elgersburg enthält jedoch nach *Turner* 2,26 Procent Barya; andere Vagr. (wie z. B. jene von St. Marcel) ergaben einen Gehalt von 7 bis 15 Proc. Kieselsäure. V. d. L. ist er unschmelzbar; mit Borax, Phosphorsalz und Soda giebt er die Reaction auf Mangan; von Salzsäure wird er unter Entwicklung von Chlor aufgelöst. — Elgersburg, Oehrenstock, Ilfeld, St. Marcel, Botnedal in Tellemarken.

Anm. *G. Rose* hat sich der von *Hermann* vorgeschlagenen Deutung der chemischen Constitution des Hausmannites und Braunites angeschlossen, dass nämlich beide Mineralien als Verbindungen von Mangansuperoxyd mit Manganoxxydul zu betrachten seien, weil es nur bei dieser Deutung erklärlich werde, dass der Hausmannit nicht die Krystallform des Magneteisenerzes, und der Braunit nicht die Krystallform des Glanzeisenerzes besitzt. Das Vorkommen von Barya einestheils, und von Silicia andertheils in gewissen Varietäten des Braunit scheint ihm diese Deutung zu rechtfertigen, indem die erstere als eine Vertreterin von Mn , die andere als eine Vertreterin von Mn zu betrachten sei. Er schlägt demnach vor, die durch ihren Kieselsäuregehalt und ihr geringeres sp. Gewicht (4,752) ausgezeichnete Var. von St. Marcel unter dem schon von *Beudant* gebrauchten Namen *Marcelin* als eine besondere Species vom Braunit zu trennen. Dagegen deutet *Rammelsberg*, welcher die Varietäten von Elgersburg und St. Marcel analysirte, die Zusammensetzung ganz anders, indem er den Braunit als eine Verbindung von Manganoxxyd und Manganoxxydul-Silicat, nach der Formel $3Mn + MnSi$ oder $3Mn^{2O^3} + MnO.SiO^2$ betrachtet.

492. **Pyrolusit**, *Haidinger* (Weichmanganerz, Graubraunsteinerz z. Th.).

Rhombisch; $\infty P (M) 93^{\circ} 40'$, $\check{P}\infty (d) 140^{\circ}$, $\infty\check{P}\infty (W)$, $\infty\check{P}\infty (v)$; die Krystalle sind gewöhnlich kurz säulenförmig, an den Enden entweder durch die Fläche $0P (P)$ oder durch das Doma $\check{P}\infty$ begränzt, vertical gestreift, bisweilen in viele einzelne Spitzen zerfasert; auch kommen dünn tafelförmige und spiegelige Krystalle vor; meist derb und eingesprengt, auch traubige, nierförmige, staudenförmige, knospenförmige Aggregate von radialstängeliger und faseriger Zusammensetzung, sowie verworren faserige, dichte und erdige Varietäten;



Pseudomorphosen nach Kalkspath, Dolomit, Smithsonit, Manganit und Polianit. — Spaltb. prismatisch nach ∞P , brachydiagonal und makrodiagonal; wenig spröde bis mild, $H. = 2 \dots 2,5$ (die sehr feinfaserigen und erdigen Varr. noch weicher); $G. = 4,7 \dots 5$; dunkel stahlgrau bis licht eisenschwarz, Strich schwarz, abfärbend, halbmatalischer Glanz, meist schwach, in faserigen Varietäten mehr Seidenglanz, undurchsichtig. — Chem. Zus.: Mangansuperoxyd = Mn oder MnO_2 , mit 62,8 Mangan und 37,2 Sauerstoff, oder auch Braunit mit 1 Atom Sauerstoff, oder Hausmannit mit 2 Atom Sauerstoff; in einigen Varietäten ist bis 1 Procent Thallium, in anderen etwas Vanadinsäure nachgewiesen worden; v. d. L. ist er unschmelzbar; auf Kohle stark geglüht verwandelt er sich in braunes Oxydoxydul, mit Verlust von 12 Procent Sauerstoff, mit Borax und Phosphorsalz giebt er die Reaction des Mangans, in erwärmter Salzsäure löst er sich auf unter starker Entwicklung von Chlor, mit Schwefelsäure erhitzt giebt er Sauerstoff und schwefelsaures Manganoxydul. — Johannegeorgenstadt, Raschau, Platten, Arzberg, Horhausen, Eisfeld; Ilfeld, Ilmenau u. a. O.

Anm. Es unterliegt wohl keinem Zweifel, dass der Pyrolusit in sehr vielen Fällen ein Umwandlungsproduct des Manganites, in anderen blos eine Modification des Polianites ist: denn dass der Manganit die Neigung hat, seinen Wassergehalt gegen Sauerstoff umzutauschen, ergiebt sich schon daraus, weil seine Krystalle oft nach aussen oder unten in Pyrolusit umgewandelt erscheinen, während sie nach innen oder am freien Ende noch braunstrichig und wasserhaltig sind; auch bezeichnet uns der Varvicit das eine Hauptstadium dieses Umwandlungsprocesses, dessen Ziel erst in der Pyrolusitbildung erreicht zu werden scheint. *Breithaupt* will daher den Pyrolusit gar nicht mehr als eine besondere Mineralspecies anerkennen, weil er jedenfalls ein epigenetisches Gebilde entweder nach Manganit oder nach Polianit sei.

Gebrauch. Der Pyrolusit, gewöhnlich Braunstein genannt, gestattet vielerlei Anwendungen, und ist wegen seines grossen Sauerstoffgehaltes und seiner Weichheit allen übrigen Manganerzen vorzuziehen. Man benutzt ihn zur Darstellung von Sauerstoff, Chlor und Chlorkalk, zur Entfärbung der Glasmasse, aber auch zur Färbung derselben, und überhaupt als Pigment von Glasuren, bei der Porcellan- und Fayence-Malerei.

493. **Polianit**, *Breithaupt*.

Rhombisch; $\infty P 92^{\circ} 52'$, $\check{P}\infty 118^{\circ}$; die Krystalle sind ganz ähnlich denen des Pyrolusites, und zeigen ausser den genannten Formen noch $0P$, $\infty\check{P}\infty$, $\infty\check{P}\infty$ und zwei Makroprismen; sie erscheinen meist kurz säulenförmig und vertical gestreift, derb, in körnigen Aggregaten; auch in Pseudomorphosen nach Calcit. — Spaltb. brachydiagonal; $H. = 6,5 \dots 7$; $G. = 4,826 \dots 5,064$; licht stahlgrau, schwach metallglänzend, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Plattner* und *Rammelsberg*: Mangansuperoxyd, also identisch mit Pyrolusit. — Platten, Schneeberg, Johannegeorgenstadt, Nassau, Cornwall.

Anm. Es scheint sich also der Polianit durch eine blosse Veränderung seines Cohäsionszustandes in Pyrolusit umzuändern. Nach *Kaysser* soll der Polianit nur ein mit Kieselsäure imprägnirter Pyrolusit sein; dagegen spricht jedoch die Bemerkung von *Rammelsberg*, dass der Polianit frei von Kieselsäure und von Erden ist.

o. Vorwaltend Iridoxydul.

194. Irit, Hermann.

Dieses angeblich in Oktaedern krystallisirende Mineral bildet feine, eisenschwarze, abfärbende, stark metallisch glänzende Schuppen vom $G. = 6,5$, theils in Höhlungen grösserer Platinstücke, theils in dem eisenhaltigen Platinsande des Uralgebirges; es wird vom Magnet gezogen, und besteht nach einer Analyse von Hermann wahrscheinlich aus einer Verbindung von Oxydulen und Sesquioxyden der nachgenannten Metalle; die Analyse gab nämlich 56,04 Iridium, 9,53 Osmium, 9,72 Eisen, 9,46 Chrom und 15,25 Sauerstoff; es ist in Säuren unauflöslich und v. d. L. unveränderlich; mit Salpeter geschmolzen entwickelt es den Geruch der Osmiumsäure.

p. Eisenerze.

195. Rotheisenerz, oder Hämatit, Hausmann (Eisenglanz und Rotheisenstein).

Diese Species bildet zwei Varietäten-Gruppen, deren eine makrokrystallinisch, die andere nur mikrokrystallinisch und kryptokrystallinisch ausgebildet zu sein pflegt; jene ist das Glanzeisenerz, diese das Rotheisenerz im engeren Sinne.

a) Glanzeisenerz (Eisenglanz). Rhomboëdrisch; R 86° nach v. Kock-scharow; gewöhnliche Formen: R (P), $0R$ (o), $\frac{1}{4}R$ (s) 143° , $-\frac{1}{8}R$, $-\frac{1}{2}R$ (v), $-2R$, $\frac{1}{2}P2$ (n) und $\infty P2$ (z); Hesseberg, welcher die Krystalle vom Cavradi und andere beschrieb, gab auch eine vollständige Aufzählung aller 36 bis jetzt bekannten Formen. Der Habitus der Krystalle ist theils rhomboëdrisch, theils pyramidal, theils tafelförmig, je nach dem R , $\frac{1}{2}P2$ oder $0R$ vorwaltend ausgebildet sind; selten erscheinen säulenförmige Krystalle, denen wesentlich die Combination $\infty P2.0P$ zu Grunde liegt; die schönsten Krystalle sind wohl diejenigen vom Cavradi in Tavetsch, an sie schliessen sich die von Elba und vom St. Gotthard an. Einige Formen sind in den nachfolgenden Figuren abgebildet.

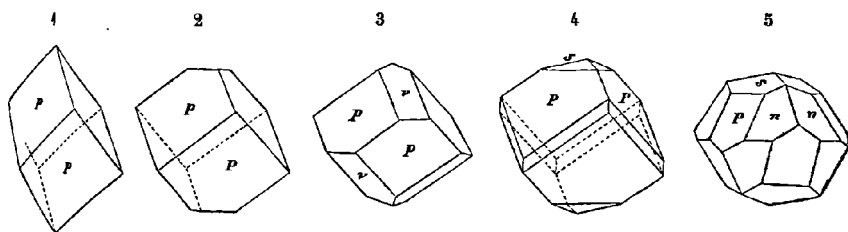


Fig. 1. R ; das Grund-Rhomboëder als selbständige Form; Altenberg.
 Fig. 2. $R.0R$; dieselbe Comb. erscheint auch tafelförmig, wenn $0R$ sehr vorwaltet.
 Fig. 3. $R.-\frac{1}{2}R$; die Flächen v sind oft weit schmaler; Altenberg.
 Fig. 4. $R.\frac{1}{2}R.\infty P2$; Altenberg.
 Fig. 5. $\frac{1}{2}P2.R.\frac{1}{2}R$; gewöhnliche Comb. von Elba; oft noch mit $-\frac{1}{8}R$ und $0R$.

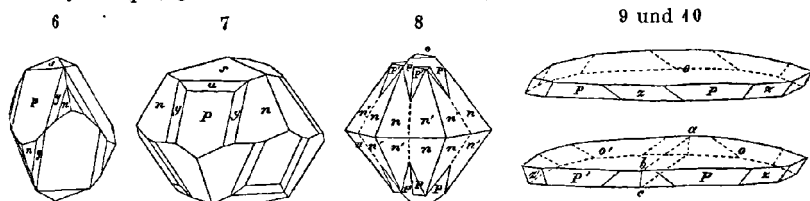


Fig. 6. $R.\frac{1}{2}R.\frac{3}{2}R3.\frac{1}{2}P2$; von Elba.
 Fig. 7. $\frac{1}{2}P2.R.\frac{1}{2}R.\frac{3}{2}R3$; ebendasselbst; das Rhomboëder $\frac{3}{2}R$ (u) ist es besonders,

welches durch oscillatorische Combination mit s die horizontalen Streifungen und Einkerbungen dieses letzteren Rhomboëders verursacht.

Fig. 8. Zwillingkrystall; die Individuen stellen die Comb. $\frac{3}{4}P2.R.0R$ dar, und befinden sich im Zustande einer vollkommenen Durchkreuzung; Altenberg.

Fig. 9. $0R.R.\infty P2$; dünne tafelförmige Krystalle; Vesuv, Stromboli.

Fig. 10. Zwillingkrystall; zwei Individuen der Comb. Figur 9 sind mit ihren von einander abgewendeten Kanten in einer Fläche des Prismas ∞OR ($a b c$) verwachsen.

Die wichtigsten Winkel an diesen Formen sind:

$P : P = 94^{\circ} 0' \text{ u. } 86^{\circ}$	$n : n = 128^{\circ} 0' \text{ Polk.}$
$P : o = 122 23$	$n : n' = 122 24 \text{ Mittelk.}$
$P : s = 143 54$	$s : s = 142 58$
$P : n = 154 0$	$y : P = 163 42$
$P : u = 165 51$	$y : n = 170 19$

Die Krystalle eingewachsen, öfter aufgewachsen und zu Drusen und Gruppen verbunden; die Flächen von $0R$ oft triangulär, die von R klinodiagonal, jene von $\frac{1}{4}R$ meist horizontal gestreift oder gekerbt; auch sind die Flächen von $\frac{1}{4}R$ oft gekrümmt, zumal wenn die ebenfalls gekrümmten Flächen von $-\frac{1}{8}R$ zugleich mit auftreten, in welchem Falle diese beiderlei Flächen nebst $0R$ fast in eine einzige convexe Fläche verfließen. Zwillinge mit parallelen Axensystemen, meist als Durchkreuzungszwillinge ausgebildet; auch Zwillinge nach einer Fläche von R ; die tafelförmigen Krystalle bisweilen mit Rutilkrystallen regelmässig verwachsen; häufig derb, in körnigen, schaligen und schuppigen Aggregaten; auch in Pseudomorphosen nach Magnetisenerz, Liëvrit, Fluorit und Calcit. — Spaltb. rhomboëdrisch nach R und basisch, selten recht deutlich, am vollkommensten in manchen derben Varietäten, bisweilen kaum wahrnehmbar; die basische Spaltbarkeit dürfte oft nur eine schalige Zusammensetzung sein; Bruch muschelrig bis uneben; spröde, $H. = 5,5 \dots 6,5$; $G. = 5,19 \dots 5,28$, die tafelförmigen Krystalle vom Vesuv bis $5,30$ nach *Rammelsberg*, die titanhaltigen aus dem Tavetschthale nur $4,91$ nach *Breithaupt*; eisenschwarz bis dunkel stahlgrau, oft bunt angelaufen, Strich kirschroth, bräunlichroth bis röthlichbraun; Metallglanz, undurchsichtig, nur in ganz dünnen Lamellen durchscheinend; schwach magnetisch; nach *Griehs* wirken die meisten Varr. schon auf die gewöhnliche, einige nur auf die astatiche Magnetnadel. — Chem. Zus. wesentlich Eisenoxyd, Fe oder Fe^{2O3} , mit 70 Eisen, und 30 Sauerstoff, zuweilen mit etwas titansaurem Eisenoxydul (wie z. B. die Varietät von Krageröe und aus dem Tavetschthale, in denen dieser Gehalt nach *Rammelsberg* 6 bis 7 Procent beträgt), oder mit etwas Eisenoxydul und Magnesia (wie in den tafelförmigen Krystallen vom Vesuv), auch wohl mit ein wenig Chromoxyd oder Silicia; v. d. L. wird es im Red.-F. schwarz und magnetisch, und verhält sich mit Borax und Phosphorsalz wie Eisenoxyd; von Säuren wird es nur sehr langsam aufgelöst. Ein etwaiger Titangehalt lässt sich nach *G. Rose* am sichersten dadurch erkennen, dass man das Erz mit Phosphorsalz in der äusseren Flamme schmilzt, die noch heisse Schmelzperle mit der Zange platt drückt, und dann unter dem Mikroskope untersucht; ist Titan vorhanden, so sieht man deutliche tafelförmige Anataskrystalle innerhalb der Schmelzmasse. — Elba, Framont in Lothringen, St. Gotthard, Tilkerode, Altenberg, Zinnwald, viele Orte in Norwegen und Schweden, Katharinenburg und Nischne-Tagilsk: Vesuv, Aetna, Liparische Inseln; die säulenförmigen Krystalle bei Framont und zu Reichenstein in Schlesien.

Anm. Die sehr dünnschaligen und feinschuppigen Varietäten hat man Eisenglimmer genannt; werden die Schuppen noch zarter, so erlangen sie endlich rothe Farbe, verlieren ihren metallischen Glanz, und so entsteht vielleicht der kirschrothe, halbmatt glänzende, stark abfärbende und fettig anzufühlende Eisenrahm, welcher sich unmittelbar an das gewöhnliche Rotheisenerz anschliesst.

b) **Rotheisenerz.** Mikrokrystallinisch und kryptokrystallinisch; besonders häufig in faserigen Individuen, welche jedoch nicht frei ausgebildet, sondern zu traubigen, nierförmigen, stalaktitischen Aggregaten verbunden sind; auch feinschuppige, schuppig-faserige, dichte und erdige Varietäten, welche, wie ein Theil der faserigen *Varr.*, derb und eingesprengt, z. Th. auch als Pseudomorphosen nach Magneteisenerz (*Martit*) und Pyrit, nach Siderit, Würfelerz, Granat, Calcit, Baryt, Fluorit, Anhydrit, Dolomit und Pyromorphit vorkommen; $H. = 3 \dots 5$; $G. = 4,5 \dots 4,9$; blutroth, kirschroth bis bräunlichroth, oft in das Stahlgrau verlaufend; Strich blutroth; wenig glänzend bis matt, undurchsichtig; wirkt nicht auf die gewöhnliche, wohl aber auf die astatische Magnetnadel. — Chem. Zus. wesentlich Eisenoxyd, wie das Glanzeisenerz, oft mit vielen Procent Kieselsäure.

Man unterscheidet besonders die Varietäten:

- a) Faseriges Rotheisenerz (*Rother Glaskopf*) in den mannichfaltigsten stalaktitischen Aggregationsformen, welche stets faserige Textur, gewöhnlich auch krummschalige Structur und nicht selten eine, die letztere unregelmässig durchschneidende keilförmige Absonderung mit glatten metallisch glänzenden Absonderungsflächen zeigen.
- b) Dichtes Rotheisenerz, derb und eingesprengt, auch als Pseudomorphose, spiegelgl.; von flachmuscheligen bis ebenem Bruch, bräunlichroth bis dunkel stahlgrau, schimmernd; als *Martit* in Brasilien und zu *Framont*.
- c) Ockriges Rotheisenerz, erdig, fest oder zerreiblich, blutroth bis bräunlichroth, matt, abfärbend; derb, eingesprengt, als *Ueberzug*.

Sie finden sich gewöhnlich auf derselben Lagerstätte beisammen; theils auf Gängen, theils auf Lagern; *Johanngeorgenstadt*, *Eibenstock*, *Schwarzenberg*, *Schneeberg*, *Platten*, *Zorge*, *Brilon* und viele a. O.

Alle *Thoneisensteine*, *Kieseisensteine*, *oolithischen Eisenerze* von rothem und röthlichbraunem Striche sind, eben so wie der *Röthel*, nur als mehr oder weniger unreine Varietäten des Rotheisenerzes zu betrachten.

Gebrauch. Die verschiedenen Varietäten des Rotheisenerzes gehören zu den wichtigsten Eisenerzen, so dass ein bedeutender Theil der Eisenproduction auf ihrem Vorkommen beruht. Der rothe Glaskopf (oder sog. Blutstein) wird auch zum Glätten und Poliren von Metallarbeiten, und das pulverisirte Erz als Putz- oder Polirmittel gebraucht. Der *Röthel* dient zur Bereitung von Rothstiften, und als Farbe zum Anstreichen.

Anm. 1. Nach *Hunt* soll der *Martit* dennoch eine selbständige Species sein, wie diess von *Breithaupt* schon lange behauptet wurde. Er zeigt die Krystallformen $O, \text{ auch } O \cdot \infty O \text{ und } O \cdot \infty \infty O$, Spuren von Spaltbarkeit, muscheligen Bruch, $H. = 6$, $G. = 5,33$, ist eisenschwarz, im Striche rothbraun, halbmatt glänzend und nicht magnetisch. *Monroe* in *New-York*, *Brasilien* u. a. Gegenden. *Hunt* schliesst hieraus, dass das Eisenoxyd dimorph sei, wie schon früher *v. Kobell* vermuthet hatte. Auch *Rammelsberg* erklärt sich dahin, dass es bis jetzt noch nicht möglich sei, mit Sicherheit zu entscheiden, ob der *Martit* eine Pseudomorphose sei, oder nicht. Dagegen macht es *Blum* sehr wahrscheinlich, dass der *Martit* und alles oktaëdrische, aber rothstrichige Eisenerz eine Pseudomorphose nach Magneteisenerz sei.

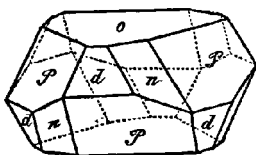
Anm. 2. Sehr interessant sind die auf manchen Laven des *Vesuvus* vorkommenden Oktaëder, welche von dünn tafelförmigen Eisenglanz-Krystallen durchwachsen, und auch auf ihren Flächen mit dergleichen regelmässig bedeckt sind; sie geben einen dunkel rothbraunen Strich, sind stark magnetisch, und haben nach *Rammelsberg* das $G = 4,568 \dots 4,654$, also weit niedriger, als Glanzeisenerz und Magneteisenerz. Die chemische Analyse führte *Rammelsberg* auf das überraschende Resultat, dass sie grossentheils wesentlich aus Eisenoxyd und aus *Magnesia* (12 bis 16 Procent) bestehen, während eine *Var.* (vom $G. = 5,235$) nur 0,82 Procent *Magnesia*, aber dafür 6,17 Procent Eisenoxydul enthält. Indem *Rammelsberg* diese letztere *Var.* dem *Martite* vergleicht, bezeichnet er die magnesiareichen Varietäten als *Magnoferrit*, und stellt die Ansicht auf, dass sie entweder Mg^3Fe^4 , oder auch ein Gemeng von Mg^2Fe mit 20 bis 22 Procent Glanzeisenerz sind. *Volger* betrachtet diese Krystalle als tetragonale

Pyramiden, und glaubt, dass sie ursprünglich nur aus Eisenoxydul bestanden, dessen Form wohl tetragonal sei. Studien zur Entwicklungsgeschichte der Min. S. 368.

Anm. 3. *Malaguti* fand, dass unter gewissen Umständen ein stark magnetisches Eisenoxyd gebildet wird, wofür er mehre Beispiele anführt. Auch das Glanzeisenerz ist um so mehr magnetisch, je krystallinischer es ausgebildet ist.

496. Titaneisenerz, oder Ilmenit (Kibdelophan, Iserin, Crichtonit, Washingtonit).

Rhomboëdrisch; isomorph mit Glanzeisenerz, z. Th. nach den Gesetzen der rhomboëdrischen Tetartoëdrie, S. 44, welche dadurch ausgezeichnet ist, dass auch die Skalenoëder und die hexagonalen Pyramiden der zweiten Art nur mit der Hälfte ihrer Flächen, als Rhomboëder der dritten und zweiten Art ausgebildet sind, was den Combinationen bisweilen ein sehr unsymmetrisches Ansehen ertheilt. R, 85 40' bis 86° 40', meist nahe um 86°, welchen Winkel auch *v. Kokscharow* am Ilmenite beobachtete; einige der gewöhnlichsten Comb. sind: 0R.R oder auch R.0R, 0R.R. — $\frac{1}{2}$ R, dieselbe Combination mit —2R oder auch mit $\infty P2$, 5R.0R, auch 0R.5R, oder 0R. $\infty P2$ mit anderen sehr untergeordneten Formen (sog. Eisenrose), und 0R.R. — $2R.\frac{1}{2}(\frac{1}{3}P2)$, wie nachstehende Figur:



$$R.0R. - 2R.\frac{4}{3}P2.$$

$$P \quad o \quad d \quad n$$

$$P : P = 86^{\circ} 0' \text{ oder } 94^{\circ}$$

$$P : o = 122 \quad 23$$

$$P : n = 154 \quad 0$$

Die Krystalle theils tafelförmig, theils rhomboëdrisch, eingewachsen und aufgewachsen, im letzteren Falle oft zu Drusen oder zu fächerförmigen und rosettenförmigen Gruppen verbunden; Zwillingkrystalle mit parallelen Axensystemen; auch derb, in körnigen und schaligen Aggregaten, eingesprengt, sowie in losen Körnern (als Iserin und als Titaneisensand (*Menaccanit*)). — Spaltb. theils basisch, was jedoch oft nur eine, durch schalige Zusammensetzung bedingte Ablösung ist; theils rhomboëdrisch nach R, bald ziemlich vollk., bald sehr unvollk.; Bruch muschelrig bis uneben; H. = 5...6; G. = 4,56...5,24, bei einer sehr magnesiareichen Var. aus Nordamerika nur 4,29...4,34; eisenschwarz, oft in braun, selten in stahlgrau geneigt; Strich meist schwarz, zuweilen braun bis bräunlichroth, halbmattlicher Glanz, undurchsichtig-mehr oder weniger, bisweilen gar nicht magnetisch. — Chem. Zus.: nach *H. Rose* und *Scheerer* wären die Titaneisenerze als Verbindungen von Eisenoxyd mit blauem Titanoxyd in sehr verschiedenen Verhältnissen zu betrachten, also allgemein $\alpha \text{Ti} + \gamma \text{Fe}$, wo α und γ verschiedene Zahlwerthe haben können; je grösser der Gehalt an Eisenoxyd, desto grösser ist auch gewöhnlich das spec. Gewicht; so ist z. B. das Titaneisenerz:

von Gastein . . .	= 5 ^{Ti} + 4 ^{Fe}	mit 53,69 Titanoxyd, und G. = 4,66
von der Iserwiese = 4 » + 1 »	» 48,12 » »	= 4,68
vom Ilmensee . . = 4 » + 5 »	» 42,59 » »	= 4,77
von Egersund . . = 2 » + 3 »	» 38,25 » »	= 4,74
von Arendal . . . = 1 » + 3 »	» 23,62 » »	= 4,93
von Aschaffenburg = 1 » + 6 »	» 13,39 » »	= 4,78

Dagegen hat *Rammelsberg* die ältere Ansicht *Mosander's* geltend gemacht, dass die Titaneisenerze wesentlich titansaures Eisenoxydul mit einer Beimischung ν α mehr oder weniger Eisenoxyd sind, so dass die allgemeine Formel für sie $\text{FeTi} + \alpha \text{Fe}$ oder $\text{FeO.TiO}_2 + \alpha \text{Fe}_2\text{O}_3$ zu schreiben sein würde, wobei die Werthe von α zwischen 0 und 5 schwanken; doch wird ein kleiner Antheil des Eisenoxyduls durch Manganoxydul und Magnesia vertreten, welcher letzteren beständiges Vorkommen allerdings für die ganze, durch *Rammelsberg's* höchst sorgfältige Analysen auch ausserdem

bestätigte Ansicht spricht. Während die Magnesia gewöhnlich nur $\frac{1}{3}$ bis höchstens 1/2 Procent beträgt, so fand sich in einer Var. aus New-York (vom G. = 4, 29...4,34) ein Betrag von fast 14 Procent, dabei gar kein Eisenoxyd, so dass diese Var. fast genau der Formel $\text{FeTi} + \text{MgTi}$ zusammengesetzt ist, welche in 100 Theilen 58,8 Titansäure, 26,5 Eisenoxydul und 14,7 Magnesia erfordert. Die Varietäten von Hofgastein (der Kihdelophan) und Bourg d'Oisans (der Crichtonit) entsprechen sehr nahe der Formel FeTi , welche 52,6 Titansäure und 47,4 Eisenoxydul verlangt. Die übrigen von Rammelsberg analysirten Varietäten enthalten dagegen alle mehr oder weniger Eisenoxyd, und zwar kommen sehr nahe auf ein Molecül FeTi :

in den Varr. von Krageröe und Egersund	$\frac{1}{3}$ Molec. Fe .
in der Var. von Miask (Htmenit)	$\frac{1}{3}$ » »
in der Var. von der Iserwiese (Iserin)	$\frac{1}{3}$ » »
in den Varr. von Litchfield (Washingtonit) u. Tvedestrand	1 » »
in der Var. von Eisenach	2 » »
in der Var. von Aschaffenburg	3 » »
in der Var. von Snarum, und aus dem Binnenthale	4 » »
in der Var. vom St. Gotthard (sog. Eisenrose)	5 » »

Im Allgemeinen giebt sich auch hier mit zunehmendem Gehalte an Eisenoxyd eine Zunahme des specifischen Gewichtes zu erkennen, obgleich einzelne Varietäten dieser Regel nicht entsprechen. Ob hiernach wirklich verschiedene Species zu unterscheiden sind (wie z. Th. bisher geschehen ist) und wo die Gränze zwischen den eigentlichen Titaneisenerzen und dem Glanzeisenerze gezogen werden soll, diess ist noch durch fernere Untersuchungen auszumitteln. Die Eisenrose vom St. Gotthard enthält nur noch 8 bis 9 Procent Titansäure gegen 84 Procent Eisenoxyd, und dürfte daher der Gränze der eigentlichen Titaneisenerze schon sehr nahe stehen. V. d. L. sind sie unschmelzbar; mit Phosphorsalz geben sie in der inneren Flamme ein Glas von bräunlichrother Farbe; bei stärkerem Zusatze bilden sich nach *G. Rose* in der usseren Flamme innerhalb des Glases mikroskopische tafelförmige Anataskrystalle, welche in der platt gedrückten Perle sehr deutlich zu erkennen sind. Mit concentrirter Schwefelsäure erhitzt geben sie eine blaue Farbe, aber keine Auflösung von Titansäure; in Salzsäure oder Salpetersalzsäure sind sie (jedoch z. Th. sehr schwer) auflöslich unter Abscheidung von Titansäure; durch Schmelzen mit zweifach schwefelsaurem Kali werden sie vollständig aufgeschlossen; aus der Solution lässt sich die Titansäure durch Kochen fällen. — Hartbau bei Chemnitz in Sachsen, Gastein, Ilmensee bei Miask, Arendal, Egersund, Tvedestrand, Bourg d'Oisans, Stubaital in Tirol, St. Gotthard, Iserwiese am Riesengebirge, Aschaffenburg, Litchfield in Connecticut; als Titaneisensand in ungeheurer Menge an der Ausmündung des Moisie-Flusses und anderer linker Zuflüsse des St. Lorenzo in Canada.

Anm. Unter dem Iserin finden sich einzelne Körner, welche nur das Gewicht 1/40 haben, und nach *Rammelsberg's* Analysen eine Verbindung von titansaurem Eisenoxydul und titansaurem Eisenoxyd zu sein scheinen.

7. Franklinit, Berthier.

Tesseral; O und O.∞O sind die gewöhnlichsten Formen; die Krystalle an Kanten und Ecken oft abgerundet, eingewachsen, oder aufgewachsen und dann zu Drusen erbundun; auch derb in körnigen Aggregaten und eingesprengt. — Spaltb. oktaëdrisch, in der Regel sehr unvollk., Bruch muschelig bis uneben; H. = 6...6,5; G. = 5,0...5,1; eisenschwarz, Strich braun, unvollk. Metallglanz, undurchsichtig, schwach magnetisch, doch nur bisweilen, was nach *H. Fischer* in fein eingesprengtem Magnetisenerz begründet ist. — Chem. Zus. nach den älteren Analysen von *Berthier* und *Abich* wesentlich eine Verbindung von 66 bis 69 Procent Eisenoxyd, 16 bis 18 Manganoxyd und 11 bis 17 Zinkoxyd. *Rammelsberg* zeigte jedoch später, dass ein Theil des Eisens als Oxydul vorhanden ist, und erhielt als Mittelresultat von fünf

Analysen 64,5 Eisenoxyd, 13,5 Manganoxyd und 25,3 Zinkoxyd, welches, unter Voraussetzung eines über 32 Procent betragenden Eisenoxydul-Gehaltes auf die allgemeine Formel $\bar{R}\bar{R}$ verweisen würde, in welcher \bar{R} Eisenoxydul und Zinkoxyd, \bar{R} Eisenoxyd und Manganoxyd bedeutet. Dagegen hat neuerdings *v. Kobell* nur 10,6 Procent Eisenoxydul und 21 Procent Zinkoxyd nachgewiesen, und die Zusammensetzung des Minerals auf die Formel $\bar{R}\bar{R}$ oder RO.R^{20^3} zurückgeführt, in welcher \bar{R} vorwiegend Zinkoxyd nebst etwas Eisenoxydul und Manganoxydul, \bar{R} aber 59 Procent Eisenoxyd und 8 Procent Manganoxyd bedeutet. Diess bestätigte *Rammelsberg* durch vier neuere Analysen, in Folge welcher er denn die von *v. Kobell* aufgestellte Formel adoptirt, welche wohl die chemische Constitution des Franklinites am richtigsten darstellen dürfte, und in sehr guter Uebereinstimmung mit den Resultaten der Analysen steht. V. d. L. ist er unschmelzbar, leuchtet aber sehr stark und sprüht Funken, wenn er in der Zange stark erhitzt wird; er giebt auf Kohle einen Zinkbeschlag, auf Platinblech mit Soda die Reaction auf Mangan, mit Borax ein rothes, nach dem Erkalten braunes Glas, auch, nach *v. Kobell*, die Farbe des Eisens; von erwärmter Salzsäure wird er unter Chlorentwicklung aufgelöst. — Mit Rothzinkerz und Kalkspath zu Franklin und Stirling in New-Jersey.

498. Chromeisenerz, oder Chromit, *Haidinger*.

Tesseral; bis jetzt nur in Oktaëdern; gewöhnlich derb, in körnigen Aggregaten und eingesprengt. — Spaltb. oktaëdrisch, unvollk., Bruch unvollk. muschelrig bis uneben; H. = 5,5; G. = 4,4 .. 4,6; bräunlichschwarz, Strich braun, halbmatalischer Glanz in den Fettglanz geneigt, undurchsichtig; bisweilen magnetisch, was nach *Fischer* in fein eingesprengtem Magneteisenerz begründet ist. — Chem. Zus. im Allgemeinen durch die Formel $\bar{R}\bar{R}$ oder RO.R^{20^3} darstellbar, in welcher \bar{R} wesentlich Eisenoxydul und etwas Magnesia, \bar{R} Chromoxyd und Alumina bedeutet; so enthält z. B. eine Var. von Volterra nach *Bechi* 44,23 Chromoxyd, 20,83 Alumina und 35,62 Eisenoxydul, während in anderen Varietäten weniger Thonerde, und oftmals neben dem Eisenoxydul viel Magnesia nachgewiesen wurde. Indessen hat *Moberg* gezeigt, dass bisweilen ein kleiner Theil des Chroms als Oxydul vorhanden sein muss, was auch durch die Untersuchungen von *Hunt* und *Rivot* bestätigt wird, wogegen sechs Varr. von Freudenthal nach *K. v. Hauer* in runden Zahlen nur 49 bis 52 Chromoxyd, nebst 10 bis 12 Thonerde, 18 bis 21 Eisenoxydul, 11 bis 15 Magnesia und 4 bis 6 Kieselsäure ergaben. V. d. L. ist es unschmelzbar und unveränderlich, nur wird das nicht magnetische im Red.-F. geglüht magnetisch; mit Borax und Phosphorsalz giebt es die Farben des Eisens und Chroms, mit Salpeter geschmolzen giebt es im Wasser eine gelbe Solution, welche die Reactionen der Chromsäure zeigt. Säuren sind fast ohne Wirkung. — Grochau und Silberberg in Schlesien, Kraubat in Steiermark, Freudenthal an der österreichischen Militärgränze, Gassin im Dep. des Var, Røraas in Norwegen, Insel Unst, Baltimore und viele andere Punkte der Vereinigten Staaten, am Ural am Berge Saranowsk auf Serpentin, welches Gestein überhaupt gewöhnlich die Lagerstätte oder den Begleiter des Chromeisenerzes bildet. Der oben S. 407 erwähnte Chrompicotit aus dem Dunite steht dem Chromeisenerze sehr nahe.

Gebrauch. Das Chromeisenerz ist ein wichtiges Mineral für die Darstellung des Chromfarns, indem zuerst durch Schmelzen mit Salpeter chromsaures Kali, und aus diesem das Chromgrün und Chromgelb bereitet werden.

499. Magneteisenerz, oder Magnetit, *Haidinger*.

Tesseral; O und ∞O am häufigsten und in der Regel vorwaltend; auch $\infty\infty$ $2O_2$, $2O$ und andere Formen; die Flächen von ∞O sind meist makrodiagonal gestreift, Zwillingkrystalle, Zwillingsebene eine Fläche von O; die Krystalle eingewachsen und aufgewachsen, im letzteren Falle zu Drusen verbunden; meist derb, in körnigen bis fast dichten Aggregaten, eingesprengt, sowie secundär in losen, mehr oder weniger abgerundeten Körnern, als Magneteisensand; auch in Pseudomorphosen nach Glanz-

enerz, Siderit, Titanit, Glimmer und Perowskit. — Spaltb. oktaëdrisch, von sehr verschiedenen Graden der Vollkommenheit, Bruch muschelrig bis uneben; spröde; $\rho = 5,5 \dots 6,5$; $G. = 4,9 \dots 5,2$; eisenschwarz, Strich schwarz, Metallglanz, zuweilen vollkommen, undurchsichtig; sehr stark magnetisch, und nicht selten polarisch. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Berzelius*, *Fuchs* und *Karsten*: $\text{Fe}^{\text{III}}\text{Fe}$, oder $\text{Fe}^{\text{III}}\text{Fe}^{\text{II}}$, mit 69 Eisenoxyd und 31 Eisenoxydul, oder auch mit 72,4 Eisen und 27,6 Wasserstoff; bisweilen titanhaltig; in der Var. von Pregratten in Tirol fand *Petersen* 10 Proc. Nickeloxydul. V. d. L. ist es sehr schwer schmelzbar; mit Borax und Phosphorsalz giebt es die Reaction auf Eisen; das Pulver ist in Salzsäure vollkommen löslich. — Eingesprengt in verschiedenen Gesteinen, besonders in Chloritschiefer, Altschiefer, Serpentin, Granit, Syenit, Basalt u. a.; in grossen selbständigen Stöcken und Lagern: Arendal, Dannemora, Utöen, Gellivara; Nischne-Tagilsk, Kuschwinsk, Schmalatowsk am Ural; kleinere Lager finden sich z. B. bei Breitenbrunn und Bergschühel in Sachsen, Presnitz in Böhmen.

Gebrauch. Das Magneteisenerz ist eines der vorzüglichsten Eisenerze, und liefert den grössten Theil des Eisens, welches in Norwegen, Schweden und Russland producirt wird. Es liefert es die natürlichen Magnete.

Anm. 1. Nach den Analysen von *v. Kobell* hat manches Magneteisenerz eine abweichende, der Formel $\text{Fe}^{\text{III}}\text{Fe}^{\text{II}}\text{Fe}^{\text{II}}$ entsprechende Zusammensetzung, indem es aus 74,8 Oxyd und 25,2 Oxydul besteht. *Breithaupt* findet auch Unterschiede der Dichte und des sp. Gewichtes, nämlich für das einfache Oxydoxydul $H. = 5 \dots 5,5$; $\rho = 4,96 \dots 5,07$; für das vierdrittel Oxydoxydul dagegen $H. = 5,5 \dots 6$; $G. = 4,4 \dots 5,18$; zu diesem letzteren rechnet er z. B. die Var. aus dem Zillerthale, vom Rammelsberg, von Breitenbrunn, Presnitz, Rudolphstein, Gellivara; zu dem ersteren die Var. von Bergschühel, Orpus, vom Kaiserstuhl, Orjäfvi, Arendal, Haddam. Nach *Winkler* enthält das Magneteisenerz aus dem Pflitzschthale die Zusammensetzung $\text{Fe}^{\text{III}}\text{Fe}^{\text{II}}$ haben; *Winkler* fand *Söchting* bei genauerer Untersuchung nur die normale Verbindung $\text{Fe}^{\text{III}}\text{Fe}$.

Anm. 2. Das Trappeisenerz *Breithaupt's*, welches in sehr kleinen oktaëdrischen Krystallen und in Körnern, sowie in kleinen derben Massen (als sogenanntes schlackiges Magneteisenerz) vielen vulkanischen Gesteinen eingemengt ist, ausserdem aber auch oft in losen, eckigen und rundlichen Körnern, als magnetischer Titaneisensand vorkommt, ausgezeichnet muscheligen Bruch, $G. = 4,80 \dots 5,10$, schwarze Farbe hat, und stark magnetisch ist, kann ungeachtet seines Gehaltes an Titansäure nicht füglich zu den eigentlichen Titaneisenerzen gerechnet werden; weder sind sie unbestimmte Gemenge von Titan- und Magneteisenerz, oder auch nicht solche Varietäten von Magneteisenerz, in welchen ein Theil des Eisenoxyds durch Titanoxyd vertreten wird, das bei der Analyse in Titansäure übergeht. Diese Ansicht wird auch schon dadurch bestätigt, dass das Titan in sehr schwankenden Verhältnissen auftritt; wie denn z. B. *Rammelsberg* in dem Titaneisensande vom Egelsee unweit Berlin 5,2, in dem schlackigen Magneteisenerze von Unkel 8,27, aus in einer Var. aus dem Basalte von Rheinbreitenbach 9,6, und *S. v. Waltershausen* in einem Titaneisensande vom Aetna fast 12,4 Proc. Titansäure auffand, während *Klaproth* und *Cordier* in anderen Varietäten 11 bis 16 Proc. nachwiesen. Ein auffallendes Beispiel eines solchen titanhaltigen Magneteisenerzes liefern die von *Winkler* untersuchten Magneteisenerz-Krystalle aus dem Nephelindolerit von Meiches, welche 25 Proc. Titansäure, 51 Eisenoxydul, 22 Eisenoxyd und 1,5 Manganoxydul enthalten. Magnetischer Titaneisensand findet sich oft sehr reichlich am Strande der Ostsee, an den Ufern der Elbe und Eider, am Ufer des Schweriner und Goldberger Sees sowie des Tollensees in Mecklenburg; der von Dömitz an der Elbe enthält nach *Winkler* 12 Proc. Titanoxyd.

Anm. 3. Der sog. Eisenmulm oder das mulmige Magneteisenerz, wie es auf der Grube Alte Birke bei Siegen vorkommt, ist nach *Genth* und *Schnabel* ein silberfarbiges Magneteisenerz, in welchem die Hälfte des Eisenoxyduls durch Manganoxydul vertreten wird. *Breithaupt* hat auch unter dem Namen Talkeisenstein ein Magnet-

eisenerz von Sparta in New-Jersey aufgeführt, in welchem ein Theil des Eisenoxydals durch Magnesia vertreten wird, daher es nur das Gewicht 4,41 bis 4,52 hat und schwach magnetisch ist. *Andrews* analysirte eine Varietät aus dem Mourne-Gebirge, welche 6,45 Procent Magnesia enthielt.

Anm. 4. *Shepard* beschrieb unter dem Namen Diamagnetit ein in langen rhombischen Prismen ($\infty P 130^\circ$) krystallisirtes, eisenschwarzes, äusserlich schwach glänzendes, nach ∞P spaltbares, im Bruche muscheliges und metallisch glänzendes Mineral von $H. = 5,5$, $G. = 5,789$, welches polar magnetisch ist, sich v. d. L. wie Magneteisenerz verhält, und im Magneteisenerze bei Monroe in New-York vorkommt. *Shepard* vermuthet, dass es die Zusammensetzung des Magneteisenerzes habe, wogegen *Blake* das Mineral für Liévril hält.

Anm. 5. *Jacobsit* nennt *Damour* ein bei Jakobsberg in Wermland in körnigem Kalksteine vorkommendes Mineral. Dasselbe krystallisirt in Oktaëdern, bildet aber auch körnige Aggregate; ritzt Glas, hat $G. = 4,75$; ist dunkelschwarz, stark glänzend, undurchsichtig, stark magnetisch und giebt einen röthlichschwarzen Strich. Die Analyse ergab 68,25 Procent Eisenoxyd, 4,21 Manganoxyd, 20,57 Manganoxyd und 6,44 Magnesia; es ist also ganz analog dem Magneteisenerze zusammengesetzt. V. d. L. ist es unschmelzbar, mit Phosphorsalz giebt es im Red.-F. ein grünlichgelbes im Ox.-F. bei Zusatz von etwas Salpeter ein violettbraunes Glas; mit Soda auf Platinblech grün; von Salpetersäure wird es nicht, von Salzsäure langsam aber vollständig aufgelöst.

X. Classe. Metalle.

500. Eisen.

Das gediegene Eisen ist als tellurisches und meteorisches zu unterscheiden, obwohl das wirkliche Vorkommen des ersteren von *Schrötter* u. A. bezweifelt wird. Die Krystallform beider ist tesseral, wie die des durch Kunst dargestellten Eisens, welche zuweilen Oktaëder erkennen lässt. Das tellurische findet sich in Körnern und Blättern, sowie derb und eingesprengt, das meteorische theils in grossen Klumpen zackiger, zelliger und poröser Structur, theils eingesprengt in den Meteorsteinen. Spaltb. hexaëdrisch, sehr ausgezeichnet an manchem Meteoreisen (z. B. an dem von Braunau und Seeläsgen), gewöhnlich aber wegen der feinkörnigen Aggregation wegen der Festigkeit und Zähigkeit der Substanz nur in sehr undeutlichen Spuren bemerkbar; Bruch hakig; $H. = 4,5$; $G. = 7,0 \dots 7,8$; stahlgrau und eisenschwarz, geschmeidig und dehnbar, sehr stark auf die Magnethadel wirkend. — Chem. Zus.: Das tellurische Eisen ist entweder fast ganz rein, oder mit etwas Kohlenstoff und Graphit verbunden; das meteorische Eisen ist in der Regel durch einen Gehalt an Nickel mit 3 bis 8 Proc., selten bis 17 Proc. und darüber) charakterisirt und nur ausnahmsweise frei davon; auch sind in einigen Varietäten kleine Beimischungen von Kobalt, Chrom, Molybdän, Zinn, Kupfer und Mangan nachgewiesen worden. Geschliffene Flächen der Meteoreisens zeigen nach der Aetzung mit Säuren die sog. Widmanstätten'schen Figuren. — Für das Vorkommen des tellurischen Eisens sind besonders Nühlaus in Thüringen, (wo es *Bornemann* in Eisenkiesknollen eines zur Keuperformation gehörigen Kalksteines fand), Chotzen in Böhmen, (wo es *Neumann* in knolligen Concreten innerhalb des Pläners entdeckte, von denen *Reuss* zeigte, dass sie durch Zersetzung von Eisenkiesknollen entstanden sind), die Gegend am St. Johns River in Liberia,

*) Da alle Species dieser und der beiden folgenden Classen metallisch glänzend und durchsichtig sind, so brauchen diese Eigenschaften nicht weiter erwähnt zu werden.

nach *Hayes* mikroskopische Krystalle von Quarz und Magneteisenerz umschliesst, und in grosser Menge anstehen soll), Minas Geraes in Brasilien, die Platinsand-Ablagerungen des Ural und der Cordillere von Choco, sowie die Goldsand-Ablagerungen im Altai zu erwähnen. *Bahr* fand gediegenes Eisen in einem durch Sumpferz verwitterten Baume aus dem Ralångsee bei Catharinenholm in Småland. Auch hat *Andersson* gezeigt, dass viele basaltische Gesteine etwa gediegenes Eisen in mikroskopischen Theilen enthalten. Das Meteoreisen, welches kosmischen Ursprungs ist, findet sich in oft sehr grossen Massen auf der Oberfläche der Erde; so z. B. die 74 Pfd. schwere Masse von Hraschina, bei Agram, die 194 Pfd. schwere Masse von Elnbogen, die ursprünglich 4600 Pfd. schwere Masse von Krasnojarsk, die 3000 Pfd. schwere Masse vom Red-River in Louisiana, die über 17000 Pfd. schwere Masse vom Flusse Itandegö in Brasilien und die 300 Centner schwere Masse von Olumba in Peru; kleinere Massen sind häufiger und finden sich angeblich in grosser Menge z. B. auf dem Berge Magura in Ungarn, bei Cobija in Südamerika, bei Toluca in Mexico, am grossen Schusse in Südafrika; zu den schönsten Varietäten gehören die Meteoreisenmassen von Braunau, Seeläsgen und Rittersgrün.

Anm. 1. Wie bereits erwähnt, ist das meteorische Eisen durch einen nicht unbedeutenden Gehalt an Nickel, oft auch von Kobalt ausgezeichnet; doch ist es nur seiner bedeutendere Gehalt, welcher dasselbe eigentlich charakterisirt. *Linné* *Ordmann* fand in einer angeblich meteorischen Eisenmasse, welche sich aber bei genauerer Untersuchung als ein zusammengerostetes Aggregat von Eisendrehspänen ergab, dieselben beiden Metalle; und *Weiske* hat später nachgewiesen, dass viele Arten von Roheisen und Schmiedeeisen einen kleinen Gehalt an Kobalt und Nickel besitzen.

Anm. 2. *Berzelius* fand im Meteoreisen von Bohumilitz eine Verbindung von Eisen, Nickel und Phosphor. *Patera* hat im Meteorsteine von Arva dieselbe Verbindung gefunden; sie bildet stahlgraue, biegsame, stark magnetische Blättchen von H. = 6,5, $\rho = 7,01 \dots 7,22$, welche aus 87,20 Eisen, 4,24 Nickel und 7,26 Phosphor bestehen. *Dünger* schlägt dafür den Namen Schreibersit vor. Nach *Lawrence Smith* kommt dieser Schreibersit in den nordamerikanischen Meteoriten nicht selten vor; drei verschiedene Analysen ergaben 56 bis 57,2 Eisen, 25,8 bis 28,0 Nickel und 13,9 bis 14 Phosphor, nebst ein wenig Kobalt, so dass die Zusammensetzung durch Ni^2Fe^4P dargestellt werden kann, was auch durch eine Analyse von *Stanislas Meunier* bestätigt wird. Indessen ergibt sich aus den von *Rammelsberg* zusammengestellten Analysen der verschiedenen Varietäten dieses Phosphornickeleisens, dass dasselbe in seiner Zusammensetzung sehr schwankend, und daher die Aufstellung einer bestimmten Formel nicht möglich ist. Daher bezweifelt auch *v. Baumhauer* die spezifische Selbständigkeit des Schreibersites, in dessen Beimengung übrigens der geringe Phosphorgehalt des besten Meteoreisens begründet ist.

W Eisenplatin, *Breithaupt*.

Tesseral; Hexaëder, meist nur in kleinen Körnern, selten in grösseren Massen; spaltb. fehlt; Bruch hakig; geschmeidig; H. = 6; G. = 14,0...15,0; dunkel stahlgrau, stark und bisweilen polar magnetisch. — Chem. Zus.: Platin mit bedeutendem Gehalt an Eisen; dahin gehört vielleicht das von *Berzelius* analysirte, mit 11 bis 13 Proc. Eisen, von welchem *Svanberg* glaubt, dass es $FePt^2$ sei; sicher sind wohl hierher die durch *v. Muchin* analysirten Varietäten vom G. = 13,35...14,82 zu rechnen, welche bis 19 Procent Eisen enthielten. — Nischne-Tagilsk am Ural.

Anm. Der starke Magnetismus allein scheint das Eisenplatin noch nicht zu charakterisiren, denn *v. Muchin* fand Körner von Nischne-Tagilsk, welche bei einem Gehalte von 11 bis fast 19 Procent Eisen dennoch nicht magnetisch waren, während magnetische Körner 15,5 bis 19 Procent Eisen enthielten.

502. Platin.

Tesseral; kleine hexaëdrische Krystalle, äusserst selten, noch seltener Oktaëder gewöhnlich nur in kleinen, platten oder stumpfeckigen Körnern mit glatter, glänzender Oberfläche, selten grössere Körner und rundliche Klumpen von eckig-körniger Zusammensetzung; (die grössten bekannten Klumpen wiegen 8,33 und 9,61 Kilogr oder mehr als 20 und 23 Russ. Pfund). Spaltb. fehlt, Bruch hakig; geschmeidig und dehnbar; H. = 4...5; G. = 17...18; (nach *Hare* ist das Gewicht des reinen Platins im geschmolzenen Zustande = 19,7, gehämmert bis 21,23); stahlgrau in silberweiss geneigt; bisweilen etwas magnetisch. — Chem. Zus.: Platin, doch niemals ganz rein, in der Regel mit 5 bis 13 Procent Eisen, mit etwas Iridium, Rhodium, Palladium, Osmium und Kupfer verbunden. Höchst strengflüssig; auflöslich in Salpetersäure die Sol. giebt mit Salmiak ein citrongelbes Präcipitat von Platinsalmiak, welcher durch Glühen in Platinschwamm verwandelt. — Das Platin findet sich meist in Eisenkörnern, sehr selten in Körnern, die mit Chromeisenerz verwachsen oder in Serpentin eingewachsen sind, und gewöhnlich in Begleitung von Gold, Osmiridium, Iridium, Palladium, Chromeisenerz, Magneteisenerz, Zirkon, Korund, bisweilen auch von Diamant. So z. B. in grosser Verbreitung, doch minder häufig und zugleich mit Gold im Diluvialsande fast aller Thäler auf dem Ostabhalle des Ural, bei Bogoslawsk, Kuschwinsk, hier reichlicher, Newjansk, Miask; aber auch auf dem Westabhalle bei Bissersk und in grösster Menge bei Nischne-Tagilsk, wo es ursprünglich mit Chromeisenerz in Serpentin eingewachsen gewesen zu sein scheint. Aehnlich ist das Vorkommen in Südamerika, in den Provinzen Choco und Barbacoas der Republik Neugranada, in Brasilien und auf St. Domingó, sowie in Californien, am Rogue-River in Oregon, in Canada und auf der Insel Borneo. Bei Santa Rosa in Antioquia (Neugranada) soll es nach *Boussingault* mit Gold auf Gängen von Quarz und Brauneisenerz vorkommen, es auch nach *Helmersen* auf den Goldgängen von Beresowsk, dagegen nach *Jervis*, ohne Begleitung von Gold, auf einem aus Quarz, Brauneisenerz, Pyrit und Letten bestehenden Gange in Neugranada zwischen den Flüssen Cauca und Medellín; auch bei *Gueymard* in den Fablerzen, Bournoniten und Zinkblenden, ja sogar in verschiedenen Gesteinen mehrerer Punkte der französischen Alpen einen Platinegehalt nachgewiesen.

Gebrauch. Aus dem natürlichen Platin, welches *Hausmann* wegen seiner vielfachen Beimischungen *Polyxen* nennt, wird das reine Platin gewonnen, welches bekanntlich mancherlei sehr wichtige Anwendungen findet.

503. Platiniridium.

Kleine rundliche Körner, von G. = 16,94 und silberweisser Farbe. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Svanberg*: 55,44 Platin, 27,79 Iridium, 6,86 Rhodium, 4,14 Eisen, 3,30 Kupfer und 0,49 Palladium; ist vielleicht nur als ein sehr iridiumreicher Platin zu betrachten und mit der vorigen Species zu vereinigen. — Brasilien.

504. Iridium.

Tesseral; sehr kleine lose Krystalle der Comb. $\infty O \infty O$ und kleine abgerundete Körner. — Spaltb. Spuren nach den Flächen des Hexaëders, Bruch uneben und hakig wenig dehnbar; H. = 6...7; G. = 22,6...22,8 nach *G. Rose*, 21,57...23,46 nach *Breithaupt*; silberweiss, auf der Oberfläche gelblich, im Innern graulich. — Chem. Zus. einer Varietät nach *Svanberg*: 76,85 Iridium, 19,64 Platin, 1,78 Kupfer und 0,89 Palladium; v. d. L. ist es unveränderlich, und in Säuren, sogar in Salpetersäure unauflöslich. — Nischne-Tagilsk und Newjansk am Ural, Ava in Ostindien.

Gebrauch. Nach *Frick* lässt sich das Iridium in der Porcellan-Malerei zu schwarzen und grauen Farben benutzen.

505. Osmiridium, *Hausm.*, oder Newjanskit, *Haid.* (Lichtes Osmiridium, *Rose*.)

Hexagonal; P 124⁰ nach *G. Rose*; Comb. $OP \cdot \infty P$ und $OP \cdot P \cdot \infty OP$, die Krystalle lose, tafelförmig und sehr klein, gewöhnlich in kleinen platten Körnern. — Spaltb. IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

basisch, ziemlich vollk.; dehnbar in geringem Grade, fast spröde; $H. = 7$; $G. = 9,38 \dots 19,47$; zinnweiss. — Chem. Zus. nach einer Analyse von *Berzelius*: IrOs , mit $49,34$ Osmium, $46,77$ Iridium, $3,15$ Rhodium und $0,74$ Eisen, welche letztere zwei Metalle einen Theil des Iridiums vertreten; v. d. L. ist es unveränderlich; von Salpetersäure wird es nicht angegriffen; im Kolben mit Salpeter geschmolzen entwickelt es Osmiumdämpfe und giebt eine grüne Salzmasse, welche mit Wasser gekocht aus Iridiumoxyd hinterlässt. — Kuschwinsk und Newjansk am Ural, Brasilien.

¶ Iridosmium, oder Sisserskit, *Haidinger* (Dunkles Osmiridium).

Hexagonal; nach *Zenger* rhomboëdrisch mit $R = 84^{\circ} 28'$; in kleinen lamellaren Krystallen und in Körnern von derselben Form und Spaltbarkeit wie das Osmiridium. $H. = 7$; $G. = 21,1 \dots 21,2$; bleigrau. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Berzelius* theils IrOs^3 mit 25 Proc., theils IrOs^4 mit 20 Proc. Iridium; v. d. L. auf Kohle wird es schwarz und riecht sehr stark nach Osmium; die Weingeistflamme macht es stark leuchtend und färbt sie gelblichroth; auf Platinblech erhitzt giebt es nach *Genth* starken Geruch nach Osmium, und gelbe und blaue Anlauffarben. — Am Ural bei Sissersk a. O. mit Osmiridium, doch weniger häufig; auch in Californien.

¶ Palladium.

Tesseral nach *Haidinger*; die Krystalle sind sehr kleine Oktaëder, häufiger in kleinen losen Körnern, welche nach *Wollaston* zuweilen eine radial-faserige Textur zeigen. — Spaltb. unbekannt; dehnbar; $H. = 4,5 \dots 5$; $G. = 11,8 \dots 12,2$; licht stahlgrau. — Chem. Zus.: Palladium mit etwas Platin und Iridium; v. d. L. unschmelzbar; in Salpetersäure auflöslich, die Solution roth. — Mit Platin u. s. w. in Brasilien.

Anm. Das von *Zincken* bei Tilkerode entdeckte Palladium findet sich in sehr kleinen, stark glänzenden und nach den Seitenflächen vollk. spaltbaren hexagonalen Tafeln, daher *G. Rose* vermuthet, dass das Palladium dimorph sei.

Gebrauch. Das Palladium wird bisweilen bei astronomischen und physikalischen Instrumenten angewendet.

¶ Gold.

Tesseral; $O, \infty O \infty, \infty O, 3O_3, \infty O_2$ und andere Formen, die Krystalle klein und sehr klein, oft einseitig verkürzt oder verlängert, oder sonst verzerrt, daher meist undeutlich, manchfaltig gruppirt; Zwillingkrystalle, Zwillingsebene eine Fläche von haarförmig, drahtförmig, baumförmig, gestrickt, moosförmig, in Blechen und Blättern; sehr häufig eingesprengt, oft in mikroskopischen Theilchen; als Ueberzug von Eisenpathkrystallen (bei Corbach in Hessen); secundär als Goldstaub, Goldsand, in losen Körnern, Blechen und Klumpen; einer der grössten bekannten Goldklumpen von 10 Kilogr. oder 87 russ. Pfd. ist bei Miask, ein anderer von 106 Pfd. in Australien, ein noch grösserer von 464 Pfd. (einschliesslich 20 Pfd. Quarz) in Ober-Californien, die grössten aber von $184\frac{1}{2}$ und 210 Pfd. sind bei Ballarat und im Districte Donolly in Australien vorgekommen. — Spaltb. nicht bemerkbar, Bruch hakig; $H. = 2,5 \dots 3$; $G. = 15,6 \dots 19,4$ (das Normalgewicht des reinen Goldes ist nach *G. Rose* $= 19,37$), durch Poren und Höhlungen erscheint es oft weit geringer; goldgelb bis messinggelb oder speisgelb; äusserst dehnbar und geschmeidig. — Chem. Zus.: Gold mit mehr oder weniger Silber, welches in schwankenden Verhältnissen, von 1 bis fast zu 40 Proc. angewiesen worden ist; Spuren von Kupfer und Eisen sind ebenfalls fast stets vorhanden, wie denn überhaupt ganz reines Gold nicht vorzukommen scheint. Die Ansicht, dass Gold und Silber in bestimmten stöchiometrischen Verhältnissen verbunden seien, ist durch die umfassende Arbeit von *G. Rose*, sowie durch die Analysen von *Grew* und *Domeyko* widerlegt worden. V. d. L. leicht schmelzbar; das reine Gold verbrennt mit Phosphorsalz ganz unverändert und lässt die Perle klar und undurchsichtig, silberhaltiges Gold dagegen färbt das Salz im Red.-F. gelb und macht es undurchsichtig. Wenn das Gold nur bis 20 Proc. Silber hält, wird es durch Salpetersäure

leicht aufgelöst, wobei Chlorsilber zurückbleibt; bei grösserem Silbergehalte schmilzt man es mit Blei zusammen, und behandelt die Legirung mit Salpetersäure, in welcher das Silber mit dem Blei aufgelöst wird. — Das Gold findet sich theils auf seiner ursprünglichen Lagerstätte, auf Gängen, Lagern oder eingesprengt in Gebirgsgesteinen (Ungarn, Siebenbürgen, Salzburg, Leadhills in Schottland, Beresowsk, Mexico, Peru, Brasilien, Nord- und Südcarolina, Neuschottland, Californien), theils auf secundärer Lagerstätte, als Waschgold, im Goldseifengebirge und im Sande vieler Flüsse am Ural und Altai, neuerdings auch in Lappland, in Brasilien, Mexico, Peru, Guyana, Californien, Oregon, Victoria-land in Australien, auf St. Domingo, Borneo, im Binnenlande und in einigen Küstenstrichen Afrikas; Donau, Rhein, Isar, Edder, Schwarza, Gölsch Striegis).

Anm. 1. Das speisgelbe Gold mit einem Silbergehalte über 20 Proc. und einem $G. = 14,4 \dots 14,6$ wird von mehren Mineralogen unter dem Namen Elektrum von den übrigen Varietäten des Goldes abge sondert. *Kennigott* machte den Vorschlag, die Grenzen des Begriffes Elektrum gegen Gold mit 15 Procent Silber, und gegen Silber mit 37,8 Procent Gold festzustellen.

Anm. 2. Porpezit hat man nach der Gegend seines Vorkommens, der Capitania Porpez in Brasilien, eine Gold-Varietät genannt, welche ausser 4 Procent Silber auch fast 10 Procent Palladium enthält. Eben so kennt man eine Verbindung von Gk mit 34 bis 43 Procent Rhodium, das Rhodiumgold, vom $G. = 15,5 \dots 16,8$.

Gebrauch. Da das gediegene Gold die gewöhnlichste Form des Vorkommens dieses Metalls ist, so wird auch das meiste Gold unmittelbar aus ihm gewonnen.

509. Silber.

Tesseral; $\infty O \infty$ die gewöhnlichste Form, auch O, ∞O , 303, ∞O_2 u. a. Formen; die Krystalle sind meist klein, und oft durch einseitige Verkürzungen und Verlängerungen verzerrt; Zwillingkrystalle, Zwillingsebene eine Fläche von O; haarförmig, drahtförmig, moosartig, zählig, baumförmig, gestrickt, in Blechen und Platten angelogen, derb und eingesprengt, selten als sog. Silbersand, in sehr kleinen losen Krystallen und krystallinischen Körnern, welche reichlich mit dergleichen Krystallen von Chlorsilber gemengt sind; in Pseudomorphosen nach Bromsilber, Silberblend und Stephanit. — Spaltb. nicht bemerkbar, Bruch hakig; geschmeidig, biegsam und dehnbar; $H. = 2,5 \dots 3$; $G. = 10,4 \dots 11,0$; (das Normalgewicht des ganz reinen Silber bestimmte *G. Rose* zu 10,52); silberweiss, oft gelb, braun oder schwarz angelaufen. — Chem. Zus.: Silber, oft mit etwas Gold, oder mit kleinen Beimengungen von Kupfer, Arsen, Antimon, Eisen; v. d. L. leicht schmelzbar; in Salpetersäure auflöslich; die Sol. giebt mit Salzsäure einen weissen voluminösen Niederschlag, der sich am Lichte erst blaulich, dann braun und schwarz färbt. — Auf Gängen im älteren Gebirge, seltener auf Lagern: Freiberg, Schneeberg, Marienberg, Annaberg, Johannegeorgenstadt (hier ehemals auf der Grube St. Georg eine 100 Centner schwere Masse), Joachimsthal, Andreasberg, Markkirchen, Kongsberg (1834 eine $7\frac{1}{2}$ Centner schwere Masse, Schlangenberg im Altai, Nertschinsk, Mexico, Chile, Peru, Californien, am Superiorsee in Nordamerika, zugleich und oft innig verwachsen mit gediegenem Kupfer, so auch nach *Wiser* am Flumser Berge in St. Gallen; der Silbersand nach *v. Groddeck* als Ausfüllung kleiner Drusenräume eines Ganges bei Andreasberg.

Anm. Das sog. güldische Silber ist durch seine gelbliche Farbe und einen, bis 28 Procent steigenden Gehalt von Gold ausgezeichnet. — Kongsberg.

Gebrauch. Das gediegene Silber liefert einen nicht unbedeutenden Theil dieses Metalles.

510. Arquerit, *Domeyko*.

Tesseral; kleine oktaëdrische Krystalle, auch baumförmig, derb und eingesprengt geschmeidig und streckbar; $H. = 2 \dots 2,5$, $G. = 10,8$; silberweiss. — Chem. Zus.

AgHg oder Ag^{12}Hg , mit 86,5 Silber und 13,5 Mercur; v. d. L. wie Amalgam. — Es bildet das Haupterz der reichen Silbergruben von Arqueros bei Coquimbo in Chile.

Gebrauch. Als reiches Silbererz zur Darstellung des Silbers.

Amalgam.

Tesseral, zuweilen sehr schön krystallisirt, besonders ∞O in mancherlei Comb. mit $102, \text{O}, \infty\text{O}\infty, 3\text{O}\frac{3}{2}$ und $\infty\text{O}3$; ausserdem auch derb, eingesprengt, in Platten, Nennern und als Anflug. — Spalth. Spuren nach ∞O , meist nur muscheliger Bruch; was spröde; $\text{H.} = 3 \dots 3,5$, $\text{G.} = 13,7 \dots 14,4$; silberweiss. — Chem. Zus. theils AgHg^2 oder AgHg , mit 35, theils AgHg^3 oder Ag^2Hg^3 , mit 26,5 Proc. Silber, ja Varietäten aus Chile enthalten sogar 43 bis 63 Procent Silber, wie denn überhaupt nach *Kennigott* bestimmte Proportionen kaum anzunehmen sein dürften. Im Kolben giebt es Mercur und hinterlässt schwammiges Silber, welches auf Kohle zu einer Kugel zusammenschmilzt; in Salpetersäure leicht auflöslich. — Mit Zinnober und Mercur bei Mörsfeld und Moschellandsberg; zu Szlana in Ungarn, Almaden in Spanien, Allemont im Dauphiné, Chanarcillo in Chile.

Anm. In Columbien kommen mit dem Platin auch kleine, weisse, leicht zerbrechbare Kugeln eines Goldamalgams vor, welches nach *Schneider* 38,4 Gold, Silber und 57,4 Mercur enthält. Nach *Schmitz* findet sich Goldamalgam an vielen Punkten Californiens; eine Var. von Mariposa, vom $\text{G.} = 15,47$, besteht nach *Sonnenstein* aus 39 Gold und 61 Mercur, ist also nach der Formel AuHg^3 zusammengesetzt.

Mercur, (Quecksilber).

Amorph, weil flüssig; nur in kugeligen oder fadenförmig ausgezogenen Tropfen und geflossenen Massen; $\text{G.} = 13,5 \dots 13,6$; (das spec. Gewicht des ganz reinen Mercur bestimmt *Regnault* zu 13,596); zinnweiss, stark metallglänzend; starr bei -40°C. und dann tesseral krystallisirt. — Chem. Zus.: Mercur, oft mit etwas Silber; d. L. verdampft es vollständig oder mit Hinterlassung von wenig Silber. — Mit Zinnober auf Gängen, Klüften und Höhlungen des Gesteins: Idria in Krain, Almaden in Spanien, Mörsfeld und Moschellandsberg in Rheinbayern, Huancavelica in Peru; in Schichten bei Lissabon und Lüneburg.

Gebrauch. Das gediegene Mercur liefert einen kleinen Theil dieses Metalles.

Blei.

Tesseral, doch scheint es bis jetzt noch nicht krystallisirt gefunden worden zu sein; haarförmig, drahtförmig, ästig, als Anflug, in dünnen Platten, derb und einrengt; dehnbar und geschmeidig; $\text{H.} = 4,5$; $\text{G.} = 11,3 \dots 11,4$; das sp. Gew. des reinen Bleis ist nach *Reich* $= 11,37$, während dasjenige der im Handel vorkommenden Sorten nach *Streng* zwischen 11,361 und 11,394 schwankt; bleigrau, schwärzlich angelauten. — Chem. Zus.: Blei; v. d. L. sehr leicht schmelzbar; auf Kohle verflüchtigt es und bildet einen schwefelgelben Beschlag; in Salpetersäure auflöslich. — In Alston-Moor in Cumberland mit Bleiglanz in Kalkstein, nach *Greg* und *Lettsom*, ebenfalls auch bei Kenmare in Irland; im Goldsande am Ural und Altai, sowie in dem Orlapian in Siebenbürgen und Velika in Slavonien; Mexico, bei Zomelahuacan im Staate Vera Cruz, zugleich mit Bleiglätte und Bleiglanz; in Cavitäten des Meteorisens bei Tarapaca in Chile, im Basalt-Tuffe des Rautenberges in Mähren, im Melaphyr bei Zerberbach am Thüringer Walde, nach *Zerrenner*. Sehr interessant und bedeutend ist das von *Igelström* nachgewiesene Vorkommen von sehr reinem gediegenem Blei auf dem dem Dolomite eingeschalteten Lager von Glanzeisenerz, Magneteisenerz und Zinnmannit, bei Pajsberg in Wermland; es findet sich dort auf Spalten und Klüften dieser Erze und der sie begleitenden Mineralien (Rhodonit, Granat, Baryt u. s. w.); das Blei ganz ähnlichen Verhältnissen erscheint es bei Nordmark, in Drähten und Blechen von 900 Grm. Gewicht.

Anm. Problematischer als das Vorkommen des Bleis ist das des Zinns, welches z. B. aus Cornwall und aus den Seifenwerken von Miask und Guyana erwähnt wird; auch soll nach *Forbes* in den Goldseifen des Flusses Tipuani in Bolivia bleihaltiges Zinn vorkommen. Das Zinn lässt sich übrigens künstlich in Krystallen darstellen welche, wie *Miller* nachgewiesen hat, tetragonale Formen ($P = 57^{\circ} 43'$) und Combinationen, auch Zwillingkrystalle nach *P* zeigen, die $H. = 2$, und das $G. = 7, 178$ haben das geschmolzene Zinn wiegt 7,3.

544. Kupfer.

Tesseral; $O, \infty O \infty, \infty O, \infty O 2$, theils selbständig, theils combinirt; die Krystalle klein und meist stark verzerrt, verzogen und durcheinander gewachsen; Zwillingkrystalle, Zwillingsebene eine Fläche von O ; haar-, draht- und moosförmig, staudenförmig, baumförmig, ästig, in Platten, Blechen, als Anflug, derb und eingesprengt selten in losen Körnern und Klumpen (eine grsse dergleichen Kupfermasse fand man am Superior-See in Nordamerika, sie war $4\frac{1}{2}$ F. lang und 4 F. breit); endlich bisweilen in Pseudomorphosen nach Rothkupfererz und Aragonit. — Spaltb. nicht bemerkbar, Bruch hakig; geschmeidig und dehnbar; $H. = 2, 5 \dots 3$, $G. = 8, 5 \dots 8, 9$; kupferroth, oft gelb oder braun angelauten. — Chem. Zus.: Metallisches Kupfer, gewöhnlich fast frei von Beimengungen; v. d. L. ziemlich leicht schmelzbar; in Salpetersäure leicht auflöslich, eben so in Ammoniak bei Zutritt von Luft. — Neudörfel bei Zwickau Rheinbreitenbach, Westerwald, Cornwall, Fahlun, Röraas, Libethen, Schmölln in Saska und Moldawa, Nischne-Tagilsk, Bogoslawsk, Turginskische Gruben, Connecticut, am Superior-See, hier in bedeutender Menge zugleich mit Silber, (auf einem Gange ist einmal die colossale gediegene Kupfermasse von 45 F. Länge, 22 F. Breit und 8 F. grösster Dicke, ja in der Phönixgrube neulich eine Masse von 65 F. Länge 32 F. Breite, und 4, stellenweise bis 7 F. Dicke vorgekommen); Japan, China.

Gebrauch. Das gediegene Kupfer wird mit zur Gewinnung des reinen Kupfers benutzt

545. Wismut.

Rhomboëdrisch; $R 87^{\circ} 40'$ nach *G. Rose*, also sehr ähnlich dem Hexaëder; gewöhnliche Comb. $R. OR$; die Krystalle meist verzerrt und durch Gruppierung und ähnlich; baumförmig, federartig, gestrickt, selten drahtförmig und in Blechen; häufig derb und eingesprengt von körniger Zusammensetzung. — Spaltb. rhomboëdrisch nach $-2R$ ($69^{\circ} 28'$) und basisch, vollk., sehr mild und nicht dehnbar; $H. = 2, 5$, $G. = 9, 6 \dots 9, 8$ röthlich silberweiss, oft gelb, roth, braun oder bunt angelauten. — Chem. Zus. Wismut, oft mit etwas Arsen; in einer Var. aus Bolivia fand *Forbes* 5 Procent Tellur v. d. L. sehr leicht schmelzbar, auf Kohle verdampft es und bildet einen citrongelben Beschlag von Wismutoxyd; in Salpetersäure auflöslich, die Solution giebt durch Zusatz von viel Wasser ein weisses Präcipitat. — Auf Gängen mit Kobalt- und Nickelerzen Schneeberg, Annaberg, Marienberg, Joachimsthal, Wittichen, Bieber, Cornwall u Devonshire, am Sorato und Illampu in Bolivia.

Gebrauch. Das gediegene Wismut ist das einzige Mineral, aus welchem das Wismutmetall im Grossen dargestellt wird.

546. Antimon.

Rhomboëdrisch; $R 87^{\circ} 35'$ nach *G. Rose*, $87^{\circ} 42'$ nach *Zenger*, aber sehr selten frei auskrystallisirt; die Krystalle stellen gewöhnlich die Comb. $R. \frac{1}{2} R. OR$ dar, sind aber stets zwillingsartig verwachsen nach dem Gesetze: Zwillingsebene eine Fläche von $-\frac{1}{2} R$; Vierlingskrystalle und Sechslingskrystalle, welche jedoch auf den ersten Anblick wie einfache Krystalle erscheinen; meist derb und eingesprengt, bisweilen kugelig, traubigen und nierförmigen Aggregaten von körniger Zusammensetzung. — Spaltb. basisch sehr vollk., rhomboëdrisch nach $-\frac{1}{2} R$ ($117^{\circ} 8'$) vollk., und nach $-2R$ ($69^{\circ} 25'$) unvollk., Bruch nicht wahrnehmbar, zwischen mild und spröde $H. = 1, 15, 5, 11, 10, 2, 6, 1, 6, 5, 6, 5, 6, 5$ nach *Kennigott*; zinnweiss, bis

welen gelblich oder graulich angelaufen, stark glänzend. — Chem. Zus.: Antimon, meist mit kleinen Beimischungen von Silber, Eisen oder Arsen; v. d. L. sehr leicht schmelzbar; auf Kohle verflüchtigt es sich, verbrennt mit schwacher Flamme und bildet einen weissen Beschlag; im Glasrohre giebt es Dämpfe, welche ein weisses Sublimat liefern; wird von Salpetersäure in ein Gemeng von salpeters. Antimonoxyd und antimoniger Säure umgewandelt. — Andreasberg, Przibram, Sala, Allemont, Southham in Ost-Canada.

7. Antimonarsen, (Arsenik-Antimon).

Rhomboëdrisch; in körnigen bis fast dichten Aggregaten, derb oder kugelig und unregelmässig, von körniger Textur und krümmenschaliger Structur; H.=3,5; G.=6,4...6,2; zinnweiss, dem lichten Bleigrau genähert, mehr oder weniger angelaufen. — Chem. Zus. einer Var. von Allemont nach einer Analyse von *Rammelsberg*: 37,85 Antimon und 62,15 Arsen, also beinahe $SbAs^3$; andere Varr. scheinen anders zusammengesetzt, wie denn z. B. *Thomson* nur 38,5 Procent Arsen fand, und auch bei dem Homöomorphismus beider Metalle zu erwarten ist, dass sie sich in unbestimmten Proportionen verbinden können; v. d. L. entwickelt es starke Arsendämpfe. — Allemont, Andreasberg, Przibram.

8. Arsen.

Rhomboëdrisch; R $85^{\circ} 4'$ nach *G. Rose*, $85^{\circ} 44'$ nach *Miller*, $85^{\circ} 36'$ nach *Zenger*; bekannte Formen OR , $-\frac{1}{2}R$ ($143^{\circ} 31'$) und R ; aber sehr selten in deutlich erkennbaren Krystallen, meist in feinkörnigen bis dichten (selten in stängeligen) Aggregaten von traubiger, nierförmiger und kugeliger Gestalt und krümmenschaliger Structur; auch derb und eingesprengt. — Spaltb. basisch vollk., auch rhomboëdrisch nach $-\frac{1}{2}R$ unvollk., Bruch uneben und feinkörnig; spröde, nur noch im Striche etwas geschmeidig; H.=3,5, G.=5,7...5,8; *Bettendorf* fand das sp. Gew. des ganz reinen, künstlich dargestellten krystallisirten Arsens = 5,727 bei $44^{\circ} C.$; weisslich bleigrau, doch nur im frischen Bruche, auf der Oberfläche bald graulichschwarz anlaufend, durch Bildung von Suboxyd. — Chem. Zus.: Arsen mit etwas Antimon, auch wohl Spuren von Silber, Eisen oder Gold; v. d. L. verflüchtigt es sich, ohne zu schmelzen, und giebt dabei den charakteristischen knoblauchartigen Geruch, auf Kohle zugleich einen weissen Beschlag; im Glaskolben sublimirt es metallisch; mit Salpetersäure verandert es sich in arsenige Säure. — Freiberg, Schneeberg, Marienberg, Annaberg, Joachimsthal, Andreasberg, Münsterthal in Baden.

Gebrauch. Ein grosser Theil des, für gewerbliche und technische Zwecke vielfach benutzten Arsens wird aus dem gediegenen Arsen durch Sublimation dargestellt.

Anm. *Breithaupt's* Arsenglanz, in Aggregaten von stängeliger Zusammensetzung, mit vollkommener monotomer Spaltb., H.=2, G.=5,36...5,39, dunkel bleigrauer Farbe, besteht nach *Kersten* aus 97 Arsen und 3 Wismut, entzündet sich in der Lichtflamme und verglimmt von selbst weiter. Da sich jedes fein zertheilte Arsen, ohne Wismutgehalt, eben so verhält, so vermuthet *v. Kobell*, dass der Arsenglanz keine besondere Species bildet. — Grube Palmbaum bei Marienberg.

9. Tellur.

Rhomboëdrisch; R $86^{\circ} 57'$ nach *G. Rose*, $86^{\circ} 2'$ nach *Miller*, $86^{\circ} 50'$ nach *Zenger*; ten ganz kleine säulenartige Krystalle von der Form $\infty R.R.$ — R ; gewöhnlich rh oder eingesprengt von feinkörniger Zusammensetzung. — Spaltb. prismatisch nach ∞R vollk., basisch unvollk., etwas mild; H.=2...2,5, G.=6,4...6,3; zinnweiss. — Chem. Zus.: Tellur mit etwas Gold oder Eisen; v. d. L. sehr leicht schmelzbar; es verbrennt mit grünlicher Flamme, verdampft und giebt auf Kohle einen weissen Beschlag mit röthlichem Rande; im Glasrohre bildet es stark dampfend ein weisses Sublimat, welches zu klaren farblosen Tropfen geschmolzen werden kann; in Salpetersäure löst es sich auf unter Entwicklung von salpetersäure Dämpfen; erwärmt

man es in concentrirter Schwefelsäure, so erhält die Säure eine rothe Farbe, welche bei stärkerer Erhitzung wieder verschwindet; die rothe Flüssigkeit aber giebt, mit Wasser versetzt, ein schwärzlichgraues Präcipitat. — Facebay bei Salathna in Siebenbürgen.

Anm. 1. *G. Rose* beobachtete an künstlichen Krystallen die Combination $\infty P_2.R$, mit der Polkante von $R = 71^\circ 54'$. Die Mittelkante der hexagonalen Pyramide ($R.-R$, welche an den natürlichen Krystallen vorkommt, misst $113^\circ 52'$; wäre sie eine Pyramide der zweiten Art, und jenes Rhomboëder von $71^\circ 54'$ die Grundgestalt, so würde ihr Zeichen $\frac{2}{3}P_2$, und ihre Mittelkante $113^\circ 28'$ sein.

Anm. 2. Zu den hexagonal oder rhomboëdrisch krystallisirenden Metallen gehört auch das bei Melbourne in Australien angeblich gediegen vorgekommene, übrigens aber noch kürzlich von *Stolba* in grossen hexagonalen Pyramiden künstlich dargestellte Zink, und sehr wahrscheinlich das Osmium, wie sich daraus vermuthen lässt, dass die Verbindungen dieses Metalles mit dem tesseral krystallisirenden Iridium hexagonale Formen besitzen. *Fuchs* glaubt, dass das Roheisen gleichfalls rhomboëdrisch krystallisirt.

XI. Classe. Galenoide oder Glanze.

A. Tellurische Glanze.

520. Tellursilber, *G. Rose*, oder Petzit, *Haidinger*.

Krystallformen rhombisch nach *Kennigott* und *Peters*, während *Hess* rhomboëdrische und *G. Rose* tesserale Formen vermuthete; gewöhnlich nur derb, von körniger Zusammensetzung; etwas geschmeidig; $H. = 2,5 \dots 3$, $G. = 8,31 \dots 8,45$; zwischen schwärzlich bleigrau und stahlgrau. — Chem. Zus. nach den Analysen von *G. Rose* und *Petz* wesentlich: $AgTe$ oder Ag^2Te , mit 62,7 Silber, 37,3 Tellur, und Spuren von Blei, Eisen und Schwefel; manche Varietäten enthalten auch ziemlich viel (bis zu 18 Procent) Gold, welches einen Theil des Silbers vertritt, und das höhere spec. Gew. von 8,72...8,83 verursacht; die Var. von Rezbanya ist dagegen sehr rein. Im Glasrohre schmilzt es und giebt wenig Sublimat von telluriger Säure; auf Kohle schmilzt es leicht zur Kugel, giebt einen Beschlag von telluriger Säure, und hinterlässt ein etwas sprödes tellurhaltiges Silberkorn, dessen Oberfläche sich bei der Abkühlung mit lauter kleinen metallisch glänzenden Kügelchen bedeckt; im Kolben mit Soda und Kohlenpulver geglüht giebt es Tellurnatrium, welches im Wasser mit rother Farbe auflöslich ist; in erwärmter Salpetersäure löst es sich auf, aus der Sol. krystallisirt nach einiger Zeit tellurigsaureres Silberoxyd. — Grube Sawodinsky am Altai, Nagyag und Rezbanya in Siebenbürgen.

Gebrauch. Das Tellursilber wird als ein reiches Silbererz auf Silber und z. Th. auch auf Gold benutzt.

521. Sylvanit, *Necker*, oder Schrifterz (und Weissstellur).

Monoklinisch, wie schon *Mohs* vermuthet und *G. Rose* erkannt hatte, was denn durch *v. Kokscharow* vollkommen bestätigt worden ist; halten wir uns an die von diesem ausgezeichneten Krystallographen mitgetheilten Messungen und Bilder, so wird $C = 55^\circ 21'$, $\infty P(M) 94^\circ 26'$, $-\infty P(n) 19^\circ 21'$, $P\infty(y) 62^\circ 43'$.

Die Krystalle sind meist sehr klein, kurz nadelförmig und longitudinal stark gestreift, oder auch lamellar, und gewöhnlich in einer Ebene reihenförmig und schriftähnlich gruppiert (daher der Name Schrifterz), wobei sich die einzelnen Individuen unter Winkel von 45° aneinander anschneiden und bisweilen zu Dreiecken verbinden,

was noch auf andere Gesetze der Zwillingbildung zu verweisen scheint; auch derb und eingesprengt. Zwei Combinationen einfacher Krystalle sind in den beiden ersten nachfolgenden Figuren dargestellt, während die dritte Figur einen Zwillingkrystall, und die vierte Figur dessen Horizontalprojection veranschaulicht.

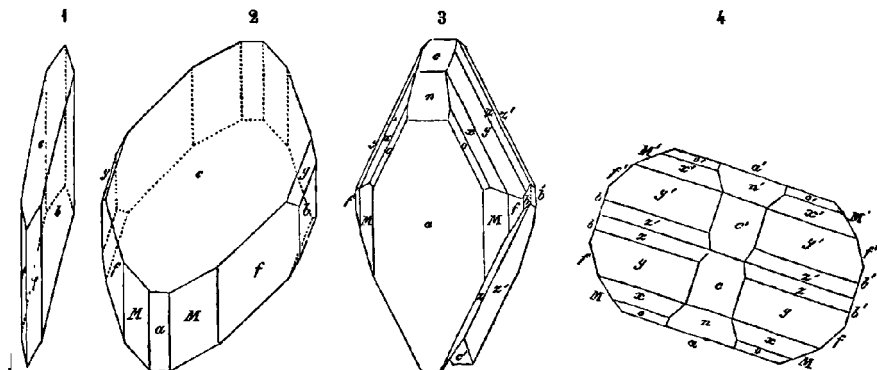
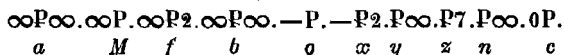


Fig. 1. $\infty P_{\infty} \infty P_2 \cdot 0P$; $f : f = 56^{\circ} 46'$, $f : c = 105^{\circ} 41'$.

Fig. 2. $0P \cdot \infty P_2 \cdot \infty P \cdot \infty P_{\infty} \cdot \infty P_{\infty} \cdot P_{\infty}$; $M : M = 94^{\circ} 26'$, $M : f = 164^{\circ} 40'$, $c : M = 114^{\circ} 39'$, $c : y = 121^{\circ} 21'$, $c : a = 124^{\circ} 39'$.

Fig. 3. Ein Zwillingkrystall nach dem Gesetze: Zwillingssaxe die Hauptaxe, Verwachsungsfläche das Orthopinakoid (α); jedes Individuum zeigt die Combination



in welcher $n : c = 144^{\circ} 0'$, $a : n = 160^{\circ} 38'$, $a : o = 141^{\circ} 54'$, $a : \alpha = 128^{\circ} 24'$, $a : y = 107^{\circ} 12'$, $a : z = 99^{\circ} 44'$; das obere Ende dieser Zwillinge erscheint natürlich ganz wie eine rhombische Combination, wie diess insbesondere aus

Fig. 4 ersichtlich ist, welche eine Horizontalprojection derselben darstellt, in welcher $c : c' = 110^{\circ} 42'$, $n : n' = 38^{\circ} 42'$, und $y : y' = 145^{\circ} 36'$ ist; diese Zwillinge haben früher die Deutung der Krystalle als solcher des rhombischen Systemes veranlasst.

Spalth. nach zwei Richtungen, basisch und klinodiagonal, davon die eine sehr vollkommen; mild, doch in dünnen Blättchen zerbrechlich; H. = 1,5...2; G. = 7,99...8,33; licht stahlgrau bis zinnweiss, silberweiss und licht speisgelb. — Chem. Zus. des eigentlichen Schrifitzerzes nach den Analysen von *Petz*: $AgTe^4 + AuTe^3$ mit 59,5 Tellur, 26,2 Gold und 14,3 Silber, von welchem letzteren jedoch ein kleiner Theil durch etwas Blei und Kupfer, sowie vom Tellur ein sehr geringer Theil durch Antimon ersetzt ist; das sog. Weisstellur oder Gelberz entspricht dagegen mehr der Formel $AgTe^3 + AuTe^3$, welche 55,7 Tellur, 28,6 Gold und 15,7 Silber erfordern würde; doch ist in ihm weit mehr Blei und Antimon vorhanden, indem das Blei, als theilweiser Vertreter des Silbers, von 3,5 bis 13,8 Procent, und das Antimon von 2,5 bis 8,5 Procent nachgewiesen wurde. Setzt man aber für Tellur und Blei die neuen Atomgewichte, und verdoppelt das Atomgewicht des Silbers, so gelangt man, wie neuerdings *Kenngott* gezeigt hat, nach Umrechnung des Antimons in Tellur sowie des Silbers und Bleis in Gold, auf die allgemeine Formel $4Te^2$. Im Glasrohre giebt der Sylvanit ein Sublimat von telluriger Säure; an Kohle schmilzt er unter Bildung eines weissen Beschlages zu einer dunkelgrauen Kugel, welche nach längerem Blasen (oder leichter nach Zusatz von etwas Soda) zu einem geschmeidigen hellgelben Korne von Silbergold reducirt wird, das im Moment

der Erstarrung aufglüht; in Salpetersalzsäure löst er sich auf unter Abscheidung von Chlorsilber, in Salpetersäure unter Abscheidung von Gold; mit concentrirter Schwefelsäure verhält er sich eben so, wie das gediegene Tellur. — Offenbanya und Nagyag in Siebenbürgen, Calaveras-Gebiet in Californien.

Gebrauch. Der Sylvanit wird zugleich auf Silber und auf Gold benutzt.

522. Nagyagit, Haidinger, oder Blättertellur (Nagyager Erz).

Tetragonal; $P(b) 137^{\circ} 52'$ nach Miller, $P\infty(c) 122^{\circ} 50'$; die Krystalle sind



$0P.P.P\infty$
 Pbc

$$\begin{aligned} P : b &= 111^{\circ} 4' \\ P : c &= 118 \quad 35 \\ b : b &= 137 \quad 52 \\ c : c &= 122 \quad 50 \end{aligned}$$

tafelartig durch Vorherrschen des Pinakoides $0P$, wie beistehende Figur, aufgewachsen, aber sehr selten; gewöhnlich nur eingewachsene dünne Lamellen, oder derb und eingesprengt in blättrigen Aggregaten. — Spaltb. basisch, sehr vollk.; sehr mild, in

dünnen Blättchen biegsam; $H. = 4, 1, 5$; $G. = 6, 85 \dots 7, 20$; schwärzlich bleigrau, stark glänzend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Klaproth* und *Brandes*: 54 bis 55,5 Blei, 32 Tellur, 8 bis 9 Gold, 1,1 bis 1,3 Kupfer und 3 Schwefel; dagegen nach einer Analyse von *Berthier*: 63,4 Blei, 13 Tellur, 6,7 Gold, 1 Kupfer, 11,7 Schwefel und 4,5 Antimon; nach einer späteren Analyse von *Schönlein*: 51 Blei, 30 Tellur, 9 Gold, 1 Kupfer und Silber, 9 Schwefel; während endlich *Folbert* 60,55 Blei, 17,63 Tellur, 5,91 Gold, 3,77 Antimon und 9,72 Schwefel fand; diese abweichenden Analysen gestatten noch nicht die Aufstellung einer stöchiometrischen Formel. V. d. L. auf Kohle schmilzt er leicht, dampft und beschlägt die Kohle gelb und weiterhin weiss, welcher weisse Beschlag im Red.-F. mit einem blaugrünen Schein verschwindet; nach längerem Blasen bleibt ein Goldkorn; im Glasrohre giebt es schwefelige Säure und ein weisses Sublimat; in Salpetersäure löst er sich unter Abscheidung von Gold, in Salpetersalzsäure unter Abscheidung von Chlorblei und Schwefel; wird er in concentrirter Schwefelsäure erwärmt, so erhält man eine trübe bräunliche Flüssigkeit, welche bald hyacinthroth wird, durch Zusatz von Wasser aber einen schwärzlichgrauen Niederschlag giebt. — Nagyag und Offenbanya.

Gebrauch. Der Nagyagit wird auf Gold benutzt.

523. Tetradymit, Haidinger (Tellurwismut z. Th.).

Rhomboëdrisch; $3R(r) 68^{\circ} 40'$, ($66^{\circ} 40'$ nach *Haidinger*); gewöhnliche Comb



Vierlingskrystall.

$$\begin{aligned} \sigma : r &= 105^{\circ} 16' \\ \sigma : \sigma' &= 95 \quad 0 \end{aligned}$$

$3R.0R$; fast immer in Zwillingkrystallen und häufig in Vierlingskrystallen nach dem Gesetze: Zwillingsebene eine Fläche von $-R$ daher die Flächen $0R$ beider Individuen unter 95° geneigt sind; die Polkante dieses noch nicht beobachteten Rhomboëders R würde hier nach $100^{\circ} 38'$ messen; die Krystalle sind klein und einzeln eingewachsen, rhomboëdrisch oder tafelförmig, die Flächen von $3l$ horizontal gestreift; auch derb in körnigblättrigen Aggregaten. — Spaltb. basisch, sehr vollk.; mild, in dünnen Blättchen biegsam $H. = 4 \dots 2$; $G. = 7, 4 \dots 7, 5$; zwischen zinnweiss und stablgrau

äusserlich wenig glänzend oder matt, auf der Spaltungsfläche stark glänzend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Wehrle*, *Berzelius* und *Hruschauer*: $2Bi^2Te^3 + Bi^2S^3$, oder $2Bi^2Te^3 + Bi^2S^3$, mit 59,5 Wismut, 36,4 Tellur und 4,5 Schwefel, auch Spuren v. t Selen; v. d. L. auf Kohle schmilzt er sehr leicht unter Entwicklung von schwefeliger Säure (z. Th. auch von Selengeruch), dabei beschlägt er die Kohle gelb und weiss und giebt ein Metallkorn, welches fast gänzlich verflüchtigt werden kann; in Salpetersäure löst er sich auf unter Abscheidung von Schwefel; in concentrirter Schwefelsäure verhält er sich wie Tellur. — Schubkau bei Schemnitz in Ungarn, auch bei Whitehall (Spotsylvania Co. in Virginien) und bei Washington (Davidson Co. in Nord Carolina).

Anm. 1. Verschieden vom Tetradymit ist das Tellurwismut von San Jose in Brasilien, welches ein vierseitiges, dünnes, spaltbares, etwas biegsames, stark

glänzenden Platten vorkommt, und nach den Analysen von *Damour* ungefähr 79 Wismut gegen 16 Tellur, und fast 5 Schwefel nebst Selen enthält, was sehr nahe der Formel $2\text{BiTe} + \text{BiS}^2$ entspricht. — Eben so scheint das Tellurwismut von Deutsch-Pilsen in Ungarn (das sogenannte Molybdänsilber *Werner's*) mit dem Tetradymit nicht ganz identisch zu sein, obwohl es in vielen Eigenschaften mit ihm übereinstimmt, da es nach *Wehrle* in 100 Theilen 61,15 Wismut, 29,74 Tellur, 2,07 Silber und 2,33 Schwefel enthält; der fast 5 Procent betragende Verlust bei der Analyse lässt freilich die Kenntniss seiner chemischen Constitution noch unvollständig erscheinen. Dasselbe gilt vom Tellurwismut aus Cumberland in England, welches nach *Rammelsberg* 84,33 Wismut, 6,73 Tellur und 6,43 Schwefel enthält; (Verlust 2,5).

Anm. 2. *Fisher* beschrieb ein Tellurwismut aus Fluvanna Co. in Virginien; dasselbe ist blätterig, aber ohne erkennbare Krystallformen, nicht elastisch, blei- bis stahlgrau, mild, hat $H. = 2$, schmilzt leicht und giebt dabei Selengeruch. — Es besteht aus 54,81 Wismut, 37,96 Tellur und 7,23 Selen, ist also BiTe^3 , in welchem ein Theil Tellur durch Selen ersetzt wird. Dagegen hat *Genth* nur Spuren von Selen, und im Allgemeinen eine der vorstehenden Formel entsprechende Zusammensetzung gefunden. Hierher gehört wohl auch ein als Tetradymit aufgeführtes Mineral von Dahlonaga in Georgia, welches von *Balch* und *Genth* analysirt wurde, und sehr nahe 52 Wismut gegen 48 Tellur ergab, also der Formel BiTe^3 vollkommen entspricht.

Anm. 3. *Miller* bemerkt, dass sich Wismut und Tellur, als isomorphe Metalle, wahrscheinlich in unbestimmten Proportionen zu krystallinischen Gebilden vereinigen können, und dass der Schwefel und das Selen vielleicht unwesentlich sind; dann würden alle diese Tellurwismute nur eine Species bilden.

I. Tellurblei, *G. Rose*, oder Altait, *Haidinger*.

Tesseral; derb in körnigen Aggregaten, deren Individuen hexaëdrische Spaltbarkeit haben; Bruch uneben; mild; $H. = 3 \dots 3,5$; $G. = 8,4 \dots 8,2$; zinnweiss, etwas gelb geneigt; gelb anlaufend. — Chem. Zus. nach *G. Rose* und *Genth* wesentlich: PbTe , mit 38,4 Tellur und 61,9 Blei, von welchem jedoch ein kleiner Theil durch 1,28 Silber ersetzt wird. Im Kolben schmilzt es; im Glasrohre bildet sich um die Probe ein Ring von weissen Tropfen; der zugleich aufsteigende Dampf liefert ein weisses Sublimat, das sich schmelzen lässt; v. d. L. auf Kohle färbt es die Flamme blau; im Red.-F. schmilzt es zu einer Kugel, welche sich fast gänzlich verflüchtigen lässt, während sich um dieselbe ein metallisch glänzender, und in grösserer Entfernung ein bräunlich gelber Beschlag bildet; von Salpetersäure wird es leicht aufgelöst. — Grube Sawodinsky am Altai, Calaveras-Gebiet in Californien.

B. Selenische Glanze.

1. Selenmercur oder Tiemannit.

Derb, in feinkörnigen Aggregaten von muscheligen bis unebenem Bruche; etwas spröde; $H. = 2,5$; $G. = 7,10 \dots 7,37$; dunkelbleigrau, stark glänzend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Rammelsberg*, *Kerl*, *Schultz* und *Petersen*: HgSe , oder genauer Hg^6Se^5 , mit 25 Selen und 75 Mercur. Im Kolben zerknistert es, schwillt auf, schmilzt und verflüchtigt sich vollständig zu einem schwarzen, weiterhin braunen Sublimat, im Glasrohre desgleichen, das äusserste Sublimat weiss; auf Kohle verfliegt es mit blauer Färbung der Flamme; nur in Königswasser auflöslich. — Clausthal, mit Quarz wenig gemengt und bisweilen mit eingesprengtem Kupferkies, auch bei Zorge und Tilkerode; wurde von *Tiemann* schon im J. 1829 entdeckt.

Anm. Ganz verschieden von diesem Selenmercur ist der Onofrit oder das Selenschwefelmercur von San Onofre in Mexico, obgleich beide in ihrem äusseren Habitus grosse Aehnlichkeit zeigen; denn nach einer Analyse von *H. Rose* ist dieses

Mexicanische Mineral = $\text{HgSe} + 4\text{HgS}$, was 82,8 Mercur, 10,6 Schwefel und 6,6 Selen erfordern würde, wie auch sehr nahe durch die Analyse gefunden wurde. Das Selenmercur von Zorge am Harze lässt nach *Marx* eine ähnliche Zusammensetzung vermuthen.

526. Selenmercurblei oder Lerbachit (Selenquecksilberblei).

Derb und eingesprengt in körnigen Aggregaten, deren Individuen hexaëdrisch spaltbar sind; weich und mild; $G. = 7,80 \dots 7,88$; bleigrau, in stahlgrau oder eisenschwarz geneigt. — Chem. Zus. nach den Analysen von *H. Rose* eine Verbindung von Selenmercur mit Selenblei in schwankenden Verhältnissen, indem eine Var. fast 44,7, eine andere Var. nur 17 Procent Mercur ergab, bei einem Selengehalte von 28 und 25 Procent; dieses Schwanken der Zusammensetzung wurde durch spätere Analysen von *Kalle* und *Schultz* in noch höherem Grade bestätigt; das Mineral ist also im Allgemeinen $(\text{HgPb})\text{Se}$; es giebt im Kolben für sich ein graues krystallinisches Sublimat von Selenmercur, mit Soda ein Sublimat von Mercur, im Glasrohre ein tropfbarflüssiges Sublimat von selenigsaurem Mercuroxyd. — Lerbach und Tilkerode am Harz.

527. Selensilber, *G. Rose*.

Derb und in dünnen Platten, von körniger Zusammensetzung. — Spaltb. hexaëdrisch vollk., geschmeidig; $H. = 2,5$; $G. = 8,0$; eisenschwarz, stark glänzend. — Chem. Zus. nach einer Analyse von *G. Rose*: AgSe , oder Ag^2Se , was eigentlich 73 Silber und 27 Selen erfordern würde, doch wird ein Theil des Silbers durch 5 Proc. Blei vertreten. Im Kolben schmilzt es und giebt wenig Sublimat von Selen und seleniger Säure; auf Kohle schmilzt es im Ox.-F. ruhig, im Red.-F. mit Aufschäumen und glüht bei der Erstarrung wieder auf; mit Soda und Borax giebt es ein Silberkorn; in rauchender Salpetersäure ist es ziemlich leicht, in verdünnter nur sehr schwach auflöslich. — Tilkerode.

528. Eukairit, *Berzelius*.

Krystallinisch, von unbekannter Form; bis jetzt nur derb in feinkörnigen Aggregaten, deren Individuen spaltbarkeit erkennen lassen; weich; bleigrau, Strich glänzend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Berzelius* und *Nordenskiöld*: $\text{Cu}^2\text{Se} + \text{AgSe}$, oder $\text{Cu}^2\text{Se} + \text{Ag}^2\text{Se}$, welche Formel 43,43 Silber, 25,32 Kupfer und 31,55 Selen erfordert. Im Glasrohre giebt er Sublimat von Selen und Selensäure; v. d. L. schmilzt er auf Kohle unter Entwicklung von Selendämpfen zu einem grauen, spröden Metallkorn; mit Borax und Phosphorsalz giebt er die Reaction auf Kupfer, mit Blei abgetrieben ein Silberkorn; in Salpetersäure ist er auflöslich. — Skrikerum in Småland (Schweden), auch nördlich von Trespuntas in der Wüste Atacama, sowie mehrorts in Chile.

529. Selenkupfer, v. *Leonhard*, oder Berzelin, *Haidinger*.

Krystallinisch, als dünner dendritischer Anflug auf Klüften von Kalkspath, weiß und geschmeidig, silberweiss. — Chem. Zus. nach einer Analyse von *Berzelius* sehr nahe: Cu^2Se , was 61,6 Kupfer und 38,4 Selen erfordern würde; im Glasrohre sublimirt es Selen und Selensäure mit Hinterlassung von Kupfer; auf Kohle schmilzt es zu einer grauen, etwas geschmeidigen Kugel unter Entwicklung eines starken Geruches nach Selen. — Skrikerum in Småland (Schweden) und Lerbach am Harze; sehr selten.

Anm. Nach *Nordenskiöld* findet sich bei Skrikerum, jedoch nur in derben Partien, ein Mineral, welches er *Crookesit* nennt; dasselbe ist spröde, bleigrau, metallglänzend, hat $H. = 2,5 \dots 3,0$, $G. = 6,90$, schmilzt v. d. L. zu grünlich-schwarzem Email, wobei es die Flamme intensiv grün färbt, und besteht aus 45,76 Kupfer, 3,71 Silber, 17,25 Thallium und 34,28 Selen.

0. Selenbleikupfer und Selenkupferblei, oder Zorget.

Unter diesem Namen werden verschiedene Mineralien aufgeführt, welche freilich nach ihren morphologischen und physischen Eigenschaften nur wenig erforscht sind.

- a) Selenbleikupfer; $G. = 5,6$; dunkel bleigrau in violblau geneigt, sehr mild und fast geschmeidig; findet sich auf kleinen Kalkspathtrümmern zu Tilkerode, und besteht nach einer Analyse von *H. Rose* wesentlich aus 15,77 Kupfer, 48,43 Blei und 35 Selen; v. d. L. sehr leicht schmelzbar, fließt auf der Kohle und bildet eine graue, metallisch glänzende Masse, die, gut geröstet, mit Borax oder Soda ein Kupferkorn liefert. Eine andere Var. von Zorge enthielt nach einer Analyse von *Hübner* 46,64 Kupfer und 16,58 Blei.
- b) Selenkupferblei mit mehr als 2 Atom Blei; $G. = 6,96 \dots 7,04$; derb und eingesprengt, in klein- und feinkörnigen Aggregaten mit muscheligen oder ebenem Bruche, mild; bleigrau, oft messinggelb oder blau angelauten; findet sich zu Zorge und Tilkerode am Harze, auch im Glasbachgrunde bei Gabel am Thüringer Walde, und besteht nach den Analysen von *H. Rose* und *Kersten* aus 8 bis 9 Kupfer, 57 bis 60 Blei und 30 bis 32 Selen.
- c) Selenkupferblei mit 5 Atom Blei; $G. = 7,4 \dots 7,5$; röthlich bleigrau; findet sich gleichfalls im Glasbachgrunde, und besteht nach einer Analyse von *Kersten* aus 4 Procent Kupfer, 65 Blei und 30 Selen.

Anm. Sollte in diesen Mineralien das Kupfer wirklich als einfach Selenkupfer zu betrachten sein, so würden sie in der That als drei verschiedene Species gelten müssen; *Frankenheim* macht jedoch aufmerksam darauf, dass die Zahlen der Analysen eben so wohl zu der Annahme berechtigen, dass Halbselenkupfer vorhanden sei, und dann würden sich in der Voraussetzung, dass Cu^2Se und $PbSe$ (eben so wie die analogen Schwefelverbindungen Cu^2S und PbS) isomorph sind, alle drei zu einer Species vereinigen lassen.

1. Selenblei, *H. Rose*, oder Clausthalit, *Haidinger*.

Tesseral; derb und eingesprengt in klein- und feinkörnigen Aggregaten, deren Individuen hexaëdrisch spaltbar sind; mild; $H. = 2,5 \dots 3$; $G. = 8,2 \dots 8,8$; bleigrau, Strich grau. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Stromeyer* und *H. Rose* wesentlich: $PbSe$, mit 72,3 Blei und 27,7 Selen; bisweilen wird ein nicht unbedeutender Theil des Bleies durch Silber vertreten, wie *Rammelsberg* gezeigt hat, welcher in einer Var. von Tilkerode 14,67 Procent Silber fand; andere Varietäten enthalten kleine Antheile von Kobalt (bis zu 3 Procent) und sind deshalb als Selenkobaltblei aufgeführt worden. Im Kolben zerknistert das Selenblei oft heftig, und bleibt dann unerschmolzen; auf Kohle dampft es, giebt Selengeruch, färbt die Flamme blau, und beschlägt die Kohle grau, roth, zuletzt auch gelb; es schmilzt nicht, sondern verflüchtigt sich allmählig bis auf einen ganz kleinen Rückstand; im Glasrohre giebt es ein theils graues, theils rothes Sublimat von Selen; mit Soda auf Kohle im Red.-F. geschmolzen giebt es metallisches Blei. Von Salpetersäure wird es aufgelöst, und zwar unter Abscheidung von Selen, wenn die Säure erwärmt wird. — Tilkerode, Zorge, Lerbach und Clausthal am Harze, doch nach *Zincken* niemals mit Bleiglanz; *Rammelsberg* bei Freiberg, *Mendoza* in Südamerika.

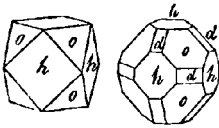
G. Sulphurische Glanze.

a. Wesentlich blei- und antimonhaltige Glanze.

1. Galenit, v. *Kobell*, oder Bleiglanz.

Tesseral; gewöhnliche Formen $\infty O \infty$ (*h*), O (*o*), ∞O (*d*), selten $2O$ und andere mO , $2O2$ und andere mOm mit grossen Werthen von *m*; die gemeinste Combination IRIS - LILLIAD - Université Lille 1

ist $\infty O \infty O$, zumal als Mittelkrystall, wie nachstehende Figur, auch $O \infty O \infty \infty O$ wie die zweite Figur; die Krystalle gross und klein, häufig von gestörter Bildung,



daher oft sehr verzerrt, oder mit sehr unebenen Flächen ausgebildet, selten eingewachsen, meist aufgewachsen und zu Drusen oder mancherlei Gruppen verbunden; Zwillingkrystalle, Zwillingsebene eine Fläche von O . Pseudomorphosen nach Pyromorphit (Blaubleierz), Bournonit und Calcit; auch gestrickt, röhrenförmig, traubig, nierförmig, zerfressen, angeflogen, spiegelig; ganz vorzüglich häufig aber derb und eingesprengt, bisweilen knollenförmig, in grosskörnigen bis feinkörnigen und dichten, auch wohl in striemig-schaligen Aggregaten. — Spaltb. hexaëdrisch, sehr vollk., daher der Bruch in den Individuen selten zu beobachten ist; bisweilen auch oktaëdrisch (vielleicht nur in Folge lamellarer zwillingsartiger Zusammensetzung); mild; H. = 2,5; G. = 7,3...7,6 röhlichbleigrau, in sehr feinkörnigen Aggregaten etwas lichter, zuweilen bunt angeflogen, Strich graulichschwarz, starker Metallglanz, bisweilen schillernd bei Ver-

wachsung mit Zinkblende. — Chem. Zus. wesentlich: $PbS = \overset{1}{Pb}$, mit 86,6 Blei und 13,4 Schwefel, häufig mit einem kleinen Silbergehalt, der meist nur 0,01 bis 0,0, ziemlich oft 0,5, selten bis 1,0 Procent beträgt; eine Var. von Utah in Nordamerika hält jedoch nach *Kerl* über 8 Procent Silber; meist ist auch ein Eisengehalt oder Zinkgehalt und zuweilen ein Selengehalt vorhanden. Im Glasrohre giebt er Schwefel und ein Sublimat von schwefelsaurem Bleioxyd; v. d. L. auf Kohle verknistert er, schmilzt nachdem der Schwefel verflüchtigt ist, und giebt zuletzt ein Bleikorn, welches beim Abtreiben nicht selten ein kleines Silberkorn zurücklässt. In Salpetersäure auflöslich unter Entwicklung von salpetriger Säure und Abscheidung von Schwefel und Bleisulphat; in erwärmter Salzsäure langsam auflöslich; aus der kalten Solution krystallisirt Chlorblei; Salpetersalzsäure verwandelt ihn in Gemeng von Bleisulphat und Chlorblei. — Ein sehr verbreitetes Bleierz, auf Lagern und Gängen und in Gebirgssteinen: Freiberg, Przibram, Clausthal, Zellerfeld, Bleiberg in Kärnten; Sala; Derbyshire, Cumberland, Northumberland, Insel Man, hier Hexaëder von 40 Zoll Durchmesser vorgekommen; Alpuharras in Spanien; sehr verbreitet in den Staaten Missouri, Illinois, Iowa und Wisconsin in Nordamerika; auch vielerorts in anderen dortigen Staaten.

— Chem. Zus. wesentlich: $PbS = \overset{1}{Pb}$, mit 86,6 Blei und 13,4 Schwefel, häufig mit einem kleinen Silbergehalt, der meist nur 0,01 bis 0,0, ziemlich oft 0,5, selten bis 1,0 Procent beträgt; eine Var. von Utah in Nordamerika hält jedoch nach *Kerl* über 8 Procent Silber; meist ist auch ein Eisengehalt oder Zinkgehalt und zuweilen ein Selengehalt vorhanden. Im Glasrohre giebt er Schwefel und ein Sublimat von schwefelsaurem Bleioxyd; v. d. L. auf Kohle verknistert er, schmilzt nachdem der Schwefel verflüchtigt ist, und giebt zuletzt ein Bleikorn, welches beim Abtreiben nicht selten ein kleines Silberkorn zurücklässt. In Salpetersäure auflöslich unter Entwicklung von salpetriger Säure und Abscheidung von Schwefel und Bleisulphat; in erwärmter Salzsäure langsam auflöslich; aus der kalten Solution krystallisirt Chlorblei; Salpetersalzsäure verwandelt ihn in Gemeng von Bleisulphat und Chlorblei. — Ein sehr verbreitetes Bleierz, auf Lagern und Gängen und in Gebirgssteinen: Freiberg, Przibram, Clausthal, Zellerfeld, Bleiberg in Kärnten; Sala; Derbyshire, Cumberland, Northumberland, Insel Man, hier Hexaëder von 40 Zoll Durchmesser vorgekommen; Alpuharras in Spanien; sehr verbreitet in den Staaten Missouri, Illinois, Iowa und Wisconsin in Nordamerika; auch vielerorts in anderen dortigen Staaten.

Anm. 1. Die Pseudomorphosen nach Pyromorphit von Bernkastel, Poullaouen und Zschopau hält *Breithaupt* für eine besondere Species, weil sie nach den Flächen der hexagonalen Combination $\infty P \cdot O P$ spaltbar sind und das spec. Gewicht 6,82...6,9 haben. Er nennt diese Species *Sexangulit* und betrachtet sie als einen Beweis für den Dimorphismus des Schwefelbleies. Gegen diese Deutung erklärt sich *Kenr* wohl mit Recht.

Anm. 2. Der sog. Bleischweif ist theils dichter Galenit, theils dichter Steinmannit, oder auch wohl ein Gemeng von beiden. Das von *Zippe* unter dem Namen Steinmannit eingeführte Mineral von Przibram ist aber nach *Kenngott* nur eine unreine Varietät des Galenites, wie solches auch die Untersuchungen von *Reuss* und *Schwarz* bestätigen, aus denen sich ergibt, dass dem Schwefelblei noch andere Schwefelmetalle, besonders Schwefelzink und Schwefelarsen beigemengt sind.

Gebrauch. Der Galenit, das wichtigste unter allen Bleierzen, wird nicht nur auf B sondern auch, bei hinreichendem Silbergehalt, zugleich mit auf Silber benutzt. Auch wird zur Glasur der Töpferwaaren, und, im rohen Zustande, zur Verzierung mancher Spielere als Strousand und zu Streichfeuerzeugen gebraucht.

Anm. 3. Aehnlich dem sogenannten mulmigen Bleiglanze ist der *Johnston* oder das *Ueber-Schwefelblei*, ein bei Neu-Sinka in Siebenbürgen, bei *Dufort* bei Müsen und auch anderwärts, gewöhnlich in Begleitung von Bleiglanz vorkommendes und wohl auch aus ihm entstandenes Mineral, welches sich schon in der Kerzenflamme ~~RSZÜNDEAD~~ und ~~und~~ ~~flame~~ ~~mit~~ blauer Flamme fortbrennt; G. = 5,275...6,71

Nach einer von *Karl v. Hauer* ausgeführten Analyse ist es ein, jedenfalls aus einer partiellen Umbildung von Bleiglanz hervorgegangenes Gemeng von Schwefelblei, Bleisulphat und Schwefel.

iii. Kilbrickenit, *Apjohn*.

Derb, von körnig-blättriger bis dichter Textur; H. = 2...2,5; G. = 6,407; bleigrau. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Apjohn* sehr nahe: $\text{Pb}^6\text{Sb}^{\text{'''}}$, oder $6\text{PbS.Sb}^2\text{S}^3$, mit 70,16 Blei, 13,58 Antimon und 16,26 Schwefel, oder auch mit 84 Schwefelblei und 19 Schwefelantimon; von Salzsäure wird er in der Wärme langsam aufgelöst. — Kilbricken in Irland.

Anm. Die Selbständigkeit dieser nur dürftig bekannten Species wird von mehreren Mineralogen bezweifelt; *Dana* vereinigt sie mit dem Geokronit.

i. Geokronit, *Svanberg*.

Rhombisch; P Polkanten 153^0 und $64^0 45'$, $\infty\text{P}^2 119^0 44'$ nach *Kerndt*; beobachtete Comb. $\infty\text{P}^2.\infty\text{P}\infty.\text{P}$; Krystalle sehr selten; meist derb, dicht mit undeutlich streifiger oder striemig-schieferiger Structur. — Spaltb. prismatisch nach ∞P^2 , Bruch muschelig, in den zusammengesetzten Varr. eben, mild; H. = 2...3; G. = 6,43...6,54; licht bleigrau, schwarz anlaufend. — Chem. Zus.: Die Var. von Meredo

in Galicien entspricht sehr genau der Formel $\text{Pb}^5\text{Sb}^{\text{'''}}$, oder $5\text{PbS.Sb}^2\text{S}^3$, sobald man ein etwas Blei durch Kupfer ersetzt denkt; denn die Analyse von *Sauvage* gab 65 Blei, 1,6 Kupfer, 16 Antimon und 16,9 Schwefel; in den Varietäten von Sala und Pietrosanto dagegen wird nach *Svanberg* und *Kerndt* fast die stöchiometrische Hälfte des Schwefelantimons durch Schwefelarsen ersetzt, während übrigens gleichfalls etwas Kupfer und Eisen vorhanden ist, daher, abgesehen von diesen letzteren Metallen, die Formel $\text{Pb}^5(\text{SbAs})^{\text{'''}}$ geschrieben werden muss. V. d. L. schmilzt er leicht und giebt die Reactionen auf Antimon, Blei, Schwefel und Arsen. — Sala in Schweden, Meredo in Galicien (Spanien) und Pietrosanto in Toscana.

Anm. *Meneghinit* nennt *Bechi* ein bleigraues, stark glänzendes, faseriges Mineral von Bottino in Toscana, welches nach den Analysen von *Bechi*, *Hofmann* und *G. vom Rath* wesentlich $\text{Pb}^4\text{Sb}^{\text{'''}}$ oder $4\text{PbS.Sb}^2\text{S}^3$ ist, mit 17 Schwefel, 19 Antimon und 61 Blei, von welchem letzteren ein kleiner Theil durch etwas Kupfer und ein wenig Eisen ersetzt wird. Nach *G. vom Rath* und *Hessenberg* hat dieses Mineral monoklinische Krystallformen, mit $C = 72^0 8'$, $\infty\text{P} 140^0 24'$, $\text{P}\infty 70^0 0'$; die seltenen und sehr kleinen Krystalle sind nadelförmig, werden vorherrschend von $\infty\text{P}\infty$, $\infty\text{P}\infty$, ∞P und mehreren Klinoprismen, sowie von 0P und $\text{P}\infty$ gebildet, und erscheinen häufig als Zwillinge nach dem Gesetze: Zwillingaxe die Hauptaxe, Verwachsungsfläche das Orthopinakoid. — Spaltb. orthodiagonal, deutlich; H. = 3, G. = 6,339...6,373 nach *G. vom Rath*. Da die Zwillinge wie rhombische Krystalle erscheinen, so wurden sie früher von *Sella* als solche gedeutet.

4. Boulangerit, *Thaulow*.

Krystallform unbekannt; bis jetzt nur derb, in feinkörnigen, feinstängeligen und faserigen, und zwar theils parallel-, theils radial- und verworrenfaserigen, bisweilen ganz wie Federerz erscheinenden, sowie in dichten Aggregaten; wenig mild; H. = 3; G. = 5,8...6; schwärzlich bleigrau; im Striche etwas dunkler, schwacher seidenartiger Metallglanz. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Boulanger*, *Thaulow*, *Bromeis*, *benarroth*, *Bechi* und *Helmhacker* wesentlich: $\text{Pb}^3\text{Sb}^{\text{'''}}$, oder $3\text{PbS.Sb}^2\text{S}^3$, mit 59,0 Blei, 2,8 Antimon und 18,2 Schwefel, womit auch die Analysen genügend übereinstimmen.

men, wenn man annimmt, dass bisweilen etwas Antimonglanz beigemischt ist. V. d. L. schmilzt er leicht, entwickelt Antimondämpfe, schwefelige Säure und giebt Beschlag von Bleioxyd; von Salpetersäure wird er zersetzt mit Hinterlassung eines Rückstandes; Salzsäure löst ihn in der Hitze vollständig auf unter Entwicklung von Schwefelwasserstoff. — Molières im Dép. du Gard, Oberlahr und Mayen in Rheinpreussen, Wolfsberg am Harze, Przibram, Bottino in Toscana, Nertschinsk, Nasafeld in Lappland.

Anm. 1. Epiboulangerit nannte *Websky* ein zu Altenberg in Schlesien vorkommendes, früher für Antimonglanz gehaltenes Mineral. Dasselbe bildet fein nadelartige, in Braunspath eingewachsene Krystalle und Körner von monotomer Spaltbarkeit, hat $G. = 6,309$, und besteht in 100 Theilen aus 55,50 Blei, 20,50 Antimon und 24,60 Schwefel, nebst etwas Zink, Eisen und Nickel. Nach *Petersen* entspricht diese Zusammensetzung der Formel: $3PbS.Sb^2S^5$.

Anm. 2. Hier ist *Breithaupt's Plumbostib* von Nertschinsk einzuschalten; derb in krummstängeligen Aggregaten, deren Individuen zweifache Spaltb. besitzen; $H. = 3,5$; $G. = 6,18$; fast mild, zwischen blei- und stahlgrau; besteht aus Antimon, Schwefel und 58,8 Procent Blei.

536. Embrithit, Breithaupt.

Derb und in kugeligen Aggregaten von klein- und feinkörniger Zusammensetzung Spaltb. nach einer Richtung; mild; $H. = 2,5$; $G. = 6,29 \dots 6,34$; rein bleigrau, schwarz glänzend, im Striche etwas glänzender. — Chem. Zus. nicht vollständig bekannt, doch besteht er aus Schwefel, Antimon, mit 53,5 Proc Blei, 0,8 Kupfer und etwas Silber v. d. L. verhält er sich wie Boulangerit. — Nertschinsk, *Dana* vereinigt ihn mit dem Boulangerite.

537. Heteromorphit, Rammelsberg (Federerz), Plumosit, Haidinger.

Krystallform rhombisch nach *S. von Waltershausen*, welcher auch neuerdings die Polkanten einer Pyramide mP zu $143^{\circ} 34'$ und $144^{\circ} 8'$, also die Mittelkante zu $52^{\circ} 4'$, sowie das Prisma ∞P zu $90^{\circ} 52'$ bestimmte, was einen völligen Isomorphismus mit dem Antimonglanze beweisen würde; gewöhnlich erscheint es nur mikrokrySTALLINISCH, in fein nadelförmigen und haarförmigen Krystallen, welche meist zu faserig Massen oder zunderähnlichen Lappen verwebt sind; auch derb, in verworren faserigen bis dichten Aggregaten von feinkörnigem Bruche; in Pseudomorphosen mit Plagonit; fast mild; $H. = 4 \dots 3$; $G. = 5,68 \dots 5,72$; schwärzlich bleigrau bis stahlgrau zuweilen bunt angelauten, wenig glänzend oder schimmernd. — Chem. Zus. nach den

Analysen von *H. Rose*, *Poselger*, *Rammelsberg* und *Bechi*; $Pb^2Sb^2S^5$, oder $2PbS.Sb^2S^5$, mit 50,83 Blei, 29,53 Antimon und 49,64 Schwefel, doch wird ein kleiner Theil des Bleies durch 1,3 Eisen und etwas Zink ersetzt; v. d. L. und gegen Säuren verhält er sich wie der Zinckenit. — Wolfsberg, Andreasberg und Clausthal am Harze, Neudorf in Anhalt, Freiberg und Bräunsdorf in Sachsen, Schemnitz.

Anm. *Rammelsberg* nimmt neuerdings für den Jamesonit dieselbe Constitutionsformel an, wie für den Heteromorphit, und hält es demgemäss nicht mehr für zweifelhaft, dass beide Mineralien identisch sind, und dass der Heteromorphit nur die haarförmigen, faserigen und dichten Varietäten des Jamesonites darstellt, womit auch *Dana* ganz einverstanden ist.

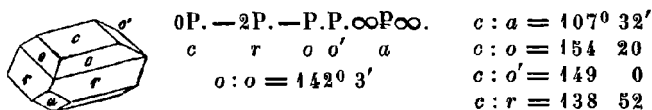
538. Jamesonit, Haidinger.

Rhombisch; ∞P $101^{\circ} 20'$, andere Formen nicht genau bekannt; die Krystalle der Comb. ∞P . ∞P ∞ langsäulenförmig, parallel oder radial gruppirt; meist derb, in stängeligen Aggregaten. — Spaltb. basisch recht vollk., prismatisch nach ∞P und brachydiagonal unvollk.; mild; $H. = 2 \dots 2,5$; $G. = 5,56 \dots 5,62$; stahlgrau bis dunkel bleigrau. — Chem. Zus. nach den Analysen von *H. Rose* und *Schaffgotsch* wesentlich

Sb_2^{II} , oder $3\text{PbS} \cdot 2\text{Sb}^{\text{III}}\text{S}_3$, mit 44,45 Blei, 34,93 Antimon und 20,62 Schwefel, doch wird ein Theil des Bleies durch 2 bis 4 Procent Eisen ersetzt, auch ist wohl etwas Kupfer, Zink oder Wismut und Silber vorhanden, von welchem *Burton* in einer Var. aus Nevada bis 6 Procent fand, wodurch denn das Verhältniss der übrigen Bestandtheile etwas verändert wird. V. d. L. verhält er sich wie der Zinckenit, doch hinterlässt er nach der Verflüchtigung des Antimons und Bleies eine Schlacke, welche die Reactionen des Eisens giebt; mit Säuren wie Zinckenit. — Cornwall, Nertschinsk, Astremadura in Spanien.

1. Plagionit, *G. Rose*.

Monoklinisch; $C = 72^\circ 28'$, $P(o') 134^\circ 30'$, — $P(o) 142^\circ 3'$, — $2P(r) 120^\circ 49'$; gewöhnliche Comb. wie nachstehende Figur:

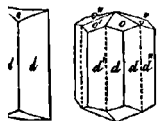


Die Krystalle dick tafelförmig oder säulenartig, den Combinationskanten von o und o' parallel gestreift, klein und zu kleinen Drusen gruppirt; auch traubig, nierförmig, etc., in körnigen Aggregaten. — Spaltb. hemipyramidal nach $-2P$ ziemlich vollk., o ; $H. = 2,5$; $G. = 5,4$; schwärzlich bleigrau. — Chem. Zus. nach den Analysen

von *H. Rose*, *Kudernatsch* und *Schultz*: $\text{Pb}^{\text{II}}\text{Sb}^{\text{III}}_4$, mit 40,7 Blei, 37,9 Antimon und 1,4 Schwefel; erhitzt zerknistert er heftig; im Glasrohre giebt er Antimondämpfe und schwefelige Säure; er schmilzt sehr leicht, zieht sich in die Kohle und hinterlässt zuletzt metallisches Blei. — Wolfsberg am Harze.

Zinckenit, *G. Rose*.

Rhombisch nach *G. Rose*, $\infty P(a) 120^\circ 39'$, $\bar{P}\infty(o) 150^\circ 36'$, vielleicht selbst monoklinisch nach *Kenngott*; nach Anderen hexagonal. *G. Rose* nimmt an, dass den Krystallen die in der beistehenden ersten



Figur abgebildete Comb. $\infty P \cdot \bar{P}\infty$ zu Grunde liegt, dass jedoch immer drei Individuen von dieser Form nach dem gewöhnlichen Gesetze: Zwillingsenebene eine Fläche von ∞P , mit vollkommener

Durchkreuzung zu Drillingskrystallen von scheinbar hexagonalem Habitus verbunden sind, wie in der zweiten Figur; *Kenngott* will diese Krystalle sogar als Zwillingkrystalle interpretiren. Sie erscheinen meist säulenförmig und nadelartig, vertical gestreift und mit tiefen Längsfurchen versehen, büschelförmig gruppirt oder zu Drusen vereinigt; auch derb in stängeligen Aggregaten. — Spaltb. prismatisch sehr unvollk., Bruch uneben; ziemlich mild; $H. = 3 \dots 3,5$; $G. = 5,30 \dots 5,35$; dunkelbleigrau bis bleigrau, zuweilen bunt angelaufen. — Chem. Zus. nach den Analysen

von *H. Rose* und *Kerl* sehr nahe: PbSb , oder $\text{PbS} \cdot \text{Sb}^{\text{III}}\text{S}_3$, mit 34,94 Blei, 42,14 Antimon und 22,92 Schwefel (oder auch 41,5 Bleiglanz mit 58,5 Antimonglanz), etwas Blei durch ein wenig Kupfer und etwas Eisen ersetzt; v. d. L. zerknistert er, schmilzt, giebt Antimondämpfe und kann bis auf einen geringen eisen- und kupferhaltigen Rückstand verflüchtigt werden; im Glasrohre giebt er schwefelige Säure, weisse Dämpfe und ein theilweise flüchtiges Sublimat; von Salzsäure wird er in der Hitze zerlegt unter Abscheidung von Chlorblei. — Wolfsberg am Harze.

Antimonglanz oder Antimonit, *Haidinger* (Grauspiessglaserz, Stibnit).

Rhombisch; $P(P)$ Polkanten $109^\circ 26'$ und $108^\circ 21'$, Mittelkante $110^\circ 30'$, $\bar{P}(m) 90^\circ 54'$, nach *Krenner*, welchem man eine kristallographische Monographie

der Species verdankt; einige Combinationen sind in den nachstehenden Figuren abgebildet.

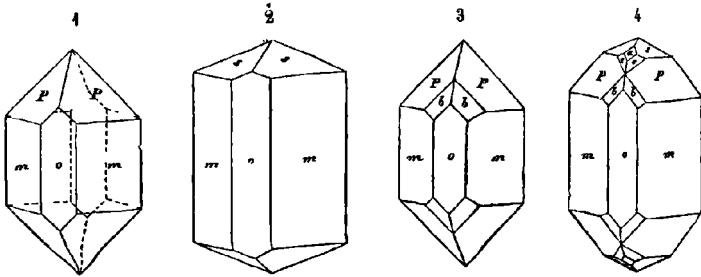


Fig. 1. $\infty P.P\infty P\infty$; $m:m = 89^{\circ} 6'$, $P:m = 145^{\circ} 15'$.

Fig. 2. $\infty P.\frac{1}{2}P.\infty P\infty$; $s:m = 115^{\circ} 40'$.

Fig. 3. Die Comb. Figur 1, noch mit $2P^2(b)$; $b:o = 144^{\circ} 45'$.

Fig. 4. $\infty P.\infty P\infty.P.\frac{1}{2}P.2P^2.\frac{2}{3}P^2.\frac{1}{2}P\infty$, welche letztere zwei Formen mit e und a bezeichnet sind; dabei ist $P:s = 150^{\circ} 25'$.

Die Krystalle sind meist langsäulenförmig oder nadelförmig, vertical stark gestreift und nur selten mit deutlich ausgebildeter oder wohl erhaltener Endigung versehen manche werden durch sehr spitze Pyramiden begränzt, und sind dann gewöhnlich gekrümmt, auch oft quer eingekerbt, wie denn überhaupt viele Unregelmässigkeiten der Ausbildung vorkommen; oftmals erscheinen die Krystalle büschelförmig gruppirt oder zu Drusen verbunden, auch regellos durch einander gewachsen; derb und eingesprengt, in radial- oder verworren-stängeligen bis faserigen, auch in feinkörnigen bis dichten Aggregaten. — Spaltb. brachydiagonal, höchst vollkommen, die Spaltungsflächen oft horizontal gestreift; auch basisch, prismatisch nach ∞P und makrodiagonal, doch alles unvollk.; mild; $H.=2$; $G.=4,6...4,7$; rein bleigrau, oft schwärzlich oder bunt angelaufen; Spaltungsflächen stark glänzend. — Chem. Zus. na b

mehren Analysen: Sb oder $Sb^{2}S^3$, mit 71,77 Antimon und 28,23 Schwefel; v. d. L. schmilzt er sehr leicht, färbt die Flamme grünlich, verflüchtigt sich, und giebt auf Kohle einen weissen Beschlag; im Glasrohre giebt er ein Sublimat erst von antimöniger Säure und dann von Antimonoxyd; in erhitzter Salzsäure ist er vollkommen auflöslich bis auf einen kleinen Rückstand von Chlorblei; Salpetersäure zersetzt ihn unter Abscheidung von Antimonoxyd; von Kalilauge wird er gelb gefärbt und gleichfalls aufgelöst; aus der Solution wird durch Säuren pomeranzgelbes Schwefelantimon gefällt. — Mobendorf bei Freiberg, Neudorf am Harze; Przibram; Kremnitz, Schemnitz, Felsöbanya; Goldkronach; Peretta in Toscana; Borneo, Neu-Braunschweig Nevada.

Gebrauch. Der Antimonglanz ist fast das einzige Mineral, aus welchem das Antimon Grossen dargestellt wird.

Anm. *Breithaupt's* Phyllinglanz von Deutsch-Pilsen in Ungarn (derb, in blättrigen Aggregaten, vollk. spaltbar nach einer Richtung, in dünnen Blättchen etwas biegsam; $H.=4...2$; $G.=5,8...5,9$, dunkelgrau), ist nach *Plattner's* Untersuchung eine Verbindung von Antimon, Blei, Tellur, Gold und Schwefel.

b. Antimon- und eisenhaltige Glanze.

542. Berthierit, Haidinger.

Krystallform unbekannt; bis jetzt nur derb in stängeligen oder faserigen Aggregaten, die in drei Richtungen undeutliche Spaltb. zeigen; $H.=2...3$

$\sigma = 4, 0 \dots 4, 3$, dunkel stahlgrau, etwas gelblich oder röthlich, bunt anlaufend. — Chem. Zus.: Nach den Analysen von *Berthier*, *Rammelsberg*, *Pettko* und *Sackur* giebt es drei verschiedene Verbindungen, welche bis jetzt noch unter dem gemeinschaftlichen Namen Berthierit aufgeführt werden; es sind nämlich die Varietäten:

- a) von Bräunsdorf bei Freiberg, von Anglar im Dép. de la Creuse und von Arany-Ildka in Oberungarn: $\overset{1}{\text{Fe}}\overset{3}{\text{Sb}}\overset{3}{\text{S}^3}$, mit 58,6 Antimon, 12,3 Eisen und 29,4 Schwefel, oder auch mit 49,5 Schwefeleisen und 80,5 Schwefelantimon; eine ähnliche Varietät aus Nieder-Californien enthält nach *Rammelsberg* einige Procent Mangan statt Eisen, wie solches auch in der Var. von Bräunsdorf der Fall ist;
- b) von der Grube Martouret in der Auvergne: $\overset{1}{\text{Fe}}\overset{3}{\text{Sb}}\overset{4}{\text{S}^4}$, mit 61,6 Antimon, 9,7 Eisen und 28,7 Schwefel, und
- c) von Chazelles in der Auvergne: $\overset{1}{\text{Fe}}\overset{3}{\text{Sb}}\overset{2}{\text{S}^2}$, mit 53,4 Antimon, 16,8 Eisen und 29,8 Schwefel.

Auf Kohle schmilzt der Berthierit leicht, entwickelt Antimondämpfe und hinterlässt nach der Verflüchtigung des Antimons eine schwarze magnetische Schlacke, welche die Reactionen des Eisens und, bei dem Bräunsdorfer, auch die Reactionen des Mangans giebt, da diese Varietät bis zu 3,3 Proc. Mangan hält. In Salzsäure ist er schwer auflöslich, leichter in Salpetersalzsäure.

Gebrauch. In Frankreich wird der Berthierit, eben so wie der Antimonglanz, zur Gewinnung von Antimon benutzt.

c. Arsen- und kupfer- oder bleihaltige Glanzö.

4. Dufrenoyzit, *Damour* (Binnit, *G. vom Rath* *).

Tesseral; $\infty\text{O}\cdot 2\text{O}_2$, nach *Heusser* und *Kenngott* finden sich auch O , $\infty\text{O}\infty$, 606 a. Formen; doch sind die Krystalle sehr klein; gewöhnlich derb, in kleinen Trümmern oder Schnüren, auch eingesprengt; Spaltb. nicht beobachtet, Bruch muschelrig; sehr spröde; H. = 2...3; G. = 4,4...4,7 nach *Kenngott's* Angabe; dunkel stahlgrau bis eisenschwarz, im muscheligen Bruche mehr braunschwarz, Strich röthlichbraun, lebhafter Metallglanz, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *S. v. Waltershausen* und *Uhrlaub* ziemlich genau der Formel $\overset{1}{\text{Cu}}\overset{3}{\text{As}}\overset{2}{\text{S}^2}$ entsprechend, welche 29,7 Schwefel, 31,0 Arsen und 39,3 Kupfer erfordern würde; doch wird etwas Kupfer durch fast 2,8 Procent Blei und 1,3 Silber ersetzt; auch gab die Analyse nur 17,5 Proc. Schwefel. Dagegen lieferte eine Analyse von *Stocker-Escher* 32,73 Schwefel, 18,98 Arsen, 46,24 Kupfer und 1,91 Silber, also fast genau die Formel und Zusammensetzung des Enargites, dessen Substanz sonach dimorph oder disomatisch sein wurde. Im Kolben sublimirt er rothes Schwefelarsen, im Glasrohre arsenige Säure, bei er braun wird; v. d. L. schmilzt er leicht unter Entwicklung von schwefeliger Säure und von Arsendämpfen, und giebt endlich ein Kupferkorn; von Säuren und von Lauge wird er in der Hitze zersetzt. — Im Dolomite des Binnenthalles bei Imfeld, mit Realgar, Zinkblende, Binnit und Pyrit.

Anm. Dieses Mineral ist anfangs mit dem folgenden verwechselt worden, bis *S. v. Waltershausen* ihre wesentliche Verschiedenheit nachwies; es würde eigentlich bürger hinter den Enargit einzuschalten sein.

* In Betreff der Nomenclatur dieser und der folgenden Species schliessen wir uns der Ansicht von *Kenngott* an.

544. **Binnit, Wiser** (Skleroklas, S. v. *Waltershausen*, Dufrenoyzit, G. vom *Rath*).

Rhombisch nach allen Beobachtern; doch sind die Formen erst durch die trefflichen Beobachtungen von G. vom *Rath* genau bestimmt worden. P, Polkanten $96^{\circ} 31'$ und $102^{\circ} 41'$, Mittelkante $131^{\circ} 50'$, ∞P $93^{\circ} 39'$, $P\infty$ $63^{\circ} 0'$, $P\infty$ $66^{\circ} 18'$; die seltenen aber bisweilen ziemlich grossen Krystalle stellen dicke rechteckige Tafeln, oder auch kurze und breite (horizontale) Säulen dar, welche vorherrschend von $0P$, $\infty P\infty$ und den genannten Formen gebildet werden, zu denen sich aber auch noch als untergeordnete Formen $2P$, $\frac{1}{2}P\infty$, $\frac{2}{3}P\infty$, $\frac{1}{4}P\infty$ nebst mehreren anderen Makrodomen und $\infty P\infty$ gesellen, weshalb sie, namentlich in der langgestreckten Makrodiagonalzone sehr flächenreich und horizontal gestreift erscheinen. — Spaltb. basisch vollk., Bruch muschelrig; sehr spröde und zerbrechlich; H.=3; G.=5,549...5,569; schwärzlich bleigrau, Strich rötlichbraun, lebhafter Metallglanz. — Chem. Zus. nach den Aus-

lysen von *Damour* und *Berendes*: $Pb^2As^2S^3$ oder $2PbS.As^2S^3$, welche Formel 22,1 Schwefel, 20,72 Arsen, 57,18 Blei erfordert; doch wird etwas Blei durch ein wenig Eisen, Kupfer und Silber ersetzt; die von S. v. *Waltershausen*, von *Nason* und *Uhrlaub*, sowie von *Stocker-Escher* ausgeführten Analysen liessen in verschiedenen Exemplaren etwas verschiedene Mengen der drei hauptsächlichsten Bestandtheile erkennen, was zum Theil darin begründet war, dass Gemenge von Binnit und Arsenomelan untersucht wurden. V. d. L. im Kolben decrepitirt er nur schwach, schmilzt und giebt Sublimat von Schwefel und Schwefelarsen; im Glasrohre sublimirt er nach unten arsenige Säure, nach oben Schwefel; auf Kohle schmilzt er leicht und verflüchtigt sich fast gänzlich. — Findet sich bei Imfeld im Binnenthale in Oberwallis, auch nach *Sandberger* bei Hall in Tirol.

Anm. 1. Ein mit dem Binnite vorkommendes, ihm äusserlich sehr ähnliches, daher auch anfangs mit ihm verwechseltes Mineral ist dasjenige, welches seiner Substanz nach zuerst von S. v. *Waltershausen* erkannt und Arsenomelan genannt worden war, während seine morphologischen und physischen Eigenschaften später durch G. v. *Rath* erforscht wurden, welcher dafür den Namen Skleroklas benutzte. Dasselbe erscheint in sehr kleinen, dünn säulenförmigen oder nadelförmigen Krystallen welche der Länge nach sehr stark gestreift und fast cylindrisch gestaltet sind, was darin begründet ist, dass, nächst der vorherrschenden Basis $0P$, an 12 verschiedene Makrodomen zugleich mit dem Makropinakoid die säulenförmige Gestalt bedingen an ihrem Ende werden diese vielflächigen Säulen durch das Brachypinakoid und durch 3 bis 5 Brachydomen begränzt, während die Grundpyramide P (mit den Polkanten $94^{\circ} 22'$, $135^{\circ} 46'$ und der Mittelk. $105^{\circ} 3'$) nur an einem Krystalle beobachtet und gemessen werden konnte. — Spaltb. basisch recht deutlich; H.=3, äusserst spröde und zerbrechlich; G.=5,393; licht bleigrau, Strich rötlichbraun. — Chem. Zus.

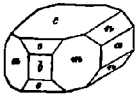
nach S. v. *Waltershausen* und *Uhrlaub*: $PbAs^2S^3$, welche Formel 26,39 Schwefel, 30,93 Arsen und 42,68 Blei erfordert. Im Kolben decrepitirt er stark, übrigens verhält er sich wie der Binnit.

Anm. 2. Ein drittes, mit dem Binnite und Arsenomelan, jedoch äusserst seltener vorkommendes Mineral ist von G. vom *Rath* entdeckt und unter dem Namen *Jordanit* eingeführt worden. Dasselbe bildet scheinbar hexagonale, in Wirklichkeit aber rhombische Combinationen, denen eine Pyramide mit den Polkanten $61^{\circ} 52'$, $125^{\circ} 5'$ und der Mittelkante $153^{\circ} 45'$ zu Grunde liegt, daher $\infty P = 123^{\circ} 29'$ wird. Die Krystalle zeigen den Habitus sechsseitiger, sehr vielflächiger Pyramiden mit vorherrschender Basis, indem die Pyramiden P, $\frac{1}{2}P$, $\frac{1}{3}P$, $\frac{2}{3}P$, $\frac{1}{4}P$, $\frac{1}{5}P$, $\frac{1}{6}P$, $\frac{1}{7}P$ und $\frac{1}{8}P$ nebst den ihnen entsprechenden Brachydomen von der Form $2mP\infty$ in lauter ganz schmalen Flächen über einander ausgebildet sind. Uebrigens sind es Zwillingkrystalle nach einer Fläche von ∞P , mit vielfacher Wiederholung. — Spaltb. brachydiagonal, deutlich; diess, sowie der schwarze Strich, und das Verhalten vor dem Löthrohre unterscheiden sie von den positiven und dem ähnlichen Binnite und Arsenomelane.

d. Antimon-, blei- und kupferhaltige Glanze.

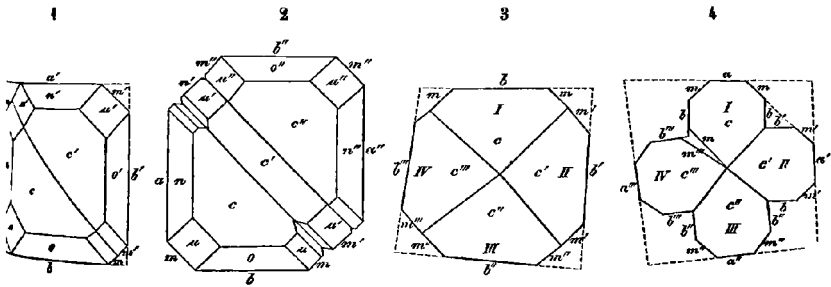
Bournonit, Jameson (Schwarzspießglaserz, Spießglanzbleierz).

Rhombisch; $\infty P(m) 93^\circ 40'$, $\bar{P}\infty(n) 96^\circ 43'$, $\bar{P}\infty(o) 92^\circ 34'$ nach Miller, eine nicht seltene Comb. zeigt die nachstehende Figur:



$$\begin{array}{l} \infty P. \infty P. \infty \bar{P}\infty. \bar{P}\infty. \infty \bar{P}\infty. \bar{P}\infty. \\ c \quad m \quad a \quad n \quad b \quad o \\ m : m = 93^\circ 40', \quad m : b = 136^\circ 50' \end{array} \quad \begin{array}{l} o : c = 136^\circ 17' \\ o : b = 133 \quad 43 \\ n : c = 138 \quad 6 \\ n : a = 131 \quad 54 \end{array}$$

Das folgende Bild giebt die Horizontalprojection eines Krystalles nach Miller, die, ausser den in der vorstehenden Figur vorhandenen Formen auch noch die Grundpyramide $P=y$, die Pyramide $\frac{1}{2}P=u$, das Makrodoma $\frac{1}{2}\bar{P}\infty = \alpha$, das Makroprisma $\infty P2 = e$ und das Brachyprisma $\infty \bar{P}2 = f$ enthält; dabei ist $c : u = 146^\circ 45'$, $m : y = 142^\circ 40'$, $c : y = 127^\circ 20'$, $c : \alpha = 154^\circ 27'$, $b : e = 154^\circ 53'$, $a : f = 151^\circ 56'$. Andere Comb. sind ziemlich complicirt; die Krystalle erscheinen meist dick tafelförmig, nicht selten auch rectangulär säulenförmig, entweder nach der Brachydiagonale (durch c und a), oder häufiger nach der Makrodiagonale (durch c und b), in welchem letzteren Falle das Protoprisma m und das Brachydoma n oft beiderseits eine pyramidenähnliche Begränzung bilden, so dass die Krystalle auf den ersten Anblick wie tetragonale Combinationen erscheinen. Zwillingkrystalle sehr häufig, nach dem Gesetze: Zwillings Ebene eine Fläche von ∞P . Die folgenden vier, von *Hessenberg* entlehnten Horizontalprojectionen gewähren eine Vorstellung dieser Zwillingsbildung und der Modalitäten ihrer Wiederholung; die hexabene-Signatur ist dieselbe wie in den obigen Figuren.



1. Ein Zwillingskrystall der Comb. $\infty P. \infty \bar{P}\infty. \infty \bar{P}\infty. \infty P. \bar{P}\infty. \bar{P}\infty. \frac{1}{2}P$; $a : a' = 93^\circ 40'$, $b : b' = 86^\circ 20'$, der einspringende Winkel $m : m' = 172^\circ 40'$.

2. Ein Drillingskrystall derselben Combination; die Wiederholung der Zwillingsbildung findet Statt mit parallelen Zusammensetzungsflächen, daher sich das erste und das dritte Individuum in paralleler Stellung befinden; das mittlere Individuum bildet nur eine lamellare Einschaltung zwischen den beiden anderen; bei weiterer Wiederholung sieht man oft viele dergleichen eingeschaltete Lamellen.

3. Schematische Darstellung eines Vierlingskrystalles der Comb. $\infty P. \infty \bar{P}\infty. \infty P$; die Zwillingsbildung ist hier mit durchgängig geneigten Zusammensetzungsflächen wiederholt, und zwar so, dass die stumpfen Kanten der Prismen ∞P an der Gruppierungsaxe liegen; die Individuen *I*, *II* und *III* sind daher mit diesem Prisma vollständig ausgebildet, während für das Individuum *IV* nur noch ein Winkelraum von 79° übrig bleibt. Die drei Winkel $b : b'$, $b' : b''$ und $b'' : b'''$ sind $= 86^\circ 20'$, wogegen der Winkel $b : b''' = 101^\circ$ ist; je zwei

neben einander liegende Flächen von ∞P (z. B. m und m') bilden einen aus springenden Winkel von $172^{\circ} 40'$.

Fig. 4. Schema eines ähnlichen Vierlingskrystalles der Comb. $0P.\infty P.\infty P.\infty P$ jedoch so, dass die scharfen Kanten der Prismen ∞P an der Gruppierungsaxe liegen; dann bliebe eigentlich zwischen den Individuen I und IV ein leerer Winkelraum übrig, welcher aber von der Masse dieser Individuen, oder auch von dem Rudimente eines fünften Individuums ausgefüllt wird. Die drei Winkel $\alpha : \alpha'$, $\alpha' : \alpha''$ und $\alpha'' : \alpha'''$ sind $= 93^{\circ} 40'$, wogegen der Winkel $\alpha : \alpha' = 79^{\circ}$ ist; die drei einspringenden Winkel $b : b'$, $b' : b''$ und $b'' : b'''$ der kreuzförmigen Gruppe messen $86^{\circ} 20'$, während der vierte Winkel $b : b''' = 101^{\circ}$ ist. Diese Vierlinge kommen am sogenannten Rädelerze vor.

Die Zwillingsbildung findet in der That sehr häufig mit Wiederholung Statt, wobei sich, wie *Hessenberg* gezeigt hat, fast alle die Verschiedenheiten der Verhältnisse wiederfinden, welche am Aragonite bekannt sind, je nachdem die Wiederholung mit parallelen oder mit geneigten Zusammensetzungsflächen, und mit Juxtaposition oder Penetration der Individuen ausgebildet ist; ausserdem kommen auch reihenförmige Aggregate parallel verwachsener Individuen vor, welche wohl bisweilen irrgewisse als Zwillingsbildungen gedeutet worden sind; auch derb, in körnigen Aggregaten, eingesprengt und angeflogen. — Spaltb. brachydiagonal unvollkommen, noch undeutlicher makrodiagonal, Spuren nach anderen Richtungen; Bruch uneben bis muschelig; wenig spröde; H. = 2,5...3; G. = 5,70...5,86; stahlgrau, in bleigrau und eisenschwarz geneigt, stark glänzend. — Chem. Zus. nach den Analysen von

H. Rose, Dufrénoy, Sinding, Bromeis, Kerl und Rammelsberg: $Pb^{\text{III}}Sb + Cu^{\text{III}}Sb$, oder $4PbS.Sb_2S_3 + 2Cu^2S.Sb_2S_3$ (empirisch: $Pb.Cu.Sb.S_3$), mit 42,38 Blei, 12,98 Kupfer, 24,98 Antimon und 19,66 Schwefel; Silber enthält der Bournonit niemals, wenn er rein und insbesondere frei von beigemengtem Fahlerze ist; im Glasrohre entwickelt er schwefelige Säure und weisse Dämpfe, welche sich nach oben als Antimonoxyd nach unten als antimonigsaurer Bleioxyd anlegen; v. d. L. auf Kohle schmilzt er, dampft eine Zeit lang, und erstarrt dann zu einer schwarzen Kugel, welche, stark erhitzt, einen Beschlag von Bleioxyd und, nach Entfernung des Bleies, durch Soda ein Kupferkorn giebt. Salpetersäure giebt eine blaue Solution unter Abscheidung von Schwefel und Antimonoxyd; Salpetersalzsäure scheidet Schwefel, Chlorblei und antimonigsaurer Bleioxyd aus. — Der Bournonit findet sich auf Erzgängen, mit Galenit, Zinkbleude, Antimonglanz, Fahlerz, Kupferkies; Cornwall; Kapnik, Nagyag, Przibram; Bräunsdorf bei Freiberg, Oberlahr, Wolfsberg, Harzgerode und Neudorf, sowie Clausthal und Andreasberg am Harze, Olsa in Kärnten.

Gebrauch. Wo der Bournonit in grösseren Quantitäten vorkommt, da wird er, zugleich mit anderen Erzen, auf Blei und Kupfer benutzt.

Anm. 1. Eine krystallographische Monographie des Bournonites gab *Zirkel* in den Sitzungsberichten der Kais. Ak. der Wiss. zu Wien, B. 45, S. 431 ff. Er leitet dabei die von *Miller* gemessenen Winkel zu Grunde, welche mit seinen eigenen Beobachtungen sehr nahe übereinstimmen, stellt jedoch die Krystalle nach dem Prisma aufrecht, so dass $o = \infty P$, $a = 0P$, $c = \infty P \infty P$ wird.

Anm. 2. Der sogenannte Wölchit von Wölch bei St. Gertraud im Lavantthale und von Olsa bei Friesach in Kärnten ist nur eine Var. des Bournonites. *Kemmerling* bestimmte schon früher zwei Exemplare des Wölchit als Bournonit; auch ist die Identität beider Mineralien neuerdings von *Zirkel, Rammelsberg* und *v. Zepharovich* erkannt worden; es muss daher der Wölchit als eine selbständige Species künftig Wegfall kommen.

e. Wesentlich kupferhaltige Glanze.

f. **Wolfsbergit, Nicol**; Kupferantimonglanz, *Zincken*.

Rhombisch, $\infty P 135^{\circ} 42'$, $\infty P^2 141^{\circ} 0'$; die Krystalle sind tafelförmig und säulenförmig durch Vorwalten des Brachypinakoides und der Prismen, aber an den Enden gewöhnlich verbrochen; auch derb und eingesprengt in feinkörnigen Aggregaten. — Spaltb. brachydiagonal sehr vollk., basisch unvollk., Bruch muschelig bis eben; $\mu = 3,5$; $G = 4,748$ nach *H. Rose*, $5,015$ nach *Breithaupt*; bleigrau bis eisenschwarz, weilen bunt angelaufen, stark glänzend, Strich schwarz und matt. — Chem. Zus.

nach den Analysen von *H. Rose* und *Th. Richter* wesentlich: $\overset{1}{\text{Cu}}\overset{2}{\text{Sb}}\overset{3}{\text{S}}_3$ oder $\text{Cu}_2\text{S}_3\text{Sb}_2\text{S}_3$, mit 25,6 Kupfer, 48,6 Antimon und 25,8 Schwefel, indem der kleine Gehalt an Eisen und Blei (1,39 und 0,56 Proc.) wohl von Beimengungen herrühren dürfte; v. d. L. zerknistert er, und schmilzt leicht, giebt auf Kohle Antimonrauch und nach längerem Schmelzen mit Soda ein Kupferkorn; auflöslich in Salpetersäure unter Abscheidung von Schwefel und Antimonoxyd. — Wolfsberg am Harze, Guadiz in Granada.

f. **Enargit, Breithaupt**.

Rhombisch; $\infty P 97^{\circ} 53'$, $\checkmark \infty 100^{\circ} 58'$ nach *Dauber*; gewöhnliche Combination: $\infty P \cdot \infty P \cdot \infty P \cdot \infty P$, auch mit $\checkmark \infty$, P und anderen untergeordneten Formen; meist rh. in gross- bis grobkörnigen, z. Th. auch in stängeligen Aggregaten. — Spaltb. prismatisch nach ∞P , vollk., brachydiagonal und makrodiagonal ziemlich deutlich, schwach unendlich; spröde und leicht zu pulverisiren; $H = 3$, $G = 4,36 \dots 4,47$; eisenschwarz, Strich schwarz, lebhafter aber nicht ganz vollkommener Metallglanz. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Plattner*, *Genth*, *Field*, *Taylor*, *v. Kobell*, *Rammeisberg* und *Burton* wesentlich: $\overset{1}{\text{Cu}}\overset{2}{\text{As}}\overset{3}{\text{S}}_5$ oder $3\text{Cu}_2\text{S}_3\text{As}_2\text{S}_5$, was 48,60 Kupfer, 18,28 Arsen und 32,58 Schwefel erfordert; doch wird bisweilen etwas Arsen durch Antimon, und ein wenig Kupfer durch Eisen und Zink ersetzt. Im Kolben sublimirt er erst Schwefel, schmilzt dann und giebt hierauf Schwefelarsen; im Glasrohre schwebelige Säure; auf Kohle sehr leicht zur Kugel schmelzbar, deren Pulver nach vorheriger Röstung mit Borax die Kupferfarbe giebt; Aetzkali zieht aus dem Pulver Schwefelarsen, bisweilen auch etwas Schwefelantimon aus. — Findet sich in grosser Menge zu *Tococha* in Peru, mit Tennantit, Kupferkies und Pyrit; auch in *Chesterfield Co.* in *Carolina*, am *Colorado*, in *Alpine Co.* (Californien), bei *Coquimbo* in *Chile*, in *Neu-Granada* und bei *Cosihuirachi* in *Mexico*.

Anm. Epigenit nannte *Sandberger* ein in der Grube Neuglück bei Wittichen zugleich mit dem Wittichenit vorkommendes Kupfererz. Dasselbe findet sich in kleinen auf Baryt aufgewachsenen, kurz säulenförmigen Krystallen, ähnlich denen des Arsenkieses, $\infty P = 110^{\circ} 50'$; es hat körnigen Bruch, $H = 3,5$, ist stahlgrau, im Striche schwarz, schwach metallglänzend, läuft erst schwarz, dann blau an, und besteht nach einer Analyse von *Petersen* aus 32,34 Schwefel, 12,78 Arsen, 40,68 Kupfer und 14,20 Eisen, was der Formel $6\text{RS} \cdot \text{As}_2\text{S}_5$ entspricht; 2,12 Procent Wismut führen von beigemengtem Wittichenit her, und sind daher in Abzug gebracht worden.

g. **Cuproplumbit, Breithaupt** (Kupferbleiglanz).



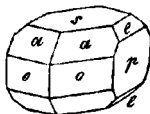
Tesseral, bis jetzt nur derb, in körnigen Aggregaten, deren Individuen hexaëdrisch spaltbar sind; etwas mild, leicht zersprengbar; $H = 2,5$; $G = 6,40 \dots 6,43$;

schwärzlich bleigrau. — Chem. Zus. nach einer Analyse von *Plattner*: $\overset{1}{\text{Cu}} + 2\overset{2}{\text{Pb}}$, mit Blei, 19,9 Kupfer und 15,1 Schwefel; vom Kupfer wird ein kleiner Theil durch 1 Procent Silber ersetzt; im Glasrohre schmilzt er unter Aufwallen und unter Entkalkung von schwefeliger Säure; v. d. L. beschlägt er die Kohle mit Bleioxyd und Sulfid; mit Soda giebt er ein Metallkorn. — *Chile*. Ist vielleicht nur ein Gemenge Galenit und Bornit oder Covellin, wie *Domeyko* vermuthet.

Anm. Der sogenannte Alisonit, aus der Gegend von Coquimbo, bildet na t Field eine andere analoge Verbindung, welche 28,9 Blei, 53,3 Kupfer und 17,8 Schwefel enthält, und daher der Formel $3\overset{\overset{1}{\text{Cu}}}{\text{Cu}} + \overset{\overset{1}{\text{Pb}}}{\text{Pb}}$ entspricht.

549. **Kupferglanz** oder Chalkosin (Kupferglas, Redruthit, Chalcocit).

Rhombisch; ∞P (o) $149^{\circ} 35'$, P Mittelkante $125^{\circ} 22'$, $\frac{1}{2}\text{P}$ (a) Mittelk. $65^{\circ} 40'$ $2\check{\text{P}}\infty$ Mittelk. $125^{\circ} 40'$, $\frac{2}{3}\check{\text{P}}\infty$ (e) Mittelk. $65^{\circ} 48'$; gewöhnliche Comb. wie nachstehende Figuren :

			$o : o = 149^{\circ} 35'$ $a : a = 148 \quad 20$ $a : a' = 65 \quad 40$ $a : o = 122 \quad 50$ $e : p = 122 \quad 54$ $p : o = 120 \quad 12$
$0\text{P}.\infty\text{P}.\infty\check{\text{P}}\infty.$	$0\text{P}.\frac{1}{2}\text{P}.\frac{2}{3}\check{\text{P}}\infty.$	$0\text{P}.\infty\text{P}.\infty\check{\text{P}}\infty.\frac{1}{2}\text{P}.\frac{2}{3}\check{\text{P}}\infty.$	
s o p	s a e	s o p a e	

Die Basis, die Brachydomen und das Brachypinakoid sind oft stark horizont gestreift. Die an hexagonale Formen erinnernden Krystalle erscheinen meist tafelförmig oder kurz säulenförmig, einzeln aufgewachsen oder zu Drusen verbunden. Zwillingskrystalle sehr häufig, nach dem Gesetze: Zwillingssebene eine Fläche von ∞P ; seltener nach dem Gesetze: Zwillingssebene eine Fläche von $\frac{1}{2}\text{P}$, wobei sich tafelförmigen Individuen unter 88° durchkreuzen; gewöhnlich derb, eingesprengt, in Platten, Knollen, Wülsten, als Vererzungsmittel, Pseudomorphosen nach Kupfererz und Galenit. — Spaltb. prismatisch nach ∞P unvollk., Bruch muschelig bis uneben sehr mild; H. = 2,5...3; G. = 5,5...5,8; schwärzlich bleigrau, zuweilen angelauten meist wenig glänzend, im Striche glänzender. — Chem. Zus. nach den Analysen v

Klaproth, Ullmann, Scheerer, Schnabel und Bechi: $\overset{\overset{1}{\text{Cu}}}{\text{Cu}}$ oder Cu^2S , mit 79,8 Kupfer und 20,2 Schwefel, ein geringer Antheil Kupfer von Eisen vertreten, welches in einer Var. von Montagne in Toscana bis zu $6\frac{1}{2}$ Procent, in der Var. von der Algodonbai in Bolivia noch reichlicher erscheint; v. d. L. färbt er die Flamme bläulich; auf Kohle schmilzt er unter starkem Spritzen im Ox.-F. leicht, im Red.-F. erstarrt er; mit Soda giebt er ein Kupferkorn; von Salpetersäure wird er in der Wärme unter Abscheidung von Schwefel vollkommen aufgelöst. — Freiberg, Berggieshübel, Siegen, Saal Mansfeld, Frankenberg in Hessen, Kapnik, Redruth in Cornwall, Norwegen, Siberien, Bristol in Connecticut und in anderen Staaten Nordamerikas.

Gebrauch. Der Kupferglanz liefert da, wo er in grösseren Quantitäten vorkommt, eines der reichsten Kupfererze.

Anm. 1. Unter dem Namen Cuprëin beschreibt Breithaupt einen hexagonal krystallisirenden Kupferglanz; P, $84^{\circ} 46'$; gewöhnliche Comb. $0\text{P}.\infty\text{P}$, selten 2P und 2P ; Zwillingkrystalle, Zwillingssebene wahrscheinlich eine Fläche von 2P ; derb, in körnigen Aggregaten. — Spaltb. basisch, Bruch uneben bis muschelig; mild; H. = 2,5...3,0; G. = 5,50...5,59; schwärzlich bleigrau, Strich gleichfarbig, Metallglanz. — Chem. Zus. wie die des rhombischen Kupferglanzes. Dieser hexagonale Kupferglanz soll noch häufiger vorkommen als der rhombische, meist auf Gängen in Begleitung von Malachit; so zu Freiberg und Saida in Sachsen, bei Schmiedeberg in Schlesien, bei Sangerhausen in Thüringen; Monte-Catini in Toscana, Herrengrund in Ungarn, Redruth in Cornwall, Kongsberg in Norwegen. Dana bezweifelt die Wirklichkeit dieser Species und vermuthet, dass ein Irrthum obwalten möge.

Anm. 2. Unter dem Namen Digenit hat Breithaupt ein eigenthümliches Kupfer sulphuret von folgenden Eigenschaften eingeführt. Derb und als Ueberzug, B muschelig bis uneben, Strich bleigrau, sehr mild; H. = 2...2,5; G. = 4,5 47

wärzlich bleigrau, Strich schwarz, glänzend bis wenig glänzend. — Chem. Zus.: In einer Untersuchung von *Plattner* enthält er 70,2 Kupfer und $\frac{1}{4}$ Procent Silber; v. L. verhält er sich wie Kupferglanz; nimmt man also an, dass der Rest aus Schwefel bestehe, so würde die Zusammensetzung durch die Formel $3\overset{1}{\text{Cu}} + \overset{1}{\text{Cu}}$ dargestellt werden, welche 71,2 Kupfer und 28,8 Schwefel erfordert. — Sangerhausen und Chile, Szaska im Banate, Kargalinskische Steppe bei Orenburg, Angola an der Westküste von Afrika.

Anm. 3. Der sog. *Harrisit*, von Canton-Mine in Georgia, ist seiner Substanz identisch mit dem Kupferglanz, während er doch hexaëdrische Spaltb. besitzt; *Leach* und *Torrey* erklären ihn für eine Pseudomorphose nach Bleiglanz, in welcher die Spaltbarkeit des letzteren noch erhalten geblieben ist.

f. Wesentlich silberhaltige Glanze.

Kupfersilberglanz, *Glocker*, oder *Stromeyerit*, *Beudant* (Silberkupferglanz).

Rhombisch, ganz isomorph mit Kupferglanz; die seltenen Krystalle stellen die säulenförmige Combination $\infty P. \infty \overset{1}{P} \infty. 0P. \frac{1}{4}P. \frac{1}{2}P \infty$ dar; gewöhnlich derb, eingesprengt, in Platten. — Spaltb. nicht bemerkbar, Bruch flachmuschelig bis eben; sehr mild; H. = 2,5...3; G. = 6,2...6,3; schwärzlich bleigrau, stark glänzend. —

Chem. Zus. nach den Analysen von *Stromeyer*, *Sander* und *Domeyko*: $\overset{1}{\text{Cu}} + \overset{1}{\text{Ag}}$ oder $\overset{1}{\text{Cu}} + \overset{2}{\text{Ag}} + \overset{2}{\text{S}}$, mit 53,4 Silber, 31,2 Kupfer und 15,7 Schwefel; diese Zusammensetzung gilt für die Var. vom Schlangenberge in Sibirien und von Rudelstadt in Schlesien; v. d. L. schmilzt er leicht zu einer grauen, metallglänzenden, halbgeschmeidigen Masse, welche den Flüssen die Farbe des Kupfers ertheilt, und, auf der Kapelle mit Kohle abgetrieben, ein Silberkorn hinterlässt; in Salpetersäure auflöslich unter Abscheidung von Schwefel. — Funde sind ausser an den genannten Orten auch bei S. Pedro und Catemo in Chile, in Peru und Arizona.

Anm. 1. Ausser dem Kupfersilberglanze von den genannten Fundorten kommen auch an mehreren Orten sehr silberreiche Kupferglanze vor, deren Silbergehalt nach *Domeyko* von 3 bis 29 Procent steigt, aber schwankend ist; eben so fand *Lampadius* an einem Kupferglanze von Freiberg 18,5 Procent Schwefelsilber. Es wird hiernach versucht, die Gränze zwischen Kupferglanz und Kupfersilberglanz zu bestimmen.

Anm. 2. Während der Kupfersilberglanz in seinen Krystallformen mit dem Kupferglanze übereinstimmt, so schliesst sich das von *Breithaupt* unter dem Namen *Stephanit* eingeführte Mineral an den Silberglanz an. Dasselbe krystallisirt tesseral, in Würfeln, ist hexaëdrisch spaltbar, geschmeidig; H. = 2,5; G. = 6,87...6,89; schwärzlich bleigrau, vollk. metallglänzend. — Chem. Zus. nach *R. Richter*: $\overset{1}{\text{Cu}} + 3\overset{1}{\text{Ag}}$, 71,76 Silber, 14,06 Kupfer und 14,18 Schwefel. — Fundort: Jalpa in Mexico.

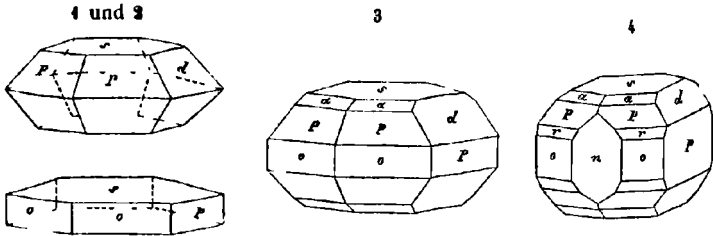
Gebrauch. Der Kupfersilberglanz wird als ein reiches Silber- und Kupfererz benutzt.

Stephanit, *Haidinger*, oder *Melanglanz*, *Breithaupt* (Sprödglasserz).

Rhombisch; ∞P (a) $145^{\circ} 39'$, P (P) Mittelkante $104^{\circ} 20'$, $2\overset{1}{P} \infty$ (d) Mittelkante 48° .

Die Krystalle erscheinen dick tafelförmig oder kurz säulenförmig; häufig Zwillingingskrystalle nach dem Gesetze: Zwillingsfläche eine Fläche von ∞P , die Zwillingsbildung meist wiederholt; auch derb, eingesprengt, als Anflug und in mehreren Aggregatformen; in Pseudomorphosen nach Polybasit. — Spaltb. domatisch nach ∞P und brachydiagonal, beides unvollk.; Bruch muschelig bis uneben; mild; H. = 2...2,5; G. = 6,2...6,3; eisenschwarz bis schwärzlich bleigrau, selten bunt gefärbt.

Gewöhnliche Combinationen wie nachstehende Figuren :



- Fig. 1. $0P.P.2\bar{P}\infty$; erscheint fast wie eine stark abgestumpfte hexagonale Pyramide
- Fig. 2. $0P.\infty P.\infty P\infty$; erscheint fast wie eine hexagonale Tafel.
- Fig. 3. $\infty P.\infty \bar{P}\infty.P.2\bar{P}\infty.0P.\frac{1}{2}P.$
- Fig. 4. Comb. wie Figur 3, noch mit $\infty P\infty (n)$ und $2P (r)$.

Einige der wichtigsten Winkel an diesen Formen sind:

$o : o = 115^{\circ} 39'$	$d : p = 143^{\circ} 54'$	$a : s = 147^{\circ} 14'$
$P : P = 130 \quad 16$	$o : p = 122 \quad 10$	$P : s = 127 \quad 50$
$P : o = 142 \quad 10$	$d : s = 126 \quad 6$	$r : s = 111 \quad 14$

Chem. Zus. nach den Analysen von *H. Rose* und *Kert*: $\overset{4}{Ag}^{\overset{11}{Sb}}$ oder $5Ag^{\overset{2}{S}}\overset{3}{Sb}$ welche Formel 68,5 Silber, 15,3 Antimon und 16,2 Schwefel erfordert: doch wird oft ein Theil Antimon durch Arsen, und ein Theil Silber durch mehre Procent Eisen und etwas Kupfer ersetzt. Im Kolben zerknistert er, schmilzt dann und giebt etwa Sublimat von Schwefelantimon; im Glasrohre schmilzt er und giebt ein Sublimat von Antimonoxyd und zuweilen etwas arseniger Säure; auf Kohle schmilzt er zu einer dunkelgrauen Kugel, welche im Red.-F., zumal bei Zusatz von etwas Soda, ein Silberkorn giebt; von erwärmter Salpetersäure wird er leicht zersetzt unter Abscheidung von Schwefel und Antimonoxyd. — Freiberg, Schneeberg, Johanngeorgenstadt, Ansbach; Joachimsthal, Przibram; Andreasberg; Schemnitz und Kremnitz; Zacatecas Mexico, auf dem Comstock-Gänge in Nevada.

Gebrauch. Der Stephanit liefert eines der reichsten Silbererze.

Anm. Ueber die Krystallformen des Stephanites gab *Schröder* eine ausführliche Abhandlung, in *Poggend. Ann.* Bd. 95, 1855, S. 257 ff.

552. **Polybasit, H. Rose, oder Eugenglanz, Breithaupt.**

Hexagonal; $P \ 417^{\circ} 0'$; gewöhnliche Comb. $0\bar{P}.\infty P$ und $0P.P$, die Krystalle immer tafelförmig, oft sehr dünn, die Basis meist triangular gestreift, zerknistert und eingesprengt. — Spaltb. basisch unvollkommen; mild, leicht zersprengbar; $H. = 2 \dots 2,5$; $G. = 6,0 \dots 6,25$; eisenschwarz, in sehr dünnen Lamellen roth durchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *H. Rose*

und *Joy*: $\overset{1}{Ag}^{\overset{9}{Sb}}$ oder auch $\overset{1}{Ag}^{\overset{9}{As}}$ ($= 9Ag^{\overset{2}{S}}\overset{3}{As}$), wobei ein grösserer oder geringerer Theil des Silbers durch Kupfer ersetzt wird, auch Schwefelantimon und Schwefelarsen in unbestimmten Verhältnissen zugleich vorhanden sein können, so dass die Zusammensetzung in verschiedenen Varietäten sehr verschieden ist; die ältesten Varr. zeigten einen Silbergehalt von 64 bis über 72 Procent, einen Kupfergehalt von 3 bis 40 Procent, und einen Schwefelgehalt von 16 bis 17 Procent; eine kleine Quantität Eisen scheint stets vorhanden zu sein, bisweilen auch etwas Zink. V. d. L. zerknistert er etwas und schmilzt sehr leicht; im Glasrohre giebt er schwefelige Säure und ein weisses Sublimat, auf Kohle Antimonbeslag; mit Flüssen die Reaction des Kupfer, mit Soda ein kupferhaltiges Silberkorn. — Freiberg, Joachimsthal, Andreasberg, Przibram, Schemnitz, Kremnitz, Guanaxuato in Mexico, Nevada und Idaho.

Gebrauch. Der Polybasit wird als ein sehr reiches Silbererz auf Silber benutzt.

Anm. Nach *Des-Cloizeaux* krystallisirt der Polybasit rhombisch; das Prisma ∞P ist sehr nahe den Winkel von 120° , seine Basis zeigt bisweilen eine feine rhombische Streifung; sehr dünne Lamellen lassen zweiaxige Doppelbrechung des Lichtes erkennen, die optischen Axen liegen im makrodiagonalen Hauptschnitte, ihre spitze Bisectrix fällt in die Hauptaxe.

Silberglanz, oder Argentit, *Haidinger* (Glaserz).

Tesseral; gewöhnliche Formen $\infty O\infty$, O , ∞O und $2O_2$; die Krystalle meist sehr verzogen und verbogen, einzeln aufgewachsen, meist aber zu Drusen oder zu reifenförmigen, treppenförmigen u. a. Gruppen vereinigt; auch haar- und drahtförmig, zahnig, gestrickt, baumförmig, in Platten, als Anflug, derb und eingesprengt; Pseudomorphosen nach Silber und Silberblende. — Spaltb. Spuren nach ∞O und $\infty O\infty$, aber sehr undeutlich; Bruch uneben und hakig; geschmeidig und biegsam; H. = 1..2,5; G. = 7...7,4; schwärzlich bleigrau, oft schwarz oder braun angelauten; meist wenig glänzend, im Striche glänzender. — Chem. Zus.: Ag oder Ag_2S , mit 87 Silber und 13 Schwefel; v. d. L. auf Kohle schmilzt er und schwillt stark auf, giebt schwefelige Säure und hinterlässt endlich ein Silberkorn; in concentrirter Salpetersäure auflöslich unter Abscheidung von Schwefel. — Freiberg, Schneeberg, Annaberg, Marienberg, Johannegeorgenstadt; Joachimsthal; Schemnitz, Kremnitz; Kongsberg; Mexico, Peru, Chile, Comstock-Gang in Nevada.

Gebrauch. Der Silberglanz ist eines der reichsten und wichtigsten Silbererze.

Anm. Polyargyrit nennt *Petersen* ein bei Wolfach in Baden vorkommendes Mineral, welches tesseral in Combinationen von O , $\infty O\infty$ und ∞O krystallisirt, hexädrisch spaltet, H. = 2,5 und G. = 6,974 hat, eisenschwarz bis schwärzlich-bleigrau, im Striche schwarz, metallglänzend und sehr geschmeidig ist. — Chem. Zus.: $Ag^{12}Sb$, mit 78,16 Silber, 7,37 Antimon und 14,47 Schwefel. V. d. L. schmilzt es leicht zu schwarzer Kugel, giebt dann Antimonrauch, und hinterlässt ein Silberkorn.

k. Akanthit, *Kennigott*.

Rhombisch; P, Polkanten $88^\circ 38'$ und $120^\circ 58'$, Mittelk. $120^\circ 36'$, ∞P $110^\circ 54'$ nach *Dauber*; die ziemlich verwickelten Combinationen stellen oft spitz pyramidal auslaufende, dabei verbogene und selbst schraubenartig gewundene Krystalle dar; bisweilen finden sich Zwillingkrystalle nach dem Gesetze: Zwillingsebene eine Fläche von $P\infty$ ($69^\circ 22'$). Weich und geschmeidig; G. = 7,192...7,296; schwärzlich bleigrau, etwas dunkler als Silberglanz; stark glänzend, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach einer Analyse von *Weselsky* genau die des Silberglanzes, so dass hier ein aufhellendes Beispiel von Dimorphismus vorliegen würde. — Findet sich auf Silberglanz in Freiberg und Joachimsthal, wahrscheinlich auch bei Copiapo in Chile.

Anm. Ueber die Krystallformen des Akanthites gab *Dauber* eine ausführliche Abhandlung in den Sitzungsberichten der Wiener Akademie, B. 39, S. 685 ff.

Sternbergit, *Haidinger*.

Rhombisch; P (f) Mittelkante $118^\circ 0'$, Querschnitt $119^\circ 30'$; die Krystalle sind stets dünn tafelförmig durch Vorwalten des basischen Pinakoides, welches seitlich durch die Flächen von P, $\infty P\infty$, $2P\infty$ u. a. Formen begränzt wird; Zwillingkrystalle nach einer Fläche von ∞P ; fächer- und büschelförmige, auch kugelige Krystallgruppen, sowie derb in blättrigen und breitstängeligen Aggregaten. — Spaltb. basisch, sehr vollk.; sehr mild, in dünnen Blättchen biegsam; H. = 4...4,5; G. = 4,2...4,25; tonbraun, blau anlaufend, Strich schwarz. — Chem. Zus. nach einer Analyse von *Ppe*: 33,2 Silber, 36 Eisen und 30 Schwefel, was sehr genau 1 Atom Silber auf 4 At. Eisen und 6 At. Schwefel giebt. *Plattner* fand in einer Var. nur 29,7 Procent Silber.

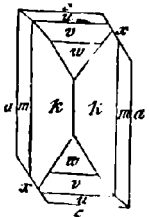


P.P. $\infty P\infty$
a /

Auf Kohle schmilzt er unter Entwicklung von schwefeliger Säure zu einer mit Silber bedeckten magnetischen Kugel; mit Borax giebt er im Red.-F. ein Silberkorn und eine von Eisen gefärbte Schlacke; von Salpetersalzsäure wird er zersetzt unter Abscheidung von Schwefel und Chlorsilber. — Joachimsthal, Schneeberg, Johanngeorgenstadt, Marienberg.

556. Freieslebenit, Haidinger (Schilfglaserz).

Monoklinisch; $C = 87^{\circ} 46'$, $\infty P (m) 119^{\circ} 12'$, $\infty P (x) 31^{\circ} 41'$ nach Miller; die



$$c : a = 87^{\circ} 46'$$

$$m : m = 60 \ 48$$

$$k : k = 99 \ 8$$

$$w : c = 123 \ 55$$

$$x : a = 148 \ 19$$

$$c : u = 155 \ 8$$

$$c : v = 125 \ 43$$

$$c : w = 118 \ 24$$

Krystalle stellen ziemlich complicirte Combinationen mehrer Prismen und Klinodomen dar, von welchen jene vorwalten, und meist oscillatorisch combinirt sind, wodurch schilffartig krummflächige, stark vertical gestreifte Säulen entstehen; die bestehende Figur, eine Projection auf den klinodiagonalen Hauptschnitt, ist von Miller entlehnt. Zwillingkrystalle mit theils rechtwinkelig, theils schiefwinkelig sich kreuzenden Individuen, ähnlich denen des Staurolithes; auch derb und eingesprengt. — Spaltb. prismatisch nach ∞P , auch bas ∞ (nach Breithaupt); Bruch muschelrig bis uneben; wenig sprödig; H. = 2...2,5; G. = 6,19...6,38 (5,6...5,7 nach Escosura); zwischen stahlgrau und schwärzlich bleigrau. — Chem. Zus. nach den Analysen von Wöhler, Escosura, v. Payr und Heinhacker: $\overset{1}{\text{Ag}}\overset{2}{\text{Sb}} + \overset{1}{\text{Pb}}\overset{3}{\text{Sb}}$ oder $2\text{Ag}_2\text{S} \cdot \text{Sb}_2\text{S}_3 + 3\text{PbS} \cdot \text{Sb}_2\text{S}_3$, mit 22,5 Silber, 32,4 Blei 26,8 Antimon und 18,3 Schwefel, doch wird zuweilen etwas Blei durch 4,2 Procent Kupfer ersetzt; im Glasrohre schmilzt er schnell, giebt schwefelige Säure und Antimondämpfe, welche ein weisses Sublimat bilden; v. d. L. auf Kohle entwickelt er schnell schmelzend schwefelige Säure, giebt Antimon- und Blei-Beschlag und hinterlässt ein Silberkorn, welches mit Borax bisweilen auf Kupfer reagirt; eine Var. von Ratiborschitz in Böhmen ist nach Zincken wismuthaltig. — Sehr selten; Freiberg Przibram, Felsöbanya, Iliendelencina in Spanien, angeblich auch Kapnik und Ratiborschitz.

Ann. Die Krystallformen des Freieslebenit sind hier noch nach Miller beschrieben worden; Breithaupt fand jedoch neuerdings, dass solche nicht monoklinisch, sondern triklinisch sind, wie diess besonders durch die nicht selten vorkommenden Zwillingkrystalle bewiesen werden soll.

g. Wesentlich wismuthaltige Glanze.

557. Nadelerz, Mohs, oder Patrinit, Haidinger.

Rhombisch, nach Dimensionen unbekannt; doch hat Hörnes ein Prisma ∞P ungefähr 110° beobachtet; bis jetzt nur in lang- und dünnsäulenförmigen, nadelhaarförmigen, oft gekrümmten und geknickten, oder auch durch Quersprünge gethen, vertical stark gestreiften, in Quarz eingewachsenen Krystallen. — Spaltb. ∞ tom nach einer verticalen Fläche, Bruch muschelrig bis uneben; wenig sprödig; H. = 2,5; G. = 6,757 nach Frick; schwärzlich bleigrau bis stahlgrau, anlaufend, oft gelblichgrünem Ueberzuge. — Chem. Zus. nach den Analysen von Frick und Hermann

$\overset{1}{\text{Pb}}\overset{4}{\text{Bi}} + \overset{1}{\text{Cu}}\overset{2}{\text{Bi}}$ oder $4\text{PbS} \cdot \text{Bi}_2\text{S}_3 + 2\text{Cu}_2\text{S} \cdot \text{Bi}_2\text{S}_3$, also ganz analog dem Bournoit, mit 36,4 Blei, 41,0 Kupfer, 36,2 Wismut und 16,7 Schwefel. Im Glasrohre giebt es schwefelige Säure und weisse Dämpfe, welche sich z. Th. in klaren Tropfen condensiren; v. d. L. schmilzt es sehr leicht, dampft und beschlägt die Kohle weiss und gelblich, und hinterlässt ein metallisches Korn, welches mit Soda ein Kupferkorn liefert; im Salpetersäure löst es sich auf mit Hinterlassung von schwefelsaurem Blei

und etwas Schwefel. — Beresowsk am Ural, bisweilen mit Gold verwachsen, auch in Georgia (Nordamerika).

Ann. Chiviaticit hat *Rammelsberg* ein dem Wismutglanze sehr ähnlich erscheinendes Mineral von Chiviato in Peru genaunt. Dasselbe ist krystallinisch-blättrig, spaltbar nach drei tautozonalen Flächen, von welchen die mittlere, vollkommenste gegen die beiden anderen unter 133° und 153° geneigt ist, vom G. = 6,920, bleigrau, stark metallglänzend, und besteht nach einer Analyse *Rammelsberg's* aus 18,0 Schwefel, 60,95 Wismut, 16,73 Blei, 2,42 Kupfer, 1,02 Eisen und 0,59 Rückstand; es ist also wesentlich Pb^2Bi^3 , wobei jedoch etwas Schwefelblei durch Schwefelkupfer ersetzt wird.

18. Kobellit, *Setterberg*.

Krystallform unbekannt; bis jetzt nur derb, in sehr feinstängeligen Aggregaten von fadig-faserigem Bruche; weich; G. = 6,29...6,32, nur 6,145 nach *Rammelsberg*; dunkel bleigrau, Strich schwarz. — Chem. Zus. nach der neuesten Analyse von *Rammelsberg* (nach Abzug des beigemengten Kupferkieses und Kobaltarsenkieses):

$\text{Pb}^3\text{Bi} + \text{Pb}^3\text{Sb}$ oder $3\text{PbS.Bi}^2\text{S}^3 + 3\text{PbS.Sb}^2\text{S}^3$, (empirisch: $\text{Pb}^3\text{Bi.Sb.S}^6$), welche Formel 33 Blei, 20 Wismut, 10 Antimon und 17 Schwefel erfordert, und, nach Abzug der Beimengungen, der Analyse recht wohl entspricht. Im Glasrohre giebt er schwefelige Säure und Antimonoxyd; v. d. L. schmilzt er anfangs unter starkem Aufschäumen, dann ruhig, beschlägt die Kohle weiss und gelb, und hinterlässt ein weisses Metallkorn; in concentrirter Salzsäure löst er sich unter Entwicklung von Schwefelwasserstoff. — Hvena in Nerike in Schweden, mit Strahlstein, Kupferkies und Kobaltarsenkies.

19. Wittichenit, *Kenngott*, oder Kupferwismutglanz (Wismutkupfererz).

Rhombisch und nach *Breithaupt* isomorph mit Bournouit, in tafelförmigen glatten Krystallen, doch sehr selten deutlich krystallisirt, meist nur derb und eingesprengt; Spalb. unbekannt; Bruch uneben von feinem Korn; mild; H. = 2,5; G. = 4,3 nach *Hilger*, nach Anderen 4,5 und darüber; dunkel stahlgrau in bleigrau verlaufend; Strich schwarz. — Chem. Zus. nach einer Analyse von *Klaproth*: 34,66 Kupfer, 47,24 Wismut, 12,58 Schwefel (Summe 94,48), wonach sich keine stöchiometrische Formel aufstellen lässt. Eine spätere Analyse von *Schenck* ergab 31,14 Kupfer, 48,13 Wismut, 17,79 Schwefel und 2,54 Eisen, womit die Untersuchungen von *Schneider* so ziemlich übereinstimmen, welche in runden Zahlen 33 Kupfer, 50 Wismut und 17 Schwefel lieferten, zugleich aber auch erkennen liessen, dass 9 bis 16 Proc. Wismut als eine fein eingesprengte Beimengung zu betrachten sind, so dass die eigentliche

Zusammensetzung des Mineralen durch die Formel Cu^3Bi oder $3\text{Cu}^2\text{S.Bi}^2\text{S}^3$ dargestellt werden dürfte, welche 38,4 Kupfer, 42,1 Wismut und 19,5 Schwefel erfordern würde. Damit stimmt auch eine Analyse von *Hilger* und eine neuere Analyse von *Petersen* sehr wohl überein; die Beimengung von Wismut ist auch von *G. Rose* und *Weisbach* erkannt worden. *Tobler* hat Analysen ausgeführt, aus denen er, unter Zuziehung des (von ihm wie von *Schenck* und *Schneider* nachgewiesenen) geringen Eisengehaltes als Einhalbschwefelisen zu dem Halbschwefelkupfer, folgerte, dass das Wismut als Zweifachschwefelwismut vorhanden sei, und die Zusammensetzung des Mineralen der Formel

Cu^2Bi entspreche, welche in 100 Theilen 31,79 Kupfer, 52,16 Wismut und 16,05 Schwefel erfordert. Dagegen erklärte sich jedoch *Schneider*, obgleich er selbst diese Formel schon früher als eine mögliche aufgestellt hatte. Auch *Rammelsberg* hält die Meinung *Schneider's* für die richtigste. — Im Glasrohre giebt er Schwefel und ein weisses Sublimat; v. d. L. auf Kohle schmilzt er sehr leicht und mit Aufschäumen, beschlägt die Kohle gelb und giebt mit Soda zuletzt ein Kupferkorn; in Salpetersäure

lost er sich auf unter Abscheidung von Schwefel, die nicht zu saure Solution giebt mit Wasser ein weisses Präcipitat; auch von Salzsäure wird er unter Entwicklung von Schwefelwasserstoff lebhaft angegriffen, und bei Zutritt der Luft vollständig, bei Abschluss der Luft mit Hinterlassung metallischer Wismutkörner aufgelöst. — Grube Neuglück bei Wittichen im Schwarzwalde, in rothem und weissem Baryt, und Grube König Daniel daselbst, in röthlichem Fluorit.

Anm. Ein zweites, auf der Grube Daniel und auf mehreren anderen Gruben bei Wittichen vorkommendes Erz, für welches *Petersen* den Namen Klaprothit vorschlägt, während es früher mit dem Wittichenite vereinigt wurde, bildet lang säulenförmige, stark gestreifte Krystalle der Comb. $\infty P \cdot \infty P_{00}$ ($\infty P = 107^\circ$), welche sehr deutliche makrodiagonale Spaltbarkeit, $H. = 2,5$, $G. = 4,6$, gelblich stahlgraue, bunt anlaufende Farbe und nach *Schneider* und *Petersen* eine Zusammensetzung haben, die der Formel $\overset{1}{\text{Cu}}^3 \overset{2}{\text{Bi}}^2$ entspricht, mit 25,2 Cu, 55,6 Bi und 19,2 S.

560. Emplektit, Kennigott.

Krystallformen rhombisch; bis jetzt nur in dünnen, nadelförmigen Säulen, welche meist stark vertical gestreift und in Quarz eingewachsen sind; $\infty P 102^\circ 42'$, $P_{00} 101^\circ 38'$ nach *Dauber*, welcher die Combination $\infty P \cdot \infty P_{00} \cdot \overset{1}{P}_{00} \cdot \frac{1}{3} P_{00}$ beobachtete; *Weisbach* beschrieb einen ähnlichen Krystall, an welchem vier verticale Prismen ausgebildet sind. — Spaltb. makrodiagonal vollkommen, auch basisch recht deutlich, und prismatisch undeutlich; mild; $H. = 2$, $G. = 5,137 \dots 5,263$ nach *Weisbach*; zinnweiss oft gelb angelauten. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Schneider* und *Petersen*: $\overset{1}{\text{Cu}} \overset{2}{\text{Bi}}$ oder $\text{Cu}^2 \text{S} \cdot \text{Bi}^2 \text{S}^3$, mit 19 Schwefel, 19 Kupfer und 62 Wismut; giebt mit heisser Salpetersäure eine dunkel grünlichblaue Solution. — Grube Tannebaum bei Schwarzenberg im Erzgebirge, Freudenstadt in Württemberg, Copiapo in Chile.

561. Wismutglanz oder Bismutin, Beudant.

Rhombisch; $\infty P 91^\circ 30'$ nach *Haidinger*; die Krystalle sind lang säulenförmig bis nadelförmig, ähnlich denen des Antimonglanzes (mit welchem der Wismutglanz nach *G. Rose* isomorph ist), stark längsgestreift durch oscillatorische Combination von ∞P mit ∞P_3 und den beiden verticalen Pinakoiden, selten frei, meist eingewachsen häufiger derb und eingesprengt, in körnigen oder stängeligen Aggregaten von blättriger oder strahliger Textur. — Spaltb. brachydiagonal vollk., makrodiagonal weniger deutlich, basisch und prismatisch nach ∞P unvollk.; mild; $H. = 2 \dots 2,5$; $G. = 6,4 \dots 6,6$ (der Altenberger $6,64 \dots 6,65$ nach *Weisbach*); licht bleigrau in zinnweiss geneigt, gelblich oder bunt anlaufend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *H. Rose*, *Wehrle*, *Scheerer*, *Genth* und *Forbes*: $\overset{1}{\text{Bi}}$ oder $\text{Bi}^2 \text{S}^3$, mit 81,25 Wismut und 18,75 Schwefel. Im Glasrohre giebt er ein Sublimat von Schwefel, auch schwefelige Säure, und kommt dann ins Kochen; auf Kohle schmilzt er im Red.-F. leicht unter Spritzen, giebt einen gelben Beschlag und ein Wismutkorn; von Salpetersäure wird er rasch aufgelöst zu farbloser Solution unter Abscheidung von Schwefel. — Johanngeorgenstadt, Altenberg, Joachimsthal; Riddarhytta; Redruth, Botallack und anderweit in Cornwall, Rezbanya, Illampu-Gebirge in Bolivia.

Anm. Allokias nannte *Tschermak* ein bei Orawicza in breitstängeligen, halbkugelig oder regellos begränzten Aggregaten, innerhalb eines körnigen Kalkspathes vorkommendes Mineral, dessen seltene und sehr kleine Krystalle die rhombische Comb. $\infty P \cdot P_{00}$ darstellen, in welcher $\infty P = 106^\circ$, und $P_{00} = 58^\circ$ ist. — Spaltb. vollk. nach ∞P , deutlich nach $0P$; $H. = 4,5$, $G. = 6,65$; stahlgrau, Strich fast schwarz. — Chem. Zus. nach *Hein*: 16,22 Schwefel, 32,69 Arsen, 30,15 Wismut, 10,17 Kobalt, 5,58 Eisen, 2,41 Zink, 1,55 Nickel und 0,68 Gold; in Salpetersäure vollständig auflöslich, die resultirende Solution giebt mit Wasser ein weisses Präcipitat; im

Kolben sublimirt arsenige Säure; v. d. L. auf Kohle Arsenrauch und Wismutbeschlag, dabei schmelzend zu mattem grauem Korne.

h. Molybdänhaltige Glanze.

62. Molybdänglanz oder Molybdänit, Beudant (Wasserblei).

Hexagonal, nach Dimensionen unbekannt, weil die Krystalle meist sehr unvollkommen ausgebildet sind, daher sie auch bisweilen für monoklinisch gehalten wurden. Bis jetzt nur undeutliche, tafelförmige oder kurzsäulenförmige Krystalle der Combination $\infty P.\infty P$ oder $0P.\infty P.P$, deren laterale Flächen stark horizontal gestreift, oft wie aufgebältert sind, mit sechseckiger Basis; meist derb und eingesprengt in schaligen und krummblättrigen Aggregaten. — Spaltb. basisch, sehr vollk., die Spaltungsflächen oft hexagonal federartig gestreift, wie bei gewissen Glimmern, indem die einzelnen Streifensysteme rechtwinkelig auf die Seiten der hexagonalen Basis sind; in dünnen Blättchen biegsam, sehr mild, fettig anzufühlen; H. = 1...1,5; G. = 4,6...4,9; röthlich bleigrau, Strich auf Papier grau, auf Porcellan grünlich. — Chem. Zus. nach den

Analysen von *Bucholz*, *Brandes* und *Seybert*: Mo, mit 59 Molybdän und 44 Schwefel. V. d. L. in der Zange oder im Platindraht färbt er die Flamme zeisigrün; unerschmelzbar; auf Kohle entwickelt er schwefelige Säure und giebt einen weissen Beschlag, verbrennt aber sehr schwierig und unvollständig; eine mit Salpeter versetzte Boraxperle färbt er im Red.-F. dunkelbraun; mit Salpeter verpufft er zu molybdänsaurem Kali; Salpetersäure zersetzt ihn unter Abscheidung weisser pulverförmiger Molybdänsäure; in Salpetersalzsäure erhitzt giebt er eine grünliche, in kochender Schwefelsäure eine blaue Solution. — Altenberg, Zinnwald, Ehrenfriedersdorf, Schlaggenwalde, Finnland an vielen Orten, so auch in Cornwall, Nertschinsk und vielerorts in Nordamerika.

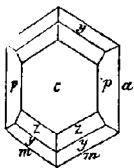
Gebrauch. Der Molybdänglanz findet nur eine sehr untergeordnete Anwendung zur Darstellung einer blauen Farbe.

XII. Classe. Pyritoide (Kiese).

a. Wesentlich silberhaltige Kiese.

63. Antimon Silber oder Diskrasit, Fröbel (Spiessglassilber).

Rhombisch; P Polk. $132^{\circ} 42'$ und 92° , $\infty P 120^{\circ}$ ungefähr; gewöhnliche Comb.



$m : m = 120^{\circ}$	0'
$m : a = 120^{\circ}$	0
$c : p = 126$	40
$c : z = 146$	7
$c : y = 126$	40
$y : y = 132$	42
$z : z = 147$	38

$\infty P.\infty P.\infty P$, dieselbe mit P und $2P\infty$, u. a.; bestehende von *Miller* entlehnte Figur ist eine Horizontalprojection der Comb. $\infty P.\infty P.\infty P$. $0P.2P\infty.P.\frac{1}{2}P$; kurz säulenförmig oder dick tafelförmig, die Prismen vertical gestreift und ihre Flächen oft concav; Zwilling- und Drillingskrystalle nach dem Gesetze: Zwillings-ebene eine Fläche von ∞P , oft ganz wie hexa-

gonale Combinationen erscheinend; gewöhnlich derb und eingesprengt, in körnigen Aggregaten. — Spaltb. basisch und domatisch nach $P\infty$, deutlich, prismatisch nach ∞P , unvollk.; wenig spröd; H. = 3,5; G. = 9,4...9,8; silberweiss in zinnweiss geneigt; gelblich, bisweilen auch schwärzlich anlaufend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Klaproth*, *Vauquelin*, *Abich*, *Rammelsberg* und *Domeyko*: eine Verbindung von Silber und Antimon, jedoch in schwankenden Verhältnissen, welche sich mehr oder weniger den Formeln Ag^2Sb , Ag^3Sb oder Ag^4Sb , mit 63,7, 72,5 oder 77,8 Procent Silber nähern, aber lauter isomorphe Verbindungen liefern; im Glas-

rohre giebt es ein Sublimat von Antimonoxyd, und umgiebt sich mit gelbem verglastem Antimonoxyd; v. d. L. auf Kohle schmilzt es leicht, beschlägt die Kohle und hinterlässt nach längerem Erhitzen ein Silberkorn. In Salpetersäure ist es auflöslich, die eingedampfte Solution lässt einen gelblichen Rückstand von salpetersaurem und antimonsaurem Silberoxyd. — Andreasberg, Altwolfach in Baden, Allemont, Chacarcillo in Chile.

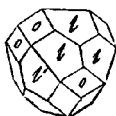
Anm. Manches Antimonsilber von Wolfach und Andreasberg hält 84 Procent Silber, was der Formel Ag^6Sb entsprechen würde; es hat nach *G. Rose* das $G. = 40,034$, und ist jedenfalls eine selbständige Species, nicht aber ein Gemeng von Antimonsilber und Silber. Ueber die verschiedenen bei Wolfach vorkommenden Verbindungen von Ag und Sb gab *Petersen* eine Abhandlung in *Poggend. Ann.*, B. 137, 1869, S. 377 ff.

Gebrauch. Das Antimonsilber ist als ein sehr reiches Silbererz ein wichtiger Gegenstand des Ausbringens.

Anm. Das sog. Arsensilber von Andreasberg, welches man in neuerer Zeit gewöhnlich für ein Gemeng von Antimonsilber, Arsen und Arsenkies erklärte, ist nach *Rammelsberg* dennoch vielleicht eine selbständige Mineralspecies, obwohl *Kennigott* später die Richtigkeit der vorerwähnten Deutung wahrscheinlich gemacht hat. Es findet sich derb, klein nierförmig, auch dendritisch in Kalkspath eingewachsen, oft schalig abgesondert, von unebenem und feinkörnigem Bruche; $H. = 3,5$; $G. = 7,47 \dots 7,73$; zinnweiss, doch bald anlaufend, und besteht aus 49 Arsen, 15,5 Antimon, 24,6 Eisen, fast 9 Silber und ein wenig Schwefel. Im Glasrohre giebt es ein weisses und schwarzes Sublimat und starken Arsengeruch; auf Kohle eben so, raucht stark, schmilzt aber nicht; von Salpetersäure wird es lebhaft angegriffen.

564. Weissgiltigerz (Silberfahlerz).

Tesseral, und zwar tetraëdrisch semitesseral; gewöhnliche Comb. $\frac{203}{3} \cdot \infty 0$,



wie bestehende Figur; die Krystalle aufgewachsen; auch derb und eingesprengt in körnigen Aggregaten. — Spaltb. sehr unvollkommen, Bruch uneben von kleinem und feinem Korn; wenig spröde; $H. = 3 \dots 4$; $G. = 5,0 \dots 5,4$; bleigrau in stahlgrau geneigt, Strich schwarz. — Chem. Zus.

nach den Analysen von *H. Rose*: $(\overset{1}{R}^4 + \overset{1}{R}^4)\overset{3}{Sb}$, wobei für die Var. von Freiberg $4R = 3\text{Fe} + \frac{1}{2}\text{Zn} + \frac{1}{2}\text{Ag}$, und $4R = \frac{2}{3}\text{Cu} + \frac{1}{3}\text{Ag}$ ist, was 20,36 Schwefel, 23,43 Antimon, 31,88 Silber, 15,25 Kupfer, 7,63 Eisen und 1,45 Zink erfordert, in sehr naher Uebereinstimmung mit der Analyse; in der Var. von Wolfach dagegen ist $4R = \frac{3}{4}\text{Ag} + \frac{1}{4}\text{Fe} + \text{Zn}$, und $4R = 4\text{Cu}$, was einem Silbergehalte von 18 Procent, und einem Kupfergehalte von 26 Proc. entspricht. V. d. L. verhält es sich im Allgemeinen wie Fahlerz. — Freiberg (Habacht) und Wolfach.

Gebrauch. Das Weissgiltigerz wird als eines der reicheren Silbererze benutzt.

Anm. 1. Das so eben beschriebene Weissgiltigerz lässt sich füglich mit dem Fahlerze vereinigen, von welchem es nur die silberreichste Varietätengruppe bildet. Das sogenannte lichte Weissgiltigerz von den Gruben Himmelsfürst und Hoffnung Gottes bei Freiberg dagegen weicht von ihm wie von allen übrigen Fahlerzen ab. Man kennt es bis jetzt nur derb, eingesprengt und angeflogen, von sehr feinkörniger Zusammensetzung, seine Härte ist $= 2,5$, sein Gewicht $= 5,43 \dots 5,7$, die Farbe rein bleigrau; die Var. von der Hoffnung Gottes besteht nach *Rammelsberg* aus 22,53 Schwefel, 22,39 Antimon, 38,36 Blei, 5,78 Silber, 6,79 Zink, 3,83 Eisen und 0,31 Kupfer; der fast gänzliche Mangel an Kupfer und der bedeutende Gehalt an Blei erlauben wohl nicht, es mit den Fahlerzen zu vereinigen; obgleich *Rammelsberg's* Analyse lehrt, dass sich der Schwefelgehalt der Basen zu dem des Schwefelantimons sehr nahe wie 4 : 3 verhält.

Anm. 2. *L. U. U. D. Universität* Silberkies beschrieb *S. v. Walterhausen* ein bei

Joachimsthal mit Proustit vorkommendes Mineral. Dasselbe bildet sehr kleine, scheinbar der hexagonalen Combination $\infty P.0P$ oder $\infty P.P$ entsprechende, bei genauerer Untersuchung aber monoklinische Krystalle; Spaltb. nicht bemerkbar, Bruch uneben, H.=3,5...4, G.=6,47; sehr spröd; stahlgrau bis zinnweiss, meist gelb bis tombakbraun angelaufen, metallglänzend, undurchsichtig. — Chem. Zus. ungefähr: $\overset{1}{\text{Ag}}\overset{2}{\text{Fe}}\overset{3}{\text{S}}$, mit 36,69 Schwefel, 38,54 Eisen und 24,77 Silber, also sehr ähnlich jener des Sternbergites. Nach *Tschermak* ist jedoch dieser Silberkies nur die Pseudomorphose nach einem unbekanntem Minerale.

b. Kupferhaltige Kiese.

65. **Fahlerz**, oder Tetraëdrit, *Haidinger* (Schwarzerz und Graugiltigerz z. Th.).

Tesseral, und zwar tetraëdrisch semitesseral; gewöhnliche Formen sind $\frac{0}{2}$, $-\frac{0}{2}$, ∞O , $\frac{202}{2}$ u. a., die ziemlich manchfaltigen Comb. lassen in der Regel entweder das Tetraëder, oder das Trigondodekaëder, oder auch das Rhombendodekaëder als vorherrschende Formen erkennen; die nachstehenden Figuren zeigen einige der gewöhnlich vorkommenden Combinationen.

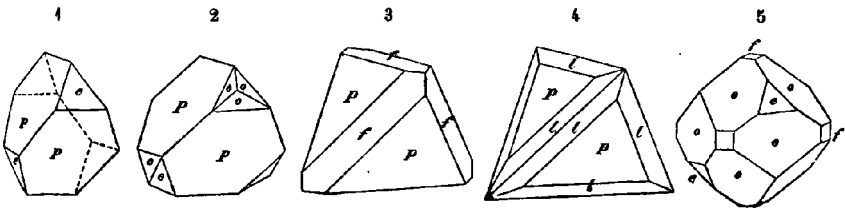


Fig. 1. $\frac{0}{2} - \frac{0}{2}$; das Tetraëder mit abgestumpften Ecken.

Fig. 2. $\frac{0}{2} \infty O$; dasselbe mit dreiflächig zugespitzten Ecken.

Fig. 3. $\frac{0}{2} \infty O \infty$; dasselbe mit abgestumpften Kanten.

Fig. 4. $\frac{0}{2} \frac{202}{2}$; dasselbe mit zugeschärften Kanten.

Fig. 5. $\infty O \infty O \infty - \frac{0}{2}$; vorwaltendes Rhombendodekaëder.

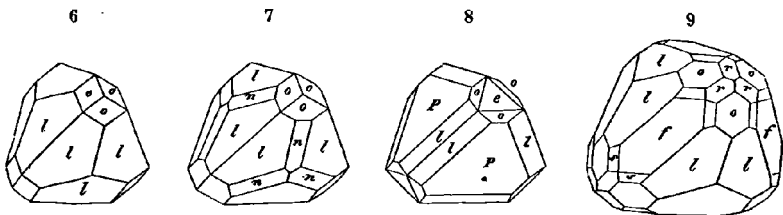
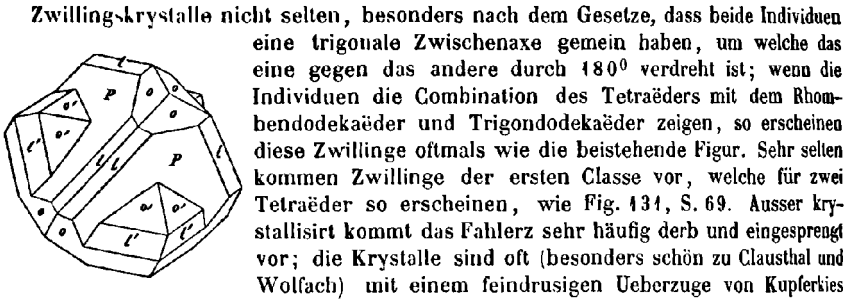


Fig. 6. $\frac{202}{2} \infty O$; das Trigondodekaëder vorwaltend.

Fig. 7. Die Comb. Figur 6, noch mit dem Deltoiddodekaëder $\frac{3}{2} O$.

Fig. 8. Die Comb. Figur 4 mit $-\frac{0}{2}$ und ∞O .

Fig. 9. $\frac{202}{2} \infty O \infty \infty O - \frac{202}{2} \infty O 3$; von Dillenburg.



Zwillingskrystalle nicht selten, besonders nach dem Gesetze, dass beide Individuen eine trigonale Zwischenaxe gemein haben, um welche das eine gegen das andere durch 180° verdreht ist; wenn die Individuen die Combination des Tetraeders mit dem Rhombendodekaeder und Trigondodekaeder zeigen, so erscheinen diese Zwillinge oftmals wie die beistehende Figur. Sehr selten kommen Zwillinge der ersten Classe vor, welche für zwei Tetraeder so erscheinen, wie Fig. 131, S. 69. Ausser krystallisirt kommt das Fahlerz sehr häufig derb und eingesprengt vor; die Krystalle sind oft (besonders schön zu Clausthal und Wolfach) mit einem feindrüsigen Ueberzuge von Kupferkies

versehen, welchen *Volger* und *Blum* für ein Umwandlungsproduct des Fahlerzes selbst erklärten, was jedoch von *Zincken* und *Rammelsberg* bezweifelt wird. — Spaltb. oktaëdrisch, sehr unvollk.; Bruch muschelrig bis uneben von feinem Korn; spröde; $H. = 3 \dots 4$; $G. = 4,36 \dots 5,36$; stahlgrau bis eisenschwarz, Strich schwarz, in den zinkreicheren Varr. dunkel kirschroth. — Chem. Zus. sehr schwankend und erst durch *H. Rose* aufgeklärt, aus dessen so wie aus vielfachen anderen Analysen hervorgeht, dass die Fahlerze im Allgemeinen nach der Formel: $R^4Q + 2Cu^4Q$ zusammengesetzt sind, in welcher Q theils Sb, theils As bedeutet, während unter R Eisen und Zink zu verstehen sind; das Kupfer wird oft theilweise durch etwas Silber und bisweilen durch etwas Mercur vertreten, da manche Fahlerze 10 und mehre Procent Silber, und einige bis zu vielen Procent Mercur enthalten*). Was das Verhältniss von Antimon und Arsen betrifft, so lässt sich im Allgemeinen annehmen, dass die lichten Varietäten nur Arsen, oder doch neben Antimon viel Arsen (die stöchiometrische Hälfte und darüber), die dunklen Varietäten dagegen theils weniger, theils auch gar kein Arsen enthalten. Ueberhaupt aber unterscheidet man die drei Gruppen der Antimonfahlerze, der Arsenfahlerze und der Arsen-Antimonfahlerze, von denen nur die erstere einen mehr oder weniger bedeutenden Silbergehalt (gewöhnlich von 1 bis 10 Procent) zu zeigen pflegt, während die zweite Gruppe gar kein Silber, die dritte Gruppe aber, mit wenig Ausnahmen, stets weniger als ein Procent Silber enthält. Auch der Zinkgehalt scheint dem Arsenfahlerze zu fehlen. Blei ist ein in den Fahlerzen nur sehr selten vorkommender Bestandtheil. *Sandberger* hob es hervor, dass in vielen Fahlerzen des Schwarzwaldes sowie der Zechsteinformation auch mehr oder weniger Wismut und Kobalt enthalten sind, was mehrere Analysen bestätigt haben. Wegen des Details der Zusammensetzung verweisen wir auf *Rammelsberg's* Handbuch der Mineralchemie S. 85 ff. — Das Antimonfahlerz giebt im Kolben geschmolzen ein dunkelrothes, aus Schwefelantimon und Antimonoxyd bestehendes Sublimat; im Glasrohre schwefelige Säure und Antimonoxyd. V. d. L. auf Kohle schmilzt es leicht zu einer grauen Kugel, welche geröstet auf Kupfer und Eisen reagirt. Salpetersäure zersetzt das Pulver unter Abscheidung von Antimonoxyd und Schwefel; Salpetersäure hinterlässt Schwefel, meist auch etwas Chlorsilber, während die Solution durch Wasser ein weisses Präcipitat giebt. Erwärmte Kalilauge zieht Schwefelantimon aus, welches durch Säuren pomeranzgelb gefärbt wird. Das Arsenfahlerz giebt im Kolben ein Sublimat von Schwefelarsen, im Glasrohre schwefelige und arsenige Säure; v. d. L. auf Kohle schmilzt es leicht zu einer Kugel, welche geröstet auf Kupfer und Eisen reagirt. Salpetersäure zersetzt das Pulver unter Abscheidung von arseniger Säure und Schwefel; Salpetersäure

*) Bisweilen ist wohl auch etwas Silber als Vertreter eines Theiles Kupfer anzunehmen. Nach einer Analyse von *Weidenbusch* enthält ein Fahlerz von Schwatz in Tirol 15,57, und nach *C. v. Hauer* enthalten die derben Fahlerze von Poratsch bei Schmöllnitz 0,5 bis 16,7 Procent Mercur; ja, in einer Var. von Gant im Ober-Innthale hat *Löwe*, sowie in einer von *Moschelandsberg* hat *Oellacher* über 17 Procent, und in einer anderen Var. ebendaher (vom spec. Gew 5,50...5,56) hat *Richter* sogar 21 Procent Mercur nachgewiesen.

giebt eine Solution, welche durch Wasser nicht getrübt wird. Kalilauge zieht Schwefelarsen aus, welches durch Säuren citrongelb gefärbt wird. Die Arsen-Antimon-fahlerze geben gemischte Reactionen. — Clausthal, Zellerfeld und Andreasberg; Dillenburg und Müsen; Freiberg; Camsdorf und Saalfeld; Kahl im Spessart; Schwatz; Herrngrund, Kremnitz und Schmöllnitz; Kapnik.

Gebrauch. Das Fahlerz wird sowohl auf Silber als auf Kupfer benutzt.

Anm. 1. Fournetit hat *Méne* ein dem Fahlerze ähnliches Mineral genannt, welches bei Beaujeu (Dép. du Rhône) zugleich mit Galenit in Porphyry vorkommt, und das sp. Gew. 4,30...4,32 hat. *Kenngott* schloss aus einer Discussion der von *Méne* gelieferten Analysen, dass, nach Abzug der Beimengungen, dieses Mineral, welches im Mittel aus 32 Kupfer, 12 Blei, 3 Eisen, 22 Antimon, 8 Arsen und 23 Schwefel besteht, ziemlich gut der Formel R^3Q^2 entspricht, welche allerdings wesentlich von einer der Fahlerze abweicht. *Fournet* selbst, nach welchem das Mineral benannt wurde, hält es jedoch für ein Gemeng von Kupfererzen und Galenit.

Anm. 2. Aphthonit hat *Svanberg* ein, dem derben Fahlerze ähnliches Mineral von Wermskog in Wermland genannt. Dasselbe ist bis jetzt nur derb und eingesprenkt vorgekommen, ist spröde, hat G. = 4,81...4,87, stahlgraue Farbe, graulich-schwarzen (nach *Peltzer* röthlichen) Strich, und ist nach den Analysen von *Svanberg* und *Peltzer* wesentlich R^3Sb , wobei R 33 Procent Kupfer, 6,4 Zink, 3 Silber, 1,3 Eisen, etwas Kobalt und Blei bedeutet, während 25 Antimon und 30 Schwefel vorhanden sind. *Kenngott* wählte jedoch die Formel R^3Sb oder $3RS.Sb^2S^5$, oder, weil eine Vertretung von Cu^2S durch RS unzulässig erscheinen kann, die speciellere Formel $2(5Cu^2S.Sb^2S^5) + 5RS.2Sb^2S^5$, während *Petersen*, das Antimon ebenfalls als Pentasulphid anerkennend, aus *Peltzer's* Analyse die Formel $4RS.Sb^2S^5$ ableitet. V. d. L. schmilzt es leicht, sublimirt dann Schwefel und verhält sich wie ein silberhaltiges Fahlerz.

*6. Tennantit, *Phillips*.

Tesseral, und zwar tetraëdrisch semitesseral; die Formen und Comb. ähnlich denen des Fahlerzes, so auch die Zwillingskrystalle; Spaltb. dodekaëdrisch nach ∞O , sehr unvollk.; spröde; H. = 4; G. = 4,44...4,49; schwärzlich bleigrau bis eisenschwarz, Strich dunkel röthlichgrau. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Kudernatsch*, *Rammelsberg*, *Baumert* und *Gerhard v. Rath*: $(R^3 + Cu^4)As$ oder $(3RS + 4Cu^2S)As^2S^3$, wobei R Kupfer und mehr oder weniger Eisen bedeutet; also verschieden von dem arsenischen Fahlerze; der Procentgehalt der Bestandtheile beträgt in runden Zahlen 25 bis 27 Schwefel, 47 bis 52 Kupfer, 18 bis 20 Arsen und 2 bis 6 Eisen. V. d. L. verknistert er, verbrennt mit blauer Flamme und Arsengeruch, und schmilzt zu einer magnetischen Schlacke. — Redruth in Cornwall.

Gebrauch. Der Tennantit wird mit anderen Erzen auf Kupfer benutzt.

7. Zinkfahlerz (Kupferblende).

Tetraëdrisch semitesseral, von ähnlichen Formen wie Fahlerz, meist derb; Spaltb. nicht bemerkbar, Bruch eben bis uneben von feinem Korn; spröde; H. = 3,5...4; G. = 4,2...4,4; schwärzlich bleigrau bis stahlgrau, Strich bräunlichroth bis schmutzig kirschroth. — Chem. Zus. nach einer Analyse von *Plattner* sehr ähnlich der des Tennantites, jedoch dadurch verschieden, dass ein bedeutender Theil Kupfer durch fast 9 Procent Zink vertreten wird; *Plattner* fand nämlich sehr nahe: 28,4 Schwefel, 18,9 Arsen, 41 Kupfer, 8,9 Zink, 2,2 Eisen und 0,3 Blei. — Freiberg.

Anm. Streng genommen würden das Weissgiltigerz, das Fahlerz, der Tennantit und das Zinkfahlerz nur als vier Varietätengruppen einer und derselben Species zu

betrachten sein, wobei sich innerhalb des Fahlerzes selbst noch mehr Gruppen unterscheiden lassen. *Rammelsberg* führt sie daher alle unter dem Fahlerze auf; dasselbe geschieht von *Dana*, mit Ausnahme des Tennantites.

568. *Stylotyp*, v. *Kobell*.

Dieses bei Copiapo vorkommende und dem Antimonfahlerze sehr ähnliche Mineral erscheint in fast rechtwinkelig vierseitigen Prismen, welche bündelförmig gruppirt, oft auch zwillingartig verwachsen sind, wobei die Längsaxen den Winkel von etwa 92° bilden. Spaltb. nicht bemerkbar, Bruch unvollkommen muschelrig bis uneben: $H.=3$, $G.=4,79$; eisenschwarz, Strich schwarz. Chem. Zus. sehr nahe der Formel $\overset{1}{R}\overset{3}{Sb}$ oder $3\overset{1}{RS}\overset{2}{Sb}\overset{3}{S^3}$ entsprechend; die Analyse ergab 24,3 Schwefel, 30,53 Antimon, 28,0 Kupfer, 8,3 Silber und 7,0 Eisen. V. d. L. verknistert er und schmilzt sehr leicht zu einer stahlgrauen magnetischen Kugel, unter Entwicklung von Antimonrauch: Kalilauge zieht Schwefelantimon aus.

Anm. Dem Stylotype nahe verwandt sind die beiden im Canton Wallis vorkommenden Mineralien, welche unter dem Namen Annivit und Studerit eingeführt wurden, bis jetzt noch nicht krystallisirt, sondern nur derb und eingesprengt vorkamen, in ihrem äusseren Ansehen einigermassen an Fahlerz erinnern, und nach der Formel $\overset{1}{Cu}\overset{3}{As}$ zusammengesetzt sind, wobei jedoch neben dem Schwefelkupfer auch etwas Schwefeleisen und Schwefelzink, sowie neben dem Arsensulphid auch viel Antimonsulphid und (im Annivit) etwas Wismutsulphid auftritt. Nach *Kennigott* dürften beide Mineralien nur einer Species angehören.

569. *Bornit*, *Haidinger* (Buntkupfererz, Buntkupferkies).

Tesseral; $\infty O\infty$, $\infty O\infty.O$, auch $\infty O\infty.2O2$ und $\infty O.2O2$; Zwillingkrystalle nach dem Gesetze: Zwillingsebene eine Fläche von O; Krystalle überhaupt selten, mit rauher oder unebener Oberfläche, in Drusen versammelt, oder einzeln eingewachsen in Kalkspath, wie bei Bergiesshübel; meist derb und eingesprengt, auch in Platten, Knollen und angeflogen; Pseudomorphosen nach Kupferglanz. — Spaltb. oktaëdrisch, sehr unvollk. (oder hexaëdrisch nach *Breithaupt*); Bruch muschelrig bis uneben; wenig spröde bis fast mild; $H.=3$; $G.=4,9\dots 5,4$; Mittelfarbe zwischen kupferroth und tombakbraun, auf der Oberfläche buntfarbig, zumal blau und roth angelauten, Strich schwarz. — Chem. Zus. ist durch die bisherigen Analysen nicht in allen Varietäten übereinstimmend befunden worden, was vielleicht in kleinen Beimengungen von Kupferglanz und Kupferkies begründet ist, welche wenigstens in den derben Varr. anzunehmen sind*). Die krystallisirten Varr. scheinen nach den Analysen von *Plattner*, *Chodnew*, *Varrentrapp* und *Rammelsberg* wesentlich aus 3 Atom Kupfer, 1 At. Eisen und 3 At. Schwefel zu bestehen, und lassen sich demgemäss entweder nach der Formel: $\overset{1}{Cu} + \overset{1}{Cu} + \overset{1}{Fe}$ oder nach der Formel: $\overset{1}{Cu}\overset{3}{Fe} = 3\overset{1}{Cu}\overset{2}{S}\overset{3}{Fe}\overset{2}{S^3}$ zusammengesetzt betrachten, welche 28 Schwefel, 55,6 Kupfer und 16,4 Eisen erfordert; andere, derbe Varietäten geben auf 1 Atom Eisen die Atomzahlen von Kupfer und Schwefel sehr verschieden, so dass eine Identität der Zusammensetzung nur durch die erwähnte Annahme von Beimengungen zu erhalten sein würde, und dass der Kupfergehalt von 56 bis 71 Procent, der Eisengehalt von 18 bis 6,4 Procent schwankt. Da nun aber die Uebereinstimmung vieler Analysen und die krystallinische Natur des Minerals gegen ein Gemeng spricht, so dürfte es nach dem neuesten Vorschlage von *Rammelsberg* einstweilen am besten sein, den Buntkupferkies für eine isomorphe Mischung von $\alpha\overset{1}{Cu}$ mit $\overset{1}{Fe}$ zu halten. Das so charakteristische Buntanlaufen des

*) Eine von *Bücking* analysirte Var. von Coquimbo enthielt sogar 42 Procent mikroskopisch kleiner Turbinitkristalle beigemengt. *Lille* 1

Minerals ist nach *Böcking* in der grossen Oxydirbarkeit des Anderthalb-Schwefeleisens begründet. V. d. L. auf Kohle läuft er dunkel an, wird schwarz und nach dem Erkalten roth; er schmilzt zu einer stahlgrauen, nach längerem Blasen magnetischen, spröden, im Bruche graulichrothen Kugel; mit Borax und Soda giebt er ein Kupferkorn, im Glasrohre schwefelige Säure aber kein Sublimat; mit Salzsäure befeuchtet löst er die Flamme blau; concentrirte Salzsäure löst ihn auf mit Hinterlassung von Schwefel. — Berggieshübel, Freiberg, Annaberg; Eisleben und Sangerhausen; Kupferberg; Mansfeld; Redruth in Cornwall; Monte-Catini in Toscana; Chile und Bolivia; Wilkesbarre in Pennsylvanien, Chesterfield in Massachusetts, reichlich in Canada nördlich von Quebec.

Gebrauch. Der Buntkupferkies wird mit anderen Kupfererzen auf Kupfer benutzt.

Ann. 1. Unter dem Namen *Homichlin* führte *Breithaupt* ein Mineral von dem Kupfererzgebe bei Plauen im sächsischen Voigtlande ein. Dasselbe krystallisirt tetragonal, ist im frischen Bruche fast speisgelb, läuft jedoch bald bunt an, hat $G = 4,47 \dots 4,48$, und besteht nach einer Analyse von *Richter* aus 43,2 Kupfer, 1,1 Eisen und 34,7 Schwefel, was der Formel $\text{Cu}^{\text{III}}\text{Fe} + 2\text{Fe}$ entspricht. Im Kolben sublimirt er Schwefel, im Glasrohre schwefelige Säure; auf Kohle schmilzt er leicht zu einer spröden magnetischen Kugel von graulichrothem Bruche. Findet sich nicht nur bei Plauen, sondern auch bei Kreysa in Thüringen, bei Wolfach in Baden, in der Sierra Almagrera in Spanien und bei Nischnetagilsk am Ural.

Ann. 2. *Barnhardt* nennt *Genth* ein Mineral von *Barnhardt's* Landgut und anderen Orten in Nordcarolina. Dasselbe findet sich derb, zeigt keine Spaltbarkeit, sondern nur muscheligen Bruch, ist spröde, hat $H. = 3,5$, $G. = 4,521$, ist bronzegelb, oft aber bald tombakbraun oder rosenroth an, im Striche schwarz. — Chem. Zus. $\text{Cu}^{\text{II}}\text{Fe}$, mit 48,3 Kupfer, 21,3 Eisen und 30,4 Schwefel; v. d. L. schmilzt es unter Entwicklung von schwefeliger Säure zu einem eisenschwarzen magnetischen Korne, mit Borax giebt es die Reactionen auf Eisen und Kupfer.

Cuban, *Breithaupt*.

Tesseral; bis jetzt nur derb; Spalth. hexaëdrisch deutlich; spröde; $H. = 4$; $G. = 4,0 \dots 4,18$; Mittelfarbe zwischen messinggelb und speisgelb, Strich schwarz. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Eastwick*, *Magee* und *Stevens* sehr nahe der Formel $\text{Cu}^{\text{II}}\text{Fe}$ oder $\text{CuS.Fe}^2\text{S}^3$ entsprechend, welche 37 Eisen, 21 Kupfer und 42 Schwefel rühren würde; doch wurden nur 39 bis 39,5 Procent Schwefel gefunden; *Kennedy* hält das Mineral für einen sehr eisenreichen Buntkupferkies, welcher Ansicht auch *Wernersberg* beizutreten geneigt ist. V. d. L. ist er sehr leicht schmelzbar, verhält sich aber ausserdem wie Kupferkies. — Barracanao auf Cuba, mit Kupferkies und Magnetkies; auch als Begleiter des Glanzkobaltes in Norwegen und Schweden.

Kupferkies oder Chalkopyrit, *Henckel*.

Tetragonal, $P 108^\circ 40'$, jedoch sphenoidisch-hemiëdrisch ($S. 31$ und 34); die Grundform P erscheint daher nicht selten als das Sphenoid $\frac{P}{2}$ mit der horizontalen Variante von $71^\circ 20'$, öfter noch als die Comb. $\frac{P}{2} - \frac{P}{2}$ wie die zweite der nachstehenden Figuren; andere häufige Formen sind $P\infty (b) 89^\circ 10'$, $2P\infty (c) 126^\circ 11'$, $\infty P (m)$, $\infty P\infty (l)$ und mehre Skalenoëder; die Krystalle sind meist klein, durch einseitige Verkürzungen und Verlängerungen verzerrt, einzeln aufgewachsen oder zu Drusen verbunden; Zwillingkrystalle ausserordentlich häufig, nach *Wernersberg's* Gesetzen, und gewöhnlich mit wiederholter Zwillingbildung, wodurch die Form der einzelnen Individuen noch mehr entsteht wird; eines der gewöhnlichsten Gesetze ist dasjenige, dessen Resultat für zwei pyramidale Krystalle der Grundform P

in der siebenten Figur dargestellt ist; die Zwillingsene ist eine Fläche von P
Einige Krystallformen und Zwillinge sind in den folgenden Figuren abgebildet.

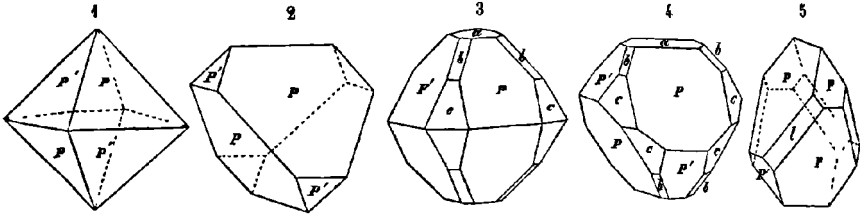


Fig. 1. Die Grundform P vollständig, also beide Sphenoiden im Gleichgewichte ausgebildet.

Fig. 2. Dieselbe, jedoch das eine Sphenoid sehr vorwaltend, das andere untergeordnet.

Fig. 3. P.O.P.2P∞.P∞∞; die Grundform als Pyramide ausgebildet.

Fig. 4. Dieselbe Combination, jedoch die Grundform in zwei ungleichmässigen Sphenoiden ausgebildet.

Fig. 5. Die beiden Sphenoiden der Grundform mit dem Deuteroprisma.

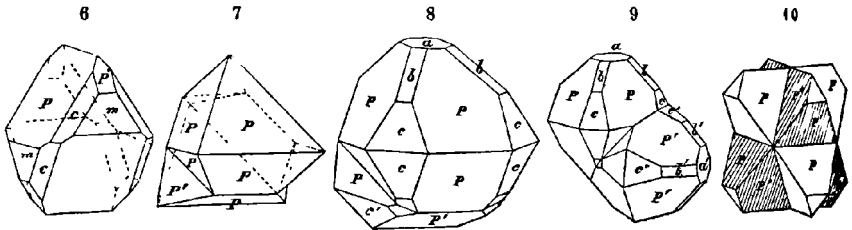


Fig. 6. Das eine Sphenoid der Grundform sehr vorwaltend, das andere sehr untergeordnet, dazu das Protoprisma und die Deuteropyramide 2P∞.

Fig. 7. Zwillingkrystall nach einer Fläche von P, beide Individuen verkürzt; diese Zwillingbildung wiederholt sich nicht selten, sowohl an Krystallen als auch an derben Massen, und bedingt dann eine lamellare Zusammensetzung.

Fig. 8. Zwillingkrystall nach demselben Gesetze; die Individuen zeigen die Combination wie in Fig. 3.

Fig. 9. Zwillingkrystall derselben Combination, jedoch nach dem Gesetze: Zwillingsene eine Fläche von P∞; auch diese Zwillingbildung wiederholt sich oft so, dass ein mittleres Individuum bisweilen an allen vier (unteren oder oberen) Polkanten von P mit anderen Individuen verbunden ist.

Fig. 10. Ein Zwillingkrystall der ersten Classe, wie er nur durch die Hemiëdrie möglich ist; zwei Krystalle der Comb. Figur 2 im Zustande vollkommener Durchkreuzung; zur Verdeutlichung des Bildes sind die Flächen des einen Sphenoides so gestreift, wie es auch in der Natur oft vorkommt.

Am häufigsten findet sich der Kupferkies derb und eingesprengt; bisweilen auch traubig und nierförmig; in Pseudomorphosen nach Kupferglanz und Fahlerz. — Spalt pyramidal nach 2P∞, mitunter ziemlich deutlich; Bruch muschelartig bis uneben; spröde in geringem Grade, H.=3,5...4; G.=4,1...4,3; messinggelb, oft goldgelb oder bunt angelaufen; Strich schwarz. — Chem. Zus.; nach den Analysen von *H. Rose*, *Philips*, *Berthier* und *Bechi* ergibt sich, dass der Kupferkies wesentlich aus 1 Atom Kupfer

1 At. Eisen und 2 At. Schwefel besteht, und also entweder $\text{Cu} + \text{Fe}$, oder $\text{Cu} + \text{Fe}$ ist was 34,6 Kupfer, 30,5 Eisen und 34,9 Schwefel giebt. Aus dem Verhalten gegen

Salzsäure folgert *A. Knop*, dass $\text{Cu}^{\text{I}}\text{Fe}^{\text{III}}$ oder $\text{Cu}^{\text{I}}\text{S}\cdot\text{Fe}^{\text{III}}\text{S}^{\text{III}}$ die richtige Constitutionsformel

st, weil während der Einwirkung der Säure kein Wasserstoff entwickelt und aus der sol. alles Eisen als Oxydhydrat gefällt wird. V. d. L. zerknistert er und färbt sich dunkler; bei dem Rösten entwickelt er schwefelige Säure; auf Kohle schmilzt er; endlich leicht unter Aufkochen und Funkensprühen zu einer schwarzen magnetischen Kugel; mit Flüssen reagirt er auf Kupfer und Eisen. In Salpetersalzsäure löst er sich auf unter Abscheidung von Schwefel; schwieriger in Salpetersäure. — Freiberg; Mansfeld; Goslar und Lauterberg; Müsen, Eiserfeld und Dillenburg; Cornwall; Fahnen; Røraas; vielorts in Nordamerika, besonders in New-York, Maryland, N. Carolina, Canada und Californien.

Gebrauch. Der Kupferkies ist das häufigste unter allen Kupfererzen, so dass das meiste Kupfer aus ihm dargestellt wird; auch wird er bisweilen auf Vitriol benutzt.

Anm. Ueber die Krystallformen des Kupferkieses gab *Sadebeck* eine lehrreiche Abhandlung in der Zeitschrift der deutschen geologischen Gesellschaft, B. 20, 1868, S. 595 ff. und Nachtrag dazu B. 24, S. 642.

. Weisskupfererz, *Breithaupt*.

Derb und eingesprengt von feinkörniger Zusammensetzung; spröd; H.=5,5, G.=4,7...5,0; weisslich speisgelb oder blass messinggelb. — Chem. Zus. noch nicht genau bekannt; die Var. aus Chile enthält nach *Plattner* 42,9 Procent Kupfer, ausserdem Eisen und Schwefel, aber kein Arsen. — Sibirien und Chile.

Anm. Das von *Werner* als Weisskupfererz aufgeführte Mineral von der Grube Lorenz Gegenstrum bei Freiberg ist den Beschreibungen zufolge etwas anderes als dieses chilenische Erz.

3 Arsenkupfer, *Zincken*, oder *Domeykit*, *Haidinger*.

Traubig, nierförmig, in schmalen Trümmern, derb und eingesprengt, oft mit Rothnickelkies in dünnen Lagen abwechselnd; Bruch uneben bis muschelrig; spröd, H.=3,5, G.=7,0...7,5; zinnweiss bis silberweiss, gelblich und bunt anlaufend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Domeyko*, *Field* und *Genth* wesentlich: Cu^6As oder Cu^3As , mit 71,7 Kupfer und 28,3 Arsen; v. d. L. schmilzt es leicht unter starkem Arsengeruch; von Salzsäure wird es nicht angegriffen, von Salpetersäure aber auflöst. — Coquimbo und Copiapo in Chile, Cerro las Paracatas in Mexico.

Anm. 1. Auf der Grube Algodones bei Coquimbo kommt ein anderes Arsenkupfer vor, welches man anfangs für gediegenes Silber hielt; dasselbe hat G.=6,902 (s. *Genth* 7, 6), und ist nach der Formel Cu^{12}As oder Cu^6As zusammengesetzt, welche 100 Theilen 83,5 Kupfer und 16,5 Arsen erfordert; man hat dieses Mineral *Algodonit* genannt. Später ist auch von *Genth* unter dem Namen *Whitneyit* ein röthlich-schweisses, aber bald braun und schwarz anlaufendes, feinkörniges Mineral aus Michigan eingeführt worden, welches H.=3,5, G.=8,408 und eine chem. Zus. nach der Formel Cu^{18}As oder Cu^9As hat, daher über 88 Procent Kupfer enthält. Mit ihm ist wohl das von *Forbes* als *Darwinit* beschriebene Mineral aus der Gegend von Copiapo identisch.

Anm. 2. Nach den Untersuchungen von *Blyth* ist der *Condurrit* von der *durrow*-Grube in Cornwall als ein Appendix der Species Arsenkupfer zu betrachten. Derselbe findet sich in rundlichen abgeplatteten Knollen, ist im Bruche flachmuskelig, weich und mild, hat G.=4,20...4,29, ist äusserlich blaulichschwarz, matt oder schimmernd, im Striche glänzend, und undurchsichtig. Aus den Untersuchungen von *Blyth*, *v. Kobell* und *Winkler*, sowie aus der früheren Analyse von *Gay* ergibt sich, dass dieses Mineral (jedenfalls in Folge einer Zersetzung) zwar bis 9 Procent Wasser und 8 bis 13,7 Procent arsenige Säure enthält, welche durch Wasser ausgelaugt werden kann, dass aber der innere Theil der Knollen wesentlich Arsenkupfer besteht. Nach *Rammelsberg* dürfte der *Condurrit* als ein durch Zersetzung entstandenes Gemeng verschiedener oxydirtor Bestandtheile mit Arsenkupfer der Zusammensetzung Cu^6As zu betrachten sein.

c. Manganhaltige Kiese.

574. Arsenmangan, *Kane*.

Derb, von körniger und schaliger Zusammensetzung; Bruch uneben und feinkörnig; spröd, hart, $G. = 5,55$; metallisch graulichweiss, schwarz anlaufend, stark glänzend. — Chem. Zus. nach einer etwas zweifelhaften Analyse von *Kane*: Mn^2As , was 42,4 Mangan und 57,6 Arsen erfordern würde, während die Analyse mehr Mangan und weniger Arsen ergab; v. d. L. brennt es mit blauer Flamme unter Entwicklung von Arsendämpfen; in Salpetersäure ist es vollkommen auflöslich. — Angeblich aus Sachsen, von unbekanntem Fundorte.

d. Zinnhaltige Kiese.

575. Zinnkies, *Werner*, oder Stannin, *Beudant*.

Tesseral, und zwar tetraëdrisch semitesseral nach *Breithaupt*; äusserst selten in hexaëdrischen Krystallen, oder in Krystallen der Comb. $\infty O \infty \cdot \frac{O}{2}$, sowie der Form $\frac{2O2}{2}$; meist nur derb und eingesprengt in körnigen bis dichten Aggregaten; Spaltb. hexaëdrisch, sehr unvollk.; Bruch uneben oder unvollk. muscheliger; spröd, $H. = 4$; $G. = 4,3 \dots 4,5$; stahlgrau, etwas in speisgelb geneigt, Strich schwarz. — Chem. Zus.

nach den Analysen von *Klaproth*, *Kudernatsch*, *Rammelsberg* und *Mallet* $Cu^2Sn + R \cdot Sn$ oder $2Cu^2S \cdot SnS^2 + 2RS \cdot SnS^2$ (empirisch $Cu^2R \cdot Sn \cdot S^4$), in welchen Formeln R Eisen und Zink bedeutet, mit 30 Schwefel, 26 bis 29 Zinn, 26 bis 30 Kupfer, und ausserdem Eisen und Zink meist in schwankenden Verhältnissen; die Var. von Zinnwald enthält nach *Rammelsberg* Zink und Eisen zu gleichen Atomen. Im Glasrohre giebt er einen weissen, nicht flüchtigen Beschlag und schwefelige Säure; v. d. L. auf Kohle schmilzt er in starker Hitze, wird auf der Oberfläche weiss, und giebt dicht um die Probe einen weissen Beschlag von Zinnoxid, welcher nicht zu verflüchtigen ist; nach der Röstung giebt er mit den Flüssen die Reaction auf Kupfer und Eisen, sowie mit Soda und Borax ein blasses nicht ganz geschmeidiges Kupferkorn. Von Salpetersäure wird er leicht zersetzt unter Abscheidung von Zinnoxid und Schwefel; die Sol. ist blau. — Cornwall an vielen Orten und Zinnwald, auch Schlaggenwalde, Tambillo in Peru, hier fast 3 Zoll grosse Trigondodekaëder.

Anm. *Kenngott* hat vorgeschlagen, man solle das Zinn und eben so das Eisen als Sesquisulphid betrachten, wonach die Formel des Zinnkieses R^2S^3 werden, und das Mineral nur als ein zinnhaltiger Kupferkies erscheinen würde. Er meint, die Undeutlichkeit seiner Krystallformen und Spaltungsfächen dürfe wohl eine solche Interpretation zulassen; allein der (doch meist vorhandene) Zinkgehalt scheint mit dieser Deutung nicht wohl vereinbar zu sein.

e. Eisenhaltige Kiese.

576. Arseneisen, oder Löllingit, *Haid*. (Arsenikalkies, Axotomer Arsenkies.)

Rhombisch; $\infty P (d) 122^\circ 26'$, $\bar{P} \infty (o) 51^\circ 20'$, $\bar{P} \infty 82^\circ 24'$; gewöhnlich in Comb. $\infty P \cdot P \infty$; meist derb und eingesprengt, von körniger oder stängelge Zusammensetzung. — Spaltb. basisch, ziemlich vollk., brachydomatisch nach $\bar{P} \infty$ unvollk., Bruch uneben; spröd; $H. = 5 \dots 5,5$; $G. = 7,4 \dots 7,4$ nach *Breithaupt* 6,9...7,1, nach anderen Angaben 6,2...8,7; silberweiss in stahlgrau geneigt, Strich schwarz. — Chem. Zus. mehrerer Varietäten nach der



Analysis von *Hoffmann*, *Scheerer*, *Weidenbusch*, *Behnke* und *Illing*: $FeAs$ oder $FeAs^2$

was 72,8 Arsen und 27,2 Eisen erfordern würde; indessen ist immer etwas Schwefel (1,0 bis 6 Procent) vorhanden, was durch eine Beimengung von Arsenkies erklärt wird, welcher bei der Deutung aller dieser Analysen in Abzug gebracht worden ist. Andere Varietäten dagegen führen (ebenfalls nach Abzug des, angeblich durch den Schwefelgehalt angezeigten Arsenkieses) auf die Ansicht von *Scheerer*, dass die Zusammensetzung noch richtiger durch die Formel Fe^4As^3 oder Fe^2As^3 dargestellt wird, welcher 66,8 Arsen und 33,2 Eisen entsprechen würden. Am genauesten entspricht der einfacheren Formel $FeAs$ die von *Weidenbusch* analysirte Var. von Schladming, welche nur 0,7 Procent Schwefel enthält, und das hohe $G. = 8,67 \dots 8,71$ haben soll. Auch die Varietäten von Fossum in Norwegen, von Breitenbrunn und von Andreasberg zeigten sehr nahe dieselbe Zusammensetzung. Im Kolben giebt es ein Sublimat von metallischem Arsen, im Glasrohre arsenige Säure, auf Kohle starken Arsengeruch und einen schwarzen magnetischen Rückstand; in Salpetersäure ist es auflöslich unter Abscheidung von arseniger Säure. — Reichenstein in Schlesien, Lölling bei Hüttenberg in Kärnten, Schladming in Steiermark; Andreasberg; Geyer und Breitenbrunn in Sachsen.

Gebrauch. Das Arseneisen wird zur Bereitung arseniger Säure benutzt.

Anm. 1. Sollte sich die verschiedene Zusammensetzung des Arseneisens bestätigen, so würden wohl eigentlich zwei verschiedene Species anzunehmen sein, welche dann wahrscheinlich auch Verschiedenheiten der Krystallformen, des specifischen Gewichtes und anderer Eigenschaften erkennen lassen dürften; v. *Zepharovich* schlägt vor, das Einfach-Arseneisen Löllingit, das Dreiviertel-Arseneisen dagegen Leukopyrit zu nennen. Einstweilen und bis sie nach ihren übrigen Eigenschaften genauer erforscht sein werden, haben wir die beiderlei Verbindungen noch gemeinschaftlich betrachtet. *Dana* führt beide getrennt unter den so eben erwähnten Namen auf, welche er jedoch mit einander verwechselt.

Anm. 2. Geyerit nennt *Breithaupt* das Arseneisen von Geyer, welches das spec. Gewicht 6,55 hat; dasselbe findet sich nach *Sandberger* auch bei Wolfach im Schwarzwalde. Ein anderes hierher gehöriges, auch Kobalt und etwas Kupfer haltendes Mineral, dessen $H. = 4,5$, $G. = 7,481$, von Guadalcanal in Andalusien wurde von *Sandberger* unter dem Namen Glaukopyrit eingeführt.

1. Arsenkies oder Arsenopyrit, Glocker (Arsenikkies, Misspickel).

Rhombisch; $\infty P (M) 111^{\circ} 12'$, $\frac{1}{2} \dot{P}\infty (r) 146^{\circ} 28'$, $\frac{1}{2} \ddot{P}\infty (n) 117^{\circ} 52'$, $\dot{P}\infty (l) 79^{\circ} 22'$, $P\infty (g) 59^{\circ} 12'$ nach *Miller*; doch schwanken die Winkel etwas, wie sich insbesondere aus neueren Messungen von *Breithaupt* und v. *Zepharovich* ergibt; gewöhnliche Comb. $\infty P. \frac{1}{2} \dot{P}\infty$, wie nachstehende erste Figur, und dieselbe mit $P\infty$; die Flächen von $\frac{1}{2} \dot{P}\infty$ horizontal gestreift; Zwillingkrystalle nach zwei verschiedenen Gesetzen; bei dem ersten ist eine Fläche von ∞P , bei dem anderen eine Fläche von $P\infty$ die Zwillingsebene, weshalb im letzteren Falle die Haupttaxen beider Individuen den Winkel von $59^{\circ} 12'$ bilden. Die nachstehenden Bilder zeigen einige Combinationen und Zwillingkrystalle.

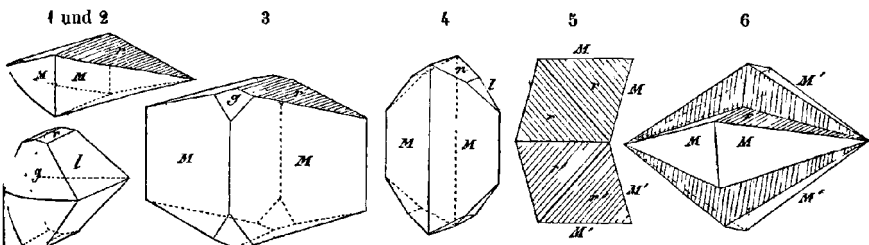


Fig. 1. $\infty P. \frac{1}{2} \dot{P}\infty$; sehr gewöhnlich, das Prisma oft verlängert; die charakteristische Streifung des Brachydomas ist auf einer seiner Flächen angedeutet.

Fig. 2. $\infty P. \frac{1}{2} P. \frac{1}{2} P. \frac{1}{2} P. \infty$; erscheint fast wie eine rechteckige Pyramide.

Fig. 3. $\infty P. \frac{1}{2} P. \infty P. \infty$; das Prisma ist oft noch viel länger, als im Bilde.

Fig. 4. $\infty P. \frac{1}{2} P. \infty P. \infty$; auch am Kobaltarsenkiese.

Fig. 5. Zwillingskrystall der Comb. 4 nach dem ersten Gesetze, in der Horizontalprojection; die beiderseitigen Streifensysteme schneiden sich unter $111^\circ 12'$.

Fig. 6. Zwillingskrystall der Comb. Figur 4, nach dem zweiten Gesetze.

Die Krystalle sind meist kurz säulenförmig bis tafelförmig, einzeln eingewachsen oder aufgewachsen und zu Drusen verbunden; auch derb, in körnigen und stänglichen Aggregaten, in welchen letzteren die Endflächen aller Individuen oft zu einer einzigen convexen Fläche verbunden sind; häufig eingesprengt; selten in Pseudomorphosen nach Magnetkies und Stephanit. — Spaltb. prismatisch nach ∞P ziemlich deutlich; Bruch uneben; spröde; $H. = 5, 5 \dots 6$; $G. = 6 \dots 6, 2$ ($5, 82 \dots 6, 22$ nach *Behnke* und *Breithaupt*); silberweiss bis fast licht stahlgrau, Strich schwarz. — Chem. Zus. der meisten Varietäten, nach den Analysen von *Stromeyer*, *Thomson*, *Scheerer*, *Wöhler*, *Behnke* und *Potyka*: $FeS^2 + FeAs$, oder $FeS^2 + FeAs^2$, was eigentlich 19,6 Schwefel, 46,4 Arsen und 34,3 Eisen erfordert; andere Varr. sind etwas anders zusammengesetzt; manche Varr. enthalten ein wenig Silber (Weisserz) oder eine Spur Gold; in anderen wird ein Theil des Eisens durch 6 bis 9 Proc. Kobalt ersetzt (Kobaltarsenkies). Im Kolben giebt er erst ein rothes dann ein braunes Sublimat von Schwefelarsen, worauf noch metallisches Arsen sublimirt wird; auf Kohle schmilzt er zu einer schwarzen magnetischen Kugel, welche sich wie Magnetkies verhält, bisweilen auch die Reaction auf Kobalt giebt. Salpetersäure löst ihn unter Abscheidung von Schwefel und arseniger Säure; nach *Potyka* wird das sehr feine Pulver von kochendem, und selbst von kaltem Wasser zersetzt. — Freiberg, Muzig, Hohenstein, Altenberg, Zinnwald; Joachimsthal, Schlaggenwalde, Reichenstein in Schlesien, Sala in Schweden, Cornwall; der Kobaltarsenkies besonders bei Skutterud in Norwegen und Hvena in Schweden.

Gebrauch. Der Arsenkies dient zur Gewinnung von Arsen, arseniger Säure und Schwefelarsen; das Weisserz wird noch ausserdem auf Silber, und der Kobaltarsenkies zur Blaufarbe benutzt.

Anm. 1. Sehr nahe verwandt mit dem Arsenkiese und zwar mit den kobalthaltigen Varietäten desselben ist nach *Dana* auch der *Danaït* von Franconia in New-Hampshire, dessen in Gneiss eingewachsene Krystalle eigenthümliche, nach der Brachydiagonale säulenförmig verlängerte Combinationen von den Abmessungen des Arsenkieses zeigen, und auch ausserdem, wie *Kennigott* gezeigt hat, die Eigenschaften dieses Mineralen besitzen, obwohl die Analyse von *Hayes* etwas zu wenig Arsen und Schwefel ergab. *Tschermak* schlägt vor, alle diese kobalthaltigen Arsenkiese unter dem Namen *Danaït* zu vereinigen.

Anm. 2. *Breithaupt* beschrieb unter dem Namen *Plinian* ein Mineral, welches nach *Plattner* genau die Zusammensetzung des Arsenkieses hat. Dasselbe erscheint in tafelförmigen, angeblich monoklinischen Krystallen; $C = 51^\circ 36'$, $-P = 49^\circ 0'$, $\infty P = 61^\circ 30'$. — Spaltb. basisch vollk., orthodiagonal, deutlich; $H. = 5, 5 \dots 6, 0$; $G. = 6, 27 \dots 6, 47$; zinnweiss, wenigglänzend. — St. Gotthard, Ehrenfriedersdorf, Zinnwald. Dagegen ist *G. Rose* der Ansicht, dass der *Plinian* nur eine in verzerren Krystallen ausgebildete Varietät des gewöhnlichen Arsenkieses sei, welcher ja nicht selten in dergleichen defigurirten Krystallen auftritt. *Breithaupt* erklärte sich jedoch noch neuerdings für die Selbständigkeit des *Plinian*, welche auch von *Des-Clouzeaux* und anderen Mineralogen anerkannt worden sei.

578. Magnetkies oder Pyrrhotin, *Haidinger*.

Hexagonal, $P(r) 126^\circ 38'$ nach *Kennigott*, $126^\circ 50'$ nach *Miller*, $126^\circ 48'$ nach *G. Rose*; gewöhnliche Comb. $\infty P. \infty P$, und dieselbe mit P , auch wohl mit $\frac{1}{2} P$ und

Pr²); die seltenen Krystalle sind tafelförmig oder kurz säulenförmig; meist derb und eingesprengt in schaligen, körnigen bis dichten Aggregaten. — Spaltb. prismatisch nach ∞P unvollk.; schalige Zusammensetzung nach $0P$, welche oft wie Spaltbarkeit erscheint, und auch früher dafür gehalten worden ist; spröde; H. = 3,5...4,5; G. = 4,54...4,64; Krystalle nach *Kenngott* 4,584; bronzegelb, oder Mittelfarbe zwischen speisgelb und kupferroth, tombakbraun anlaufend, Strich graulichschwarz; magnetisch, doch bisweilen sehr schwach und sehr selten polar, wie es *Kenngott* an einer Var. von *Horbach* im Schwarzwalde beobachtete. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Stromeyer*, *H. Rose*, *Schaffgotsch*, *Plattner* und *Rammelsberg* zwar etwas schwankend, doch



$0P.\infty P.P.$
 $P M r$

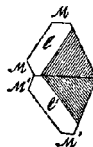
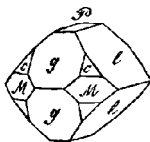
zufolge der neuesten Deutung *Rammelsberg*'s: $Fe^5Fe = 5FeS.Fe^2S^3$, oder auch $6Fe + Fe$, wie schon *Berzelius* angenommen hatte, mit 60,5 Eisen und 39,5 Schwefel, wobei bisweilen ein paar Procent Eisen durch Nickel vertreten werden. *Hausmann* hielt den Magnetkies wesentlich nur für Einfach-Schwefeleisen, wofür sich auch *Kenngott* sowie neuerdings *Petersen* erklärte; nach *Stanislas Meunier* soll jedoch durch Einfach-Schwefeleisen aus einer Lösung von Kupfervitriol das Kupfer eben so vollständig gefällt werden, wie durch Eisen; welche Reaction der Magnetkies niemals zeige. Viele Magnetkiese enthalten etwas Nickel, bis zu 5,6 Procent, wie nach *Rammelsberg* eine Var. aus Pennsylvanien. Im Kolben ist er unveränderlich; im Glasrohre giebt er schwefelige Säure aber kein Sublimat; auf Kohle schmilzt er im Red.-F. zu einem graulichschwarzen stark magnetischen Korne; in Salzsäure löst er sich auf unter Entwicklung von Schwefelwasserstoff und unter Abscheidung von Schwefel. — *Kupferberg* in Schlesien, *Bodenmais*, *Breitenbrunn*, *Andreasberg*, *Kongsberg*, *Fahlun*; in den Meteorsteinen von *Juvenas* und *Virginien*, bei *Snarum* und *Modum* nickelhaltige Varietäten mit 3 bis 4 Procent Nickel.

Gebrauch. Der Magnetkies wird zugleich mit anderen Eisenkiesen zur Darstellung von Eisenvitriol benutzt.

Anm. Unzweifelhaftes Einfach-Schwefeleisen (oder *Troilit* nach *Haidinger*) findet sich in manchen Meteorsteinen und Meteor-Eisenmassen; wie z. B. in dem *Meteoreisen* von *Tennessee*; dasselbe hat nach *Lawrence Smith* das G. = 4,75, und besteht aus 63,64 Eisen und 36,36 Schwefel. *Rammelsberg* fand für den *Troilit* aus dem *Meteoreisen* von *Seeläsgen* dieselbe Zusammensetzung und G. = 4,817.

9. **Markasit, Haidinger** (Strahlkies, Wasserkies).

Rhombisch; $\infty P (M)$ $106^\circ 5'$, $\frac{1}{3}\bar{P}\infty (r)$ $136^\circ 54'$, $\bar{P}\infty (l)$ $80^\circ 20'$, $\bar{P}\infty (g)$ $64^\circ 52'$ nach *Miller*; Combinationen verschieden, indem ausser den genannten Formen besonders noch P und $0P$ auftreten.



$M : M$	$= 106^\circ 5'$
$g : g$	$= 115 8$
$l : l$	$= 99 40$
$P : l$	$= 130 10$
$P : r$	$= 158 27$
$P : g$	$= 122 26$

$\bar{P}\infty.\bar{P}\infty.\infty P.0P.P$ $0P.\infty P.\bar{P}\infty.\frac{1}{3}\bar{P}\infty$ *Speerkies-*
 $l g M P c P M l r$ *Zwilling.*

Die Krystalle erscheinen entweder tafelförmig, oder schmal säulenförmig oder pyramidal; *Zwilling*skrystalle häufig, einestheils nach einer Fläche von ∞P (*Speerkies*), andertheils nach einer Fläche von $\bar{P}\infty$; auch kammförmige Gruppen (*Kammkies*),

* Vielleicht ist $126^\circ 52'$ der normale Werth der Mittelkante von P ; dann würde die halbe $Plaxe = \sqrt{3}$, und die Grundpyramide gleiches Winkelmass der Polkanten und Mittelkanten haben; vergl. mein Lehrbuch der Min. vom Jahre 1828, S. 370.

ferner kugelige, traubige, nierförmige, stalaktitische, knollige Gruppen, und Aggregate von radial stängeliger und faseriger, oder von dichter Zusammensetzung (Strahlkies und Leberkies; in Pseudomorphosen zumal nach Magnetkies und Pyrit, auch nach Glanzeisenerz, Fluorit, Baryt, Calcit, Dolomit, Wolfram, Galenit, Silberglanz, Stephanit und Silberblende: häufig derb und eingesprengt, und nicht selten als Vererzungsmittel in organischen Formen. — Spaltb. prismatisch nach ∞P undeutlich, Spuren nach $\dot{P}\infty$, Bruch uneben; spröd; H. = 6...6,5; G. = 4,65...4,88; graulich speisgelb, bisweilen fast grünlichgrau; anlaufend, Strich dunkel grünlichgrau. — Chem. Zus.

nach *Berzelius* wesentlich übereinstimmend mit der des Pyrites, also $\overset{u}{Fe}$ oder FeS^u , mit 46,7 Eisen und 53,3 Schwefel; er ist gewöhnlich der Verwitterung und Vitriolescirung sehr stark unterworfen; nach *Plattner* zeigt der Leberkies eine kleine Beimischung von Schwefelkohlenstoff. V. d. L. und gegen Säuren verhält er sich wie Pyrit. — Man unterscheidet besonders die Varietäten Strahlkies, Speerkies, Kammkies und Leberkies. — Clausthal, Zellerfeld; Littnitz und Przibram; Freiberg; Derbyshire.

Anm. 1. *Breithaupt* und *Glocker* unterscheiden noch den Weicheisenkies oder Wasserkies, welcher dem Leberkiese sehr ähnlich ist, aber die Härte 3...4, das Gewicht 3,3...3,5 hat, und chemisch gebundenes Wasser halten soll. In Betreff des Leberkieses (oder Hepatopyrites) aber, welcher bei Freiberg in so schönen und grossen Pseudomorphosen nach Magnetkies vorkommt, hebt es *Breithaupt* hervor, dass er noch zu wenig beachtet worden sei. Dieser Kies hat nur schwachen Metallglanz, und meist eine schmutzig speisgelbe Farbe; dabei ist er im Bruche theils muschelig, theils uneben von sehr feinem Kerne, bisweilen so dicht, wie ein amorphes Mineral. Die in der Braunkohle vorkommenden enthalten nach *Lampadius* etwas Schwefelkohlenstoff; in anderen ist Thallium nachgewiesen worden; ihr sp. Gewicht sinkt bisweilen auf 4,2 herab.

Anm. 2. *Breithaupt's* Kyrosit von der Grube Briccius bei Annaberg dürfte wohl nur eine, etwas Kupfer und Arsen haltende Var. des Speerkieses sein. Nach *Scheidhauer's* Analyse beträgt der Gehalt an Kupfer 1,4 bis 2 Procent, der Gehalt an Arsen 0,9 bis 0,95 Procent. Eben so ist ein sogenanntes Weisskupfererz von *Schneeberg* zusammengesetzt, welches v. *Kobell* analysirte.

Anm. 3. Unter den Namen Kausimkies oder Lonchidit hat *Breithaupt* einen Markasit eingeführt, welcher nach *Plattner* etwas über 4 Procent Arsen enthält. Seine Formen sind ähulich denen des Markasites, ∞P $104^0 24'$, $\dot{P}\infty$ $79^0 14'$; die Krystalle sind stets Zwillinge und Drillinge wie die des Speerkieses; G. = 4,92...5,00; zimweiß, zuweilen hunt oder grünlichgrau angelauten, überhaupt ganz ähnlich dem Arsenkiese. Er findet sich auf der Grube Kurprinz bei Freiberg auf Kupferkies, auch bei Schneeberg und in Cornwall. *Breithaupt* bemerkt, dass überhaupt viele, und namentlich die auf Baryt und Flussspath vorkommenden Eisenkiese etwas und bis 4 Procent Arsen enthalten.

Gebrauch. Alle diese Kiese werden hauptsächlich zur Darstellung von Eisenvitriol und Schwefelsäure benutzt.

580. Pyrit, *Haidinger* (Schwefelkies, Eisenkies).

Tesseral, und zwar parallellfächig-semiteßserral; gewöhnliche Formen: $\infty O\infty$ bei weitem vorwaltend, O, $\frac{\infty O2}{2}$, auch $\left[\frac{30\frac{3}{2}}{2}\right]$, $\left[\frac{402}{2}\right]$, $2O2$ u. a.; mannfaltige Combinationen, wie denn die sämtlichen auf S. 25 und 26 dargestellten Figuren 41 bis 48, sowie die auf S. 23 und 24 stehenden Figuren 26 bis 31 verschiedene Comb. des Pyrites zeigen; auch Zwillingkrystalle, namentlich Durchkreuzungs-Zwillinge, ~~wie 41, 42, 43, 44, 45, 46, 47, 48, 49, 50, 51, 52, 53, 54, 55, 56, 57, 58, 59, 60, 61, 62, 63, 64, 65, 66, 67, 68, 69, 70, 71, 72, 73, 74, 75, 76, 77, 78, 79, 80, 81, 82, 83, 84, 85, 86, 87, 88, 89, 90, 91, 92, 93, 94, 95, 96, 97, 98, 99, 100, 101, 102, 103, 104, 105, 106, 107, 108, 109, 110, 111, 112, 113, 114, 115, 116, 117, 118, 119, 120, 121, 122, 123, 124, 125, 126, 127, 128, 129, 130, 131, 132, 133, 134, 135, 136, 137, 138, 139, 140, 141, 142, 143, 144, 145, 146, 147, 148, 149, 150, 151, 152, 153, 154, 155, 156, 157, 158, 159, 160, 161, 162, 163, 164, 165, 166, 167, 168, 169, 170, 171, 172, 173, 174, 175, 176, 177, 178, 179, 180, 181, 182, 183, 184, 185, 186, 187, 188, 189, 190, 191, 192, 193, 194, 195, 196, 197, 198, 199, 200, 201, 202, 203, 204, 205, 206, 207, 208, 209, 210, 211, 212, 213, 214, 215, 216, 217, 218, 219, 220, 221, 222, 223, 224, 225, 226, 227, 228, 229, 230, 231, 232, 233, 234, 235, 236, 237, 238, 239, 240, 241, 242, 243, 244, 245, 246, 247, 248, 249, 250, 251, 252, 253, 254, 255, 256, 257, 258, 259, 260, 261, 262, 263, 264, 265, 266, 267, 268, 269, 270, 271, 272, 273, 274, 275, 276, 277, 278, 279, 280, 281, 282, 283, 284, 285, 286, 287, 288, 289, 290, 291, 292, 293, 294, 295, 296, 297, 298, 299, 300, 301, 302, 303, 304, 305, 306, 307, 308, 309, 310, 311, 312, 313, 314, 315, 316, 317, 318, 319, 320, 321, 322, 323, 324, 325, 326, 327, 328, 329, 330, 331, 332, 333, 334, 335, 336, 337, 338, 339, 340, 341, 342, 343, 344, 345, 346, 347, 348, 349, 350, 351, 352, 353, 354, 355, 356, 357, 358, 359, 360, 361, 362, 363, 364, 365, 366, 367, 368, 369, 370, 371, 372, 373, 374, 375, 376, 377, 378, 379, 380, 381, 382, 383, 384, 385, 386, 387, 388, 389, 390, 391, 392, 393, 394, 395, 396, 397, 398, 399, 400, 401, 402, 403, 404, 405, 406, 407, 408, 409, 410, 411, 412, 413, 414, 415, 416, 417, 418, 419, 420, 421, 422, 423, 424, 425, 426, 427, 428, 429, 430, 431, 432, 433, 434, 435, 436, 437, 438, 439, 440, 441, 442, 443, 444, 445, 446, 447, 448, 449, 450, 451, 452, 453, 454, 455, 456, 457, 458, 459, 460, 461, 462, 463, 464, 465, 466, 467, 468, 469, 470, 471, 472, 473, 474, 475, 476, 477, 478, 479, 480, 481, 482, 483, 484, 485, 486, 487, 488, 489, 490, 491, 492, 493, 494, 495, 496, 497, 498, 499, 500, 501, 502, 503, 504, 505, 506, 507, 508, 509, 510, 511, 512, 513, 514, 515, 516, 517, 518, 519, 520, 521, 522, 523, 524, 525, 526, 527, 528, 529, 530, 531, 532, 533, 534, 535, 536, 537, 538, 539, 540, 541, 542, 543, 544, 545, 546, 547, 548, 549, 550, 551, 552, 553, 554, 555, 556, 557, 558, 559, 560, 561, 562, 563, 564, 565, 566, 567, 568, 569, 570, 571, 572, 573, 574, 575, 576, 577, 578, 579, 580, 581, 582, 583, 584, 585, 586, 587, 588, 589, 590, 591, 592, 593, 594, 595, 596, 597, 598, 599, 600, 601, 602, 603, 604, 605, 606, 607, 608, 609, 610, 611, 612, 613, 614, 615, 616, 617, 618, 619, 620, 621, 622, 623, 624, 625, 626, 627, 628, 629, 630, 631, 632, 633, 634, 635, 636, 637, 638, 639, 640, 641, 642, 643, 644, 645, 646, 647, 648, 649, 650, 651, 652, 653, 654, 655, 656, 657, 658, 659, 660, 661, 662, 663, 664, 665, 666, 667, 668, 669, 670, 671, 672, 673, 674, 675, 676, 677, 678, 679, 680, 681, 682, 683, 684, 685, 686, 687, 688, 689, 690, 691, 692, 693, 694, 695, 696, 697, 698, 699, 700, 701, 702, 703, 704, 705, 706, 707, 708, 709, 710, 711, 712, 713, 714, 715, 716, 717, 718, 719, 720, 721, 722, 723, 724, 725, 726, 727, 728, 729, 730, 731, 732, 733, 734, 735, 736, 737, 738, 739, 740, 741, 742, 743, 744, 745, 746, 747, 748, 749, 750, 751, 752, 753, 754, 755, 756, 757, 758, 759, 760, 761, 762, 763, 764, 765, 766, 767, 768, 769, 770, 771, 772, 773, 774, 775, 776, 777, 778, 779, 780, 781, 782, 783, 784, 785, 786, 787, 788, 789, 790, 791, 792, 793, 794, 795, 796, 797, 798, 799, 800, 801, 802, 803, 804, 805, 806, 807, 808, 809, 810, 811, 812, 813, 814, 815, 816, 817, 818, 819, 820, 821, 822, 823, 824, 825, 826, 827, 828, 829, 830, 831, 832, 833, 834, 835, 836, 837, 838, 839, 840, 841, 842, 843, 844, 845, 846, 847, 848, 849, 850, 851, 852, 853, 854, 855, 856, 857, 858, 859, 860, 861, 862, 863, 864, 865, 866, 867, 868, 869, 870, 871, 872, 873, 874, 875, 876, 877, 878, 879, 880, 881, 882, 883, 884, 885, 886, 887, 888, 889, 890, 891, 892, 893, 894, 895, 896, 897, 898, 899, 900, 901, 902, 903, 904, 905, 906, 907, 908, 909, 910, 911, 912, 913, 914, 915, 916, 917, 918, 919, 920, 921, 922, 923, 924, 925, 926, 927, 928, 929, 930, 931, 932, 933, 934, 935, 936, 937, 938, 939, 940, 941, 942, 943, 944, 945, 946, 947, 948, 949, 950, 951, 952, 953, 954, 955, 956, 957, 958, 959, 960, 961, 962, 963, 964, 965, 966, 967, 968, 969, 970, 971, 972, 973, 974, 975, 976, 977, 978, 979, 980, 981, 982, 983, 984, 985, 986, 987, 988, 989, 990, 991, 992, 993, 994, 995, 996, 997, 998, 999, 1000~~ Fig. 130, S. 69; das Rhomben-

dodekaeder findet sich sehr selten als selbständige Form. Einige andere Formen sind in den nachstehenden Figuren abgebildet.

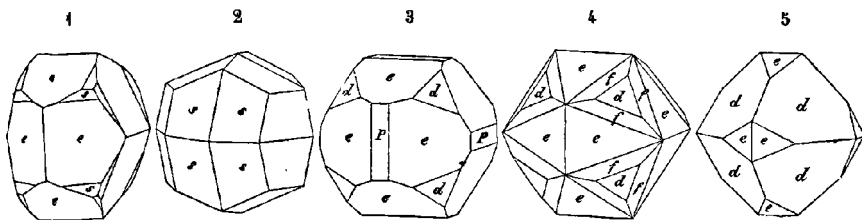


Fig. 1. $\frac{\infty O 2}{2} \cdot \left[\frac{4 O 2}{2} \right]$; die Zuspitzungsflächen *s* sind Trapeze.

Fig. 2. $\left[\frac{4 O 2}{2} \right]$; dieses parallelkantige Dyakisidodekaeder kommt bisweilen selbständig vor.

Fig. 3. $\frac{\infty O 2}{2} \cdot O \cdot \infty O \infty$; Elba und Traversella.

Fig. 4. $\frac{\infty O 2}{2} \cdot O \cdot \left[\frac{3 O \frac{3}{2}}{2} \right]$; auf Elba sehr gewöhnlich.

Fig. 5. $O \cdot \frac{\infty O 2}{2}$; eine ziemlich häufige Combination.

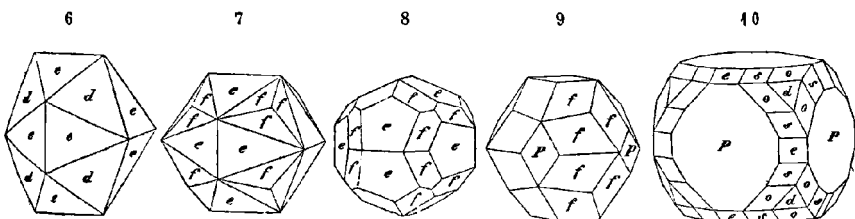


Fig. 6. Die Comb. wie Figur 5, jedoch so, dass die Flächen des Dodekaeders und Oktaeders im Gleichgewichte ausgebildet sind, weshalb die Form wie ein Icosaeder erscheint.

Fig. 7. $\frac{\infty O 2}{2} \cdot \left[\frac{3 O \frac{3}{2}}{2} \right]$; eine nicht selten vorkommende Combination.

Fig. 8. Die Comb. derselben beiden Formen, welche sich jedoch nicht in gleicher, sondern in veränderter Stellung befinden.

Fig. 9. $\left[\frac{3 O \frac{3}{2}}{2} \right] \cdot \infty O \infty$; eine dem Triakontaeder der Geometrie einigermaassen ähnliche Form.

Fig. 10. $\infty O \infty \cdot O \cdot 2 O 2 \cdot \left[\frac{4 O 2}{2} \right] \cdot \frac{\infty O 2}{2}$; interessant durch ihre Zonen.

Welchen Reichthum an Formen und Combinationen der Pyrit besitzt, diess hat *Strüver* in einer vortrefflichen Abhandlung gezeigt. Man kannte bisher, ausser den drei Gränzformen $\infty O \infty$, O und ∞O , schon 13 Pentagondodekaeder, 3 Ikositetraeder, 1 Triakisoktaeder und 9 Dyakisidodekaeder; dazu hat *Strüver* an den Krystallen von Traversella, Brosso und Elba noch 10 Pentagondodekaeder, 4 Ikositetraeder, 2 Triakisoktaeder und 8 Dyakisidodekaeder nachgewiesen, so dass die Zahl aller bekannten Formen 54 beträgt; er beschreibt 87 verschiedene Combinationen, unter denen 2- bis 42zählige am häufigsten vorkommen.

Die Krystalle sind gross bis sehr klein, oft einzeln eingewachsen, auch in Drusen und zu mancherlei Gruppen vereinigt; die Flächen des Hexaeders sind sehr häufig

ihren abwechselnden Kanten, die Flächen des Oktaëders ihren Combinationskanten mit dem gewöhnlichen Pentagonododekaëder, und die Flächen dieses Dodekaëders ihren Höhenlinien parallel gestreift. Der Pyrit findet sich ferner kugelig, traubig, nierförmig, knollig, in organischen Formen, am häufigsten jedoch derb und eingesprengt; endlich in Pseudomorphosen nach Magnetkies, Markasit, Arsenkies, Kupferkies und Kupferschwärze; auch nach Quarz, Fluorit, Aragonit, Calcit, Dolomit, Silberglanz, Melanglanz, Polybasit und Silberblende. — Spaltb. hexaëdrisch, meist sehr unvollk. und kaum in Spuren bemerkbar, Bruch muscheliger bis uneben: spröde; H. = 6...6,5; G. = 4,9...5,2; Krystalle von sehr vielen Fundorten ergaben nach *Kennigott* und *v. Zepharovich* als die Gränzen des sp. Gew. 5,0 und 5,2; durch innige Beimengung von Quarz, oder bei begonnener Zersetzung sinkt es bis auf 4,8 und 4,7 herab; speisgelb, zuweilen in goldgelb geneigt, oft braun, selten bunt angelauten, Strich bräunlichschwarz; wirkt nicht auf die gewöhnliche, und nur schwach auf die astatiche Magnetnadel. Der Pyrit ist thermoelektrisch; *G. Rose* hat unter Beihilfe von *Groth* die schon früher von *Hankel* und *Marbach* gemachte Beobachtung, dass sich die verschiedentlich gestalteten Krystalle in thermoelektrischer Hinsicht als positive und negative unterscheiden, in gründlicher und umfassender Weise weiter verfolgt, und ist dabei zu dem allgemeinen Resultate gelangt, dass sich die Krystallformen als solche erster (+) und zweiter (−) Stellung bestimmt unterscheiden lassen, je nachdem ihre Flächen durch Erwärmung positiv oder negativ elektrisch werden. So findet sich ∞∞ häufiger bei positiven, als bei negativen Krystallen, während sich 0 umgekehrt verhält, das gewöhnliche Pentagonododekaëder aber gleich häufig bei positiven, wie bei negativen Krystallen erscheint. (Monatsberichte der Berliner Akad. der Wiss.

1870, S. 327 ff.). — Chem. Zus.: Fe oder FeS_2 , mit 46,7 Eisen und 53,3 Schwefel, zuweilen goldhaltig oder silberhaltig, nicht selten kupferhaltig, manganhaltig oder mit Spuren von Kobalt, Arsen und Thallium; im Kolben giebt er freien Schwefel und etwas schwefelige Säure, worauf er sich wie Magnetkies verhält; Salpetersäure löst ihn auf unter Abscheidung von Schwefel, während ihn Salzsäure fast gar nicht angreift. — Ist eines der am allgemeinsten verbreiteten metallischen Mineralien; schöne Varr. finden sich unter anderen auf Elba, bei Traversella und Brosso in Piemont, am Gotthard, im Binnenthale in Wallis, bei Schemnitz, Freiberg, Pötschappel unweit Dresden, Dillenburg, Arendal, Fahlun, Beresowsk, bei Rossie, Johnsburch und Chester in New-York u. a. O.

Gebrauch. Auch der Pyrit wird für sich nur zur Gewinnung von Eisenvitriol, Alaun, Schwefelsäure und Schwefel benutzt, wobei die Rückstände als gelbe und rothe Farben verworthen werden; bei manchen Hüttenprocessen bildet er einen wichtigen Zuschlag, und der goldhaltige wird auch auf Gold verarbeitet.

Anm. 1. Nicht selten sind Krystalle von Markasit und Pyrit mit einander regelmässig verwachsen, und zwar dergestalt, dass sie offenbar als gleichzeitig gebildet gelten müssen, wie *Kennigott* gezeigt hat; auch *Wöhler* ist auf dieselbe Folgerung gelangt.

Anm. 2. Ballesterosit hat *Schulz* einen, angeblich zinnhaltigen, hexaëdrisch krystallisirten, messinggelben Eisenkies von Ribadeo in Asturien genannt.

f. Kobalthaltige Kiese.

584. Glanzkobalt, Werner, oder Kobaltin, *Beudant* (Kobaltglanz).

Tesseral und zwar parallellächig-semiteßseral; Formen und Comb. ähnlich denen des Pyrites, namentlich sehr häufig die S. 25 u. 26 in den Figuren 41, 43, 44, 46 und 47 dargestellten Combinationen; die Krystalle meist eingewachsen, auch derb in körnigen und stängeligen Aggregaten, und eingesprengt. — Spaltb. hexaëdrisch, vollk.; spröde; H. = 5,5; G. = 6,0...6,4; röthlich silberweiss, oft grau angelauten, Strich graulichschwarz, stark glänzend; in thermoelektrischer Hinsicht verhalten sich

die Krystalle nach *G. Rose* auf ähnliche Weise wie jene des Pyrites. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Stromeyer*, *Schnabel*, *Paterra* und *Ebbinghaus*: $\text{CoS}^2 + \text{CoAs}$, oder $\text{CoS}^2 + \text{CoAs}^2$, mit 35,9 Kobalt, 45,0 Arsen und 19,1 Schwefel, doch werden meist einige Procent Kobalt durch Eisen ersetzt; auch enthält er nach *Rammelsberg* 0,5 bis 0,6 Procent Nickel. Im Kolben geglüht verändert er sich nach *H. Rose* gar nicht, giebt also kein Sublimat von metallischem Arsen; im Glasrohre stark geglüht giebt er schwefelige Säure und arsenige Säure; auf Kohle entwickelt er starken Arsenrauch und schmilzt zu einer grauen, schwach magnetischen Kugel; nach der Abköstung giebt er mit Borax die Reaction auf Kobalt; in Salpetersäure löst er sich auf unter Abscheidung von arseniger Säure und Schwefel; die Solution ist roth und wird durch Zusatz von Wasser nicht getrübt. — *Tunaberg* und *Vena* in Schweden, *Skuterud* in Norwegen, *Querbach* in Schlesien, *Siegen* in Westphalen.

Anm. Interessant ist das von *Breithaupt* unter dem Namen *Glaukodot* beschriebene Mineral. Seine Krystallformen sind rhombisch, ganz ähnlich denen des Arsenkieses, nach *Tschermak* auch in den Winkeln sehr nahe übereinstimmend, jedoch nicht nur mit prismatischer, sondern auch mit deutlicher basischer Spaltbarkeit; $G. = 5,975 \dots 6,003$; dunkel zinnweiss. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Plattner*: fast 24,8 Kobalt, 11,9 Eisen, 43,2 Arsen und 20,2 Schwefel; der von *Häkansbo* nach *Ludwig* mit 16,06 Kobalt, 19,34 Eisen, 44,03 Arsen und 19,80 Schwefel; also der Substanz nach ein sehr kobaltreicher Arsenkies, oder auch ein sehr eisenreicher Glanzkobalt, welcher kraft dieses Eisengehaltes in Formen des Arsenkieses krystallisirt, und sich daher dem oben S. 566 erwähnten Kobaltarsenkies anschliesst. Nach *v. Kobell* giebt er im Kolben ein Sublimat von metallischem Arsen, auf Kohle starken Arsengeruch, mit Salpetersäure eine rothe Solution, welche mit Chlorbaryum stark auf Schwefelsäure reagirt. — Er findet sich gangweise im Chloritschiefer zwischen *Huako* und *Valparaiso* in Chile, mit Kupferkies, Quarz und *Axinit*, sowie bei *Häkansbo* in Schweden.

Gebrauch. Der Glanzkobalt ist eines der reichsten Erze für die Blaufarbenfabrikation.

82. Speiskobalt, *Werner*, oder *Smaltin*, *Beudant*.

Tesseral; $\infty\infty$, O, seltener auch ∞O und 2O_2 ; häufigste Comb. $\infty\text{O}\infty\text{O}$ und $\infty\text{O}\infty.\infty\text{O}$, Fig. 26 und 27 S. 23; die Flächen von $\infty\text{O}\infty$ oft etwas convex, die Krystalle nicht selten rissig, wie zerborsten, meist in Drusen vereinigt; auch gestrickt, staudenförmig, spiegelig, traubig, nierförmig, derb und eingesprengt, von körniger bis dichter, selten von feinstängeligem Zusammensetzung. — Spaltb. nur in undeutlichen Spuren nach $\infty\text{O}\infty$ und O, Bruch uneben; spröde; $H. = 5,5$; $G. = 6,37 \dots 7,3$; zinnweiss bis licht stahlgrau, dunkelgrau oder bunt anlaufend, Strich graulichschwarz, meist nicht stark glänzend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Stromeyer*, *Varrentrapp*, *v. Kobell* und *Hofmann* ungefähr: CoAs oder CoAs^2 , was 74,8 Arsen und 28,2 Kobalt erfordern würde; jedoch wird stets von letzterem ein mehr oder weniger bedeutender Antheil durch Eisen, oft auch ein ansehnlicher Theil durch Nickel vertreten; so fanden z. B. *Sartorius* in einem krystallisirten Speiskobalt von *Riechelsdorf* 14 Procent Nickel und nur 9 Proc. Kobalt, *Bull* und *Karstedt* in *Schneberger* Varietäten über 42 Procent Nickel, 6 bis 7 Eisen und nur 3 bis 4,6 Procent Kobalt, daher solche schon richtiger als Chloanthit zu betrachten sind; die sehr eisenreichen Varr. (mit 10 bis 18 Procent Eisen) haben das höhere Gewicht 6,9...7,3, und graue Farbe, daher sie als *Grauer Speiskobalt* oder *Eisenkobaltkies* von den übrigen als *Weissem Speiskobalt* unterschieden worden sind. Uebrigens hat *Rammelsberg* gezeigt, dass theils die Formel R^3As^4 , theils auch die Formel R^4As^3 die Zusammensetzung vieler als Speiskobalt aufgeführten Mineralien weit richtiger ausdrückt, als die Formel RAs . Im Glasrohre giebt er ein krystallinisches Sublimat von arseniger Säure; im Kolben sublimirt er Arsen, jedoch nur bei sehr starker Erhitzung; auf Kohle schmilzt er leicht unter starkem Arsenrauche zu einer weissen oder grauen

magnetischen Kugel, welche mit Borax die Reaction auf Kobalt, oft auch auf Nickel giebt; von Salpetersäure wird er leicht zersetzt und giebt in der Wärme unter Abscheidung von arseniger Säure eine rothe Solution. — Schneeberg, Marienberg, Annaberg, Johanngeorgenstadt, Joachimsthal, Riechelsdorf, Bieber, Schladming, Dobschau in Ungarn, Allemont, Cornwall, la Motte in Missouri.

Anm. 1. Der gestrickte, zinnweisse bis bleigraue, hexaëdrisch spaltbare Wismutkobaltkies *Kersten's* ist besonders durch seinen 3,9 Procent betragenden Gehalt an Wismut von den übrigen Speiskobalten verschieden, und findet sich bei Schneeberg.

Anm. 2. *Breithaupt* bemerkt mit Recht, dass ein grosser Theil des Speiskobalttes der Gegend von Schneeberg eigentlich Chloanthit sei, und *G. Rose* ist geneigt, allen Speiskobalt dahin zu rechnen.

Gebrauch. Der Speiskobalt ist eines der wichtigsten Erze für die Blaufarbenwerke; als Nebenproduct liefert er noch arsenige Säure und Nickel; auch wird er bei der Email- und Glasmalerei benutzt.

583. Tesseralkies, *Breithaupt*, oder Skutterudit, *Haidinger* (Arsenikkobaltkies).

Tesseral; O und $\infty O\infty$, mit ∞O , $2O_2$ und anderen Formen, auch derb in körnigen Aggregaten. — Spaltb. hexaëdrisch deutlich, Bruch muschelartig bis uneben; spröde; H. = 6; G. = 6,74...6,84; zinnweiss bis weisslich bleigrau, zuweilen bunt angelauten, ziemlich stark glänzend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Scheerer* und *Wöhler*: Co_2As^3 oder $CoAs^3$, mit 79,2 Arsen und 20,8 Kobalt, von welchem ein kleiner Theil durch 1 bis $1\frac{1}{2}$ Procent Eisen ersetzt wird; giebt im Kolben ein Sublimat von metallischem Arsen, im Glasrohre ein sehr starkes Sublimat von arseniger Säure, und verhält sich ausserdem wie Speiskobalt. — Skutterud in Norwegen.

Gebrauch. Der Tesseralkies gewährt dieselbe Benutzung wie der Speiskobalt.

584. Kobaltkies, *Hausmann*, oder Linnëit, *Haidinger* (Schwefelkobalt, Kobaltnickelkies).

Tesseral; O und $O.\infty O\infty$, auch Zwillingskrystalle nach einer Fläche von O; derb und eingesprengt. — Spaltb. hexaëdrisch unvollk.; spröde; H. = 5,5; G. = 4,8...5,0; röthlich silberweiss, oft gelblich angelauten. — Chem. Zus.: nach den ersten

Analysen von *Hisinger* und *Wernekinck* hielt man das Mineral wesentlich für Co_4Co_6 , mit 57,9 Kobalt und 42,1 Schwefel; dagegen haben die Analysen von *Schnabel* und *Ebbinghaus* gelehrt, dass manche Varr. von Müsen mehr (bis 42,6 Procent) Nickel als Kobalt enthalten und daher richtiger Kobaltnickelkies genannt werden müssten, während *Rammelsberg* in anderen Varr. ebendaher nur 44 Procent fand; eben so fand *Genth*, dass die Varietäten aus Maryland und Missouri an 30 Procent Nickel enthalten

die allgemeine Formel der Zusammensetzung wird hiernach $\overset{1}{R}R^{\overset{1}{m}}$ oder $RS.R^2S^3$. V. d. L. giebt er schwefelige Säure und schmilzt im Red.-F. zu einer grauen, im Bruche bronzegelben magnetischen Kugel; mit Borax giebt er die Farbe des Kobaltess; in erwärmter Salpetersäure ist er auflöslich zu rother Solution mit Hinterlassung von Schwefel, die Sol. fällt auf Eisen kein Kupfer; die nordamerikanischen Varr. scheiden jedoch nach *Genth* keinen Schwefel ab. — Riddarhytta und Müsen, auch in Maryland und Missouri.

Anm. 1. Ganz verschieden ist das Kobaltsulphuret, welches bei Radschputanah in Ostindien, in Trümmern, derb und eingesprengt vorkommt, eine stahlgraue, etwas in das Gelb geneigte Farbe hat, und, nach der Analyse von *Middleton*, aus 64,64 Kobalt und 35,86 Schwefel besteht, daher Co ist.

Anm. 2. *Carrollit* nennt nach seinem Fundorte Carroll-County in Maryland *Faber* ein Mineral, welches mit Kupferkies und Buntkupferkies bricht. Dasselbe ist

krystallinisch, von anscheinend rhombischer Spaltbarkeit und unebenem Bruche; spröde; $H. = 5,5$, $G. = 4,58$; zinnweiss bis stahlgrau, metallglänzend. — Chem. Zus.

nach den Analysen von *Genth*, *Smith* und *Brush*: $\overset{1}{\text{Cu}}\overset{1}{\text{Co}}$, was 41,4 Schwefel, 38,4 Kobalt und 20,5 Kupfer erfordern würde, von welchem letzteren jedoch einige Procent durch Nickel und Eisen ersetzt werden. V. d. L. schmilzt es zu weisser, spröde, magnetischer Kugel unter Entwicklung von schwefeliger Säure und etwas Arsengeruch; mit Salpetersäure rothe Solution, aus welcher durch Eisen metallisches Kupfer gefällt wird.

g. Nickelhaltige Kiese.

35. *Millerit*, *Haidinger* (Haarkies, Nickelkies).

Rhombödrisch, $R \uparrow 44^0 8'$ nach *Miller*; in äusserst dünnen, nadelförmigen und haarförmigen, oft abwechselnd dickeren und dünneren, bald büschelförmig, bald verworren gruppirten Krystallen, welche nach *Miller* hexagonale Prismen mit rhombödrischer Endigung, $\infty P2.R$, sind; *Kenngott* hat auch das Prisma ∞R , und zwar z. Th. nur als trigonales Prisma, oder in zwei trigonalen Prismen beobachtet, welche Ausbildungsweise schon *Miller* erwähnt. — Spaltb. unbekannt; spröde und leicht zerbrechlich, jedoch die haarfeinen Krystalle etwas elastisch-biegsam; $H. = 3,5$; $G. = 5,26 \dots 5,30$, nach *Kenngott* nur 4,6; messinggelb in speisgelb geneigt, bisweilen grau oder bunt angelaufen. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Arfvedson*, *Ramwelsberg* und *Schnabel*: $\overset{1}{\text{Ni}}$ oder $\overset{1}{\text{NiS}}$, mit 64,5 Nickel und 35,5 Schwefel; im Glasrohre giebt er schwefelige Säure; v. d. L. auf Kohle schmilzt er ziemlich leicht zu einer glänzenden Kugel, welche stark braust und spritzt, aber keinen Arsenrauch entwickelt; mit Borax giebt er die Farben des Nickels; von Salpetersäure und Salpetersalzsäure wird er aufgelöst, die Solution ist grün. — Johanngeorgenstadt, Joachimsthal, Przibram, Riechelsdorf, Camsdorf, Oberlahr im Westerwalde; Saarbrücken, Dortmund und Bochum im Steinkohlengebirge; Nanzenbach in Nassau, Lancaster Co. in Pennsylvanien, Antwerp in New-York.

Gebrauch. Wo der Millerit dem Pyrite und Kupferkiese reichlicher beigemengt ist, wie im Herzogthum Nassau, da bedingt er eine Benutzung dieser Erze auf Nickelmetall.

36. *Eisennickelkies*, *Scheerer*.

Tesseral; derb, in körnigen Aggregaten, deren Individuen oktaëdrisch spaltbar sind, Bruch uneben; spröde; $H. = 3,5 \dots 4$; $G. = 4,6$; licht tombakbraun, Strich dunkel; nicht magnetisch. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Scheerer*: $2\overset{1}{\text{Fe}} + \overset{1}{\text{Ni}}$ oder $2\overset{1}{\text{FeS}} + \overset{1}{\text{NiS}}$, mit 36 Schwefel, 22 Nickel und 42 Eisen, gewöhnlich mit ein wenig Kupferkies und Magnetkies gemengt, daher auch etwas Kupfer gefunden wurde; v. d. L. verhält er sich im Allgemeinen wie Magnetkies; das geröstete Pulver giebt mit Borax im Ox.-F. die Farbe des Eisens, im Red.-F. ein schwarzes undurchsichtiges Glas. — Lillehammer im südlichen Norwegen. Ein ähnliches Mineral von Inverary in Schottland, welches jedoch nach der Formel $5\overset{1}{\text{Fe}} + \overset{1}{\text{Ni}}$ zusammengesetzt ist, und wenig über 11 Procent Nickel enthält, beschrieb *Forbes*.

37. *Weissnickelkies*, *Breithaupt* (Arseniknickel).

Rhombisch, $\infty P 123$ bis 124^0 nach *Breithaupt*; meist derb und eingesprengt, z. Th. in feinstängeligen bis faserigen Aggregaten; $H. = 5,5$; $G. = 7,09 \dots 7,19$; zinnweiss, im frischen Bruche mit einem Stiche in das Rothe. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Hofmann* $\overset{1}{\text{NiAs}}$ oder $\overset{1}{\text{NiAs}^2}$, wie die folgende Species, so dass die Substanz Einfach-Arsenickel dimorph sein würde. — Schneeberg und Riechelsdorf.

588. Chloanthit, *Breithaupt* (Weissnickelkies und Arseniknickelkies z. Th. .

Tesseral; O, $\infty O \infty$; nach *Kenngott* kommen auch ∞O und $2O_2$ als untergeordnete Formen vor; derb von feinkörniger bis dichter, zuweilen von stängeliger Zusammensetzung, wobei die Stängel in Krystalle auslaufen; Spaltbarkeit undeutliche Spuren; Bruch uneben bis eben; spröde, H. = 5,5; G. = 6,4...6,8; zinnweiss, grau und schwärzlich anlaufend, dabei matt werdend; auch nicht selten grün ausblühend mit Nickelblüthe. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Berthier*, *Booth*, *Rammelsberg* und *Hofmann* wesentlich: NiAs oder NiAs², mit 28,2 Nickel und 71,8 Arsen, doch wird oft etwas Nickel durch mehre Procent Eisen und Kobalt ersetzt. Im Kolben giebt er ein Sublimat von metallischem Arsen, und wird kupferroth; im Glasrohre giebt er Arsen und arsenige Säure; auf Kohle schmilzt er leicht, giebt starken Arsensrauch, bleibt lange glühend, umgiebt sich mit Krystallen von arseniger Säure und hinterlässt endlich ein sprödes Metallkorn; mit Salpetersäure giebt er eine grüne oder gelbliche Solution. — Schneeberg, Riechelsdorf, Grosscamsdorf, Joachimsthal, Allemont, Chatam in Connecticut.

Gebrauch. Der Chloanthit lässt sich, eben so wie der Weissnickelkies zur Darstellung von Nickel, Arsen und arseniger Saure benutzen.

Anm. Nach *Breithaupt* und *G. Rose* unterliegt es gar keinem Zweifel, dass sehr vieler sogenannte Speiskobalt zu der Species des Chloanthites gehört.

589. Rothnickelkies oder Nickelin, *Haidinger* (Kupfernichel).

Hexagonal; P $86^{\circ} 50'$ nach *Breithaupt* und *Miller*; $\infty P, 0P$; die Krystalle sind sehr selten, meist undeutlich ausgebildet und verwachsen; gestrickt, baumförmig, kugelig, staudenförmig, traubig, nierförmig, am häufigsten derb und eingesprengt. Spaltb. in höchst unvollk. Spuren, Bruch muschelrig und uneben; spröde, H. = 5,5, G. = 7,4...7,7; licht kupferroth, grau und schwarz anlaufend, Strich bräunlich-schwarz. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Stromeyer*, *Berthier*, *Suckow*, *Schnabel*, *Scheerer* und *Ebelmen* wesentlich: Ni²As oder NiAs, mit 43,6 Nickel und 56,4 Arsen, doch wird nicht selten ein mehr oder weniger bedeutender Theil des Arsens durch Antimon vertreten (bis zu 28 Proc.); auch ist oft etwas Schwefel und Kobalt vorhanden; im Kolben giebt er kein Sublimat von Arsen; auf Kohle schmilzt er unter Entwicklung von Arsendämpfen zu einer weissen, spröden Metallkugel; geröstet giebt er mit Borax oder Phosphorsalz die Reactionen des Nickels; in concentrirter Salpetersäure ist er auflöslich unter Abscheidung von arseniger Säure, noch leichter in Salpetersalzsäure, die Sol. ist grün. — Freiberg, Schneeberg, Annaberg, Marienberg, Joachimsthal, Riechelsdorf, Bieber, Sangerhausen (hier schön krystallisirt), Saalfeld, Andreasberg, Wolfach, Allemont.

Gebrauch. Der Rothnickelkies ist eines der wichtigsten Erze zur Darstellung des Nickels

Anm. Der von *Breithaupt* unter dem Namen Plakodin aufgeführte Körper ist nach der Bemerkung von *Schnabel* ein Hüttenproduct, und also kein Mineral in der herkömmlichen Bedeutung des Wortes. Dasselbe bestätigt *G. Rose*, welcher ihn für ein der Nickelspeise ähnliches Product erklärt, womit auch *Plattner* einverstanden ist.

590. Breithauptit, *Haidinger*, oder Antimonnickel, *Hausmann*.

Hexagonal; P $112^{\circ} 10'$; die Krystalle sind meist kleine, dünne hexagonale Tafeln der Comb. $0P, \infty P$ mit hexagonaler Streifung der Basis, selten mit Flächen von P oder $\frac{1}{2}P$; auch baumförmig und eingesprengt. Bruch uneben bis kleinsmuschelrig; spröde, H. = 5; G. = 7,5...7,6; licht kupferroth, vioiblau anlaufend, Strich röthlichbraun, stark glänzend auf $0P$. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Stromeyer* wesentlich: Ni²Sb oder NiSb, mit 32,2 Nickel und 67,8 Antimon, doch wird ein kleiner Theil Nickel durch Eisen vertreten, auch ist ihm oft etwas Bleiglanz beigemischt. Im Glasrohre giebt er ein Sublimat von Antimon; auf Kohle giebt er starken Antimon-

beschlag, ist aber nur sehr schwer zu schmelzen; in Salpetersalzsäure löst er sich leicht und vollständig auf, die Sol. ist grün. — Andreasberg.

1. Gersdorffit, Löwe, oder Nickelarsenkies (Nickelglanz).

Tesseral; O, $\infty O\infty$, zuweilen $\frac{\infty O_2}{2}$, also parallellächig-hemiëdrisch; gewöhnlich derb in körnigen Aggregaten; Spaltb. hexaëdrisch, ziemlich vollk., Bruch uneben; spröde, H.=5,5; G.=5,95...6,70; silberweiss in stahlgrau geneigt, grau und graubehrschwarz anlaufend. — Chem. Zus. ist bis jetzt noch keineswegs übereinstimmend ermittelt worden; die Var. von Loos, die von Lobenstein und Harzgerode, sowie die von Müsen und Ems scheint nach den Analysen von *Berzelius*, *Rammelsberg*, *Bergemann* und *Schnabel* der Formel $NiAs + NiS^2$ oder $NiAs^2 + NiS^2$ zu entsprechen, welche 5,1 Nickel, 45,5 Arsen und 19,4 Schwefel erfordert, wobei jedoch ein Theil des Nickels in der Var. von Loos und Ems ungefähr durch 4 Procent Eisen und 1 Procent Kobalt, in der Var. von Harzgerode durch 6, und in der von Müsen durch 2,4 Proc. Eisen ersetzt wird; die krystallisirte Var. von Schladming und die von Prakerdorf in Ungarn entspricht nach den Analysen von *Löwe* ziemlich genau der Formel $2NiAs + NiS + FeS^2$, welche 28,4 Nickel, 8,9 Eisen, 47,7 Arsen und 15,3 Schwefel erfordern würde; die Analysen von *Pless* führen auf die Formel $NiAs + 2RS$, in welcher R Nickel, Eisen und etwas Kobalt bedeutet, und welche 45,1 R, 38,5 Arsen und 16,4 Schwefel ergeben würde; andere Analysen gaben wiederum andere Resultate. Doch sind immer Arsen, Nickel und Schwefel als die drei wichtigsten Bestandtheile erkannt, ausser ihnen oft mehr oder weniger Eisen (bis zu 14 Procent), bisweilen etwas Kobalt, aber nur selten ein wenig Antimon nachgewiesen worden. Im Kolben zerknistert er heftig, und giebt stärker erhitzt ein reichliches Sublimat von gelblichbraunem Schwefelarsen; der Rückstand ist roth und verhält sich wie Rothnickelkies. Im Glasrohre giebt er arsenige und schwefelige Säure; v. d. L. schmilzt er unter Entwicklung von Arsendämpfen zu einer Kugel, welche mit den Flüssen auf Nickel, Eisen und oft auch auf Kobalt reagirt. In Salpetersäure löst er sich theilweise unter Abscheidung von Schwefel und arseniger Säure, die Sol. ist grün. — Loos in Helssingland (Schweden); Schladming in Steiermark, Lobenstein im Voigtlande, Tanne und Harzgerode am Harz, Müsen im Siegenschen.

Gebrauch. Der Gersdorffit wird auf Nickel benutzt.

Anm. 1. Zwischen den Gersdorffit und die folgende Species wäre wohl das durch *v. Zepharovich* unter dem Namen *Korynit* aufgeführte Mineral einzuschalten. Dasselbe krystallisirt in Oktaëdern, welche aber nur selten einzeln eingewachsen, meist nach einer Hauptaxe reihenförmig gruppirt sind; auch in kugeligen, nierförmigen, kolbenförmigen und keulenförmigen Aggregaten von faseriger Textur; Spaltb. hexaëdrisch, unvollk., H.=4,5...5, wenig spröde, G.=5,994; silberweiss in stahlgrau geneigt, grau, gelb und blau anlaufend, Strich schwarz. Chem. Zus. nach *v. Payer*: 17,19 Schwefel, 37,83 Arsen, 13,45 Antimon, 28,86 Nickel und 4,98 Eisen. Im Kolben giebt er erst weisses Sublimat, dann einen Arsenspiegel begränzt durch eine schmale rothe und eine breite gelbe Zone; im Glasrohre schwefelige Säure und weisses Sublimat; in erwärmter Salpetersäure erfolgt eine hellgrüne Solution unter Abscheidung von Schwefel und Antimonoxyd. Findet sich zu Olsa in Kärnten, eingewachsen in Calcit und Siderit.

Anm. 2. Ein in seiner chemischen Zusammensetzung nach *Petersen's* Analyse mit dem *Korynite* fast ganz übereinstimmendes Mineral, welches jedoch rhombisch in den Formen des Arsenkieses krystallisirt, das sp. G. 6,372 hat, silberweiss bis zinnweiss, im Striche schwarz und lebhaft metallglänzend ist, hat *Sandberger* nach seinem Fundorte *Wolfa chit* genannt.

592. **Ullmannit**, *Frübel*, oder Nickelantimonkies (Nickelspiessglanzerz, Antimonnickelglanz).

Tesseral; O, $\infty O\infty$, ∞O , und zwar nach *v. Zepharovich* geneigtflächig semiteseral, wie die schönen Krystalle von Lölling erkennen lassen, an denen beide Tetraëder sowie untergeordnet das Trigondodekaëder $\frac{202}{2}$, das Deltoiddodekaëder $\frac{20}{2}$ und ein paar andere hemiëdrische Formen auftreten. Diese Krystalle erscheinen fast immer als Zwillingkrystalle mit vollkommener Durchkreuzung beider Individuen, wie die nachstehenden Figuren zeigen.

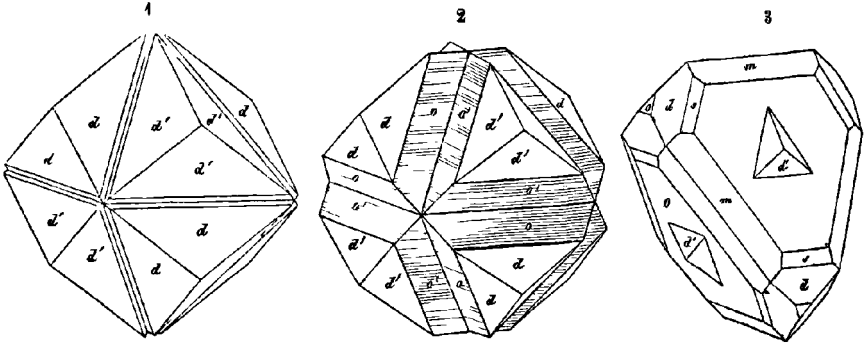


Fig. 1. Zwilling von $\frac{O}{2} \cdot \infty O$; derselbe erscheint fast wie ein Rhombendodekaëder, dessen Flächen längs der Makrodiagonale eingekerbt sind.

Fig. 2. Ein ähnlicher Zwilling, in welchem die beiderseitigen Tetraëder mehr vorwalten.

Fig. 3. Das grössere Individuum zeigt die Comb. $\frac{O}{2} \cdot \infty O \cdot \frac{202}{2} \cdot \frac{20}{2} \cdot \frac{O}{2}$; mit ihm ist ein kleineres verwachsen, welches nur mit den trigonalen Ecken von ∞O über den Tetraëderflächen des ersteren hervortritt.

Gewöhnlich sind beide Tetraëder im Gleichgewichte ausgebildet, daher denn die einfacheren Krystalle anderer Fundorte wie die holoëdrischen Combinationen $O \cdot \infty O\infty$ und $O \cdot \infty O$ erscheinen. Meistentheils erscheint das Mineral nur derb in körnigen Aggregaten und eingesprengt. — Spaltb. hexaëdrisch vollk., Bruch uneben; spröd; H. = 5...5,5; G. = 6,2...6,5; bleigrau bis stahlgrau, graulichschwarz oder bunt anlaufend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Klaproth*, *H. Rose* und *Rammelsberg* sehr nahe: $NiSb^2 + NiS^2$, mit 27,6 Nickel, 57,2 Antimon und 15,2 Schwefel, doch sind oft mehre Procent Antimon durch Arsen ersetzt; auch hat *Rammelsberg* in einer Var. von Harzgerode fast 17,4 Procent Schwefel gefunden, weshalb die Ansicht *Frankenheim's* nicht unwahrscheinlich wird, dass Antimon und Schwefel in unbestimmten Verhältnissen auftreten, während ihre Summe immer 4 Atom gegen 2 Atom Nickel beträgt. Im Glasröhre giebt er Antimonrauch und schwefelige Säure; auf Kohle schmilzt er und dampft stark, giebt auch gewöhnlich etwas Arsengeruch; concentrirte Salpetersäure greift ihn stark an, indem sich Schwefel, Antimonoxyd und auch oft arsenige Säure abscheiden; Salpetersalzsäure löst ihn unter Abscheidung von Schwefel vollkommen auf, die Solution ist grün. — Gosenbach, Eisern, Freusburg u. a. Punkte im Westerwald; Harzgerode; Lobenstein, Lölling und Waldenstein in Kärnten.

593. **Saynit**, *v. Kobell*, oder Wimitnickelkies (Nickelwismutglanz).

Tesseral; O und $\infty O\infty$, die Krystalle sehr klein; auch eingesprengt in körnigen Aggregaten. — Spaltb. oktaëdrisch; spröd; H. = 4,5; G. = 5,14; licht stahlgrau in silberweiss geneigt, gelblich und graulich anlaufend. — Chem. Zus. nach einer Analyse

von *v. Kobell*: 40,65 Nickel, 14,11 Wismut, 38,46 Schwefel, 3,48 Eisen, 4,68 Kupfer, 1,58 Blei und 0,28 Kobalt; nach späteren Analysen von *Schnabel* dagegen: 22 bis 23 Nickel, 10,5 Wismut, 32 bis 33 Schwefel, 11,5 Kobalt, 11,5 Kupfer, 6 Eisen und 4 bis 7 Blei; diese Analysen weichen zwar sehr von jener *v. Kobell's* ab, führen aber eben so wenig zu einer befriedigenden Formel. V. d. L. auf Kohle schmilzt er zu einem grauen, im Bruche speisgelben, spröden, magnetischen Korne, und giebt einen gelblichen Beschlag; mit Borax giebt er die Reaction des Nickels; in Salpetersäure löst er sich auf unter Abscheidung von Schwefel, die grüne Solution giebt, nach Entfernung der freien Säure, mit Wasser ein Präcipitat. — Grünau in der Grafschaft Sayn-Altenkirchen in Westphalen.

h. Rutheniumhaltiger Kies.

94. Laurit, Wöhler.

Dieses interessante Mineral findet sich in ganz kleinen, höchstens $\frac{1}{4}$ mm. grossen Kügelchen, Körnern und Krystallen, welche letztere nach *S. v. Waltershausen* Oktaëder und Tetrakishexaëder in Comb. mit dem Hexaëder darstellen; H. = 7,5; sehr spröde; G. = 6,99; dunkel eisenschwarz, sehr stark glänzend. — Chem. Zus. wird

nach *Wöhler* sehr nahe durch die Formel $12\overset{m}{Ru} + \overset{m}{Os}$ dargestellt, welche 62,9 Ruthenium, 5 Osmium und 32,4 Schwefel erfordert. Das Mineral wird weder von Königswasser noch im Glühfeuer von zweifach schwefelsaurem Kali angegriffen; allein mit Kalihydrat und Salpeter geschmolzen giebt es eine braune Masse, welche sich im Wasser völlig mit prächtiger Orangefarbe auflöst. — Findet sich mit Gold, Diamant und Platin in den Platinwäschen der Insel Borneo und des Staates Oregon in Nordamerika.

XIII. Classe. Cinnabarite oder Blenden.

a. Kupferhaltige Blenden.

95. Covellin, Beudant, oder Kupferindig, Breithaupt.

Hexagonal, P 155⁰, nach *Kenngott*; Comb. $0P.\infty P$, auch $0P.P.\frac{1}{2}P$; die Krystalle dünn tafelförmig und klein, überhaupt aber sehr selten; gewöhnlich derb, in Platten, nierförmig, von feinkörniger Zusammensetzung und flachmuscheligen oder ebenen Bruche, bisweilen in stängeligen Aggregaten, auch als rusiger Anflug; selten als Pseudomorphose nach Kupferkies und Bleiglanz. — Spaltb. der Individuen basisch, sehr vollk.; mild, dünne Blättchen sogar biegsam; H. = 4,5...2; G. = 3,8...3,85 (4,590...4,636 nach *v. Hauer* und *v. Zepharovich*); dunkel indigblau bis schwärzlichblau, Strich schwarz, schwacher Fettglanz in den Metallglanz geneigt, im Striche glänzender; undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Walchner*, *Covelli*,

C. v. Hauer und *v. Bibra*: Cu oder CuS , mit 66,5 Kupfer und 33,5 Schwefel, dazu etwas Blei und Eisen; für sich brennt er mit blauer Flamme; auf Kohle schmilzt er unter Aufwallen und Spritzen, und giebt mit Soda ein Kupferkorn; in Salpetersäure ist er auflöslich. — Sangerhausen, Leogang in Salzburg, Badenweiler, Vesuv, Chile, Algodonbai in Bolivia, Angola in Afrika, Insel Kawau bei Neuseeland, hier massenhaft, auch in den Goldfeldern von Victoria in Australien und auf der Insel Luzon

Gebrauch. Der Covellin wird mit anderen Kupfererzen auf Kupfer benutzt.

Anm. Der sogenannte Cantonit von der Cantongrube in Georgia hat genau die Zusammensetzung des Covellins, mit welchem er auch in seinen übrigen Eigen-

schaften genügend übereinstimmt, doch ist er nach *Pratt* hexaëdrisch spaltbar, *Genth* hält ihn daher für eine Pseudomorphose von Covellin nach Galenit.

b. Manganhaltige Blenden.

596. Manganblende, *Blumenbach*, oder Alabandin (Manganblanz).

Tesseral; O und $\infty O \infty$; gewöhnlich derb in körnigen Aggregaten und eingesprengt. — Spaltb. hexaëdrisch vollk., Bruch uneben; etwas spröd; H. = 3,5...4 G. = 3,9...4; eisenschwarz bis dunkel stahlgrau, bräunlichschwarz anlaufend, Strich schmutzigrün, halbmatt glänzend, wenn angelauten fast matt. — Chem. Zus.

nach den Analysen von *Arfvedson* und *Bergemann*: Mn oder MnS , mit 62,8 Mangan und 37,2 Schwefel; im Kolben unveränderlich, im Glasrohre giebt sie etwas schwefelige Säure und wird graugrün; auf Kohle schmilzt sie nach vorheriger Röstung im Red.-F. sehr schwer zu einer braunen Schlacke; mit Borax giebt sie die Reaction auf Mangan; von Phosphorsalz wird sie unter starker Entwicklung eines brennbaren Gases aufgelöst, in Salzsäure ist sie vollkommen auflöslich unter Entwicklung von Schwefelwasserstoff. — Kapnik, Nagyag und Offenbanya in Siebenbürgen, Gersdorf in Sachsen, Alabanda in Carien, auch Mexico am Fusse des Orizaba, und Brasilien.

Anm. Als Hüttenproduct ist Manganblende in deutlichen Krystallen, zugleich mit Cyan-Stickstoff-Titan, zu Königshütte in Oberschlesien gebildet worden.

597. Hauerit, *Haidinger*.

Tesseral, und zwar parallellächig semitesseral; beobachtete Formen: O, $O \cdot \infty O \infty$ $O \cdot \infty O \cdot \frac{\infty O^2}{2}$ und $O \cdot \left[\frac{303}{2} \right] \cdot \infty O \infty$; die Krystalle scharfkantig, einzeln oder zu Kugeln gruppiert in Thon und Gyps eingewachsen, auch derb in stängeligen Aggregaten. — Spaltb. hexaëdrisch, sehr vollk.: H. = 4; G. = 3,463; dunkel röthlichbraun bis bräunlichschwarz, Strich bräunlichroth, metallartiger Diamantglanz, in dünnen Lamellen schwach durchscheinend. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Patena* und

v. Hauer wesentlich: Mn oder MnS^2 , mit 45,8 Mangan und 54,2 Schwefel, etwas Mangan durch 1,3 Procent Eisen ersetzt. Im Kolben giebt er viel Schwefel und hinterlässt einen grünen Rückstand, der sich in Salzsäure auflöst; mit Soda Reaction auf Mangan; durch erwärmte Salzsäure wird er nach *H. Rose* unter starker Entwicklung von Schwefelwasserstoff und unter Abscheidung von Schwefel zersetzt. — Schwefelwerk Kalinka bei Végles unweit Neusohl in Ungarn.

c. Zinkhaltige Blenden.

598. Zinkblende oder Sphalerit, *Glocker* (Blende).

Tesseral, und zwar tetraëdrisch-semitesseral; die gewöhnlichsten Formen sind $\frac{O}{2}$, $-\frac{O}{2}$, oft beide im Gleichgewicht als O ausgebildet, jedoch auch dann noch unterscheidbar durch die verschiedene Beschaffenheit ihrer Flächen, ferner $\infty O \circ$, $\frac{303}{2} (y)$, $\frac{202}{2}$ (selten), $\infty O \infty$ u. a.; verschiedene Comb., von denen mehr S. 24 f. in den Figuren 35 bis 39 dargestellt sind, während die nachstehende fünfte Figur die für die Zinkblende sehr charakteristische Comb. $\infty O \cdot \frac{303}{2}$ zeigt; die Flächen des einen Tetraëders sind meist glatt, die des anderen drusig oder rauh, die Flächen des Hexaëders gestreift nach ihren abwechselnden Diagonalen, die Flächen des Trigondodekaëders *y* ihren Combinationskanten mit ∞O parallel gestreift, und meist concavconvex. Zwillingsbildung ausserordentlich häufig, nach dem Gesetze: Zwillingssebene

eine Fläche von O; meist ist die Zwillingsbildung mehrfach wiederholt, dabei sind die Individuen stark verkürzt, weshalb die Krystalle oft sehr verzerrt erscheinen, und bisweilen schwer zu entziffern sind; zur Erläuterung dieser Zwillinge mögen die folgenden Figuren dienen:

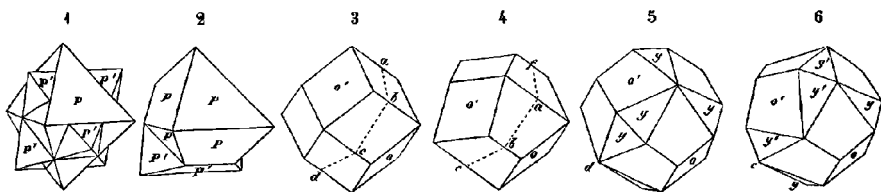


Fig. 1. Zwei Oktaëder in regelmässiger Durchkreuzung.

Fig. 2. Zwei durch Juxtaposition verbundene Oktaëder.

Fig. 3. Das Rhombendodekaëder durch die einer Oktaëderfläche parallele Median-Ebene $a b c d$ in zwei Hälften getheilt; denkt man sich die links gelegene Hälfte um die Normale der Median-Ebene durch 180° oder (was für die Erscheinung dasselbe ist) durch 60° verdreht, so entsteht ein Zwilling, wie er in

Fig. 4 abgebildet, und an den Krystallen mit vorherrschendem ∞O sehr gewöhnlich zu beobachten ist

Fig. 5. Die, besonders an der braunen Zinkblende vorkommende Combination des Rhombendodekaëders mit dem Trigondodekaëder y ; denkt man sich durch die von dem Punkte d auslaufenden sechs Combinationskanten eine Schnittebene gelegt, und den links von dieser Ebene gelegenen Theil um die Normale derselben durch 60° verdreht, so entsteht die

Fig. 6, welche den Habitus der Zwillinge derjenigen Krystalle darstellt, denen wesentlich die Combination Figur 5 zu Grunde liegt.

Die Zinkblende findet sich häufig derb, in körnigen, selten in stängeligen oder in höchst feinfaserigen kryptokrystallinischen Aggregaten, welche letztere auch nierförmige und traubige Gestalten z. Th. von krummschaliger Structur zeigen (Schalenblende oder Leberblende). — Spaltb. dodekaëdrisch nach ∞O , sehr vollk.; sehr spröd; H.=3,5...4; G.=3,9...4,2, die Schalenblende nur 3,69 bis 3,80; grün, gelb und roth, am häufigsten braun und schwarz, sehr selten farblos oder weiss, wie zu Franklin in New-Jersey; Strich meist braun oder gelb; Diamantglanz und Fettglanz; halbdurchsichtig, durchscheinend bis undurchsichtig. — Chem. Zus. nach

vielen Analysen wesentlich: $\dot{Z}n$ oder $\dot{Z}nS$, mit 67 Zink und 33 Schwefel, welche Zusammensetzung auch die weisse durchsichtige Blende von Franklin hat; in den braunen und schwarzen Blenden wird jedoch ein kleinerer oder grösserer Antheil des Zinkes durch Eisen vertreten, so dass es Varietäten giebt, welche bis 23 Procent Schwefeleisen enthalten; auch ist oft etwas Schwefelcadmium, sowie nach *Winkler* bisweilen Indium vorhanden. Nach *Scheerer* scheinen viele schwarze Blenden gemäss

der Formel $4\dot{Z}n + \dot{F}e$ zusammengesetzt zu sein, welche 84,5 Schwefelzink und 14,5 Schwefeleisen erfordert; der sogenannte Marmatit, von Marmato bei Popayan,

besteht aus $3\dot{Z}n + \dot{F}e$, mit 22,9 Procent Schwefeleisen; die von *Breithaupt* *Christophit* genannte sammetschwarze Blende von der Grube St. Christoph bei Breitenbrunn enthält über 28 Procent Schwefeleisen. V. d. L. zerknistert sie oft heftig, verändert sich aber wenig und ist nur in scharfen Kanten schwierig anzuschmelzen; auf Kohle in Ox.-F. stark erhitzt giebt sie einen Zinkbeschlag; in concentrirter Salpetersäure löst sie sich auf mit Hinterlassung von Schwefel. — Man unterscheidet die Var. nach der Aggregationsform als blätterige, strahlige und faserige Blende, und die erstere wiederum nach der Farbe; grüne oder gelbe Blende findet sich z. B. bei Scharfenberg

Przibram, Schemnitz und Kapnik; braune blätterige Blende zu Freiberg, Schwarzenberg, Kuttenberg, Lautenthal und Nagyag; schwarze Blende häufig bei Freiberg, Zellerfeld, Kremnitz und Schemnitz; die faserige zu Raibel, Freiberg und bei Aachen. Bei Ammeberg am Wettersee finden sich mächtige Lager von Zinkblende im Gneisse, und in Nordamerika ist sie sehr verbreitet.

Gebrauch. Die Zinkblende wird hier und da zur Darstellung von Zinkvitriol oder Schwefel, neuerdings auch zur Darstellung des Zinkes selbst benutzt.

Anm. 1. Eine vollständige Uebersicht aller bis dahin an der Zinkblende bekannt gewordenen Krystallformen, nebst Bestimmung einiger ganz neuer Formen gab *Hessenberg* in seinen Mineralog. Notizen, 1856, S. 28. *Sadebeck* aber zeigte in einer trefflichen Abhandlung, wie nach *G. Rose* die Formen der ersten und zweiten Stellung zu unterscheiden sind, und gab dann eine durch schöne Zeichnungen erläuterte Beschreibung der beiden Gruppen von Krystallformen, in welchen einerseits das Tetraeder, anderseits das Rhombendodekaeder als vorherrschende Formen auftreten. Zeitschrift der deutschen geol. Ges., B. 24, S. 620 ff.

Anm. 2. *Breithaupt* erkannte die braune strahlige Blende von Przibram und anderen Orten für hexagonal, spaltbar nach den Flächen eines hexagonalen Prismas und der Basis, $H. = 4$, $G. = 4,028 \dots 4,072$, und er vermuthete, dass auch die faserige Schalenblende dahin gehören möge. Diese Beobachtungen fanden ihre Bestätigung durch *Friedel*, welcher eine hexagonal krystallisirte Zinkblende von Oruro in Bolivia unter dem Namen Wurtzit beschrieb. Krystallform $\infty P.P$, stark horizontal gestreift. — Spaltb. basisch und prismatisch nach ∞P ; $H. = 3,5 \dots 4,0$; $G. = 3,98$; braunlich-schwarz, Strich hellbraun, glasglänzend. — Chem. Zus. identisch mit jener der Zinkblende. Sonach ist der, von *Deville*, *Troost* und *Sidot* fast gleichzeitig durch Darstellung künstlicher Krystalle bewiesene Dimorphismus (oder Disomatismus) der Substanz Zn auch in der Natur nachgewiesen, und das hexagonal krystallisirende Schwefelzink als eine besondere Species unter dem Namen Wurtzit einzuführen.

Anm. 3. *Voltz* nannte *Fournet* ein Oxysulphuret von Zink. Dasselbe findet sich in kleinen aufgewachsenen Halbkugeln und nierförmigen Ueberzügen, von dünn- und krummschaliger Structur und muscheligen Bruche; $H. = 4,5$, nach *Vogl* 3,5, $G. = 3,66$, nach *Vogl* 3,5...3,8; ziegelroth, gelb, grünlichweiss und auch braun, im Bruche fettartiger Glasglanz, auf den schaligen Absonderungsflächen Perlmutterglanz bis Diamantglanz; durchscheinend bis undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Fournet* und *Lindacker*: $4Zn + Zn$, mit 82,7 Schwefelzink und 17,3 Zinkoxyd; v. d. L. verhält er sich wie Zinkblende; in Salzsäure löst er sich auf unter Entwicklung von Schwefelwasserstoff. — *Pontgibaud* in der Auvergne und *Eliaszeche* bei Joachimsthal.

d. Cadmiumhaltige Blenden.

599. Greenockit, Brooke.

Hexagonal, und zwar ausgezeichnet hemimorphisch; $P\ 86^{\circ} 24'$, $2P\ 123^{\circ} 54'$, $\frac{1}{2}P\ 50^{\circ} 16'$ nach *v. Kokscharow's* neuesten Messungen; gewöhnliche Combinationen $2P.0P.\infty P.P$ oder $P.2P.\infty P$, auch tafelförmig $0P.\infty P$; die Pyramiden nur mit der oberen Hälfte ausgebildet, während sie nach unten meist nur durch $0P$ begränzt werden; die Krystalle sind einzeln aufgewachsen, sehr klein, zum Theil nur als zarter Anflug. — Spaltb. prismatisch nach ∞P und basisch; $H. = 3 \dots 3,5$; $G. = 4,8 \dots 4,9$ honiggelb bis pomeranzgelb, selten braun, Strich gelb, starker fettartiger Diamantglanz; durchscheinend, Doppelbrechung positiv. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Connel* und *Thomson*: Cd oder CdS , mit 77,6 Cadmium und 22,4 Schwefel; im Kolben **RESUBLIMIRBAR** und **UNTERSÜNDIG** übergehend carminroth; v. d. L. mit Soda auf

Kohle giebt er einen rothbraunen Beschlag; in Salzsäure löst er sich unter Entwicklung von Schwefelwasserstoff. — Bishopton in Renfrewshire (Schottland) und Przibram in Böhmen, Kirlibaba in der Bukowina, auf den Erzlagern bei Schwarzenberg, Friedensville in Pennsylvania.

Anm. *Schüler*, sowie *Deville* und *Troost* haben künstlich Greenockitkrystalle dargestellt, welche in allen ihren Eigenschaften mit den natürlichen übereinstimmen.

e. Antimonhaltige Blenden.

600. Antimonblende oder Pyrostibit, *Glocker* (Rothspießglaserz).

Krystallformen wahrscheinlich monoklinisch, wie solches von *Kenngott* erkannt wurde, welcher die Krystalle in der Richtung der Orthodiagonale verlängert und wesentlich von $\infty P\infty$, $0P$, und einigen Hemidomen gebildet denkt, deren Winkel er auch zu bestimmen versucht hat; die Krystalle sind dünn nadelförmig bis haarförmig, und meist zu büschelförmigen Gruppen verbunden; auch derb und eingesprengt in radial-faserigen Aggregaten; Pseudomorphosen nach Antimonglanz und Plagiönit. — Spaltb. sehr vollk. nach einer, der Längsaxe der Nadeln parallelen Richtung, unvollk. nach einer zweiten darauf fast rechtwinkeligen Richtung; mild; H.=4...4,5; G.=4,5...4,6; kirschroth, Strich gleichfarbig, Diamantglanz, schwach durchscheinend. —

Chem. Zus. nach den Analysen von *H. Rose*: $2\overset{m}{Sb} + \overset{m}{Sb}$ oder $2Sb^2S^3 + Sb^2O^3$, mit 75 Antimon, 20 Schwefel und 5 Sauerstoff, oder auch mit 70 Schwefelantimon und 30 Antimonoxyd. V. d. L. verhält sie sich wie Antimonglanz; von Salzsäure wird sie aufgelöst unter Entwicklung von Schwefelwasserstoff; in Kalilauge färbt sich das Pulver gelb und löst sich dann vollständig auf. — Bräunsdorf, Przibram, Felsöbanya Allemont, Southam in Ost-Canada.

Anm. Das sog. *Zundererz*, in weichen, biegsamen, zunderähnlichen Lappen oder Häutchen von schmutzig kirschrother bis schwärzlichrother Farbe und geringer Glanze, ist, nach einer Analyse von *Bornträger*, nicht, wie man sonst glaubte, eine filzartig verwebte Varietät der Antimonblende, sondern ein Gemenge von Heteromorphit, Arsenkies und Rothgiltigerz. — Andreasberg und Clausthal.

f. Silberhaltige Blenden.

601. Pyrostilpnit, *Dana*, Feuerblende, *Breithaupt*.

Sehr zarte, wie es scheint monoklinische, dünn tafelförmige, dem Stilbit ähnliche nach *Kenngott* rhombische) Krystalle, welche meist büschelförmig gruppirt, und nach einer Richtung vollk. spaltbar sind; mild, etwas biegsam; H.=2; G.=4,2...4,3; hyacinthroth, perlmutterartiger Diamantglanz, durchscheinend. — Chem. Zus. nicht genau bekannt; nach *Zincken* enthält er Schwefel, Antimon und Silber, das letztere nach *Plattner* zu 62,3 Procent; v. d. L. verhält er sich ähnlich wie Silberblende. — Kurprinz bei Freiberg, Andreasberg und Przibram.

Anm. Der Pyrostilpnit ist sehr nahe verwandt mit der nächstfolgenden Species, und verhält sich vielleicht zu ihr wie dunkles zu lichtem Rothgiltigerz.

602. Xanthokon, *Breithaupt*.

Rhombödrisch; $0R.R$ und $0R.R - 2R$, R zu $0R 110^{\circ} 30'$, $-2R$ zu $0R 100^{\circ} 35'$; die Krystalle erscheinen als papierdünne hexagonale Tafeln mit abwechselnd schief angesetzten Randflächen; auch kleine nierförmige Aggregate von krystallinisch körniger Zusammensetzung. — Spaltb. rhombödrisch nach R und basisch; etwas spröde und sehr leicht zersprengbar; H.=2...2,5; G.=5,0...5,2; pomeranzgelb bis gelbbraun, Strich desgleichen, Diamantglanz, pellucid in hohen Graden. — Chem.

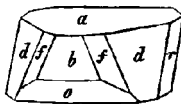
Zus. nach zwei Analysen von *Plattner*. $\dot{A}g^1\ddot{A}s + \dot{A}g^3\ddot{A}s$ oder $3\dot{A}g^2\ddot{S}.As^2S^3 + 3\dot{A}g^2\ddot{S}.As^2S$, welche Formel 63,41 Silber, 14,67 Arsen und 21,92 Schwefel erfordert. — Im Kolben schmilzt er sehr leicht, wird bleigrau und giebt ein geringes Sublimat von Schwefelarsen, im Glasrohre giebt er schwefelige und arsenige Säure; v. d. L. giebt er Schwefel- und Arsendämpfe und zuletzt ein Silberkorn. — Grube Himmelsfürst bei Freiberg, und Kupferberg in Schlesien.

603. Rittingerit, *Zippe*

Monoklinisch, $C = 88^\circ 26'$, $\infty P 126^\circ 18'$, $-P 140^\circ 1'$ nach *Schabus*; beobachtete Formen $0P$, $\frac{1}{2}P$, $\pm P$, $\pm 6P$ und ∞P , die sehr kleinen Krystalle erscheinen tafelförmig durch Vorwalten von $0P$. — Spaltb. basisch, unvollk., Bruch muscheliger spröde. $H. = 2,5 \dots 3$, $G.$ unbekannt; eisenschwarz, auf $0P$ schwärzlichbraun, oft bunt angelauten, Strich pomeranzgelb; in der Richtung der Axe durchscheinend mit dunkel honiggelber bis hyacinthrother Farbe. — Chem. Zus. bis jetzt unbekannt; wahrscheinlich eine Verbindung von Silbersulphuret und Arsensulphid. V. d. L. sehr leicht schmelzend, und unter Entwicklung von Arsendämpfen viel Silber hinterlassend. — Joachimsthal mit Rothgiltigerz, Silber, Silberglanz, Speiskobalt, Eisenkie auch bei Kupferberg in Schlesien.

604. Miargyrit, *H. Rose*.

Monoklinisch, $C = 81^\circ 36'$, $P 90^\circ 53'$, $-P 95^\circ 59'$, u. a. Partialformen, die Comb. sind ziemlich verwickelt, und haben zum Theil einen ganz eigentümlichen, entweder pyramidalen, oder kurz säulenförmigen, oder dick tafelfartigen Habitus, von welchem letzteren das nachstehende Bild eine Vorstellung giebt.



$$0P. - P. \infty P \infty \frac{1}{3} P \infty \infty P \infty \infty - \frac{3}{2} P \frac{3}{2}.$$

$$a \quad d \quad b \quad o \quad r \quad f$$

$$a : b = 98^\circ 24' \quad b : d = 135^\circ 7'$$

$$a : d = 109 \quad 16 \quad b : o = 129 \quad 50$$

Die Flächen d , f und b sind stets ihren Combinationskanten parallel gestreift.

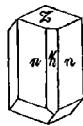
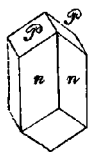
Die Krystalle sind einzeln aufgewachsen oder zu kleinen Gruppen und Drusen verwachsen; auch derb und eingesprengt. — Spaltb. in undeutlichen Spuren nach mehreren Richtungen; Bruch unvollk. muscheliger bis uneben; mild; $H. = 2 \dots 2,5$; $G. = 5,484 \dots 5,253$; schwärzlich bleigrau in eisenschwarz und stahlgrau geneigt, Strich kirschroth, metallartiger Diamantglanz, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *H. Rose* und *Helmhacker* sehr nahe: $\dot{A}g^1\ddot{S}b$ oder $\dot{A}g^2\ddot{S}b^2S^3$ (empirisch $\dot{A}gSbS^2$), mit 37,0 Silber, 41,4 Antimon und 21,9 Schwefel; ein wenig Silber wird durch Kupfer und Eisen ersetzt. Im Kolben zerknistert er, schmilzt sehr leicht und giebt ein geringes Sublimat von Schwefelantimon. Im Glasrohre schmilzt er leicht giebt schwefelige Säure und ein Sublimat von Antimonoxyd; mit Soda auf Kohle heftet er zuletzt ein Silberkorn; mit Säuren und Kalilauge verhält er sich wie Antimon Silberblende. — Bräunsdorf bei Freiberg, Przibram, Guadalajara in Spanien, Potos Parenos bei Potosi und Molinares in Mexico.

Gebrauch. Der Miargyrit wird als ein reiches Silbererz mit anderen dergleichen Erzen zur Darstellung des Silbers benutzt.

Anm. *A. Weisbach* gab in *Poggend. Ann.* B. 125, S. 441 ff. eine kristallographische Monographie des Miargyrites, in welcher viele neue Formen und Combinationen beschrieben und abgebildet werden, doch stellt er die Krystalle anders, indem er zwar die Fläche a , wie in obiger Figur, als Basis betrachtet, dagegen die Fläche als Orthoprismakoid einführt, und so der Winkel $C = 48^\circ 14'$ wird.

605. **Antimonsilberblende** oder Pyrarygit, *Glocker* (Dunkles Rothgiltigerz).

Rhomboëdrisch; $R(P)$ $108^{\circ} 42'$ nach *Miller*; die wichtigsten Formen sind ausserdem: $-\frac{1}{2}R$ (z) $137^{\circ} 58'$, $0R$, $-2R$, $R3$ (h), $\infty P2$ (n) und ∞R , welches letztere Prisma gewöhnlich als trigonales Prisma ausgebildet ist, wie denn überhaupt die z. Th. sehr verwickelten Combinationen gar nicht selten hemimorphisch sind.

1. Figur: $\infty P2.R.$ $n \quad P$ 2. Figur: $\infty P2. -\frac{1}{2}R. \frac{\infty R}{2}$ $n \quad z \quad k$ 3. Figur: $R3.$ h

Der Habitus der Krystalle ist meist säulenförmig durch Vorwalten der genannten Prismen, auch skalenödrisch durch $R3$; Zwillingbildungen häufig, nach mehreren Gesetzen, am häufigsten nach dem Gesetze: Zwillingssaxe eine Polkante von $-\frac{1}{2}R$. Auch derb, eingesprengt, dendritisch, angeflogen; Pseudomorphosen nach Silberglanz. — Spaltb. rhomboëdrisch nach R , ziemlich vollk., Bruch muschelig bis uneben und splitterig; wenig mild, bisweilen schon fast etwas spröde; $H. = 2 \dots 2,5$; $G. = 5,75 \dots 5,85$; kermesinroth bis schwärzlich bleigrau, Strich cochenill- bis kirschroth, metallartiger Diamantglanz, kantendurchscheinend bis undurchsichtig; Doppelbrechung negativ. — Chem. Zus. nach den recht gut übereinstimmenden Analysen von *Bonsdorff*, *Wöhler*,

Böttger, *Field* und *Petersen* wesentlich: $\overset{I}{Ag}^3\overset{III}{Sb}$ oder $3Ag^2S.Sb^2S^3$ (empirisch: Ag^3SbS^3), mit 59,9 Silber, 22,3 Antimon und 17,8 Schwefel. Im Kolben zerkuistert sie, schmilzt leicht und giebt endlich ein braunrothes Sublimat von Schwefelantimon; im Glasrohre giebt sie schwefelige Säure und Antimonoxyd; auf Kohle schmilzt sie leicht, giebt schwefelige Säure und Antimonrauch und hinterlässt, mit Soda im Red.-F. behandelt, ein Silberkorn; in Salpetersäure wird sie erst schwarz, und löst sich dann auf mit Hinterlassung von Schwefel und Antimonoxyd; Kalilauge zieht Schwefelantimon aus, welches durch Säuren pomeranzgelb gefällt wird. — Ist eines der gemeinsten Silbererze und findet sich ausgezeichnet bei Andreasberg am Harze, bei Freiberg, Joachimsthal, Schemnitz und Kremnitz, Kongsberg u. a. O.; ausserdem in Chile, Mexico, Nevada, Idaho.

Anm. *Sella* gab eine vollständige Uebersicht der am Rothgiltigerz bekannten Formen, wonach sich nicht weniger als 84 herausstellen.

606. **Arsensilberblende** oder Proustit, *Beudant* (Lichtes Rothgiltigerz).

Rhomboëdrisch, R $107^{\circ} 50'$ nach *Miller*; die Krystallformen und Combinationen ganz ähnlich denen der Antimonsilberblende, mit welcher das Mineral auch in der Zwillingbildung, in den übrigen Formen seines Vorkommens, in der Spaltbarkeit, Tenacität und Härte übereinstimmt. $G. = 5,5 \dots 5,6$; cochenill- bis kermesinroth, Strich morgenroth bis cocheuillroth, reiner Diamantglanz, halbdurchsichtig bis kantendurchscheinend; die sehr energische Doppelbrechung ist negativ. — Chem. Zus. nach den gut übereinstimmenden Analysen von *H. Rose*, *Field* und *Petersen* wesent-

lich: $\overset{I}{Ag}^3\overset{III}{As}$ oder $3Ag^2S.As^2S^3$ (empirisch Ag^3AsS^3), mit 65,4 Silber, 15,2 Arsen und 19,4 Schwefel. Im Kolben schmilzt sie leicht zu einer dunkel bleigrauen Masse, und giebt endlich ein geringes Sublimat von Schwefelarsen; im Glasrohre giebt sie schwefelige Säure und Sublimat von arseniger Säure; auf Kohle schmilzt sie leicht, giebt schwefelige Säure und starken Arsengeruch, und hinterlässt ein sprödes, zu reinem Silber schwer reducirtbares Metallkorn; in Salpetersäure auflöslich mit Rückstand von Schwefel und arseniger Säure; Kalilauge zieht Schwefelarsen aus, welches durch Säuren citrongelb gefällt wird. — Findet sich bei Freiberg, Annaberg, Schneeberg, Marienberg und Johanngeorgenstadt in Sachsen, Joachimsthal in Böhmen, Wolfach und

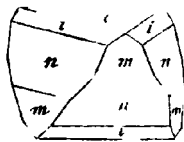
Wittichen in Baden, Markirchen im Elsass, Chalaunches im Dauphiné, Guadalcanal in Spanien; ferner in Mexico, Peru, Chile, Nevada, Idaho.

Gebrauch. Die Silberblenden sind als sehr reiche und auch ziemlich häufig vorkommende Silbererze von Wichtigkeit für die Silberproduction.

g. Mercurhaltige Blenden.

607. Zinnober oder Cinnabarit (Mercurblende).

Rhomboëdrisch; R (n) $71^{\circ} 48'$; OR (o), $-\frac{1}{2}R$ $92^{\circ} 37'$, $\frac{2}{3}R$ (i), $\frac{1}{3}R$ und ∞R (m)



R OR. ∞R . $\frac{2}{3}R$.
n o m i

$o : i = 133^{\circ} 23'$
 $o : n = 110 \quad 43$
 $o : m = 90 \quad 0$
 $n : m = 159 \quad 17$
 $n : n \left\{ \begin{array}{l} = 71 \quad 48 \\ = 108 \quad 12 \end{array} \right.$

sind die gewöhnlichsten Formen; doch hat Schabus noch viele andere nachgewiesen; der Habitus der Krystalle ist rhomboëdrisch oder dick tafelförmig wegen des meist sehr vorwaltenden Pinakoides; eine oft vorkommende Comb. ist die bestehende; übrigens sind die Krystalle meist klein und zu Drusen vereinigt; Zwillingskrystalle nicht selten, mit

parallelen Axensystemen; gewöhnlich derb, eingesprengt und angeflogen in körnigen, dichten und erdigen Aggregaten; in Pseudomorphosen nach Dolomit, Fahlerz und Pyrit. Spaltb. prismatisch nach ∞R , ziemlich vollk., Bruch uneben und splütrig, mild, H. = 2...2,5; G. = 8...8,2; cochenillroth in bleigrau und scharlachroth verlaufend, Strich scharlachroth, Diamantglanz, pellucid in hohen und mittleren Graden, Doppelbrechung positiv; Circularpolarisation, rechtwinkelig auf die Hauptaxe geschliffene Lamellen zeigen im polarisirten Lichte alle Erscheinungen der Quarzlamellen. —

Chem. Zus.: $\dot{H}g$ oder HgS , mit 86,2 Mercur und 13,8 Schwefel; im Kolben lässt er sich vollständig sublimieren; im Glasrohre sublimirt er theils unzersetzt, theils als metallisches Mercur, indem schwefelige Säure entweicht; mit Soda im Kolben giebt er nur Mercur; in Salpetersalzsäure löst er sich vollkommen auf, während er in Salzsäure, Salpetersäure und Kalilauge unauflöslich ist. — Wolfsberg und Moschellandsberg in Rheinbaiern, Olpe in Westphalen, Horzowitz in Böhmen, Idria; Rosenau und Szlana in Ungarn; Hartenstein in Sachsen; Ripa in Toscana; Vallalta in den venetianischen Alpen; Almaden in Spanien; Neu-Almaden bei St. José in Californien, wohl die reichste Gegend; im Staate Chihuahua in der Sierra Madre (Mexico).

Anm. 1. Des-Cloizeaux hat die interessante Entdeckung gemacht, dass die Krystalle des Zinnobers die Erscheinung der circularen Polarisation des Lichtes zeigen, und zwar in einem weit höheren Grade, als der Quarz.

Anm. 2. Das Mercur-Lebererz ist ein inoiges Gemeng von Zinnober mit Idrialin, Kohle und erdigen Theilen; es ist dunkel cochenillroth bis bleigrau und fast eisenschwarz, hat rothen Strich, G. = 6,8...7,3 und findet sich theils als dichtes, theils als krummschaliges Lebererz (sog. Korallenerz) zu Idria in Krain.

Gebrauch. Der Zinnober ist das hauptsächliche Erz zur Darstellung des Mercur.

h. Wesentlich arsenhaltige Blenden.

608. Realgar (Rothe Arsenblende, Roth Rauschgelb).

Monoklinisch, C = $66^{\circ} 5'$ nach Maignac, ∞P (M) $74^{\circ} 26'$, $P\infty$ (n) $132^{\circ} 2'$, ∞P_2 (l) $113^{\circ} 46'$ und manche andere Formen, welche oft recht reichhaltige Combinationen bilden.

Die Krystalle sind kurz- oder langsäulenförmig durch Vorherrschen der Prismen, einzeln aufgewachsen oder zu Drusen verbunden; auch derb, eingesprengt, als Anflug und Ueberzug. — Spaltb. basisch und klinodiagonal ziemlich vollkommen, prismatisch unvollkommen, Bruch kleinschuppig bis uneben und splütrig; mild; H. =

1,5...2; G. = 3,4...3,6; morgenroth; Strich pomeranzgelb, Fettglanz, pellucid in mittleren und niederen Graden, Doppelbrechung sehr stark; die optischen Axen liegen im klinodiagonalen Hauptschnitte, ihre spitze Bisectrix fällt in den stumpfen Winkel C, und bildet mit der Klinodiagonale einen Winkel von 77°.

Einige der einfacheren Combinationen sind in folgenden Bildern dargestellt.

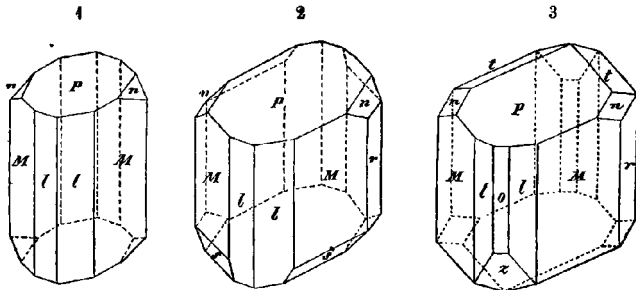


Fig. 1. $\infty P. \infty P2. 0P. P\infty$; eine sehr gewöhnliche Form

Fig. 2. Die Combination Figur 1, noch mit P und $\infty P\infty$.

Fig. 3. $\infty P. 0P. \frac{1}{2}P. \infty P2. \infty P\infty. \infty P\infty. P\infty. 2P\infty$.

Die wichtigsten Winkel in diesen Formen sind :

$M : M = 74^{\circ} 26'$	$P : n = 156^{\circ} 1'$
$l : l = 113 \ 46$	$n : r = 113 \ 56$
$P : M = 104 \ 12$	$o : x = 135 \ 58$

Chem. Zus.: As oder AsS , mit 70 Arsen und 30 Schwefel; im Kolben sublimirt es als dunkelgelbe oder rothe Masse, im Glasrohre verflüchtigt es sich unter Absatz eines Sublimates von arseniger Säure; auf Kohle schmilzt es und brennt mit weisgelber Flamme. Von Salpetersalzsäure wird es unter Abscheidung von Schwefel aufgelöst; in erwärmer Kalilauge löst es sich unter Zurücklassung eines dunkelbraunen Subsulphuretes. Dem Lichte ausgesetzt zerfällt das Mineral allmählig zu einem gelblich-rothen Pulver. — Kapnik, Felsöbanya; Joachimsthal; Schneeberg; Andreasberg; Tajowa bei Neusohl, Solfatara bei Neapel, Binnenthal im Wallis; in den brennenden Halden mancher Steinkohlenwerke bilden sich Krystalle von Realgar, wie z. B. bei Hänichen unweit Dresden, von wo sie *Groth* beschrieben hat.

Gebrauch. Das natürliche Realgar kommt nur selten zur Benutzung; das künstliche wird als Farbe und in der Feuerwerkerei benutzt.

Anm. Die Beobachtungen von *Murignac*, *Des-Cloizeaux* und *Scacchi* scheinen eine andere kristallographische Bezeichnung der vorerwähnten Formen zu fordern.

09. Dimorphin, *Scacchi*.

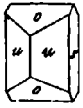
Rhombisch; nach *Scacchi* in zweierlei unvereinbaren Gestaltungs-Typen, von denen der gewöhnlichere die kurzsäulenförmige Comb. $\infty P. \infty P\infty. \infty P\infty. 0P. P. \infty P2. P\infty$, mit ∞P $96^{\circ} 34'$ und $P\infty$ $103^{\circ} 50'$ darstellt, während der andere mehr einen pyramidalen Habitus mit vorwaltender Grundform P zeigt. Die Krystalle sind äusserst klein, und zu Gruppen versammelt. — Spaltb. und Härte unbekannt, sehr spröde; G. = 3,58; pomeranzgelb, stark glänzend, durchsichtig und durchscheinend. — Chem. Zus. vielleicht: As^2S^3 oder As^4S^3 , mit 75,5 Arsen und 24,5 Schwefel. — Findet sich als Sublimat auf Gesteinsklüften in der Solfatara bei Neapel.

Anm. *Dana* zeigte, dass sich die Krystallformen des Dimorphins, bei einer anderen Stellung, ziemlich genau auf jene des Auripigments zurückführen lassen. Noch genauer bewies neuerdings *Kemngott*, dass beide Gestaltungs-Typen nicht nur auf

einander zurückgeführt, sondern auch aus den bekannten Formen des Auripigmentes abgeleitet werden können

61) **Auripigment** Gelbe Arsenblende, Rauschgelb).

Rhombisch; ∞P , $117^\circ 49'$, $\infty P_2(u)$ $79^\circ 20'$, $P\infty(o)$ $83^\circ 37'$, $\infty P\infty(s)$ nach



$u : u = 79^\circ 20'$
 $u : s = 140 \quad 20$
 $o : o' = 83 \quad 37$
 $o : o = 96 \quad 23$

Mohs; die Krystalle sind gewöhnlich kurzsäulenförmig, krummflächig, durch einander gewachsen und zu Drusen verbunden; auch traubige, nierförmige und stalaktitische Aggregate; am häufigsten in Trümmern, sowie derb und eingesprengt in kurz- und breitstängeligen oder körnigblättrigen Aggregaten. — Spaltb. brachydiagonal höchst vollk., die Spaltungsflächen vertical gestreift; mild, in dünnen Blättchen biegsam; H. = 4,5...2; G. = 3,4...3,5; citrongelb bis pomeranzgelb, Strich gleichfarbig; Perlmutterglanz an Spaltungsflächen, sonst Fettglanz; pellucid in mittleren und niederen Graden. —

Chem. Zus. $\cdot \text{As}$ oder As_2S_3 , mit 61 Arsen und 39 Schwefel; im Kolben giebt es ein dunkelgelbes oder rothes Sublimat; im Glasrohre verbrennt es und setzt arsenige Säure ab; mit Soda geschmolzen giebt es metallisches Arsen; in Salpetersäure, in Kalilauge und in Ammoniak ist es vollständig auflöslich. — Andreasberg; Kapuk und Felsobanya; Tajowa bei Neusohl; Wallachei und Natolien.

Gebrauch. Als Malerfarbe, wozu es jedoch gewöhnlich künstlich dargestellt wird.

Anm. Nach *Breithaupt* sind die Krystallformen des Auripigmentes nicht rhombisch, sondern monoklinisch, indem die eine Fläche *o* um 2 bis 3° steiler liegt, als die andere.

XIV. Classe. Metalloide.

611 **Selenschwefel, Stromeyer.**

Dieses nur sehr wenig bekannte Mineral von pomeranzgelber bis gelblichbrauner Farbe findet sich als Beimengung oder färbender Bestandtheil von Salmiak auf der Liprischen Insel Vulcano, und ist von *Stromeyer* als eine Verbindung von Selen und Schwefel erkannt worden, welche zugleich eine geringe Menge von Auripigment enthält. *Dana* fand es auch am Krater Kilaua auf Hawaii.

Anm. Nach *Del Rio* soll bei Culebras in Mexico gediegenes Selen vorkommen, welches bleigraue Farbe, H. = 2, G. = 4,3 hat, und in dünnen Splintern roth durchscheinend ist. Das künstlich dargestellte Selen krystallisirt nach *Mitscherlich* monoklinisch.

612. **Schwefel.**

Rhombisch, P (P und p), Polkanten $106^\circ 38'$ und $84^\circ 58'$, Mittelkante $143^\circ 17'$, wie nachstehende erste Figur, $\infty P(m)$ $101^\circ 58'$; andere gewöhnliche Formen sind $6P(c)$, $\frac{1}{2}P(s)$, $P\infty(n)$, dazu gesellen sich noch bisweilen $\frac{1}{2}P(t)$, $P\infty(e)$, $P_3(u)$ an die nachstehenden Figuren zeigen die gewöhnlichen einfacheren Formen.

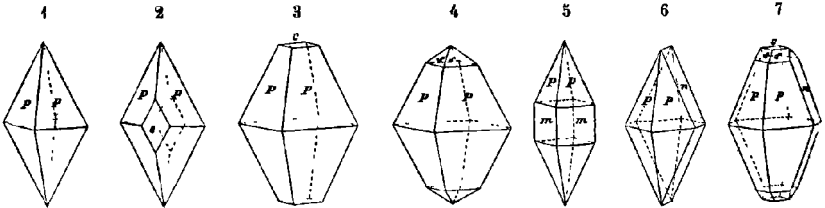
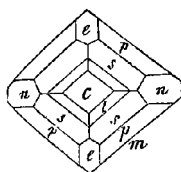


Fig. 1. Die Grundpyramide *P* selbständig; sehr häufig.
 Fig. 2. Die Grundform mit dem Makropinakoid.

- Fig. 3. Die Grundform mit dem basischen Pinakoide, oft noch weit mehr verkürzt.
- Fig. 4. Die Grundform mit der Pyramide $\frac{1}{3}P$.
- Fig. 5. Die Grundpyramide mit dem Protoprisma ∞P .
- Fig. 6. Dieselbe mit dem zu ihr gehörigen Brachydoma $\overset{P}{\infty}$.
- Fig. 7. $P.\overset{P}{\infty}.\frac{1}{3}P.O P$.

Die nachstehende von *Miller* entlehnte Horizontalprojection stellt eine Combination fast aller, oben genannten einfachen Formen dar; auch sind ihr die wichtigsten



$c : t = 148^{\circ} 55'$
$c : s = 134 \quad 52$
$c : p = 108 \quad 21$
$m : m_3 = 101 \quad 58$
$c : e = 112 \quad 7$
$c : n = 117 \quad 48$

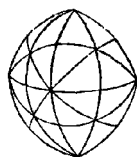
Winkel beigezeichnet worden. Der Habitus der Krystalle ist in der Regel pyramidal durch Vorherrschen von P; sie sind einzeln angewachsen oder zu Drusen vereinigt; bisweilen Zwillingkrystalle nach dem Gesetze: Zwillingsene eine Fläche von $\overset{P}{\infty}$; auch kugelig, nierförmig, stalaktitisch, als Inkrustat, derb, eingesprengt, in faserigen Trümmern und als Mehlschwefel.

— Spalth. basisch und prismatisch nach ∞P , unvollk.; Bruch muschelbig bis uneben und splitterig; wenig sprö; $H. = 1, 5 \dots 2, 5$; $G. = 1, 9 \dots 2, 1$; schwefelgelb, einerseits in honiggelb und gelblichbraun, andererseits in strohgelb und gelblichgrau verlaufend, Fettglanz, auf Krystallflächen oft diamantartig, pellucid in hohen und mittleren Graden, mit sehr deutlich erkennbarer positiver doppelter Lichtbrechung, wie *Kennigott* gezeigt hat; die optischen Axen liegen im brachydiagonalen Hauptschnitte, ihre spitze Bisectrix fällt in die Hauptaxe. — Chem. Zus.: Schwefel, rein, oder mehr und weniger verunreinigt, wie denn z. B. der pomeranzgelbe Schwefel von der Solfatara bei Neapel nach *Pisani* mit 18 Proc. Schwefelarsen gemengt ist; im Kolben sublimirt er; bei $108^{\circ} C.$ schmilzt er, und bei 270° entzündet er sich und verbrennt mit blauer Flamme zu schwefeliger Säure. — Ticsan in Quito und Minas-Geraës; Carrara und Bex; Aragonien, Murcia, Conil in Andalusien; Charkow, Swoszo-wice; Girgenti, Caltanissetta, Cattolica und viele andere Orte in Sicilien; Calabrien, Roisdorf, Artern; Solfatara, Insel Vulcano, Pic von Teneriffa; Aachen, Marienbad.

Gebrauch. Der Schwefel gewährt bekanntlich eine vielfache Benutzung zu Zündhölzern und Schwefelfäden, zum Schiesspulver, zur Darstellung der Schwefelsäure, des Zinnobers, zum Schwefeln von Seide, Wolle, Stroh, Fässern, als Arzneimittel, u. s. w.

613. **Diamant** (Demant).

Tesseral, und zwar tetraëdrisch-semiteßseral; $\frac{0}{2}$ und $-\frac{0}{2}$, meist zugleich und im Gleichgewicht ausgebildet, ∞O , ∞On , mO , mOn ; die Krystalle gewöhnlich krummflächig, oft mehr oder weniger der Kugelform genähert, lose oder einzeln eingewachsen; häufige Zwillingbildung nach dem Gesetze:



Zwillingsene eine Fläche von O , andere mit parallelen Axensystemen; sehr selten derb, in feinkörnigen porösen Aggregaten von braunlich-schwarzer Farbe (sog. Carbonat der Steinschleifer). — Spalth. oktaëdrisch vollk., Bruch muschelbig; sprö; $H. = 10$; $G. = 3, 5 \dots 3, 6$; farblos und z. Th. wasserhell, doch oft gefärbt, meist verschiedentlich weiss, grau und braun, doch auch grün, gelb, roth und blau, selten schwarz; Diamantglanz, pellucid in hohen und mittleren Graden, sehr starke Lichtbrechung, daher Farbenpiel; im polarisirten Lichte geben sich anomale Erscheinungen zu erkennen. — Chem. Zus.: Kohlenstoff, nach *Brewster*, *Petzholdt* und Anderen organischen Ursprungs, was jedoch nicht sehr wahrscheinlich ist, obgleich *Brewster* mikroskopische, mit Flüssigkeiten erfüllte Poren nachgewiesen hat; in Sauerstoffgas verbrennt er und liefert Kohlensäure; die Gebrüder *Rogers* haben gezeigt, dass der Diamant auch auf nassem Wege, durch gleichzeitige Einwirkung von chromsaurem Kali und Schwefelsäure, in Kohlensäure verwandelt werden kann. — Ostindien an der Ostseite des Plateaus von Deccan; Brasilien, hier zumal in Minas-Geraës bei Tejuco oder Diamantina, auch in Bahía der derbe Diamant, angeblich in Massen bis zu 2 Pfund Gewicht; Borneo.

Sumatra, Ural, Nordcarolina, Mexico in der Sierra Madre, in Californien, angeblich auch in Algerien in der Provinz Constantine, und in Australien. Neulich sind auch im südöstlichen Africa, nämlich in der transvaalischen Republik, schöne Diamanten (bis zu 150 Karat Gewicht) gefunden worden; merkwürdig ist der Fund eines einzigen Diamanten im Pyropensande bei Dlaschkowitz in Böhmen.

Gebrauch. Dem Diamante wird bekanntlich als Edelstein der höchste Werth zuerkannt, und es steigt dieser Werth mit seiner Grösse in einem sehr starken Verhältnisse; die kleinen Diamanten werden zum Glasschneiden, zum Bohren und Graviren anderer harten Steine, zu Zapfenlagern in Chronometern, und pulverisirt als Schleifmaterial benutzt. Auch hat man versucht, Linsen für Mikroskope aus Diamanten zu schleifen.

Anm. Schon *Lavoisier*, *Guyton-Morveau*, *Fourcroy* u. A. bemerkten bei der Verbrennung von Diamanten schwarze Flecke, welche *Gilbert* für nicht krystallisirten Kohlenstoff hielt. *Petzholdt* bestätigte diese Beobachtung und fügte noch hinzu, dass er zarte dendritische Formen, Schuppen und Splitter von gelber, brauner bis schwarzer Farbe beobachtet habe; in der Asche der von *Erdmann* und *Marchand* verbrannten Diamanten fand er einen Quarzsplitter, der ein feines, braunes und schwarzes Netzwerk mit sechsseitigen Maschen umschloss, und etwas Aehnliches erkannte er in einem nelkenbraunen Diamanten der Dresdener Sammlung; er hält diese Formen für organisches Zellgewebe, und schliesst daraus auf den organischen Ursprung der Diamanten. Auch *Göppert* machte ähnliche Beobachtungen, erklärte aber doch, dass es die umsichtigste Erwägung erfordere, ehe man sich für die organische Natur dieser Bildungen und des Diamantes selbst aussprechen könne; Sprünge in Bernstein, Copal und Achat zeigen oft ganz ähnliche, an Zellgewebe erinnernde Bildungen. Noch neuerdings erkannte *Göppert* in einigen Diamanten zarte Dendriten von schwarzer und grüner Farbe, ganz ähnlich zarten Algen, deren Substanz er jedoch für mineralisch hält. Dagegen haben *Rossi* und *Chancourtots* die Ansicht aufgestellt, dass der Diamant aus einer Kohlenwasserstoff-Verbindung durch einen langsamen Oxydationsprocess entstand, bei welchem sich der Wasserstoff und ein Theil des Kohlenstoffes oxydirten, während der übrige Kohlenstoff als Diamant krystallisirte; eine Ansicht, welche wesentlich mit jener von *Liebig* übereinstimmt. *Harting* entdeckte in einem Brillanten viele kleine, langstängelige und z. Th. gekrümmte, metallisch glänzende Krystalle, welche wahrscheinlich linear gestreckte Gruppen mikroskopisch kleiner Pyritkrystalle sind.

614. Graphit (Reissblei).

Hexagonal, und zwar rhomboëdrisch, nach der früheren, noch zuletzt durch *Kennigott's* und *Czech's* Beobachtungen unterstützten Ansicht; monoklinisch nach *Clarke*, *Suckow* und *Nordenskiöld*, welcher Letztere durch sehr genaue Messungen an den Krystallen von Pargas den monoklinischen Charakter der Krystallreihe fast ausser allen Zweifel gestellt hat; gewöhnlich nur in sechsseitig dünn tafelförmigen oder kurzsäulenförmigen Krystallen der Comb. $OP.\infty P.\infty P\infty$, wobei der Winkel $C = 71^{\circ} 46'$, $\infty P = 122^{\circ} 24'$, nach *Nordenskiöld*; die Basis ist meist triangulär gestreift; doch haben sowohl *Kennigott* als auch *Nordenskiöld* noch manche andere Formen beobachtet. Am häufigsten findet sich der Graphit *derb*, in blätterigen, strahligen, schuppigen bis dichten Aggregaten, auch eingesprengt und als Gemengtheil mancher Gesteine; Pseudomorphosen nach Pyrit; die parallel-stängeligen und faserigen Aggregate erinnern oft an Holzstruktur, ohne jedoch eine solche zu beweisen. — Spaltb. basisch höchst vollk., prismatisch nach ∞P , unvollk.; die basischen Spaltungsflächen oft federartig oder triangulär gestreift; sehr mild, in dünnen Blättchen biegsam, fettig anzufühlen; $H. = 0,5 \dots 1$; $G. = 1,9 \dots 2,2$ (des vollkommen gereinigten von Ceylon $2,25 \dots 2,26$ nach *Brodie*, des ganz reinen präparirten $1,8018 \dots 1,8440$ nach *Löwe*); eisenschwarz, abfärbend und schreibend, metallglänzend, undurchsichtig. — Chem. Zus.: Kohlenstoff, mit etwas Eisen gemengt und oft durch Kieselerde, Kalkerde u. a. Stoffe unreinigt; v. d. L. verbrennt er sehr schwierig; mit Salpeter im Platinlöfel erhitzt zeigt er nur theilweise ein schwaches Verpuffen; die Gebrüder *Rogers* haben den

Graphit auch auf nassem Wege in Kohlensäure umgewandelt. — Wunsiedel, Passau; Borrowdale in England; die Kalklager von Ersby und Storgård bei Pargas in Finnland, hier sowie bei Ticonderoga in New-York die schönsten Krystalle; St. John in Neu-Braunschweig, Ceylon; sehr bedeutende Graphitlager finden sich nach *Archer* in Sibirien, im Districte von Semipalatinsk und an der unteren Tunguska; auch im Tunkinsker Gebirgszuge 400 Werst westlich von Irkutsk auf der Grube Mariinskoi wird sehr viel Graphit gewonnen. Als Graphitschiefer kommt er nicht selten, zumal an der Gränze von Kalksteinlagern in den ältesten Tonschiefern, Glimmerschiefern und Gneissen vor; auch im Meteoreisen findet sich Graphit.

Gebrauch. Die allgemeinste Benutzung des Graphites ist die zu den sogenannten Bleistiften; ausserdem dient er zur Anfertigung von Schmelztiegeln und anderen feuerfesten Gefässen, zum Einschmieren von Maschinentheilen, zum Anstreichen eiserner und thönerer Oefen und anderer Geräte; auch benutzt man ihn in der Fleickunde.

XV. Classe. Anthracide.

a. Kohlen.

615. Anthracit (Kohlenblende).

Amorphe und, wie es scheint, ursprünglich phytogene Substanz; derb und eingesprengt, selten in stängeligen Formen, als Ueberzug und pulveriger Beschlag. Bruch muschelig; spröde; $H. = 2 \dots 2,5$; $G. = 1,4 \dots 1,7$; eisenschwarz bis graulichschwarz; Strich graulichschwarz; starker metallartiger Glasglanz, undurchsichtig. — Chem. Zus.: Kohlenstoff, meist über 90 Procent, mit wenig Sauerstoff und Wasserstoff, und mit Spuren von Stickstoff, ausserdem mit Beimengungen von Kieselerde, Thonerde, Eisenoxyd; er ist Pflanzensubstanz, welche ihren Sauerstoff- und Wasserstoffgehalt fast gänzlich verloren hat; verbrennt schwer mit schwacher Flamme und ohne zu backen; giebt im Kolben etwas Feuchtigkeit aber kein brenzliches Oel. — In der silurischen, devonischen und Steinkohlen-Formation ganze Nester, Stöcke und Lager bildend, auch, jedoch selten und nur in kleineren Parteen, auf Gängen und Lagern; Rhode Island und Pennsylvanien in Nordamerika; Schönfeld, Wurzbach, Lischwitz; Französische und Piemontesische Alpen.

Gebrauch. Der Anthracit liefert für manche Feuerungen ein sehr brauchbares Brennmaterial.

616. Schwarzkohle (Steinkohle).

Nicht krystallinische, ursprünglich phytogene Substanz; derb, in mehr oder weniger mächtigen, oft viele Quadratmeilen ausgedehnten Lagern, den sogenannten Kohlenflötzen, auch in Lagen, Trümmern, Schmitzen, Nestern und eingesprengt; häufig als Phytomorphose. Dicht, schieferig oder faserig, oft parallelepipedisch abgesondert; unter dem Mikroskope bei gehöriger Vorbereitung vegetabilische Textur zeigend; Bruch muschelig bis uneben oder faserig; wenig spröde bis mild; $H. = 2 \dots 2,5$; $G. = 1,2 \dots 1,5$; schwärzlichbraun, pechschwarz, graulichschwarz bis sammetschwarz, Strich braunlich- bis graulichschwarz, Glasglanz und Fettglanz, die faserige Seidenglanz. — Chem. Zus.: Kohlenstoff vorherrschend, mit Sauerstoff, etwas Wasserstoff und sehr wenig Stickstoff, ausserdem verunreinigende Beimengungen von Erden, Metalloxyden und Schwefelmetallen, zumal Eisenkies; das Verhältniss der Bestandtheile äusserst schwankend, 74 bis 96 Procent Kohlenstoff, 3 bis 20 Procent Sauerstoff, $\frac{1}{2}$ bis $5\frac{1}{2}$ Procent Wasserstoff, 4 bis 30 Procent Asche. Verbrennt leicht mit starker Flamme und mit aromatischem Gerüche; färbt Kalilauge nicht braun; entwickelt im Kolben mit Schwefelpulver gegliht Schwefelwasserstoff; nach *Frémy* giebt die Schwarzkohle in einem Gemenge von concentrirter Schwefelsäure und Salpetersäure eine schwärzlichbraune Lösung von Ulminsäure, welche durch Wasser gefällt wird. — Man unterscheidet in technischer Hinsicht besonders Backkohle, Sinterkohle und

Sandkohle und nach gewissen äusseren Eigenschaften Glanz- oder Pechkohle, Kännelkohle, Grobkohle, Blätterkohle, Faserkohle, Ruskohle, Schieferkohle. — In Sachsen bei Dresden, Zwickau, Lugau, Schönfeld · Böhmen, Schlesien, Westphalen, Rheinpreussen, Belgien, Frankreich, England, Schottland, überhaupt in der Steinkohlenformation aller Länder, bisweilen auch in anderen Formationen.

Gebrauch. Die Steinkohlen werden theils unmittelbar, theils im verkokten Zustande als Brennmaterial, sowie zur Darstellung des Leuchtgases benutzt; die Kännelkohle wird auch zu Knöpfen, Dosen und anderen Utensilien verarbeitet

617. Braunkohle (Lignit).

Deutlich phytogenes Fossil, oft noch die äussere vegetabilische Form, sehr häufig die vegetabilische Structur erhalten; derb, Textur dicht, holzartig oder erdig; Bruch muscheliger, holzartig oder uneben; holzbraun bis pechschwarz; zuweilen Fettglanz, meist schimmernd oder matt; weich, oft zerreiblich; $G. = 1,2 \dots 1,4$. — Chem. Zus. ähnlich jener der Schwarzkohle, doch ist das Verhältniss des Sauerstoffes und Wasserstoffes grösser; verbrennt leicht mit stinkendem Geruche, färbt Kalilauge tief braun, wobei, wie *Kaufmann* fand, nach Maassgabe des höheren oder geringeren Alters der Braunkohle, 2 bis 75 Procent ausgezogen werden; mit Schwefel erhitzt giebt sie viel Schwefelwasserstoff. — Man unterscheidet besonders muschelige Braunkohle (*Gagat*), holzige Braunkohle, Bastkohle (*Wetterau*), Nadelkohle (*Lobsan*), Moorkohle, Papierkohle, erdige Braunkohle. In der Braunkohlenformation aller Länder.

Gebrauch. Die Braunkohlen gestatten wesentlich dieselbe Benutzung wie die Steinkohlen, auch werden sie bisweilen als Düngemittel, zur Vitriol- und Alaunbereitung, und die erdige Braunkohle als braune Farbe (*Kölnische Umbra*) gebraucht; die feste, compacte Braunkohle (*Gagat*, *Jayet*) wird in Asturien, sowie bei *Sainte-Colombe* im *Dép. de l'Aude*, zu Knöpfen, Rosenkränzen, Kreuzen, Trauerschmuck u. dgl. verarbeitet.

618. Bogheadkohle, Bituminit, *Trail*.

Derb, in ganzen Flötzen von $1\frac{1}{2}$ bis 2 Fuss Mächtigkeit; Bruch einerseits dickschneferig, andererseits eben oder muscheliger, Bruchstücke scharfkantig; weich und schneidbar, zäh und schwer zersprengbar; $G. = 1,284$; schwärzlichbraun bis leberbraun; schimmernd bis matt, im Striche gelblichgrau und wenig glänzend; nur in ganz scharfen Kanten röthlichbraun durchscheinend. Diese ganz eigenthümliche Kohle, welche zwischen Brandschiefer und Asphalt zu stehen scheint, enthält nach den Analysen von *Matter* 60 bis 65 Kohlenstoff, über 9 Wasserstoff, 4 bis 5,5 Sauerstoff und 18 bis 24 Procent Asche. Sie ist sehr leicht entzündlich, brennt mit weisser Flamme und starkem Rauche, und liefert ein vortreffliches Leuchtgas. Durch Aether wird nichts, durch reines Terpentinöl ein wie Copal riechender harzartiger Körper ausgezogen. — In der Steinkohlenformation von *Torbanehill*, bei *Bathgate* in *Linlithgowshire* (*Schottland*).

Anm. Diese merkwürdige Kohle ist kaum als Steinkohle, in der gewöhnlichen Bedeutung des Wortes, zu betrachten, obgleich sie der Steinkohlenformation angehört. *Bennet* zeigte auch, dass sie in ihrer mikroskopischen Structur wesentlich von aller Steinkohle abweicht. *Kenngott* ist geneigt, sie vorläufig zu den Harzen zu stellen, weil sie weit mehr Wasserstoff als Sauerstoff enthält.

b. Harze und ähnliche Körper.

619. Pyropissit, *Kenngott*.

Derb, in ganzen Schichten; Bruch uneben und feinerdig; sehr weich, leicht zu zerbröckeln, sehr mild und fast geschmeidig; $G. = 0,9$; schmutziggelb bis licht gelblichbraun, matt, im Striche glänzend. Bei einer geringen Wärme entwickelt er weisse, schwere Dämpfe, in der Flamme verbrennt er mit Gestank, und in einem offenen Gefässe schmilzt er zu einer pechähnlichen Masse. Durch Aether lässt sich ein wachsartiger Körper ausziehen, welcher nach *Brückner* ein sehr zusammengesetzter

Körper ist. — Gerstewitz unweit Weissenfels in Thüringen, Helbra bei Eisleben, Zweifelsreuth im Braunkohlenbassin von Eger.

Anm. *Freiesleben* kannte den Pyropissit von Helbra schon seit dem Jahre 1800; eine ausführliche Abhandlung über sein Vorkommen gab *Emil Stöhrer* im Neuen Jahrbuche für Min. 1867.

20. Bernstein (Succinit).

In rundlichen und stumpfeckigen Stücken und Körnern, auch in getropften und geflossenen Gestalten, ganz wie Baumharz, zuweilen Insecten, Pflanzentheile, Luftblasen einschliessend; Bruch vollk. muschelrig; wenig spröde; H. = 2...2,5; G. = 1...1,1; honiggelb bis hyacinthroth und braun einerseits, bis gelblichweiss anderseits, zuweilen geflammte oder gestreifte Farbenzeichnung, Fettglanz, durchsichtig und durchscheinend bis fast undurchsichtig; gerieben giebt er einen angenehmen Geruch und wird negativ-elektrisch. — Chem. Zus. nach *Schrötter*: $C^{10}H^8O$, oder $C^{40}H^{32}O^4$, mit 79 Kohlenstoff, 40,5 Wasserstoff und 10,5 Sauerstoff; seine näheren Bestandtheile sind Bernsteinsäure, ein ätherisches Oel, zweierlei Harze und ein unauflöslicher bituminöser Stoff; er schmilzt bei 287° , brennt mit heller Flamme und angenehmem Geruche; beim Schmelzen entweichen Wasser, brenzliches Oel und Bernsteinsäure. Der Bergstein, ein von vorweltlichen Coniferen abstammendes fossiles Baumharz findet sich wesentlich in der Braunkohlen- und Diluvialformation vieler Länder; besonders aber im nordöstlichen Teutschland, in Preussen, Curland, Livland, in Sicilien und Spanien. Bei dem Dorfe Gluckau unweit Danzig ist ein fast 12 Pfund schweres Stück sehr reinen Bernsteins gefunden worden, für welches 4000 Thaler geboten wurden; auch im tertiären Kalksteine bei Lemberg kommen Bernsteinstücke vor.

Gebrauch. Der Bernstein wird besonders zu allerlei Schmucksachen, zu Perlen, Knöpfen Pfeifen- und Cigarrenspitzen, Rosenkränzen u. s. w. verarbeitet; auch braucht man ihn zu Räucherpulvern, Lackfirnissen, zur Bereitung der Bernsteinsäure und des Bernsteinöls.

Anm. 1. Es sind wahrscheinlich mancherlei sehr verschiedene fossile Harze von gelber Farbe und bernsteinähnlichem Ansehen, welche unter dem Namen Bernstein aufgeführt werden; wenigstens ist vieler sogenannter Bernstein nicht eigentlicher und wirklicher Bernstein. Nicht selten finden sich in den Sammlungen Stücke von Copal unter dem Namen Bernstein niedergelegt.

Anm. 2. *Euosmit* nennt *Gümbel* ein Erdharz, welches in der Braunkohle bei Thumsenreuth unweit Erbendorf in Bayern vorkommt. Dasselbe bildet theils pulverige, theils feste Massen in den Klüften der von *Cupressinoxylon subaequale* gelieferten Lignitstämme; Bruch muschelrig; spröde und leicht zersprengbar; H. = 4,5; G. = 1,2...1,5, braungelb; gerieben stark elektrisch; wohlriechend. — Chem. Zus. nach *Wüststein*: 81,89 Kohlenstoff, 11,73 Wasserstoff und 6,38 Sauerstoff, also = $C^{34}H^{29}O^2$; es schmilzt bei 77° C. und verbrennt mit stark leuchtender Flamme unter sehr aromatischem Geruche; in Aether sowie in Alkohol wird es vollständig aufgelöst.

21. Erdöl (Petroleum, Bergöl, Steinöl, Naphtha).

Dünn- oder dickflüssig, farblos oder gelb und braun, durchsichtig bis durchscheinend; G. = 0,7...0,9; an der Luft sich leicht verflüchtigend mit aromatisch-bituminösem Geruche. — Chem. Zus.: wesentlich Kohlenstoff und Wasserstoff, in verschiedenen Verhältnissen, welche jedoch um das Verhältniss von 4C zu 2H schwanken; leicht entzündlich und mit aromatischem Geruche verbrennend. Man unterscheidet: Naphtha, wasserhell und sehr flüssig; Steinöl, gelb und noch vollk. flüssig, und Bergtheer, gelblich- bis schwärzlichbraun, mehr oder weniger zähflüssig; auf Klüften und Spalten des Gesteines hervordringend, theils mit, theils ohne Wasser. — Im Herzogthum Braunschweig und Königreich Hannover an vielen Punkten; Häring und Tegernsee in den Alpen; in den Apenninen an mehreren Orten; in vielen Steinkohlenwerken; Baku u. a. O. am Kaspisee, wo jährlich an 250,000 Pud Naphtha gewonnen werden; Ost- und West-Galizien. Eine wahrhaft colossale

Production findet in den Vereinigten Staaten Nordamerikas und in Canada Statt; nach *Draper* betrug der Werth des im Jahre 1864 auf den Markt gebrachten nordamerikanischen Petroleums 15 Millionen Pfund Sterling.

Gebrauch. Als Brenn- und Beleuchtungsmaterial, als Arzneistoff, als Auflösungsmittel von Harzen, als Bewahrungsmittel der Metalloide, zur Bereitung von Firnissen.

Anm. Vieles, was unter dem Namen Bergöl oder Petroleum in den Handel kommt ist eigentlich schon als tropfbar-flüssiger Bergtheer zu betrachten, wie denn überhaupt tropfbar-flüssiger und zähflüssiger Bergtheer zu unterscheiden sind, von welchen sich der erstere an das Bergöl, der andere an den Asphalt anschliesst.

622. Elaterit (Elastisches Erdpech).

Derb, eingesprengt, nierförmig, als Ueberzug; geschmeidig, oft etwas kleberig, elastisch wie Kautschuk, sehr weich; $G.=0,8\dots1,23$; schwärzlichbraun, röthlich- und gelblichbraun, Fettglanz, kantendurchscheinend bis undurchsichtig, stark bituminös riechend. — Chem. Zus. wesentlich: CH^2 , mit sehr wenig Sauerstoff. — Castleton in Derbyshire auf Bleierzgängen, Montréalais im Dép. der unteren Loire auf Quarz und Kalkspathgängen, Newhaven in Connecticut.

623. Dopplerit, Haidinger.

Amorph, derb und in Trümmern innerhalb einiger Torflager, auch in tertiären und noch jüngeren Braunkohlen; im Bruche muscheliger; geschmeidig und elastisch wie Kautschuk; $H.=0,5$; $G.=1,089$; braunlichschwarz, im Striche dunkel holzbraun; Glasglanz, etwas fettartig; in dünnen Lamellen röthlichbraun durchscheinend; fast geruchlos. An der Luft schwindet er, und zerfällt in kleine, stark glänzende Stücke; auch wird er durch ganz gelinde Erwärmung und durch Auspressung entwässert, und verliert dabei 66 (bei $100^{\circ}C.$ bis 79) Procent an Gewicht. Der Rückstand ist wenig spröde, sammetschwarz, stark glänzend, hat $H.=2\dots2,5$, $G.=1,466$ und verbrennt oder verglimmt mit dem Geruche des brennenden Torfes. In Wasser, Alkohol und Aether unauflöslich; nach *Mühlberg's* Analysen besteht er aus 56,46 Kohlenstoff, 38,06 Sauerstoff, 5,48 Wasserstoff und einer Spur von Stickstoff. Scheint eine sehr homogene Torfmasse zu sein, welche ihre fast gelatinöse Beschaffenheit einer grossen Menge von absorbirtem Wasser verdankt. — In einem Torflager bei Aussee, sowie bei Gonten unweit Appenzell, Obbürgen in Unterwalden und bei Berchtesgaden; nach *Kaufmann* auch mehrorts in den tertiären Pechkohlen und in der diluvialen Schieferkohle von Utznach.

624. Asphalt (Erdpech).

Derb, eingesprengt, in Trümmern und Adern, auch in getropften und geflossenen Gestalten; Bruch muscheliger, zuweilen im Innern blasig; mild; $H.=2$; $G.=1,1\dots1,2$; pechschwarz, fettglänzend, undurchsichtig; riecht, zumal gerieben, stark bituminös. — Chem. Zus.: Kohlenstoff, Sauerstoff und Wasserstoff in nicht ganz bestimmten Verhältnissen; entzündet sich leicht und verbrennt mit heller Flamme und dickem Rauche; löst sich zum grösseren Theile in Aether auf mit Hinterlassung eines in Terpentinöl auflöselichen Rückstandes, des Asphaltens. — Auf Erzgängen und Lagern; in Sandstein- und Kalksteinschichten, welche er z. Th. imprägnirt, und in selbständigen Ablagerungen: Avlona in Albanien, Insel Trinidad, Todtes Meer; Pyrimont bei Seyssel im Dep. de l'Ain. Val Travers in Neufchatel; Lobsan im Elsass; Dannemora in Schweden, Gegend von Grossnaja zwischen dem Terek und Argun.

Gebrauch Als Deckmaterial für Dächer, Plattformen und Altane, zu Trottoirs und Strassenpflaster; zu wasserdichtem Kitt, zum Kalfatern und Betheeren der Schiffe, zu schwarzem Firnis, schwarzem Siegelack, zu Fackeln u. s. w.

Anm. 1. Albertit hat man ein bei Hilsborough in Albert-County (in Neubraunschweig) vorkommendes asphaltähnliches Mineral genannt, welches schon von *Wetherill* unter dem Namen Melanasphalt aufgeführt worden war. Es findet sich in Trümmern und Adern, welche von Wasser ausläufen

das pechschwarze Pulver schmilzt in der Wärme und liefert eine Menge von brennbarem Gas, mit Hinterlassung einer leichten voluminösen Kohle. Nach *Wetheryll* besteht es aus 86,037 Kohlenstoff, 8,962 Wasserstoff, 2,930 Stickstoff, 1,974 Sauerstoff und 0,1 Asche. *Hitchcock* vermuthet, dass der Albertit aus Petroleum entstanden ist, welches in eine Spalte des Gebirges injicirt worden war.

Anm. 2. Walait ist ein angeblich krystallinisches, dem Asphalte ähnliches Harz, welches als dünner Ueberzug oder in sehr kleinen Krystallen auf Dolomit oder Kalkspath in der Rossitz-Oslawaner Steinkohlenformation vorkommt.

625. **Piauzit**, *Haidinger*.

Derb, von vielen parallelen Klüften durchzogen, fast wie Schieferkohle erscheinend; Bruch unvollk. muschelrig; mild; H. = 1,5...2; G. = 1,18...1,22; schwärzlich-braun, Strich gelblichbraun, Fettglanz, in dünnsten Kanten etwas durchscheinend. Er schmilzt bei 315⁰ und verbrennt dann unter eigenthümlichem aromatischem Geruche mit lebhafter Flamme und starkem rusendem Rauche, ist vollständig auflöslich in Aether und in Aetzkali, und bildet Trümer in der Braunkohle bei Piauze nördlich von Neustadt in Krain, auch bei Tüffer in Steiermark.

626. **Ixolyt**, *Haidinger*.

Amorph und derb; Bruch muschelrig; H. = 1; G. = 1,008, hyacinthroth, Strich ockergelb, Fettglanz; zwischen den Fingern gerieben giebt er aromatischen Geruch; erweicht bei 67⁰, ist aber bei 100⁰ noch fadenziehend. — Oberhart bei Gloggnitz in Oesterreich, in Braunkohle.

Anm. Ein ähnliches Harz ist dasjenige, welches *v. Zepharovich* unter dem Namen Jaulingit, nach seinem Fundorte Jauling bei St. Veit in Nieder-Oesterreich, eingeführt hat. Es bildet theils Knollen, theils Trümer und Anflüge in Lignitstämmen, ist hyacinthroth, stark fettglänzend, im Striche gelb; sehr spröd, leicht zersprengbar, hat H. = 2...3, G. = 1,098...1,111, und brennt mit rothgelber stark rauchender Flamme. Nach *Rumpf* findet er sich auch bei Oberdorf unweit Voitsberg in Steiermark zugleich mit Hartit.

627. **Retinit**, *v. Leonhard*.

In rundlichen Massen, stumpfeckigen Stücken, derb, eingesprengt und als Ueberzug; Bruch muschelrig bis uneben, auch erdig; sehr leicht zersprengbar, spröd, der erdige mild; H. = 1,5...2; G. = 1,05...1,15; gelblich bis braun in verschiedenen Nüancen; Fettglanz, oft nur schimmernd, der erdige matt, doch im Striche wenig glänzend; durchscheinend bis undurchsichtig. — Chem. Zus. sehr verschieden, da, wie es scheint, verschiedene fossile Harze mit dem Namen Retinit belegt worden sind; die muschelrige gelbliche Var. von Walchow in Mähren entspricht nach *Schrötter* der Formel: C¹²H⁹O, mit 80,4 Kohlenstoff, 10,7 Wasserstoff und 8,9 Sauerstoff, sie schmilzt bei 250⁰ und verbrennt mit stark rusender Flamme; doch trennt *Schrötter* diese Var. als ein eigenthümliches Harz unter dem Namen Walchowit von den übrigen Retiniten, welche sich nach *Hatchett* und *Johnston* ganz anders verhalten. — Halle, Walchow, Bovey in Devonshire.

Anm. Tasmanit nennt *Church* ein röthlichbraunes Harz, welches am Merseyflusse in Tasmanien innerhalb eines Schieferthones zahlreiche Lamellen oder Schuppen bildet, und aus 79,34 Kohlenstoff, 10,41 Wasserstoff, 4,93 Sauerstoff und 5,32 Schwefel besteht. Ein ganz ähnliches Harz findet sich nach *Tschermak* in der Braunkohle von Carpano in Istrien.

628. **Krantzit**, *Bergemann*.

Faustgrosse, meist längliche und abgerundete, zuweilen selbst stalaktitisch geformte Stücke, und kleine Körner, weich, schneidbar, elstisch; G. = 0,968; äusserlich gelb, braun bis schwarz, rau und undurchsichtig; innerlich röthlich, stark glänzend und durchsichtig. — Chem. Zus. nach *Landolt*: in 100 Theilen aus 79,25

Kohlenstoff, 40,41 Wasserstoff und 40,34 Sauerstoff; schmilzt bei 225° C.; in Aether nur zu 6, in Alkohol zu 4 Procent löslich, schwillt es in Terpentinöl zu einer hellgelben, elastischen Masse an. Dieses dem Walchowit einigermaassen ähnliche Harz findet sich in der Braunkohle von Lattorf, bei Nienburg unweit Bernburg.

629. Ozokerit, *Glocker* Erdwachs.

Amorph, nach *Magnus* und *Huot* bisweilen faserig; Hauptbruch vollk. flachmuschelartig, Querbruch splitterig; sehr weich, geschmeidig und biegsam, zwischen den Fingern geknetet kleberig; $G. = 0,94 \dots 0,97$; im reflectirten Lichte lauchgrün bis grünlichbraun, im transmittirten Lichte gelblichbraun bis hyacinthroth; im muscheligen Bruche bis stark glänzend, im splitterigen schimmernd; kantendurchscheinend in hohem Grade; riecht angenehm aromatisch. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Magnus*, *Malaguti*, *Schrötter* und *Johnston*: CH, mit 85,7 Kohlenstoff und 14,3 Wasserstoff; in der Var. von Baku fand *Fritsch* auch 2,64 Sauerstoff; schmilzt äusserst leicht zu einer klaren öligen Flüssigkeit, welche beim Abkühlen erstarrt; bei höherer Temperatur verbrennt er mit heller Flamme meist ohne Rückstand; in Terpentinöl ist er leicht, in Alkohol und Aether sehr schwer auflöslich. — Slank in der Moldau, Boryslaw in Galizien, Newcastle in England, Garning in Oesterreich, Wettin, Baku am Kaspisee.

Gebrauch. In der Moldau wird er zur Darstellung von Kerzen benutzt.

Anm. Das sogenannte Neftgil von der Insel Tschelekän im Kaspisee ist nach v. Bär und *Fritzsche* identisch mit dem Ozokerit.

630. Pyroretin, *Reuss*.

Derb, in nuss- bis kopfgrossen Knollen oder in mehrzölligen Platten; Bruch muschelartig, äusserst spröde und zerbrechlich, und leicht zu pulverisiren; $H. = 2$, $G. = 1,05 \dots 1,18$; pechschwarz, im Striche dunkel holzbraun, schwach fettglänzend; leicht entzündlich und mit heller, stark rauchender Flamme verbrennend unter Entwicklung eines aromatischen Geruches. Wahrscheinlich ein durch Einwirkung des Basaltes erzeugtes Educt der Braunkohle. — Findet sich in der Braunkohle zwischen Saesl und Proboscht unweit Aussig in Böhmen.

631. Hatchettin, *Conybear*.

Wallrath- oder wachsähnliche Substanz, weich und biegsam; $G. = 0,6$; gelblichweiss, wachsgelb bis grünlichgelb, schwach perlmutterglänzend, durchscheinend bis fast undurchsichtig, fettig anzufühlen, geruchlos. — Chem. Zus.: Nach einer Analyse von *Johnston* dürfte der Hatchettin die Zusammensetzung des Ozokerites haben, doch gilt diess nur von der Var. vom Loch Fyne, nicht aber von der von Merthyr-Tydvil, welche ein etwas anderes Verhalten zeigt und daher wohl auch anders zusammengesetzt sein dürfte. — Findet sich auch bei Wettin.

632. Fichtelit, *Bromeis*.

Bildet krystallinische Lamellen (deren Formen nach *Clark* monoklinisch und hemimorphisch in der Richtung der Orthodiagonale sind) oder auch dünne Krusten und Anflüge im bituminösen Holze eines Torflagers bei Redwitz in Bayern, ist weiss, perlmutterglänzend, geruch- und geschmacklos, schwimmt auf Wasser, sinkt im Alkohol unter, schmilzt bei 46° und erstarrt wiederum krystallinisch. — Chem. Zus. nach *Bromeis*: $C^{11}H^3$, mit 88,9 Kohlenstoff und 11,1 Wasserstoff; in Aether ist er sehr leicht auflöslich; wird ein Körnchen auf einer Glasplatte in Aether aufgelöst, so bleibt es lange halbfüssig und zäh, bevor es wieder krystallinisch wird.

633. Könleinitt, *Schrötter* (Scheererit z. Th.).

Kleine nadelförmige und lamellare Krystalle von monoklinischen Formen, als Anflug und Ueberzug auf Klüften und eingewachsen zwischen den Fasern von bituminösem Holze; weich, spröde, fettig anzufühlen; $G. = 1,0 \dots 1,2$ (*Breithaupt*); weiss, Diamant- und Fettglanz, durchsichtig bis durchscheinend; geruchlos. — Chem. Zus.

nach den Analysen von *Kraus* und *Trommsdorff*: C^2H , oder $C^{36}H^{18}$, mit 92,84 Kohlenstoff und 7,69 Wasserstoff; schmilzt bei 108° bis 114° ; auflöflich in Aether; wird ein Körnchen auf einer Glasplatte in Aether aufgelöst, so scheidet es sich sogleich wieder in fester Form aus. — Uznach in der Schweiz und Redwitz in Bayern.

Anm. Der eigentlich zuerst von *Stromeyer* so benannte Scheererit von Uznach schmilzt bei 45° und hat auch eine andere Zusammensetzung, nämlich CH^2 , daher *Schrötter* vorgeschlagen hat, die vorher beschriebene und bisher als Scheererit aufgeführte Substanz mit dem Namen Könlein zu belegen.

634. Hartit, Haidinger.

Paraffinähnliche krystallinische Substanz, welche die Klüfte und Risse der Braunkohle und des bituminösen Holzes ausfüllt, und eine schalige Zusammensetzung aus lamellaren Individuen erkennen lässt; selten frei auskrystallisirt; doch hat *Rumpf* an dem Hartit von Oberdorf deutliche, bis 8 Millimeter lange und 4 M. breite Krystalle entdeckt, beschrieben und abgebildet; sie sind triklinisch, säulenförmig oder tafelförmig, und werden vorherrschend von den drei Pinakoiden $0P$, $\infty P\infty$ und $\infty \bar{P}\infty$ gebildet, zu denen sich noch einige untergeordnete Formen gesellen: $0P : \infty \bar{P}\infty = 88^{\circ} 30'$ oder $94^{\circ} 30'$, $0P : \infty \bar{P}\infty = 74^{\circ} 30'$ oder $105^{\circ} 30'$, $\infty \bar{P}\infty : \infty \bar{P}\infty = 80^{\circ} 48'$ oder $99^{\circ} 12'$. — Spaltb. makrodiagonal vollk., brachydiagonal minder deutlich. Der Hartit ist mild, aber unbiegsam; $H. = 1,5$, $G. = 1,040 \dots 1,054$; weiss, doch durch Bitumen oder Kohle auch grau, gelb oder braun gefärbt; schwacher Fettglanz, durchscheinend, überhaupt weissem Wachs sehr ähnlich; die Lamellen zeigen nach *Kennigott* im polarisirten Lichte elliptische Farbenringe. — Chem. Zus. nach *Schrötter* und *Ullik*: C^6H^5 , mit 87,8 Kohlenstoff und 12,2 Wasserstoff; er schmilzt bei 74° und verbrennt mit stark rusender Flamme; in Aether ist er sehr reichlich, in Alkohol viel weniger auflöslich. — Oberhart bei Gloggnitz in Oesterreich, und Rosenthal bei Köfalach, sowie Oberdorf bei Voitsberg in Steiermark.

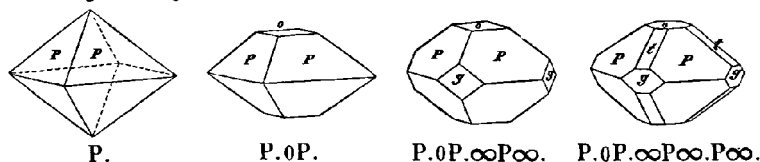
635. Idrialit, Schrötter (Quecksilberbranderz).

Derb, Bruch uneben bis unvollkommen schieferig; mild; $H. = 4,0 \dots 4,5$; $G. = 4,4 \dots 4,6$; graulich- bis braunlichschwarz, Strich schwärzlichbraun, in roth geneigt; Fettglanz, im Striche stark hervortretend; undurchsichtig, etwas fettig anzufühlen. — Chem. Zus. nach *Schrötter* wesentlich: Idrialin (welches nach *Dumas* C^3H ist), mit ziemlich viel Zinnober, und etwas Kieselerde, Thonerde, Eisenkies und Kalk gemengt; ein Versuch ergab z. B. 77,3 Idrialin auf 17,8 Zinnober. Entzündet sich leicht und verbrennt unter Entwicklung von Rauch und schwefeliger Säure mit Hinterlassung einer braunrothen Asche; das Idrialin lässt sich durch Terpentinöl ausziehen. — Idria in Krain.

c. Organisch-saure Salze.

36. Mellit, Haüy (Honigstein).

Tetragonal; $P 93^{\circ} 5'$ nach *Dauber*, $93^{\circ} 1'$ nach *v. Kokscharow*; doch sind die Kantenwinkel an einem und demselben Krystalle ziemlich schwankend, wie *G. Rose*, *v. Kokscharow*, *Jenzsch* und *Schrauf* gefunden haben; auch sollen nach *Jenzsch* die meisten Krystalle aus zwei, mit einander verwachsenen Individuen zusammengesetzt sein. Die Grundform erscheint theils selbständig, theils in Comb. mit $0P$, auch wohl mit $P\infty$ (t) und $\infty P\infty$ (g), die Basis $0P$ ist stets convex gekrümmt; die nachstehenden Bilder zeigen die gewöhnlichen Formen.



Die Krystalle sind gewöhnlich einzeln eingewachsen, selten zu kleinen Gruppen

oder Drusen verbunden; auch kleine derbe Aggregate von körniger Zusammensetzung. — Spaltb. pyramidal nach P sehr unvollk., meist nur muscheliger Bruch, wenig spröd; H.=2,0...2,5; G.=1,5...1,6, nach *Kenngott* 1,574...1,642; honiggelb bis wachsgelb, selten fast weiss, Fettglanz, halbdurchsichtig bis durchscheinend; optisch-zweiaxig nach *Jenzsch*, einaxig nach *Des-Cloizeaux* und zwar negativ, jedoch mit auffallenden Anomalieen, welche wohl in der unregelmässigen Bildung der Krystalle begründet sind. — Chem. Zus. nach der Analyse von *Wöhler*: $\bar{A}\bar{M}^3 + 18\bar{H}$, mit 45,3 Wasser, 40,3 Honigsteinsäure und 14,4 Alumina, wobei $\bar{M} = C^4O^3$. Im Kolben giebt er Wasser; v. d. L. verkohlt er ohne merklichen Geruch, auf Kohle brennt er sich zuletzt weiss und verhält sich dann wie reine Alumina; in Salpetersäure ist er leicht und vollständig auflöslich, so auch in Kalilauge. — Arten in Thüringen und Luschnitz in Böhmen, in Braunkohle; auch Walchow in Mähren, in der Kohle des Quadersandsteines, und Malowka im Gouv. Tula, in der Steinkohle der carbonischen Formation.

Gebrauch. Zur Darstellung der Mellitsäure.

637. Oxalit, *Breithaupt* (Humboldtin).

Haarförmige Krystalle; traubig, in Platten, derb und eingesprengt, von faseriger und feinkörniger bis erdiger und dichter Textur, als Beschlag und Anflug; Bruch der Aggregate uneben bis erdig, mild in geringem Grade; H.=2; G.=2,15...2,25; ockergelb bis strohgelb, schwach fettglänzend bis matt, undurchsichtig. — Chem. Zus. nach den Analysen von *Rammelsberg*: $2\bar{F}\bar{e}\bar{C} + 3\bar{H}$, mit 15,8 Wasser, 42,4 Oxalsäure und 42,4 Eisenoxydul; v. d. L. auf Kohle wird er erst schwarz dann roth; mit Borax oder Phosphorsalz giebt er die Reactionen auf Eisen; in Säuren ist er leicht auflöslich; auch von Kali wird er zerlegt, indem sich Eisenoxyd abscheidet, welches anfangs grün ist, bald aber rothbraun wird. — Koloseruk bei Bilin, Gross-Almerode in Hessen, Duisburg, überall in Braunkohle.

Anm. 1. Der Oxalit hat grosse Aehnlichkeit mit dem Gelbeisenerze (Nr. 151) und könnte allenfalls in die Nähe desselben gestellt werden, weil sich die Oxalsäure auch als eine unorganische Säure betrachten lässt.

Anm. 2. *Brooke* hat unter dem Namen Whewellit auch einen oxalsäuren Kalk aus Ungarn beschrieben, welcher auf Kalkspath vorkommt, monoklinische Krystallformen hat, und nach *Sandall* der Formel $\bar{C}\bar{a}\bar{C} + \bar{H}$ entspricht. Seine Formen stimmen nach *Schmid* überein mit denen des aus Kalksolutionen durch Oxalsäure gebildeten Präcipitates; wogegen die in dem Zellgewebe der Cacteen u. a. Pflanzen vorkommenden Krystalle von dreifach gewässertem oxalsäurem Kalk tetragonale Pyramiden mit abgestumpften Mittelkanten darstellen.

Register zur Physiographie.

A.

Abichit S. 304.
 Absolan 504.
 Achat 222.
 Achatjaspis 224.
 Acharandit 412.
 Adamin 304.
 Adular 372.
 Adelforsit 334.
 Aegirin 435.
 Aeschynit 487.
 Agalmatolith 327. 353.
 Akanthit 554.
 Akmit 436.
 Aktinolith 429.
 Alabandin 578.
 Alaun 244.
 Alaunstein 142.
 Albertit 592.
 Albin 330.
 Albit 373. 383.
 Alexandrit 400.
 Algerit 334.
 Algodonit 563.
 Alisonit 548.
 Allagit 477.
 Allanit 424.
 Allochroit 444.
 Allogonit 254.
 Alloklas 554.
 Almomorphit 246.
 Allophan 359.
 Alluaudit 296.
 Almandin 414.
 Alsonit 261.
 Alunit 535.
 Alumian 254.
 Aluminat 242.
 Alumocalcit 216.
 Alunit 242.
 Amalgam 529.
 Amazonenstein 374.
 Amblygonit 253.
 Amethyst 220. 222.
 Amiant 430.
 Ammoniak-Alaun 244.
 Amphibol 427.
 Amphibol-Anthophyllit 434.
 Amphodelit 384.
 Analcim 344.
 Anatas 540.

Anauxit 327.
 Andalusit 395.
 Andesin 379.
 Anglarit 297.
 Anglesit 277.
 Anhydrit 245.
 Ankerit 270.
 Annabergit 306.
 Annivit 560.
 Anorthit 380. 382.
 Anthophyllit 430.
 Anthosiderit 474.
 Anthracit 549.
 Anthrakonit 268.
 Antigorit 322. 324.
 Antimon 530.
 Antimonarsen 534.
 Antimonblende 584.
 Antimonblüthe 505.
 Antimonfahlerz 558.
 Antimonglanz 544.
 Antimonit 544.
 Antimonnickel 574.
 Antimonnickelglanz 576.
 Antimonocker 505.
 Antimonoxyd 505.
 Antimonsilber 555.
 Antimonsilberblende 583.
 Antrimolith 338.
 Apatelit 344.
 Apatit 254 f.
 Aphrodit 354.
 Aphrosiderit 451.
 Aphthonit 559.
 Aplom 414.
 Apophyllit 330.
 Aquamarin 399.
 Araoxen 287.
 Aragonit 263.
 Aragonitsinter 264.
 Arfvedsonit 434.
 Argentit 554.
 Arkansit 544.
 Arksutit 257.
 Arquerit 528.
 Arsen 534.
 Arsen-Antimonfahlerz 558.
 Arsenblende, rothe 584.
 — gelbe 586.
 Arseneisen 564.
 Arseneisensinter 346.
 Arsenfahlerz 558.
 Arsenglanz 534.
 Arsenige Säure 506.
 Arsenkalkies 564.
 Arsenik-Antimon 534.
 Arsenikblüthe 506.
 Arsenikkies 565.
 Arsenikkobaltkies 572.
 Arseniknickel 573.
 Arseniknickelkies 574.
 Arseniosiderit 304.
 Arsenit 506.
 Arsenkies 565.
 — axotomer 564.
 Arsenkupfer 563.
 Arsenmangan 564.
 Arsenomelan 544.
 Arsenopyrit 565.
 Arsen Silber 556.
 Arsen Silberblende 583.
 Arsenisinter 316.
 Asbest 430.
 Asbestartiger Okenit 330. 389.
 Aspasiolith 457.
 Asperolith 466.
 Asphalt 592.
 Aspidolith 444.
 Astrakanit 239.
 Astrophyllit 447.
 Atakamit 493.
 Atelestit 480.
 Atheriasit 387.
 Atlasit 293.
 Atlasspath 268.
 Auerbachit 403.
 Augelith 235.
 Augit 434. 434.
 — körniger 434.
 — muscheliger 434.
 Aurichalcit 294.
 Auripigment 586.
 Automolit 480.
 Autunit 304.
 Avanturin 224. 222.
 Axinit 407.
 Azorit 482.
 Azurit 293.

B.

Babingtonit 427.
 Backkohle 589.
 Bagrationit 423.
 Baikalit 434.
 Ballesterosit 570.
 Baltimorit 325.

- Bamlit 392.
 Bandachat 222.
 Bandjaspis 221.
 Barnhardtit 561.
 Barrandit 236.
 Barsowit 384.
 Baryt 246.
 — dichter 248.
 — körniger 248.
 Baryterde 248.
 Barytocalcit 260.
 Barytoclestin 249.
 Barytsulphatocarbonat 262.
 Basaltjaspis 221.
 Basaltspeckstein 322.
 Bastit 321.
 Bastkohle 590.
 Batrachit 389.
 Baudisserit 237.
 Baulit 373. 382.
 Bauxit 469.
 Beaumontit 345.
 Beauxit 469.
 Beilstein 390.
 Beraunit 298.
 Bergbutter 242.
 Bergholz 460.
 Bergkork 434. 460.
 Bergkrystall 220. 222.
 Bergleder 325.
 Bergmannit 338.
 Bergmilch 268.
 Bergöl 591.
 Bergseife 461.
 Bergtheer 591.
 Berlinit 235.
 Bernstein 591.
 Berthierit 542.
 Beryll 398.
 Berzelit 288.
 Berzelin 362. 536.
 Beudantit 305.
 Bieherit 311.
 Bildstein 353.
 Bimsstein 361.
 Binnit 543 f.
 Biotin 382.
 Biotit 439.
 Bismutin 554.
 Bismutit 274.
 Bittersalz 239.
 Bitterspath 269. 270.
 Bituminit 590.
 Blätterkohle 590.
 Blättertellur 534.
 Blaubleierz 538.
 Blaueisenerde 298.
 Blaueisenerz 297.
 Blauspath 234.
 Blei 529.
 Bleicarbonat 275.
 Bleierde 276.
 Bleiglanz 537.
 Bleigummi 316.
 Bleihornerz 494.
 Bleilasur 308.
 Bleiniere 347.
 Bleischweif 588.
 Bleisulphat 277.
 Bleivitriol 277.
 Blende 578.
 Blödit 239.
 Blutstein 549.
 Bodenit 423.
 Bogheadkohle 590.
 Bohnerz 468. 500.
 Bol 358. 462.
 Bologneserspath 248.
 Boltonit 406.
 Bonsdorffit 457.
 Boracit 251.
 Borax 231.
 Bornit 560.
 Boronatrocalcit 232.
 Borsäure 245.
 Botryogen 313.
 Botryolith 349.
 Boulangerit 539.
 Bournonit 545.
 Bouteillenstein 361.
 Bowenit 324.
 Brandisit 332.
 Braunbleierz 289.
 Brauneisenerz 499.
 Brauneisenstein 499.
 Braunit 515.
 Braunkohle 590.
 Braunsalz 313.
 Braunspath 269.
 Braunstein 546.
 Breislackit 434.
 Breithauptit 574.
 Breunnerit 270.
 Brevicit 336.
 Brewsterit 346.
 Brochantit 309.
 Bromargyrit 496.
 Bromit 496.
 Bromlit 260.
 Bromsilber 496.
 Brongniartit 250.
 Bronzit 437.
 Brookit 511.
 Brucit 227.
 Bucholzit 393.
 Bucklandit 422. 423. 426.
 Büratit 294.
 Buntbleierz 289.
 Buntkupererz 560.
 Buntkuperf kies 560.
 Bustamit 477.
 Byssolith 430.
 Bytownit 382.
- C.**
- Caesium 366.
 Calamin 474.
 Calamit 429.
 Calcit 265.
 Caledonit 277.
 Cancrinit 364.
 Cantonit 577.
 Caporcianit 342.
 Carbonat 387.
 Carnallit 231.
 Carnat 357.
 Carolathin 359.
 Carrolit 572.
 Castelnaudit 253.
 Catlinit 353.
 Cerin 421.
 Cerinstein 473.
 Cerit 473.
 Cerussit 275.
 Cervantit 505.
 Ceylanit 407.
 Chabasit 339.
 Chalcedon 222 f.
 — gemeiner 222.
 Chalcoit 548.
 Chalilith 463.
 Chalkanthit 310.
 Chalkolith 304.
 Chalkophyllit 302.
 Chalkopyrit 561.
 Chalkosin 548.
 Chalkotrichit 509.
 Chamoisit 469.
 Chesterlith 376.
 Chistolith 394.
 Childrenit 296.
 Chilesalperter 259.
 Chiolith 257.
 Chiviatiit 553.
 Chladnit 437.
 Chloanthit 572. 574.
 Chlorbromsilber 496.
 Chlorit 450. 453.
 Chlorite ferrugineuse 450.
 Chloritoid 448.
 Chloritspath 448.
 Chlormercur 495.
 Chloromelan 471.
 Chloropal 467.
 Chlorophäit 467.
 Chlorophan 228.
 Chlorophyllit 457.
 Chlorospinell 407.
 Chlorsilber 495.
 Chondroarsenit 317.
 Chondrodit 392.
 Chontkrit 333.
 Christianit 343. 380.
 Christophit 579.
 Chromchlorit 325.
 Chromeisenerz 522.
 Chromglimmer 444.
 Chromit 522.
 Chromocker 358.
 Chrompicotit 407.
 Chrysoberyll 399.
 Chrysokoll 466.
 Chrysolith 405.
 Chrysophan 389.
 Chrysopras 222.
 Chrysopraserde, grüne 353.
 Chrysolit 325.
 Cimolit 358.
 Cinnabarit 584.
 Citrin 220.
 Clausthalit 537.

Clintonit 389.
 Coccinit 497.
 Cölestia 249.
 Columbit 483
 Comptonit 336.
 Concurrit 563.
 Copiapit 313.
 Coquimbit 312.
 Coracit 508.
 Cordierit 404. 453.
 Cornwallit 317.
 Corundophilit 454.
 Coitait 372.
 Cotunnit 495.
 Couseranit 367.
 Covellin 577.
 Crednerit 544.
 Crichtonit 520.
 Cronstedit 474.
 Crookesit 536.
 Crucilith 449.
 Cuban 561.
 Cuboit 341.
 Cummingtonit 430.
 Cupréin 548.
 Cuprit 509.
 Cuproplumbit 547.
 Cyanit 394.
 Cyclopit 382.
 Cymophan 399.
 Cyprin 448.

D.

Damourit 445.
 Danait 566.
 Danalith 412.
 Danburit 397.
 Darwinit 563.
 Datolith 348.
 Davyn 366
 Dechenit 286.
 Delessit 450.
 Delvauxit 316.
 Demant 587.
 Demidowit 465.
 Dermatit 464.
 Descloizit 287.
 Desmin 344.
 Devillin 310.
 Deweylit 354.
 Diadochit 315.
 Diallag 438.
 Dialogit 273.
 Diamagnetit 524.
 Diamant 587.
 Diamantspath 225.
 Diaspor 226.
 Dichroit 404.
 Didymit 445.
 Digenit 548.
 Dihydrat 300.
 Dillnit 335.
 Dimorphin 585.
 Diopsid 434. 434.
 Dioptas 473.
 Diphanit (328) 334.

Diploit 365.
 Dipyrit 368.
 Diskrasit 555.
 Disterrit 332.
 Disthen 394.
 Dolomit 269.
 Domeykit 563.
 Dopplerit 592.
 Dreeilit 248.
 Dufrenit 299.
 Dufrenoyisit 543. 544.
 Dysluit 481.

E.

Edingtonit 348.
 Edwardsit 291.
 Egeran 415.
 Ehlit 300.
 Eis 214.
 Eisen 524.
 Eisen-Alaun 242.
 Eisenapatit 290.
 Eisenblüthe 264.
 Eisenepidot 426.
 Eisenerde, grüne 480.
 Eisenerz, oolithisches 519.
 Eisenglanz 517.
 Eisenglimmer 518.
 Eisenkies 568.
 Eisenkiesel 221.
 Eisenmulm 523.
 Eisennickelkies 573.
 Eisen-Nieren 500.
 Eisenopal 216.
 Eisenoxyd, blätteriges, basisch
 schwefelsaures 313.
 — stark magnetisches 520.
 — strahliges schwefelsau-
 res 313.
 Eisenpecherz 290. 498.
 Eisenplatin 525.
 Eisenrahm 518.
 Eisenrose 520.
 Eisensinter 316.
 Eisenspath 272.
 Eisensteinmark 462.
 Eisenvitriol 311.
 Eisenzinkspath 274.
 Eisspath 372. 373.
 Elaolith 365. 366.
 Elaterit 592.
 Elektrum 528.
 Eliasit 504.
 Embolit 496.
 Embrithit 540.
 Emerald-Nickel 295.
 Emerylith 328.
 Emplektit 554.
 Enargit 547.
 Enstatit 436.
 Epiboulangerit 540.
 Epichlorit 455.
 Epidot 423.
 Epigenit 547.
 Epistilbit 345.
 Epsomit 239.
 Erbsenstein 264.

Erdkobalt, brauner 504.
 — gelber 504.
 — schwarzer 504.
 Erdmannit 423.
 Erdöl 591.
 Erdpech 592.
 — elastisches 592.
 Erdwachs 594.
 Eremit 292.
 Erinit 317. 462.
 Erlan 384.
 Erythrin 306.
 Esmarkit 384. 437.
 Euchroit 303.
 Eudialyt 402.
 Eudnophit 341.
 Eugenglanz 550.
 Eukairit 536.
 Euklas 401.
 Eukolit 402.
 Eulytin 480.
 Kuosmit 591.
 Euphyllit 328.
 Eupyrrhroit 256.
 Eusynchit 287.
 Euxenit 487.
 Evansit 235.

F.

Fahlerz 557.
 Fahlunit 405. 435.
 Faserbaryt 248.
 Fasergyps 244.
 Faserkalk 267.
 Faserkiesel 393.
 Faserkohle 590.
 Faserquarz 221.
 Fassait 434.
 Faujasit 342.
 Fauserit 341.
 Fayalit 478.
 Federerz 540.
 Feldspath 369.
 — feinkörniger u. dichter 372.
 — gemeiner 372.
 — glasiger 373.
 Feldspathe 382.
 Feldstein 372.
 Felsobanyit 242.
 Ferberit 286.
 Fergusonit 485.
 Festungsachat 222.
 Fettbol 462.
 Fettquarz 221.
 Feuerblende 581.
 Feueropal 216.
 Feuerstein 222.
 Fibroferriit 313.
 Fibrolith 393.
 Fichtelit 594.
 Fischerit 235.
 Flint 222.
 Fluellit 257.
 Fluocerit 493
 Fluolith 360.
 Fluorit 228.

- Fluss 228.
 Flussbaryt 248.
 Flussspath 228.
 Forcherit 216.
 Forsterit 406.
 Fournetit 559.
 Fowlerit 478.
 Francolit 256.
 Franklinit 521.
 Freieslebenit 552.
 Fritzscheit 302.
 Fuchsit 444.
- G.**
- Gadolinit 420.
 Gausekothigerz 316.
 Gagat 590.
 Gahnit 480.
 Galaktit 339.
 Galenit 537.
 Galmei 273. 474.
 Ganommatit 316.
 Gaylussit 237.
 Gehlenit 384.
 Gekrösstein 246.
 Gelbbleierz 282.
 Gelbeisenerz 314.
 Gelbeisenstein 500.
 Gelberde 462.
 Gelberz 533.
 Geokronit 539.
 Gersdorffit 575.
 Geyerit 565.
 Gibbsit 226.
 Gieseckit 366. 459.
 Gigantolith 456.
 Gilbertit 327.
 Gismondin 335.
 Gläser, natürliche 359 f.
 Glätte 507.
 Glagerit 356.
 Glanzeisenerz 517.
 Glanzkobalt 570.
 Glanzkohle 590.
 Glaserit 250.
 Glaserz 554.
 Glaskopf, brauner 499.
 — rother 519.
 — schwarzer 502.
 Glauberit 250.
 Glaubersalz 238.
 Glaukodot 571.
 Glaukolith 387.
 Glaukonit 464.
 Glaukophan 391.
 Glaukopyrit 565.
 Glimmer, opt.-einaxiger 439.
 — opt.-zweiaxiger 444.
 — grüne 454.
 Glinkit 407.
 Glockerit 345.
 Glottalith 386.
 Gmelinit 340.
 Göthit 497.
 Gold 527.
 Goldamalgam 529.
 Goslarit 340.
- Gramenit 467.
 Grammatit 429.
 Granat 413.
 — edler 414.
 — gemeiner 414.
 — weisser 414.
 Graphit 588.
 Graubraunsteinerz 504. 546.
 Graugiltigerz 557.
 Grausilber 275.
 Grauspiessglaserz 544.
 Greenockit 580.
 Greenovit 488.
 Grengesit 450.
 Grobkohle 590.
 Groppit 333.
 Grorolith 500.
 Grossular 414.
 Grünbleierz 289.
 Grüne Eisenerde 480.
 Grüneisenerz 299.
 Grünerde 464.
 Grünsand 464.
 Grunerit 434.
 Guanit 233.
 Guarinit 490.
 Guhren 461.
 Gummierz 504.
 Gummit 504.
 Gurhofian 270.
 Gurolith 334.
 Gymnit 351.
 Gyps 243.
 Gyrolith 334.
- H.**
- Haarkies 573.
 Haarsalz 240.
 Hämatit 517.
 Haidingerit 307.
 Halbopal 216.
 Halloysit 355.
 Halotrichit 242.
 Hamartit 493.
 Harmotom 346.
 Harringtonit 338.
 Harrisit 549.
 Hartit 595.
 Hartmanganerz 502.
 Hatchettin 594.
 Hauerit 578.
 Hausmannit 514.
 Hauyn 362.
 Haydenit 340.
 Hayesin 232.
 Haytorit 222.
 Hedyphän 288.
 Heliotrop 222.
 Helminth 454.
 Helvetan 440.
 Helvin 412.
 Hemimorphit 474.
 Hepatopyrit 568.
 Hercynit 481.
 Herderit 254.
 Herrerit 274.
 Herscheit 340.
- Hessonit 444.
 Hetepozit 296.
 Heteromorphit 540.
 Heterosit 296.
 Heulandit 344.
 Hjelmit 482.
 Hisingerit 469.
 Hövelit 230.
 Hohlspath 394.
 Holmesit 389.
 Holzopal 216.
 Holzstein 224.
 Holzzinnerz 514.
 Homichlin 561.
 Honigstein 595.
 Hopëit 295.
 Hornblei 494.
 Hornblende 427.
 — basaltische 429.
 — gemeine 429.
 Hornsilber 495.
 Hornstein 224.
 Houghtit 319.
 Hübnerit 286.
 Humboldtlin 596.
 Humboldttilith 384.
 Humit 391.
 Hureaulit 297.
 Huronit 334.
 Hversalt 242.
 Hyacinth 402.
 Hyalith 245.
 Hyalophan 379.
 Hyalosiderit 406.
 Hyblit 463.
 Hydrargillit 226.
 Hydroboracit 232.
 Hydroboracalcit 232.
 Hydrocerit 295.
 Hydrodolomit 237.
 Hydrofluocerit 493.
 Hydrogenoxyd 213.
 Hydrohämatit 499.
 Hydromagnesit 237.
 Hydromagnocalcit 237.
 Hydrophan 216.
 Hydrophit 323.
 Hydroplit 477.
 Hydrosilicit 350.
 Hydrotachlyt 360.
 Hydrotalkit 318.
 Hydrozinkit 294.
 Hypersthen 437.
 Hypochlorit 480.
 Hyposklerit 379.
 Hypoxanthit 468.
- J. I.**
- Jacobsit 524.
 Jade 383.
 — oriental 384.
 Jalpait 549.
 Jamesonit 540.
 Jarosit 314.
 Jaspis 221. 223.
 — gemeiner 221.
 Jaspopal 216.

Jaulingit 593.
Iberit 457.
Ichthyophthalm 330.
Idokras 445.
Idrialit 595.
Jefferisit 333.
Jeffersonit 433.
Ilmenit 520.
Ilmenorutil 513.
Ilvait 479.
Indianit 380.
Indigolith 409.
Iodargyrit 496.
Iodblei 497.
Iodit 496.
Iodmercur 497.
Iodsilber 496.
Johannit 308.
Johnstonit 538.
Iolith 404.
Joltyt 463.
Jordanit 544.
Jossait 284.
Iridium 526.
Iridosmium 527.
Irit 547.
Iserin 520.
Isopyr 420.
Ittnerit 349.
Ixolith 482.
Ixionolith 483.
Ixolyt 593.

K.

Kammererit 452.
Känelkohle 590.
Kainit 239.
Kakoxen 298.
Kalait 234.
Kali, schwefelsaures 250.
Kali-Alaun 244.
Kalifeldspath 383.
Kaliglimmer 444.
Kaliharmotom 343.
Kalisalpeter 259.
Kalisulphat 250.
Kalk 265.
— oxalsaurer 596.
Kalkalabaster 268.
Kalkbaryt 248.
Kalkharmotom 343.
Kalkmalachit 293.
Kalkmesotyp 337.
Kalknatronfeldspath 383.
Kalksalpeter 233.
Kalksinter 267.
Kalkspath 267.
Kalkstein 268.
— oolithischer 268.
Kalktuff 268.
Kalkuranit 304.
Kalkvolborthit 308.
Kallait 234.
Kalomel 495.
Kammkies 567.
Kampylit 289.
Kaneelstein 444.

Kaolin 356.
Kapnit 274.
Karinthin 429.
Karminspath 288.
Karneol 222.
Karpolith 459.
Karphosiderit 344.
Karstenit 245.
Kascholong 216.
Kassiterit 513.
Kastor 369.
Katspleit 404.
Katzenauge 221. 223.
Kausimkies 568.
Keilhaut 488.
Keramohalit 240.
Kerargyrit 495.
Kerasin 494.
Kerolith 352.
Kibdelophan 520.
Kieselisenstein 500. 349.
Kieselguhr 216.
Kieselkupfer 466.
Kieselmagnesit 274.
Kieselmalachit 466.
Kieselmangan 477.
Kieselsäure 245.
Kieselschiefer 224. 223.
Kieselsinter 216.
Kieselwismut 480.
Kieselzinkerz 474.
Kieserit 339.
Kilbrickenit 539.
Killinit 459.
Kirwanit 464.
Klaprothit 554.
Klinochlor 453.
Klinoklas 304.
Klipsteinit 470.
Knebelit 478.
Knistersalz 230.
Kobaltarsenkies 566.
Kobaltbeschlag 307.
Kobalthüte 306.
Kobaltglanz 570.
Kobaltkies 572.
Kobaltin 570.
Kobaltmanganerz 504.
Kobaltnickelkies 572.
Kobaltvitriol 344.
Kobellit 553.
Kochsalz 229.
Königin 309.
Königit 309.
Könleinit 594.
Köttigit 307.
Kohlen 589.
Kohlenblende 589.
Kohleneisenstein 273.
Kokkolith 434.
Kokscharowitz 430.
Kollyrit 335.
Kolophonit 444.
Konarit 465.
Konichalcit 302.
Konit 270.
Korallenachat 222.

Korallenerz 584.
Korit 463.
Korund 224.
Korynit 575.
Kotschubeyit 454.
Koupholith 335.
Krablit 373. 382.
Krantzit 593.
Kraurit 299.
Kreide 268.
— spanische 320.
Kreittont 484.
Kreuzstein 346.
Krisuvigit 309.
Krokoit 280.
Krokydolith 464.
Kryolith 257.
Kryptolith 292.
Kühnit 288.
Kugeljaspis 224.
Kupfer 530.
Kupferantimonerz 547.
Kupferblau 466.
Kupferbleiglanz 547.
Kupferblende 559.
Kupferblüte 509.
Kupferglanz 548.
Kupferglas 548.
Kupferglimmer 302.
Kupfergrün 466.
Kupferindig 577.
Kupferkies 564.
Kupferlasur 293.
Kupfermanganerz 503.
Kupfernickel 574.
Kupferpecherz 498.
Kupfersammterz 309.
Kupferschaum 302.
Kupferschwärze 503.
Kupfersilberglanz 549.
Kupferuranit 304.
Kupfervitriol 340.
Kupferwismutglanz 553.
Kyanit 394.
Kyrosit 568.

L.

Labrador 380.
Labradorit 380.
Lanarkit 277.
Lancasterit 237.
Langit 309. 310.
Lanthanit 295.
Lasionit 236.
Lasurit 363.
Lasurstein 363.
Latrobit 365.
Laumontit 342.
Laurit 538.
Lavendulan 347.
Laxmannit 282.
Lazulith 234.
Leadhillit 276.
Leberblende 579.
Leberkies 568.
Ledererit 340.
Leedsit 264.

- Lehm 357.
 Lehuntit 339.
 Lenzin 355.
 Leonhardit 342.
 Lepidokrokit 498.
 Lepidolith 445.
 Lepidomelan 447.
 Lepolith 382.
 Lerbachit 536.
 Lettsomit 309.
 Leuchtenbergit 452.
 Leucit 367.
 Leukophan 397.
 Leukopyrit 565.
 Levyn 339.
 Libethenit 300.
 Liebenerit 458.
 Liebigit 295.
 Liévril 479.
 Lignit 590.
 Lillit 470.
 Limonit 499.
 Linarit 308.
 Lindsayit 382.
 Linneit 572.
 Linseit 382.
 Linsenerz 303.
 Lirokonit 303.
 Lithionglimmer 445.
 Lithionit 445.
 Löllingit 564.
 Löweit 240.
 Löwigit 243.
 Lonchidit 568.
 Loxoklas 379.
 Luchssapphir 405.
 Lumachell 268.
 Lüneburgit 234.
 Lunnit 299.
 Lydit 224. 223.
- M.**
- Magnesia-Alaun 244.
 Magnesiaglimmer 439.
 Magnesiasalpeter 233.
 Magnesit 270.
 Magnesitspath 270.
 Magnetiseisenerz 522.
 — schlackiges 523.
 Magnetit 522.
 Magnetkies 566.
 Magnoferrit 549.
 Malachit 292.
 Malachitkiesel 466.
 Malakolith 434.
 Malakon 403.
 Malthazit 356.
 Mancinit 476.
 Mangan-Alaun 242.
 Manganbleude 578.
 Manganepidot 426.
 Manganlanz 578.
 Manganit 504.
 Mangankiesel 477.
 — schwarzer 470.
 Manganocalcit 274.
 Manganspath 273.
 Manganvitriol 344.
 Manganzinkspath 274.
 Marcelin 515.
 Marekanit 361.
 Margarit 328.
 Margarodit 445.
 Markasit 567.
 Marmatit 579.
 Marmolith 323.
 Marmor 268.
 Martinsit 230. 239.
 Martit 549.
 Mascagnin 238.
 Masonit 448.
 Matlockit 495.
 Meerschaum 354.
 Megabasis 286.
 Megabromit 496.
 Meionit 385.
 Melaconit 510.
 Melanasphalt 592.
 Melanglanz 549.
 Melanit 444.
 Melanochroit 280.
 Melanolith 470.
 Melanterit 314.
 Mellilith 384.
 Melinit 462.
 Melinophan 397.
 Mellit 595.
 Melopsit 354.
 Menaccanit 520.
 Mendipit 494.
 Meneghininit 539.
 Mengit 294. 492.
 Menilit 216.
 Mennig 507.
 Mercur 529.
 Mercurbende 584.
 Mercur-Lebererz 584.
 Mergel 268.
 Mesitin 274.
 Mesole 338.
 Mesolith 337.
 Mesotyp 337. 338.
 Messingblüthe 294.
 Metachlorit 454.
 Metaxit 320.
 Meteorisen 525.
 Miargyrit 582.
 Miesit 289.
 Mikrobromit 496.
 Mikroklin 372.
 Mikrolith 486.
 Milarit 340.
 Milchquarz 224.
 Millerit 573.
 Miloschin 355.
 Mimetesit 289.
 Mirabilit 238.
 Misspikkel 565.
 Misy 343.
 Mizzonit 386.
 Mokkastein 222.
 Molybdänlanz 555.
 Molybdänit 555.
 Molybdänocker 507.
 Molybdänsilber 535.
 Monazit 294.
 Monazitoid 292.
 Mondstein 371.
 Monradit 322.
 Monrolith 393.
 Monticellit 390.
 Montmorillonit 356.
 Moorkohle 590.
 Moosachat 223.
 Morasterz 499 f.
 Morion 220.
 Moroxit 255.
 Morvenit 346.
 Mosandrit 493.
 Mullicit 297.
 Muriazit 245.
 Muromontit 422.
 Muscovit 444.
 Myelin 354.
- N.**
- Nadeleisenerz 497.
 Nadelerz 552.
 Nadelkohle 590.
 Nagyager Erz 534.
 Nagyagit 534.
 Nakrit 327. 358.
 Naptha 594.
 Nasturan 508.
 Natrocalcit 237.
 Natrolith 336. 338.
 Natron 238. 344.
 — kohlensaures 237 f.
 Natron-Alaun 244.
 Natronchabasit 340.
 Natronfeldspath 333.
 Natronglimmer 446.
 Natronmesotyp 338.
 Natronsalpeter 239.
 Neftgil 594.
 Nematolith 227.
 Neolith 322.
 Neotyp 268.
 Nephelin 365. 366.
 Nephrit 390.
 Neukirchit 502.
 Neuroolith 329.
 Newjanskit 526.
 Nickelantimonkies 576.
 Nickelarsenkies 375.
 Nickelblüthe 306.
 Nickelglanz 575.
 Nickelin 574.
 Nickelkies 573.
 Nickelocker 306.
 Nickelsmaragd 295.
 Nickelspiessglanzerz 376.
 Nickelvitriol 344.
 Nickelwismutglanz 576.
 Nigrescit 468.
 Nigrin 544.
 Niobit 483.
 Nipholith 257.
 Nitrocalcit 233.

Nitromagnesit 233.
 Nontronit 467.
 Nosean 362.
 Notit 463.
 Nüssierit 289.
 Nuttalit 387.

O.

Obsidian 360.
 Oerstedit 492.
 Okenit 330.
 — asbestartiger 330. 389.
 Oligoklas 377.
 Oligonspath 272.
 Olivenerz 303.
 Olivenit 303.
 Olivin 405.
 Omphacit 435.
 Onkosin 354.
 Onofrit 535.
 Onyx 222.
 Oolithisches Eisenerz 549.
 Oolithischer Kalkstein 268.
 Oosit 458.
 Opal 245.
 — edler 216.
 — gemeiner 246.
 Opaljaspis 246.
 Orangit 472.
 Orthit 422.
 Orthoklas 369. 383.
 Osmeliith 330.
 Osmiridium 526.
 — dunkles 527.
 — lichtetes 526.
 Osmium 532.
 Osteolith 256.
 Ostranit 403.
 Otterleit 449.
 Owenit 449.
 Oxalit 596.
 Ozokerit 594.

P.

Pachnolith 359.
 Pajsbergit 477.
 Palagonit 463.
 Palladium 527.
 Papierkohle 590.
 Paradoxit 372.
 Paragonit 446.
 Paranthin 386.
 Parasit 252.
 Parastilbit 346.
 Parisit 274.
 Partschin 444.
 Passaui 364.
 Patrinit 552.
 Papatit 437.
 Pechkohle 590.
 Pechstein 360.
 Peganit 235.
 Pegmatolith 372.
 Pektolith 229.
 Pelikanit 359.
 Pelokonit 504.
 Pelosiderit 272.
 Pencatit 268.
 Pennin 434.
 Percylit 494.
 Peridot 405.
 Periklas 226.
 Periklin 376.
 Peristerit 376.
 Periglimmer 328.
 Perlit 359.
 Perlsinter 245.
 Perlspath 269.
 Perlstein 359.
 Perowskit 494.
 Perowskyn 294.
 Perthit 372. 383.
 Petalit 369.
 Petroleum 594.
 Petzit 532.
 Pfeifenstein 353.
 Phästin 437.
 Phakolith 339.
 Pharmakolith 307.
 Pharmakosiderit 304.
 Phenakit 404.
 Phengit 444.
 Phillipsit 343.
 Phlogopit 444.
 Phönicit 280.
 Phönikochroit 280.
 Pholerit 327.
 Phosgenit 494.
 Phosphorealcit 299.
 Phosphoreisensinter 315.
 Phosphorit 255 f.
 Photicit 477.
 Phillinglanz 542.
 Piauzit 593.
 Pickeringit 244.
 Picotit 407.
 Picranalcim 344.
 Piemontit 426.
 Pikrolith 324.
 Pikromerit 239.
 Pikropharmakolith 308.
 Pikrophyll 321.
 Pikrosmin 322.
 Pimeliith 352. 465.
 Pinguit 467.
 Pinit 638.
 Pinitoid 354.
 Piotin 352.
 Pipestone 353.
 Pisanit 312.
 Pisolithischer Quarz 221.
 Pissophan 345.
 Pistazit 423. 426.
 Pistomesit 271.
 Pittinerz 508.
 Pittizit 346.
 Plagionit 541.
 Plakodin 374.
 Planerit 236.
 Plasma 222.
 Platin 526.
 Platiniridium 526.

Plattnerit 508.
 Pleonast 407.
 Plinian 566.
 Plinthit 464.
 Plombièrit 354.
 Plumbocalcit 268.
 Plumbostib 540.
 Plumosit 540.
 Polianit 546.
 Polirschiefer 216.
 Pollux 366.
 Polyadelphit 414.
 Polyargit 329.
 Polyargyrit 551.
 Polybasit 550.
 Polychrom 289.
 Polyhalit 240.
 Polykras 492.
 Polyolith 420.
 Polymignit 492.
 Polysphärit 289.
 Polyxen 526.
 Poonalith 338.
 Porcellanerde 356.
 Porcellanjaspis 224.
 Porcellanspath 364
 Porpezit 528.
 Praseem 224. 222.
 Praseolith 456.
 Prasin 300.
 Predazzit 268.
 Pregrattit 447.
 Prehnit 335.
 Prosopit 257.
 Protobastit 437.
 Prousttit 583.
 Pseudoapatit 256.
 Pseudochrysolith 364.
 Pseudogaylüssit 237.
 Pseudomalachit 300.
 Pseudophit 452.
 Pseudotriplit 296.
 Psilomelan 502.
 Punamustein 390.
 Punctachat 222.
 Puschkinit 426.
 Pyknit 397.
 Pyknotrop 324.
 Pyralolith 326.
 Pyrargillit 455.
 Pyrargyrit 533.
 Pyrenäit 444.
 Pyrgom 434.
 Pyrit 568.
 Pyrochlor 486.
 Pyrochroit 504.
 Pyrolusit 546.
 Pyromorphit 289.
 Pyrop 445.
 Pyrophyllit 326.
 Pyrophysalit 396.
 Pyropissit 590.
 Pyroretin 594.
 Pyrorthit 423.
 Pyrosklerit 333.
 Pyrosmalith 474.
 Pyrostilbit 544.

Pyrostilpmit 584.
 Pyroxen 434.
 Pyrrhit 487.
 Pyrrhosiderit 497.
 Pyrrhotin 566.

Q.

Quartz 246.
 Quarz 246.
 — gemeiner 221, 223.
 Quecksilber 529.
 Quecksilberbranderz 595.
 Quecksilberhornerz 495.
 Quellerz 498.

R.

Radiolith 338.
 Rädelerz 546.
 Randanit 246.
 Raphilit 367.
 Raseneisenerz 498.
 Ratofkit 229.
 Rauchtropas 220.
 Rauschgelb 586.
 — rothes 584.
 Rautenspath 269.
 Razoumoffskin 353.
 Realgar 584.
 Redruthit 548.
 Reif 244.
 Reissblei 588.
 Retinalith 350.
 Retinit 593.
 Reussin 239.
 Rhatizit 394.
 Rhodiumgold 528.
 Rhodizit 252.
 Rhodochrom 453.
 Rhodonit 477.
 Rhyakolith 373.
 Ripidolith 450, 453.
 Rittingerit 582.
 Römerit 343.
 Röthel 549.
 Röttisit 465.
 Rogensteine 268.
 Roheisen 532.
 Romanzovit 444.
 Romeit 282.
 Rosellan 328.
 Rosolith 307.
 Rosenquarz 224 f.
 Rosit 328.
 Rothbleierz 280.
 Rotheisenerz 547.
 — dichtes 549.
 — faseriges 549.
 — ockriges 549.
 Rotheisenstein 547.
 Rothgiltigerz, dunkles 583.
 — lichtetes 583.
 Rothhoffit 444.
 Rothkupfererz 509.
 Rothnickeloies 574.
 Rothspießglaserz 584.
 Rothzinkerz 509.

Rubellan 440.
 Rubellit 409.
 Rubin 224 f.
 Rubinglimmer 497.
 Ruskohle 590.
 Rutil 544.

S.

Saccharit 379.
 Säure, arsenige 506.
 Sagenit 542.
 Salamstein 225.
 Salit 434, 434.
 Salmiak 230.
 Salpeter 259.
 Salzkupfererz 493.
 Samarskit 485.
 Samoit 359.
 Sandkohle 590.
 Sanidin 373.
 Saponit 352.
 Sapphir 224 f.
 Sapphirin 390.
 Sardinian 280.
 Sardonyx 222.
 Sarkolith 385.
 Sassolin 245.
 Saussurit 393.
 Saynit 576.
 Schalenblende 579.
 Schaumgyps 244.
 Schaumkalk 264.
 Scheelbleierz 283.
 Scheelit 283.
 Scheererit 594.
 Schefferit 434.
 Schieferkohle 590.
 Schieferspath 268.
 Schilfglaserz 552.
 Schillerspath 324.
 Sehnee 244.
 Schörl 409.
 Schorlamit 494.
 Schreibersit 525.
 Schrifterz 532.
 Schriftgranit 372.
 Schrötterit 354.
 Schwarzbleierz 275.
 Schwarzzerz 557.
 Schwarzkohle 589.
 Schwarzspießglaserz 545.
 Schwefel 586.
 Schwefelkies 568.
 Schwefelkobalt 572.
 Schwerbleierz 508.
 Schwerspath 246.
 Schwerstein 283.
 Schwimmkiesel 246.
 Schwimmstein 222.
 Seerz 500.
 Seesalz 229.
 Seifenstein 332.
 Seifenzinn 544.
 Seladonit 464.
 Selbit 275.
 Selen, gediegenes 586.

Selenblei 537.
 Selenbleikupfer 537.
 Selenbleispath 279.
 Selenkobaltblei 537.
 Selenkupfer 536.
 Selenkupferblei 537.
 Selenmercur 535.
 Selenmercurblei 536.
 Selenquecksilberblei 536.
 Selenschwefel 586.
 Selenschwefelmercur 535.
 Selenisilber 536.
 Sellaite 229.
 Senarmontit 506.
 Serbian 355.
 Sericit 445.
 Serpentin 323.
 — edler 324.
 — gemeiner 324.
 Serpentinasbest 325.
 Serpentinischerz 324.
 Sexangulit 538.
 Seybertit 389.
 S derit 224, 272.
 Sideromelan 364.
 Sideropellit 272.
 Sideroschisolith 474.
 Siderosilicite 468.
 Silber 528.
 — güldisches 528.
 Silberfahlerz 556.
 Silberglanz 554.
 Silberhornerz 495.
 Silberkies 556.
 Silberkupferglanz 549.
 Sillimanit 393.
 Simonyit 240.
 Sinterkohle 589.
 Sismondin 448.
 Sisserskit 527.
 Skapolith 365, 386.
 Skleroklas 544.
 Skolezit 337.
 Skolopsit 350.
 Skorodit 305.
 Skutterudite 572.
 Smaltin 571.
 Smaragd 398.
 Smaragdite 438.
 Smegmatit 356.
 Smirgel 224 f.
 Smithsonit 273.
 Soapstone 352.
 Sodalith 364.
 Sombrierit 256.
 Sommervilleit 384.
 Sonnenstein 374.
 Sordawallit 463.
 Spadait 354.
 Spargelstein 255.
 Spartaite 268.
 Spatheisenstein 272.
 Speckstein 349.
 Speer kies 567.
 Speiskobalt 574.
 Spessartin 444.
 Sphärit 236.

Sphärolith 361.
 Sphärosiderit 272.
 Sphalerit 578.
 Sphön 488.
 Sphragid 462.
 Spiessglanzbleierz 545.
 Spiessglassilber 555.
 Spinell 407.
 Spinellan 362.
 Spodumen 368.
 Spreusteiu 338.
 Sprödglasserz 549.
 Sprudelstein 264.
 Staffelit 256.
 Stangenspath 248.
 Stannin 564.
 Stannit 476.
 Stassfurtit 252.
 Staurolith 418.
 Steatit 349.
 Steinkohle 589.
 Steinmannit 538.
 Steinmark 327. 357.
 Steinöl 594.
 Steinsalz 229.
 Stellit 329.
 Stephanit 549.
 Sternbergit 551.
 Sternquarz 222.
 Stiblich 505.
 Stibnit 544.
 Stilbit 344.
 Stilpnomelan 470.
 Stilpnosiderit 498.
 Stinkfluss 229.
 Stinkquarz 224.
 Stolpenit 358.
 Stolzit 283.
 Strahlerz 304.
 Strahlkies 567 f.
 Strahlstein 429.
 Strahlzeolith 344.
 Striegisan 236.
 Strigovit 450.
 Strogonowit 387.
 Stromeyerit 549.
 Stromnit 262.
 Strontianit 262.
 Struvit 233.
 Studerit 560.
 Stylotyp 560.
 Succinit 544.
 Sumpferz 499 f.
 Susannit 277.
 Svanbergit 236.
 Sylvanit 532.
 Sylvin 230.
 Symplesit 306.
 Szajbelyit 233.

T.

Tabergit 451.
 Tachyphalzit 404.
 Tachyhydrat 234.
 Tachylyt 364.
 Tafelspath 388.

Tagilit 300.
 Talk 349.
 Talkapatit 254.
 Talkeisensin 523.
 Talkerde 224.
 Talkhydrat 227.
 Talkoid 320.
 Talkspath 270.
 Talksteinmark 354.
 Taltalit 540.
 Tankit 382.
 Tantalit 482.
 Tapiolit 483.
 Tarnowitzit 264.
 Tasmanit 583.
 Tauriscit 312.
 Tekticit 343.
 Tellur 534.
 Tellurblei 535.
 Tellurit 506.
 Tellurocker 506.
 Tellursilber 532.
 Tellurwismut 534.
 Tennantit 559.
 Tenorit 510.
 Tephroit 476.
 Teratolith 462.
 terra sigillata 462.
 Tesseralkies 572.
 Tetartin 373.
 Tetradymit 534.
 Tetraëdrit 557.
 Tetraphylin 294.
 Thenardit 250.
 Thermonatrit 237.
 Thjorsaut 382.
 Thomsonit 396.
 Thon 357.
 Thoneisenerze 500.
 Thoneisenstein 549.
 Thonerde 224.
 Thorit 472.
 Thraulit 469.
 Thrombolith 347.
 Thulit 388.
 Thuringit 449.
 Tiemannit 535.
 Tinkal 234.
 Tinkalzit 233.
 Titaneisenerz 520.
 Titaneisensand 523.
 Titanit 488.
 Topas 395.
 Topazolith 444.
 Topfstein 320.
 Trappeisenerz 523.
 Traversellit 430.
 Tremolit 427. 429.
 Tridymit 223.
 Tripel 216.
 Triphan 368.
 Triphylin 294.
 Triplit 290.
 Tritomit 473.
 Troilit 567.
 Trolleit 235.
 Trona 238.

Troostit 476.
 Trümmerchat 222.
 Tschewkinit 494.
 Türkis 234.
 Tüseit 357.
 Turgit 499.
 Turmalin 409.
 Turnerit 389.
 Tyrit 486.
 Tyrolit 302.

U.

Ueber-Schwefelblei 538.
 Ullmannit 576.
 Umbra 468.
 — kölnische 500.
 Unglharit 467.
 Uralit 429.
 Uralorthit 423.
 Uranglimmer 304.
 Uranit 304.
 Uran-Kalk-Carbonat 295.
 Uranocker 505.
 Uranotantal 485.
 Uranpecherz 508.
 Uranvitriol 308.
 Urao 237 f.
 Uwarowit 444.

V.

Valentinit 505.
 Valentinit 505.
 Vanadinit 287.
 Variscit 235.
 Varvicit 502.
 Vauquelinit 284.
 Vermiculit 333.
 Vestan 224.
 Vesuvian 445.
 Villarsit 325.
 Violan 394.
 Vitriol, grüner 342.
 — weisser 344.
 Vitriolbleierz 277.
 Vitriolocker 345.
 Vivianit 297.
 Völknerit 348.
 Voglit 295.
 Volborthit 308.
 Voltait 342.
 Voltzin 580.
 Vorhauserit 323.
 Vulpinit 246.

W.

Wad 500.
 Wagnerit 253.
 Walait 593.
 Walchowit 593.
 Walkerde 357.
 Waringtonit 310.
 Washingtonit 530.
 Wasser 213.
 Wasserblei 555.
 Wasserkies 567 f.

Wassersapthir 405.
 Wavellit 236.
 Websterit 242.
 Wehrliit 480.
 Weicheisenkies 568.
 Weichmanganerz 516.
 Weissbleierz 275.
 Weisserz 566.
 Weissgiltigerz 556. 559.
 Weissit 455.
 Weisskupfererz 563.
 Weissnickelkies 573. 574.
 Weiss-Spiessglaserz 505.
 Weisstellur 532.
 Wernerit 386.
 Whewellit 596.
 Whitamit 426.
 Whitneyit 563.
 Wichtisit 420.
 Wichtyn 420.
 Wiesenerz 498.
 Willemit 475.
 Williamsit 324.
 Wiluit 445.
 Wiserin 253.
 Wiserit 294.
 Wismut 530.
 Wismuthblende 480.
 Wismutglanz 554.
 Wismutkobaltkies 572.
 Wismutkupfererz 553.
 Wismutnickelkies 576.
 Wismutoker 507.
 Wismutspath 275.
 Witherit 261.
 Wittichenit 553.

Wöhlerit 487.
 Wolchit 546.
 Wörthit 327.
 Wolfachit 575.
 Wolfram 284.
 Wolframbleierz 283.
 Wolframit 284.
 Wolframocker 507.
 Wolframsäure 507.
 Wolfsbergit 547.
 Wolkenachat 222.
 Wolkonskoit 465.
 Wollastonit 330. 388.
 Wolnyn 248.
 Würfelerz 304.
 Wulfenit 282.
 Wundererde, sächsische 462.
 Wurtzit 580.

X.

Xanthit 418.
 Xanthokon 584.
 Xanthophyllit 332.
 Xanthosiderit 500.
 Xenolith 393.
 Xenotim 252.
 Xonaltit 330.
 Xylit 460.
 Xylochlor 332.
 Xylotil 460.

Y.

Yttererde, niobsaure 486.
 — phosphorsaure 252.

Ytterspath 252.
 Yttrocerit 229.
 Yttröilmenit 485.
 Yttrötantalit 481. 485.
 Yttrötitanit 488.

Z.

Zeagonit 337.
 Zeolith 463.
 Zeuxit 449.
 Ziegelerz 510.
 Zinckenit 544.
 Zink 532.
 Zinkblende 578.
 Zinkblüthe 294.
 Zinkeisenspath 272.
 Zinkfahlerz 559.
 Zinkit 509.
 Zinkosit 280.
 Zinkoxyd 509.
 Zinksilicat 474.
 Zinkspath 272.
 Zinkvitriol 340.
 Zinn 530.
 Zinnerz 513.
 Zinnkies 564.
 Zinnober 584.
 Zinnstein 513.
 Zirkon 402.
 Zoisit 387. 426.
 Zorget 537.
 Zundererz 584.
 Zwieselit 290.
 Zygadit 368.