

**DICTIONNAIRE**  
DES  
**ANALYSES CHIMIQUES**

**II**

## LIBRAIRIE DE J. B. BAILLIÈRE.

**Nouvelles Manipulations chimiques simplifiées**, contenant la description d'appareils entièrement nouveaux d'une construction simple et facile, par J. H. M. VIOLETTE; deuxième édition. Paris, 1847, in-8. . . . . 7 fr. »

**Annuaire de Chimie**, comprenant les applications de cette science à la médecine et à la pharmacie, ou Répertoire des découvertes et des nouveaux travaux en chimie faits dans les diverses parties de l'Europe; par MM. E. MILLON et J. REISET, avec la collaboration du docteur F. HÖFFER et NICOLÈS.

- *Première année*, Paris, 1845, 1 vol. in-8 de 700 pages. . . . . 7 fr. 50 c.
- *Deuxième année*, 1846, 1 vol. in-8 de 900 pages. . . . . 7 fr. 50 c.
- *Troisième année*, 1847, 1 vol. in-8 de 820 pages. . . . . 7 fr. 50 c.
- *Quatrième année*, 1848, 1 vol. in-8 de 600 pages. . . . . 7 fr. 50 c.
- *Cinquième année*, 1849, 1 vol. in-8 de 630 pages. . . . . 7 fr. 50 c.
- *Sixième année*, 1850, 1 vol. in-8 de 765 pages. . . . . 7 fr. 50 c.
- *Septième année*, 1851, 1 vol. in-8. . . . . 7 fr. 50 c.

*Cet ouvrage paraît régulièrement en janvier de chaque année.*

La mort de Berzelius a suspendu la publication du Rapport annuel de chimie; les véritables amis des progrès scientifiques trouveront une large compensation dans l'*Annuaire de Chimie* de MM. Millon et Reiset; la grande variété des travaux qu'ils embrassent, puisque chaque volume contient l'analyse de plus de 400 mémoires, et l'impartialité de leur appréciation, assurent à ce livre un rang élevé dans la science; c'est un ouvrage éminemment utile à toutes les personnes qui désirent se tenir au courant des découvertes les plus récentes de la chimie. Car, pour connaître le mouvement et les progrès qui s'opèrent en chimie, pour en apprécier tous les détails d'applications, il n'est pas de publications que les travailleurs ne doivent interroger; il leur faut consulter plus de vingt recueils, qui nécessitent non-seulement beaucoup de temps, mais la connaissance de plusieurs langues. C'est dans le but d'obvier à ces inconvénients que les auteurs ont entrepris de présenter dans l'*Annuaire de Chimie*, une exposition complète de l'ensemble de tous les travaux dont la chimie fait l'objet, et qui s'exécutent en France ou à l'étranger.

DE L'IMPRIMERIE DE CRAPELET, RUE DE VAUGIRARD, 9.

DICTIONNAIRE  
DES  
**ANALYSES CHIMIQUES**

OU

**RÉPERTOIRE ALPHABÉTIQUE**

DES ANALYSES DE TOUS LES CORPS NATURELS ET ARTIFICIELS

DEPUIS L'ORIGINE DE LA CHIMIE JUSQU'A NOS JOURS

AVEC L'INDICATION

DU NOM DES AUTEURS ET DES RECUEILS OU ELLES ONT ÉTÉ INSÉRÉES

PAR

**J. H. M. VIOLETTE**

Commissaire des poudres et salpêtres, ancien élève de l'École Polytechnique

ET

**P. J. ARCHAMBAULT**

Professeur au lycée Charlemagne

*Les Recueils d'expériences et d'observations sont les seuls livres  
qui puissent augmenter nos connaissances.*

*Buffon, Préface de la Statique des végétaux.*

TOME SECOND

A PARIS

CHEZ J. B. BAILLIÈRE

LIBRAIRE DE L'ACADÉMIE NATIONALE DE MÉDECINE

19, RUE HAUTEFEUILLE

A LONDRES, CHEZ H. BAILLIÈRE, 219, REGENT-STREET

A NEW-YORK, CHEZ H. BAILLIÈRE, 469, FULTON-STREET

A MADRID, CHEZ C. BAILLY-BAILLIÈRE, 44, CALLE DEL PRINGIPE

—  
1851





# DICTIONNAIRE

DES

## ANALYSES CHIMIQUES.

### HALLOYSITE

**HAIDINGÉRITE.**  $\text{CaO}^{10}\text{3AsO}^5 + 3\text{HO}$ .

Arséniate de chaux.....	85,681
Eau.....	14,319.
	<u>100,000</u>

(TURNER, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 296.)

**HAIDINGÉRITE.** SILICO-ALUMINATE DE FER. Voy. CHAMOISITE.

**HAIDINGÉRITE.** SULFURE D'ANTIMOINE ET DE FER. Voy. BERTHÉRITE.

**HALLITE.** Voy. WEBSTÉRITE.

**HALLOYSITE.**  $\text{Al}^2\text{O}^3, \text{SiO}^2, \text{HO}$ .

Syn. : *Tuesite; lenzinite; cymolite; razoumoffskine; savon de montagne; alumocalcite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	0,390	0,390	0,442
Alumine.....	0,340	0,350	0,288
Chaux.....	»	»	0,046
Eau.....	0,260	0,255	0,284
	<u>0,990</u>	<u>0,995</u>	<u>1,000</u>

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	0,500	0,495	0,468
Alumine.....	0,220	0,180	0,267
Oxyde de fer. ...	»	»	0,050
Magnésie.....	»	0,024	0,004
Chaux.....	»	0,024	0,030
Eau.....	0,260	0,280	0,435
	<u>0,980</u>	<u>0,997</u>	<u>0,954</u>

(1) H. d'Anglar, près de Liège. — (2) H. de Halle, en Allemagne, par JOHN. — (3) H. de Nontron (Dordogne), dans une mine de manganèse. — (4) Lenzinite de Saint-Sever (Landes), par PELLETIER. — (5) H. de Confolens (Charente-Inférieure). — (6) Triklasite de Falun, en Suède, par HISINGER. — (7) *des Essais* de Berthier, t. I, p. 58.)

II.

### HALLOYSITE

HALLOYSITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice ...	40,25	46,07	40,66	43,40
Alumine.....	35,00	36,09	33,66	32,45
Eau.....	24,50	16,00	24,83	22,30
Magn. et chaux.	0,25	»	»	1,70
	<u>100,00</u>	<u>98,16</u>	<u>99,15</u>	<u>99,55</u>

(1) H. de Silésie, par GLOCHER, *Journ. d'Erdmann*, t. XII, p. 173. — (2) H. de Bayonne, par BERTHIER. *Ann. des Mines*, 1835. — (3) H. de la Voulte, par DUFRENOY, *Tr. de Min.*, t. III, p. 266. — (4) H. de Saint-Martin, *id.*

HALLOYSITE.

	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	39,40	48,95	46,00	40,25
Alumine.....	28,60	31,46	40,02	35,00
Eau.....	22,00	14,48	14,08	21,25
Magn <sup>si</sup> , chaux et fer.....	10,00	3,88	»	0,25
	<u>100,00</u>	<u>98,77</u>	<u>100,10</u>	<u>96,75</u>

(5) H. de Montmorillon, *Tr. de Min.*, *id.* — (6) H. de Huelgoat, *id.* — (7) H. de Guateque, par BOUSSINGAULT, *id.* — (8) H. de Miechowitz, *id.*

HALLOYSITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	63,00	54,50	44,0
Alumine.....	23,00	27,25	26,5
Eau.....	43,00	14,25	20,5
Oxyde de fer.....	4,25	0,25	8,0
Magnésie et chaux.	»	2,37	»
	<u>100,25</u>	<u>98,62</u>	<u>99,0</u>

(1) Cymolite, par KLAPROTH, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 266. — (2) C. de Rosemullz (Silésie), par ZELLSNER, *id.* — (3) Savon de montagne de Thuringe, par BUCHOLZ, *id.*

1

**HARICOTS**

**HARMOTOME**

**HALLOYSITE.**

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	86,60	46,70	50,00
Alumine...	22,20	36,49	46,88
Eau.....	4,00	46,00	20,00
Oxyd. de fer.	6,25	»	0,75 de nick.
Magn. et chaux.	»	»	12,37 potasse.
	419,05	98,89	400,00

(4) Alumocalcite, par KERSTEN, *Traité de mineral.* par DUFRENOY. — (5) Tuesite, par THOMSON, *id.* — (6) Razoumoffskite de Kotsmutz, par JOUN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 103.

**HARICOT (phaseatus vulgaris).**

Enveloppes sé-	{ Fibre ligneuse... 4,60 Acide pectique... 4,23 Matière soluble, amidon et traces de légumine... 4,47	
minales.....		
Amidon.....		42,34
Eau.....		23,00
Légumine.....	48,20	
Matière animalisée, soluble dans l'eau et insoluble dans l'alcool..	5,36	
Acide pectique retenant de la légumine et de l'amidon.....	4,50	
Matière grasse peu colorée.....	0,70	
Squelette pulpeux.....	0,70	
Sucre incristallisable.....	0,20	
Phosphate de chaux et de potasse, carbonate de chaux, traces d'acide organique, en partie saturé par la potasse.....	4,00	
	400,00	

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 85.)

**HARICOT SEC.**

Matière extractive d'une sav. amère.	3,44
Gomme avec phosphate et hydrochlorate de potasse.....	49,37
Amidon.....	35,94
Fibre amyloacée.....	44,70
Substance glutineuse (gliadine) à laquelle adhère encore un peu de fibre ligneuse, d'amidon et de phosphate acide de chaux.....	20,81
Alumine.....	4,35
Membranes extérieures.....	7,50
Perte.....	0,55
	400,63

(EINOF, *Anc. Journ. de Gehl.*, t. VI, p. 545.)

**HARICOTS.**

Azote.....	4,47
Carbone.....	45,07
Hydrogène.....	6,63
A reporter.....	56,47

	Report....	56,47
Oxygène.....		38,73
Soufre.....		0,44
Cendres.....		4,38
Matières azotées desséchées à 400°..		28,25
— — fraîches.....		24,74
Eau.....		43,44

(HORSFOLD.)

**HARICOTS. Cendres.**

	(1)	(2)	(3)
Potasse.....	20,71	54 6	{ 38,89 14,78
Soude.....	24,07		
Chaux.....	5,38	6,07	5,90
Magnésie.....	7,35	42,03	9,03
Oxyde ferrique..	0,34	»	0,14
Acide sulfurique.	2,28	4,36	2,49
Acide phosphoriqu.	35,33	28,53	34,34
Chlore.....	3,22	0,40	0,33
Silice.....	1,48	4,05	0,44
	97,46	400,50	400,34

(1) H. de la Hesse-Electorale, par THON, *Ann. de Ch. et de Ph. de Liebig et Wöhler*, 1845, n° 28. —

(2) H. d'Alsace, par BOUSSINGAULT, *id.* — (3) H. de Worms, par LEVY, *id.*

(*Rev. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 70.)

**HARKISE. Voy. NICKEL SULFURÉ.**

**HARMALINE. C<sup>24</sup>H<sup>12</sup>Az<sup>2</sup>O.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	74,35	74,80
Hydrogène.....	6,76	6,64
Nitrogène.....	43,58	44,48
Oxygène.....	5,31	4,08
	400,00	400,00

(WARRENTRAPPEL ET WILL, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843.)

**HARMOTOME.**

Syn.: *Andréolite; andreasbergolite; hyacinthe blanche cruciforme; pierre cruciforme; ercinite; kreuzstein.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice... ..	47,04	44,40	46,65	48,44
Alumine. . . . .	15,24	20,44	16,54	17,85
Baryte... ..	20,85	48,27	49,42	49,94
Chaux... ..	0,40	»	4,40	»
Potasse... ..	0,88	»	4,40	»
Eau... ..	44,92	47,49	45,25	44,07
	99,03	400,00	99,76	400,00

(1) H. de Strontian, par CONNELL. — (2) H. de Norwège, par BERZELIUS. — (3) H. d'Oberstein, par KOBELL. — (4) H. d'Andreasberg, par RAMMELSBERG.

### HAUSMANITE

3

### HAYESENITE

#### HARMOTOME.

	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice... 48,68	47,47	47,60	47,59	
Alumine 46,83	45,68	46,39	46,74	
Baryte... 20,08	21,06	20,86	20,45	
Ox. de fer. »	0,54	0,65	0,56	
Potasse... »	0,78	0,84	»	
Soude... »	0,80	0,74	»	
Eau..... 44,68	43,19	44,16	44,16	
	100,27	99,49	104,24	99,47

(5) H. d'Andreasberg, par RAMMELSBERG. — (6) H. du cap Strontian, par DAMOUR. — (7) (8) Morvénite, *id.*

(Tr. de Min. par Dufrenoy, t. III, p. 472.)

#### HARMOTOME A BASE DE CHAUX.

Voy. CHRISTIANITE.

#### HARMOTOME DE MARBOURG. Voy.

GISMONDINE et CHRISTIANITE.

#### HARRINGTONITE. Voy. MÉSOTYPE.

#### HARTINE. C<sup>20</sup>H<sup>7</sup>Az.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	78,464	78,44
Hydrogène.....	44,000	44,08
Nitrogène.....	40,536	40,48
	100,000	100,00

(SCHRÖTTER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.)

#### HARTITE. Voy. SUIF DE MONTAGNE.

#### HATCHETINE. Voy. SUIF DE MONTAGNE.

#### HAUÉRITE.

Soufre.....	54,80
Manganèse.....	45,19
	100,00

(HAIDINGER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 155.)

#### HAUSMANITE. MnO ou Mn<sup>2</sup>O<sup>3</sup>.

Oxyde rouge de manganèse.....	98,098
Oxygène.....	0,245
Baryte.....	0,444
Eau.....	0,435
Silice.....	0,337

(TURNER, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 394.)

#### HAUSMANITE rouge du Piémont (2 quintaux).

	Livres.	Onces.
Silice.....	52	4
Chaux.....	70	4
Alumine.....	4	9
Oxyde de manganèse avec un peu de fer.....	94	43
Eau et acide carbonique.....	3	43
Perte.....	2	6

(NAPION, *Ann. de Ch.*, t. X, p. 149.)

#### HAÜYNE. KO, CaO, Al<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, SiO<sup>2</sup>, SuO<sup>2</sup>.

	(1)	(2)	(3)
Potasse.....	2,40	»	44,00
Silice.....	32,44	37,00	30,00
Acide sulfurique..	48,98	41,56	42,00
Alumine.....	27,75	27,50	45,00
Soude.....	14,24	12,24	»
Chaux.....	9,96	8,44	43,50
Oxyde de fer.....	»	4,15	4,00
Oxyde de mangan <sup>e</sup>	»	0,50	»
Perte.....	»	»	17,50
Eau.....	»	4,50	»
	103,77	99,59	100,00

	(4)	(5)	(6)
Potasse.....	45,45	»	9,444
Silice.....	35,48	37,00	35,042
Acide sulfurique..	42,39	44,56	42,600
Alumine.....	48,87	27,50	27,445
Soude.....	»	12,24	»
Chaux.....	42,00	8,44	42,552
Oxyde de fer.....	4,16	4,15	0,472
Oxyde de mangan <sup>e</sup>	»	0,50	»
Chlorure.....	»	»	0,584
Soufre.....	»	»	0,239
Eau.....	4,20	4,50	0,649
	96,55	99,59	98,304

(1) H. par WHITNEY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 168. — (2) H. du lac Laucher, par NOK-GREVATH, *id.* — (3) H. d'Auvergne, par VAUQUELIN, *Journ. des Mines*, mai 1807, p. 376. — (4) H. du Vésuve, par GMELIN, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. XXX, p. 676. — (5) H. du lac Laach, par BERGMANN, *id.* — (6) H. de Niedermendig, par VARRENTAP, *id.*

#### HAYDÉNITE. De Baltimore (États-Unis).

	(a)	(b)
Silice.....	56,834	49,5
Potasse.....	2,388	2,5
Alumine.....	42,345	23,5
Chaux.....	8,419	2,7
Oxyde de fer.....	8,035	»
Magnésie.....	3,960	»
Eau.....	8,905	24,0
	100,883	99,2

(a) DELESSA. — (b) SILLIMAN.

(R. sc. et ind., t. XXV, p. 109.)

#### HAYESENITE.

Acide borique.....	46,444
Chaux.....	18,889
Eau.....	35,000
	100,000

HAYES, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 764.)

HELLÉNINE

HÉDENBERGITE. Voy. PYROXÈNE.

HELICINE.  $2C^{26}H^{16}O^{14} + 3HO$ .

	Tr.			Calc.
Carbone.	52,33	52,40	52,34	52,44
Hydrogène.	5,95	6,09	6,04	5,88
Oxygène	44,72	44,54	44,62	44,68
(PIRIA.)	400,00	400,00	400,00	400,00

HÉLIÇOIDINE.  $C^{32}H^{34}O^{28} + 3HO$ .

	Tr.			Calc.
Carbone.	52,24	52,42		52,26
Hydrogène.	6,30	6,34		6,49
Oxygène.	41,46	41,27		41,55
	400,00	400,00		400,00

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XIV, p. 294.)

HÉLIOTROPE. Voy. AGATE.

HELLÉBORE BLANC. Voy. VÉRATRE.

HELLÉBORE NOIR.

- Huile volatile.
  - grasse.
  - Matière résineuse.
  - Cire.
  - Acide volatil.
  - Principe amer.
  - Muqueux.
  - Albumine.
  - Gallate de potasse et gallate acide de chaux.
  - Sel à base ammoniacale.
- (FENEUILLE et CAPRON, *Journ. de Pharm.*, 1821, p. 503.)

HELLÉBORE NOIR. *Helleborus hiemalis*.

- Résine âcre.
  - Matière extractive gommeuse.
  - Un peu de sucre.
  - Amidon.
  - Fibre ligneuse.
  - Substance végéto-animale, qui se prend en une masse membraneuse par l'évaporation du suc exprimé.
- (VAUQUELIN, *Ann. de Pharm. de Berlin*, 1808, p. 1.)

HELLÉNÈNE.  $C^{15}H^8$ .

Carbone.	89,5	89,0	89,8	89,0
Hydrogène.	10,3	10,4	10,4	10,4

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XII, p. 191.)

HELLÈNE.  $C^{14}H^9O^2$  ou  $C^{13}H^{10}O^2$ .

Carbone.	77,32	77,40	77,88
Hydrogène.	8,56	8,45	8,62
Oxygène.	14,12	14,45	13,50
	400,00	400,00	400,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 158.)

HÉMATOSINE

HELLÉNINE.

Carbone.	76,4	76,4	76,2
Hydrogène.	8,5	8,5	8,8
Oxygène.	15,1	15,1	15,0
	400,0	400,0	400,0

Carbone.	76,8	76,5	»
Hydrogène.	8,7	8,8	8,68
Oxygène.	14,5	14,7	»
	400,0	400,0	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XII, p. 189.)

HELVELLE. Voy. CHAMPIGNONS.

HELVINE.

Silice.	33,258
Glucine et un peu d'alumine.	12,029
Protoxyde de manganèse.	31,817
Protoxyde de fer.	5,564
Sulfure de manganèse.	14,000
Parties volatiles.	4,555
	98,223

(GMELIN, *Tubingue*, 1825.)

HÉMATÈNE.  $C^{10}H^{15}O^{10}$ .

	Calc.	Tr.
Carbone.	62,66	62,65
Hydrogène.	3,91	4,16
Oxygène.	33,43	33,19
	400,00	400,00

(ERDMANN, *H. sc. et ind.*, t. X, p. 354.)

HÉMATINE.  $C^{24}H^{27}Az^2O^{11},SO^2$ .

	Tr.	Calc.
Carbone.	56,963	57,08
Hydrogène.	6,799	6,32
Nitrogène.	12,675	12,59
Oxygène.	19,443	19,56
Acide sulfurique.	4,420	4,45
	400,000	400,00

(VAN GOUDOEVER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)

Voy. HÉMATOXYLINE.

HÉMATITE. Voy. FER OXYDÉ.

HÉMATOSINE.  $C^{14}H^{22}Az^3O^6Fe$ .

	(1)	(2)	(3)
Carbone.	66,49	65,91	66,20
Hydrogène.	5,30	5,37	5,44
Azote.	10,54	»	10,46
Oxygène.	11,01	»	11,15
Fer.	6,66	6,58	6,75
	400,00		400,00

(1) Sang artériel du bœuf. — (2) Sang veineux, id. (3) Sang de bœuf.

HERRÉRITE

5

HÈTRE

HÉMATOSINE.

	(4)	(5)
Carbone.....	65,73	65,84
Hydrogène.....	5,28	5,37
Azote.....	40,57	40,40
Oxygène.....	44,97	44,75
Fer.....	6,43	6,64
	99,98	400,00

(4) Sang de mouton. — (5) Calculé.

(Tr. de Ch. de Dumas, t. VIII, p. 493.)

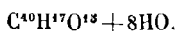
HÉMATOXYLINE.

Syn. : Hématine.

HÉMATOXYLINE cristallisée. C<sup>40</sup>H<sup>17</sup>O<sup>13</sup>.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	3000,00	63,66	63,47
Hydrogène....	242,45	4,50	4,68
Oxygène.....	4500,00	34,84	31,85
	4742,45	400,00	400,00

HÉMATOXYLINE séchée à l'air.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	3000,00	53,45	53,78
Hydrogène....	314,98	5,55	5,78
Oxygène.....	2300,00	41,00	40,44
	5614,98	400,00	400,00

(ERDMANN, R. sc. et ind., t. X, p. 346.)

HÉMIPINATE d'argent. C<sup>10</sup>H<sup>4</sup>O<sup>2</sup>, Ag<sub>2</sub>O.

	Tr.		Calc.
Oxyde d'argent.....	52,88	52,73	
Carbone.....	27,19	27,28	
Hydrogène.....	4,83	4,81	
Oxygène.....	48,40	48,48	
	400,00	400,00	

(WOHLER, Ann. de Ch. et de Ph., 3<sup>e</sup> série, t. XII, p. 244.)

HÉPATITE. Voy. BARYTE SULFATÉE.

HERBECKITE. Voy. HISINGÉRITE.

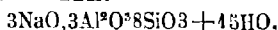
HERCINITE.

Alumine.....	64,47
Oxyde ferreux.....	35,67
Magnésie.....	2,92
	99,76

(QUADRAT, Ann. der Ch. und Pharm., 1845.)

HERRÉRITE. Voy. ZINC CARBONATÉ et TELLURE CARBONATÉ.

HERSCHELITE.



	Tr.		Calc.	
Silice....	47,39	47,46	4618	49,10
Alumine..	20,90	20,48	4927	20,50
Soude....	8,33	9,35	4177	42,47
Potasse..	4,39	4,47	»	»
Chaux...	0,38	0,25	»	»
Eau.....	47,84	47,65	4682	47,93
	99,23	99,06	9404	400,00

(DAMOUR, Ann. de Ch. et de Ph., 3<sup>e</sup> série, t. XIV, p. 199.)

HÉTÉROZITE.

Acide phosphorique.....	44,77
Oxyde de fer.....	34,89
Oxyde de manganèse.....	17,57
Perte au feu.....	2,40
Silice.....	2,22
	98,85

(DUFRENOY, Ann. de Ch. et de Ph., t. XLI, p. 344.)

HÈTRE.

Carbone.....	51,192
Oxygène.....	42,954
Hydrogène.....	5,857
	400,000

(GAY-LUSSAC et THÉNARD, Ann. de Ch., t. LXXIV, p. 61.)

HÈTRE. Ce bois a donné à la distillation :

Acide pyroligneux.....	44,00
Huile empyreumatique.....	9,55
Charbon.....	24,60
Gaz.....	22,85
	401,00

(STOLZ, T. des Essais de Berthier, t. I, p. 243.)

HÈTRE. Cendres. Sels alcalins.

Acide phosphorique.....	22,4
— sulfurique.....	7,3
— muriatique.....	5,2
Silice.....	4,0
Potasse et soude.....	64,4
	400,0

HÈTRE. Cendres. Matières insolubles.

Acide carbonique.....	32,9	35,4
— phosphorique.....	5,7	5,4
Silice.....	5,8	9,2
Chaux.....	42,6	43,3
Magnésie.....	7,0	2,7
Oxyde de fer.....	4,5	tr.
— de manganèse.....	4,5	4,0
Phosphate de chaux.....	7,1	44,1
— de fer.....	3,7	»

(Tr. des Essais de Berthier, t. I, p. 262.)

HIPPURATE

HÊTRE. Cendres du *fagus sylvatica*.

Potasse.....	41,80
Soude.....	2,45
Chaux.....	47,25
Magnésie.....	8,42
Peroxyde de fer.....	0,60
Acide phosphorique.....	2,29
— sulfurique.....	4,01
Silice.....	4,09
Chlore.....	0,40
Acide carbonique.....	24,85
Charbon et sable.....	0,78
	<hr/>
	70,34

(BOETTIGER, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. III, p. 24.)

HÊTRE. Cendres.

Potasse.....	22,83
Soude.....	9,50
Chaux.....	24,50
Magnésie.....	41,64
Oxyde ferrique.....	2,67
Acide phosphorique.....	20,91
— sulfurique.....	2,20
Chlorure sodique.....	0,87
Silice.....	4,88
	<hr/>
	97,00

(SOUHAY, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 78.)

HEULANDITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	59,445	58,2	60,07
Alumine.....	47,920	47,6	47,08
Chaux.....	7,652	7,2	7,43
Oxyde de fer.....	»	»	0,20
Eau.....	45,400	46,0	45,40
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	200,417	99,0	99,58
		(4)	(5)
Silice.....		59,64	60,07
Alumine.....		46,33	45,96
Chaux.....		7,44	7,67
Oxyde de fer.....		»	4,42
Eau.....		44,33	44,33
Soude.....		4,16	4,15
Potasse.....		0,74	0,60
		<hr/>	<hr/>
		99,64	400,90

(1) THOMSON, *Tr. de M.* par Dufrenoy, t. III, p. 437. — (2) RAMMELSBERG, *id.* — (3) WALMSTEDT, *id.* — (4) (5) DAMOUR, *Annuaire de Millou et Reiset*, 1847, p. 239.

HIPPURATE D'ARGENT.

	(a)	(b)	(c)
Acide hippurique.....	60,0	59,8	64,09
Oxyde d'argent.....	40,0	40,2	38,94
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	100,0	100,0	100,00

(a) (b) DIMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 329. — (c) LIEBIG, *id.*

HISINGÉRITE

HIPPURATE DE CHAUX.

Acide hippurique.....	87,28
Chaux.....	42,72
	<hr/>
	100,00

HIPPURATE DE PLOMB.

HIPPURATE anhydre.

Acide hippurique.....	64,38
Oxyde de plomb.....	25,62
	<hr/>
	100,00

HIPPURATE DE PLOMB cristallisé; il contient 25,64 d'eau.

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 193.)

HISINGÉRITE.

Syn.: *Thraulite*; *stilpnomélane*; *chloropale*; *herbeckite*; *pinguite*; *feltbol*; *terre de Verone*; *talc zoographique*; *nontronite*; *anthosidérite*.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	36,34	34,775	34,28
Protoxyde de fer.....	44,39	49,869	45,22
Peroxyde de fer.....			33,90
Eau.....	20,79	20,000	19,42
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	104,49	104,644	99,52

(1) H. de Riddarhyttan, par HISINGER. — (2) H. de Bodennais, *id.* — (3) *Id.*, par KOBELL.

(*Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 559.)

STILPNOMÉLANE.

Silice.....	43,486	46,500
Protoxyde de fer.....	37,049	33,892
Alumine.....	8,457	7,400
Magnésie.....	3,343	4,888
Chaux.....	4,148	0,497
Eau.....	5,950	7,900
	<hr/>	<hr/>
	98,803	97,477

Silice.....	45,425	46,167
Protoxyde de fer.....	35,383	35,823
Alumine.....	5,882	5,879
Magnésie.....	4,678	2,666
Chaux.....	0,483	»
Potasse et trace de soude.....	»	0,750
Eau.....	9,284	8,745
	<hr/>	<hr/>
	97,832	100,000

(RAMMELSBERG, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 560.)

HISINGÉRITE

7

HORNSTEIN FUSIBLE

HISINGÉRITE.

	(1)	(2)
Acide silicique.....	33,07	32,48
Sesquioxyde de fer.....	34,78	30,40
Protoxyde de fer.....	47,59	8,63
Chaux.....	2,56	5,50
Magnésie.....	0,46	4,22
Eau.....	44,54	49,37
	100,00	100,00

(1) H. de Riddarhyttan. — (2) H. de Gillinge.

(RAMMELSBERG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 261.)

CHLOROPALE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	45,00	45,00	53,00
Protoxyde de fer..	34,00	32,00	26,04
Magnésie.....	2,00	2,00	4,40
Alumine.....	4,00	0,75	4,80
Eau.....	48,00	20,00	48,00
	100,00	99,75	100,24

	(4)	(5)
Silice.....	80,66	70,00
Protoxyde de fer.....	9,74	44,25
Magnésie.....	tr.	»
Alumine.....	4,03	0,75
Eau.....	5,33	45,00
Résidu.....	2,66	»
	99,42	100,00

(1) C. par BERNHARDI, *Tr. de Min. de Dufrénoy*, t. III, p. 561. — (2) C. par BRANDES, *id.* — (3) C. de Ceylan, par THOMSON, *id.* — (4) C. de Passau, par KOBEL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 250. (5) C. de Hongrie, par KOBEL, *id.*

HISINGÉRITE. Pinguite.

	(1)	(2)
Silice.....	36,90	41,40
Peroxyde de fer.....	29,50	37,30
Alumine.....	4,80	»
Protoxyde de fer.....	6,40	»
Magnésie.....	0,45	»
Protoxyde de manganèse...	0,45	»
Eau.....	25,40	21,56
	100,00	99,96

(1) Pinguite par KERSTEN, *Tr. de Min. de Dufrénoy*, t. III, p. 562. — (2) Nontronite du Hartz, par BIEWER, *Journ. d'Erdmann*, t. XI, p. 163.

HISINGÉRITE. Terre de Vérone ou talc zographique.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	53	44,0	51,25
Protoxyde de fer.....	28	»	»
Peroxyde de fer.....	»	29,0	20,72
Alumine.....	»	3,6	7,25
Magnésie.....	2	2,4	6,16
Potasse.....	40	»	6,24
Eau.....	6	48,7	6,49
Soude.....	»	»	4,92
Protoxyde de manganèse	»	»	tr.
	99	97,4	100,00

(1) T. par KLAPROTH. — (2) Nontronite, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 563. — (3) T. par DELLESSE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 257.

HISINGÉRITE. Feltbol.

	(1)	(2)
Silice.....	46,40	41,34
Peroxyde de fer.....	23,50	35,69
Alumine.....	3,04	3,34
Eau.....	24,50	18,63
	97,44	98,94

(1) F. par KERSTEN, *Tr. de Min. de Dufrénoy*, t. III, p. 563. — (2) Nontronite de Montmart, par JOUQUIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 108.

HOGANITE. Voy. MÉSOTYPE.

HOLMITE. Voy. SEYBERTITE.

HOLZSTEIN. Pierre de bois de Bareuth.

Silice.....	80
Alumine.....	44
Oxyde de fer.....	3
— de chrome.....	4

(TROMMSDORF, *Ann. de Ch.*, t. XXXIV, p. 130.)

HOPÉITE. Minéral de zinc.

HORDÉINE.

Carbone.....	44,2
Oxygène.....	47,6
Hydrogène.....	6,4
Azote.....	4,8
	100,0

(MARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 32.)

HORNBLENDE.

Syn. : *Amphibole noire.*

HORNBLENDE ALUMINEUSE. Voyez CORNÉENNE.

HORNSTEIN FUSIBLE. Voy. FELDSPATH.

**HOUBLON.** Plante récoltée pendant la floraison.

Eau.....	73,800
Substances solubles dans l'eau....	1,460
Substances solubles dans une les- sive alcaline caustique.....	44,432
Cire, résine et chlorophylle.....	0,720
Fibre végétale.....	9,588
	<hr/>
	400,000

100 p. en poids de cette plante fraîche  
(26,2 de cette planche sèche) réduites en  
cendres, contiennent :

Potasse.....	0,169
Soude.....	0,078
Chaux.....	0,644
Magnésie.....	0,094
Oxyde de fer.....	0,047
Alumine.....	0,019
Oxyde de manganèse.....	tr.
Silice.....	0,048
Acide sulfurique.....	0,217
— phosphorique.....	0,091
Chlore.....	0,447
	<hr/>
	4,494

(SPRENGEL, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 261.)

**HOUBLON** français cultivé dans la plaine de Grenelle, matière jaune.

Eau.....	
Huile essentielle.....	
Suracétate d'ammoniaque.....	
Acide carbonique.....	
Mat. blanche soluble dans l'eau bouillante.....	
Malate de chaux.....	
Albumine.....	
Gomme.....	
Acide malique.....	
Résine.....	
Matière verte.....	
Principe amer.....	
Matière grasse.....	
Chlorophylle.....	
Acétate de chaux et d'ammoniaque.....	
Nitrate, muriate et sulfate de potasse.....	
Sous-carbonate de potasse.....	
Carbonate et phosphate de chaux.....	
Traces de phosphate de magnésie.....	
Soufre.....	
Oxyde de fer.....	
Silice.....	

(PAYEN et CHEVALLIER, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 226.)

**HOUBLON.** Lupuline.

Principe odorant.....	1,0
Cire.....	10,0
Résine.....	30,0
Tannin avec de l'acide gallique.....	4,2
	<hr/>
A reporter....	45,2

Principe amer.....	9,4
Matière extractive.....	8,3
Fibre ligneuse.....	54,4
	<hr/>
	407,0

(IVES, *J. de Ph.*, t. XCIII, p. 155.)

**HOUBLON.** Les jeunes pousses renferment :

Albumine insoluble.....	
— soluble.....	
Gomme ou mucilage.....	
Matière sucrée.....	
— extractive.....	
— colorante rougeâtre.....	
Asparamide.....	
Matière résineuse.....	
— huileuse.....	
Acide tannique.....	
— malique.....	
Malate acide de chaux.....	
Sulfate de potasse, etc., etc.....	

(LEROY, *Journ. de Ch. médicale*, 2<sup>e</sup> série, janvier  
1840, t. VI, p. 11.)

**HOUBLON.** Cendres.

Potasse.....	49,41
Soude.....	0,70
Chaux.....	44,15
Magnésie.....	5,34
Alumine.....	1,18
Sesquioxide de fer.....	2,71
Charbon et perte.....	2,95
Acide phosphorique.....	44,64
— sulfurique.....	8,28
— silicique.....	47,88
— carbonique.....	11,01
Chlore.....	2,26

(HAWKHEURST, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849,  
p. 507.)

**HOUILLE.** Par la distillation on extrait :

Charbon.....	
Noir de fumée.....	
Poix.....	
Huile essentielle.....	
Ammoniaque.....	
Hydrochlorate d'ammoniaque.....	
Sulfate de soude.....	
Soude.....	

(LORD DUNDONALD, *Ann. de Ch.*, t. X, p. 36.)

**HOUILLE** de Saint-Étienne.

Charbon.....	48,03
Bitume.....	16,16
Gaz hydrogène carboné.....	7,29
Carbonate ammoniacal.....	0,52
Cendres.....	28,00
	<hr/>
	400,00

(HASSENFRAZ, *Ann. de Ch.*, t. XI, p. 277.)



**HOUILLES**

**HOUILLES**

**HOUILLE de l'Isère.**

Charbon .....	82,26	à	41,04
Bitume .....	40,4	à	4,06
Gaz hydrogène carboné.	8,79	à	0,58
Soufre .....	9,22	à	0,00
Ammoniaque .....	2,08	à	0,41
Cendre .....	45,83	à	41,28

(HASSENFRATZ.)

**HOUILLE de Monte-Massi (Toscane).**

Carbone .....	73,63	74,0
Hydrogène .....	5,28	4,2
Azote, oxygène .....	17,89	17,0
Cendres .....	3,20	4,4
	100,00	99,3

(BUSSEN, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. II, p. 399.)

**HOUILLE alumineuse de Dresde.**

Charbon .....	49,65
Soufre .....	2,85
Silice .....	40,00
Alumine .....	16,00
Oxyde de fer .....	6,40
Sulfate de fer .....	4,80
Sulfate de chaux .....	4,50
Magnésie .....	0,50
Sulfate de potasse .....	4,50
Hydrochlorate de potasse .....	0,50
Eau .....	10,75
	101,45

(KLAPROTH, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 507.)

**HOUILLE. Bois bitumineux de Dresde.**

Terreau végétal .....	54,
Soufre .....	0,80
Sulfate de fer .....	10,70
Oxyde de fer .....	12,70
Sulfate de chaux .....	0,70
Silice .....	0,20
Perte .....	20,90
	100,00

(VAUQUELIN.)

**HOUILLE terreuse.**

Matière volatile .....	62,25
Charbon .....	20,25
Chaux .....	2,00
Sulfate de chaux .....	2,50
Oxyde de fer .....	4,00
Alumine .....	0,50
Sable .....	11,50
	100,00

(KLAPROTH, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 506.)

**HOUILLE de Casualidad (Havane).**

Matière volatile, bitumineuse, etc...	63,00
Carbone .....	34,97
Cendres et résidu .....	2,03
	100,00

(TAYLOR et CLEMONS, *Inst.*, 1837.)

**HOUILLE. Pechkohle de Meissner.**

			Moyenne.
Carbone .....	56,70	56,70	56,70
Hydrogène .....	4,69	4,82	4,75
Oxygène .....	27,44	27,48	27,45
Eau hygrométrique .....	»	9,07	»
Cendres .....	»	2,43	»

**HOUILLE. Pechkohle du Hirschberg.**

Carbone .....	60,83
Hydrogène .....	4,36
Oxygène .....	24,64
Eau hygrométrique .....	9,36
Cendres .....	0,84
	100,00

**HOUILLE de Habichtswald.**

			Moyenne.
Carbone .....	57,34	57,48	57,26
Hydrogène .....	4,51	4,54	4,52
Oxygène .....	26,03	26,16	26,10
Eau hygrométrique .....	»	10,79	»
Cendres .....	»	7,33	»

**HOUILLE sèche éclatante du Hirschberg.**

Carbone .....	64,99	66,79	66,55	66,44
Hydrogène .....	4,79	4,88	4,80	3,82
Oxygène .....	49,56	47,77	48,09	48,54
Eau hygrométrique .....	»	»	7,80	»
Cendres .....	»	»	2,76	»

**HOUILLE du terrain houiller.**

	(1)	(2)	(3)
Densité .....	13,45	12,98	12,76
Carbone .....	87,85	87,45	84,67
Hydrogène .....	4,90	5,44	5,29
Oxygène et azote .....	4,29	5,63	7,94
Cendres .....	2,96	4,78	2,40
		(4)	(5)
Densité .....		13,17	13,62
Carbone .....		83,75	76,48
Hydrogène .....		5,66	5,23
Oxygène et azote .....		8,04	16,04
Cendres .....		5,25	2,28

(1) Houilles grasses et dures, Rive-de-Gier. — (2) Houilles grandes marécales, id. — (3) Houilles grasses à longues flammes, flenu de Mons. — (4) Id., canal-coal. — (5) Houilles sèches longues flammes, Blanzv.

**HOUILLE de Chantonnay (Vendée).**

Charbon .....	0,627
Matière volatile bitumineuse et eau .....	0,200
Carbonate de chaux .....	0,067
Carbonate de magnésie .....	0,041
Carbonate de fer .....	0,020
Argile .....	0,020
Pyrite de fer .....	0,025
	1,000

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1838.)

HOUILLES

10

HOUILLES

HOUILLES.

Houille de	Fluides	Huile	Eau	Carbone.	Silice.	Alum.	Sulfate	Oxyde	Mangan <sup>ac</sup>	Soufre.
	élastiques						de	de fer		
	dégagés.	concrète	ammo-				de	de fer		
		et liq.	niacale.				chaux.	at-		
	P. cub.	Grains.	Grains.	Grains.	Gr.	Gr.	Gr.	tirable.	Gr.	Gr.
Sundsweyer .	706	42	14	835	40	3	4,0	1,16	»	»
Saarbrück...	619	203	20	584	42	18	4,1	2,00	»	»
Roderen et St-										
Hippolyte .	340	62	20	742	50	34	»	6,00	»	»
Lalaye.....	542	44	32	776	48	56	6,0	3,00	»	»
Lopsan.....	268	48	228	274	80	16	44,0	44,00	45,0	479,0
Bouxweiler..	440	174	444	496	432	100	400,0	6,00	5,4	484,7

(BRANTHOMÉ, *Journ. des Mines*, novembre 1810)

HOUILLES grasses.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Charbon.....	77,7	76,0	71,5	65,3	58,5	51,0	54,5	52,6
Cendres.....	2,7	5,4	5,2	4,7	3,0	5,0	4,8	3,4
Matières volatiles.....	19,6	48,6	23,3	33,0	38,5	44,0	43,7	44,0
	400,0	100,0	400,0	400,0	400,0	400,0	400,0	400,0

Charbon équivalent aux ma-								
tières volatiles.....	45,30	44,50	»	22,00	24,00	30,00	22,00	30,00
Pesanteur spécifique.....	1,34	1,34	1,27	1,28	1,30	1,30	»	1,277

(1) Glamorgan (Angleterre). — (2) Newcastle. — (3) (4) Bouleau. — (5) Gaillet. — (6) Gade. — (7) Oviedo (Espagne). — (8) Cannel-coal.

(Tr. des Essais de Berthier, t. I, p. 336.)

HOUILLES grasses de France.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)
Charbon.....	77,4	71,5	71,5	68,4	65,6	65,4	64,7	61,4	60,0	58,5	50,6
Cendres.....	5,8	3,5	7,2	9,1	13,4	3,4	5,7	8,9	6,0	3,1	7,0
Matières volatiles.....	17,1	23,0	21,3	22,5	21,0	34,2	29,6	30,0	34,0	38,4	42,4
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

Pesanteur spécifique »	1,284	»	»	»	1,179	»	»	1,285	»	»
------------------------	-------	---	---	---	-------	---	---	-------	---	---

	(12)	(13)	(14)	(15)	(16)	(17)	(18)	(19)	(20)	(21)
Charbon.....	49,0	71,5	68,0	68,5	60,5	57,0	54,0	51,5	24,2	36,8
Cendres.....	17,5	3,5	40,4	2,0	40,3	7,0	44,0	42,0	3,5	4,0
Matières volatiles.....	33,5	25,0	21,6	31,5	29,2	36,0	32,0	36,5	72,3	62,2
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

Pesanteur spécifique....	»	»	»	1,28	»	»	»	»	»	»
--------------------------	---	---	---	------	---	---	---	---	---	---

Charbon équivalent aux										
matières volatiles.....	»	48,0	43,5	21,0	49,0	24,0	»	27,0	48,0	30,0

(1) Bourglastic (Puy-de-Dôme). — (2) Anzin (Nord). — (3) Fondary (Haute-Loire). — (4) Baderen (Haut-Rhin). — (5) Saint-Georges (Maine-et-Loire). — (6) Le Creusot (Saône-et-Loire). — (7) Fins (Allier). — (8) Decize (Nièvre). — (9) Commentry (Allier). — (10) Balayre (Aveyron). — (11) Lassalle (Aveyron). — (12) Durban (Aude). — (13) Carneau (Tarn). — (14) Alais (Gard). — (15) Rive-de-Gier (Loire). — (16) Besseges (Aveyron). — (17) Bonchamp (Haute-Saône). — (18) Saint-Etienne (Loire). — (19) Epinauc (Saône-et-Loire). — (20) Boleslat (Aude). — (21) Jayet.

(Tr. des Essais par Berthier, t. I, p. 334.)

HOUILLES sèches peu carbonées.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Charbon.....	56,0	60,8	54,3	50,3	44,6	51,0	50,0	40,6
Cendres.....	20,0	6,2	6,4	8,0	14,4	4,0	13,0	7,2
Matières volatiles....	24,0	33,0	39,6	44,7	41,0	45,0	37,0	52,2
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

Charbon équivalent aux matières volatiles..	»	»	»	27,0	27,0	42,0	42,0	46,0
Pesanteur spécifique.	»	»	4,28	»	»	4,298	»	»

(1) Tuchan (Aude). — (2) Lardin (Dordogne). — (3) Blanzy (Saône-et-Loire). — (4) Oviado (dans les Asturies). — (5) Lavencas (Aveyron). — (6) Ombrowa (haute Silésie). — (7) Salins (Jura). — (8) Vazas (Esclavonie.)

HOUILLES sèches très-carbonées.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)
Charbon.....	78,0	57,7	82,0	85,0	87,0	86,3	88,0	79,3	94,9
Cendres.....	5,5	30,0	5,0	2,3	2,7	4,3	3,4	4,3	3,9
Matières volatiles....	16,5	12,3	13,0	12,7	10,3	9,4	8,6	19,4	4,2
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

(1) Bourglastic (Puy-de-Dôme). — (2) Zinsweyer (duché de Bade). — (3) Durham ou anthracite (Angleterre). — (4) Mons dite anthracite (Belgique). — (5) Bolduc dite anthracite, près de Maëstricht. — (6) Fresné, près de Valenciennes. — (7) Welsh (Angleterre). — (8) Waldenbourg. — (9) Postschapel, près de Dresde.

HOUILLES.

	(1)	(2)
Carbone.....	70,9	72,2
Hydrogène.....	4,3	3,9
Oxygène.....	24,8	24,4
Azote.....	»	2,4
	400	993

(1) Houille esquilleuse. — (2) Houille compacte. (URE.)

HOUILLES à coke très-boursoufflé.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	74,47	87,68	89,16
Hydrogène.....	8,40	3,24	3,20
Oxygène.....	19,64	8,41	6,45
Cendres.....	0,50	4,00	4,48
	99,98	100,00	99,99
Coke.....	52,30	80,79	83,40
Pesant. spécif. q.	1,1652	1,2757	1,3005

(1) Kilkenny en Irlande. — (2) Lamark en Westphalie. — (3) Eschweiler près d'Aix-la-Chapelle.

HOUILLES à coke boursoufflé.

	(1)	(2)
Carbone.....	84,32	83,26
Hydrogène.....	3,23	3,20
Oxygène.....	14,62	12,67
Cendres.....	1,00	0,86
	400,47	99,99
Coke.....	68	70,40
Densité.....	1,2677	1,2563

(1) Wellesweiler près Saarbrück. — (2) Newcastle.

HOUILLES à coke fritté et pulvérulent (3).

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	78,39	92,10	73,88
Hydrogène.....	3,24	4,44	2,76
Oxygène.....	17,77	5,79	20,48
Cendres.....	0,63	4,00	2,88
	400,00	400,00	400,00

Coke.....	68,65	90,56	64,80
Densité.....	1,2846	1,3065	1,3098

(1) Beulthen en Silésie. — (2) Lamark. — (3) Berzskonitz en Silésie.

(KARSTEN, Tr. des Essais de Berthier, t. 1, p. 326.)

HOUILLES.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Swansea.....	74	22	4	1,357
Whitehaven.....	57	44	2	1,257
Newcastle.....	58	40	2	1,074
Rhode-Islande.....	94	»	6	1,750
Kilkenny.....	97	»	3	1,526
Anthracite.....	64	»	36	1,300

(1) Carbone. — (2) Bitume. — (3) Cendres. — (4) Pesanteur spécifique.

(Journ. des Mines, octobre 1811.)

## HOUILLES DE LA HESSE.

	Carbone.	Hydrogène.	Oxygène et azote.	Soufre.	Cendres.	Densité.
1° De Meismer. Sa structure est ligneuse, noire, en poudre, offrant des petits grains d'un grand éclat.....	82,00	4,20	5,90	3,90	4,00	1,307
2° Du même terrain. Écailleuse et sans éclat.....	62,48	5,47	18,05	9,30	5,00	1,208
3° Même origine. Structure ligneuse, cassure en écailles, en partie esquilleuse; poudre terreuse et mate.....	58,90	5,36	21,63	6,61	7,50	1,079
4° Du Hirschberg. Éclat presque vitreux, cassure écailleuse, poudre brune	72,90	5,70	18,40	0,70	2,30	1,289
5° Même origine. Ressemble à celle de Meisner.....	62,9	5,7	17,0	7,8	6,6	1,050
6° Du Faulbach. Semblable au n° 2, mais plus solide et plus noire.....	60,6	5,5	18,4	8,0	7,5	1,130
7° De la mine de Gluckauf, près de Mulhouse. Feuilletée, peu compacte et offre quelques débris végétaux et aussi des os.....	36,65	3,84	12,32	»	47,19	25
8° Autre analyse de la même houille...	36,56	5,00	11,25	»	47,19	»

(GRÆGER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 634.)

## HOUILLES. Charbon de Saarrebrück, extrait d'une houillère.

Carbone libre.....	24
Chaux.....	47
Magnésie.....	08
Oxyde ferreux.....	10
— manganoux.....	06
Résidu insoluble de l'acide chlorhydrique	07
Acide carbonique, plus une faible quantité d'eau et d'huile volatile (par différence).....	31
	100

(DAUBRÉE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 4.)

## HOUILLES. Substance particulière qui se trouve dans la houille de Bovey.

Eau légèrement acide.....	60
Bitume brun huileux et épais.....	24
Charbon.....	90
Hydrogène carboné et acide carbonique.....	29
	200

(SIR JOSEPH, *Journ. des Mines*, novembre 1806.)

## HOUILLES.

	(1)	(2)	(3)
Charbon.....	0,795	0,675	0,605
Cendres.....	0,030	0,025	0,045
Matières volatiles.....	0,175	0,300	0,350
	4,000	4,000	4,000

(1) H. de Dowlais. — (2) H. de la Tine. — (3) H. de la Clyde.

	(4)	(5)	(6)
Charbon.....	0,550	0,570	0,545
Cendres.....	0,050	0,030	0,030
Matières volatiles.....	0,400	0,400	4,485
	4,000	4,000	4,000

(4) H. de Tiptan. — (5) H. de Derbyshire dure. — (6) *Id.* tendre.

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 228.)

## HOUILLES de la galerie d'Oppel.

	(1)	(2)	(3)
Eau.....	6,75	7,20	7,60
Cendres.....	6,25	9,05	15,30
Carbone.....	62,00	62,35	64,85
Oxygène.....	10,06	11,90	11,85
Hydrogène.....	4,40	4,50	4,40
Sommes des matières combustibles.....	77,00	78,75	77,10

(1) Houille de forge. — (2) *Id.* schisteuse. — (3) *Id.* calcaire.

## HOUILLES de la galerie de Dœhlaer.

	(1)	(2)	(3)
Eau.....	6,75	7,20	7,60
Cendres.....	8,55	12,25	24,95
Carbone.....	61,10	60,10	54,20
Oxygène.....	4,50	4,45	4,45
Hydrogène.....	9,10	11,00	9,10
Sommes des matières combustibles.....	74,70	75,55	67,45

(1) Houille de forge. — (2) *Id.* schisteuse. — (3) *Id.* calcaire.

(KÖTTIC, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 632.)

## HOUILLE tendre.

	(1)	(2)	(3)
Charbon.....	0,783	0,685	0,766
Cendres.....	0,037	0,090	0,024
Matières volatiles.	0,480	0,225	0,240
	4,000	4,000	4,000
		(4)	(5)
Charbon.....		0,440	0,540
Cendres.....		0,050	0,040
Matières volatiles.....		0,540	0,450
		4,000	4,000

(1) Exhweiler. — (2) Mayenne. — (3) Schaunbourg. — (4) Cannel-coal de Vicar. — (5) Cannel-coal de Glasgow.

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 230.)

## HOUILLES.

	(1)	(2)
Charbon.....	0,43	0,35
Cendres argileuses.....	0,43	0,42
Matières volatiles.....	0,44	0,53
	4,00	4,00
	(3)	(4)
Matières gaz.. »	0,202	
Matières liquid. »	0,073	
Charbon.....	0,610	0,654
Cendres argil..	0,075	0,074
Matières volat.	0,345	»
	4,000	

(1) H. de Regneron, par BERTHIER, *Ann. des Min.*, 1838. — (2) H. de Glanzel, par le même, *id.* — (3) H. du Cantal, par le même, *id.* — (4) H. de la Vendée, par le même, *id.*

## HOUILLES d'Angleterre.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Houille de Welsh.....	0,0850	0,8807	0,0343	4,337	1,00
— d'Alfreton.....	0,4450	5,5247	0,0204	4,235	0,98
— de Bitterly.....	0,4280	0,5288	0,0429	4,264	1,10
— en pierres de Welsh.....	0,0800	0,8970	0,0230	4,368	4,39
— schisteuse de Welsh.....	0,0940	0,8417	0,0673	4,409	»
— canal du Derbyshire.....	0,4700	0,4836	0,0464	4,278	»
— de Kilkenny.....	0,0425	0,9288	0,0287	4,602	4,657
— schisteuse trouvée sous du basalte.	0,4666	0,6974	0,1350	»	»
— schisteuse de Kilkenny.....	0,4300	0,8038	0,0600	4,445	»
— canal d'Écosse.....	0,5657	0,3943	0,0400	»	»
— de Boulavoonemm en Irlande.....	0,4380	0,8297	0,0324	4,436	4,596
— de Congée.....	0,0940	0,8750	0,0344	4,403	4,656
— du comté de la reine.....	0,4030	0,0657	0,0344	4,403	4,622
Bois pierreux de la chaussée des Géants....	0,3337	0,5470	0,4493	4,500	»

(1) Matière volatiles. — (2) Charbon. — (3) Cendres. — (4) Pesanteur spécifique de la houille. — (5) Pesanteur spécifique du coke.

(MCSHET, *Dict. de Ch.* par URE, t. III, p. 370.)

	(1)	(2)	(3)	(4)
Coke charbon	75,90	55,23	42,25	29,00
— matières				
terreuses.	4,50	9,50	10,00	14,00
Mat. volatiles	22,60	35,27	47,75	60,00
	400,00	400,00	400,00	400,00

(1) H. collante. — (2) H. esquilleuse. — (3) H. molle. — (4) H. compacte.

(THOMSON, *Ann. des Min.*, 2<sup>e</sup> livraison, 1821.)

## HOUILLES. Quantités de Coke et de produits volatils pour 100 de houille.

*Houilles d'Angleterre.*

	Coke.	Prod. Vol.
Iron-Bridge.....	54,60	45,40
Martyr-Titwill.....	86,30	42,70
Cool-Broke-Dale.....	53,68	46,82
Puant.....	52,80	48,20

*Houilles de Saint-Étienne.*

Puits Saint-Henry.....	77,90	22,40
— Robert, couche corrodé.	72,95	27,50
— — couch. des planches	74,90	25,10
— — Id. du bon menu.	59,70	30,30
— — Id. du dessus...	73,20	26,70
— — de la grande fend.	66,40	33,60
— — de la petite fendue	78,20	24,80

*Houilles de Rive-de-Gier.*

Puits Saint-Mathieu.....	72,70	27,00
— de la grande croix.....	61,70	28,70
— du Coin.....	68,50	34,50
— de la Monge.....	83,20	46,80
— des Combes.....	70,40	29,90

(H. GAULTIER, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 155.)

DESIGNATION des COMBUSTIBLES.	LIEUX d'où ILS PROVIENNENT.	NATURE du CORÉ.	DENSITÉS.	COMPOSITION.			DEDUCTION faite des cendres.				1000 AT. CARBONE sont unis AVEC ALUMÈRE.		
				CARBONE.	HYDROGÈNE.	OXIGÈNE ET AZOTE.	CENDRES.	CARBONE.	HYDROGÈNE.	OXIGÈNE ET AZOTE.	HYDROGÈNE.	OXIGÈNE.	
Houille.....	Oberkirchen.....	très-boursoufflé.....	1,279	89,50	4,83	4,67	1,00	77,8	90,40	4,88	4,72	661	40
			1,284	75,38	4,74	9,02	10,86	53,3	84,56	5,32	10,12	771	92
			1,410	63,28	4,35	13,17	19,20	51,2	78,32	5,38	10,30	841	159
Jayet.....	Noroy.....	pulvérisé.....	1,316	72,91	5,45	17,53	4,08	42,5	76,05	5,69	18,26	916	184
			1,305	75,41	5,79	17,91	0,89	42,0	76,09	5,84	18,07	941	182
Houilles grasses et dures.	Belesat.....	—	1,322	89,27	4,85	4,47	1,41	77,7	90,55	4,92	4,53	666	38
			1,315	87,85	4,90	4,29	2,96	76,3	90,53	5,05	4,42	684	37
			1,298	87,45	5,14	5,63	1,78	68,5	89,04	5,23	5,73	719	49
Id. grasses maréchales...	Rive-de-Gier { 1.....	boursoufflé	1,302	87,49	4,86	5,91	1,44	69,8	89,07	4,93	6,00	678	51
			1,280	87,95	5,24	5,41	1,40	69,8	89,19	5,31	5,50	729	47
Id. grasses maréchales...	Grand-Croix { 2.....	boursoufflé.....	1,276	84,67	5,29	7,94	2,10	86,49	5,40	8,11	765	62	
			1,262	83,87	5,42	7,03	3,68	87,07	5,63	7,30	782	64	
Houilles grasses à longue flamme .....	Fleury de Mons { 1.....	—	1,288	82,04	5,27	9,12	3,57	70,9	85,08	5,46	9,46	786	85
			1,294	84,83	5,01	6,57	2,99	69,1	87,45	5,71	6,78	808	89
Houilles grasses à longue flamme .....	cimetière { 2.....	—	1,298	82,56	5,59	9,11	2,72	64,6	84,89	5,75	9,36	830	84
			1,311	81,71	4,99	7,98	5,32	65,6	86,30	5,27	8,43	748	75
Houilles grasses à longue flamme .....	Gouzon { 1.....	—	1,214	82,12	5,27	7,48	5,13	57,9	86,56	5,58	7,88	787	70
			1,317	83,75	5,66	8,04	2,55	57,9	85,81	5,85	8,34	834	74
Id. sèches à longue flamme Blauzy.....	Lavaize.....	Lancashire (Canelcoia).	1,353	81,12	5,10	11,25	0,24	63,4	82,92	5,30	11,55	769	106
			1,319	82,72	5,29	11,75	0,24	63,4	82,92	5,30	11,78	783	117
Id. sèches à longue flamme Blauzy.....	Commenry.....	—	1,362	76,48	5,23	16,04	2,28	57,0	78,26	5,35	16,39	837	160
			1,362	76,48	5,23	16,04	2,28	57,0	78,26	5,35	16,39	837	160

(REGNAULT, Ann. de Ch. et de Ph., t. LXVI, p. 353.)

HOUILLE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Wylam...	74,823	6,480	5,085	43,942
Glasgow..	82,924	6,494	40,457	4,428
Lancashire	83,733	5,660	8,039	2,548
Edinburg.	67,597	3,405	42,439	44,566
Newcastle	84,846	5,048	8,430	4,676
Glasgow..	84,204	5,452	44,923	4,424
Newcastle.	87,952	5,239	5,446	4,393
Durham..	83,274	5,474	3,036	2,549

(1) Carbone. — (2) Hydrogène. — (3) Oxygène et azote. — (4) Cendres.

(RICHARDSON, *Tr. de Berzelius*, t. III, p. 376.)

HOUILLE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Salikamsk	72,228	4,275	47,457	6,040
Bachmut.	74,773	4,977	24,492	2,343
Charkow.	72,249	3,524	24,067	3,460
Therzoles-naja	70,724	4,855	24,705	2,746
Kaluga...	63,934	4,24	42,456	49,380
Wladimir.	60,262	4,43	28,848	6,460
Rjasan...	50,259	4,54	49,274	25,960

(1) Carbone. — (2) Hydrogène. — (3) Oxygène et azote. — (4) Cendres.

(WOSKRESSENY, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 365.)

HOUILLES.

	(1)	(2)
Carbone.....	85,613	82,97
Hydrogène.....	5,205	5,86
Azote et oxygène.....	7,226	7,91
Cendres.....	4,956	3,26
	400,00	400,00

(1) Houilles de Newcastle Durham. — (2) *Id.* de Lancashire.

(RICHARDSON, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 642.)

HOUILLE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.	64,68	63,56	74,57	70,95
Hydrog.	5,34	4,84	5,33	5,48
Oxyg.	24,36	25,42	42,65	43,55
Cendres.	8,65	6,54	7,45	40,32
	400,00	400,00	400,00	400,00
		(5)	(6)	(7)
Carbone.	66,86	73,36	68,39	58,68
Hydrog.	4,84	5,44	5,06	4,48
Oxyg.	44,74	40,92	42,55	9,83
Cendres.	46,59	40,34	44,00	27,04
	400,00	400,00	400,00	400,00

(1) A. de Schœnfeld. — (2) Anthracite de Grosspiessen. — (3) Houille de forge. — (4) *Id.* schisteuse. — (5) *Id.* calcaire. — (6) *Id.* de forge. — (7) *Id.* schisteuse. — (8) *Id.* calcaire.

(Kœttig, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 631.)

HOUILLES de la Hongrie.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Densité...	»	4,36	4,34	4,35
Cendres..	0,80	40,69	5,82	40,33
Carbone..	49,70	86,88	88,30	89,69
Hydrog...	5,94	4,37	4,80	5,03
Oxygène..	44,39	8,74	6,90	5,27
Perte....	»	43,53	47,48	48,45
Coke.....	»	86,47	52,82	84,55

	(5)	(6)	(7)	(8)
Densité...	4,37	4,29	4,33	4,54
Cendres..	41,44	2,94	42,05	4,60
Carbone..	83,76	88,76	86,72	83,29
Hydrog...	4,97	6,04	5,09	5,05
Oxygène..	44,26	6,20	8,49	9,65
Perte....	22,49	23,48	24,43	26,89
Coke.....	77,84	77,82	78,57	73,44

	(9)	(10)	(11)	(12)
Densité...	4,28	4,28	4,42	4,49
Cendres..	2,39	2,64	10,53	40,99
Carbone..	84,48	84,54	82,54	67,49
Hydrog...	4,92	4,96	4,35	4,70
Oxygène..	9,59	40,50	13,10	27,80
Perte....	29,04	31,83	23,67	34,30
Coke.....	70,96	68,47	»	»

	(13)	(14)	(15)
Densité.....	4,35	4,40	4,34
Cendres.....	5,66	9,44	4,35
Carbone.....	74,55	67,85	64,99
Hydrogène.....	3,19	4,93	4,79
Oxygène.....	23,25	27,22	53,31
Perte.....	»	38,77	40,45
Coke.....	»	»	»

(1) Bois de cèdre. — (2) Funkskirchen. — (3) *Id.* d'une autre mine. — (4) Szabolcs. — (5) *Id.* de Barbara. — (6) Vassas, mine de Mikel. — (7) *Id.*, houille sphérique. — (8) Bannat, mine de Purkary. — (9) *Id.*, de Gellist. — (10) *Id.*, de Mark. — (11) *Id.*, de Simon. — (12) Tokoot, comitat de Grace. — (13) Csolnok, *id.* — (14) Sarisap, *id.* — (15) Isemble, c. de Comorne.

(NENDWICH, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 371.)

HOUILLES de Toscane.

	(1)	(2)
Matières volatiles.....	{ 42,43	39,20
	{ 43,46	38,74
Coke.....	{ 37,57	60,07
	{ 54,54	61,27
Carbone.....	62,00	76,49
Hydrogène.....	5,00	4,86
Oxygène.....	47,83	43,04
Azote.....	0,92	0,93
Cendres.....	44,25	4,74

(1) H. maigre du Monte-Massi. — (2) H. grasse du Monte-Bamboli.

(LA CAVA, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 371.)

**HUILES.**

**HUILES ESSENTIELLES.** Voy. ESSENCES.

**HUILE D'AMANDES DOUCES.**

Huile jaune.....	76
Suif très-blanc.....	24
	<u>400</u>

(BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 241.)

**HUILE D'AMANDES DOUCES.**

Carbone.....	77,403
Hydrogène.....	11,481
Oxygène.....	10,828
Azote.....	0,288
	<u>400,000</u>

(DE SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 351.)

**HUILE DE BAUME DE COPAHU. C<sup>3</sup>H<sup>4</sup>.**

		Tr.	Calc.
Carbone.....	87,74	88,54	88,46
Hydrogène.....	11,66	11,75	11,54
			<u>400,00</u>

(BLANCHET, *Inst.*, 1835.)

**HUILE DE COLZA.**

Huile d'un beau jaune.....	54
Suif très-blanc.....	46
	<u>400</u>

(HENRI BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 242.)

**HUILE DE DAUPHIN.**

Matière grasse.....	66,8
Matières solubles dans l'eau.....	33,2
	<u>400,0</u>

(CHEVREUL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 286.)

**HUILE DE FOIE** des différentes espèces du genre gadus.

	(1)	(2)	(3)
Acide oléique, gaduine et deux aut. mat. non étudiées.	69,78300	74,75700	74,03300
Acide margarique.....	16,14500	15,42100	11,75700
Glycérine.....	9,74100	9,07300	10,17700
Acide butyrique.....	0,13875	»	0,07436
Acide acétique.....	0,12506	»	0,04571
Acide fellinique et acide cholinique souillés d'un peu de graisse	0,29900	0,06200	0,04300
Bilifulvine et acide bilifellinique et quelques matières incertaines.....	0,87600	0,44500	0,26300
Matière particulière soluble dans l'alcool à 30°.....	0,03800	0,04300	0,00600
Matière insoluble dans l'eau, l'alcool et l'éther.....	0,00500	0,00200	0,00400
Iode.....	0,02930	0,04060	0,03740
Chlore et un peu de brome.....	0,08400	0,15880	0,14880
Acide phosphorique.....	0,05365	0,07890	0,09433
Acide sulfurique.....	0,01010	0,08595	0,07400
Phosphore.....	0,00754	0,04136	0,02425
Chaux.....	0,08470	0,16780	0,15450
Magnésie.....	0,00380	0,04230	0,00880
Soude.....	0,01790	0,06840	0,05540
Perte.....	2,56900	2,60319	3,00943

(1) H. noire. — (2) H. brune. — (3) H. blanche.

(JONGH, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

**HUILES DE HOUILLE.** Voy. LEUKOL et KYANOL.

**HUILE DE HOUILLE** et iode.

Carbone.....	55,490
Hydrogène.....	6,346
Iode.....	38,164
	<u>400,000</u>

(JOHNSTON, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

**HUILE DE LIN.**

Carbone.....	76,044
Hydrogène.....	11,354
Oxygène.....	12,635
	<u>400,000</u>

(DE SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 351.)



HUILES

17

HUILE DE NAVETTE.

Stéarine .....	46
Elaïne .....	54
	400

(BRACONNOT, *T. de Ch. de Berzelius*, t. II, p. 479.)

HUILE DE NOIX.

Carbone .....	79,774
Hydrogène .....	10,570
Oxygène .....	9,422
Azote .....	0,534
	400,000

(DE SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 351.)

HUILE D'OLIVE.

Huile d'un jaune verdâtre .....	72
Suif très-blanc .....	28
	400

(HENRI BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 240.)

HUILE D'OLIVE.

	(1)	(2)
Carbone .....	76,034	77,24
Hydrogène .....	11,545	13,36
Oxygène .....	12,068	9,45
Azote .....	0,353	»
	400,000	

(1) DE SAUSSURE. — (2) GAY-LUSSAC ET THENARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 348.

HUILE DE PALMIER.

Stéarine .....	34
Elaïne .....	69
	100

(*Tr. de Ch. de Berzelius*.)

HUILE DE POISSON.

Carbone .....	76,400
Hydrogène .....	12,400
Oxygène .....	11,500
Azote .....	»
	400,000

(BÉRARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 294.)

HUILE DE POMMES DE TERRE. C<sup>8</sup>H<sup>10</sup>O.

Syn. : *Bihydrate d'amilène; alcool amylique.*

	(1)	(2)	(3)
Carbone .....	68,90	69,3	68,12
Hydrogène .....	13,58	13,6	13,46
Oxygène .....	17,52	17,4	17,42
	400,0	400,0	400,00

(1) (3) CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 85. — (2) DUMAS, *id.*, t. LVI, p. 318.

11.

HUILES

	(4)	(5)	(6)
Carbone .....	68,6	382,6	68,6
Hydrogène .....	13,6	75,0	13,4
Oxygène .....	17,8	100,0	18,0
	400,0	557,6	400,0

(4) DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 318. — (5) (6) Calculé.

HUILE DE POMME DE TERRES produite dans la fabrication écossaise du whiskey.

Carbone .....	75,990	76,455	75,724
Hydrogène .....	12,037	12,337	12,135
Oxygène .....	11,973	11,208	12,144
	400,000	400,000	400,000

(GLASSFORD, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 630.)

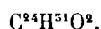
HUILE DE POMMES DE TERRE. Autre formule.



Carbone .....	75,92	75,9	75,9	75,6
Hydrogène .....	12,39	12,5	12,4	12,6
Oxygène .....	11,69	11,6	11,7	11,8
	400,00	400,0	400,0	400,0

(KOLBE, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 307.)

HUILE DE POMMES DE TERRE. Autre formule.



Carbone .....	85,46
Hydrogène .....	9,88
Oxygène .....	4,66
	400,00

(MULDER, *Inst.*, 1838.)

HUILE DE RICIN. C<sup>14</sup>H<sup>14</sup>O<sup>4</sup>.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone .....	71,478	65,33	65,05	71,00
Hydrogène .....	11,034	10,60	10,63	10,29
Oxygène .....	14,788	24,07	24,32	15,71
	400,000	400,00	400,00	400,00

(1) DE SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 351. — (2) (3) TILLEY, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843. — (4) URB, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385.

HUILE DE VIN CONCRÈTE. Voy. ÉTHÉRINE.

HUILE DE VIN LÉGÈRE. Voy. ÉTHÉROLÉ.

HUILE DE VIN PESANTE. 2SO<sup>2</sup>, C<sup>8</sup>H<sup>10</sup>O.

Syn. : *Sulfate double d'éthyle et d'éthérine; huile douce de vin.*

Ac. sulfuriqu. .....	54,43	55,04	54,63	54,64
Carbone .....	33,04	33,22	33,16	33,23
Hydrogène .....	6,32	6,21	6,20	6,19
Oxygène .....	6,24	5,56	6,04	5,97
	400,00	400,00	400,00	400,00

(MARCHAND, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 271.)

2

**HUILE DE VIN PESANTE.**

	Tr.	Calc.	
Acide sulfurique	55,614	54,88	4002,330
Carbone	33,180	33,40	644,480
Hydrogène	5,448	6,45	112,315
Oxygène	5,788	5,48	400,000
	100,000	100,00	4826,125

(SERULLAS et LIEBIG, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 364.)

**HUILE DE VITRIOL. Voy. ACIDE SULFURIQUE.**

**HUITRES. Chair.**

- Osmazôme.
- Gélatine.
- Mucus.
- Albumine et matière fibreuse.

(PASQUIER, *Manuel pour les Chim.*, 1820, t. I, p. 74.)

**HUMATES. Voy. ULMATES.**

**HUMBOLDITE. Voy. FER OXALATÉ.**

**HUMBOLDTILITE.**

Syn. : *Mellilite*; *somervillite*.

	(a)	(b)	(c)
Silice	38,34	40,69	43,96
Alumine	8,61	40,88	41,20
Oxyde ferrique	40,02	4,43	02,32
Chaux	32,05	31,84	31,96
Magnésie	6,71	5,75	6,40
Potasse	4,54	0,36	0,38
Soude	2,42	4,43	4,28
	99,36	98,35	400,20

(a) (b) DAMOUR, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 65.  
 — (c) KOBELL, *Ann. de Schw.*, t. IV.

**HUMBOLDTITE. Voy. DATHOLITE.**

**HUMEURS. Voy. LIQUIDES.**

**HUMEUR AQUEUSE de l'homme.**

Albumine, une trace.	
Soude avec une matière analogue à la salive	0,75
Lactates et hydrochlorates à bases alcalines	4,45
Eau	98,40
	100,00

(BERZELIUS, *Journ. de Schweiger*, t. X, p. 504.)

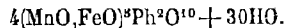
**HUMEUR VITRÉE.**

Albumine	0,46
Soude avec une matière analogue à la salive	0,02
Lactates et hydrochlorates à bases alcalines	4,42
Eau	98,40
	100,00

(BERZELIUS, *Journ. de Schw.*, t. X, p. 504.)

**HUMINE. Voy. ACIDE ULMIQUE.**

**HUREAULITE.**



	(1)	(2)
Oxyde de manganèse	47,2	41,23
Oxyde de fer	32,8	34,95
Acide phosphorique	20,0	36,32
Eau	100,0	47,26
		99,96

(1) VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXX, p. 307. — (2) DUFRENOY, *id.*, t. XLI, p. 342.

**HURONITE.**

Silice	0,4580
Alumine	0,3392
Chaux	0,0804
Magnésie	0,0472
Protoxyde de fer	0,0432
Chaux	0,0416
	0,9796

(THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I.)

**HYACINTHE. Voy. ZIRCON.**

**HYACINTHE BLANCHE CRUCIFORME. Voy. HARMOTOME.**

**HYACINTHE DE COMPOSTELLE. Voy. QUARTZ HYALIN.**

**HYACINTHE ORIENTALE.**

Alumine	40
Silice	25
Carbonate de chaux	20
Fer	13
	98

(BERGMANN.)

**HYACINTHE ORIENTALE.**

Alumine	41,33
Silice	21,66
Carbonate de chaux	20,00
Fer	13,33
	96,32

(ACHARD, *Él. de Ch. de Chaptal*, t. II, p. 100.)

**HYALITE.**Syn. : *Amiatite*.

Voy. QUARTZ RÉSINITE.

**HYALOSIDÉRITE. Voy. PÉRIDOT.****HYDATIDES.**

Albumine.....	0,04
Mucus.....	0,24
Sels (carbonate et chlorure sodiques, sulfate potassique et phosphate cal- cique.....	4,26
	<u>4,54</u>

(GOEBEL.)

**HYDATIDES.**

Albumine.....	2,9
Sels (chlorure sodique en grande par- tie).....	0,60
Eau.....	96,50
	<u>100,00</u>

(MARTIGNY, *Tr. de Ch. de Berzelius*.)**HYDATIDES. Liquide.**

Albumine.
Mucus.
Matière grasse.
Soude.
Lactate de soude.
Phosphate de soude.
Chlorure de sodium.
Phosphate de chaux.
— de magnésie.

(SARZEAU, *Journ. de Pharm.*, t. XXIII, p. 322.)**HYDRARGILITE. Voy. WAVELLITE.****HYDRATES DE BICARBURE D'HY-  
DROGÈNE. Voy. ÉTHER, ALCOOL.****HYDRATE DE CHLORE.**

Chlore.....	27,7
Eau.....	72,3
	<u>100,0</u>

(FARADAY, *Tr. de Chimie élém. de Thénard*.)**HYDRATE D'ÉTHYLE. Voy. ALCOOL.****HYDRATE DE GLYCÉRYLE. Voyez  
GLYCÉRIINE.****HYDRATE DE MÉSITYLÈNE. Voyez  
ACÉTONE.****HYDRATE DE MÉTHYLE. Voy. ESPRIT  
DE BOIS.****HYDRATE DE PHÉNYLE.**

	Tr.		
Carbone.....	76,94	77,55	76,90
Hydrogène.....	6,64	6,54	6,80
Oxygène.....	46,45	45,94	46,30
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

	Calc.		
Carbone.....	947	76,93	
Hydrogène.....	75	6,40	
Oxygène.....	200	46,67	
	<u>1492</u>	<u>100,00</u>	

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. III, p. 201.)**HYDRATE DE PHOSPHORE.**

Phosphore.....	100,00
Eau.....	44,33

(PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 90.)**HYDRINDINE. C<sup>22</sup>H<sup>15</sup>Az<sup>2</sup>O<sup>8</sup>.**

	Tr.		
Carbone.....	70,0	70,20	69,2
Hydrogène.....	4,8	4,85	4,9
Azote.....	40,7	40,70	40,7
Oxygène.....	44,5	44,25	45,2
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,0</u>

	Calc.		
Carbone.....	4200	70,23	
Hydrogène.....	84	4,78	
Azote.....	177	40,36	
Oxygène.....	250	44,64	
	<u>4708</u>	<u>100,00</u>	

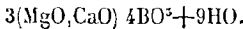
(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. III, p. 477.)**HYDRIODATES. Voy. IODURES ET IODHY-  
DRATES.****HYDROBENZAMIDE. C<sup>14</sup>H<sup>8</sup>Az<sup>2</sup><sub>2</sub>.**

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone..	4074,3	84,75	84,405	84,56
Hydrogèn.	75,0	5,94	6,383	6,04
Azote....	447,3	9,34	9,242	9,40
	<u>4263,6</u>	<u>100,00</u>	<u>100,000</u>	<u>100,00</u>

(a) (b) (c) LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 27. — (d) FOWNES, *id.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVII, p. 486.

Voy. BENZHYDRAMIDE ISOMÈRE.

**HYDROBORACITE.**



	(a)	(b)
Magnésie .....	40,570	40,74
Chaux .....	43,529	43,74
Acide boracique .....	49,574	49,22
Eau .....	26,330	26,33
	400,000	400,00

(a) THOMSON. — (b) HESS.

(T. de Min. par Dufrénoy, t. II, p. 320.)

**HYDROBORATE DE CHAUX.**

Acide borique .....	46,41
Chaux .....	48,89
Eau .....	35,00
	400,00

(HAYES, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 329.)

**HYDROBUCHOLZITE.**

Silice .....	44,35
Alumine .....	49,55
Eau .....	4,85
Sulfate de chaux .....	3,42

(THOMSON, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 245.)

**HYDROCARBONATE DE FER.**

Voy. FER CARBONATÉ.

**HYDROCARBONATE DE MAGNÉSIE.**

Voy. MAGNÉSIE CARBONATÉE.

**HYDROCARBURE DE BROME. CHBr.**

Hydrogène .....	2,246	2,203
Carbone .....	42,893	42,708
Brome .....	84,891	85,089
	400,00	400,000

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 360.)

**HYDROCARBURE D'IODE. CHI.**

	(a)	(b)
Iode .....	89,92	89,966
Carbone .....	8,64	8,575
Hydrogène .....	4,44	4,459
	400,00	400,000

(a) SERULLAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 191. — (b) REGNAULT, *id.*, t. LIX, p. 369.

**HYDROCHLORATE DE CHLOROBENZINE. Voy. CHLORURE DE BENZOLE.**

**HYDROCHLORATE D'HUILE DE COPAHU. C<sup>10</sup>H<sup>12</sup>Cl.**

	Tr.	Calc.
Carbone .....	57,95	57,94
Hydrogène .....	8,73	8,50
Chlore .....	33,04	33,55

(BLANCHET, *Inst.*, 1835.)

**HYDROCHLORATE DE JUNIPÉRIÈNE. C<sup>10</sup>H<sup>12</sup>Cl<sup>2</sup>.**

Carbone .....	66,46
Hydrogène .....	9,09
Chlore .....	24,60

(SOUBEIRAN et CAPITAIN, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. II, p. 318.)

**HYDROGÈNE.**

Pesanteur spécifique .....	00,687
Équivalent .....	12,048
Pouvoir réfringent .....	00,470

D'après Théodore de Saussure. 400 parties d'eau bouillie absorbent 4,5 d'hydrogène en volumes.

**HYDROGÈNE ARSÉNIÉ. Voy. ARSÉNIURE D'HYDROGÈNE.**

**HYDROGÈNE CARBONÉ. Voy. CARBURES D'HYDROGÈNE.**

**HYDROGÈNE PHOSPHORÉ. Voy. PHOSPHURE D'HYDROGÈNE.**

**HYDROGÈNE SULFURÉ. Voy. A. SULFHYDRIQUE.**

**HYDROGÈNE TELLURÉ. Voy. A. TELLURHYDRIQUE.**

**HYDROLITE.**

Syn. : *Gmelinite*, *sarcolite*.

	(1)	(2)	(3)
Silice .....	50,00	50,00	46,40
Alumine .....	20,00	20,00	24,08
Chaux .....	4,50	4,25	3,67
Soude .....	4,50	4,25	7,30
Potasse .....	»	»	4,60
Eau .....	24,00	20,00	20,40
	400,00	98,50	400,45

	(4)	(5)
Silice . . . . .	46,54	49,47
Alumine . . . . .	20,47	24,48
Chaux . . . . .	4,89	44,48
Soude . . . . .	7,40	{ 3,94
Potasse . . . . .	4,87	{ 0,44 oxyde de fer.
Eau . . . . .	20,44	3,48 ac. phosphorique.
	400,98	400,00

(1) H. de Montecchio-Maggiore, par VAUQUELIN. — (2) H. de Castel, *id.* — (3) (4) H. de Glenarm, par RAMMELSBURG. — (5) Lédérérite, par DUFRÉNOY.

(Tr. de Min. par Dufrénoy, t. III, p. 466.)

**HYDROLITE. Lédérérite.**

Silice.....	49,47
Alumine.....	24,48
Chaux.....	44,48
Soude.....	3,94
Oxyde de fer.....	0,14
Acide phosphorique.....	3,48
Eau.....	40,04
	<hr/>
	100,00

(HAYES, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 468.)

**HYDROPHANE. Voy. QUARTZ RÉSINITE et CUIVRE HYDROSILICEUX.**

**HYDROPHITE. Voy. SERPENTINE.**

**HYDROHITE. Voy. MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.**

**HYDROSILICATE D'ALUMINE.**

	(1)	(2)
Silice.....	0,442	0,242
Alumine.....	0,288	0,396
Magnésie.....	0,046	0,022
Eau.....	0,284	0,334
	<hr/>	<hr/>
	1,000	0,994

(1) De Nontron, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1833. — (2) De Namur, *id.*

**HYDROSILICATE D'ALUMINE.**

	(a)	(b)
Silice.....	0,4940	0,5004
Alumine.....	0,1970	0,2016
Sesquioxyde de fer.....	0,0080	0,0068
Chaux.....	0,0450	0,0446
Potasse.....	0,0450	0,0427
Soude.....	traces	»
Magnésie.....	0,0067	0,0023
Oxyde de manganèse....	traces	traces
Eau.....	0,2567	0,2600

(a) SALVETAT. — (b) DAMOUR.

(*Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 172.)

**HYDROSILICATE DE CUIVRE.**

	(1)	(2)
Silice.....	40,4	35,7
Alumine.....	44,8	47,5
Oxyde de cuivre.....	35,8	44,8
Eau.....	36,7	28,0
Oxyde d'antimoine.....	20,0	»
Alcali.....	»	tr.
Carbonate de chaux.....	»	2,8
Sulfate de chaux.....	»	4,2
Matière organique.....	0,6	0,0

(1) H. de Saint-Marcel (Piémont). — (2) H. de Tempérido (Toscane).

DELESSE, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 210.)

**HYDROSILICATE DE MAGNÉSIE.**

Eau.....	46,4
Silice.....	53,5
Alumine et trace d'oxyde de fer.....	0,9
Magnésie.....	28,6
	<hr/>
	99,4

(DELESSE, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 121.)

**HYDROSILICATE DE POTASSE de Pontivy.**

Silice.....	45,22
Alumine.....	37,85
Potasse.....	44,20
Eau.....	5,25

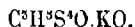
(DELESSE, *C. R.*, t. XXI.)

**HYDROSULFATES. Voy. SULFHYDRATES et SULFURES.**

**HYDROTALCITE. Voy. CHLORITE HEXAGONALE.**

**HYDROTELLURATES. Voy. TELLURHYDRATES.**

**HYDROXANTATE DE POTASSE.**



	Tr.	Calc.
Carbone.....	22,252	22,75
Hydrogène.....	3,053	3,05
Potasse.....	29,890	29,24
Soufre.....	40,245	39,92
Oxygène.....	4,803	5,00

(COUVERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 244.)

**HYDRURE D'ALDÉHYDE.**

Carbone.....	66,43
Hydrogène.....	40,84
Oxygène.....	22,73
	<hr/>
	400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 519.)

**HYDRURE D'AMIDE. Voy. AMMONIAQUE.**

**HYDRURE D'ANISYLE. C<sup>10</sup>H<sup>8</sup>O<sup>4</sup>.**

	Tr.			Calc.
Carbone.....	70,34	70,52	70,47	70,58
Hydrogène.....	6,30	5,98	6,05	5,88
Oxygène.....	23,36	23,50	23,48	23,54
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,00	400,00	400,00	400,00

(CANOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XIV p. 485.)

## HYDRURE D'AZOBENZOÏLE.

		C <sup>14</sup> H <sup>8</sup> Az <sub>2</sub> .			
		Calc.		Tr.	
Carbone..	10,70	84,80	84,8	84,54	
Hydrogène.	75	5,95	6,4	6,17	
Azote....	4,17	9,25	9,7	9,70	
		12,62	100,00	100,6	100,38

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. I, p. 308.)

## HYDRURE D'AZOCINNAMYLE.

		C <sup>14</sup> H <sup>8</sup> Az <sub>2</sub> .			
		Calc.		Tr.	
Carbone.....	1350	86,4	85,9		
Hydrogène.....	100	6,4	6,5		
Azote.....	117	7,5	7,6		
	1567	100,0	100,0		

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 120.)

## HYDRURE DE BENZOÏLE.

Syn. : *Hydrure de benzoïline.*

Voy. ESSENCE D'AMANDES AMÈRES.

## HYDRURE DE CUIVRE.

Cuivre.	98,780	98,785	98,779	98,774
Hydrog.	1,220	1,215	1,221	1,229
	100,000	100,000	100,000	100,000

(WURTZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XI, p. 252.)

HYDRURE DE CYNAMYLE. C<sup>14</sup>H<sup>8</sup>O<sup>2</sup>.

Carbone.....	4375,830	82,48	
Hydrogène.....	99,836	5,96	
Oxygène.....	200,000	11,86	
	4675,666	100,00	

(DUMAS et PÉLIGOT, *T. de Ch. organ. de Liebig*, t. I, p. 284.)

## HYDRURE DE POTASSIUM.

Potassium.....	400	
Hydrogène.....	0,625	

(GAY-LUSSAC et THÉNARD, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. I, p. 368.)

## HYDRURE DE SALICYLE. Voy. A. SALICYLEUX, ESSENCE DE REINE DES PRÉS.

## HYDRURE DE SULFAZOBENZOÏLE.

Carbone.....	72,96	73,27	73,74
Hydrogène.....	5,29	5,29	5,36
Azote.....	3,20	3,20	3,20
Soufre.....	48,00	48,00	48,00
	99,45	99,76	100,30

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. I, p. 239.)

## HYDRURE DE SULFOBENZOÏLE.

		C <sup>14</sup> H <sup>6</sup> S.			
		Calc.		Tr.	
Carbone..	4070	69,45	68,66	68,75	
Hydrogène	75	4,85	5,24	5,18	
Soufre...	402	26,00	25,86	25,86	
	4547	100,00	99,76	99,79	

(LAURENT.)

## HYOCHOLÉATE D'AMMONIAQUE.

		C <sup>14</sup> H <sup>43</sup> AzO <sup>10</sup> , AzH <sup>4</sup> O.	
		Tr.	Calc.
Carbone.....		66,4	66,5
Hydrogène.....		9,6	9,6
Azote.....		5,1	5,8

## HYOCHOLÉATE DE SOUDE.

		C <sup>14</sup> H <sup>45</sup> AzO <sup>10</sup> , NaO.	
		Tr.	
Carbone.	65,43	65,57	65,40
Hydrog..	8,90	8,98	9,03
Azote....	3,04	»	»
Oxygène.	»	»	»
Soude...	6,15	6,14	»

		Calc.	
Carbone.....		»	65,85
Hydrogène.....		»	8,74
Azote.....		»	2,84
Oxygène.....		»	16,27
Soude.....	6,27	6,30	
			100,00

## HYOCHOLÉATE DE POTASSE.

		C <sup>14</sup> H <sup>41</sup> AzO <sup>10</sup> , KO.		
		Tr.		Calc.
Carbone.....	63,73	63,64	63,76	
Hydrogène.....	8,75	8,64	8,46	
Azote.....	»	»	»	
Oxygène.....	»	»	»	
Potasse.....	9,22	»	9,27	

(STRUCKER et GUNDBLACH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 33.)

**HYPERCHLORATES. Voy. PERCHLORATES.****HYPERIODATE D'ARGENT.**

	(1)	(2)	(3)
Iode.....	29,813	42,315	28,598
Argent.....	51,062	36,237	48,981
Oxygène.....	47,000	21,448	46,307
Eau.....	2,425	»	6,144
	400,000	400,000	400,000

(1) H. rouge, par MAGNUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 97. — (2) H. orangé, par AMERMULLER, *id.* — (3) H. jaune, *id.*

**HYPERIODATES DE POTASSE.****HYPERIODATE DE POTASSE NEUTRE.**

Iodure de potassium.....	72,408
Oxygène.....	27,892
	400,000

**HYPERIODATE DE POTASSE BASIQUE.**

Iodure de potassium avec potasse..	77,735
Oxygène.....	22,488
	99,923

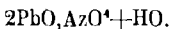
(AMERMULLER et MAGNUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 101.)

**HYPERIODATES DE SOUDE.****HYPERIODATE DE SOUDE NEUTRE.**

Iodure de sodium.....	80,028
Oxygène.....	19,972
	400,000

**HYPERIODATE DE SOUDE BASIQUE.**

Soude avec iodure de sodium.....	67,080
Oxygène.....	22,662
Eau.....	40,258
	400,000

**HYPERSTHÈNE. Voy. PYROXÈNE.****HYPOAZOTATE DE PLOMB.**

	Calc.	
Azote.....	477,04	5,0
Oxygène.....	400,00	44,7
Oxyde de plomb.....	2789,00	80,4
Eau.....	142,50	3,2
	3478,54	400,0

	Tr.	
Azote.....	5,0	5,0
Ox. de plomb	80,0	80,3
Eau.....	3,7	3,2
	4,9	4,99
	79,8	79,09
	3,4	»

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, p. 91.)

**HYPOAZOTATE DE PLOMB.  $7\text{PbO}, 2\text{AzO}^4$ .**

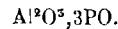
	Calc.		Tr.
Azote.....	354,0	3,4	3,6
Oxygène.....	800,0	7,3	7,4
Oxyde de plomb..	9761,5	86,7	86,7
Eau.....	337,5	2,9	2,3
	44253,0	400,0	400,0

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, p. 93.)

**HYPOCHLORITE.**

Silice.....	0,5024
Oxyde de bismuth.....	0,4308
Protoxyde de fer.....	0,4054
Alumine.....	0,4465
Acide phosphorique.....	0,0962
	0,9813

(SCHELER, *Journ. de Schw.*, t. VI.)

**HYPOPHOSPHITE D'ALUMINE.**

Acide hypophosphoreux..	69,69	4476,93
Alumine.....	30,31	642,32
	400,00	2419,25

**HYPOPHOSPHITE D'AMMONIAQUE.**

	Tr.	
Ammoniaque.....	20,48	20,4
Acide.....	»	»
		65,44

	Calc.	
Ammoniaque.....	»	20,29
Acide.....	65,49	64,46

(WURTZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVI, p. 194.)

**HYPOPHOSPHITE D'ARGENT.**

Acide hypophosphoreux..	25,32	492,34
Oxyde d'argent.....	74,68	1454,64
	400,00	1943,92

**HYPOPHOSPHITE DE BARYTE.**

Acide hypophosphoreux..	53,97	492,34
Baryte.....	66,03	956,85
	400,00	1449,19

**HYPOPHOSPHITE DE BARYTE.**

	Tr.		Calc.
Baryte.....	53,30	53,57	53,55
Eau.....	49,40	49,40	48,88
Ac. hypophosphoreux	27,60	27,33	27,57
	400,00	400,00	400,00

(WURTZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VII, p. 42.)

**HYPOPHOSPHITE DE CHAUX, CaO, PO.**

Acide hypophosphoreux..	58,03	492,31
Chaux.....	41,97	356,02
	<u>400,00</u>	<u>848,33</u>

**HYPOPHOSPHITE DE CHAUX.**

	Tr.		Calc.
Chaux.....	32,80	33,44	33,27
Eau.....	21,00	21,00	21,00
Acide hypophosph.	46,20	45,89	45,73
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(WURTZ.)

**HYPOPHOSPHITE DE COBALT.**

CoO, PO.

Acide.....	54,24	492,34
Oxyde de cobalt.....	48,79	468,99
	<u>400,00</u>	<u>961,30</u>

**HYPOPHOSPHITE DE COBALT ET DE CHAUX.**

Hypophosphite de cobalt.....	27,64
— de chaux.....	44,96
Eau.....	27,43
	<u>400,00</u>

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 277.)**HYPOPHOSPHITE DE CUIVRE.****HYPOPHOSPHITE DE BIOXYDE. Cu<sup>2</sup>O, PO.**

Acide.....	49,83	492,34
Oxyde noir de cuivre.....	50,47	495,69
	<u>400,00</u>	<u>988,00</u>

**HYPOPHOSPHITE DE PROTOXYDE. Cu<sup>2</sup>O, PO.**

Acide.....	35,58	492,34
Oxyde rouge de cuivre...	64,42	894,39
	<u>400,00</u>	<u>4383,70</u>

**HYPOPHOSPHITES DE FER.****HYPOPHOSPHITE DE PEROXYDE. Fe<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, 3PO.**

Acide.....	60,45	4476,93
Sesquioxide de fer.....	39,85	978,44
	<u>400,00</u>	<u>2455,34</u>

**HYPOPHOSPHITE DE PROTOXYDE. FeO, PO.**

Acide.....	52,85	492,34
Protoxyde de fer.....	47,15	439,20
	<u>400,00</u>	<u>934,54</u>

**HYPOPHOSPHITE DE MAGNÉSIE.**

MgO, PO.

Acide hypophosphoreux..	65,58	492,34
Magnésie.....	34,42	258,35
	<u>400,00</u>	<u>750,66</u>

**HYPOPHOSPHITE DE MANGANÈSE.**

Tr. Calc.

Prot. de manganèse.	34,65	»	34,74
Acide.....	»	26,07	26,29

(WURTZ.)

**HYPOPHOSPHITE DE NICKEL**

Tr. Calc.

Ox. de nickel.	24,86	24,97	»	25,42
Acide.....	»	»	48,76	48,43

(WURTZ.)

**HYPOPHOSPHITE DE PLOMB.**

Oxyde de plomb.....	80,44
Acide hypophosphoreux.....	42,44
Eau.....	7,48
	<u>400,00</u>

(H. ROSE.)

**HYPOPHOSPHITE DE PLOMB.**

Oxyde de plomb.....	94,29
Eau.....	7,44
Acide hypophosphoreux.....	4,57
	<u>400,00</u>

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 273.)**HYPOPHOSPHITE DE PLOMB.**

Oxyde de plomb.....	66,05
Eau.....	40,80
Acide hypophosphoreux.....	23,15
	<u>400,00</u>

(WURTZ.)

**HYPOPHOSPHITE DE POTASSE.**

KO, PO.

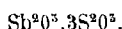
Acide hypophosphoreux..	45,49	492,34
Potasse.....	54,51	589,92
	<u>400,00</u>	<u>1082,23</u>

**HYPOPHOSPHITE DE SOUDE.**

NaO, PO.

Acide hypophosphoreux..	55,74	492,34
Soude.....	44,26	390,89
	<u>400,00</u>	<u>883,20</u>



**HYPOSTILBITE. Voy. STILBITE.****HYPOSULFATE D'ANTIMOINE.**

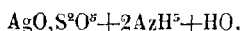
Acide hyposulfurique...	58,59	2706,96
Oxyde d'antimoine.....	41,41	1942,90
	400,00	4619,86

**HYPOSULFATES D'ARGENT.****HYPOSULFATE D'ARGENT anhydre.  $AgO, S^2O^6.$** 

Acide hyposulfurique...	38,33	902,32
Oxyde d'argent.....	61,67	4434,61
	400,00	2333,93

**HYPOSULFATE hydraté.  $AgO, 5^2O^6 + 2HO.$** 

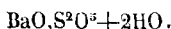
Acide hyposulfurique...	34,99	902,32
Oxyde d'argent.....	36,29	1434,61
Eau.....	8,72	224,50
	400,00	

**HYPOSULFATE D'ARGENT ET D'AMMONIAQUE.**

			Calc.
Oxyde d'argent...	50,52	49,87	50,43
Acide hyposulfurique.	»	»	34,16
Ammoniaque....	»	43,65	44,82
Eau.....	»	»	3,89
			400,00

(RAMMELSBURG, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 32.)**HYPOSULFATE D'ARGENT ET DE SOUDE.**

Oxyde d'argent.....	33,16
Acide hyposulfurique...	41,27
Soude.....	47,86
Eau.....	7,74
	400,00

(LENZ, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 54.)**HYPOSULFATE DE BARYTE.**

Baryte.....	956,93	51,47	} 100
Acide.....	902,32	48,53	
Sel anhydre.....	1859,25	89,21	} 100
Eau.....	224,96	40,79	
Sel cristallisé.....	2084,21		

**HYPOSULFATE DE CADMIUM.**

Acide hyposulfurique...	53,11	902,32
Oxyde de cadmium.....	46,99	796,77
	400,00	4699,09

**HYPOSULFATE DE CADMIUM ET D'AMMONIAQUE.**

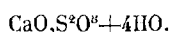
	Calc.	Tr.
Oxyde de cadmium.....	37,44	38,12
Acide hyposulfurique.....	42,40	»
Ammoniaque.....	20,16	48,32
	400,00	

(RAMMELSBURG, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 31.)**HYPOSULFATES DE CERIUM.****HYPOSULFATE DE PEROXYDE.  $Ce^2O^3, 3S^2O^6.$** 

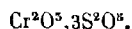
Acide hyposulfurique...	65,43	2706,96
Sesquioxycide de cerium.	34,87	1449,39
	400,00	4156,35

**HYPOSULFATE DE PROTOXYDE.  $CeO, S^2O^6.$** 

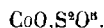
Acide hyposulfurique...	57,22	902,32
Protoxyde de cerium.....	42,78	674,69
	400,00	4577,04

**HYPOSULFATE DE CHAUX.**

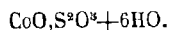
Chaux.....	356,03	28,30	} 100
Acide.....	902,32	74,70	
Sel sec.....	4258,35	73,67	} 100
Eau.....	449,92	26,33	
Sel hydraté.....	4708,27		

(HERSCHELL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 356.)**HYPOSULFATE DE CHROME.**

Acide hyposulfurique...	72,95	2706,96
Oxyde de chrome.....	27,05	936,00
	400,00	3662,96

**HYPOSULFATE DE COBALT.**

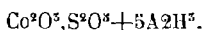
Acide hyposulfurique...	65,80	902,32
Oxyde de cobalt.....	34,20	468,99
	400,00	4371,31

**HYPOSULTATE DE COBALT HYDRATÉ.**

Protoxyde.....	469	23,1
Acide.....	902	44,4
Eau.....	672	32,5
	2043	100,0

(HEBRON.)

HYPOSULFATE DE COBALT ET D'AMMONIAQUE.

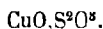


Oxyde de cobalt.....	25,27	26,54
Acide hyposulfurique.....	44,60	46,09
Ammoniaque.....	27,67	27,40
	<u>97,54</u>	<u>400,00</u>

(RAMMELSBURG, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 30.)

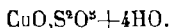
HYPOSULFATES DE CUIVRE.

HYPOSULFATE DE BIOXYDE anhydre.



Acide hyposulfurique....	64,54	902,32
Oxyde noir de cuivre....	35,46	495,69
	<u>400,00</u>	<u>4398,04</u>

HYPOSULFATE DE BIOXYDE hydraté.



Acide hyposulfurique....	48,83	902,32
Oxyde noir de cuivre....	26,82	495,69
Eau.....	24,35	337,05
	<u>400,00</u>	<u>4735,06</u>

HYPOSULFATE DE PROTOXYDE.  $Cu^2O, S^2O^3.$

Acide hyposulfurique....	50,30	902,32
Oxyde rouge de cuivre....	49,70	894,39
	<u>400,00</u>	<u>4793,74</u>

HYPOSULFATE NEUTRE cristallisé.

Sel.....	74,53	
Eau.....	25,47	
	<u>400,00</u>	

HYPOSULFATE BASIQUE.

Oxyde de cuivre.....	60,36	
Acide hyposulfurique.....	27,35	
Eau.....	42,29	
	<u>400,00</u>	

(HEEREN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 38.)

HYPOSULFATES D'ÉTAIN.

HYPOSULFATE DE BIOXYDE.  $SnO^2, 2S^2O^3.$

Acide hyposulfurique....	65,86	4804,64
Bioxyde d'étain.....	34,14	935,35
	<u>400,00</u>	<u>2739,99</u>

HYPOSULFATE DE PROTOXYDE.  $SnO, S^2O^3.$

Acide hyposulfurique....	54,93	902,32
Protoxyde d'étain.....	48,47	835,29
	<u>400,00</u>	<u>4737,64</u>

HYPOSULFATES DE FER.

HYPOSULFATE AU MAXIMUM.  $Fe^2O^3, 3S^2O^3.$

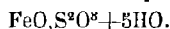
Acide hyposulfurique....	73,45	2706,96
Sesquioxyde de fer.....	26,55	978,44
	<u>400,00</u>	<u>3685,37</u>

HYPOSULFATE AU MINIMUM anhydre.



Acide hyposulfurique....	67,26	902,32
Protoxyde de fer.....	32,74	439,22
	<u>400,00</u>	<u>4344,54</u>

HYPOSULFATE AU MINIMUM hydraté.



Acide hyposulfurique....	47,39	902,32
Protoxyde de fer.....	23,07	439,22
Eau.....	29,54	564,25
	<u>400,00</u>	<u>4902,79</u>

HYPOSULFATE DE PROTOXYDE DE FER cristallisé.

Sel.....	69,96	
Eau.....	30,04	
	<u>400,00</u>	

HYPOSULFATE DE PEROXYDE DE FER.

Peroxyde de fer.....	69,99	
Acide.....	8,25	
Eau.....	21,76	
	<u>400,00</u>	

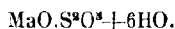
(HEEREN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 36.)

HYPOSULFATE DE LITHINE.



Acide hyposulfurique....	83,34	902,32
Lithine.....	16,66	480,37
	<u>400,00</u>	<u>4082,69</u>

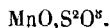
HYPOSULFATE DE MAGNÉSIE.



Magnésie.....	258,36	22,27	} 400
Acide.....	902,32	77,73	
Sel sec.....	4460,68	63,25	} 400
Eau.....	674,68	36,75	
Sel cristallisé.....	4835,36		

(HEEREN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 35.)

HYPOSULFATE DE MANGANÈSE.



Acide hyposulfurique....	33,07	902,32
Oxyde de manganèse....	66,93	4442,65
	<u>400,00</u>	<u>2044,97</u>

**HYPOSULFATES DE MERCURE.**

HYPOSULFATE DE BIOXYDE.  $HgO, S^2O^3$ .

Acide hyposulfurique...	39,78	902,32
Oxyde de mercure.....	60,22	1365,65
	<u>400,00</u>	<u>2267,97</u>

HYPOSULFATE DE PROTOXYDE.  $Hg^2O, S^2O^3$ .

Acide hyposulfurique...	25,53	902,32
Protoxyde de mercure...	74,47	2631,66
	<u>400,00</u>	<u>3533,98</u>

**HYPOSULFATES DE MOLYBDÈNE.**

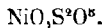
HYPOSULFATE DE BIOXYDE.  $MoO^2, 2S^2O^3$ .

Acide hyposulfurique...	69,33	1804,64
Bioxyde de molybdène ..	30,67	798,32
	<u>400,00</u>	<u>2602,96</u>

HYPOSULFATE DE PROTOXYDE.  $MoO, S^2O^3$ .

Acide hyposulfurique ....	56,37	902,32
Protoxyde de molybdène .	43,63	798,53
	<u>400,00</u>	<u>1700,85</u>

**HYPOSULFATE DE NICKEL.**



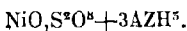
Acide hyposulfurique....	65,77	902,32
Oxyde de nickel.....	34,23	469,67
	<u>400,00</u>	<u>1371,99</u>

HYPOSULFATE DE NICKEL.

Oxyde de nickel.....	22,97
Acide hyposulfurique.....	44,08
Eau.....	32,95
	<u>100,00</u>

(RAMMELSBURG.)

HYPOSULFATE DE NICKEL ET D'AMMONIAQUE.



	Tr.	Calc.
Oxyde de nickel.....	23,36	23,30
Acide hyposulfurique .....	»	44,77
Ammoniaque.....	30,09	31,93

(RAMMELSBURG, R. sc. et ind., t. XIII, p. 30.)

**HYPOSULFATE DE PALLADIUM.**



Acide hyposulfurique....	54,09	902,32
Oxyde de palladium.....	45,91	765,90
	<u>400,00</u>	<u>1668,22</u>

**HYPOSULFATES DE PLATINE.**

HYPOSULFATE DE BIOXYDE.  $PtO^2, 2S^2O^3$ .

Acide hyposulfurique....	55,73	1804,64
Bioxyde de platine.....	44,27	1433,50
	<u>400,00</u>	<u>3238,14</u>

HYPOSULFATE DE PROTOXYDE.  $PtO, S^2O^3$ .

Acide hyposulfurique ...	40,36	902,32
Protoxyde de platine....	59,64	1333,50
	<u>400,00</u>	<u>2235,82</u>

**HYPOSULFATES DE PLOMB.**

HYPOSULFATE anhydre.  $PbO, S^2O^3$ .

Acide hyposulfurique... 39,29	902,32
Oxyde de plomb..... 60,71	1394,50
	<u>400,00</u>
	<u>2296,82</u>

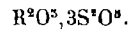
HYPOSULFATE hydraté.  $PbO, S^2O^3 + 4HO$ .

Acide hyposulfurique ... 50,77	902,32
Ploomb..... 32,85	1394,50
Eau..... 46,38	449,00
	<u>400,00</u>
	<u>2745,82</u>

**HYPOSULFATE DE POTASSE.**

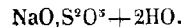
Potasse..... 587,945	39,45
Acide..... 902,320	60,55
	<u>1490,235</u>
	<u>100,00</u>

**HYPOSULFATE DE RHODIUM.**



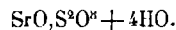
Acide hyposulfurique ... 37,49	2706,96
Oxyde de rhodium..... 62,81	4602,70
	<u>400,00</u>
	<u>4309,66</u>

**HYPOSULFATE DE SOUDE.**



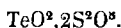
Soude..... 390,92	30,22	} 400
Acide..... 902,32	69,78	
Sel anhydre..... 1293,24	85,12	} 400
Eau..... 225,96	14,88	
Sel cristallisé.... 4519,20		

**HYPOSULFATE DE STRONTIANE.**



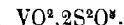
Strontiane..... 647,30	41,77	} 400
Ac. hyposulfurique 902,32	58,23	
Hyposulfate sec.. 4549,62	77,50	} 400
Eau..... 449,92	22,50	
Hyposulfate cristallé 4999,54		

**HYPOSULFATE DE TELLURE.**



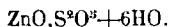
Acide hyposulfurique.....	35,70	4804,64
Oxyde de tellure.....	64,30	4004,77
	<u>100,00</u>	<u>2806,41</u>

**HYPOSULFATE DE VANADIUM.**



Acide hyposulfurique ...	63,07	4804,64
Acide vanadeux.....	36,93	4056,89
	<u>100,00</u>	<u>2861,53</u>

**HYPOSULFATE DE ZINC.**



Protoxyde de zinc.....	503	24,2
Acide hyposulfurique.....	902	43,5
Eau.....	672	32,3
	<u>2077</u>	<u>400,0</u>

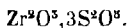
(HEEREN., *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 36.)

**HYPOSULFATE DE ZINC ET D'AMMONIAQUE.**

Oxyde de zinc.....	27,50	27,43
Acide hyposulfurique.....	»	49,49
Ammoniaque.....	22,53	23,38

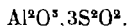
(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 31.)

**HYPOSULFATE DE ZIRCONE.**



Acide hyposulfurique....	70,36	2706,96
Zircone.....	29,64	4440,40
	<u>100,00</u>	<u>3847,36</u>

**HYPOSULFITE D'ALUMINE.**



Acide hyposulfureux....	73,78	4806,96
Alumine.....	26,22	642,34
	<u>100,00</u>	<u>2449,30</u>

**HYPOSULFITE D'ARGENT.  $AgO, S^2O^3.$**

Acide hyposulfureux....	29,32	602,32
Oxyde d'argent.....	70,68	4451,61
	<u>100,00</u>	

**HYPOSULFITE D'ARGENT ET DE SOUDE.**

	Calc.	Tr.
Oxyde d'argent.....	45,94	45,68
Acide hyposulfureux.....	38,12	38,29
Soude.....	42,38	42,29
Eau.....	3,56	3,74
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(LENZ, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 55.)

**HYPOSULFITE DE BARYTE.  $BaO, S^2O^3.$**

Acide hyposulfureux.....	38,63	602,32
Baryte.....	64,37	956,93
	<u>100,00</u>	<u>4559,25</u>

**HYPOSULFITE DE BARYTE.**

Soufre de l'acide hyposulfureux.....	24,07
Oxygène de l'acide.....	41,96
Baryte.....	57,24
Oxygène de l'eau.....	5,98
Hydrogène de l'eau.....	0,75
	<u>400,00</u>

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 101.)

**HYPOSULFITE DE CHAUX.  $CaO, S^2O^3.$**

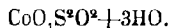
Acide hyposulfureux.....	62,85	602,32
Chaux.....	37,45	356,03
	<u>100,00</u>	<u>958,35</u>

**HYPOSULFITE DE CHAUX cristallisé.**

Acide hyposulfureux.....	21,71
Chaux.....	36,71
Eau.....	41,58
	<u>400,00</u>

(HERSCHELL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 356.)

**HYPOSULFITE DE COBALT.**



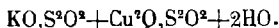
Protoxyde de cobalt.....	26,86	27,03
Acide hyposulfureux.....	34,50	»
Eau.....	38,64	»
	<u>100,00</u>	

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 91.)

**HYPOSULFITE DE CUIVRE ET DE POTASSE.  $3(KO, S^2O^3) + Cu^2O, S^2O^3 + 5HO.$**

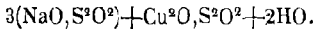
	Tr.	Calc.
Protoxyde de cuivre.....	45,44	46,48
Potasse.....	31,24	32,73
Acide hyposulfureux.....	46,40	44,55
Eau.....	7,25	6,24
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

**HYPOSULFITE DE CUIVRE ET DE POTASSE. Autre.**



Protoxyde de cuivre.....	31,40	30,63
Potasse.....	47,86	20,26
Acide hyposulfureux.....	42,07	41,38
Eau.....	8,67	7,73
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

HYPOSULFITE DE CUIVRE ET DE SOUDE.



Protoxyde de cuivre . . . . .	20,30	48,97
Soude . . . . .	23,93	24,95
Acide hyposulfureux . . . . .	54,43	54,28
Eau . . . . .	4,64	4,80
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 104.)

HYPOSULFITE DE CUIVRE ET DE SOUDE. Autre.

Protoxyde de cuivre . . . . .	38,04	37,27
Acide hyposulfureux . . . . .	42,84	42,67
Soude . . . . .	44,42	44,20
Eau . . . . .	8,00	8,86
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

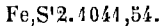
(LENZ, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 58.)

HYPOSULFITE D'ÉTAIN.  $\text{SnO}, \text{S}^2\text{O}^2.$

Acide hyposulfureux . . . . .	44,90	602,32
Protoxyde d'étain . . . . .	18,40	835,29
	<u>400,00</u>	<u>4437,64</u>

HYPOSULFITE DE FER.  $\text{FeO}, \text{S}^2\text{O}^2.$

Acide hyposulfureux . . . . .	42,47	602,32
Protoxyde de fer . . . . .	57,83	»
	<u>400,00</u>	

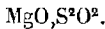


(*T. de Ch. de Berzelius, Table.*)

HYPOSULFITE DE LITHINE.  $\text{LO}, \text{S}^2\text{O}^2.$

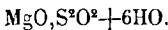
Acide hyposulfureux . . . . .	76,94	602,32
Lithine . . . . .	23,06	480,37
	<u>400,00</u>	<u>782,69</u>

HYPOSULFITE DE MAGNÉSIE.



Acide hyposulfureux . . . . .	69,98	602,32
Magnésie . . . . .	30,02	258,36
	<u>400,00</u>	<u>860,68</u>

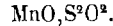
HYPOSULFITE DE MAGNÉSIE hydraté.



	Tr.	Calc.
Magnésie . . . . .	16,80	46,82
Acide hyposulfureux . . . . .	»	39,23
Eau . . . . .	»	43,95
		<u>400,00</u>

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 87.)

HYPOSULFITE DE MANGANÈSE.



Acide hyposulfureux . . . . .	42,54	602,32
Protoxyde de manganèse . . . . .	57,46	»
	<u>400,00</u>	

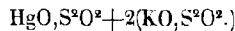
(*T. de Ch. de Berzelius, Table.*)

HYPOSULFITE DE MERCURE ET D'AMMONIAQUE.



	Tr.	Calc.
Bioxyde de mercure . . . . .	23,94	23,44
Ammoniaque . . . . .	44,44	44,54
Acide hyposulfureux . . . . .	50,27	50,96
Eau . . . . .	44,65	44,42
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

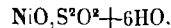
HYPOSULFITE DE MERCURE ET DE POTASSE.



	Tr.	
Bioxyde de mercure . . . . .	32,02	» 33,80
Potasse . . . . .	24,56	24,91 24,99

	Tr.	Calc.
Biox. de mer. » . . . . .	32,47	34,72 34,36
Potasse . . . . .	24,79 24,92	24,33 27,40
Ac. hyposulf. » . . . . .	» »	44,27 44,54
		<u>400,32 400,00</u>

HYPOSULFITE DE NICKEL.



	Calc.	Tr.
Oxyde de nickel . . . . .	26,88	26,5
Acide hyposulfureux . . . . .	34,48	»
Eau . . . . .	38,64	»
	<u>400,00</u>	

HYPOSULFITE DE NICKEL ET D'AMMONIAQUE.

	Tr.	Calc.
Ammoniaque . . . . .	24,98	49,72
Oxyde de nickel . . . . .	24,27	24,59
Acide hyposulfureux . . . . .	27,28	27,68
Eau . . . . .	29,47	34,04
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 91.)

HYPOSULFITE DE PLOMB.  $\text{PbO}, \text{S}^2\text{O}^2.$

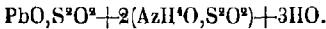
Acide hyposulfureux . . . . .	29,7	602,32
Oxyde de plomb . . . . .	70,3	4394,50
	<u>400,0</u>	<u>4996,82</u>

(HERSCHELL)

HYPOSULFITE DE PLOMB.

	Calc.	Tr.
Oxyde de plomb.....	69,84	69,34
Acide hyposulfureux.....	30,16	»

HYPOSULFITE DE PLOMB ET D'AMMONIAQUE.



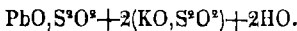
	Tr.	Calc.
Oxyde de plomb.....	34,45	33,26
Ammoniaque.....	9,79	40,23
Acide hyposulfureux.....	»	43,40
Eau.....	»	43,44
		<u>400,00</u>

HYPOSULFITE DE PLOMB ET DE CHAUX.

	Tr.	Calc.
Oxyde de plomb.....	30,29	31,96
Chaux.....	47,00	46,32
Acide hyposulfureux.....	»	44,44
Eau.....	»	40,34
		<u>400,00</u>

(RAMMELSBURG, R. sc. et ind., t. XII, p. 96.)

HYPOSULFITE DE PLOMB ET DE POTASSE.



	Tr.	Calc.
Oxyde de plomb.....	28,97	30,27
Potasse.....	26,29	25,64
Acide hyposulfureux.....	»	39,23
Eau.....	»	4,89
		<u>400,00</u>

(RAMMELSBURG, R. sc. et ind., t. XII, p. 93.)

HYPOSULFITE DE PLOMB ET DE SOUDE.

	Calc.	Tr.
Acide hyposulfureux.....	45,36	46,44
Oxyde de plomb.....	35,02	34,80
Soude.....	49,62	49,09
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(LENZ, R. sc. et ind., t. VIII, p. 56.)

HYPOSULFITE DE POTASSE.



Acide hyposulfureux.....	50,52	602,32
Potasse.....	49,48	587,95
	<u>400,00</u>	<u>1190,27</u>

HYPOSULFITE DE POTASSE.  $3(KO, S^2O^3) + HO.$

	Tr.		
Potasse.....	46,98	48,06	48,10
Ac. hyposulf.	49,48	»	»
Eau.....	3,40	3,29	»
	<u>99,86</u>		<u>3,48</u>

	Calc.
Potasse.....	47,97
Acide hyposulfureux.....	48,98
Eau.....	3,05
	<u>400,00</u>

HYPOSULFITE DE MAGNÉSIE ET DE POTASSE.



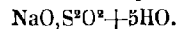
	Tr.	Calc.
Potasse.....	24,42	24,63
Magnésie.....	9,34	9,47
Acide hyposulfureux.....	»	44,16
Eau.....	»	24,74
		<u>400,00</u>

(RAMMELSBURG, R. sc. et ind., t. XII, p. 88.)

HYPOSULFITE DE SOUDE.  $NaO, S^2O^3.$

Acide hyposulfureux.....	60,64	602,32
Soude.....	39,36	390,89
	<u>400,00</u>	<u>993,21</u>

HYPOSULFITE DE SOUDE hydraté.



Soude.....	25,13
Acide hyposulfureux.....	38,72
Eau.....	36,45
	<u>400,00</u>

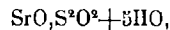
(RAMMELSBURG, R. sc. et ind., t. XII, p. 83.)

HYPOSULFITE DE STRONTIANE.

HYPOSULFITE DE STRONTIANE anhydre.

Acide hyposulfureux.....	51,80	602,32
Strontiane.....	48,20	687,28
	<u>400,00</u>	<u>1289,60</u>

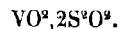
HYPOSULFITE DE STRONTIANE hydraté.



	Calc.
Strontiane.....	35,72
Acide hyposulfureux.....	33,24
Eau.....	34,04
	<u>400,00</u>
	<u>400,00</u>

(RAMMELSBURG, R. sc. et ind., t. XII, p. 85.)

HYPOSULFITE DE VANADIUM.



Acide hyposulfureux.....	53,27
— vanadeux.....	46,73
	<u>400,00</u>

HYPOSULFOBENZOATE DE PLOMB

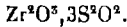
31

HYPOSULFOSUCCINATE DE PLOMB

HYPOSULFITE DE ZINC.  $ZnO, S^2O^2$ .

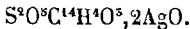
Acide hyposulfureux . . . . .	54,48	602,32
Protoxyde de zinc . . . . .	45,52	503,23
	<u>400,00</u>	<u>4105,55</u>

HYPOSULFITE DE ZIRCONE.



Acide hyposulfureux . . . . .	64,34	4806,96
Zircone . . . . .	38,69	4140,40
	<u>400,00</u>	<u>2947,36</u>

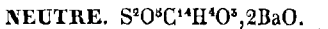
HYPOSULFOBENZOATE D'ARGENT.



	Calc.		Tr.
Acide hyposul-			
furique . . . . .	902,320	47,267	47,245
— carbonique	4070,090	20,478	20,776
Hydrogène . . . . .	49,948	0,955	4,044
Oxygène . . . . .	300,000	5,742	5,604
Oxyde d'arg. . . . .	2903,220	55,558	55,394
	<u>5225,548</u>	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(FEHLING.)

HYPOSULFOBENZOATE DE BARYTE



	Tr.	
Acide hyposulfurique . . . . .	21,080	24,252
Carbone . . . . .	25,244	25,297
Hydrogène . . . . .	4,454	4,464
Oxygène . . . . .	7,542	6,944
Baryte . . . . .	44,740	45,073
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(FEHLING.)

HYPOSULFOBENZOATE DE PLOMB NEUTRE.

	Calc.	
Acide hyposul-		
furique . . . . .	47,647	47,647
Carbone . . . . .	20,934	20,920
Hydrogène . . . . .	4,044	4,022
Oxygène . . . . .	5,958	5,986
Ox. de plomb. . . . .	54,453	54,455
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(FEHLING, Répert. de Ch. sc. et ind., t. V, p. 285.)

HYPOSULFOSUCCINATE D'AMMONIAQUE.  $C^8H^{17}O^{11}S^2O^5Az^5$ .

	Calc.		Tr.
Carbone . . . . .	644,48	48,24	48,19
Hydrogène . . . . .	243,45	6,34	6,34
Oxygène . . . . .	4400,00		
Acide . . . . .	902,32	75,48	75,47
Azote . . . . .	534,42		
	<u>3358,07</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

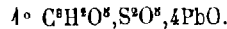
(FEHLING.)

HYPOSULFOSUCCINATE DE BARYTE.  $C^8H^5O^5, S^2O^2, 3BaO$ .

	Calc.		Tr.	
Carb. . . . .	644,485	42,475	44,376	44,998
Hydr. . . . .	37,438	0,745	0,964	0,934
Oxyg. . . . .	600,000	44,954	42,865	42,449
Acide . . . . .	902,320	47,957	47,980	47,943
Baryte . . . . .	2870,640	57,472	56,818	56,979
	<u>5024,883</u>	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(FEHLING.)

HYPOSULFOSUCCINATE DE PLOMB.

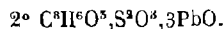


	Calc.	
Carbone . . . . .	644,48	8,027
Hydrogène . . . . .	24,96	0,328
Oxygène . . . . .	500,00	
Acide . . . . .	902,30	48,412
Ploomb . . . . .	5878,00	73,233
	<u>7646,74</u>	<u>400,000</u>

	Tr.			
Carbone . . . . .	8,090	7,544	»	»
Hydrog. . . . .	0,504	0,493	»	»
Oxyg. . . . .			»	»
Acide. . . . .	48,438	48,256	»	»
Ploomb. . . . .	73,268	73,740	73,442	73,084
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>		

(FEHLING.)

HYPOSULFOSUCCINATE DE PLOMB.



	Calc.		Tr.	
Carb. . . . .	614,48	9,464	8,683	»
Hydr. . . . .	74,88	4,422	4,259	»
Oxyg. . . . .	900,00			
Acide. . . . .	902,32	27,044	27,745	»
Ploomb. . . . .	4483,50	62,700	62,343	64,675
	<u>6672,48</u>	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>	

(FEHLING.)

HYPOSULFOSUCCINATE DE POTASSE.  $C^2H^2O^2S^2O^2, 3KO.$ 

	Calc.	
Carbone.....	644,48	44,7
Hydrogène.....	62,40	4,5
Oxygène.....	800,00	
Acide.....	902,32	44,3
Potasse.....	1769,73	42,5
	4145,93	400,0

	Tr.		
Carbone.....	44,39	»	»
Hydrogène.....	4,68	»	»
Oxygène.....		»	»
Acide.....	42,23	»	»
Potasse.....	44,50	40,50	44,99
	400,00		

(FELLING, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 277.)

## I

## IBÉRITE de Mendoval (Espagne).

Acide silicique.....	40,904
Alumine.....	30,744
Oxyde ferreux.....	45,467
Potasse.....	4,574
Soude.....	0,043
Oxyde manganeux.....	4,327
Chaux.....	0,397
Magnésie.....	0,806
Eau.....	3,567
	99,800

(NORLIN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)

## ICESPAR.

Silice.....	0,6356
Alumine.....	0,3406
Potasse.....	0,0003
Chaux.....	0,0094
Peroxyde de fer.....	0,0092
Eau.....	0,0037
	0,9988

(THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I.)

## ICHTHYOCOLLE. Voy. GÉLATINE.

## ICHTHYOPHTALME. Voy. APOPHYLLITE.

## ICICANE.

Carbone.....	82,44	82,06	84,86
Hydrogène.....	44,64	44,78	44,50
Oxygène.....	6,25	6,46	6,64
	400,00	400,00	400,00

(SCRIBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XIII, p. 171.)

## IDRIALINE. Voy. BITUME ÉLASTIQUE.

## IDRYL.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	94,568	94,75
Hydrogène.....	5,459	5,25
	400,027	400,00

(BOEDEKER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 555.)

## IF.

Chlorophylle.  
Tannin.  
Acide gallique.  
Malate de chaux.  
Résine.  
Mucilage.  
Huile volatile amère.  
Substance amère non cristallisable.  
— colorante jaune.

## Sucre.

(PERETTI, *J. de Pharm. méd.*, 1828, p. 538.)

## IGLOITE. Voy. ARRAGONITE.

## IGNAME. Racine.

Eau.....	79,64
Substances non azotées.....	47,33
— organiques azotées.....	4,93
Matières animales.....	4,40
	400,00

(PAYEN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 262.)

## ILMÉNITE.

Syn. : *Fer titané; fer oligiste axotome.*

	(1)	(2)
Acide titanique.....	46,92	22,24
Peroxyde de fer.....	40,74	59,07
Protoxyde de fer.....	37,86	48,72
— de manganèse..	2,73	»
Magnésie.....	4,44	»
	99,39	400,00

(1) Ilménite, par KOBELL. — (2) Ilménite de Washington, par MARIIGNAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XIV, p. 53.



## ILMÉNITE.

Oxyde de titane .....	43,40
Silice .....	0,40
Protoxyde de fer.....	44,40
Peroxyde de fer et oxyde rouge de manganèse .....	40,70
Chaux .....	0,50
Oxyde de plomb.....	0,20
Acide stannique.....	0,50
	<u>404,80</u>

(DELESSE.)

## ILMÉNITE D'EGERSUND.

Acide titanique... ..	39,04	42,59	44,08
Oxyde ferrique... ..	29,42	23,24	25,95
— ferreux... ..	28,23	29,25	29,04
— manganèux .....	0,24	»	»
Magnésie..... ..	2,30	4,22	4,94
Oxyde de cérium et yttria..... ..	»	»	0,55
Oxyde chromique... ..	0,42	0,83	»
Silice..... ..	0,31	4,65	0,57
	<u>99,33</u>	<u>98,75</u>	<u>99,43</u>

(MOSANDER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XV, p. 292.)

## IDOCRASE.

Syn. : *Vésuvienne; frugardite; cyprine; égérane; loboïte.*

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice..... ..	37,50	37,84	39,25	38,32	39,70	38,53	39,54	38,80
Alumine..... ..	48,50	19,99	18,10	20,06	18,95	17,40	11,00	20,40
Chaux..... ..	33,71	35,18	33,85	32,44	34,88	27,70	34,09	32,00
Protoxyde de fer... ..	6,25	6,45	4,30	3,43	2,90	3,90	8,00	8,35
— de manganèse .....	»	»	0,75	0,42	0,96	0,33	7,10	»
Magnésie..... ..	0,40	0,81	2,70	2,99	»	10,60	»	»
Soude..... ..	»	»	»	»	2,10	»	»	»
	<u>96,06</u>	<u>400,27</u>	<u>98,95</u>	<u>97,33</u>	<u>99,49</u>	<u>98,46</u>	<u>99,73</u>	<u>99,55</u>

(1) I. brune du Vésuve, par KARSTEN. — (2) I. verte tirant sur le brun, en Oural, par VARRENTRAPP. — (3) I. verte d'Ala (Piémont), par KARSTEN. — (4) I. vert foncé de Czikiowa, par MAGNUS. — (5) Egerane d'Eger, par KARSTEN. — (6) Frugardite (de Finlande), par NORDENSKIÖLD. — (7) I. de la vallée d'Ala, par SISMONDA. — (8) Cyprine de Telemarken (Noréwège), par RICHARDSON.

(Tr. de Min. de Dufrénoy, t. III, p. 284 et 285.)

## IDOCRASE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice..... ..	35,50	42,00	41	34,848	37,644	37,079
Alumine..... ..	22,25	46,25	22	21,933	46,668	44,159
Chaux..... ..	33,00	34,00	22	35,609	38,240	30,884
Magnésie..... ..	»	»	3	»	»	»
Fer oxydé..... ..	7,50	5,50	7	5,400	6,420	16,047
Perte..... ..	4,50	2,25	»	»	»	»
Manganèse..... ..	»	»	2	»	»	4,858
Eau..... ..	0,25	»	»	»	»	»
Potasse..... ..	»	»	1	»	»	»
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>98</u>	<u>97,790</u>	<u>98,972</u>	<u>99,997</u>

(1) (2) I. d'Egeran, près du Vésuve, par KLAPROTH, *Syst. de Ch.*, par Thomson, t. III, p. 334. — (3) Vésuvienne de Bavière, par BORKOWSKY, *Journ. de Ph.*, t. LXXXVII, p. 149. — (4) (5) Vésuvienne de Massa, par KOBELL, *Arch. de Kastner*, t. VII, p. 399. — (6) *Id.*, par IVANOF, *Institut*, 1839, p. 22.

## IDOCRASE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice..... ..	0,3875	0,3745	0,3925	0,3790	0,3840
Alumine..... ..	0,4735	0,4885	0,4730	0,4840	0,4815
Protoxyde de fer..... ..	0,0810	0,0775	0,0762	0,0489	0,0740
Protoxyde de manganèse .....	»	»	0,0350	»	»
Chaux..... ..	0,3360	0,3525	0,3225	0,3469	0,3306
Magnésie..... ..	0,0450	0,0435	0,0047	0,0323	0,0305
	<u>0,9930</u>	<u>4,0065</u>	<u>4,0039</u>	<u>0,9881</u>	<u>4,0006</u>

(1) Idocrase de Evg en Norwège. — (2) Idocrase de Slatouch en Sibirie. — (3) Idocrase du Piémont. — (4) Vésuvienne de la Somma. — (5) Egoran d'Eger en Bohême.

(RICHARDSON, *Inst.*, n<sup>o</sup> 336, p. 211.)

Inocrase violette de la vallée d'Ala.

Silice.....	39,54
Alumine.....	44,00
Oxyde manganique.....	7,40
Chaux.....	34,09
Oxyde ferreux.....	8,00
	<u>99,73</u>

(ANGE SISMONDA, *Inst.*, 1833.)

**ILVAÏTE.**

Syn. : Yénite; liévrîte; fer silicéo-calcaire; fer calcaréo-siliceux.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	34,60	30,00	29,0
Protoxyde de fer.....	15,78	57,50	55,0
Peroxyde de fer.....	42,38	»	»
— manganèse.....	»	»	3,0
Chaux.....	5,84	42,50	42,0
Alumine.....	0,42	»	0,6
Eau.....	4,00	»	»
	<u>99,72</u>	<u>100,00</u>	<u>99,6</u>

	(4)	(5)
Silice.....	29,83	29,28
Protoxyde de fer.....	32,70	34,92
Peroxyde de fer.....	22,85	23,00
— manganèse.....	4,54	4,58
Chaux.....	42,43	43,78
Alumine.....	»	0,64
Eau.....	»	4,26
	<u>99,32</u>	<u>101,43</u>

(1) Liévrîte de Hongrie, par WEHRLE, *Compte rendu de Berzelius*. — (2) Ilvaïte par VACQUELIN, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 623 — (3) t. par DESCOTILS, *id.* — (4) I. par BÄMMELSBERG, *id.* — (5) I. par KOBELL, *id.*

**IMABENZYLE. C<sup>28</sup>H<sup>14</sup>AzO<sup>2</sup>.**

	Tr.		Calc.	
Carbone..	80,34	80,0	4050,0	80,4
Hydrogène	5,18	5,3	68,7	5,3
Azote....	6,80	7,3	87,5	6,7
Oxygène..	7,68	7,4	400,0	7,6
	<u>100,00</u>	<u>100,0</u>	<u>4306,2</u>	<u>100,0</u>

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. III, p. 442.

**IMABROMISATINÈSE. C<sup>59</sup>H<sup>7</sup>Az<sup>3</sup>O<sup>6</sup>Br<sup>4</sup>.**

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	34,3	34,8	4200	
Hydrogène.....	4,4	4,2	44	
Azote.....	7,4	7,0	265	
Oxygène.....	»	»	300	
Brome.....	»	»	4956	
			<u>3765</u>	

(LAURENT.)

**IMACHLORISATINASE. C<sup>32</sup>H<sup>9</sup>Cl<sup>2</sup>Az<sup>3</sup>O<sup>6</sup>.**

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	52,5	53,0	1200
Hydrogène.....	2,7	2,5	56
Chlore.....	»	»	442
Azote.....	»	»	265
Oxygène.....	»	»	300
			<u>2263</u>

(LAURENT.)

**IMASATATE D'ARGENT. C<sup>32</sup>H<sup>12</sup>Az<sup>3</sup>O<sup>8</sup>Ag.**

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	45,0	45,0	4200	
Hydrogène.....	2,8	2,8	75	
Azote.....	»	»	265	
Oxygène.....	»	»	400	
Argent.....	25,5	25,5	675	
			<u>2615</u>	

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. III, p. 492.)

**IMASATINE. C<sup>32</sup>H<sup>11</sup>Az<sup>3</sup>O<sup>8</sup>.**

	Tr.		Calc.	
Carbone... 64,74	65,27	4200,0	65,40	
Hydrogène. 3,99	3,88	68,5	3,73	
Azote..... 14,40	14,40	265,0	14,44	
Oxygène.. 46,90	46,45	300,0	46,43	
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>4833,5</u>	<u>100,00</u>

(LAURENT.)

**IMÉCHLORISATINASE. C<sup>16</sup>H<sup>10</sup>Az<sup>2</sup>O<sup>2</sup>Cl.**

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	52,9	52,9	1200	53,4
Hydrogène.....	2,8	2,8	62	02,7
Azote.....	45,6	45,6	354	45,7
Oxygène.....	»	»	200	8,9
Chlore.....	»	»	442	49,6
			<u>2258</u>	<u>100,0</u>

(LAURENT.)

**IMÉSATINE. C<sup>16</sup>H<sup>6</sup>Az<sup>2</sup>O<sup>2</sup>.**

	Tr.		Calc.	
Carbone.. 65,27	65,20	4200	65,55	
Hydrogène 4,29	4,25	75	4,10	
Azote.... 19,24	19,24	354	19,35	
Oxygène.. 44,23	44,34	200	44,00	
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>4829</u>	<u>100,00</u>

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. III, p. 485.)

**IMPÉRATEUR.** Racine desséchée à l'air.

Résine, impérorine.....	0,2
Huile grasse et huile volatile.....	46,0
Extrait soluble dans l'eau et l'alcool..	5,6
Extrait soluble dans l'eau, gomme et sels.....	8,8
Extrait soluble dans l'eau bouillante et amidon.....	9,2
Fibrine végétale.....	41,2
Eau et perte.....	49,0
	<hr/> 400,0

(KELLER, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)

**INDÉLIBROME.** C<sup>32</sup>H<sup>8</sup>Az<sup>2</sup>O<sup>8</sup>Br<sup>4</sup>.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	35,45	2400	35,50
Hydrogène.....	4,47	400	4,48
Azote.....	8,40	530	7,90
Oxygène.....	»	800	11,82
Bore.....	»	2935	43,30
		<hr/> 6765	<hr/> 100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. II, p. 472.)

**INDIANITE.** Voy. ANORTHITE.

**INDICOLITE.** Voy. TOURMALINE.

**INDIGO** du commerce.

Indigo pur.....	47
Gomme.....	42
Résine.....	6
Terre.....	2
Oxyde de fer.....	43
	<hr/> 400

(BERGMANN, *Syst. de Ch. par Thomson*, t. IV, p. 100.)

**INDIGO.**

A l'eau.....	{ Ammoniaque..... Indigo désoxydé..... Matière verte.....	} 42	
			Extractif.....
			Gomme.....
A l'alcool....	{ Matière verte..... Résine rouge..... Indigo.....	} 30	
			Résine rouge.....
			6
A l'acide hydrochlorique.	{ Carbonate de chaux..... Oxyde rouge de fer..... Alumine.....	} 2	
			2
			2
Silice.....		3	
Indigo pur.....		45	
		<hr/> 400	

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. LXVI, p. 20.)

**INDIGO BLANC.** C<sup>16</sup>AzH<sup>6</sup>O<sup>2</sup>.

	Tr.		
Carbone.....	73,09	72,79	73,34
Hydrogène.....	4,87	4,58	4,80

	Calc.	
Carbone.....	4224,32	73,03
Hydrogène.....	75,00	4,47
Azote.....	177,02	10,56
Oxygène.....	200,00	11,94
	<hr/> 4676,34	<hr/> 100,00

(DUMAS.)

**INDIGO BLEU.** C<sup>16</sup>AzH<sup>6</sup>O<sup>2</sup>.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	71,37	73,30	73,46
Hydrogène.....	4,38	3,88	3,91
Oxygène.....	14,25	»	»
Azote.....	10,00	»	»
	<hr/> 400,00		

(1) URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 384. —  
(2) (3) LAURENT, *id.*, 3<sup>e</sup> série, t. III, p. 372.

**INDIGO BLEU.**

	Tr.		Calc.	
Carbone..	72,84	72,97	4224,32	73,58
Hydrogène	4,07	4,09	62,50	3,76
Azote....	40,80	40,80	177,02	10,64
Oxygène..	12,29	12,14	200,00	12,02
	<hr/> 400,00	<hr/> 400,00	<hr/> 4663,84	<hr/> 100,00

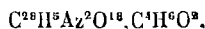
(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, p. 207.)

**INDIGO BLEU.** C<sup>32</sup>H<sup>10</sup>Az<sup>2</sup>O<sup>5</sup>.

	Tr.		Calc.	
Carbone...	75,40	75,80	75,90	75,84
Hydrogène..	3,90	3,90	3,83	3,87
Azote.....	40,57	40,65	} 20,27	{ 10,97
Oxygène...	40,43	9,65		
	<hr/> 400,00	<hr/> 400,00	<hr/> 400,00	

(ERDMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841.)

**INDIGOTATE DE MÉTHYLÈNE.**



Syn. : Anilate de méthylène.

**INDIGOTATE DE MÉTHYLÈNE.**

	Tr.		
Carbone.....	48,42	48,63	»
Hydrogène.....	3,54	3,60	»
Azote.....	»	»	7,27

INDIGOTATE DE METHYLENE

	Calc.	
Carbone.....	1200,0	48,69
Hydrogene.....	87,5	3,54
Azote.....	177,0	7,18
Oxygene.....	1000,0	40,59
	2464,5	100,00

(Ann. de Ch. et de Ph., 3<sup>e</sup> serie, t. X, p. 346.)

INDIGOTATE DE PLOMB.

Acide indigotique.....	400,0
Oxyde de plomb.....	57,3

(BUFF, Ann. de Ch. et de Ph., t. XII, p. 180)

INDINE. C<sup>16</sup>H<sup>6</sup>AzO<sup>2</sup>.

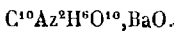
	Tr.		
Carbone.....	72,00	74,55	74,20
Hydrogene.....	4,50	4,65	4,70
Azote.....	44,00	44,00	44,00
Oxygene.....	12,50	12,80	13,10
	140,00	140,00	140,00

Calc.

Carbone.....	1200	72,64
Hydrogene.....	75	4,68
Azote.....	177	10,70
Oxygene.....	200	11,98
	1652	100,00

(LAURENT, Ann. de Ch. et de Ph., 3<sup>e</sup> serie, t. III, p. 473.)

INOSATE DE BARYTE.



	Tr.		Calc.	
Carbone..	24,46	24,80	60,0	23,96
Azote...	11,37	11,37	28,0	11,18
Hydrogene	2,64	2,59	6,0	2,40
Oxygene..	31,12	30,83	80,0	31,95
Baryte...	30,41	30,41	76,4	30,51
	100,00	100,00	250,4	100,00

(LIEBIG, Ann. de Ch. et de Ph., 3<sup>e</sup> serie, t. XXIII, p. 164.)

INULINE. C<sup>24</sup>H<sup>21</sup>O<sup>21</sup>.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	43,97	43,71	52,37
Hydrogene.....	6,40	6,25	6,88
Oxygene.....	49,63	50,04	40,74
	100,00	100,00	99,99

(1) PARNELL, *Rapp. ann. de Berzelius*. — (2) Calcule. — (3) I. des racines de chicorée, par WOSKRESSENSKY, *Bulletin de l'Academie de Saint-Petersbourg*, t. V, p. 3.

	(4)	(5)
Carbone.....	52,15	49,59
Hydrogene.....	6,84	6,86
Oxygene.....	10,69	43,31
	99,68	100,00

(4) I. des racines de chicorée, par WOSKRESSENSKY, *Bulletin de l'Academie de Saint-Petersbourg*, t. V, p. 3. — (5) I. du tarax officinal, id.

IODANILINE. C<sup>12</sup>H<sup>6</sup>AzI.

	Tr.		
Carbone.....	32,90	33,26	»
Hydrogene.....	2,82	2,85	»
Iode.....	»	»	57,87

Calc.

Carbone.....	72,00	32,97
Hydrogene.....	6,00	2,74
Iode.....	126,36	57,86
Azote.....	44,00	6,43
	218,36	100,00

(HOFMANN, Ann. de Ch. et de Ph., 3<sup>e</sup> serie, t. XXV, p. 238.)

IODATE D'ALUMINE. Al<sup>2</sup>O<sup>3</sup>,3IO<sup>3</sup>.

Acide iodique.....	90,67
Alumine.....	9,33
	100,00

IODATE D'AMMONIAQUE.

Acide iodique.....	100,00
Ammoniaque.....	40,94

(GAY-LUSSAC, Ann. de Ch., t. XCI, p. 80.)

IODATE D'ANTIMOINE. SbO<sup>3</sup>,3IO<sup>3</sup>.

Acide iodique.....	6238,50	76,53
Oxyde d'antimoine.....	1912,90	23,47
	8151,40	100,00

IODATE D'ARGENT. AgO,IO<sup>3</sup>.

Acide iodique.....	2079,50	58,89
Oxyde d'argent.....	1454,61	41,11
	3534,11	100,00

IODATE DE BARYTE.

Baryte.....	956,93	31,65
Acide iodique.....	2066,70	68,35
	3023,63	100,00

(GAY-LUSSAC, Ann. de Ch., t. XCI, p. 82.)

IODATE DE CADMIUM. CdO,IO<sup>3</sup>.

Acide iodique.....	2079,50	72,30
Oxyde de cadmium.....	796,77	27,70
	2876,27	100,00

**IODATE DE CHAUX.**

Chaux.....	356,03	44,70
Acide.....	2066,70	85,30
	<u>2422,73</u>	<u>400,00</u>

**IODATE DE CHROME. Cr<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, 3IO<sup>5</sup>.**

Acide iodique.....	6238,50	86,44
Sesquioxyde de chrome..	956,44	43,86
	<u>7194,64</u>	<u>400,00</u>

**IODATE DE CINCHONINE.**

	(1)	(2)	(3)
Acide iodique..	4039,75	34,86	34,85
Cinchonine....	4942,05	65,44	65,45
	<u>2981,80</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) (2) PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, L. LXIII, p. 183. — (3) SERULLAS, *id.*, L. XLV, p. 283.

**IODATE DE CINCHONINE.**

	Tr.		
Hydrogène.....	5,45	5,24	342,0
Carbone.....	49,44	49,94	3057,6
Azote.....	»	»	354,0
Oxygène.....	»	»	300,0
Acide iodique.....	»	»	2078,3
			<u>6104,9</u>

	Calc.	
Hydrogène.....	5,44	5,0
Carbone.....	50,40	54,46

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*)

**IODATE DE COBALT. CoO, IO<sup>5</sup>.**

Acide iodique.....	2079,50	81,60
Oxyde de cobalt.....	468,90	48,40
	<u>2548,40</u>	<u>400,00</u>

**IODATES DE CUIVRE.**

**IODATE DE BIOXYDE. CuO, IO<sup>5</sup>.**

Acide iodique.....	2079,50	80,75
Oxyde noir de cuivre...	495,69	49,25
	<u>2575,19</u>	<u>400,00</u>

**IODATE DE PROTOXYDE. Cu<sup>2</sup>O, IO<sup>5</sup>.**

Acide iodique.....	2079,50	70,00
Oxyde rouge de cuivre..	894,39	30,00
	<u>2970,89</u>	<u>400,00</u>

**IODATES D'ÉTAIN.**

**IODATE DE BIOXYDE. SnO<sup>2</sup>, 2IO<sup>5</sup>.**

Acide iodique.....	4459,00	81,64
Acide stannique.....	935,29	48,36
	<u>5094,29</u>	<u>400,00</u>

**IODATE DE PROTOXYDE. SnO, IO<sup>5</sup>.**

Acide iodique.....	2079,50	71,34
Protoxyde d'étain.....	835,29	28,66
	<u>2914,79</u>	<u>400,00</u>

**IODATES DE FER.**

**IODATE DE PEROXYDE. Fe<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, 3IO<sup>5</sup>.**

Acide iodique.....	4459,00	86,44
Sesquioxyde de fer.....	978,44	43,56
	<u>5437,44</u>	<u>400,00</u>

**IODATE DE PROTOXYDE. FeO, IO<sup>5</sup>.**

Acide iodique.....	2079,50	82,56
Protoxyde de fer.....	439,20	47,44
	<u>2518,70</u>	<u>400,00</u>

**IODATE DE GLUCINE. G<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, 3IO<sup>5</sup>.**

Acide iodique.....	6238,50	86,63
Glucine.....	744,96	43,37
	<u>6980,46</u>	<u>400,00</u>

**IODATE DE LITHINE. LO, IO<sup>5</sup>.**

Acide iodique.....	2079,50	92,02
Lithine.....	480,37	7,98
	<u>2559,87</u>	<u>400,00</u>

**IODATE DE MANGANÈSE. MnO, IO<sup>5</sup>.**

Acide iodique.....	2079,50	82,34
Oxyde de manganèse....	258,35	47,66
	<u>2337,85</u>	<u>400,00</u>

**IODATES DE MERCURE.**

**IODATE DE BIOXYDE. HgO, IO<sup>5</sup>.**

	Calc.	Tr.
Iode.....	4579,5	46,07
Mercuré.....	4250,0	36,44
Oxygène.....	600,0	47,49
	<u>3429,5</u>	<u>400,00</u>

(MILLON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVIII, p. 367.)

**IODATE DE PROTOXYDE. Hg<sup>2</sup>O, IO<sup>5</sup>.**

Acide iodique.....	2079,50	44,44
Protoxyde de mercure...	2634,64	55,86
	<u>4714,14</u>	<u>400,00</u>

**IODATES DE MOLYBDÈNE.**

<b>IODATE DE BIOXYDE. MoO<sup>2</sup>, 2IO<sup>3</sup>.</b>			
Acide iodique.....	4159,00	83,89	
Bioxyde de molybdène..	798,52	46,44	
	4957,52	400,00	

**IODATE DE PROTOXYDE. MoO, IO<sup>3</sup>.**

Acide iodique.....	2079,50	74,86	
Protoxyde de molybdène.	698,52	25,14	
	2778,02	400,00	

**IODATE DE NICKEL. NiO, IO<sup>3</sup>.**

Acide iodique.....	2079,50	81,55	
Oxyde de nickel.....	469,67	48,45	
	2549,17	400,00	

**IODATE DE PALLADIUM. PdO, IO<sup>3</sup>.**

Acide iodique.....	26,92	73,08	
Oxyde de palladium.....	73,08	26,92	
	400,00	400,00	

**IODATES DE PLATINE.**

<b>IODATE DE BIOXYDE. PtO<sup>2</sup>, 2IO<sup>3</sup>.</b>			
Acide iodique.....	4159,00	74,37	
Bioxyde de platine....	4433,50	25,63	
	5592,50	400,00	

**IODATE DE PROTOXYDE. PtO, IO<sup>3</sup>.**

Acide iodique.....	2079,50	60,93	
Protoxyde de platine....	4333,50	39,07	
	3413,00	400,00	

**IODATE DE PLOMB. PbO, IO<sup>3</sup>.**

Acide iodique.....	2079,00	59,86	
Oxyde de plomb.....	4394,50	40,14	
	3473,50	400,00	

**IODATES DE POTASSE.**

<b>IODATE NEUTRE.</b>			
Potasse.....	587,945	22,21	
Acide iodique.....	2066,700	77,79	
	2654,645	400,00	

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 75.)**BIODATE.**

Acide iodique.....	87,470		
Potasse.....	42,542		
	99,982		

**TRIODATE.**

Acide iodique.....	91,29		
Potasse.....	8,76		
	400,05		

(SERULLAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 117 à 119.)**IODATE DE QUININE.**

Acide iodique.....	4039,75	33,59	
Quinine.....	2055,53	66,44	
	3095,28	400,00	

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 185.)**IODATE DE RHODIUM. Rd<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, 3IO<sup>3</sup>.**

Acide iodique.....	6238,50	79,56	
Sesquioxyde de rhodium.	4602,70	20,44	
	7841,20	400,00	

**IODATE DE SOUDE. NaO, IO<sup>3</sup>.**

Soude.....	390,92	45,90	
Acide iodique.....	2066,70	84,40	
	2457,62	400,00	

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 78.)**IODATE DE STRONTIANE. SrO, IO<sup>3</sup>.**

Acide iodique.....	2079,50	76,26	
Strontiane.....	687,28	23,74	
	2766,78	400,00	

**IODATE DE STRYCHNINE.**

Acide iodique.....	42,72	44,64	
Strychnine.....	59,89	58,36	
	402,60	400,00	

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 172.)**IODATE DE TELLURE. TeO<sup>2</sup>, 2IO<sup>3</sup>.**

Acide iodique.....	4159,00	80,59	
Acide tellureux.....	4004,76	49,44	
	5160,76	400,00	

**IODATE DE THORINIUM. ThO, IO<sup>3</sup>.**

Acide iodique.....	2079,50	71,44	
Oxyde de thorinium....	844,90	28,89	
	2924,40	400,00	

**IODATE DE VANADIUM. VO<sup>2</sup>, 2IO<sup>3</sup>.**

Acide iodique.....	4459,00	79,74	
— vanadeux.....	4056,89	20,26	
	5245,89	400,00	

**IODATE D'YTRIA. YO, IO<sup>5</sup>.**

Acide iodique.....	2079,50	
Ytria.....	4048,64	
	<u>3428,41</u>	

**IODATE DE ZINC. ZnO, IO<sup>5</sup>.**

Acide iodique.....	2079,50	80,52
Oxyde de zinc.....	503,23	49,48
	<u>2582,73</u>	<u>400,00</u>

**IODATE DE ZIRCON. Zi<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, 3IO<sup>5</sup>.**

Acide iodique.....	6238,50	84,55
Zircone.....	4440,25	45,45
	<u>7378,75</u>	<u>400,00</u>

**IODE. I.**

Eq<sup>1</sup> 4579,50. Dens<sup>4</sup> 4,946. Dens<sup>5</sup> de vapeur 8,716. F<sup>a</sup> à 107°. Eb<sup>a</sup> à 175.

**IODHYDRATE D'AMILÈNE. C<sup>10</sup>H<sup>14</sup>I.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	30,96	31,03
Hydrogène.....	5,25	5,34
Iode.....	63,79	63,63
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(GAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 96.)

**IODHYDRATE D'AMMONIAQUE.**

Iode.....	4594,99	88,43
Ammoniaque.....	214,52	44,87
	<u>4806,51</u>	<u>400,00</u>

**IODHYDRATE D'AMMONIAQUE ET BIODURE DE MERCURE.**

	Tr.	Calc.
Biiodure de mercure.....	74,9	73,74
Iodhydrate d'ammoniaque..	24,3	23,33
Eau.....	3,8	2,93
	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>

(BOULLAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 355.)

**IODHYDRATE D'AMMONIAQUE ET BIODURE DE PLATINE.**

Biiodure de platine.....	82,99
Hydriodate d'ammoniaque.....	47,04
	<u>400,00</u>

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 128.)

**IODHYDRATE D'ANILINE. C<sup>9</sup>H<sup>7</sup>AzHI.**

	Calc.	Tr.
Aniline.....	93, »	42,21
Acide iodhydriq.	427,36	57,79
	<u>220,36</u>	<u>400,00</u>

(HOFFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXV, p. 234.)

**IODHYDRATE DE BRUCINE.**

	Calc.	Tr.
Brucine.....	5174,49	76,47
Acidehydriodiq.	4594,98	23,53
	<u>6763,47</u>	<u>400,00</u>

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 181.)

**IODHYDRATE DE BRUCINE.**

	Calc.	Tr.
Hydrogène.....	337,0	5,42
Carbone.....	3516,2	52,39
Azote.....	354,0	6,49
Oxygène.....	800,0	»
Iode.....	4578,3	»
	<u>6585,5</u>	

	Tr.	Calc.
Hydrogène.....	6,88	6,74
Carbone.....	64,77	64,78
Azote.....	6,54	»

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 131.)

**IODHYDRATE DE CAMPHÈNE.**

	Tr.	Calc.
Hydrogène.....	6,35	6,56
Carbone.....	45,99	46,36
Iode.....	47,66	47,80

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 55.)

**IODHYDRATE DE CINCHONINE.**

Acide hydriodique.....	4590,8
Cinchonine.....	3944,2
Hydriodate sec.....	5502,0
Eau.....	225,0
Hydriodate cristallisé.....	5727,0

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 127.)

**IODHYDRATE D'IODURE DE PLATINE.**

Acide hydriodique.....	26,6
Biiodure de platine.....	73,4
	<u>400,0</u>

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 129.)

**IODHYDRATE DE MÉTHYLÈNE.**

Méthylène.....	478,05	40,06
»		
Acide iodhydrique.....	4592,00	89,94
	<u>4770,05</u>	<u>400,00</u>

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 20.)

**IODHYDRATE DE PHOSPHURE D'HYDROGÈNE.**

	Tr.	Calc.
Acide hydriodique.....	79,09	78,73
Hydrogène phosphoré.....	20,94	21,27
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 21.)

**IODHYDRATE DE STRYCHNINE.**

IODHYDRATE NEUTRE.  $C^{12}H^{23}Az^2O^4, HI.$

	Tr.	Calc.
Carbone.....	56,08	<u>54,62</u> 252,00
Hydrogène.....	»	4,98 23,00
Azote.....	»	6,07 28,00
Oxygène.....	»	6,95 32,00
Iode.....	26,42	<u>27,38</u> 126,36
		<u>100,00</u> 464,36

(BEGNAULT, NICHOLSON et ABEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 405.)

**IODHYDRATE SESQUIBASIQUE.**

	Tr.	Calc.
Acide hydriodique.....	26,34	26,33
Strychnine.....	72,30	73,67
	<u>98,64</u>	<u>100,00</u>

**IODHYDRATE NEUTRE.**

Acide hydriodique.....	4594,98	34,85
Strychnine.....	2969,80	65,15
	<u>4564,78</u>	<u>100,00</u>

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 174.)

**IODHYDRATE NEUTRE.**

	Calc.		Tr.	
Hydrogène.....	287,0	4,92	5,05	5,09
Carbone... ..	3210,5	55,06	54,82	54,60
Azote... ..	354,0	»	»	»
Oxygène... ..	400,0	»	»	»
Iode... ..	4578,3	»	»	»
	<u>5829,8</u>			

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 127.)

**IODHYDRATE DE TÉRÈBÈNE.**

	Tr.		Calc.
Hydrogène.....	8,24	8,07	8,44
Carbone.....	60,94	60,80	60,59
Iode.....	30,85	34,13	34,27
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 47.)

**IODOARGENTATE D'IODURE DE POTASSIUM.**

	Tr.	Calc.
Iodure d'argent.....	58,26	58,68
Iodure de potassium.....	44,74	44,32
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(BOULLAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 378.)

**IODOCYANATE D'AMMONIAQUE.**

$C^2AzI, 3AzH^5.$

	Calc.		Tr.
Iodure de cyanogène.....	4909,5	74,79	75,8
Ammoniaque.....	643,4	25,24	24,2
	<u>2552,9</u>	<u>400,00</u>	<u>400,0</u>

(BINEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 357.)

**IODIFORME.  $C^3H^5.$**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	3,20	3,42
Hydrogène.....	0,33	0,26
Iode.....	96,47	96,62
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 122.)

**IODOSTANNATE D'AMMONIAQUE.**

	Tr.	Calc.
Iodure d'étain.....	70,98	74,97
Hydirodats d'ammoniaque.....	29,02	28,03
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

**IODOSTANNATE DE POTASSIUM.**

	Tr.	Calc.
Iodure d'étain.....	66,24	69,43
Iodure de potassium.....	33,76	30,87
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(BOULLAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 375.)

**IODOSULFURE D'ANTIMOINE.  $SIS^2I^5.$**

Antimoine.....	23,2
Iode.....	67,9
Soufre.....	8,9
	<u>100,0</u>

(*Tr. de Ch. de Berzelius.*)

**IODURE ACÉTYLIQUE.  $C^4H^3I.$**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	45,2	45,66
Hydrogène.....	2,0	4,95
Iode.....	82,8	82,39
	<u>100,0</u>	<u>100,00</u>

(KOPP, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)



**IODURE D'ALDÉHYDENE. C<sup>2</sup>H<sup>3</sup>I.**

	Calc.		Tr.
Carbone . . . . .	300,00	45,66	45,20
Hydrogène . . . . .	37,50	4,95	2,00
Iode . . . . .	4578,29	82,39	»
	4915,79	400,00	

(KOPP, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. IV, p. 41.)

**IODURE D'ALUMINIUM. AlI<sup>3</sup>.**

Aluminium . . . . .	474,66	6,81
Iode . . . . .	2350,05	93,49
	2824,71	400,00

**IODURE D'AMMONIAQUE.**

Syn. : Iodure d'azote. 3AzH<sup>3</sup>I<sup>5</sup>.

	Tr.			
Iode . . . . .	83,7	83,2	83,3	83,2
Ammoniaque . . . . .	46,3	46,8	46,7	46,8
	400,0	400,0	400,0	400,0

	Calc.	
Iode . . . . .	4580	83,2
Ammoniaque . . . . .	349	46,8
	4899	400,0

(BINEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XV, p. 81.)

Voy. IODURE D'AZOTE.

**IODURE D'ANTIMOINE. Sb<sup>3</sup>I<sup>5</sup>.**

Antimoine . . . . .	25,5	4642,90
Iode . . . . .	74,5	4738,50
	400,0	6351,40

**IODURE D'ARGENT. AgI.**

Argent . . . . .	46,79	4354,60
Iode . . . . .	53,21	4579,50
	400,00	2934,40

**IODURE D'ARGENT ET DE POTASSIUM.**

	Tr.	Calc.
Iodure d'argent . . . . .	59,2	58,68
Iodure de potassium . . . . .	40,8	44,32
	400,0	400,00

(BOELLAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 379.)

**IODURE D'ARSENIC. SAs<sup>3</sup>.**

Arsenic . . . . .	470,38	46,67
Iode . . . . .	2350,05	83,33
	2820,43	400,00

(PLISSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIX, p. 271.)

**IODURE D'AZOTE. AzI<sup>3</sup>.**

Iode . . . . .	456,2400
Azote . . . . .	5,8544

(GAY-LESSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 30.)

**IODURE D'AZOTE.**

Iode . . . . .	4579,50	88,66
Azote . . . . .	477,07	9,94
Hydrogène . . . . .	24,96	4,40
	4781,53	400,00

(MARCHAND, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 223.)

Voy. IODURE D'AMMONIAQUE.

**IODURE DE BARYUM. BaI.**

Baryum . . . . .	856,93	35,35
Iode . . . . .	4566,70	64,65
	2423,63	400,00

(GAY-LESSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 60.)

**IODURE DE BENZOYLE. C<sup>7</sup>H<sup>5</sup>IO<sup>2</sup>.**

Carbone . . . . .	4074,28	36,77
Hydrogène . . . . .	62,50	2,14
Oxygène . . . . .	200,00	6,86
Iode . . . . .	4579,50	54,23
	2943,28	400,00

**IODURE DE BISMUTH. BiI.**

Iode . . . . .	4579,50	54,24
Bismuth . . . . .	4330,37	45,76
	2909,87	400,00

**IODURE DE BORE. BrI<sup>3</sup>.**

Iode . . . . .	4738,50
Bore . . . . .	436,20
	4874,70

**IODURES DE BRUCINE. Protoiodure.**

	Tr.	Calc.
Iode . . . . .	33,32	4579,50
Brucine . . . . .	66,68	3447,66
	400,00	5027,46

**BIODURE.**

	Tr.	Calc.
Iode . . . . .	45,717	3459,00
Brucine . . . . .	54,285	3447,66
		6606,66
		99,70

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 177.)

**IODURE DE CACODYLE. C<sup>2</sup>H<sup>6</sup>AsI.**

	Tr.		Calc.	
Carbone . . . . .	10,21	10,76	10,84	10,55
Hydrog. . . . .	2,58	2,62	2,64	2,58
Arsenic. . . . .	»	»	31,47	32,43
Iode . . . . .	»	»	53,25	54,44
			<u>100,47</u>	<u>100,00</u>

(BUNSEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VI, p. 191.)

**IODURE DE CADMIUM. CdI.**

Cadmium . . . . .	696,7	30,8
Iode . . . . .	1566,0	69,2
	<u>2262,7</u>	<u>100,0</u>

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 83.)

**IODURE DE CALCIUM. CaI.**

Calcium . . . . .	256,03	14,04
Iode . . . . .	1566,70	85,96
	<u>1822,73</u>	<u>100,00</u>

**IODURE DE CARBONE. C<sup>2</sup>I<sup>2</sup>.****PERIODE.**

Carbone . . . . .	6,25
Iode . . . . .	93,75
	<u>100,00</u>

**PROTOIODURE. CI.**

Iode . . . . .	93,28
Carbone . . . . .	4,62
	<u>100,00</u>

(SERULLAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIX, p. 231.)

**IODURES DE CHROME.****PROTOIODURE. Cr<sup>2</sup>I<sup>2</sup>.**

Iode . . . . .	4738,50	87,07
Chromé . . . . .	328,07	42,93
	<u>5066,57</u>	<u>100,00</u>

**PERIODE. CrI<sup>3</sup>.**

Iode . . . . .	4738,50	93,09
Chromé . . . . .	328,00	6,91
	<u>5066,50</u>	<u>100,00</u>

**IODURE DE CINCHONINE.**

	Tr.	Calc.
Iode . . . . .	28,87	28,9
Cinchonine . . . . .	71,43	71,4
	<u>100,00</u>	<u>100,0</u>

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 183.)

**IODURE DE COBALT. CoI.**

Iode . . . . .	1579,50	81,06
Cobalt . . . . .	368,99	18,94
	<u>1948,49</u>	<u>100,00</u>

**IODURES DE CUIVRE.****DEUTOIODURE. CuI.**

Iode . . . . .	1579,50	79,97
Cuivre . . . . .	395,69	20,03
	<u>1975,19</u>	<u>100,00</u>

**PROTOIODURE. Cu<sup>2</sup>I.**

Iode . . . . .	1579,50	66,62
Cuivre . . . . .	791,38	33,38
	<u>2370,88</u>	<u>100,00</u>

**IODURE DE CYANOGENE.**

Iode . . . . .	783,35	82,71
Cyanogène . . . . .	163,85	17,29
	<u>947,20</u>	<u>100,00</u>

**IODURE ÉLAYLIQUE. C<sup>2</sup>H<sup>2</sup>I.**

	Tr.	Calc.
Carbone . . . . .	8,40	8,43
Hydrogène . . . . .	4,57	4,55
Iode . . . . .	89,70	90,02
	<u>99,67</u>	<u>100,00</u>

(KOPP, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.)

**IODURES D'ÉTAIN.****BIIODURE. SnI<sup>2</sup>.**

Iode . . . . .	3159,00	84,42
Étain . . . . .	735,29	18,88
	<u>3894,29</u>	<u>100,00</u>

**PROTOIODURE, SnI.**

Iode . . . . .	67,99
Étain . . . . .	32,01
	<u>100,00</u>

(BOELLAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 373.)

**IODURE D'ÉTHYLE. Voy. ÉTHER IODHYDRIQUE.****IODURES DE FER.****PROTOIODURE. FeI.**

Fer . . . . .	339	48,42	100,00
Iode . . . . .	4566	81,88	431,75
	<u>4905</u>	<u>100,00</u>	

**PERIODE. Fe<sup>2</sup>I<sup>3</sup>.**

Iode . . . . .	4738,50	87,48
Fer . . . . .	678,40	42,52
	<u>5416,90</u>	<u>100,00</u>

IODURES

IODURES

IODURE DE GLUCINIUM. G<sup>3</sup>I<sup>2</sup>.

Iode.....	4738,50	87,73	
Glucinium.....	440,98	42,27	
	<u>5179,48</u>	<u>140,00</u>	

IODURE D'IRIDIUM. IrI.

Iode.....	4579,50	71,92	
Iridium.....	4233,50	28,08	
	<u>2813,00</u>	<u>100,00</u>	

IODURE DE KAROPLATYLE.

C<sup>4</sup>H<sup>6</sup>, As, Pt, IO.

	Calc.		Tr.	
Carbone...	305,76	7,22	7,23	7,24
Hydrogène.	74,88	4,77	4,95	4,94
Arsenic...	940,08	22,22	»	»
Platine....	4233,26	29,14	»	»
Iode.....	4578,28	37,29	36,58	»
Oxygène...	400,00	2,36	»	»
	<u>4232,26</u>	<u>100,00</u>		

(BUNSEN, R. sc. et ind., t. IX, p. 311.)

IODURE DE LITHIUM. LI.

Iode.....	4579,50	95,16	
Lithium.....	80,37	4,84	
	<u>4659,87</u>	<u>100,00</u>	

IODURE DE MAGNÉSIUM. MaI.

Magnésium.....	458,36	9,12	
Iode.....	4566,70	90,88	
	<u>4725,06</u>	<u>100,00</u>	

IODURES DE MANGANÈSE.

PERIOIURE. Mn<sup>2</sup>I<sup>2</sup>.

Iode.....	794,76	87,26	
Manganèse.....	4728,50	42,74	
	<u>5520,26</u>	<u>100,00</u>	

PROTOIURE. MnI.

Iode.....	345,88	82,04	
Manganèse.....	4579,50	47,96	
	<u>4925,38</u>	<u>100,00</u>	

IODURES DE MERCURE.

PROTOIURE, ou iodure vert. Hg<sup>2</sup>I.

Mercure.....	4265	61,6	100,0
Iode.....	789	38,4	60,9
	<u>2054</u>	<u>100,0</u>	

SESQUIIURE, ou iodure jaune. HqI<sup>2</sup>.

Protoiodure.....	2054	42	
Biiodure.....	2844	58	
	<u>4898</u>	<u>100</u>	

Ou

Mercure.....	2534	51,9	
Iode.....	2343	48,4	
	<u>4874</u>	<u>100,0</u>	

DEUTOIURE, ou iodure rouge. HgI.

Mercure.....	4265,8	44,5	100,0
Iode.....	4578,3	55,5	121,8
	<u>2844,4</u>	<u>100,0</u>	

IODURE DE MERCURE ET DE POTASSIUM.

	Tr.	Calc.
Iodure de mercure.....	70,3	73,4
— de potassium.....	29,7	26,6
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

Biiodure de mercure.....	70,30
Iodure de potassium.....	25,54
Eau.....	4,19
	<u>100,00</u>

(BOULLAY.)

IODURE DE MERCURE ET CHLORURE DE MERCURE.

	Tr.	Calc.
Bichlorure de mercure....	35,85	37,63
Biiodure.....	64,45	62,37
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(BOULLAY.)

IODURE DE MERCURE ET CHLORURE DE POTASSIUM.

	Tr.	Calc.
Iodure de mercure.....	36,83	37,84
Chlorure de potassium....	63,17	62,19
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(BOULLAY, Ann. de Ch. et de Ph., t. XXXIV, p. 365.)

IODURE DE MÉTHYLENE.

Voy. IODHYDRATE DE MÉTHYLENE.

IODURES DE MOLYBDÈNE.

BIIODURE. MoI<sup>2</sup>.

Iode.....	3459,00	84,07
Molybdène.....	598,42	45,93
	<u>3757,42</u>	<u>100,00</u>

PROTOIURE. MoI.

Iode.....	4579,50	72,52
Molybdène.....	598,42	27,48
	<u>2477,92</u>	<u>100,00</u>

PERIODURE. MoI<sup>2</sup>.

Iode.....	4738,50	88,69
Molybdène.....	598,52	44,34
	<u>5337,02</u>	<u>400,00</u>

## IODURE DE MORPHINE.

Morphine.....	58,24	
Iode.....	35,34	
Perte.....	6,45	
	<u>400,00</u>	

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 189.)

## IODURE DE NICKEL. NiI.

Iode.....	4579,50	81,03
Nickel.....	369,67	48,97
	<u>4949,17</u>	<u>400,00</u>

## IODURES D'OR.

PROTOIODURE. Au<sup>2</sup>I.

Or.....	4243	64,2
Iode.....	789	38,8
	<u>2032</u>	<u>400,0</u>

PERIODURE. Au<sup>2</sup>I<sup>3</sup>.

Iode.....	34	400,0000	4738,50
Or.....	66	494,4476	2486,62
	<u>400</u>		<u>7224,52</u>

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 119.)

## IODURE D'OR ET DE POTASSIUM.

	Tr.	Calc.
Or.....	24,860	26,76
Iode.....	47,349	50,97
Iodure de potassium	20,682	22,27
	<u>92,894</u>	<u>400,00</u>

(JOHNSON, *Repert. de Ch. st. et ind.*, t. III, p. 54.)IODURES D'OSMIUM. 1° OsI<sup>2</sup>.

Iode.....	3159,00	74,74
Osmium.....	4244,48	28,26
	<u>4403,48</u>	<u>400,00</u>

2° OsI<sup>3</sup>.

Iode.....	4738,50	79,20
Osmium.....	4244,48	20,80
	<u>5982,98</u>	<u>400,00</u>

## 3° OsI.

Iode.....	4579,50	55,93
Osmium.....	4244,48	44,07
	<u>2823,98</u>	<u>400,00</u>

4° Os<sup>2</sup>I<sup>3</sup>.

Iode.....	4738,50	65,56
Osmium.....	2488,96	34,44
	<u>7227,46</u>	<u>400,00</u>

## IODURES DE PALLADIUM.

BIIODURE. PaI<sup>2</sup>.

Iode.....	3459,00	82,59
Palladium.....	665,90	47,44
	<u>3824,90</u>	<u>400,00</u>

## PROTOIODURE. Pal.

Iode.....	4579,50	70,34
Palladium.....	665,90	29,66
	<u>2245,40</u>	<u>400,00</u>

## IODURES DE PHOSPHORE.

## PROTOIODURE. PhI.

Iode.....	4579,50	80,44
Phosphore.....	392,31	49,89
	<u>4974,84</u>	<u>400,00</u>

DEUTOIODURE. PhI<sup>2</sup>.

Iode.....	4738,50	92,35
Phosphore.....	392,31	7,65
	<u>5130,84</u>	<u>400,00</u>

PERIODURE. PhI<sup>3</sup>.

Iode.....	7897,50	95,27
Phosphore.....	392,31	4,73
	<u>8289,84</u>	<u>400,00</u>

## IODURES DE PLATINE.

## PROTOIODURE. PI.

Iode.....	4566,7	55,6
Platine.....	4233,2	44,4
	<u>2799,9</u>	<u>400,0</u>

BIIODURE. PI<sup>2</sup>.

Iode.....	3433,4	74,76
Platine.....	4233,2	28,24
	<u>4366,6</u>	<u>400,00</u>

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 424.)IODURE DE PLATINE ET DE POTASSIUM. PI<sup>2</sup>, KI.

Biiodure de platine.....	4366,6	68,04
Iodure de potassium.....	2054,6	34,99
	<u>6421,2</u>	<u>400,00</u>

## IODURE DE PLOMB. PbI.

Ploomb.....	4294,6	45,06
Iode.....	4578,3	54,94
	<u>2872,9</u>	<u>400,00</u>

## IODURE DE PLOMB ET DE POTASSIUM.

	Tr.	Calc.
Iodure de plomb.....	34,0	36,0
Iodure de potassium...	66,0	64,0
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

**IODURE DE PLOMB ET DE POTASSIUM jaune.**

	Tr.	Calc.
Iodure de plomb.....	69,75	73,58
Iodure de potassium.....	30,25	26,42
	400,00	400,00

(BOULLAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 368.)

**IODURE DE POTASSIUM. KI.**

Potassium.....	487,91	23,74
Iode.....	4566,70	76,26
	2054,61	400,00

**IODURE DE QUININE.**

	Tr.	Calc.
Iode.....	30,34	789,75
Quinine.....	69,69	2055,53
	400,00	2845,28
		400,00

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 185.)

**IODURES DE RHODIUM.**

**SESQUIIODURE. R<sup>2</sup>I<sup>3</sup>.**

Iode.....	3459,00	78,44
Rhodium.....	1302,70	21,56
	4461,70	400,00

**PROTOIODURE. RI.**

Iode.....	4379,50	70,80
Rhodium.....	651,39	29,20
	2230,89	400,00

**IODURE DE SÉLÉNIUM. Sel<sup>2</sup>.**

Iode.....	3459,00	86,46
Sélénium.....	494,69	43,54
	3653,69	400,00

**IODURE DE SILICIUM. Sil<sup>5</sup>.**

Iode.....	4738,50	94,47
Silicium.....	94,47	5,53
	4832,97	400,00

**IODURE DE SODIUM. NaI.**

Sodium.....	290,92	45,61
Iode.....	4566,70	84,39
	4857,62	400,00

**IODURE DE STRONTIUM. SrI.**

Strontium.....	547,30	25,88
Iode.....	4566,70	74,42
	2114,00	400,00

**IODURE DE STRYCHNINE.**

Iode.....	4579,50	34,70
Strychnine.....	2969,80	65,30
	4549,30	400,00

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 169.)

**IODURE DE TANTALE. Ta<sup>2</sup>I<sup>5</sup>.**

Iode.....	4738,50	67,25
Tantale.....	2307,43	32,75
	7045,93	400,00

**IODURE DE TELLURE. Tel<sup>2</sup>.**

Iode.....	3459,00	79,76
Tellure.....	801,76	20,24
	3960,76	400,00

**IODURE DE THORINIUM. ThI.**

Iode.....	4579,50	67,95
Thorinium.....	744,90	32,05
	2324,49	400,00

**IODURE DE TITANE. Ti<sup>2</sup>.**

Iode.....	3459,00	91,23
Titane.....	303,66	8,77
	3462,66	400,00

**IODURES DE TUNGSTÈNE.**

**PROTOIODURE. W<sup>1</sup>I<sup>2</sup>.**

Iode.....	3159,00	72,75
Tungstène.....	4483,00	27,25
	4342,00	400,00

**PERIODURE. W<sup>1</sup>I<sup>5</sup>.**

Iode.....	4738,50	80,02
Tungstène.....	4483,00	49,98
	5921,50	400,00

**IODURES DE VANADIUM. V<sup>1</sup>I<sup>2</sup>.**

Iode.....	3459,60	78,66
Vanadium.....	856,89	21,34
	4016,49	400,00

**PERIODURE. V<sup>1</sup>I<sup>5</sup>.**

Iode.....	4738,50	84,69
Vanadium.....	846,89	45,34
	5585,39	400,00

**IODURE D'YTRIUM. YI.**

Iode.....	4579,50	79,69
Yttrium.....	948,64	20,34
	2528,41	400,00

**IODURE DE ZINC. ZnI.**

Zinc.....	403,32	20,48	400 0
Iode.....	4562,32	79,52	37,4
	1965,64	400,00	

**IODURE DE ZIRCONIUM. Zr<sup>2</sup>I<sup>2</sup>.**

Iode.....	4738,50	84,94	
Zirconium.....	840,24	45,06	
	5578,74	400,00	

**IOLITHE. Voy. CORDIÉRITE.**

**IOLITHE HYDRATÉE. Voy. BONSDORFITE.**

**IPÉCACUANHA de Rio-Janeiro.**

Emétine.....	4,50		
Résine.....	0,60		
Gomme.....	0,20		
Albumine.....	0,30		
Amidon.....	3,20		
Matière cristallisée en écailles.....	0,85		
— ligneuse.....	7,00		
— grasse et cire, quantité indéterminée.....	0,00		
Perte.....	0,05		

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 157.)

**IPÉCACUANHA. Partie corticale du psychotria emetica.**

Matière grasse et huileuse.....	2		
— vomitive (émétine).....	46		
Cire.....	6		
Gomme.....	40		
Amidon.....	42		
Ligneux.....	20		
Perte.....	4		
	400		

**IPÉCACUANHA. Partie intérieure de la racine.**

Matière vomitive (émétine).....	4,45		
— extractive non vomitive....	2,45		
Gomme.....	5 »		
Amidon.....	20 »		
Ligneux.....	66,60		
Traces de matière grasse.....	»		
Perte.....	4,80		
	400,00		

**IPÉCACUANHA gris, racine du callicoca ipécacuanba.**

Matière grasse.....	2		
Emétine.....	44		
Gomme.....	46		
Amidon.....	48		
A reporter.....	50		

Report.....	50
Ligneux.....	48
Cire (traces).....	»
Perte.....	2
	400

(PELLETIER et MAGENDIE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 481.)

**IRIDIUM.**

Ir. Eq<sup>4</sup> 4233,50. Dens<sup>4</sup> 48,68.

**IRIDIUM NATIF.**

Syn. : Osmiure d'iridium; iridosmine.

	(1)	(2)	(3)
Iridium.....	72,9	46,77	25
Osmium.....	24,5	49,34	75
Fer.....	2,6	0,74	»
Rhodium.....	»	3,45	»
	400,0	400,00	400

(1) I. de Colombie, par THOMSON. — (2) I. de Newiansk, par BERZELIUS. — (3) I. de Nijni-tagilsk, id.

(Tr. de Min. par Dufrénoy, t. III, p. 216.)

**IRIDOSMINE. Voy. IRIDIUM NATIF.**

**IRIS (pseudo-acorus).**

**IRIS. Graine d'iris torréfiée.**

- Mucilage.
- Résine.
- Un peu d'acide gallique.
- Matière extractive colorante.

(BOUILLON-LAGRANCE, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 116.)

**IRIS FOETIDISSIMA. Racine.**

- Huile volatile excessivement âcre.
- Matière résineuse.
  - amère.
  - colorante, jaune rouge.
  - sucrée.
  - gommeuse.

- Acide libre.
- Cire.
- Sels.
- Ligneux.

(LECANU, *Journ. de Pharm.*, t. XX, p. 320.)

**IRITE de l'Oural.**

Oxyde susrideux.....	62,86
Oxyde osmieux.....	40,30
Oxyde ferreux.....	42,50
Oxyde chromique.....	43,70
	99,36

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 107.)

## ISAMATE DE BARYTE.

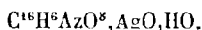
	Calc.	Tr.	
Carbone.....	2400	»	»
Hydrogène.....	180	»	»
Azote.....	525	»	»
Oxygène.....	700	»	»
Baryte.....	956	20,2	20,8
	4734		

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 467.)ISATANE.  $C^{16}H^9AzO^8$ .

	Calc.	Tr.	
Carbone.....	4200	68,57	68,72
Hydrogène.....	75	4,28	4,36
Azote.....	475	10,00	10,50
Oxygène.....	300	17,15	16,42
	4750	100,00	100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 299.)

## ISATATE D'ARGENT.



## ISATATE D'ARGENT anhydre.

	Tr.	Calc.	
Carbone... ..	35,22	4200	35,25
Hydrogène.....	2,48	75	2,24
Azote.....	»	477	5,20
Oxygène.....	»	500	14,69
Oxyde d'argent...	»	1451	42,65
		3403	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. III, p. 377.)ISATHYDE.  $C^{16}H^6AzO^4$ .

	Tr.		Calc.	
Carbone..	65,45	65,44	4200	64,80
Hydrogène.	4,08	4,43	75	4,05
Azote....	9,50	9,50	477	9,55
Oxygène..	20,97	21,26	400	24,60
	100,00	100,00	4852	100,00

(LAURENT.)

ISATHYDE.  $C^{16}H^8AzO^5$ .

Carbone.....	68,50	68,357	68,42
Hydrogène.....	4,26	4,340	4,34
Azote.....	40,40	»	»
Oxygène.....	47,44	»	»
	100,00		

(ERDMANN.)

ISATILIME.  $C^{16}H^{16}Az^4O^{10}$ .

	Calc.		Tr.
Carbone.....	3600	65,55	63,33
Hydrogène.....	200	3,64	3,76
Azote.....	700	12,71	13,00
Oxygène.....	4000	18,40	17,94
	5500	100,00	100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. I, p. 476.)ISATIMIDE,  $C^{16}H^{17}Az^3O^8$ .

	Tr.		Calc.	
Carbone..	65,4	65,5	3600,0	63,64
Hydrogène.	4,0	4,4	212,5	3,87
Azote....	46,4	46,4	875,0	16,06
Oxygène..	44,5	44,2	800,0	14,46
	100,00	100,0	5487,5	100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. II, p. 474.)ISATINE.  $C^{16}AzH^2O^4$ .

Carbone... ..	(1) 65,0	(2) 65,2	(3) 65,95	(4) 63,3
Hydrogène..	3,6	3,8	3,44	3,4
Oxygène....	24,9	24,8	»	»
Azote.....	9,5	9,5	9,44	»
	100,0	100,0		

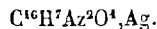
Carbone.....	(5) 65,59	(6) 4200,0	65,5
Hydrogène.....	3,46	62,5	3,4
Oxygène.....	»	400,0	21,5
Azote.....	»	177,0	9,6
		4839,5	100,0

(1) (2) I. par LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. III, p. 375. — (3) (4) (5) I. par ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 17. — (6) (7) Calculé.ISATITE D'ARGENT.  $C^{16}H^4AzO^4, Ag$ .

	Calc.		Tr.	
Carbone..	4200	»	»	»
Hydrogène	50	»	»	»
Azote....	475	»	»	»
Oxygène..	400	»	»	»
Argent... ..	4354	42,5	42,4	42,2
	3476			42,8

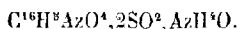
(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 459.)

## ISATITE D'ARGENTAMMONIUM.

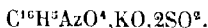


Carbone..	4200	35,44	35,23	»
Hydrogène.	88	2,60	2,66	»
Azote....	350	10,32	»	»
Oxygène..	400	14,81	»	»
Argent... ..	4354	39,86	39,70	et 39,80
	3389	100,00		

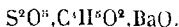
(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 460.)

**ISATOSULFITE D'AMMONIAQUE.**

	Calc.		Tr.
Isaline.....	4837	62,06	»
Ammoniaque.....	325	10,94	»
Acide sulfureux... ..	800	27,00	26,8
	2962	100,00	

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 294.)**ISATOSULFITE DE POTASSE.**

	Calc.		Tr.
Carbone.....	1200	37,18	36,48
Hydrogène.....	62	1,93	4,99
Azote.....	175	5,42	48,93
Oxygène.....	400	12,39	
Potasse.....	590	18,29	17,75
Acide sulfureux... ..	800	24,79	24,85
	3227	100,00	100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 292.)**ISCHELITE. Voy. POLYALITE.****ISÉRINE. Voy. FER TITANÉ.****ISÉTHIONATE DE BARYTE.**

	Calc.		Tr.
Acide hyposulfurique.....	41,654	41,292	902,330
Baryte.....	38,677	39,421	956,880
Carbone.....	12,830	12,596	305,740
Hydrogène....	2,097	2,037	62,397
Oxygène.....	4,742	4,634	200,000
	100,000	100,000	2427,347

(MAGNUS, *T. de Ch. org. de Liebig*, t. III, p. 371.)**ISÉTHIONATE DE BARYTE.**

	Calc.		Tr.
Hydrogène.....	2,59	2,66	62,40
Carbone..	12,38	12,32	305,70
Oxygène..	4,87	4,84	100,90
Baryte... ..	39,56	39,58	966,90
Ac. sulfur.	40,60	40,60	1002,30
	100,00	100,00	2338,20

(REGNAULT.)

**ISÉTHIONATE DE POTASSE.**

	Calc.		Tr.
Hydrogène.....	62,4	3,02	3,06
Carbone.....	305,7	14,84	14,30
Oxygène.....	100,0	4,81	4,81
Potasse.....	589,9	28,63	28,20
Acide sulfurique.	1002,3	48,70	49,63
	2060,3	100,00	100,00

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 101.)**ISOPYRE.**

Silice.....	47,09
Alumine.....	13,91
Peroxyde de fer.....	20,07
Chaux.....	15,43
Oxyde de cuivre.....	4,94
	98,44

(TURNER, *T. de Min. de Dufrénoy*, t. III, p. 766.)**ITACONATE D'ARGENT. C<sup>5</sup>H<sup>3</sup>O<sup>5</sup>, AgO.**

	Calc.		Tr.
Carbone.....	47,56	382,48	47,66
Hydrogène....	4,23	24,96	4,15
Oxygène.....	45,29	300,00	14,06
Oxyde d'argent.	65,92	1451,64	67,43
	400,00	2158,75	400,00

(GRASSO.)

**ITACONATE DE BARYTE.**

Baryte.....	956,88	53,85
Acide.....	707,42	39,80
Eau.....	112,48	6,35
	1776,48	100,00

(GRASSO.)

**ITACONATE DE POTASSE.**

Potasse.....	589,92	27,87
Acide.....	1444,24	66,82
Eau.....	112,48	5,34
	2146,64	100,00

(GRASSO.)

**ITACONATE DE STRONTIANE.**

Strontiane.....	647,29	44,13
Acide.....	707,42	48,20
Eau.....	112,48	7,67
	1466,89	100,00

(GRASSO, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. 1, p. 323.)**ITTNERITE.**

Silice.....	34,046
Alumine.....	28,400
Chaux.....	5,235
Soude.....	12,150
Potasse.....	4,565
Eau.....	10,759
Protoxyde de fer.....	0,616
Gypse.....	4,891
Sel commun.....	4,618
	99,250

(GRELIN, *Tr. de Min. par Dufrénoy*, t. III, p. 482.)



**IVOIRE. Voy. DENTS.**

**IVOIRE VÉGÉTAL.**

Gomme.....	6,73
Légumine.....	3,80
Albumine.....	0,42
Huile grasse.....	0,73
Cendre.....	0,64
Eau.....	9,37
Cellulose durcie.....	81,34
	<u>403,00</u>

(CONNEL, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

**IVRAIE (Lolium temulentum).**

Chlorophylle.....	7,50
Résine molle.....	3,50
Extractif amer soluble dans l'eau et l'alcool, avec des sels.....	6,00
Gomme avec des sels.....	9,00
Sucre.....	0,70
Albumine végétale.....	0,65
Extractif insoluble dans tous les véhicules, excepté l'eau avec du malate calcique.....	4,55
Amidon.....	29,90

A reporter..... 58,80

Report.....	58,80
Gomme d'amidon et albumine coagulée.....	2,90
Gluten.....	0,80
Fibrine.....	44,00
Eau.....	20,00
	<u>93,50</u>

(BLEY, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

**IVRAIE. Cendres de lolium perenne.**

Potasse.....	27,94	8,23
Chaux.....	8,47	6,48
Soude.....	»	43,22
Magnésie.....	43,79	»
Oxyde ferrique.....	4,44	4,89
Chlorure sodique.....	5,29	47,32
— potassique.....	8,75	»
Acide phosphorique.....	44,47	43,38
— sulfurique.....	3,52	2,56
Silice.....	22,44	22,03
Acide carbonique.....	4,63	»
Charbon.....	6,70	45,42

(FLEITMANN, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XII, p. 226.)

**IXOLYTE. Voy. SUIF DE MONTAGNE.**

**J**

**JACINTHE. Tige florale**

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Épiderme et stomates.....	41,7	»	2,0	4,0	50,8	4,3
Tissu cellulaire au-dessous de l'épiderme.....	44,8	»	2,7	4,1	50,5	4,5
Fibre ligneuse sous l'écorce.....	39,2	0,5	»	5,7	55,6	4,0
Vaisseaux en spirale.....	35,8	4,7	»	3,9	58,4	0,5

(1) Carbone. — (2) Hydrogène. — (3) Oxygène. — (4) Azote. — (5) Eau. — (6) Résidu.

(RIGG, *Inst.*, 1838.)

**JADE. Voy. LABRADOR.**

**JADE NÉPHRÉTIQUE. Voy. NÉPHRITE.**

**JADE ORIENTAL. Voy. TRÉMOLITE COMPACTE.**

**JALAP (convolvulus jalappa.) Racine.**

300 grammes contiennent :

	Résidu.	Résine.	Extrait.
	Gram.	Gram.	Gram.
Jalap léger.....	270	60	75
— sain.....	240	48	440
— piqué.....	200	72	425

La calcination a fourni sur 100 grammes

Cendres.	
Jalap léger 5,80	{ Matière soluble..... 0,8
	{ — insoluble... 5,0
— sain 2,23	{ Matière soluble..... 0,4
	{ — insoluble... 4,9
— piqué 4,65	{ Matière soluble... 0,65
	{ — insoluble.. 4,00
Les matières solubles sont :	{ Sulfate de potasse.
	{ Muriate —
	{ Potasse (un peu).
	{ Carbonate de chaux.
Matières insolubles :	{ — de magnésie.
	{ Fer.
	{ Silice.

(HENRY, *Ann. de Ch.*, t. LXXII, p. 280.)

**JALAP. 1<sup>o</sup> Convolvulus orizabensis.**

Résine.....	80
Ext. gommeux.....	236
Fécule.....	32
Albumine.....	24
Ligneux.....	580

**2<sup>o</sup> Convolvulus officinalis.**

Résine.....	400
Ext. gommeux.....	440
Fécule.....	24
Albumine.....	24
Ligneux.....	290

(PLANCHE, *Journ. de Pharm.*, t. XXIV, p. 158.)

**JALAP.**

Résine.....	10,0
Amidon.....	2,5
Albumine végétale.....	2,5
Extrait gommeux soluble dans l'eau.....	44,0
Fibre ligneuse.....	29,0
Phosphate calcique.....	0,8
Chlorure potassique.....	4,6
Seis potassiques, calciques et ferreux à acides végétaux, mêlés avec du sulfate calcique.....	0,6
Eau.....	2,4
Perte.....	6,6
	400,0

(CADET-GASSICOURT, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)

**JALAP GIALAPONNE. Variété de la racine de jalap.**

Résine identique avec la résine du jalap.....	5,8
Extrait contenant de la gomme.....	27,8
Amidon.....	7,6
Albumine végétale.....	2,0
Fibre végétale.....	32,2
Chlorure de potassium, carbonate de potasse, phosphate et carbonate de chaux.....	2,4
Eau.....	46,0
	93,8

(CANOBBIO, *T. de Ch. de Berzelius.*)

**JALAP. Résine de jalap. C<sup>40</sup>H<sup>54</sup>O<sup>16</sup>.**

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	56,80	57,44	57,74	57,88
Hydrogène.....	8,24	8,58	8,40	8,03
Oxygène.....	34,96	33,08	33,89	34,09
	100,00	100,00	100,00	100,00

JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 518.

**JAMESONITE. 3PbS + 2Sb<sup>2</sup>S<sup>3</sup>.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Plomb.....	40,75	38,74	40,75	39,974
Antimoine.....	34,40	34,90	33,47	32,616
Soufre.....	22,45	22,53	»	24,785
Cuivre.....	0,43	0,19	0,21	3,627
Fer.....	2,30	2,65	2,96	»
Bismuth et plomb.....	»	»	»	4,055
Fer et zinc.....	»	0,74	»	4,421
	99,73	99,72	77,39	400,475

(1) (2) (3) J. par H. ROSE, *Ann. de Ph.*, 1826, p. 99. — (4) J. de Valencia d'Alcantara, par SCHAFF-COTSCH, *T. de Min. de Daireuboy*, t. II, p. 649.)

**JAMESONITE aurifère de Pont-Vieux (Puy-de-Dôme).**

Sulfure de plomb.....	0,289
— d'antimoine.....	0,273
Pyrite de fer.....	0,235
Gangue.....	0,203
	4,000

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1838.)

**JARGON. Voy. HYACINTHE, ZIRCON.**

**JASPE.**

Syn.: Quartz jaspe; quartz lydien; pierre de touche.

**JASPE. Pierre de touche.**

Humidité.....	2,500
Silice.....	85,000
Alumine.....	2,000
Chaux.....	4,000
Charbon.....	2,700
Soufre.....	0,600
Fer métallique.....	4,700
Perte.....	4,500
	100,000

Silice.....	69,0
Alumine.....	7,5
Fer.....	47,0
Charbon.....	3,8
Soufre.....	une trace
Chaux.....	une trace
	97,3

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 323.)

**JATROPHA.**

Syn.: *Médecinier.*

Huile grasse, combinée avec l'acide jatrophique, qui est acré.  
Gomme.  
Fibre ligneuse, albumine soluble et insoluble.

(PELLETIER et CAVENTOU.)

Voy. MANIOC.

**JAIS.** Voy. LIGNITE.

**JAUNE DE TURNER.**

Syn. : *Jaune de Paris; jaune minéral; jaune de Verone; jaune de Kassel.*

Voy. OXYCHLORURE DE PLOMB.

**JEFFERSONITE.** Voy. PYROXÈNE.

**JERVINE.** C<sup>60</sup>H<sup>48</sup>Az<sup>2</sup>O<sup>8</sup>.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	75,96	75,60	76,41
Hydrogène.....	9,57	9,74	9,36
Nitrogène.....	5,38	5,38	5,89
Oxygène.....	9,09	9,28	8,34
	100,00	100,00	100,00

(WILL, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1812.)

**JOHANNITE.** Voy. URANE SOUS-SULFATÉ.

**JOHNITE.** Voy. TURQUOISE.

**JOHNSTONITE.** Voy. PLOMB VANADIATÉ.

**JONC.**

240 grammes d'épiderme du jonc incinérés ont produit 7 grammes de cendres composées de carbonate de potasse et de silice.

(DAVY, *Ann. de Ch.*, t. XXXII, p. 169.)

**JONC DE BOTNIE.** Plante verte.

Eau.....	62,000
Substances solubles dans l'eau....	40,638
Substances solubles dans une les- sive alcaline caustique.....	47,442
Cire, résine et chlorophylle.....	0,450
Fibre végétale.....	40,100
	100,000

Cendres sur 100 parties.

Potasse.....	4,238
Soude.....	0,315
Chaux.....	0,456
Magnésie.....	0,083
Albumine.....	quelques traces
Oxyde de fer.....	0,005
Oxyde de manganèse.....	0,012
Silice.....	0,285
Chlore.....	0,361
Acide sulfurique.....	0,076
Acide phosphorique.....	0,212
	3,073

(SPRENGEL, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 250.)

Voy. ACORUS.

**JOUBARBE.**

Le suc de la tige et des racines de cette plante contient une grande quantité de malate de chaux.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXXIV, p. 120.)

**JUNCKÉRITE.**

Syn. : *Fer carbonaté prismatique.*

Protoxyde de fer.....	53,6	47,9
Acide carbonique.....	33,5	30,0
Silice.....	8,1	46,8
Magnésie.....	3,7	3,9
Perte.....	4,1	4,4
	100,0	100,0

(DUFRENOY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 203.)

**JUS D'HERBES.** Voy. SIROP.

**JUSÉE.**

Nancéate de chaux en assez grande quantité.

Nancéate de magnésie, de potasse, d'ammoniaque et probablement de manganèse et de fer.

Acétate de chaux.

Matière tannante.

Apothème.

Matière d'apparence gommeuse.

Acide acétique libre.

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 361.)

**JUSQUIAME** (*hyoscyamus niger*). Semence.

Huile grasse facilement soluble dans l'esprit-de-vin.....	49,6
Huile grasse difficilement soluble dans l'esprit-de-vin.....	4,6
Corps gras analogue à la cérine.....	4,4
Malate d'hyoscyamine avec malate de chaux et de magnésie et un sel ammoniacal.....	6,3
Sucre incristallisable.....	trace
Gomme.....	4,2
Bassorine.....	2,4
Amidon.....	4,5
Fibre ligneuse.....	26,0
Phytéumacolle.....	3,4
Albumine soluble.....	0,8
Albumine dure.....	3,7
Malate, sulfate et phosphate de potasse.....	0,4
Malate de chaux.....	0,4
Malate de magnésie.....	0,2
Phosphate de chaux ou de magnésie.....	2,4
Eau.....	24,3
Excès.....	4,4
	100,0

(BRANDES, *Nouv. Journ. de Pharm.* de Trommsdorf, t. I, p. 50.)

## JUSQUIAME.

Huile grasse avec un peu de résine..	43,6
Matière extractive avec un peu de sucre.....	2,3
Gomme avec quelques sels.....	6,2
Fibre ligneuse.....	41,8
Albumine.....	5,8
Humidité, principe narcotique et perte.....	28,3
	<hr/> 400,0

(KIRCHHOFF, *Syst. de Mat. méd.* de Pfaff.)

## JUVIAS. Amande.

Syn. : *Châtaignes du Brésil.*  
 Elaïne et stéarine.  
 Alumine en grande quantité.  
 Sucre liquide.  
 Gomme.  
 Fibre ligneuse.

## JUVIAS. Péricarpe.

Acide gallique.  
 Tannin.  
 Sucre incristallisable.  
 Acétate de potasse.  
 Gomme et plusieurs sels minéraux.

(*Journ. de Pharm.*, t. X, p. 66.)

## K

## KACHALONGOPAL de Facodés.

Silice.....	95,3
Eau.....	3,5
	<hr/> 98,8

(SCHAFFGOTSCH, *Ann. von Pogg.*, 1846, n° 5.)

Voy. OPALE.

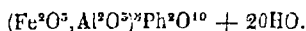
## KAHINÇA. Racine.

Principe amer cristallisé;  
 Matière grasse, verte, d'une odeur nauséabonde;  
 Matière colorante jaune.  
 Substance colorée visqueuse.

(FRANÇOIS, CAVENTOU et PELLETIER, *Journ. de Ph.*, t. XVI, p. 476.)

## KAKODYLE. Voy. CACODYLE.

## KAKOXÈNE.



Acide phosphorique.....	47,86
Peroxyde de fer.....	36,32
Alumine.....	10,21
Eau, perte et acide fluorique.....	25,95
Silice.....	8,90
Chaux.....	9,25

(STEINMANN, *T. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 539.)

## KAKOXÈNE. Phosphate de fer de Kertsch en Crimée.

Protoxyde de fer.....	0,4566
Peroxyde de fer.....	0,3488
Acide phosphorique.....	0,2284
Eau.....	0,2662
	<hr/> 4,0000

(SEGETH, *Instil.*, n° 345, p. 265.)

## KAMMÉRÉRITE de Bipersk (Silésie).

Acide silicique.....	37,0
Alumine.....	44,2
Oxyde chromique.....	4,0
Magnésie.....	31,5
Chaux.....	4,5
Oxyde ferreux.....	4,5
Eau.....	43,0
	<hr/> 99,7

(HARTWALL, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

## KANNELSTEIN.

	(a)	(b)	(c)
Silice.....	38,80	44,87	42,8
Chaux.....	31,25	33,94	3,8
Potasse.....	»	»	6,0
Alumine.....	24,29	29,57	8,6
Zircone.....	»	»	23,8
Oxyde de fer.....	6,50	3,93	3,0
Oxyde de mangan.....	»	0,39	»
Perte.....	2,25	»	»
	<hr/> 400,00	<hr/> 400,70	

(a) KLAPROTH, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 457. — (b) ARFVEDSON, *Ann. de Ch.*, t. LXXV, p. 186. — (c) LAMPADIUS, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 451.

(Journ. des Mines, juin 1810, p. 457.)

**KAOLINS.** Voy. ARGILES.

**KARABÉ DE SODOME.** Voy. ASPHALTE.

**KARPHOLITE** de Schlackenwald en Bohême.

Syn. : *Carpholite*.

	(1)	(2)
Silice.....	37,53	36,45
Alumine.....	26,48	28,67
Oxyde de manganèse.....	47,09	49,46
Oxyde de fer.....	5,64	2,29
Chaux.....	»	0,27
Acide fluorique.....	»	4,47
Eau.....	11,36	10,78
	<u>98,40</u>	<u>98,79</u>

(1) STEINMANN. — (2) STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 374.)

**KARSTÉNITE.**

Voy. CHAUX ANHYDRO-SULFATÉE.

**KEILHANITE.** Voy. YTTRITANITE.

**KÉRAMOHALITE.** Voy. SULFATE D'ALUMINE.

**KÉRARGYRE.** Voy. ARGENT CHLORURÉ.

**KÉRASINE.** Voy. PLOMB CHLORO-CARBONATE.

**KÉRATOPHYLLITE.** Voy. AMPHIBOLE.

**KERMÉS.** 1 gros contient :

	Grains.	
Antimoine.....	46 à 47	
Alcali.....	43 à 44	
Soufre.....	40 à 44	

(GEOFFROY, *Él. de Ch. de Chaptal*, t. II, 240.)

**KERMÉS.**

Hydrogène sulfuré. . . . .	4,274	2,031	4,706
Soufre.....	4,400	0,700	0,400
Ox. d'antimoine blanc	8,450	8,200	8,250
Hydrogène sulfuré.....	2,16	2,056	
Soufre.....	0,20	0,250	
Oxyde d'antimoine blanc. . . . .	8,30	8,500	

(CLUZEL, *Ann. de Ch.*, t. LXIII, p. 153.)

**KERMÉS.**

	(1)	(2)	(3)
Soufre.....	28,44	30,93	29,44
Antimoine.....	69,00	63,28	67,08
Potassium.....	2,71	5,79	3,48
	<u>400,42</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) K. obtenu en faisant bouillir du sulfure d'antimoine dans une dissolution de carbonate de potasse. — (2) K. obtenu par l'ébullition du sulfure d'antimoine dans une dissolution de potasse caustique, par H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 153. — (3) Le même kermés, par BROMKIS.

**KERMÉS** obtenu par la réaction du carbonate de soude sur le sulfure d'antimoine.

Protosulfure d'antimoine....	62,5	63,2
Protoxyde d'antimoine.....	27,4	27,2
Eau et perte.....	10,4	9,6
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

(HENRY fils, *Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 495.)

**KERMÉS MINÉRAL.** Voy. ANTIMOINE OXYDÉ SULFURÉ.

**KÉROLITHE.** Syn. de *Cérolithe*. Voy. PIERRE DE SAVON.

**KIESELGUHR** de l'île de France.

Silice.....	72,00
Alumine.....	2,50
Oxyde de fer.....	2,50
Eau.....	24,00
	<u>98,00</u>

(KLAPROTH, *J. des Mines*, août 1812, p. 90.)

Voy. ZINC SILICATÉ.

**KIESELSPATH** de Chesterfield dans le Massachusets.

Silice.....	70,68
Alumine.....	49,80
Soude.....	9,06
Chaux.....	0,23
Fer et manganèse.....	0,44
	<u>99,88</u>

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 367.)

**KILBRICKÉNITE.** Voy. PLOMB SULFURÉ.

**KILLINITE.**

	(a)	(b)	(c)
Silice.....	50,00	49,08	47,92
Alumine.....	24,69	30,60	31,04
Potasse.....	5,00	6,72	6,06
Protoxyde de fer. . . . .	2,49	2,27	2,33
— de manganèse.....	0,75	»	4,26
Chaux.....	0,25	0,68	0,72
Magnésie.....	0,25	4,08	0,46
Eau.....	45,00	40,00	40,00
	<u>98,43</u>	<u>400,43</u>	<u>99,79</u>

(a) BARKER. — (b) LEHUNT. — (c) BLYTHE.

(*Tr. de Min. de Dufrénoy*, t. III, p. 488.)

**KINATE D'ARGENT.**

Acide kinique.....	60,844	100
Oxyde d'argent.....	39,489	64,444
	<u>400,000</u>	

**KINATE DE BARYTE.**

Acide.....	58,064	70,312	400
Baryte.....	24,516	29,688	42,222
Eau.....	17,420	»	»
	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>	

(BAUP.)

**KINATE DE CHAUX.**

	(a)	(b)	(c)	(d)
Acide..	60,403	86,539	400	62,93
Chaux..	9,396	13,464	15,555	8,87
Eau....	30,204	»	»	28,20
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>		<u>100,00</u>

(a) (b) (c) BAUP, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 62. — (d) LIEBIG, *id.***KINATES DE CUIVRE.****KINATE NEUTRE.**

Acide.....	67,925	81,818	400
Ox. de cuivre.	15,094	18,182	22,222
Eau.....	16,981	»	»
	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>	

**KINATE BASIQUE.**

Acide.....	57,934	67,742	400
Ox. de cuivre.	27,586	32,258	47,649
Eau.....	14,483	»	»
	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>	

(BAUP.)

**KINATES DE PLOMB.****KINATE NEUTRE.**

Acide kinique.	58,065	61,644	400
Oxyde de pl.	36,128	38,356	62,222
Eau.....	5,807	»	»
	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>	

(BAUP.)

**KINATE BASIQUE.**

Acide kinique.....	27,273	400
Oxyde de plomb.....	72,727	266,666
	<u>100,000</u>	

**KINATE DE SOUDE.**

Acide.....	72,581	84,906	400
Soude.....	12,903	15,094	17,777
Eau.....	14,516	»	»
	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>	

**KINATE DE STRONTIANE.**

Acide.....	55,904	77,536	400
Strontiane...	46,449	22,414	28,888
Eau.....	27,950	»	»
	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>	

(BAUP, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 64.)**KIRWANITE.**

Silice.....	40,50
Alumine.....	11,44
Chaux.....	19,78
Protoxyde de fer.....	23,91
Eau.....	4,35
	<u>99,95</u>

(THOMSON, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 508.)**KLAPROTHINE.**Syn. : *Klaprothite*; *lazulite*; *azurite*; *voranlite*; *siderite*; *feldspath bleu*.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ac. phosph.	43,32	41,87	»	»
Alumine..	34,50	35,74	14,5	66,0
Magnésie..	13,56	9,34	»	18,0
Chaux....	0,48	»	28,0	2,0
Oxy. de fer.	0,80	2,64	3,0	2,5
Silice....	6,50	2,10	46,0	10,0
Eau.....	0,50	6,06	»	»
Sulf. de ch.	»	»	6,5	»
Perte....	»	»	»	4,5
	<u>99,66</u>	<u>97,69</u>	<u>98,0</u>	<u>100,0</u>

(1) K. de Krieglack, par BRANDES, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 358. — (2) K. de Werten, par FECHS, *id.* — (3) K. de l'Asie, par KLAPROTH, *Syst. de Ch.* par THOMSON, t. V, p. 341. — (4) K. du pays de Salzbourg, par THOMSDORF, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 448.**KLAPROTHINE. Lazulite de l'Alpe de Fischbach.**

Acide silicique.....	0,53
Acide pho-phorique.....	42,19
Alumine.....	29,42
Magnésie.....	10,61
Oxyde ferreux.....	10,55
Chaux.....	1,11
Eau.....	5,59
	<u>100,00</u>

(RAMMELSBURG, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)**KLAPROTHINE de Fischbach, près Gratz.**

Acide phosphoriqu.	42,41	43,84	46,99
Alumine.....	29,58	33,09	27,62
Magnésie.....	10,67	9,00	11,19
Oxyde ferreux....	10,60	6,69	6,47
Chaux.....	1,12	1,44	2,12
Eau.....	5,62	5,94	5,61
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

**KLAPROTHINE** de Fischbach, près Gratz.

Acide phosphorique.....	41,33	47,04
Alumine.....	32,68	26,92
Magnésie.....	9,54	40,67
Oxyde ferreux.....	9,54	7,84
Chaux.....	0,77	4,24
Eau.....	6,44	6,32
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(RAMMELSBURG, *R. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 167.)

**KLEBSCHIEFER.**

	(a)	(b)	(c)
Silice.....	66,50	62,50	58,00
Magnésie.....	4,50	8,00	6,50
Oxyde de fer.....	2,50	4,00	} 9,00
Manganèse.....	»	»	
Carbone.....	»	0,75	»
Alumine.....	7,00	9,75	5,00
Chaux.....	4,25	0,25	4,50
Eau.....	49,00	} 22,00	} 49,00
Gaz échappés.....	»		
Perte.....	2,25	4,75	4,00
	<u>400,00</u>	<u>409,00</u>	<u>400,00</u>

(a) (b) KLAPROTH. — (c) BUCHOIZ.  
(*Journ. des Mines*, 1807, p. 79.)

**KLINGSTEIN.** Voy. ORTHOSE.

**KNEBÉLITE.** Voy. PÉRIDOT.

**KNOLLENSTEIN.**

	(1)	(2)
Silice.....	99,44	99,03
Alumine, oxyde de fer....	0,59	0,67
Oxyde de manganèse.....	»	0,52
Perte par calcination.....	0,24	0,49
	<u>99,94</u>	<u>400,41</u>

	(3)	(4)
Silice.....	97,04	98,04
Al., ox. de fer	4,27	4,04
Ox. de mang.	»	0,97 et magnésie.
Perte par calc.	0,26	0,51
	<u>98,53</u>	<u>400,53</u>

(1) K. du sommet de Galberg. — (2) K. du Weinberg. — (3) K. de Trotha. — (4) K. de Weinberg.  
(WOLFF, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 205.)

**KOBELLITE.** Voy. PLOMB SULFURÉ.

**KOBOLDINE.** Voy. COBALT SULFURÉ.

**KOLVIGITE.** Voy. BRACCHANTITE.

**KONLITE.** Voy. SUIF DE MONTAGNE.

**KORÉITE.** Voy. AGALMATOLITE.

**KOUPHOLITE.** Voy. PREHNITE.

**KRAHLITE.** Voy. ORTHOSE.

**KRAMERIA.** Racine.

Tannin.....	42,5
Gomme.....	17,5
Matière analogue à l'ulmine et qu'on	
extrait par la potasse.....	25,0
Fibre ligneuse.....	45,0
	<u>400,0</u>

(TROMMSDORF.)

**KRAMERIA.**

Tannin.....	40,0
Gomme.....	4,5
Amidon.....	0,5
Fibre ligneuse.....	48,0
Eau.....	»
Perte.....	40,0
	<u>400,0</u>

(VOGEL.)

**KRAMERIA.**

Tannin.....	38,3
Principe doux.....	6,7
Mucilage dépouillé d'azote, et qu'on	
extrait par l'eau chaude.....	8,3
Mucilage très-azoté, qu'on extrait par	
l'eau froide.....	2,5
Fibre ligneuse avec du carbonate et du	
sulfate de chaux, etc.....	43,3
Perte.....	0,9
	<u>400,0</u>

(GMELIN, *Manuel pour les Chim.*, 1820, p. 33.)

**KREITTONITE.**

Alumine.....	44,66
Peroxyde de fer.....	46,69
Oxyde de zinc.....	24,00
Magnésie.....	3,05
Protoxyde de manganèse.....	4,30
Résidu non décomposé.....	40,30
	<u>400,00</u>

(KOBELL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1840, p. 243.)

**KREUZSTEIN.** Voy. HARMOTOME.

**KRISUVIGITE** des îles Féroé.

Acide sulfurique.....	48,88
Oxyde de cuivre.....	67,75
Alumine.....	} 0,56
Peroxyde de fer.....	
Eau.....	42,84
	<u>400,00</u>

(FORCHHAMMER, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. II, p. 139.)

**KROKIDOLITE.**Syn. : *Blau Eisenstein* ; mine de fer bleu.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	50,00	50,84	51,64
Protoxyde de fer.	40,50	33,88	34,38
— de manganèse.	»	0,47	0,02
Chaux.....	4,50	0,02	0,05
Magnésie.....	»	2,32	2,64
Soude.....	5,00	7,03	7,44
Eau.....	3,00	5,58	4,04
	400,00	99,84	99,85

(1) K. compacte, par Klaproth. — (2) K. asbestiforme, par Stromeyer. — (3) K. en filaments soyeux, par le même.

(Tr. de Min. de Dufrenoy, t. III, p. 627.)

**KRYOSITE.**

Soufre.....	52,63
Fer.....	45,63
Cuivre.....	4,69
Arsenic.....	9,93
	400,88

(Schreibauer, *Ann. de Ch. de Millon et Reiset*, 1846, p. 277.)**KRYPTOLITE** de Snarum en Norwège.

Oxyde cérique.....	73,70
Oxyde ferreux.....	4,51
Acide phosphorique.....	27,37
	402,58

(Woenler, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 1846, n° 2.)**KUPFERBLENDE.**

Soufre.....	28,444
Arsenic.....	48,875
Cuivre.....	44,070
Fer.....	2,219
Plomb.....	0,341
Antimoine et argent.....	traces.

(Plattner, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 211.)**KUPFERGLAS.**

Cuivre.....	79,42	77,76
Fer.....	0,28	0,91
Soufre.....	20,36	20,43
	99,76	99,10

(Schneener, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 269.)**KUPFERGLIMMER.**

Oxyde de cuivre.....	0,42928
— de nickel.....	0,29678
— d'antimoine.....	0,24343
Matière non attaquée.....	0,02547
	0,99496

(Borckers, *Ann. de Pogg*, t. XLI, p. 335.)

## Voy. ENNITE.

|

**KUPFERGLIMMER.**

Protoxyde de cuivre.....	0,5050
Acide antimonieux.....	0,3705
Oxyde de plomb.....	0,0415
— d'argent.....	0,0046
Silice avec alumine.....	0,0458
Oxyde de fer.....	0,0007
Perte.....	0,0649
	4,0000

(Stromeyer, *Ann. de Pogg*, t. XLI, p. 335.)**KUPFERMANGANERZ** de Kamsdorf.

Oxyde manganique.....	55,09
— manganoux.....	5,00
Chaux.....	2,25
Baryte.....	4,64
Oxyde cobalteux.....	0,49
Magnésie.....	0,69
Potasse.....	0,52
Oxyde cuivrique.....	44,67
Eau.....	43,65

(Böttger, *Rapport ann. de Berzelius*, 1843.)**KUPFERNICKEL.** Voy. NICKEL ARSÉNICAL.**KUPFERSCHAUM.** Voy. EUCHROÏTE.**KYANOL.** C<sup>12</sup>H<sup>7</sup>N<sup>3</sup>. Isomère avec l'aniline.

	Tr.		Calc.	
Carb. .	77,316	77,298	940,248	77,494
Hydrog.	7,642	7,798	87,360	7,437
Azote. .	15,042	14,904	477,040	15,072
	400,000	400,000	4474,648	400,004

(Hoffmann, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. IX, p. 137.)**KYPHOLITE.** Voy. SERPENTINE.**KYROSITE.** Voy. FER SULFURÉ BLANC.



L

LABRADOR.

Syn. : *Feldspath opalin; labradorite; saussurite; jade.*

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	55,75	55,00	53,48
Alumine.....	26,50	24,00	26,46
Chaux.....	44,00	40,25	9,49
Soude.....	4,00	3,50	4,40
Potasse.....	»	»	0,22
Oxyde de fer.....	1,25	5,25	2,69
Magnésie.....	»	»	4,74
	<u>98,50</u>	<u>98,00</u>	<u>98,18</u>

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	56,48	54,66	52,52
Alumine.....	25,77	27,87	30,03
Chaux.....	9,76	41,50	42,58
Soude.....	»	5,46	4,51
Oxyde de fer.....	7,22	»	4,72
Magnésie.....	»	»	0,19
	<u>98,93</u>	<u>99,49</u>	<u>401,55</u>

- (1) L. de la côte Saint-Paul, par KLAPROTH. —
- (2) L. de l'Inguie, *id.* — (3) L. de l'Eina, par AVICHI.
- (4) Cendres de la Guadeloupe, par DUFRENOY. —
- (5) L. du Brandebourg, par DULK. — (6) L. des îles Forcé, par FORCHHAMMER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 183.

LABRADOR.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	53,43	47,9	44,75
Alumine.....	26,46	34,0	31,75
Peroxyde de fer... ..	1,60	2,4	5,27
Oxyde de mangan. . . .	0,89	»	»
Chaux.....	9,49	9,5	0,19
Magnésie.....	4,74	0,2	8,33
Potasse.....	0,22	0,9	»
Perte au feu.....	0,42	»	»
Soude.....	4,50	5,4	»
Eau.....	»	»	41,04
	<u>98,75</u>	<u>400,0</u>	<u>401,33</u>

- (1) L. de l'Eina, par HERMANN, *Ann. de Pogg.* —
- (2) L. trouvé dans les laves du Vésuve, par LAURENT et HOLMS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 332. —
- (3) Espèce de labrador de couleur noire qui se rencontre à Brunhult en Sudermanie, par FRANCIS, *Journ. für prakt. Ch.*, 1845, n° 8.

LABRADOR.

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	52,148	58,55	56,72
Alumine.....	26,820	24,98	26,52
Peroxyde de fer. . . .	4,285	»	0,70
Chaux.....	9,445	6,75	9,38
Magnésie.....	4,020	0,39	»
Potasse.....	4,788	»	0,80
Soude.....	4,639	9,33	6,49
Perte au feu. . . .	4,754	»	»
	<u>98,599</u>	<u>400,00</u>	<u>400,34</u>

- (4) L. en grain de la grosseur d'une noix, trouvé dans les rochers de Tuna, par FRANCIS. — (5) L. de Baumgersten, par VARRENTAPP. — (6) L. ressemblant à l'albite de Pisojé (en Colombie), par FRANCIS, *Journ. für prakt. Ch.*, 1845, n° 8.

LABRADOR.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice . . . . .	64,00	68,5	62,40	45,35
Alumine. . . . .	24,00	20,5	47,00	36,46
Chaux. . . . .	6,25	7,0	4,20	18,47
Fer. . . . .	2,00	4,5	4,00	»
Perte. . . . .	3,75	2,5	»	0,32
Eau. . . . .	»	»	45,40	»
	<u>400,00</u>	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

- (1) F. en masse des Carnates, par CHENEVIX, *Journ. des Min.*, floréal an xi. — (2) F. retiré du sable de Ceylan, *id.* — (3) F. qui accompagne le corindon, par VAUQUELIN, *id.* — (4) F. de Saint-Eustache (Antilles), par CH. DEVILLE, *C. R.*, t. XX.

LABRADOR. Saussurite ou jade.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	49,00	44,6	43,6	41,00
Alumine.....	25,00	30,4	32,0	30,00
Chaux.....	40,50	45,5	21,0	4,00
Oxyde de fer... ..	6,50	»	»	42,50
Ox. de mangan. . . . .	»	»	»	0,05
Magnésie.....	3,75	2,5	2,4	»
Soude.....	5,50	7,5	»	6,00
Potasse.....	»	»	4,6	0,25
Perte.....	»	»	»	3,20
	<u>400,25</u>	<u>400,5</u>	<u>400,6</u>	<u>400,00</u>

- (1) J. des Alpes, par KLAPROTH. — (2) J. du mont Genève, par BOULANGER. — (3) J. d'Orezza, *id.* — (4) J. par KLAPROTH.

(Tr. de Min. par Dufrenoy, t. III, p. 376.)

**LABRADORITE.** Voy. LABRADOR.**LACTATE DE CHAUX.** Sel desséché.

Acide lactique.....	909,42	63,99
Chaux.....	356,00	25,84
Eau.....	412,50	8,47
	4377,62	400,00

**LACTATE DE CHAUX.** Sel cristallisé.

Acide lactique.....	909,42	46,8
Chaux.....	356,00	48,3
Eau.....	675,00	34,9
	4940,42	100,0

**LACTATE DE CHAUX.** C<sup>6</sup>H<sup>8</sup>O<sup>5</sup>, CaO.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	33,41	32,54
Hydrogène.....	4,66	4,70
Oxygène.....	36,58	37,44
Chaux.....	25,67	25,65
	400,00	400,00

(LEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, juin 1848, t. XXIII, p. 173.)

**LACTATE DE CUIVRE.**

Acide lactique... 909,42	59,9	} 400,0
Oxyde de cuivre. 493,69	32,6	
Eau..... 412,50	7,5	
Lactate desséché 4517,34	87,4	} 400,0
Eau..... 225,00	42,9	
Sel cristallisé... 4742,31		

**LACTATE DE MAGNÉSIE.**

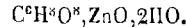
Acide lactique.....	909,42	56,20
Magnésie.....	255,35	45,97
Eau.....	450,00	27,83
	4647,47	400,00

**LACTATE DE MANGANÈSE.**

Acide lactique.....	909,42	47,49
Protoxyde de manganèse.	443,00	23,64
Eau.....	512,50	29,20
	4916,62	400,00

**LACTATE DE ZINC.**

Acide lactique. 909,42	59,62	} 400,00
Oxyde de zinc.. 503,23	33,00	
Eau..... 412,50	7,38	
Lactate desséché 4524,85	81,90	
Eau..... 337,50	48,40	
Lactate cristallisé 4862,35	400,00	

**LACTATE DE ZINC.** Sel cristallisé.

	Tr.	Calc.	
Acide lactique.....	57,44	81,0	58,07
Oxyde de zinc.....	29,16	40,5	29,03
Eau.....	43,40	48,0	42,90
	400,00	439,5	400,00

**LACTATE DE ZINC.** Sel sec. C<sup>6</sup>H<sup>8</sup>O<sup>5</sup>, ZnO.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	29,35	29,44	36,0	29,63
Hydrogène....	4,46	4,42	6,0	4,44
Oxygène.....	33,48	33,43	40,0	32,93
Oxyde de zinc.	33,34	33,34	40,5	33,33
	400,00	400,00	421,5	400,00

(LEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, juin 1848, t. XXIII, p. 174.)

**LACTOSE.** Voy. SUCRE DE LAIT.**LACTUCARIUM.** Voy. LAITUE.**LADANUM.** Voy. RÉSINE.**LAINE.**

	(a)	(b)
Carbone.....	53,07	50,653
Hydrogène.....	2,80	7,029
Oxygène.....	31,02	24,608 et soufre.
Azote.....	42,03	47,710
	98,92	400,000

(a) URX, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385. — (b) SCHEERER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 42.

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385.)

**LAINE brute de mérinos.**

Matière terreuse qui s'est déposée dans l'eau distillée dans laquelle on a lavé la laine.....	26,06
Suint dissous par l'eau distillée froide.	32,74
Matière grasse formée de stéarérine et d'oléérine.....	8,57
Matière terreuse fixée à la laine par la matière grasse.....	4,40
Laine dégraissée par l'alcool.....	31,23
	400,00

(CHEVREUL, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 167.)

**LAIT d'ânesse.**

	(1)	(2)	(3)
Beurre.....	0,96	4,02	4,52
Sucré de lait.....	6,50	6,48	6,45
Caseum.....	4,76	4,95	2,97
Autres solides..	8,22	9,45	40,94
E u.....	92,78	90,55	89,06
	440,22	409,45	440,94

(1) Première traite. — 2) Deuxième traite. — (3) Troisième traite.

(PÉLIGOT, *Répert. de Ch.*, t. III, p. 242.)

LAIT de bouc.

Eau .....	85,09
Beurre .....	2,65
Sucre de lait et sels solubles dans l'alcool.....	2,60
Caséine et sels insol. dans l'alcool..	9,66
	<u>100,00</u>

(SCHLOSSBERGER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 503.)

LAIT de brebis.

Eau .....	63,2
Beurre .....	5,8
Caséum .....	15,3
Sucre de lait.....	4,2
Crème .....	11,5
	<u>100,0</u>

(STIPTRIAN, LOUSCITS et BONDT, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 659.)

LAIT de chienne.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Lactine et sels solubles..	»	»	3,47	3,49
Caséine....	17,40	14,60	10,24	8,34
Beurre.....	16,20	13,30	10,75	10,95
Matières extractives..	2,90	3,00	»	»
Sels.....	4,50	4,48	»	»
Eau.....	65,74	68,20	75,54	77,52
	<u>103,74</u>	<u>100,58</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(1) (2) L. par SIMON, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 786. — (3) L. de chienne nourrie pendant 8 jours avec de la viande de cheval, par BENSCHE et SELMI, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 453. — (4) *Id.* pendant 5 jours, par les mêmes, *id.*

(*T. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 786.)

LAIT d'une chienne nourrie au commencement avec une nourriture mixte de pain, viande, os et graisse (1); puis, pendant quinze jours, exclusivement avec de la viande de cheval (2).

	(1)	(2)
Eau.....	69,80	77,14
Beurre.....	12,60	7,32
Matières extractives.....	2,50	3,59
Caséum.....	13,60	11,15
Sels solubles.....	0,77	0,45
Sels insolubles.....	0,77	0,57
	<u>100,04</u>	<u>100,22</u>

LAIT d'une chienne nourrie pendant quinze jours avec de la viande de cheval (1); puis, pendant quinze autres jours, avec du pain arrosé de bouillon gras (2); enfin, pendant quinze autres jours, avec ces dernières substances (3).

	(1)	(2)	(3)
Eau.....	74,74	81,40	75,90
Beurre.....	5,15	3,09	6,84
Matières extractives et sels.....	4,13	4,40	5,04
Caséum et sels....	15,85	11,39	12,17
	<u>99,87</u>	<u>99,98</u>	<u>99,95</u>

LAIT de chienne de forte taille nourrie exclusivement de viande, à laquelle on ajoute plus tard du pain.

Eau.....	73,4
Beurre.....	4,2
Matières extractives et sels.....	4,2
Caséum.....	14,5
	<u>96,3</u>

(DUMAS, *C. R.*, t. XXI, p. 707.)

LAIT DE FEMME.

Dates.	Densité.	Eau.	Résidu solide.	Caséum.	Sucre.	Beurre.	Sels.
31 août .....	1,0316	873,2	126,8	21,2	62,4	31,6	1,92
7 septembre.....	1,0300	883,8	116,2	19,6	57,6	31,4	1,66
8 septembre.....	1,0300	899,0	101,0	25,7	52,3	18,0	2,00
14 septembre.....	1,0300	883,6	116,4	22,0	52,0	26,4	1,78
27 octobre.....	1,0340	898,2	101,8	43,0	45,0	14,0	2,74
3 novembre.....	1,0320	886,0	114,0	45,2	59,2	27,4	2,87
11 novembre.....	1,0345	914,0	86,0	35,3	39,5	8,0	2,40
18 novembre.....	1,0330	880,6	119,4	37,0	45,4	34,0	2,50
25 novembre.....	1,0334	890,4	109,6	38,5	47,5	19,0	2,70
1 <sup>er</sup> décembre.....	1,0320	902,0	98,0	39,0	49,0	8,0	2,08
8 décembre.....	1,0330	890,0	110,0	41,0	43,0	22,0	2,76
16 décembre.....	1,0344	891,0	109,0	42,0	44,0	20,0	2,68
31 décembre.....	1,0340	861,4	138,6	31,0	52,0	51,0	2,35
4 janvier.....	1,0320	873,6	126,4	40,0	46,0	37,0	2,70

(SIMON, *T. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 643.)

## LAIT DE FEMME.

	(1)	(2)	(3)
Eau.....	883,6	894,0	898,0
Beurre.....	25,3	38,0	28,8
Caséine.....	34,3	34,0	32,0
Sucre de lait et matières extractives.....	48,2	40,5	36,0
Sels fixes.....	2,3	4,8	»
	993,7	1008,3	994,8

(1) Moyenne des quatorze analyses précédentes faites sur le lait d'une même femme. — (2) Lait d'une femme de 36 ans. — (3) Lait d'une nourrice âgée de 20 ans.

(SIMON, *T. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 658.)

## LAIT DE FEMME. Influence de la nourriture sur le lait d'une femme indigente.

Dates.	Eau.	Résine solide.	Beurre.	Caséine.	Sucre, matières extractives, sels.	OBSERVATIONS.
41 novembre..	914,0	86,0	8,0	35,5	39,5	La femme est faible, la sécrétion abondante.
18 novembre..	880,6	119,4	34,0	37,5	45,4	Après une nourriture animale très-abondante.
1 <sup>er</sup> décembre.	920,0	98,0	8,0	39,0	49,0	Après des privations pénibles.
4 janvier....	873,6	126,4	37,0	40,0	46,0	Après deux jours d'une nourriture animale abondante.

(SIMON, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 649.)

## LAIT extrait de la cuisse d'une femme. 5 onces.

Eau.....	2830
Beurre avec quelques traces de cholestérine.....	8
Lactine et sels solubles, chlorure, extrait.....	24
Caséine et sels insolubles, phosphate.....	18
Débris de graine de lin provenant des cataplasmes.....	3
	2880

(CANNONIO, *Journ. de Pharm.*, 3<sup>e</sup> série, t. VI, p. 125.)

## LAIT de femme. Cendres sur 100 parties.

Soude provenant de la décomposition du lactate de soude.....	0,030
Hydrochlorate de potasse.....	0,070
Phosphate de soude.....	0,040
Phosphate de chaux.....	0,250
— de magnésie.....	0,050
— de fer.....	0,001
	0,441

(SCHWARZ, *Journ. de Schw.*, t. VIII, p. 270.)

## LAIT DE VACHE.

Caséine.....	3,0	3,4	3,0	3,0
Beurre.....	3,5	5,6	4,5	4,2
Sucre de lait.....	4,5	4,2	4,7	5,2
Sels.....	0,2	0,3	0,4	0,2
Eau.....	88,8	86,9	87,7	87,4
	100,0	100,4	100,0	100,0

## LAIT DE VACHE.

Caséine.....	3,4	3,4	3,3	3,4
Beurre.....	4,0	4,0	3,5	3,6
Sucre de lait.....	5,3	5,9	5,5	6,0
Sels.....	0,2	0,2	0,2	0,2
Eau.....	87,4	86,5	87,5	86,8
	100,0	100,0	100,0	100,0

(BOUSSINGAULT, *T. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 785.)

## LAIT DE VACHE. Lait écrémé.

Eau.....	928,75
Fromage avec quelques traces de beurre.....	28,00
Sucre de lait.....	35,00
Muriate de potasse.....	1,50
Phosphate de potasse.....	0,25
Acide lactique, acétate de potasse, avec un vestige de lactate de fer.....	6,00
Phosphate terreux.....	0,50
	1000,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIX, p. 42.)

## LAIT DE VACHE. Crème.

Beurre séparé par l'agitation.....	4,5
Matière caséuse précipitée par la coagulation du lait de beurre.....	3,8
Petit lait restant.....	92,0
	100,0

(*Tr. de Ch. de Berzelius.*)

LAIT DE VACHE. Cendres 4000 parties.

Phosphate de chaux.....	4,805
— de magnésie.....	0,470
— de fer.....	0,032
— de soude.....	0,225
Chlorure de potassium.....	4,350
Soude.....	0,445
	3,697

(PFAFF et SCHWARTZ, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 238.)

LAIT DE VACHE.

Soude.....	0,042	0,045
Chlorure sodique.....	0,024	0,034
— potassique.....	0,444	0,483
Phosphate calcique.....	0,231	0,344
— magnésique.....	0,042	0,064
— ferrique.....	0,007	0,007
	0,490	0,677

(HAIDLEN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.)

LAIT. Propriétés physiques et chimiques du lait de vache à différentes époques, avant et après le part.

DATES des expériences.	Époque de la récolte du lait avant et après le part.	DENSITÉ.	Effets produits par le tournaiol.	Eau contenue dans 100 parties.	Rapport en volume de la crème au sérum		COMPOSITION CHIMIQUE.							
					Crème.	Sérum.	Matière butyreuse.	Albumine.	Soude libre.	Caséum.	Sucre de lait.	Acide lactique pur.		
1 déc.	42 jours avant.	1063 à + 5°	bleuit.	78,4	200	800	consistance molle.	albumin.	Soude	»	»	»	»	»
10 —	32 jours avant.	1062 à + 8°	—	78,2	200	800	id.	id.	id.	»	»	»	»	»
20 —	21 jours avant.	1064 à + 7°	—	78,1	200	800	id.	id.	id.	»	»	»	»	»
30 —	11 jours avant.	1040 à + 8°	rougit un peu	78,8	200	800	consistance plus molle.	id.	»	caséum.	Sucre de lait	Acide lactiq.	id.	id.
11 janv.	après le part.	1039 à + 8°	—	78,2	200	800	id.	id.	»	id.	id.	id.	id.	id.
15 —	4 jours après.	1035 à + 8°	rougit.	79,8	200	800	id.	»	»	id.	id.	id.	id.	id.
17 —	6 jours après.	1033 à + 7°	—	82,0	188	812	consistance plus molle.	»	»	id.	id.	id.	id.	id.
1 févr.	20 jours après.	1040 à + 7°	—	89,0	78	922	id.	»	»	id.	id.	id.	id.	id.
2 —	21 jours après.	1037 à + 6°	—	88,0	59	941	id.	»	»	id.	id.	id.	id.	id.
11 —	30 jours.	1038 à + 5°	—	90,0	64	936	id.	»	»	id.	id.	id.	id.	id.

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 35.)

LAIT de vaches affectées d'une maladie des sabots.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Eau.....	86,90	87,24	87,48	87,93	85,75
Résidu solide.....	13,40	12,76	12,58	12,07	14,25
Beurre.....	3,90	3,85	3,82	3,79	3,82
Caséum.....	5,24	5,40	5,00	4,90	6,84
Sucre.....	2,28	2,40	2,40	1,90	2,88
Sels.....	4,68	4,74	4,66	4,39	0,74
Densité.....	4,0336	4,0330	4,0334	4,0291	4,0337

(1) (2) Première phase de la maladie. — (3) (4) Deuxième phase de la maladie. — (5) Lait sain.

(REBERGER, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 657.)

LAIT DE VACHE. Pellicule formée par l'évaporation du lait.

Carbone.....	55,940	56,735	56,237
Hydrogène....	7,679	7,689	7,532
Azote.....	45,874	45,874	45,871
Oxygène.....	20,540	49,703	20,360
	400,000	400,000	400,000

(SCHÉERER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 45.)

LAIT DE VACHE.

	(1)	(2)
Eau.....	94,24	93,54
Beurre.....	4,96	4,20
Caséum.....	4,06	»
Caséum, pus, mucus, albumine.....	»	3,44
Sucre, extrait alcoolique, lactate et chlorure de sodium.....	2,94	»
Matière extractive, chlorure de sodium, lactate de soude et un peu de sucre.....	»	4,62
Extrait aqueux.....	»	0,03
Sels solubles dans l'eau...	0,39	0,64
Sels insolubles dans l'eau..	0,32	0,24
	400,88	400,44

(1) Lait d'un trayon sain. — (2) Lait d'un trayon malade.

(*Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 656.)

LAIT DE VACHE contenant du sang.

Graisse.....	4,75
Sucre.....	5,44
Caséine.....	2,20
Albumine.....	45,00
Fibrine.....	0,20
Hématine et autres matières.....	4,93
Eau.....	70,00
	99,24

(MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 328.)

LAITS DIVERS.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Caséum sec..	4,82	4,52	4,02	4,50
Beurre.....	0,44	3,58	3,32	4,20
Sucre delaitsec	6,08	6,50	5,28	5,00
Sels.....	0,34	0,45	0,58	0,68
Eau.....	91,63	87,95	86,80	83,62
	400,00	100,00	400,00	400,00

(1) L. d'ânesse. — (2) L. de femme. — (3) L. de chèvre. — (4) L. de brebis.

(HENRY et CHEVALLIER, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 248.)

LAITS DIVERS.

	(1)	(2)	(3)
Beurre.....	8,97	2,68	4,56
Sucre de lait.....	4,20	5,68	9,42
Matière ca-éuse....	4,93	5,95	4,38
Matières solides....	42,40	45,31	48,06
Eau.....	87,90	84,69	84,94
	400,00	400,00	400,00

(1) L. de femme, par MEGGENHOFEN. — (2) L. de vache, par VAN STIPTMAN, LICUSIUS et BONP. — (3) L. de chèvre, par les mêmes.

(*Rép. de Ch. sc. et ind.*, t. III, p. 37.)

LAIT de l'arbre de vache.

Eau.....	57,3
Albumine.....	0,4
Cire.....	5,8
Résine.....	31,4
Gomme et sucre.....	4,7
Sels inaltérables au feu..	0,4
	400,0

(HENRY, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

LAIT de l'arbre de vache.

Cire.
Fibrine.
Sucre.
Sel.
Eau.

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 223.)

LAIT du ficus galactofera.

Cire.....	46
Albumine.....	40
Gomme.....	5
Sel magnésique.....	8
Huile volatile.....	4
Eau.....	60
	400

(SEMMOLA, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

LAIT de l'hura crepitans.

Gluten.
Huile essentielle vésicante.
Principe âcre, cristallisable et alcalin ?
Malate acide de potasse.
Nitrate de potasse.
Malate de chaux.
Osmazôme?

(BOUSSINGAULT et RIVERO, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVIII, p. 424.)

LAIT. Tableau comparatif de divers laits.

LAIT.	COMPOSITION DU LAIT.					REMARQUES.	AUTEURS.
	Caséum, albumin et sels insolubles.	Matières grasses.	Sucre de lait et sels solubles.	Eau.	Matière sèche dans 100 d. l. l.		
Vache....	3,6	4,0	5,0	87,4	12,6	Moyenne de 12 analyses, Be-	Lebel et Boussingault.  Quevenne. Henri et Chevallier. Tecanu. Haidlen. Pelizon. Haidlen. Payen. Simon.
— ....	3,8	3,5	6,1	86,6	13,4	Moyenne de 6 analyses, ces en-	
— ....	4,5	3,1	5,4	87,0	13,0	Id.	
— ....	5,6	3,6	4,0	86,8	13,2	Id.	
— ....	5,1	3,0	4,6	87,3	12,7	Lait des environs de Giessen.	
Anesse....	1,7	1,4	6,4	90,5	8,5	Moyenne de 5 analyses.....	
Femme....	3,1	3,4	4,3	89,2	10,8	De bonne qualité.....	
— ....	2,7	1,3	3,2	92,8	7,2	De qualité médiocre.....	
— ....	2,2	5,1	7,8	85,8	14,1	Moyenne de 3 analyses.....	
— ....	3,8	2,5	4,8	88,4	11,6	Moyenne de 14 analyses.	
Chèvre....	0,0	4,5	4,6	82,0	18,0		
			Matière extractive et sels.				
Chienne ..	16,0	14,75	2,95	60,3	33,7	Moyenne de 2 analyses; traces	Simon.
			Sucre de lait et sels solubles.			de sucre de lait.....	
Cavale....	1,6	peu.	8,75	89,63	10,37	Le poids de la crème dans ce	Stiprian, Luisius et
			Sucre, mat. extract. et sels.			lait n'était que de 0,80 p 100.	Bondt.
Vache....	7,0	3,9	3,5	85,9	14,1	Moyenne de 2 analyses.....	Simon.
— ....	6,8	3,8	3,6	85,7	13,2	Id.	Heuberger.
Chèvre....	4,5	4,1	5,8	85,6	14,4	Une analyse.....	Payen.

(Tr. de Ch. de Dumas, t. VIII, p. 655.)

**LAIT DE MONTAGNE.** Voy. FARINE FOSSILE.

**LAITE** du cyprinus tinea.

- Graisse blanche.
- Osmazôme.
- Gélatine.
- Albumine insoluble.
- Phosphate d'ammoniaque.
- de chaux.
- de magnésie et de potasse ou de soude.

(JOHN, *Écrits chim.*, t. V, p. 174.)

**LAITIERS.** Voy. LES MÉTAUX ET LES SCORIES.

**LAITUE** (lactuca sativa). Suc laiteux qui découle de la tige coupée à l'époque de la floraison.

Résine dont une partie soluble dans l'esprit-de-vin, et dont l'autre n'est soluble que dans l'éther; elle est

- d'abord gluante; ensuite elle devient solide (caoutchouc)..... 34,2
  - Substance soluble dans l'eau et l'esprit-de-vin, hydrochlorate de fer (principe amer)..... 36,3
  - Substance soluble seulement dans l'eau (gomme)..... 3,5
  - Résidu insoluble, consistant probablement en débris de fibre ligneuse... 26,0
- 100,0
- (SCHROEDER, *Nouv. Journ. de Trommsdorf*, t. I, p. 112.)

**LAITUE.** Principe amer soluble dans l'eau et dans l'alcool, insoluble dans l'éther, non précipitable par les sels de plomb.

- Albumine.
- Caoutchouc.
- Cire.
- Acide indéterminé.
- en petite quantité.

Chlorure de calcium.  
 Phosphate de chaux.  
 Potasse.  
 (PELLETIER, *Journ. de Pharm.*, t. XXII, p. 653.)

LAITUE.

Matière amère cristallisable.  
 Asparamide.  
 Mannite.  
 Matière colorant en vert les sels de fer.  
 Résine électro-négative combinée à la potasse.  
 Résine indifférente.  
 Acide ulmique? combiné à la potasse.  
 Céline.  
 Myricine.  
 Pectine.  
 Albumine.  
 Oxalate acide de potasse.  
 Malate de potasse.  
 Nitrate de potasse.  
 Sulfate de potasse.  
 Chlorure de potassium.  
 Phosphate de chaux  
 — de magnésie.  
 Oxyde de fer.  
 — de manganèse.  
 Silice.  
 (R. sc. et ind., t. XI, p. 107.)

LAITUE. Suc laiteux desséché de la laitue officinale.

Cire.....	40,0
Resine dure.....	6,9
Caoutchouc.....	42,5
Matière extractive amère.....	55,0
Eau.....	45,6
	<hr/>
	400,0

(PFAFF et KLINCK, *Syst. de Mat. méd.* de Pfaff.)

LAITUE. Suc laiteux desséché.

Cire.....	8,75
Résine solide, donnant une odeur agréable par la combustion.....	7,50
Caoutchouc.....	22,50
Parties solubles dans l'eau, savoir : principe amer, gomme, albumine, acide libre particulier à cette plante, chaux et magnésie combinées avec ce même acide et nitrate.	51,25
Eau.....	40,00
	<hr/>
	400,00

(PFAFF et KLINCK, *Syst. de Mat. méd.* de Pfaff, t. VI, p. 401.)

LACTUCARIUM.

	(1)	(2)	(3)
Cire.....	32,0	34,75	52,25
Résine.....	43,8	33,50	28,75
Matière extractive et gomme.....	5,0	4,00	5,75
Albumine.....	4,5	5,50	3,60
Sel calcique.....	4,5	3,00	4,40
Fibres végétales.....	3,3	5,00	2,50
Eau.....	8,6	40,00	5,00
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	98,7	95,75	99,25

(1) L. d'Angleterre. — (2) L. d'Autriche. — (3) L. du lac Vic.

(SCHLESINGER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841.)

LAMIER (*lamium purpureum*). Suc exprimé à l'époque de la floraison.

Cire résineuse.....	0,20
Chlorophylle.....	0,07
Matière extractive avec malate de potasse et de chaux.....	0,69
Extractif gommeux.....	4,39
Albumine.....	0,07
Substance albumineuse (gluten) de la féculé verte.....	0,69
Nitrate de potasse.....	0,27
Eau avec des phosphates, des sul- fates et hydrochlorates.....	96,62
	<hr/>
	400,00

(Joux, *Écrits ch.*, t. IV, p. 161.)

LAMPADITE.

Oxyde de manganèse.....	82,00
Oxyde cuivrique.....	43,50
Silice.....	2,00
	<hr/>
	97,50

(LAMPADIUS, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 767.)

LANARKITE. V. PLOMB SULFO-CARBONATÉ.

LANGSTAFFITE. Voy. CONDRODITE.

LAPIS-LAZULI.

Syn. : *Lazulite* ; *zéolite bleue* ; *outramer*.

	(a)	(b)	(c)
Silice.....	46,0	49	35,8
Alumine.....	44,5	41	24,8
Soude.....	»	»	23,2
Carbonate de chaux.....	28,0	»	3,4
Sulfate de chaux.....	6,5	»	»
Soufre.....	»	»	3,4
Oxyde de fer.....	3,0	4	»
Potasse.....	»	8	»
Chaux.....	»	46	»
Acide sulfurique.....	»	2	»
Perte.....	2,0	40	»
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,0	400	400,0

(a) LAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XXXIV, p. 56. —  
 (b) GMLIN, *id.* — (c) CL. DESORMES, *id.*, t. LVII,  
 p. 322.



**LAQUE blanche de Madras, provenant de l'insecte qui fournit le pé-la des Chinois.**

Beurre.....	26
Huile liquide.....	50
Eau acide.....	3
Carbone.....	4
Hydrogène.....	2
Azote.....	10
Soude, acide muriatique et phosphoriqu.....	5
	<hr/>
	400

(GEORGE PEARSON, *Ann. de Ch.*, t. XXIII, p. 141.)**LAQUE de Madagascar.**

Résine laque.....	6
Résine contenant encore un peu de résine laque et de matière végétalo.....	10
Résine.....	84
	<hr/>
	400

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXII, p. 301.)**LAQUE en bâton.**

Résine.....	65,70
Laccine.....	28,30
Matière colorante.....	6,00
	<hr/>
	400,00

(FENKE, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 316.)**LAQUE en grains.**

Résine.....	66,7
Cire.....	1,7
Laccine.....	46,7
Principe amer balsamique.....	2,5
Matière colorante.....	3,9
Extractif d'un jaune fauve.....	0,4
Enveloppe d'insecte.....	2,1
Acide laccique.....	0,6
Laccate, sulfate, hydrochlorate de potasse, phosphate de chaux et de fer.....	1,0
Matière terreuse.....	0,6
Perte.....	4,2
	<hr/>
	400,4

(JOHN, *Ch. org. de Gmelin*, p. 352.)**LAQUE en écailles.**

Résine.....	90,9
Cire.....	4,0
Gluten.....	2,8
Matière colorante.....	0,5
Perte.....	1,8
	<hr/>
	400,0

(HATCHETT, *Journ. de Pharm.*, 7<sup>e</sup> année, p. 514.)

H.

**LAQUE en écailles.**

Carbone.....	64,67
Hydrogène.....	8,22
Oxygène.....	27,11
	<hr/>
	100,00

(URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 384.)**LAQUE MINÉRALE.**

Acide stannique.....	400 parties.
Oxyde de chrome.....	2

(MALAGUTI, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 291.)**LARDITE. Voy. AGALMATOLITE.**

Acide silicique.....	66,02
Magnésio.....	31,94
Protoxyde de fer.....	0,81
Soude et potasse.....	0,75
Perte par l'ignition.....	0,20
Chlorure de sodium et sulfate de potasse.....	traces
	<hr/>
	99,72

(KARSTEN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 257.)

**LARMES.** L'humeur lacrymale est une combinaison d'un mucilage particulier, qui en fait la plus grande partie après l'eau, de sel marin qui tient le troisième rang pour la quantité, de soude qui le suit, et enfin de phosphate de chaux et de soude caustique, dont la proportion est très-petite et qui y sont tout au plus légèrement sensibles.

(FOURCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. X, p. 124.)

**LARMES.** L'humeur aqueuse de l'œil est composée d'eau, de gélatine, d'albumine, tenant en solution un peu de muriate de soude et une faible quantité de phosphate de chaux.

(NICOLAS, *Ann. de Ch.*, t. LIII, p. 311.)**LARMES.** Humeur aqueuse des yeux de brebis.

Eau.....	
Albumine.....	
Gélatine.....	
Hydrochlorate de soude.....	

(CBENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XLVII, p. 74.)**LARMES DE VIGNES. Voy. VIGNES.****LASIONITE. Voy. WAWELLITE.**

5

**LATROBITE.**Syn. : *Diploïte*.

Silice.....	44,633	41,780
Alumine.....	36,814	32,827
Chaux.....	8,284	9,787
Oxyde de manganèse....	3,460	5,767
Magnésie.....	0,628	»
Potasse.....	6,575	6,575
Eau.....	2,041	2,041
	<u>102,432</u>	<u>98,777</u>

(Gmelin, *Ann. der Ph. und Ch.*, t. III, p. 43.)**LAUMONITE.**Syn. : *Zéolite efflorescente*; *léonhardite*.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice....	48,3	52,04	50,38	51,98
Alumine...	22,7	21,44	21,43	21,42
Chaux....	42,4	40,62	41,44	41,71
Eau.....	16,0	14,92	16,15	15,05
	<u>99,4</u>	<u>98,72</u>	<u>99,40</u>	<u>99,86</u>

(1) L. de Huelgoat, par Gmelin. — (2) L. de Pile de Sky, par Connel. — (3) L. de Cormayeur, par Dufrenoy. — (4) L. de Philisburg (Etats-Unis), par le même.

(Tr. de Min. par Dufrenoy, t. III, p. 453.)

**LAUMONITE. Léonhardite.**

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	56,428	54,92	52,467
Alumine.....	22,980	22,49	22,561
Chaux.....	9,254	9,05	9,412
Eau.....	14,644	13,54	13,560
	<u>100,000</u>	<u>100,00</u>	<u>100,000</u>

(1) DelFFS. — (2) DABO. — (3) MALAGUTI et DUROCHER.

(Tr. de Min. par Dufrenoy, t. III, p. 455.)

**LAURIER** (*lauros nobilis*).

Huile volatile, obtenue par la distillation des baies avec de l'eau....	0,80
Substance cristalline particulière, appelée <i>laurine</i> .....	0,50
Huile grasse, verte.....	6,40
Graisse cristalline ayant plus de consistance.....	3,50
Résine molle, demi-fluide.....	0,80
Amidon.....	42,95
Gomme.....	8,60
Mucilage végétal.....	3,20
Sucre non cristallisable, des traces d'albumine végétale.....	0,20
Fibre végétale.....	9,40
Cendres salines.....	0,72
Eau.....	3,20

50,27

BONASTRE, *Journ. de Pharm.*, t. X, p. 38.)**LAURINE.**

Carbone.....	70,00
Hydrogène.....	8,00
Oxygène.....	22,00
	<u>100,00</u>

(BONASTRE.)

**LAVE.**

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	53	51,0	50,75
Alumine.....	48	49,0	47,50
Oxyde de fer.....	6	44,5	44,25
Chaux.....	2	9,5	40,00
Potasse.....	16 a 17	»	»
Perte.....	2 à 3	»	»
Soude.....	»	4,0	4,00
Acide muriatique.....	»	1,0	1,00
		<u>99,0</u>	<u>97,50</u>

(1) L. contenant les grenats blancs, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 451. — (2) L. de Cantana de l'Etna, par le même, *ib.* — (3) L. dite santo Venere de l'Etna, par ROBERT BENEDY, *Ann. de Ch.*, t. XLI, p. 237.**LAVES de l'Hécla.**

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	49,60	55,92	60,06
Alumine.....	16,89	15,08	16,59
Protoxyde de fer.....	44,92	45,48	41,37
— de mang.....	»	traces.	traces.
— decobalt.....	traces.	»	»
Magnésie.....	7,56	4,21	2,40
Chaux.....	13,07	6,54	5,56
Soude.....	4,24	2,51	3,60
Potasse.....	0,20	0,95	4,45

	(4)	(5)
Silice.....	56,68	56,89
Alumine.....	14,93	14,18
Protoxyde de fer.....	13,35	13,93
— de manganèse.....	traces.	»
— de cobalt.....	»	»
Magnésie.....	41,10	4,05
Chaux.....	6,41	6,23
Soude.....	3,46	2,35
Potasse.....	1,07	2,64

(1) L. de Thyorsa. — (2) L. de Hals. — (3) L. de Ehfrahvolshraun. — 4 L. de 1845. — 5) Cendres de l'éruption de 1845.

(Genth, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 219.)**LAVENDULAN. Voy. COBALT ARSÉNIATÉ.****LAZULITE. Voy. Klaprothine; Lapis lazuli.****LÉADHILLITE. Voy. Plomb sulfato tri carbonaté.**

**LEBERERZ.** Voy. MERCURE SULFURÉ.**LEBERKISE.** Voy. FER SULFURÉ MAGNÉTIQUE.**LÉCANORINE.** C<sup>16</sup>H<sup>20</sup>O<sup>8</sup>.

Carbone.....	60,43	60,52
Hydrogène.....	4,33	4,56
Oxygène.....	35,24	34,91
	400,00	99,99

(SCHUNCK, *Revue sc. et ind.*, t. VIII, p. 327.)**LÉDÉRERITE.** Voy. HYDROLITE.**LÉDON** (ledum palustre).

Huile volatile.....	4,56
Chlorophylle.....	41,40
Résine.....	7,50
Acide tannique.....	4,20
Malate acide et malate neutre de potasse, acétate de pot. et de chaux.	4,60
Substance mucilagineuse extraite par la potasse.....	6,10
Apothène d'extrait.....	31,20
Fibrine.....	4,00
Eau.....	44,00
	84,56

(MEISSNER, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)**LÉELITE** de Wesmanie, en Suède.

Silice.....	75,0
Alumine.....	22,0
Oxyde de manganèse.....	2,5
Eau.....	0,5
	400,0

(CLARKE, *Journ. de Ph.*, t. LXXXVI, p. 336.)

## Voy. PÉTROSILEX.

**LÉGUMINE.**

	(1)	(2)	(3)
Azote.....	44,78	45,67	48,45
Carbone.....	54,49	54,44	50,53
Hydrogène.....	7,40	7,16	6,91
Soufre et oxygène.	23,33	23,03	24,41
	400,00	400,00	400,00

	(4)	(5)
Azote.....	48,49	47,58
Carbone.....	50,46	50,69
Hydrogène.....	6,65	6,81
Soufre et oxygène.....	24,70	24,92
	400,00	400,00

(1) ROCHLEDER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845. — (2) LEBIG, *C. R.*, t. XX. — (3) Légumine des pois, par DUMAS et CAHOURS, *id.* — (4) L. des lentilles, par les mêmes, *id.* — (5) L. des haricots, par les mêmes, *id.***LÉGUMINE.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone....	50,72	50,73	50,93	50,83
Hydrogène...	6,65	6,95	6,73	6,72
Azote.....	48,78	48,76	48,64	48,58
Oxygène, etc.	23,85	23,56	23,70	23,87
	400,00	400,00	400,00	400,00

(1) L. des amandes d'abricots, par DUMAS et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VI, p. 430.— (2) L. des noisettes, par les mêmes, *id.* —(3) L. des amandes de prunes, par les mêmes, *id.* —— (4) L. de la moutarde blanche, par les mêmes, *id.***LÉGUMINE.**

	(1)	(2)	(3)
Cendres.....	0,600	»	0,500
Soufre.....	0,482	0,455	0,420
Carbone.....	50,680	50,510	51,140
Hydrogène...	6,740	6,930	7,040
Azote.....	46,500	46,580	»

(1) (2) L. de pois. — (3) L. de haricots.

(KEMP, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 679.)**LÉGUMINE.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.....	50,42	49,97	50,33	50,7
Hydrogène...	6,55	6,81	6,52	6,6
Azote.....	47,30	46,63	45,60	45,8
Oxygène.....	24,49	23,38	23,65	23,7
Soufre.....	0,32	0,33	0,76	0,8
Phosphore...	4,05	4,65	2,37	2,4
Cendres.....	0,47	4,23	0,77	»
	400,00	400,00	400,00	400,0

(1) Légumine d'amande épuisée par l'alcool et l'éther. — (2) L. de pois vertes purifiée de la même manière. — (3) La même substance brute. — (4) L. de l'avoine.

**LÉHUNTITE.** Voy. MÉSTOYPE.**LÉMANITE.** Voy. SAUSSERITE.**LENTILLES** (ervum lens).

Extrait doux.....	3,42
Gomme.....	5,99
Amidon.....	32,81
Membranes avec de la fibre amylacée et un peu de matière végétéo-anim.	48,75
Gliadine.....	37,32
Albumine soluble.....	4,45
Phosphate acide de chaux.....	0,57
Perte.....	0,29
	400,00

(BINOF, *Ancien Journ. de Gebl.*, t. VI, p. 542.)

## LENTILLES. Cendres.

Silice.....	4,07
Acide carbonique.....	45,83
Acide phosphorique.....	29,07
Chlore.....	3,78
Oxyde ferrique.....	4,61
Chaux.....	5,07
Magnésie.....	4,90
Potasse.....	27,84
Soude.....	40,80
Charbon et perte.....	3,03
	<hr/>
	400,00

400 parties en poids de cette plante ont donné en cendres, 2,060.

(LÉVY, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 74.)

## LENTILLES. Paille.

Substances solubles dans l'eau....	27,466
— — dans une les- sive alcaline caustique.....	34,462
Cire (beaucoup), résine (peu).....	1,266
Fibre végétale.....	37,406
	<hr/>
	400,000

400 parties de cette paille réduites en cendres contiennent :

Potasse.....	0,420
Soude.....	0,333
Chaux.....	2,040
Magnésie.....	0,419
Alumine et oxyde de fer.....	0,034
Oxyde de manganèse (quelq. traces). »	»
Silice.....	0,686
Acide sulfurique.....	0,038
— phosphorique.....	0,180
Chlore.....	0,049
	<hr/>
	3,899

Parties combustib. et un peu d'eau. 96,401

400,000

(SPRENGEL, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 211.)

## LENZINITE. Voy. HALLOYSITE.

## LÉONHARDITE. Voy. LAUMONITE.

## LÉPIDOKROKITE. Voy. FER HYDROXYDÉ.

## LÉPIDOLITE. Voy. MICA.

LÉPIDOLITE CRISTALLISÉE. Voyez  
TOURMALINE VERTE.

## LÉPIDOMÉLANE.

Silice.....	37,40
Alumine.....	41,60
Oxyde de fer.....	27,66
Protoxyde de fer.....	42,43
Magnésie.....	} 0,60
Chaux.....	
Potasse.....	9,20
Eau.....	0,60
	<hr/>
	99,49

(SOLTMANN, *Inst.*, 1840.)

LEUCHTENBERGITE des montagnes de  
Schimschine, en Russie.

Silice.....	34,23
Alumine.....	46,34
Oxyde de fer.....	3,33
Magnésie.....	35,36
Chaux.....	4,75
Eau.....	8,68
	<hr/>
	99,66

(KOMONEN, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 218.)

LEUCINE. C<sup>12</sup>H<sup>12</sup>AzO<sup>4</sup>.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.....	54,5	54,4	»	55,4
Hydrogène....	9,3	9,2	»	9,2
Azote.....	40,5	40,5	40,4	40,7
Oxygène.....	»	»	»	24,7
				<hr/>
				400,0

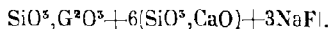
(a) (b) MULDER. — (c) ILJENKO. — (d) Calculé.

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXIV, p. 322.)

## LEUCITE. Voy. AMPHIGÈNE.

## LEUCOLITE. Voy. AMPHIGÈNE.

## LEUCOPHANE.



Silice.....	47,82
Glucine.....	44,54
Chaux.....	25,00
Protoxyde de manganèse.....	4,04
Potassium.....	0,26
Sodium.....	7,59
Fluor.....	6,47
	<hr/>
	99,36

(ERDMANN, *R. sc. et ind.* t. X, p. 337.)

LEUKOL. C<sup>8</sup>H<sup>8</sup>Az.

	Tr.			
Carbone.....	83,044	83,250	82,911	»
Hydrog.....	6,553	6,262	7,097	»
Azote.....	10,406	10,488	10,992	44,275
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	
	400,000	400,000	400,000	

## LEUKOL.

	Calc.	
Carbone.....	4365,40	83,44
Hydrogène.....	99,84	6,08
Azote.....	477,04	40,78
	4642,28	100,00

(HOFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. IX, p. 167.)

## LEVURE. Voy. FERMENT.

## LÉVYNE.

	(1)	(2)
Silice.....	48,00	46,30
Alumine.....	20,00	22,77
Chaux.....	8,35	9,72
Soude.....	2,86	4,55
Potasse.....	0,41	4,26
Magnésie.....	0,40	0,96
Eau.....	49,30	19,51
	99,32	102,07

	(3)	(4)	(5)
Silice.....	42,64	45,04	43,76
Alumine.....	23,72	24,04	23,56
Chaux.....	41,85	9,72	40,57
Soude.....	4,38	4,42	4,36
Potasse.....	4,55	1,63	1,64
Eau.....	47,42	47,49	47,33

(1) L. de Faroë, par BERZELIUS, *Inst.*, 1834. — (2) L. de Pile de Sky, par CONNELL, *Tr. de Daubigny*, t. III, p. 464. — (3) (4) (5) L. de Faroë, par DAMOUR, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 237.

## LHERZOLITE. Voy. PYROXÈNE.

## LIBETHÉNITE. Voy. CUIVRE PHOSPHATÉ.

## LICHENS. Lichen caragéen.

Substance gélatin. soluble dans l'eau.....	79,4
Mucilage.....	9,5
Résine.....	0,7
Chlorure de sodium.....	4,3
— de magnésium.....	0,7
Squelette insoluble.....	8,7
	400,0

(HERBERGER, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)

## LICHEN cilié.

Chlorophylle résineuse.....	2,0
Matière extractive, soluble dans l'eau et l'esprit-de-vin avec un peu de sel acide à base de chaux.....	3,0
Gomme.....	46,0
Inuline (amidon de lichen).....	9,6
Corps membraneux insoluble.....	36,9
Ammoniaque, potasse, chaux, silice, fer et manganèse, avec des acides végétaux et avec de l'acide phosphorique, environ.....	3,4
	400,0

(JOHN, *Écrits ch.*, t. VI, p. 34.)

## LICHEN d'Islande.

Sirop.....	3,6
Tartrate acide de potasse, tartrate de chaux et une très-petite quantité de phosphate de chaux.....	4,9
Amer.....	3,0
Cire verte.....	4,6
Gomme.....	3,4
Matière colorante extractive.....	7,0
Fécule du lichen.....	44,6
Squelette féculacé.....	36,8
	401,6
Augmentation de poids.....	4,6

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XC, p. 314.)

## LICHEN d'Islande.

Résine verte.....	4,5
Matière soluble dans l'eau et l'esprit-de-vin.....	40,0
Inuline.....	8,0
Inuline modifiée.....	40,0
Parties insolubles.....	37,5
Acétate de potasse et un sel végétal acide à base de potasse, environ..	4,5
Nitrate de potasse.....	4,0
Ammoniaque, chaux, magnésie, silice, fer et manganèse.....	0,5
	400,0

(JOHN, *Écrits ch.*, t. VI, p. 41.)

## LICHEN des murs.

Cire.....	4,0
Stéarine cristalline.....	0,5
Jaune parmélique.....	3,5
Rouge parmélique.....	0,5
Sucre incristallisable et matière extractive.....	2,8
Glaïadine parmélique.....	5,2
Chlorophylle.....	3,5
Principe amer électro-positif avec de la chlorophylle et un peu de principe extractif.....	2,5
Résine molle.....	3,5
Gomme colorée par une matière extractive et féculé parmélique....	9,0
Dépôt extractif avec des traces de phosphate de chaux.....	2,0
Dépôt extractif retiré par la potasse caustique.....	45,0
Fibre de lichen (donnant par l'incinération du carbonate de chaux, du trioxyde de fer et des traces de deutoxyde de cuivre).....	46,0
Huile essentielle.....	trac.
Eau et perte.....	5,0
	400,0

(HERBERGER, *Journ. de Pharm.*, t. XX, p. 538.)

LICHEN des murs.

Matière grasse analogue à la cétine, chlorophylle résineuse et une matière colorante jaune, grasse.....	5,0
Sucre incristallisable avec de l'extractif amer et des sels.....	8,4
Gomme noire brunâtre.....	9,5
Matière visqueuse, élastique, analogue à la colle.....	7,5
Partie insoluble.....	64,2
Eau et perte.....	5,4
	<hr/> 400,0

(SCHROEDER, *Ann. de Berlin*, 1819, p. 44.)

LICHEN pulmonaire.

Chlorophylle résineuse.....	2,0
Matière extractive amère.....	8,0
Héléanine (amidon de lichen) modifiée,	7,0
Partie insoluble.....	80,0
Ammoniaque, potasse, chaux, silice et fer, unis en partie à des acides végétaux et à de l'acide phosphorique, environ.....	3,4
	<hr/> 400,4

(JOHN, *Écrits ch.*, t. VI, p. 39.)

LICHEN qui se trouve sur l'écorce de la fausse agurture.

Huile grasse, douce, jaune, verdâtre. Jaune résineux.	
Jaune extractif, tel qu'il se trouve dans beaucoup de plantes ligneuses. Gomme et fibre ligneuse.	

(PELLETIER, *Nouv. Journ. de Trommsdorf*, t. IV, p. 219.)

LICHEN du pommier. Cendres.

Potasse et soude.....	40,07
Chaux.....	40,33
Magnésie.....	5,33
Phosphate ferrique.....	44,56
Chlorure sodique.....	charbon et sable.
Acide sulfurique.....	49,73
Acide carbonique.....	4,64
	<hr/> 94,66

(WILL et FRESÉNIUS, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 72.)

LICHENINE du lichen d'Islande séchée à 120°.

Carbone.....	44,75	45,040
Hydrogène.....	6,20	6,280
Oxygène.....	4,905	4,868

(MULDER, *Rép. de Ch. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. I, p. 155.)

LIE. Voy. VINS.

LIÈGE (quercus suber).

Principe odorant huileux.	
Cire.	
Résine (de Chevreul).	
Résine molle.	
Matière colorante rouge.	
Matière colorante jaune.	
Tannin.	
Matière azotée brune.	
Subérine.	
Acide gallique.	
Acide acétique.	
Sel à base de chaux.	

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. XCVI, p. 155.)

LIÈGE.

Charbon.....	48,3
Cendres.....	0,2
Matières volatiles.....	81,5
	<hr/> 400,0

(Tr. des Essais de Berthier, t. I, p. 249.)

LIÈGE DE MONTAGNE. Voy. ASBESTE.

LIEVRITE. Voy. ILVAÏTE.

LIGNEUX. Sciure de saule et de buis.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.....	42,7	50	42,6	49,8
Eau.....	57,3	50	57,4	50,2
	<hr/> 400,0	<hr/> 400	<hr/> 400,0	<hr/> 400,0

(1) Buis. — (2) *Id.* séché à 100°. — (3) Saule. — (4) *Id.* séché à 100°.

(W. PROUT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 371.)

LIGNEUX.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone..	45,09	44,35	43,4	42,57
Hydrogène	6,47	6,14	6,3	6,52
Oxygène..	48,44	49,51	50,3	50,91
	<hr/> 400,00	<hr/> 400,00	<hr/> 400,0	<hr/> 400,00

(1) Bois de sapin. — (2) Cotton. — (3) Paille de riz. — (4) Membranes du *conferva rivularis*.

(PAYEN, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 479.)

LIGNEUX.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	40,59	47,48	51,93
Hydrogène.....	6,66	6,53	5,93
Oxygène.....	52,75	45,99	42,14
	<hr/> 400,00	<hr/> 400,00	<hr/> 400,00

(a) BLONDEAU DE CAROLLES, *Rev. sc. et ind.*, t. XIV, p. 479. — (b) ROCHLEDER, *id.*, 2<sup>e</sup> série, t. II, p. 309. — (c) Bois de noyau, par BAUMHAUER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.

(R. sc. et ind., t. XIV, p. 479.)

## LIGNEUX

71

## LIGNITES

## LIGNEUX.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Carbone.....	43,57	44,7	44,4	43,98	43,80	43,37
Hydrogène.....	6,44	6,0	6,2	6,22	6,40	6,04
Oxygène.....	50,32	49,3	49,7	49,80	50,40	50,59
	400,00	400,0	400,0	400,00	400,00	400,00
	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)
Carbone.....	43,2	43,57	43,4	43,00	44,35	43,00
Hydrogène.....	6,5	6,20	6,4	5,22	6,44	6,48
Oxygène.....	50,3	50,23	50,2	48,55	49,54	50,82
	400,0	400,00	400,0	400,00	400,00	400,00

(1) Ovules de l'amandier. — (2) *Id.* des pommiers. — (3) *Id.* du soleil. — (4) Suc des concombres. — (5) Tissu des concombres. — (6) Moelle de sureau. — (7) Moelle de l'aschynus. — (8) *Id.* — (9) *Id.* — (10) Coton. — (11) *Id.* — (12) Spongioles des radicelles.

(PAYEN, C. R., t. VII.)

## LIGNEUX.

Substances ligneuses.	Carbone.	Hydrogène.	Oxygène.	Tissu.	Matière incrustante.	Combustible équivalent en charbon.
Matière incrustante.....	53,76	6,00	40,20	»	100	56,80
Bois de Sainte-Lucie.....	52,90	6,07	44,45	40	+ 90	55,35
Bois d'ébène.....	52,85	6,00	44,45	44	+ 89	53,75
Ligneux de noix.....	51,92	5,96	42,42	48	+ 82	53,92
Bois de chêne.....	50,00	6,20	43,80	39	+ 64	52,30
— suiv. MM. Thénard et Gay-Lussac.....	51,45	5,82	42,73	»	»	52,92
Hêtre.....	49,25	6,40	44,65	48	+ 52	51,43
Cellulose.....	44,09	6,40	49,00	400	»	44,90

(PAYEN, C. R., t. VIII.)

## LIGNEUX du peuplier séché.

Carbone.....	43,53	43,79	44,32
Hydrogène.....	6,25	6,36	6,08
Oxygène.....	50,36	49,78	51,57

## LIGNEUX du hêtre séché.

Carbone.....	43,85
Hydrogène.....	6,22
Oxygène.....	49,93
	400,00

## LIGNEUX. Papier joseph.

Carbone.....	43,84	43,87
Hydrogène.....	6,22	6,42
Oxygène.....	49,94	50,01
	400,00	400,00

## LIGNEUX. Écorce de bambou.

Carbone.....	43,64
Hydrogène.....	6,44
Oxygène.....	50,28
	400,00

(POUMARÉDÉ et FIGUIER, *Rev. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XIV, p. 71, 72.)

LIGNEUX du sapin. C<sup>21</sup>H<sup>17</sup>O<sup>15</sup>.

	Tr.	
Carbone.....	46,32	47,96
Hydrogène.....	6,28	6,80
Oxyg. et nitrogène	47,40	45,24
	400,00	400,00
		99,97

	Calc.	
Carbone.....	47,58	47,94
Hydrogène.....	6,56	6,46
Oxygène et nitrogène.....	45,86	45,63
	400,00	400,00

(SACC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXV, p. 218.)

## LIGNITE.

Syn. : *Terre d'ombre; terre de Chypre; dy-sodile; bois fossile; bois bitumineux.*

	(1)	(2)	(3)
Charbon.....	0,365	0,448	0,360
Cendres.....	0,065	0,452	0,440
Matières volatiles.	0,570	0,430	0,530
	4,000	4,000	4,000

(1) L. du val Pineau. — (2) L. de Gardanne. — (3) L. de Fureau.

## LIGNITES

72

## LIGNITES

## LIGNITE.

	(4)	(5)	(6)
Charbon.....	0,450	0,410	0,240
Cendres.....	0,440	0,420	0,067
Matières volatiles.	0,440	0,470	0,693
	<u>4,000</u>	<u>4,000</u>	<u>4,000</u>

(4) L. de Saint-Martin de Vaud. — (5) L. de Koep Fuarch. — (6) L. d'Elbogen.

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 235.)

## LIGNITE.

	(1)	(2)	(3)
Charbon.....	0,275	0,310	0,340
Cendres.....	0,460	0,480	0,425
Matières volatiles.	0,565	0,540	0,535
	<u>4,000</u>	<u>4,000</u>	<u>4,000</u>

(1) L. d'Alphic. — (2) L. de Triphilis. — (3) L. de Konnin.

(BERTHIER.)

## LIGNITE de la baie de Baffin.

Charbon.....			0,588
Cendres.....			0,052
Matières liquides.....			0,293
— gazeuzes.....			0,067
			<u>4,000</u>

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1836.)

## LIGNITE. Bois bitumineux.

Charbon.....	44,4	37,4	
Cendres.....	4,4	4,4	
Matières liquides.....	37,4	61,5	
Gaz.....	17,4		
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	

(BERTHIER, *T. des Essais*, t. I, p. 311.)

## LIGNITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Charbon.....	67,3	42,9	39,0	48,4
Cendres.....	0,9	4,6	44,0	5,6
Matières volatiles	34,8	52,5	50,0	46,0
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

	(5)	(6)	(7)
Charbon.....	49,3	32,6	43,6
Cendres.....	3,9	40,0	7,4
Matières volatiles....	46,8	57,4	49,0
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(1) L. d'Utwieillers (rive du Rhin). — (2) L. d'Allemagne. — (3) L. d'Édon (Charente). — (4) L. de Saint-Lon (Basses-Pyrénées). — (5) L. de l'Étant dort Bouches-du-Rhône. — (6) L. de Mineine (Aude). — (7) L. de Dauphin (Basses-Alpes).

## LIGNITE.

	(1)	(2)	(3)
Matières combustibles	82,5	80,3	65,0
Argile et sable.....	47,5	6,6	35,0
Pyrite.....	»	43,4	»
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

	(4)	(5)
Matières combustibles.....	44,0	44,0
Argile et sable.....	44,0	86,0
Pyrite.....	42,0	3,0
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(1) L. d'Allemagne. — (2) L. de Chantilly, près Paris. — (3) L. de Menat (Puy-de-Dôme). — (4) L. de Bouxviller (Bas-Rhin). — (5) L. de Reims.

(Tr. des Essais de Berthier, t. I, p. 312.)

## LIGNITE.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	59,248	64,68	48,84
Hydrogène.....	5,899	5,34	2,62
Oxygène.....	34,853	24,36	48,23
Cendres.....	»	8,65	5,50
Eau.....	»	»	24,80
	<u>400,000</u>	<u>400,00</u>	<u>99,99</u>

	(4)	(5)	(6)
Carbone.....	63,346	47,462	54,97
Hydrogène.....	5,678	3,560	4,34
Oxygène.....	27,936	33,028	26,47
Cendres.....	3,040	44,950	44,25
	<u>400,000</u>	<u>99,000</u>	<u>400,00</u>

(1) L. d'Oberhart, par UNGER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845. — (2) L. de Schönfeld, par KORTJE, *Journ. für prakt. Ch.*, 1845, n<sup>o</sup> 7 et 8. — (3) L. de Supplingen, par GMELIN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 64. — (4) L. de Tiflis, par WOSKRESSKY, *id.*, t. XXIV, p. 363. — (5) L. d'Irkutsk, par le même, *id.* — (6) L. de Brath, près de Bonn, par KARSTEN, *Tr. des Essais de Berthier*, t. I, p. 310.

## LIGNITE de Grosspiessen. Cendres.

Sulfate calcique.....	26,42
Carbonate calcique.....	30,93
Chaux pure.....	17,22
Oxyde ferrique.....	20,67
Alumine.....	4,23
Soude.....	4,86
Potasse.....	4,67
	<u>400,00</u>

(ERDMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

## LIGNITES.

	(1)	(2)	(3)
Charbon.....	60,4	49,3	43,6
Cendres.....	4,7	3,9	7,4
Matières volatiles....	37,9	46,8	49,0
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(1) Jaïet de Sainte-Colombe. — (2) Lignite commun de Marseille. — (3) L. du Dauphiné.



## LIGNITES.

	(4)	(5)	(6)
Charbon.....	44,4	38,4	37,4
Cendres.....	4,4	2,5	5,7
Liquide.....	37,4	39,3	34,3
Gaz.....	17,4	19,8	25,6
	100,0	100,0	100,0

(4) Bois fossile.—(5) B. bitumineux.—(6) Terre de Cologne.

(DUPRÉNOY, *Tr. de Min.*, t. III, p. 728.)

## LIGNITE passant au Pechkohle de Habichtwalo.

			Moyenne.
Carbone.....	55,51	54,40	53,52
Hydrog.....	4,15	4,28	4,49
Oxygène.....	25,90	27,18	27,85
Eau.....	»	»	41,41
Cendres.....	»	»	3,30

## LIGNITE inférieur du Hirschberg.

			Moyenne.
Carbone.....	52,45	53,50	52,90
Hydrogène.....	4,21	3,98	4,09
Oxygène.....	22,32	21,50	21,91
Eau hygrométrique	»	»	16,40
Cendres.....	»	»	4,92

## LIGNITE de la partie moyenne du Hirschberg.

			Moyenne.
Carbone.....	55,24	54,70	54,96
Hydrogène.....	4,04	4,02	4,04
Oxygène.....	22,06	22,56	22,31
Eau hygrométrique	»	»	15,32
Cendres.....	»	»	3,30

## LIGNITE à texture de bois de Rigenkuhl-Hirschberg.

			Moyenne.
Carbone.....	51,61	51,79	51,70
Hydrogène.....	5,29	5,21	5,25
Oxygène.....	30,42	30,32	30,37
Eau hygrométrique	»	»	11,39
Cendres.....	»	»	4,29

## LIGNITE des terrains tertiaires.

	(1)	(2)	(3)
Densité.....	42,54	41,00	41,57
Carbone.....	63,88	63,29	73,79
Hydrogène.....	4,58	4,98	7,46
Oxygène et azote.	48,44	26,24	43,79
Cendres.....	43,43	5,49	4,96

(1) Lignite parfait de Marseille.—(2) L. imparfait de Cologne.—(3) L. passant au bitume.

## LIGNITE de Stillberg.

			Moyenne.
Carbone.....	54,27	50,29	50,78
Hydrogène.....	4,67	4,57	4,62
Oxygène.....	20,84	21,92	21,38
Eau hygrométrique.	»	46,27	»
Cendres.....	»	6,95	»

(ERNEST KUHNER, *Ann. de Pharm.*, t. XXXVII, p. 94.)

## LIGNITE de l'île d'Arran.

Matière extractive brune, acide soluble dans l'eau, précipitable par l'acide hydrochlorique, l'hydrochlorate de baryte, l'eau de chaux, le sulfate de fer, le sulfate de cuivre et le nitrate d'argent.....	20
Uimine extraite par l'ammoniaque et la soude.....	40
Fibre ligneuse.....	40
	100

(JAMESON, *Journ. de Scherer*, t. VII, p. 49.)

## DYSODILE de Glimbach, aux environs de Giessen.

Eau, matières bitumineuses volatiles.....	49,4
Carbone.....	55,5
Peroxyde de fer.....	41,0
Silice soluble dans la potasse.....	47,4
Argile inattaquable par les acides.....	4,0
Silicate d'alumine et de chaux.....	
Traces de fer.....	

(DELESSE, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 115.)

## LIGNITES.

	(1)	(2)
Eau.....	49,00	48,00
Cendres.....	5,00	4,05
Carbone.....	39,65	45,90
Hydrogène.....	3,25	3,45
Oxygène.....	13,04	18,15
Sommes des mat. combustib.	56,00	67,50

(1) L. de Schoenfeld.—(2) L. de Grossspriessen.

(KOETIG, *Annales de Millon et Reiset*, 1847, p. 631.)

## LIGNITES.

	(1)	(2)
Cendres fournies.....	4,96	5,22
Potasse.....	4,04	4,80
Soude.....	»	»
Chaux.....	46,65	40,45
Magnésie.....	6,46	7,24
Sesquioxyde de fer.....	6,05	5,34
Alumine.....	42,43	40,44
Acide carbonique.....	3,22	4,40
— sulfurique.....	44,15	46,24
— chlorhydrique.....	0,68	0,46
— phosphorique.....	15,30	17,74
— silicique.....	21,02	26,22

(1) L. provenant des pinetes succinifères.—(2) Cônes de conifères.

## LIGNITE.

DÉSIGNATION des COMBUSTIBLES	LIEUX d'où ils PROVIENNENT.	NATURE du COKE.	DENSITÉ.	COMPOSITION.				DÉDUCTION faite des cendres.			1000 at. carbone sont unis avec atomes		
				Carbone.	Hydrogène.	Oxygène et azote	Cendres.	Coke à la calcination.	Carbone.	Hydrogène.			Oxygène et azote.
Lignite parfait.	Dax .....	pulvérisent.	1,272	70,49	5,59	18,93	4,99	49,1	74,19	5,88	20,13	970	207
	B.-du-Rhône..	Id. ....	1,254	63,88	4,58	18,11	13,43	41,1	73,79	5,29	26,92	878	217
	Mont Meisner..	Id. ....	1,351	71,71	4,85	21,57	1,77	48,5	73,00	4,98	22,07	827	231
Lignite imparfait.	Basses-Alpes..	Id. ....	1,276	70,02	5,20	21,77	3,01	49,5	72,19	5,38	22,45	910	238
	Grèce.....	analogue	1,185	61,20	5,00	24,78	9,02	38,9	67,28	5,49	27,23	1000	319
	Cologne.....	au charbon	1,100	63,29	4,98	26,24	5,49	36,1	66,96	5,27	27,77	974	318
Lignite passant au bi- tume.	Usnach (bois somb.).....	de bois.	1,167	56,04	5,70	36,07	2,19	»	57,29	5,83	36,88	1217	492
	Ellebogues....	bour-soufflé..	1,157	73,79	7,46	13,79	4,96	27,4	77,64	7,85	14,51	1238	143
	Cuba.....	Id. ....	1,197	75,85	7,25	12,96	3,94	39,0	78,96	7,55	13,49	1257	126
Asphalte.	»	Id. ....	1,063	79,18	9,30	8,72	2,80	9,0	81,46	9,57	6,97	1438	84

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 361.)

## LIGNITE. Terre d'ombre.

Magnésie.....	(1)	»	(2)	4,00
Oxyde de fer.....	48	»	53,00	
— de manganèse.....	20	»		
Silice.....	43	»	49,00	
Alumine.....	5	»	24,00	
Eau.....	14	»		
			400	400,00

(1) L. de l'île de Chypre, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 135. — (2) L. de Castel del Piaro, par SANTI, *id.*, p. 129.

## LIGNITES. Bois minéralisé.

Carbonate de chaux.....	0,650
Sulfure de fer.....	0,250
Matières combustibles.....	0,100
	4,000

(BERTHIER, *C. R.*, t. VI.)LIGNONE. C<sup>12</sup>H<sup>10</sup>O<sup>4</sup>.Syn. : *Xylite*.

Carbone.....	53,83	614,480
Hydrogène.....	40,97	424,793
Oxygène.....	35,20	400,000
	400,00	4436,275

(Tr. de Ch. org. de Liebig, t. I, p. 587.)

## LIGNONE. Xylitnaphte.

Carbone.....	66,64
Hydrogène.....	11,45
Oxygène.....	22,24
	400,00

(WEIDMANN et SCHWEITZER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1842.)

## LIGURITE.

Syn. : *Sphène*.

## LILALITHE. Voy. LÉPIDOLITE.

## LILAS. Fruits.

Substance insoluble, gélatineuse:  
Malate acide de chaux.  
Nitrate.  
Quelques sels communs à la plupart des végétaux.  
Matière résineuse.  
— sucrée.  
A. mlique.  
Matière qui précipite le fer en gris.

(PÉTROZ et ROBINET, *J. de Ph.*, t. X, p. 148.)

**LILAS DES ANTILLES** (*melia semper-virens*). Fruits.

Eau évaporée par la dessiccation des fruits.....	400,00
Chlorimite.....	5,00
Résine.....	4,20
Espèce de sarcocolle.....	6,00
Muqueux.....	0,30
Gomme.....	10,00
Fécule amylicée.....	7,00
Huile grasse.....	2,50
Ligneux.....	46,00
Acide acétique, des traces, perte....	2,00
	<hr/> 480,00

(RICORD MADIANNA, *J. de Ph.*, t. XIX, p. 510.)**LIMACES.**

Eau.....	84,60
Mucus particulier.....	8,33
Matière animale insoluble dans l'alcool et soluble dans l'eau.....	4,48
Limacine, quantité indéterminée.....	»
Matière animale soluble dans l'alcool et dans l'eau.....	0,77
Huile verte fluide à la température de l'atmosphère.....	0,45
Acide organique uni à la potasse, quantité indéterminée.....	»
Carbonate de potasse.....	0,02
Chlorure de potassium mêlé de chlorure de sodium.....	0,48
Sulfate de potasse.....	0,44
Carbonate de chaux.....	2,64
Phosphate de chaux.....	0,67
Magnésie.....	0,23
Phosphate de fer.....	0,05
Oxyde de manganèse.....	0,04
Silice.....	0,04
	<hr/> 98,95

(BRACONNOT, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 757.)**LIMBILITE.** Voy. PÉRIDOT.**LIMON** du Nil.

Silice (acide silicique).....	42,50
Alumine (oxyde d'aluminium).....	24,25
Peroxyde de fer.....	43,65
Carbonate de chaux.....	3,85
— de magnésie.....	4,20
Magnésie.....	4,05
Acide ulmique et mat. organ. azotée.....	2,80
Eau.....	40,70
	<hr/> 400,00

(LASSAIGNE, *J. de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. V, p. 468.)**Limon** du Nil. 100 parties du limon du Nil desséché au soleil contiennent :

Eau.....	44
Carbone.....	9
Oxyde de fer.....	6
Silice.....	4
Carbonate de magnésie.....	4
— de chaux.....	48
Alumine.....	48
	<hr/> 400

(Ann. de Ch. et de Phys., t. V, p. 329.)

**Limon** de la Marne à la suite d'une inondation.

Sable siliceux pur.....	33,30
Carbonate de chaux.....	37,96
— de magnésie.....	0,33
Argile ferrugineuse. } Silice.....	46,64
} Alumine.....	5,97
} Peroxyd. de fer.....	0,80
Acide ulmique et matière organique soluble dans l'ammoniaque.....	0,50
Détritus organique insoluble.....	0,33
Eau.....	4,20
	<hr/> 400,00

**Limon** du Rhin.

Alumine.....	55,50
Peroxyde de fer.....	45,65
Silice.....	47,05
Carbonate de chaux.....	4,60
— de magnésie.....	2,47
Acide ulmique et mat. organ. azotée.....	2,05
Eau.....	3,05
Oxyde de manganèse.....	}
Ammoniaque.....	} trac.
Potasse.....	}

(MULLER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 210.)**LIMONITE.** Voy. FER OXYDÉ HYDRATÉ.**LIN** (*linum usitatissimum*). Graine de lin sèche.

Huile grasse.....	44,265
Cire.....	0,146
Résine molle.....	2,488
Matière colorante résinoïde.....	0,550
— jaune, analogue à du tannin.....	0,926
Gomme.....	6,454
Mucilage végétal.....	45,920
Amidon.....	4,480
Gluten.....	2,932
Albumine.....	2,782
Extractif sucré.....	40,884
Enveloppe contenant du mucilage végétal qui n'a pas été extrait....	44,382
	<hr/> 99,909

(MAYER, *T. de Ch.*, de Berzelius.)

## LIN. Tige de lin desséchée à plus de 100 degrés.

Carbone.....	38,72
Hydrogène.....	7,33
Azote.....	0,56
Oxygène.....	48,39
Cendres.....	5,00
	<hr/>
	400,00

## LIN. Cendres.

Potasse.....	9,78
Soude.....	9,82
Chaux.....	42,33
Magnésie.....	7,79
Alumine.....	6,08
Silice.....	24,35
Acide phosphorique.....	40,84
— sulfurique.....	2,65
Chlore.....	2,41
Acide carbonique.....	16,95
	<hr/>
	400,00

(ROBERT KANE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 452.)

## LIN. Cendres de lin.

	(1)	(2)	(3)
Potasse.....	7,697	27,897	22,303
Soude.....	49,486	»	44,416
Chaux.....	15,379	46,483	48,525
Magnésie.....	3,446	3,332	3,933
Perox. de fer..	4,504	4,523	4,100
Alumine.....	0,444	0,438	0,725
Ox. demangan. traces.	traces.	traces.	traces.
Ac. sulfurique.	6,280	6,174	6,833
— phosphor. 41.	206	11,802	8,812
— carbonique.	20,599	25,235	46,383
Chl. de sodium.	8,243	8,704	4,585
Silice.....	3,056	3,409	2,678

	(4)	(5)
Potasse.....	25,790	48,440
Soude.....	0,429	40,912
Chaux.....	49,098	48,374
Magnésie.....	3,648	3,023
Peroxyde de fer.....	2,284	2,360
Alumine.....	»	04,439
Acide sulfurique.....	12,091	9,676
— phosphorique.....	40,983	44,058
— carbonique.....	9,895	43,750
Chlorure de sodium.....	42,731	5,655
Silice.....	3,030	5,327

(1) C. fourni par un lin sauvage, qualité inférieure.  
 — (2) Lin précoc de bonne qualité. — (3) Lin de très-bonne qualité. — (4) Lin presque sauvage. — (5) Lin cultivé en Hollande.

(KANE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 387.)

## LIN. Partie organique.

Carbone.....	52,93
Hydrogène.....	7,34
Azote.....	3,86
Oxygène.....	33,90
	<hr/>
	400,00

## LIN. Paille de lin.

Carbone.....	50,34
Hydrogène.....	7,33
Azote.....	0,24
Oxygène.....	40,52
Cendres.....	4,57
	<hr/>
	400,00

(ROBERT KANE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 453.)

## LIN. Cendres.

Potasse.....	25,85
Soude.....	0,74
Chaux.....	25,27
Magnésie.....	0,22
Oxyde ferrique.....	3,67
Acide phosphorique.....	40,44
Sulfate de chaux.....	4,70
Chlorure sodique.....	4,55
Silice.....	0,92
	<hr/>
	400,00

(LEUCWEISS, *R. sc et ind.*, t. XXIV, p. 72.)

## LIN.

Carbone.....	40,74
Hydrogène.....	5,57
Oxygène.....	52,79
Azote.....	0,09

(URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385.)

## VOY. MUCILAGES.

## LINS d'Irlande.

Potasse.....	9,78	6,332
Soude.....	9,82	6,350
Chaux.....	42,33	22,699
Magnésie.....	7,79	4,058
Peroxyde de fer.....	»	43,320
Oxyde de manganèse.....	»	4,092
Alumine.....	6,08	»
Acide sulfurique.....	2,65	8,929
— phosphorique.....	40,84	7,002
— carbonique.....	46,95	4,407
Chlorure de sodium.....	»	0,901
Chlore.....	2,41	»
Silice.....	24,35	24,978

LIN. EAUX qui servent au rouissage du lin en Belgique.

Potoxyde de fer.	0,544	6,033	2,584
Chaux.....	6,946	8,435	17,829
Magnésie.....	0,856	4,369	4,530
Soude.....	28,620	41,607	30,232
Potasse.....	8,740	4,484	15,762
Acide sulfurique.	8,054	8,435	11,627
— chlorhydriq.	25,765	2,682	2,580
— phosphoriq.	traces.	traces.	traces.
— carbonique.			
Mat. organiques } et pertes.... }	20,514	50,658	47,856

Potoxyde de fer.....	6,200	4,183
Chaux.....	5,484	3,613
Magnésie.....	4,192	7,604
Soude.....	28,298	49,277
Potasse.....	5,405	8,205
Acide sulfurique.....	9,300	5,607
— chlorhydrique.....	7,754	9,439
— phosphorique.....	0,079	»
— carbonique.....		
Mat. organiq. et pertes. }	36,288	45,075

(KANE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 399.)

LINARITE. Voy. PLOMB SULFATÉ CUPRIFÈRE.

LIQUEUR DE CADET. Voy. OXYDE DE CACODYLE.

LIQUEUR DES HOLLANDAIS.

$C^4H^5Cl, ClH$ .

Svd. : Chlorhydrate de chlorure d'acétyle ; huiles du gaz oléfiant.

	(1)	(2)	(3)
Chlore.....	71,33	73,0	56,8
Carbone.....	23,74	24,6	38,4
Hydrogène.....	3,70	4,1	4,8

(1) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 186. — (2) DUMAS, *id.*, t. XLVIII, p. 192. — (3) MORIN, *id.*, p. 188.

LIQUIDE DE LA GLANDULA THYMUS.

Mucilage.....	49,830
Albumine.....	5,210
Gélatine.....	44,400
Comb. d'album, et de soude	8,350
Cholestérine.....	10,640
Huile.....	5,200
Mat. color. sol. dans l'eau	8,250
Mat. biliaire.....	9,730
Chlorures sod. et potassiq.	6,210
Carbonates calc. et sodiq.	4,380
Fer.....	0,250
Eau.....	905,140

(MASSEY et WRIGHT, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843.)

LIQUEUR DES HOLLANDAIS.

	(4)	(5)	(6)
Chlore.....	74,07	71,53	71,28
Carbone.....	24,80	24,21	24,48
Hydrogène.....	4,43	4,09	4,04

(4) DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 132. —

(5) (6) REGNAULT, *id.*, t. LVIII, p. 306.

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 186.)

LIQUEUR FUMANTE DE LIBAVIUS.

Voy. BICHLORURE D'ÉTAIN.

LIQUIDAMBAR. Voy. BAUMES.

LIQUIDE DE L'ALLANTOÏDE de la jument.

Albumine.

Osmazôme.

Mucus.

Acide lactique.

Beaucoup de sulfate de potasse.

Chlorure de potassium.

— de sodium.

Phosphate de chaux.

— de manganèse.

LIQUIDE DE L'ALLANTOÏDE de la vache.

Albumine.

Beaucoup d'osmazôme.

Mucus.

Acide de l'allantoïde.

Acide lactique.

Hydrochlorate d'ammoniaque.

Lactate.

Phosphate.

Hydrochlor. et beaucoup de sulfate de soude.

Phosphate de chaux.

— de magnésie.

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII.)

Mucilage.....	49,830	Fibrine.....	34,270	Fibrine.....	2,890
Albumine.....	5,210	Fibrine.....	4,840	Albumine.....	43,740
Gélatine.....	44,400		40,830	Globul. du sang	404,850
Comb. d'album, et de soude	8,350		7,920	Graisse cristall.	42,620
Cholestérine.....	10,640		9,560	Huile.....	6,350
Huile.....	5,200	Résine.....	5,820	Mat. biliaire...	5,820
Mat. color. sol. dans l'eau	8,250		46,340	Sels.....	8,310
Mat. biliaire.....	9,730		7,400	Eau.....	810,520
Chlorures sod. et potassiq.	6,210				
Carbonates calc. et sodiq.	4,380	S.-phosph. calc.	3,210		
Fer.....	0,250		trace.		
Eau.....	905,140		896,310		

**LIQUIDE DE L'AMNIO** de la femme.

Albumine.....	0,46
Substance incoagulable.....	0,40
Sels.....	1,40
Eau.....	98,34
	<u>400,00</u>

(JONH, *Écrits ch.*, t. VI, p. 76.)**LIQUIDE DE L'AMNIO**.

Eau.....	4000
Albumine.....	} 42
Soude.....	
Muriate de soude.....	
Phosphate de chaux.....	

(BUNIVA et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXXIII, p. 273.)**LIQUIDE DE L'AMNIO**.

	(1)	(2)
Lactate de soude.....	3,69	0,34
Albumine.....	40,77	6,67
Sel marin.....	5,95	2,40
Sulfate et phosphate calci- que (y compris la perte),	0,44	0,30
Eau.....	979,45	990,29
	<u>4000,00</u>	<u>400,00</u>

(1) L. du quatrième mois. — (2) L. du sixième mois.

(T. de Ch. de Berzelius, t. III, p. 762.)

**LIQUIDE DE L'AMNIO** de la jument.

Peu d'albumine.
Mucus.
Osmazôme.
Matière jaune.
Chlorure de potassium.
— de sodium.
Carbonate de soude.
Phosphate de chaux.

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII.)**LIQUIDE DE L'AMNIO** d'une vache.

Eau.....	97,70
Albumine.....	0,26
Extrait alcoolique et lactates.....	4,66
— aqueux, avec sucre de lait et sel.	0,38
	<u>400,00</u>

(PROUT, *Tr. de Ch. de Perzelius*)**LIQUIDE DE L'AMNIO** d'une vache.

Albumine.
Mucus.
Matière jaune analogue à la bile.

## Chlorure de potassium.

— de sodium.

Carbonate de soude.

Phosphate de chaux.

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 292.)**LIQUIDE DE L'AMNIO** d'une vache.

Albumine.....	0,26
Osmazôme et lactate de potasse.....	1,66
Sucre de lait et des sels solubles dans l'esprit-de-vin.....	0,38
Eau.....	97,70
	<u>400,00</u>

(DZONDI, *Nouv. Journ. de Gehl.*, t. XI, p. 652.)**LIQUIDE DE L'ASCITE** de l'homme.

Albumine.....	2,26
Mucus.....	0,25
Soude.....	0,49
Hydrochlorate de soude.....	0,60
Hydrochlorate et sulfate de potasse..	tr.
Phosphate de chaux.	
— de magnésie.	
— de fer.....	0,05
Eau.....	96,65
	<u>400,00</u>

(MAR CET, *Journ. de Schw.*, t. XVII, p. 28.)**LIQUIDE DE L'ASCITE**.

Albumine.....	4,25
— incoagulable.....	4,00
Sels.....	4,00
Eau.....	93,75
	<u>400,00</u>

(BOSTOCK et BRANDES, *Journ. de Schw.*, t. XXXI, p. 462.)**LIQUIDE DU CANAL RACHIDIEN**.

Eau.....	98,180
Osmazôme.....	4,104
Albumine.....	0,035
Chlorure de sodium.....	0,610
Sous-carbonate de soude.....	0,060
Phosph. de chaux et tr. de carbonate.	0,009
	<u>99,998</u>

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 441.)**LIQUIDE D'UNE GANGRÈNE**.

Albumine.....	20,0
Hydrochlorate de soude.....	2,5
Eau.....	77,5
	<u>400,0</u>

(LASSAIGNE, *Nouv. Journ. de Trommsd.*, t. IV, p. 236.)

**LIQUIDE D'UNE HYDATIDE** du foie de l'homme.

Mucus avec une trace d'albumine...	2,73
Hydrochlorate de soude, avec un peu de sulfate.	
Phosphate de chaux et phosphate de fer, en tout.....	0,87
Eau.....	96,40
	<u>100,00</u>

(BOSTOCK, *Journ. de Schw.*, t. XXIII.)**LIQUIDE D'HYDROCÈLE** de l'homme.

Albumine.....	6,85
— incoagulable.....	0,10
Sels.....	0,80
Eau.....	91,25
	<u>99,00</u>

(BOSTOCK, *Journ. de Schw.*, t. XXIII.)

Graisse jaune.....	2,0
Hydrochlorate d'ammoniaque.....	8,0
Chlorure de sodium et traces de phosphate de soude.....	48,0
Lactate de soude.....	2,0
Osmazôme.....	6,0
Gélatine.....	58,0
Albumine.....	706,0
Eau.....	6680,0
	<u>7480,0</u>

(BLEY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 753.)**LIQUIDE D'HYDROCÈLE.**

Albumine avec un peu de mucus....	7,15
Soude et sels.....	0,85
Eau.....	92,00
	<u>100,00</u>

(MARCET, *Journ. de Schw.*, t. XVII, p. 28.)**LIQUIDE DE L'HYDROCÉPHALE INTERNE** de l'homme.

Albumine.....	0,166
Osmazôme avec lactate de soude..	0,232
Soude.....	0,028
Hydrochlor. de potasse et de soude.	0,709
Matière salivaire avec une trace de phosphate de soude.....	0,035
Eau.....	98,830
	<u>100,000</u>

(BERZELIUS et JOHN, *Écrits ch.*, t. VI, p. 113.)**LIQUIDE DE L'HYDROCÉPHALE.**

Albumine.....	0,42
Substance incoagulable.....	0,28
Sels, particulièrement hydrochlorate de soude.....	4,00
Eau.....	98,60
	<u>100,00</u>

(BOSTOCK, *Journ. de Schw.*, t. XXIII, p. 407.)**LIQUIDE DE L'HYDROCÉPHALE.**

Mucus avec une trace d'albumine..	0,112
Soude.....	0,421
Hydrochlorate de soude.....	0,664
— et sulfate de potasse.....	trace.
Phosphate de chaux.....	
— de magnésie.....	
— de fer.....	0,020
Eau.....	99,080
	<u>100,000</u>

(MARCET, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 137.)**LIQUIDE D'HYDROPIQUE.**

Albumine.....	445,0
Chlorure de sodium.....	4,4
Soude.....	0,7
Gélatine.....	4,0
Eau.....	354,9
Ammoniaque.....	trac.
	<u>500,0</u>

(DUBLANC, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 142.)**LIQUIDE D'HYDROPIQUE.**

Albumine.....	2,38
Urée.....	0,42
Chlorure sodique.....	0,81
Carbonate sodique.....	0,21
Phosphate sodique avec des traces de sulfate sodique.....	0,06
Substance muqueuse.....	0,89
Eau.....	95,23
	<u>100,00</u>

(MARCHAND, *T. de Ch. de Berzelius.*)**LIQUIDE D'HYDROPIQUE.**

Eau.....	92,30
Albumine.....	6,67
Carbonate de soude.....	} 0,61
Sel commun.....	
Urée.....	
Carbonate de chaux.....	0,44
Mucus.....	0,34
	<u>100,00</u>

(VOGEL fils, *Journ. de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. IV, p. 99.)**LIQUIDE DE L'HYDROPIQUE DU PÉRI-CARDE** chez l'homme.

Albumine.....	3,0
— incoagulable.....	4,0
Sels.....	4,0
Eau.....	95,0
	<u>100,0</u>

(BOSTOCK, *Journ. de Schw.*, t. XXIII, p. 407.)

**LIQUIDE DE L'HYDROPISE DU PÉRICARDE.**

Albumine avec un peu de mucus...	2,55
Soude et sels.....	0,75
Eau.....	96,70
	<u>100,00</u>

(MARCET, *Journ. de Schw.*, t. XVII, p. 28.)**LIQUIDE DE L'HYDROPISE DU PÉRICARDE.**

Albumine.....	5,5
— incoagulable.....	2,0
Sels.....	0,5
Eau.....	92,0
	<u>100,0</u>

(BOSTOCK, *Journ. de Schw.*, t. XXIII, p. 407.)**LIQUIDE DE L'HYDROPISE DES OVAIRES.**

Matière animale.....	4,22
Soude et sels.....	0,80
Eau.....	97,98
	<u>100,00</u>

(MARCET, *Journ. de Schw.*, t. XVII, p. 28.)**LIQUIDE DES MEMBRANES SÈ-REUSES.**

Eau.....	988,30
Albumine.....	4,66
Muriate de potasse et de soude...	7,09
Lactate de soude avec une mat. anim.	2,32
Soude.....	0,28
Mat. anim. soluble seulement dans l'eau avec quelque tr. de phosph.	0,35
	<u>1000,00</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 137.)**LIQUIDE SÈREUX dans le pied d'un cheval.**

Eau.....	983,7
Fibrine.....	0,4
Albumine.....	6,2
Matière extractive.....	2,7
Sels.....	7,0
Matière grasse et sels ammoniacaux.	trac.
	<u>1000,0</u>

(GEIGER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 464.)**LIQUIDE DE LA PLÈVRE.**

Fibrine et tr. de mat. colorante rouge.	1,74
Albumine et mat. albumin. soluble.	} 77,75
Traces de matière grasse.....	
Chlorure de sodium, en gr. quant.	} 47,00
— de potassium.....	
Carbonate de soude.....	} 47,00
Phosphate de —.....	
Traces d'un sel de chaux.....	} 47,00
Matières extractives odorantes solubles dans l'alcool.....	

(QUEVENNE, *Journ. de Pharm.*, t. XXII, p. 551.)**LIQUIDE DE LA SPINA BIFIDA.**

Albumine.....	0,220
Soude.....	0,435
Hydrochlorate de soude.....	0,765
Sulfate de potasse.....	trace.
Phosphate de chaux.	
— de magnésie.	
— de fer.....	0,020
Eau.....	<u>38,860</u>
	<u>40,080</u>

(MARCET, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 137.)**LIQUIDE DE LA TEIGNE.**

Ammoniaque à l'état d'acétate acide.	
Osmazôme.	
Gélatine.	
Albumine fluide.	
— concrète très-abondante.	
Matière grasse.	
Chlorure de sodium.	
Traces de phosphate et de sulfate de chaux.	
	(MORIN, <i>Journal de Pharmacie</i> , 7 <sup>e</sup> année, 1821, p. 535.)

**LIQUIDE D'UN VÉSICATOIRE.**

Albumine.....	6,00
— incoagulable.....	0,14
Sels.....	4,00
Eau.....	<u>92,86</u>
	<u>100,00</u>

(BOSTOCK, *Journ. de Schw.*, t. XXIII.)**LIQUIDE des vésicatoires.**

Albumine.....	36
Muriate de soude.....	4
Carbonate de soude.....	2
Phosphate de chaux.....	2
Eau.....	<u>436</u>
	<u>200</u>

(MARGUERON, *Ann. de Ch.*, t. XIV, p. 234.)

Voy. SANG.

**LIQUIDE DE LA SPINA BIFIDA de l'homme.**

Albumine.....	0,5
Substance incoagulable.....	0,7
Sels, particulièrement hydrochlorate de soude.....	4,0
Eau.....	<u>97,8</u>
	<u>100,0</u>

(BOSTOCK, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 66.)



**LIQUIDE** provenant de vésicules de la peau à la région ombilicale.

Eau.....	93,9500
Albumine.....	4,9200
Cholestérine.....	0,6475
Substances extractives solubles dans l'alcool avec traces de sel marin et soude libre.....	0,4075
Sel marin.....	} 0,3750
Phosphate de soude.....	
— de chaux.....	} 400,0000

(*Journ. de Pharm.*, t. V, 3<sup>e</sup> série, p. 60.)

**LIQUIDE** sécrété à la surface de la main d'une personne gouteuse.

Beaucoup d'albumine (les 4/5 environ).  
Acide lactique et phosphorique sans doute.  
Chlorure de sodium, de phosphate de chaux.  
Urate de soude, traces sensibles.

(*HENRY, Journ. de Pharm.*, t. XXVII, p. 624.)

**LIQUIDE** de l'ovaire d'une femme malade.

Albumine coagulée.....	36
Mucus (matière salivaire) avec une trace de gélatine.....	40
Osmazôme avec du lactate. Phosphate.	
Sulfate et hydrochlorate de potasse...	8
Phosphate de chaux.....	4
Traces de potasse. Ammoniaque et acide urique.	
Eau.....	45
	400

(*JOHN, Ecrits ch.*, t. VI, LXXI et XI, p. 116.)

**LIQUIDE** contenu dans deux poches situées entre le péritoine et les intestins de la tortue des Indes.

Albumine.  
Urée.  
Hydrochlorate d'ammoniaque.  
Chlorure de sodium.  
— de potassium.  
Sulfate de soude.  
— de potasse.  
Acide urique.  
Carbonate de chaux.  
Phosphate de chaux.

(*LASSAIGNE et BOISSEL, Journ. de Pharm.*, 7<sup>e</sup> année, août 1821, p. 383.)

II.

**LIQUIDE** sécrété par le ver à soie.

Résine animale.....	4,000
Acide urique.....	2,000
Matière impure.....	0,800
Phosphate et urate d'ammoniaque.	} 4,200
Acétate de potasse et acide acétique.	
	5,000

(*Journ. de Pharm.*, t. XXIII.)

**LIQUIDE** odorant de la mouffette ou *vi-verra putorius*.

Huile volatile très-odorante.  
Huile grasse.  
Matière colorante.  
Soufre combiné aux matières grasses dans la proportion de  $\frac{8}{100}$ .  
Hydrosulfate d'ammoniaque (très-peu).

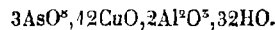
(*LASSAIGNE, Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 384.)

**LIRIODENDRON** *tulipifera*. Écorce.

Substance résineuse.....	0,8
Principe amer qui produit un précipité vert dans les dissolutions de fer, et qui ne précipite pas la colle, l'infusion de galle, et le tartrate de potasse et d'antimoine.....	42,5
Gomme.....	25,2
Fibre ligneuse.....	56,2

(*TROMMSDORF, Journ. de Pharm.*, t. XVIII.)

**LIROCONTE.**



Syn.: *Cuivre arséniaté octaédral.*

	(1)	(2)	(3)
Acide arsénique..	20,79	22,22	22,40
Acide phosphorique..	3,64	3,49	3,24
Oxyde cuivrique..	35,49	37,48	37,40
Alumine.....	8,03	9,68	40,09
Oxyde.....	3,44	»	»
Eau.....	22,24	25,49	25,44
Silice.....	4,04	»	»
Gangue.....	2,95	»	»
	400,26	98,06	98,57

(1) TROLLE-WACHMEISTER. — (2) DAMOUR, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XIII, p. 414. — (3) Calculé.

**LITHARGE.** Voy. OXYDE DE PLOMBE.

**LITHINE.** LO.

Lithium.....	56,447	56,34	80,33
Oxygène.....	43,883	43,66	400,00
	400,000	400,00	480,33

(*ARFVEDSON, Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 92.)

6

**LITHINE.** Minéral de la mine d'Uto.

Silice.....	80
Alumine.....	47
Lithine.....	3
	<u>100</u>

(ARFVEDSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 109 et 288.)

**LITHIUM.** L. Equival<sup>t</sup> 480,33.

**LITHOMARGE.** Voy. ARGILES.

**LITHRODES.** Voy. NÉPHÉLINE.

**LIZARATE DE PLOMB.**

Oxyde de plomb.....	47,62
Carbone.....	38,48
Hydrogène.....	4,97

(SCHUNK, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 433.)

**LOAM.** Voy. TERRE VÉGÉTALE.

**LOBOÏTE.** Voy. IDOCRASE.

**LOPHINE.** C<sup>16</sup>H<sup>17</sup>As<sup>3</sup>.

	Tr.		Calc.	
Carbone	85,36	85,54	3450,0	85,99
Hydrog.	5,40	5,36	212,5	5,30
Azote.	9,24	9,40	350,0	8,71
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>4012,5</u>	<u>100,00</u>

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. II, p. 274.)

**LOTIER.**

Eau.....	75,000
Substances solubles dans l'eau bouillante.....	9,400
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique.....	40,623
Cire, résine et chlorophylle.....	0,757
Fibre végétale.....	4,520
	<u>100,000</u>

**LOTIER.** Cendres.

Magnésie.....	0,404
Potasse.....	0,375
Soude.....	0,086
Chaux.....	0,665
Alumine.....	0,005
Oxyde de fer.....	0,002
Oxyde de manganèse.....	0,045
Silice.....	0,443
Acide phosphorique.....	0,084
— sulfurique.....	0,095
Chlore.....	0,090
	<u>1,628</u>

(SPRENGEL.)

**LOTIER des marais.**

Eau.....	80,000
Substances solubles dans l'eau bouillante.....	3,460
Cire, résine et chlorophylle.....	0,160
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique.....	9,924
Fibre végétale.....	6,456
	<u>100,000</u>

**LOTIER.** Cendres.

Potasse.....	0,235
Soude.....	0,067
Chaux.....	0,146
Magnésie.....	0,022
Alumine.....	0,003
Oxyde de manganèse.....	0,012
— de fer.....	0,005
Silice.....	0,086
Chlore.....	0,424
Acide sulfurique.....	0,079
— phosphorique.....	0,028
	<u>0,777</u>

(SPRENGEL, *Ann. agr. de Roville*, t. VIII, p. 252.)

**LOTO des lagunes.**

Silice.....	54
Alumine.....	16
Oxyde de fer.....	3
Soufre.....	8
Sulfate de chaux.....	5
	<u>86</u>

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 231.)

**LOXOCLAS.** Voy. FELDSPATH.

**LUPULINE.** Voy. HOUBLON.

**LUZERNE.** Cendres.

Potasse.....	5,40
Soude.....	16,27
Chaux.....	24,82
Magnésie.....	6,86
Chlorure de sodium.....	4,75
Acide phosphorique.....	20,06
Phosphate de peroxyde de fer.....	2,65
Acide sulfurique.....	1,34
— silicique.....	0,88
— carbonique.....	14,43
Charbon.....	8,22
	<u>102,68</u>

(BUCH, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. III, p. 30.)

**LYCOPODE.**

Chlorophylle résineuse.....	5,0
Extractif contenant beaucoup d'acétate d'alumine et quelques autres sels..	25,0
Fibre ligneuse et moelle végétale....	64,0
Potasse, chaux, magnésie, manganèse, fer et cuivre combinés à des acides végétaux et à l'acide sulfurique....	6,0
	<u>400,0</u>

(JOHN, *Écrits ch.*, t. VI, p. 50.)**LYCOPODE à massue.**

Huile grasse.....	6,0
Sucre.....	3,0
Extractif muqueux.....	4,5
Polléine.....	89,5
	<u>400,0</u>

(BECHOLZ, *Ann. de Gehlen*, t. VI, p. 573.)**LYMPHE du cheval.**

Eau.....	969,26
Fibrine.....	5,02
Albumine.....	4,34
Matière extractive.....	3,42
Graisse.....	2,06
Chlorures, carbonates et lactates al- calins, sulfate et phosphate de chaux et traces d'oxyde de fer...	45,40

(MARCHAND et COLBERG, *T. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 616.)**LYMPHE du cheval.**

Eau.....	92,500
Fibrine.....	0,330
Albumine.....	5,736
Chlorure sodique.....	} 4,434
— potassique.....	
Soude.....	} <u>400,000</u>
Phosphate calcique.....	

(LASSAIGNE, *T. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 565.)**LYMPHE de l'homme.**

Eau.....	964,0
Fibrine.....	2,5
Albumine.....	27,5
Chlorure de sodium, carbonate et phosphate de soude, et matière animale.....	2,5
Mat. extractive et lactate de soude.	6,9

(TIEDEMANN et GMELIN, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII p. 616.)**LYMPHE des ventricules du cerveau.**

Eau.....	96,5
Muriate de soude.....	4,5
Albumine.....	0,6
Mucus.....	0,3
Gélatine.....	0,9
Phosphate de soude, quantité indéterminée. Phosphate de chaux présumé.	

(HALDAT, *Ann. de Ch.*, t. XC, p. 181.)**M****MACJON. Voy. GESSE TUBÉREUSE.****MACLES. Voy. ANDALOUSITE.****MACLURITE. Voy. CHONDRODITE.****MADIA SATIVA. Cendres.**

Potasse.....	9,53
Soude.....	44,24
Chaux.....	7,74
Magnésie.....	45,42
Oxyde ferrique.....	4,08
— manganoso-manganique.....	3,44
Acide phosphorique.....	54,99
	<u>403,44</u>

(SORCHAY, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 78.)**MADIA SATIVA.**

Huile.....	26,24	20,75
Tourteaux.....	70,42	63,48
Déchet.....	3,34	45,77
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(BOUSSINGAULT.)

**MADRÉPORE.**

Matière colorante rouge.	
Carbonate de chaux.	
Matière azotée.	
Sable cristallisé en petites aiguilles qui y est accidentel.	
Un peu de sel marin.	

(FOURCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIV, p. 44.)

**MADRÉPORITE.** Voy. CHAUX CARBONATÉE.**MAGISTER DE BISMUTH.** Voy. SOUS-AZOTATE DE BISMUTH.

**MAGISTRAL** employé pour traiter le minéral d'argent du Huelgoath.

Sel marin.....	150,000
Sulfate vert de fer.....	35,950
Alun.....	24,000
Sulfate de cuivre.....	0,050
	<u>210,000</u>

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1835.)

**MAGNÉSIE.** MaO.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Magnésium.	61,428	61,40	158,35	61,7
Oxygène...	38,872	38,60	100,00	38,3
	<u>100,000</u>	<u>100,00</u>	<u>258,35</u>	<u>100,0</u>

(a) (b) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 9.  
— (c) Calculé. — (d) HISINGER.

**MAGNÉSIE.** Genre minéralogique. Voyez les espèces : PÉRICLASE ; MAGNÉSIE HYDRATÉE ; NÉMALITE ; MAGNÉSIE CARBONATÉE ; BRUNÉRITE ; HYDROCARBONATE DE MAGNÉSIE ; MAGNÉSITE ; DERMÉTINE ; QUINCYTE ; MAGNÉSIE BORATÉE ; RHODIZITE ; HYDROBORACITE ; MAGNÉSIE PHOSPHATÉE ; MAGNÉSIE SULFATÉE ; MAGNÉSIE NITRATÉE ; MAGNÉSIE CHLORURÉE.

**MAGNÉSIE BORATÉE.** MaO.BO<sup>3</sup>.

Syn. : *Boracite*.

**MAGNÉSIE BORATÉE** de Lunebourg.

Acide borique.....	69,7
Magnésie.....	30,3
	<u>100,0</u>

(ARFVEDSON, *Mém. de l'Acad. des sc.* de Stockholm, 1822.)

**MAGNÉSIE.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Acide borique.	83,4	66 »	68 »	55,68
Magnésie...	46,6	43,33	43,50	32,00
Chaux.....	»	40,50	44 »	»
Alumine.....	»	4 »	4 »	»
Oxyde de fer.	»	4 »	0,75	0,45
Silice.....	»	4 »	2 »	2,27
Déchet.....	»	7,47	3,25	9,60
	<u>100,0</u>	<u>100,00</u>	<u>99,50</u>	<u>100,00</u>

(1) B. de Kalkberg, par VAUQUELIN, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 490. — (2) (3) Quartz cubique de Lunebourg, par WESTRIMB, *Ann. de Ch.*, t. II, p. 101. — (4) B. de Kalkberg, par OLFAT, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 490.

**MAGNÉSIE CARBONATÉE.** MaO.CO<sup>2</sup>.

Syn. : *Magnésie native; baudissérite; walmstedite; brunérite; giobertite; razoumoulskine.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Magnésie...	26,3	46,0	43,2	48,0
Silice.....	44,2	»	»	»
Ac. carboniq	46,0	51,0	50,6	52,0
Fer.....	trace	»	»	»
Oxyde de fer	»	»	5,2	»
Subst. insol.	»	4,5	»	»
Perte.....	4,5	»	»	»
Eau.....	42,0	0,5	»	»
	<u>100,0</u>	<u>99,0</u>	<u>99,0</u>	<u>100,0</u>

	(5)	(6)	(7)	(8)
Alumine...	0,50	4,00	»	»
Magnésie..	45,42	46,59	46,43	46,22
Silice.....	4,50	»	»	»
Ac. carboniq	47,00	54,00	52,57	52,66
Fer.....	0,50	0,25	0,87	4,42
Eau.....	2,00	4,00	»	»
Chaux....	0,08	0,46	»	»
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>99,87</u>	<u>100,00</u>

(1) M. de Castello-Monte (Turin), par GUYTON, *Ann. de Ch.*, t. XLVII, p. 89. — (2) M. des Indes orientales, par HENRY, *Ann. of philosophy*, t. I, p. 254. — (3) M. de Salzbourg, par DUPRÉNOY, *Tr. de Min.*, t. II, p. 310. — (4) M. jaune de Krubschitz (Moravie), par HABERLE et BUCHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 80. — (5) M. blanche, par le même, *id.* — (6) M. gris jaunâtre, par le même, *id.* — (7) (8) M. de Norvège, par SCHÉERER, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 195.

**MAGNÉSIE CARBONATÉE.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Magnésie....	20,5	47,63	39,0	42,44
Silice.....	»	»	»	0,57
Ox. de mangan.				
et fer.....	4,5	0,24	49,2	0,27
Acide carboniq	48,0	50,75	44,8	36,82
Chaux pure...	28,0	»	»	»
Eau.....	»	4,44	»	18,53
	<u>98,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100</u>	<u>98,60</u>

(1) M. par BUCHOLZ, *Journ. des Mines*, janvier 1807, p. 76. — (2) M. de Baumgarten (Silésie), par STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 301. — (3) M. de Baldissero, près Turin, par BERTHIER, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 311. — (4) M. par WACHENSTEIN, par le même, *id.*, t. II, p. 312.

**MAGNÉSIE CARBONATÉE.**

	(1)	(2)	(3)
Carbon. de magn.	84,36	86,05	82,89
— de fer...	40,02	43,45	46,97
— de mang.	3,49	»	0,75
Quartz.....	0,30	»	»
Eau.....	0,51	»	»
	<u>98,38</u>	<u>99,20</u>	<u>100,61</u>

(1) M. du Hartz. — (2) M. du Tyrol. — (3) M. de la vallée de Fossa.

(STROMEYER, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 311.)

**MAGNÉSIE CARBONATÉE SILICIFÈRE.** Voy. MAGNÉSITE.**MAGNÉSIE HYDRATÉE.**

Syn. : *Némalite*; *magnésie native*; *guhr magnésien*; *talc hydraté*; *brucite*

	(1)	(2)	(3)
Magnésio. ....	69,75	70	57,86
Eau. ....	30,25	30	27,96
Silice. ....	»	»	0,80
Oxyde de fer. ....	»	»	2,84
Acide carbonique. ....	»	»	10,00
	<u>400,00</u>	<u>400</u>	<u>99,46</u>

(1) M. de l'île d'Unst, par FYFFE, *Ann. des Mines*, 1821, p. 227. — (2) M. de Hoboken, par BRUCE, *id.* — (3) M. par CONNELL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 154.

**MAGNÉSIE HYDRATÉE de New-Jersey, dans l'Amérique septentrionale.**

	(1)	(2)	(3)
Magnésio. ....	64,0	68,34	51,724
Eau. ....	29,0	30,90	29,666
Oxyde de fer. ....	2,5	0,42	5,874
Silice. ....	2,0	»	42,568
Oxyde de mangan. ....	»	<u>0,64</u>	»
	<u>97,5</u>	<u>400,00</u>	<u>99,829</u>

(1) VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 313. — (2) STROMAYER, *id.* — (3) NUTAL, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 308.

**MAGNÉSIE NATIVE.** Voy. PÉRICLASE, MAGNÉSIE HYDRATÉE, MAGNÉSIE CARBONATÉE.**MAGNÉSIE PHOSPHATÉE.**

Syn. : *Wagnérite*; *pleuroklas*.

**MAGNÉSIE PHOSPHATÉE.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice. ....	»	»	2,68	»
Ac. phosphor. ....	44,89	40,23	39,56	44,73
Magnésie. ....	42,04	38,49	45,07	46,66
Chaux. ....	4,65	4,40	2,32	»
Ox. ferreux. ....	2,72	3,34	4,47	5,00
Alumine. ....	0,55	0,96	»	»
Protoxyde de manganèse	»	»	»	0,50
Fluor. ....	<u>10</u>	<u>40</u>	<u>9,42</u>	<u>6,50</u>
	<u>98,85</u>	<u>97,39</u>	<u>403,22</u>	<u>400,39</u>

(1) (2) (3) RAMMELSBERG, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 164. — (4) FUCHS, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 321.

**MAGNÉSIE SULFATÉE**

Syn. : *Sel d'Epsom*; *sel d'Angleterre*; *sel de Sedlitz*; *sel amer*; *epsomite*.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Prot. de fer	»	»	0,226	»
Magnésie. ....	46,20	47,30	46,389	46,496
Chaux. ....	2,40	»	»	»
Ac. sulfur. ....	34,07	34,37	32,303	34,899
Eau. ....	47,20	48,32	50,934	51,202
	<u>99,57</u>	<u>99,99</u>	<u>99,852</u>	<u>99,597</u>

(1) M. de Fitoux, par DUFRENOY, *Tr. de Min.*, t. II, p. 323. — (2) M. par BOUIS, *Rev. sc. et ind.*, t. XIV, p. 301. — (3) M. d'Idria, par STROMAYER, *J. de l'Institut*, 1834. — (4) Sel amer d'Aragon, par le même, *id.*

**MAGNÉSIE SULFATÉE en stalactites de couleur rouge.**

	(1)	(2)
Sulfate de magnésie ...	42,654	0,44906
Sulfate de cobalt. ....	»	0,04422
Sulfate de cuivre. ....	»	0,00764
Sulfate de manganèse. ....	7,667	0,00725
Sulfate de fer. ....	»	0,00197
Eau combinée. ....	»	0,48600
Eau interposée. ....	49,243	0,03100
	<u>99,564</u>	<u>0,99714</u>

(1) Mangan-magnésia-alun, par STROMAYER, *Inst.*, 1834. — (2) M. de Bohême, par HAUSMANN, *Société de Göttingue*.

**MAGNÉSITE. MO, SiO<sup>3</sup>+2HO.**

Syn. : *Écume de mer*; *magnésie carbonatée silicifère*; *aphrodite*; *dermatine*; *quincyte*.

	(1)	(2)	(3)
Silice. ....	54,00	50,50	55,00
Magnésie. ....	49,00	47,25	22,00
Chaux. ....	»	0,50	»
Acide carbonique. ....	»	5,00	»
Oxyde de fer. ....	2,00	»	»
Eau. ....	47,00	25,00	23,00
Perte. ....	»	4,75	»
	<u>92,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

	(4)	(5)	(6)
Silice. ....	44,00	54,16	45,00
Magnésie. ....	46,25	23,66	22,00
Chaux. ....	0,50	»	»
Oxyde de fer. ....	»	»	4,00
Eau. ....	39,00	46,94	32,00
Perte. ....	4,25	»	»
Sable. ....	»	4,25	»
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) Quincyte, par BERTHIER, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 314. — (2) (4) M. de l'Anatolie, par KLAPROTH, *Syst. de Ch.* par THOMSON, t. III, p. 419. (3) Terre de Salinelle, par VAUQUELIN, *Journ. des Mines*, prairial an IX, p. 724. — (5) M. de Chenesvières, par DUFRENOY, *Rev. sc. et ind.*, t. XVI, p. 247. — (6) Terre de Salinelle, par BERARD, *Ann. de Ch.*, t. XXXIX, p. 71.

(KLAPROTH, *Syst. de Ch.*, t. III, p. 419.)

MAGNÉSITE.

	(1)	(2)	3)
Alumine .....	1,20	»	»
Acide carbonique. »	52,57	52,66	52,66
Magnésie.....	23,80	46,93	46,22
Oxyde ferreux....	»	0,87	4,42
Silice.....	53,80	»	»
Eau.....	20,00	»	»
	<u>98,80</u>	<u>400,37</u>	<u>400,00</u>

	(4)	(5)	(6)
Alumine.....	0,2	1,4	0,42
Ac. carbonique. »	»	»	25,20
Magnésie.....	33,7	34,4	23,70
Protox. de mang.	1,6	1,5	2,25
Oxyde ferreux .	0,6	0,6	41,33
Silice.....	51,6	51,4	35,80
Eau.....	42,3	41,3	0,83
Chaux.....	»	»	0,00
Soude.....	»	»	0,50
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,03</u>

(1) M. de Vallecus, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 313. — (2) M. de Surram (Norvège), par MUNKSTEN, *Rapp. Ann. de Berzelius*, 1816. — (3) *Id.*, par TANNACKER, *id.* — (4) Aphrodite de Pöberg, par BELIN, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 164. — (5) *Id.*, par BERTHELE, *id.* — (6) Dermaine de Ficin, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 314.

MAÏS.

Syn. : Blé de Turquie; zéa.

Amidon.....	80,920
Zéine.....	0,325
Albumine végétale.....	2,498
Sucre.....	0,895
Extractif.....	4,092
Substance gommeuse.....	2,283
Fibre végétale.....	8,740
Sels et acide acétique, y compris la perte.....	0,076
	<u>96,799</u>

(Bizio, *Tr. de Ch. de Berzelius*.)

MAÏS d'Amérique.

	(1)	(2)
Eau.....	9,00	»
Fécule amyliacée.....	77,00	84,599
Zéine (matière particulière)	3,00	3,296
Albumine.....	2,50	2,747
Matère gommeuse.....	4,75	4,922
Sucre.....	4,45	4,593
Principe extractif.....	0,80	0,879
Enveloppe et mat. ligneuse	3,00	3,296
Phosphate, carbonate, sulfate de chaux et perte..	4,50	4,648
	<u>400,00</u>	<u>99,980</u>

(1) M. frais. — (2) M. sec.

(JOHN CORHAM, *Journ. de Pharm.*, août 1821.)

Maïs. Gros maïs blanc, récolté près de Paris.

Amidon.....	71,00
Matières azotées	12,00 à trois états distincts
Matières grasses	8,70 l'une solide, l'autre liquide.
Cellulose.....	5,80
Dextrine et sucre	0,50
Mat. colorante..	0,05 soluble dans l'huile, l'éther et surtout l'alcool.
Sels.....	2,00
	<u>400,05</u>

(DUMAS, BOUSSINGAULT et PAYEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VIII, p. 32.)

Maïs. Paille sèche.

Substances solubles dans l'eau....	47,000
Substances solubles dans une lessive alcaline.....	57,034
Cire, résine et chlorophylle.....	1,740
Fibre végétale.....	24,226
	<u>400,000</u>

Maïs. Cendres.

Potasse.....	0,489
Soude.....	0,004
Chaux.....	0,652
Alumine.....	0,006
Oxyde de fer.....	0,004
Oxyde de manganèse.....	0,020
Silice.....	2,708
Acide sulfurique.....	0,406
Acide phosphorique.....	0,054
Chlore.....	0,006
Magnésie.....	0,236
	3,985
Parties combustibles et un peu d'eau.	96,015
	<u>400,000</u>

(SPRENGEL, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 216.)

Maïs. Farine.

	(1)	(2)
Azote.....	2,44	2,30
Carbone.....	45,04	45,45
Hydrogène.....	6,60	6,61
Oxygène.....	44,62	44,66
Soufre.....	0,45	0,46
Cendres.....	9,86	4,92
Matières azotées desséchées à 400°.....	43,66	44,68
Matières azotées fraîches..	44,53	42,48
Eau.....	43,36	44,96

(1) Farine de Vienne. — (2) F. de Hohenheim.

(HORSFOLD, *Rev. sc. et ind.*, t. XXV, p. 394.)

Maïs. Cendres.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Plantes de maïs, 23 juin, un mois avant la floraison . . . . .	422	69,00	5,75	0,25	7,5	0,25	47,25
Les mêmes en fleurs, du 23 juillet. .	84	69,00	6,00	0,25	7,5	0,25	47,00
Les mêmes portant leurs graines en maturité. . . . .	46	»	»	»	»	»	»
Tiges du maïs précédent séparées de leurs épis en maturité. . . . .	84	72,45	5,00	4,00	48,0	0,50	3,05
Épis des tiges précédentes. . . . .	46	»	»	»	»	»	»
Grains du maïs précédent. . . . .	40	62,00	36,00	»	4,0	0,42	0,88

(1) Quantité de cendres sur 1000 parties de la plante sèche. — (2) Sels solubles. — (3) Phosphates terreux. — (4) Carbonates terreux. — (5) Silice. — (6) Oxydes métalliques. — (7) Perte.

(SARREUSE, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. IV, p. 217.)

Maïs. Cendres.

Potasse et soude. . . . .	30,8
Chaux. . . . .	4,3
Magnésie. . . . .	47,0
Acide phosphorique. . . . .	50,4
Silice. . . . .	0,8
	<u>400,0</u>

(LETELLIER, *Revue sc. et ind.*, t. XXIV, p. 72.)

Maïs. Cendres des tiges.

Potasse. . . . .	44,46	4,00
Soude. . . . .	34,41	40,88
Chaux. . . . .	4,24	9,68
Magnésie. . . . .	4,46	9,58
Peroxyde de fer. . . . .	0,71	0,64
Acide sulfurique. . . . .	0,47	0,68
— phosphorique. . . . .	9,32	18,76
Silice. . . . .	44,98	29,36
Chlore. . . . .	3,04	0,28
Acide carbonique. . . . .	8,44	3,83
Charbon et sable. . . . .	44,27	44,84
	<u>99,74</u>	<u>99,50</u>

(KÖECKLIN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 667.)

Maïs.

Carbone. . . . .	54,3
Hydrogène. . . . .	7,0
Azote. . . . .	46,3
Oxygène. . . . .	22,4
	<u>400,0</u>
Albumine. . . . .	8,3
Glaïadine. . . . .	4,5
Huile. . . . .	7,0
Sucre, gomme. . . . .	4,5
Amidon. . . . .	59,0
Ligneux. . . . .	4,5
Sels. . . . .	4,4
Eau. . . . .	47,4
	<u>400,0</u>

(BOUSSINGAULT, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 601.)

MALACHITE. V. CUIVRE CARBONATÉ VERT.

MALACOLITHE. Voy. PYROXÈNE.

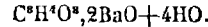
MALACON. Voy. ZINCIN.

MALATE D'ARGENT.  $C^H^4O^2, 2AgO$ .

	(a)	(b)	(c)	(d)
Ac. maliq. 33,025	4464,39	33,48	33,664	
Ox. d'arg <sup>1</sup> 66,975	2903,24	66,52	66,339	
	<u>400,000</u>	<u>4364,60</u>	<u>400,00</u>	<u>400,000</u>

(a) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 283. — (d) HAGEN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 190. — (b) (c) Calcule.

MALATE DE BARYTE.



MALATE séché à l'air.

	Calc.	
Acide malique. . . . .	4464,39	40,59
Baryte. . . . .	4943,76	53,46
Eau. . . . .	224,95	6,25
	<u>3600,40</u>	<u>400,00</u>

	Tr.		
Baryte. . . . .	53,207	52,609	52,979

MALATE séché à 400°.

	Calc.		Tr.
Acide malique. . . . .	4464,39	43,3	»
Baryte. . . . .	4943,76	56,7	56,652
	<u>3375,15</u>	<u>400,0</u>	

(HAGEN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 191.)

MALATE DE BARYTE.

Baryte. . . . .	56,444
Acide. . . . .	43,559
	<u>400,000</u>

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 444.)

**MALATES DE CHAUX.**

MALATE NEUTRE séché à l'air.



	Calc.	Tr.
Acide malique.	1461,39	53,44
Chaux.....	712,04	26,03
Eau.....	562,40	20,53
	2735,83	100,00

MALATE séché à 400°.

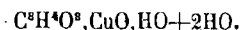
Acide malique.....	1461,39	55,74
Chaux.....	712,04	27,44
Eau.....	449,92	17,45
	2623,35	100,00

MALATE ANHYDRE.

	Calc.	Tr.
Acide malique..	1461,39	67,24
Chaux.....	712,04	32,76
	2173,43	100,00

MALATE ACIDE.  $C^2H^4O^8, CaO, HO + 6HO$ .

Acide malique.....	1461,39	56,40
Chaux.....	356,02	13,67
Eau.....	787,36	30,23
	2604,77	100,00

**MALATE DE CUIVRE.**

MALATE séché à l'air.

	Calc.	Tr.
Acide malique.	1461,39	63,69
Oxyde de cuivre.	495,70	21,60
Eau.....	337,44	14,71
	2294,53	100,00

MALATE chauffé à 400°.  $C^2H^4O^8, CuO, HO$ .

	Calc.	Tr.
Carbone.....	614,48	29,55
Hydrogène....	62,39	3,02
Oxygène.....	900,00	43,48
Ox. de cuivre..	495,70	23,95
	2069,57	100,00

**MALATES DE MAGNÉSIE.**MALATE NEUTRE.  $C^2H^4O^8, 2MaO$ .

	Calc.	Tr.
Ac. maliq.	1461,39	73,88
Magnésie.	516,70	26,12
	1978,09	100,00

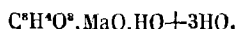
MALATE HYDRATÉ.  $C^2H^4O^8, 2MaO, 2HO$ .

	Calc.	Tr.
Ac. maliq.	1461,39	66,34
Magnésie.	516,70	23,45
Eau.....	224,96	10,21
	2203,05	100,00

MALATE séché à l'air.  $C^2H^4O^8, 2MaO, 4HO$ .

	Calc.	Tr.
Ac. maliq.	1461,39	47,09
Magnésie.	516,70	16,66
Eau.....	4124,80	36,25
	3102,89	100,00

MALATE séché à l'air.



	Calc.	Tr.
Acide malique.	1461,39	67,35
Magnésie.....	258,35	11,91
Eau.....	449,92	20,74
	2169,66	100,00

MALATE séché à 400°.  $C^2H^4O^8, MaO, HO + HO$ .

	Calc.	Tr.
Acide malique	1461,39	75,447
Magnésie....	258,35	13,285
Eau.....	224,96	11,568
	1944,70	100,000

(HAGEN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 185.)MALATE DE PLOMB.  $C^2H^4O^8, PbO$ .

Oxyde de plomb.	1394,50	66,0	66,74
Acide malique..	718,24	34,0	33,26
	2112,74	100,0	100,00

(BÉRARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 234.)

MALATE DE STRONTIANE.

MALATE séché à l'air.  $C^2H^4O^8, MaO, 3HO$ .

	Calc.	Tr.
Ac. malique.	1461,39	47,216
Strontiane...	1294,58	41,850
Eau.....	337,44	10,934
	3093,41	100,000

MALATE séché à 400°.

	Calc.	Tr.
Acide malique.....	1461,39	49,02
Strontiane.....	1294,58	43,43
Eau.....	224,96	7,55
	2980,93	100,00

	Tr.
Strontiane.....	44,429
	44,070

(HAGEN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 192.)



**MALATE DE ZINC. C<sup>6</sup>H<sup>8</sup>O<sup>6</sup>, ZnO.**

Acide malique.....	718,24	46,734	
Oxyde de zinc.....	503,32	32,711	
Eau.....	»	20,555	
	<u>1221,56</u>	<u>100,000</u>	

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 262.)

**MALATE DE ZINC séché à l'air.**

	Calc.		
Acide malique.....	4461,39	46,51	
Oxyde de zinc.....	4006,50	32,03	
Eau.....	674,88	21,46	
	<u>3142,77</u>	<u>100,00</u>	

Tr.

Oxyde de zinc.....	32,479	32,454	
--------------------	--------	--------	--

**MALATE DE ZINC séché à 400°.**

Acide malique.	4461,39	59,26	»
Oxyde de zinc.	4006,50	40,74	40,802
	<u>2467,89</u>	<u>100,00</u>	

**MALATE DE ZINC.**

	Calc.		
Carbone.....	614,48	23,69	
Hydrogène.....	62,39	2,41	
Oxygène.....	900,00	34,89	
Oxyde de zinc.....	4006,50	39,01	
	<u>2580,37</u>	<u>100,00</u>	

Tr.

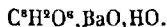
Carbone.....	22,744	»	»
Hydrogène.....	2,607	»	»
Oxygène.....	36,520	»	»
Oxyde de zinc..	38,429	38,226	38,49
	<u>100,000</u>		

**MALATE ACIDE.**

	Calc.	Tr.	
Acide malique..	4461,4	63,480	»
Oxyde de cuivre.	503,4	21,864	21,343
Eau.....	337,2	14,659	»
	<u>2302,0</u>	<u>100,000</u>	

(HAGEN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 188.)

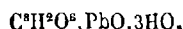
**MALÉATE DE BARYTE.**



Baryte.....	956,88	60,749	} 400
Acide maléique..	618,24	39,251	
Maléate sec.....	1575,12	93,335	
Eau.....	412,48	6,665	
	<u>1687,60</u>	<u>100,000</u>	

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 215.)

**MALÉATE DE PLOMB.**



Acide maléique.....	618,5	26,3
Oxyde de plomb.....	4395,0	59,3
Eau.....	337,5	14,4
	<u>2351,0</u>	<u>100,0</u>

(PELOUZE.)

**MALÉATES DE POTASSE.**



	Calc.		
Potasse.....	4179,840	48,834	
Acide maléique.....	4236,646	51,466	
	<u>2446,486</u>	<u>100,000</u>	

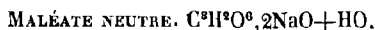
Tr.

Potasse.....	48,948	48,678
Acide maléique.....	51,052	51,322
	<u>400,000</u>	<u>100,000</u>

**MALÉATE ACIDE. C<sup>6</sup>H<sup>8</sup>O<sup>6</sup>, KO, HO+HO.**

	Calc.	Tr.	
Ac. maléiq.	4236,646	60,279	60,482
Potasse.....	589,920	28,755	28,852
Eau.....	224,956	10,966	10,666
	<u>2054,522</u>	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>

**MALÉATES DE SOUDE.**



	Calc.		
Acide maléique.....	4236,646	58,033	
Soude.....	781,800	36,688	
Eau.....	412,478	5,279	
	<u>2430,924</u>	<u>100,000</u>	

Tr.

Acide maléique.....	58,551	58,432
Soude.....	37,016	27,068
Eau.....	4,433	4,500
	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>

**MALÉATE ACIDE. C<sup>6</sup>H<sup>8</sup>O<sup>6</sup>, NaO, HO.**

	Calc.		
Acide maléique.....	4236,646	71,072	
Soude.....	390,900	22,464	
Eau.....	412,478	6,464	
	<u>4740,024</u>	<u>100,000</u>	

Tr.

Acide maléique.....	70,961	70,904
Soude.....	22,429	22,410
Eau.....	6,610	6,689
	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>

(BUCHNER, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 299.)

**MALT.** Voy. ORGE.**MALTHACITÉ.** Voy. RANDANITE.**MALTHE.** Voy. ASPHALTE.**MANCINITE.**  $ZnO, SiO^2$ .

Peroxyde de fer.....	40,3
Oxyde de zinc.....	44,0
Silice gélatineuse.....	43,3
Eau.....	2,3
	<u>36,9</u>

(JACQUOT, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 769.)**MANGANATE DE POTASSE.** $KO, MnO^3$ .

Acide manganique.....	47,37	645,88
Potasse.....	52,63	589,92
		<u>4235,80</u>

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 117.)**MANGANÈSE.** Mn. D<sup>e</sup> 8,043. Eq<sup>t</sup> 345,9.

**MANGANÈSE.** Genre minéralogique. Voyez les espèces: MANGANÈSE SULFURÉ; MANGANÈSE ARSÉNICAL; HAUSMANITE; BRAUNITE; PYROLUSITE; ACERDÈSE; PEROXYDE DE MANGANÈSE HYDRATÉ; PEROXYDE ALUMINIFÈRE; PSILOMÉLANE; MANGANÈSE CARBONATÉ; HUREAULITE; HÉTÉROZITE; TRIPHYLLINE; MANGANÈSE PHOSPHATÉ FERRIFÈRE; EISEN APATITE; MANGANÈSE SILICATÉ; MANGANÈSE SILICATÉ ROSE; TRISILICATÉ DE MANGANÈSE.

**MANGANÈSE ARGENTIN.** Voy. ACERDÈSE.**MANGANÈSE ARSÉNICAL.**

Manganèse.....	45,5
Arsenic.....	54,8
Oxyde de fer.....	2,7
	<u>400,0</u>

(KANE, *Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 166.)**MANGANÈSE CARBONATÉ.**

Syn. : *Manganèse oxydé carbonaté; chaux carbonatée manganésifère; rhodochroïte; diallogite.*

Carbonate manganeux.....	74,55	79,94
— de chaux.....	traces.	2,43
— de protox. de fer.	45,01	44,04
Argilo et sable.....	0,33	0,37
Matière organique et perte.	40,44	6,22
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(KANE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 124.)**MANGANÈSE CARBONATÉ.**

	(1)	(2)	(3)	(4)	
Protox. de mang.	»	44,3	54,6	54,0	
Chaux.....	»	4,3	2,5	5,0	
Protoxyde de fer.	»	»	4,8	4,5	
Magnésie.....	»	»	»	0,8	
Acide carbonique.	»	30,4	33,7	38,7	
Quartz, etc.....	»	21,0	4,4	»	
		<u>400,0</u>	<u>97,0</u>	<u>400,0</u>	
Carbon <sup>e</sup> de mang.	81,42	90,5	87,8	82,2	
— de fer...	3,40	»	2,9	7,3	
— de chaux	40,34	9,5	4,4	9,9	
— de magn.	4,28	»	»	0,6	
Quartz, etc.....	»	»	4,4	»	
Eau.....	0,33	»	»	»	
		<u>99,44</u>	<u>100,0</u>	<u>99,5</u>	<u>400,0</u>

(1) M. de Voizlsberg, par KENSTEN, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 348. — (2) M. de Nagyag en Transylvanie, *Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 166. — (3) M. de Kapnick, id. — (4) M. de Freyberg, id.

**MANGANÈSE CARBONATÉ.**

	(a)	(b)
Oxyde.....	55,84	56,00
Acide carbonique.....	34,46	34,40
Eau.....	40,00	9,60
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(a) JOHN, *Journ. des Mines*, octobre 1807, p. 282. — (b) BERTHIER, id., mars 1808, p. 192.

**MANGANÈSE CONCRÉTIONNÉE.**Syn. : *Trisilicate de manganèse.*

	(1)	(2)
Silice.....	53,500	30
Protoxyde de manganèse....	44,332	61
Oxyde de fer.....	4,000	5
Alumine.....	4,242	2
Eau.....	3,000	»
Perte.....	»	2
	<u>400,074</u>	<u>400</u>

(1) M. de Kapnick, par BRANDES, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 436. — (2) M. de Sibérie, par LAMPADIUS, *Journ. des Mines*, nivôse an III, p. 344.

**MANGANÈSE GRIS LAMELLEUX.** Voyez HAUSMANITE.**MANGANÈSE OXYDÉ.** Voy. BRAUNITE.**MANGANÈSE OXYDÉ BARYTIFÈRE.** Voy. PSILOMÉLANE.**MANGANÈSE OXYDÉ CARBONATÉ.** Voy. MANGANÈSE CARBONATÉ.**MANGANÈSE OXYDÉ EN PARTIE HYDRATÉ.** Voy. HAUSMANITE.**MANGANÈSE OXYDÉ HYDRATÉ.** Voy. ACERDÈSE.

**MANGANÈSE OXYDÉ MÉTALLOÏDE.**  
Voy. PYROLUSITE.

**MANGANÈSE OXYDÉ SILICIFÈRE.**  
Voy. MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.

**MANGANÈSE OXYDÉ TERNE.** Voyez  
PSILOMÉLANE.

**MANGANÈSE OXYDÉ TERREUX.**  
Voy. ACERDÈSE.

**MANGANÈSE PHOSPHATÉ FERRIFÈRE.**

Syn. : *Triplite.*

**MANGANÈSE de Limoges.**

	Tr.	Calc.
Acide phosphorique.....	32,78	33,23
Oxydule de manganèse....	32,60	34,00
— de fer.....	31,90	32,77
Sous-phosphate de chaux..	3,20	»
	400,48	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 26.)

**MANGANÈSE ROSE.** Voy. MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.

**MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.**

Syn. : *Bisilicate de manganèse; manganèse oxydè silicifère; hydropite; manganèse rose; carbon-silicate; rhodonite; bustamite.*

Voy. BUSTAMITE.

**MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.**

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	48,00	46,37	45,49
Protox. de manganèse	49,04	47,38	39,46
Chaux.....	3,42	5,48	4,66
Magnésie.....	0,22	»	2,60
Protoxyde de fer....	»	»	6,42
Alumine.....	»	»	tr.
Eau et ac. carbonique	»	0,35	»
	400,38	99,58	98,63

	(4)	(5)
Carbone.....	»	4,70
Silice.....	30,65	45,50
Protox. de mangan.	46,22	68,40
Protoxyde de fer..	45,45	3,70
Eau et ac. carbon.	7,39	2,75 eau.
Oxygène.....	»	7,95
	99,62	400,00

(1) M. de Langbanshytta, par BERZELIUS, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 431. — (2) M. de Saint-Marcel, par FÉLIXMÉN, *id.* — (3) M. d'Alger rose, par le même, *id.*, p. 432. — (4) M. d'Alger noir, par le même, *id.* — (5) M. de Sparta (New-Jersey), par TOKARSKY, *id.*, p. 426.

**MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.**

	(1)	(2)	(3)
Oxyde manganoux..	68,40	70,7	58,9
Oxygène.....	7,95	6,4	5,6
Oxyde ferrique.....	3,70	4,0	4,0
Carbone.....	4,70	»	»
Silice gélatineuse... ..	15,50	15,4	12,0
Alumine.....	»	1,0	4,0
Eau.....	2,75	»	»
Quartz.....	»	2,8	19,0
	400,00	97,0	97,5

	(4)	(5)	(6)
Oxyde de cobalt..	»	»	0,008
— manganoux	0,650	0,758	0,842
Oxygène.....	»	»	0,067
Oxyde ferrique....	0,042	0,044	0,028
Silice gélatineuse..	0,262	0,132	0,068
Alumine.....	0,030	0,028	»
Chaux.....	0,014	»	»
Magnésie.....	0,044	»	»
	0,982	0,979	4,013

(1) M. de Tinzen (Grisons), par SCHWEITZER, *Rep. ac. et ind.*, t. XII, p. 116. — (2) (3) M. par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 100. — (4) (5) M. de Saint-Marcel (Piémont), par le même, *id.*, t. XX, p. 350. — (6) M. de Pesillo, *id.*, par le même, *id.*

**MANGANÈSE SILICATÉ ROSE. Photizite.**

Acide silicique.....	75,74
Oxyde manganoux.....	12,84
Chaux.....	4,46
Oxyde ferreux.....	4,44
Magnésie.....	4,50
Eau.....	8,69
	401,67

(SIMPSON, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)

**MANGANÈSE SULFURÉ.**

	(1)	(2)
Manganèse.....	54,50	62,0
Soufre.....	30,00	37,6
Silice.....	6,50	»
		99,6

(1) M. du Mexique, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 293. — (2) M. de Nagyag en Transylvanie, par ARVEDSON, t. II, p. 393.

**MANGANITE.** Voy. HAUSMANITE, ACERDÈSE.

**MANGANOCALCITE.**

Carbonate de protoxyde de manganèse	67,48
— de chaux.....	48,81
— de magnésie.....	9,97
— de protoxyde de fer.....	3,22
	99,48

(RAMMELSBERG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 272.)

**MANGO** ou **MANGUE**. Graines fraîches, représentant 4 livres de ces mêmes graines sèches.

	Onces.	Gros.	Gr.
Albumine végétale.....	»	»	22
Acide gallique.....	8	6	36
Tannin.....	»	2	48
Amidon.....	32	4	»
Gomme.....	2	4	42
Matière grasse (acide stéarique) soluble à chaud dans l'alcool, l'éther sulfurique, l'acide acétique, et cristallisant par le refroidissement.....	2	»	36
Résine verte.....	»	2	»
Matière résinoïde brune...	»	2	48
Matière extractive soluble dans l'eau et dans l'alcool à 36°, composée de sucre incristallisable...	4	»	»
Matière extractive.....			
Principe colorant jaune.....			
Acide gallique.....			
Beurre.....	4	4	48
Fibre ligneuse.....	5	4	36
Eau.....	25	2	»
Perte.....	5	4	32

5 liv. 8 onc.

(AVEQUIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 32.)

**MANIOC.**

Fécule amylicée.  
 Acide hydrocyanique libre.  
 Une petite quantité de sucre.  
 Un sel à base de magnésie, dont l'acide organique est particulier.  
 Un principe amer.  
 Matière grasse cristallisable.  
 Matière très-azotée (osmazôme végétale).  
 Phosphate de chaux.  
 Fibre ligneuse.

(HENRY et BOUTRON-CHARLARD, *Journ. de Pharm.*, t. XXII, p. 126.)

**MANNE.**

Mannite.....	42,6	37,6	32,0
Sucre.....	9,4	40,3	45,0
Gomme, résine, ac. libre et matière azotée.....	40,0	40,8	42,4
Matière insoluble.....	0,4	0,9	3,2
Eau.....	44,6	43,0	44,4
Cendres.....	4,3	4,9	4,9
	405,0	404,5	405,3

(LEUCHTWEISS, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

**MANNITE. C<sup>6</sup>H<sup>7</sup>O<sup>6</sup>.**

Syn. : *Grenadine.*

	(a)	(b)
Carbone.....	458,622	40,0229
Hydrogène.....	87,357	7,6234
Oxygène.....	600,000	52,3537
	445,979	400,0000

	(c)	(d)
Carbone.....	39,5986	39,8532
Hydrogène.....	7,7378	7,7142
Oxygène.....	52,6636	52,4326
	400,0000	400,0000

(a) (b) Calculé. — (c) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LV, p. 140. — (d) MEISEN, *id.*, t. LXXII, p. 110.

**MANNITE. Identité de la mannite avec la grenadine.**

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	38,46	38,53	38,7
Hydrogène.....	6,86	7,87	6,8
Oxygène.....	53,85	53,60	54,5
Azote.....	4,43	»	»
	400,00	400,00	400,0

	(4)	(5)
Carbone.....	39,24	38,77
Hydrogène.....	7,80	8,48
Oxygène.....	»	52,75
		400,00

(1) Grenadine, par LATOUR et QUART. — (2) *Id.*, par TH. DE SAUSSURE. — (3) Mannite, par PROUD. — (4) *Id.*, par FAURE. *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, p. 72. — (5) Mannite, par HENRY et PLISSON.

**MARANTA ARUNDINACEA**, d'où l'on tire l'arrow-root. Racine fraîche.

Huile volatile.....	0,07
Amidon.....	26,00
Albumine végétale.....	4,58
Extrait gommifère.....	0,60
Chlorure calcique.....	0,25
Fibrine insoluble.....	6,00
Eau.....	65,60
	400,40

(BENZON, *T. de Ch. de Berzelius*.)

**MARBRE. Voy. CHAUX CARBONATÉE.**

**MARBRE ÉLASTIQUE. Voy. DOLOMIE.**

**MARCASSITE. Voy. FER SULFURÉ.**

**MARCELINE. Voy. MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.**

**MARÉKANITE. Voy. OBSIDIENNE.**

**MARGARAMIDE.**

Hydrogène.....	43,05	42,88
Carbone.....	75,68	75,84
Azote.....	5,33	5,34
Oxygène.....	5,94	6,00
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(BOULLAY, *C. R.*, t. XVII.)**MARGARATE D'AMMONIAQUE.**AzH<sup>4</sup>O, Mr.

Acide margarique.....	91,24	3380
Ammoniaque.....	8,79	225
	<u>400,00</u>	<u>3605</u>

**MARGARATE D'ARGENT. AgO, Mr.**

Acide margarique.....	70,04	3380,80
Oxyde d'argent.....	29,96	4454,64
	<u>400,00</u>	<u>4832,44</u>

**MARGARATE DE BARYTE. BaO, Mr.**

Acide margar. ....	77,56	400,00	3380,80
Baryte.....	22,44	28,93	956,88
	<u>400,00</u>		<u>4337,68</u>

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 258.)**MARGARATE DE BARYTE.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	64,39	60,94
Hydrogène.....	9,52	9,65
Oxygène.....	6,54	7,04
Baryte.....	22,58	22,43
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(BROMEIS, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 307.)**MARGARATE DE CHAUX. CaO, Mr.**

Acide margarique.....	90,04	3380,80
Chaux.....	9,96	356,02
	<u>400,00</u>	<u>3736,82</u>

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 260.)**MARGARATE DE CUIVRE. CuO, Mr.**

Acide margarique.....	87,25	3380,80
Oxyde noir de cuivre...	42,75	495,69
	<u>400,00</u>	<u>3876,49</u>

**MARGARATE DE FER. FeO, Mr.**

Acide margarique.....	88,54	3380,80
Protoxyde de fer.....	44,46	439,20
	<u>400,00</u>	<u>3820,00</u>

**MARGARATE DE LITHINE. LO, Mr.**

Acide margarique.....	94,95	3380,80
Lithine.....	5,05	180,37
	<u>100,00</u>	<u>3561,17</u>

**MARGARATE DE MAGNÉSIE.**

MgO, Mr.

Acide margarique.....	92,92	3380,80
Magnésie.....	7,08	258,35
	<u>100,00</u>	<u>3639,15</u>

**MARGARATE DE MANGANESE.**

MnO, Mr.

Acide margarique.....	88,39	3380,80
Protoxyde de manganèse.	41,64	445,88
	<u>400,00</u>	<u>3826,68</u>

**MARGARATES DE PLOMB.****SEL NEUTRE. PbO, Mr.**

Acide margarique.....	70,87	3380,80
Oxyde de plomb.....	29,13	4394,50
	<u>400,00</u>	<u>4775,30</u>

**MARGARATE DE PLOMB.**

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	54,61	54,88	55,23
Hydrogène.....	8,83	8,95	8,75
Oxygène.....	6,41	5,72	6,38
Oxyde de plomb..	30,45	30,45	29,64
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(BROMEIS, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 307.)**MARGARATE DE PLOMB. SOUS-SEL.**

Acide margarique.....	54,42	400,00
Oxyde de plomb.....	45,58	83,78
	<u>400,00</u>	

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 262.)**MARGARATES DE POTASSE.****SEL ACIDE. KO, 2Mr.**

Acide margarique.....	91,84	400,00	6761,60
Potasse.....	8,46	8,88	589,92
			<u>7351,52</u>

**SEL NEUTRE. KO, Mr.**

Acide margar. ....	91,88	400,00	3380,80
Potasse.....	8,42	8,83	589,92
			<u>3970,72</u>

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 256)

MARGARATE ACIDE DE POTASSE.

	Ac. margarique.	Potasse.
Fait avec la graisse humaine.....	91,8848	8,1151
Graisse de mouton.....	100,000	8,8300
— de bœuf.....	92,012	7,9880
— de jaguar.....	100,000	8,6800
— d'oisie.....	91,925	8,0750
— de porc.....	100,000	8,7800
	92,075	7,9250
	100,000	8,6000
	91,940	8,0600
	100,000	8,7700
	100,000	8,8000

(CHEVREUL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 355.)

MARGARATES DE SOUDE.

SEL NEUTRE. NaO,Mr.

Acide margarique.....	89,67	3380,80
Soude.....	10,33	390,89
	100,00	3774,69

SEL ACIDE. NaO,2Mr,HO.

Acide margarique.....	93,10	6761,60
Soude.....	5,36	390,89
Eau.....	1,54	112,25
	100,00	7264,74

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 255.)

MARGARATE DE STRONTIANE.

SrO,Mr.

Acide margarique.....	83,18	400,00
Strontiane.....	16,82	20,23
	100,00	

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 259.)

MARGARATE DE ZINC. ZnO,Mr.

Acide margarique.....	87,09	3380,80
Oxyde de zinc.....	12,91	503,23
	100,00	3884,03

MARGARITE.

Syn. : *Mica nacré, perl-glimmer.*

Silice.....	37,00
Alumine.....	40,00
Chaux.....	8,96
Soude.....	1,24
Oxyde de fer.....	4,50
Eau.....	4,00
	92,70

(DUMÉNIL, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 313.)

MARGARONE. C<sup>33</sup>H<sup>33</sup>O.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	83,34	83,18	82,98
Hydrogène.....	13,51	13,82	13,78
Oxygène.....	3,15	3,00	3,24
	100,00	100,00	100,00
		(d)	(e)
Carbone.....		2522,4	83,13
Hydrogène.....		418,8	13,57
Oxygène.....		100,0	3,30
		3044,2	100,00

(a) BUSSY. — (b) REDTENBACHER. — (c) VARRENT-RAPP. — (d) (e) Calculé.

MARGUERITE. 100 p. en poids de feuilles et tiges recueillies en mai contiennent :

Eau.....	80,000
Substances solubles dans l'eau bouillante.....	12,780
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique.....	4,391
Cire, résine et chlorophylle.....	0,105
Fibre végétale.....	2,724
	100,000

MARGUERITE. 400 p. de cette plante verte ou 20 p. de la plante séchée réduites en cendres contiennent :

Potasse.....	0,056
Soude.....	0,030
Chaux.....	0,223
Magnésie.....	0,021
Alumine.....	0,088
Oxyde de fer.....	0,033
— de manganèse.....	0,026
Silice.....	0,293
Chlore.....	0,025
Acide sulfurique.....	0,047
— phosphorique.....	0,034
	0,884

(SPRENGEL, *Ann. agric.* de Roville, t. VIII, p. 248.)

MARIANITE. Voy. SOUDE NITRATÉE.

## MARNE. Voy. CHAUX CARBONATÉE.

Carbonate de chaux..	12,275	44,444	48,808	20,246	25,476	32,443	36,066
— de magnés.	0,975	traces.	4,228	3,214	2,223	1,544	1,106
Potasse.....	0,087	0,082	0,092	0,091	0,105	0,101	0,163
Eau.....	2,036	2,446	2,444	4,314	4,934	4,520	4,555
Arg., sable, ox. de fer.	84,525	82,830	76,827	74,325	69,570	64,244	50,065
Ammoniaque.....	0,004	0,007	0,980	0,076	0,073	0,095	0,057

(KROCKEN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 642.)

## MARRON.

100 kilogrammes de marrons d'Inde et de capsules réunis et bien séchés à l'air, donnent par la combustion 3<sup>k</sup>,485 de cendres, dont on retire facilement 4<sup>k</sup>,744 de potasse au titre alcalimétrique de 65 degrés.

(D'ARCEY, *Ann. de Ch.*, t. LXXIX, p. 150.)

## MARRONS d'Inde dépouillés de leur tégument.

Huile grasse.....	4,24
Extractif amer.....	44,45
Gomme.....	43,54
Albumine.....	17,19
Amidon.....	35,42
Fibre végétale analogue à l'amidon.	49,78
	98,59

(HERMSTAEDT, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 155 et 156.)

## MARRONNIER D'INDE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Troncs et branches de marronnier ( <i>æsculus hippocastanum</i> ) 10 mai	»	35	»	9,5
Feuilles de marronnier, 40 mai.....	46	72	782	50,0
Les mêmes, 23 juillet.....	29	84	652	24,0
Les mêmes, 27 septembre.....	31	86	636	43,5
Fleur du marronnier précédent, du 40 mai.....	9	74	873	50,0

(1) Cendres de 1000 parties de plante verte. — (2) *Id.* de plante sèche. — (3) Eau contenue dans 1000 parties de plante verte. — (4) Sels solubles.

(SARSSNE, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. IV, p. 217.)

## MARRONNIER. Feuilles.

Résine verte.  
Tannin en grande quantité.  
Matière amère qui accompagne le tannin.  
Oxalate de chaux.  
Phosphate de chaux.  
Matière liquide en quantité.  
— végétalo-animale azotée.  
Carbonate de chaux.  
Silice (beaucoup).  
Fer (un peu).

## MARRONNIER. Pétales.

Résine jaune rougeâtre.  
Matière sucrée.  
— azotée.  
Un peu de cire.  
Phosphate de chaux.  
Oxalate, *id.*  
Silice et fer.

## MARRONNIER. Écorce ou brou des fruits.

L'infusion aqueuse et alcoolique contient :

Un sel à base de potasse.  
— — de chaux.  
Acide sulfurique.  
— phosphorique.  
Substance amère colorée.  
Acide végétal ?  
Résine en quantité notable.  
Oxyde de fer.  
— de manganèse.  
un peu d'alcali.  
phosphate de potasse.  
Cendres { carbonate de chaux.  
fer oxydé.  
silice.

## MARRONNIER. Etamines.

Résine jaune rougeâtre provenant des anthères.  
Matière sucrée.  
Tannin en quantité notable.  
Quelques sels.

**MARRONNIER.** Cloisons du fruit.

*Infusion aqueuse.*

- Phosphate de chaux.
- Acide phosphorique libre ?
- Sel à base de potasse.
- Matière muqueuse.
- Acide végétal ?

**MARRONNIER.** Enveloppe intérieure du fruit.

- Substance amère.
- Tannin abondant.
- Acide phosphorique libre ?
- Résine.
- Sels de chaux.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 36.)

**MARRONNIER D'INDE.** Substances minérales contenues dans les différentes parties du marronnier d'Inde.

	I. Écorce.	II. Bouk (jeune).	III. Pétole.	IV. Jeunes feuilles.	V. Pédoncules.	VI. Calice et ovaire.	VII. Etamines.	VIII. Pétales.	IX. Fruits verts.	X. Écorce brune de fruit mûr.	XI. Subs. interne des fruits mûrs		XII. Écorce verte des fruits mûrs.	
											a de Hille.	b de Magdebourg.	a de Hille.	b de Magdebourg.
Eau perdue à 100° par la substance fraîche	54,98	48,45	83,41	75,41	85,38	83,23	83,60	86,45	81,30	60,91	52,88	49,67	82,70	81,12
Cendres fournies par 100 parties de substances sèches.....	7,85	1,05	13,38	9,08	10,53	6,65	6,56	6,03	4,37	1,70	3,36	2,26	7,29	4,53
Chaux.....	47,70	32,58	18,04	25,48	7,65	9,54	10,81	10,68	8,37	13,54	9,42	10,20	6,46	8,14
Magnésie.....	1,06	3,70	2,53	2,27	1,08	4,57	2,43	3,01	1,99	1,94	0,48	0,36	0,86	0,68
Potasse.....	5,23	13,34	24,93	18,45	47,15	45,59	44,80	44,09	44,16	37,63	48,53	36,67	47,48	54,02
Chlorure de potassium	3,64	9,67	21,40	9,24	8,91	3,88	4,58	6,20	8,46	9,02	3,48	19,38	15,42	2,20
Acide sulfurique.....	0,00	0,00	3,13	7,92	2,90	trac.	trac.	trac.	3,08	2,94	1,36	1,02	0,76	1,22
— phosphorique.....	3,75	14,58	12,32	19,48	14,07	12,94	15,33	13,34	17,55	15,36	18,74	19,15	3,98	5,40
— carbonique.....	37,92	24,16	16,78	12,89	17,64	22,17	21,47	21,58	15,75	18,68	17,83	13,07	24,61	27,97
Silice.....	0,70	1,97	0,87	4,27	0,60	1,31	0,58	1,13	0,64	0,69	0,16	0,15	0,43	0,37
Part. solub. dans l'eau	11,35	29,21	59,38	39,77	81,16	72,70	72,17	72,29	77,77	68,77	78,85	77,02	65,37	81,96
— insolub. —	88,65	70,79	40,62	60,23	18,84	27,30	27,83	27,80	22,23	31,23	21,15	22,98	14,63	18,04
Rapport entre ces deux parties.....	1 : 8					8 : 3								

(WOLFF, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 520.)

**MARRONNIER.** Suc d'un vieux marronnier, séché sur l'écorce et qui avait l'aspect de la craie.

- Tannin, qui verdit le fer et la gomme. trac.
- Sel à base de magnésie et des traces de matières extractives..... 12,0
- Carbonate et acétate de potasse..... 4,0
- Phosphate et hydrochlorate de potasse..... 3,0
- Carbonate de chaux..... 36,5
- Phosphate de chaux avec des traces d'oxyde de fer..... 4,0
- Carbonate de magnésie..... 6,0
- Silice..... 0,5
- Eau..... 37,0

400,0

(JOURN, *Écrits chim.*, t. IV, p. 18.)

**MARRONNIER.** Écorce.

- Huile grasse verdâtre.
- Matière brune rougeâtre résineuse.
- colorante rouge.
- — — — — jaune peu amère.
- Tannin, qui verdit le fer, et qui ne précipite pas le tartrate de potasse et d'antimoine.
- Gomme.
- Fibre ligneuse.
- Un peu d'acide libre, qui forme avec la magnésie un sel peu soluble dans l'eau, et insoluble dans l'esprit-de-vin.

(BELLETIER et CAVENTOU, *Répert.*, t. XII, p. 217.)

**MARTITE.** Voy. FER OLIGISTE.

**MASCAGNINE.** Voy. AMMONIAQUE SULFATÉE.



**MASONITE.**

Silice.....		38,02
Alumine.....		29,00
Magnésie.....		24,00
Protoxyde de fer.....		25,93
Oxyde de manganèse.....		6,00
(JACKSON, <i>Tr. de Min. de Dufrenoy</i> , t. III, p. 769.)		

**MASOPINE. C<sup>28</sup>H<sup>18</sup>O.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	83,53	83,69
Hydrogène.....	11,45	11,28
Oxygène.....	5,02	5,02
	400,00	99,99

(GENTH, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.)

**MASSETTE (typha). Pollen.**

Eau.....	47,00
Polléine d'une nature particulière	} 25,96
Matière colorante jaune.....	
Sucre.....	} 48,32
Matière peu azotée.....	
Gomme.....	
Suif formé de stéarine et d'oléine...	5,60
Amidon.....	2,08
Phosphate de magnésie et de chaux.....	4,28
— de potasse, retenant un peu de muriate et des traces de sulfate	4,28
Malate de potasse.....	0,40
Silice.....	0,40
Oxyde de fer.....	»
	402,32

(H. BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLII, p. 104.)

**MASSICOT. Voy. OXYDES DE PLOMB.**

**MASSOY.**

- Huile volatile fluide plus légère que l'eau.
- Huile volatile fluide plus pesante que l'eau.
- Produit volatil concret, inodore, aussi plus pesant que l'eau.
- Gomme soluble à froid.
- Gomme visqueuse soluble à chaud.
- Extrait de tannin peu coloré.
- Fécule amyliacée.
- Un acide non caractérisé.
- Résine soluble.
- Sous-résine laurine soluble à chaud.
- caryophylline id.
- Huile épaisse butyreuse.
- Huile épaisse analogue à la stéarine.
- Sel à base de potasse.
- Sel à base de chaux.
- Une assez grande portion de ligneux.

(BONASTRE, *Journ. de Pharm.*, avril 1829.)

II.

**MASTIC**, se compose de 2 résines A et B.

*Résine A soluble dans l'alcool*

Carbone.....	79,122	79,265	79,343
Hydrogène....	10,279	10,392	10,147
Oxygène.....	10,599	10,343	10,510
	400,000	400,000	400,000

*Résine B insoluble dans l'alcool.*

Carbone.....	83,823	83,589
Hydrogène.....	11,027	11,013
Oxygène.....	5,150	5,398
	400,000	400,000

(JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 513.)

**MASTIC** résineux, employé par les sauvages de la Nouvelle-Hollande pour fixer le fer de leurs haches.

Résine jaune.....	49
Sable pur.....	37
Oxyde de fer.....	7
Chaux.....	3
Perte.....	4
	400

(LAUGIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXVI, p. 280.)

**MATICO** du Pérou.

- Chlorophylle.
- Résine verte et molle.
- Matière colorante brune et jaune.
- Gomme.
- Nitrate de potasse.
- Principe amer particulier marticine.
- Huile volatile aromatique.
- Sels et ligneux.

(JOHN HONCES, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 690.)

**MATS.** Voy. COULEURS.

**MATTES.** Voy. CUIVRE ET PLOMB.

**MÉCONATE D'AMMONIAQUE.**

Ammoniaque.....	42
Acide.....	40
Eau.....	48
	400

(CHOULANT, *Ch. org. de Gmelin*, p. 245.)

**MÉCONATES D'ARGENT.**

**MÉCONATE D'ARGENT blanc. C<sup>14</sup>H<sup>20</sup>O<sup>12</sup>, 2AgO.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	20,000	4070,90
Hydrogène....	0,480	21,96
Oxygène.....	23,314	4200,00
Ox. d'argent..	56,179	2902,60
	400,000	5198,46
		400,00

7

MÉCONATE D'ARGENT jaune.  $C^{14}H^2O^{11}, 3AgO$ .

	Tr.	Calc.
Carbone.....	45,960	46,237
Hydrogène.....	0,266	0,223
Oxygène.....	47,434	47,200
Oxyde d'argent.....	66,340	66,340
	400,000	400,000

	Tr.	Calc.
Carbone.....	1070,090	46,368
Hydrogène.....	42,479	0,490
Oxygène.....	4400,000	46,828
Oxyde d'argent.....	4334,830	66,614
	6537,399	400,000

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 8.)

MÉCONATES DE PLOMB.

Oxyde de plomb.....	54,100	54,400
Carbone.....	21,014	20,903
Hydrogène.....	4,674	4,674
Oxygène.....	23,242	23,323
	400,000	400,000

(ROBQUET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 251.)

MÉCONATE DE PLOMB.  $C^{14}H^2O^{13}, 3PbO$ .

	Tr.	Calc.
Carbone.....	46,49	46,52
Hydrogène.....	0,63	0,69
Oxygène.....	49,78	49,39
Oxyde plombique.....	63,40	63,48
	400,00	400,00

(STENHOUSE, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)

MÉCONINE.  $C^{10}H^2O^4$ .

	(a)	(b)	(c)
Hydrogène.....	5,118	5,40	5,33
Carbone.....	64,595	62,22	62,07
Oxygène.....	»	32,38	32,60
		400,00	400,00

	(d)	(e)
Hydrogène.....	5,30	5,486
Carbone.....	62,36	62,207
Oxygène.....	32,34	32,607
	400,00	400,000

(a) (e) COUERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 140. — (b) (d) REGNAULT, *id.*, t. LXVIII, p. 158.

MÉCONIUM d'un enfant.

Eau.....	70
Matière analogue au mucus nasal.....	2
Substance qu'on peut regarder comme le méconium pur, se rapprochant des substances végétales.....	28

Amer analogue à l'amer des végétaux.. »  
 Poils..... »  
 Matière colorante verte de nature végétale..... »  
 Graisse..... »  
 (BOUILLON-LAGRANGE, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 25.)

MÉCONIUM.

Cholestérine.....	46,00
Matières extractives mélangées de bile.....	44,00
Caséine.....	34,00
Matière de la bile.....	10,00
Mucus, albumine, etc.....	26,00
	400,00

(SIMON.)

MÉCONIUM. Cendres.

Matières grasses.....	52
Matière colorante de la bile et graisse..	46
Albumine ou caséine coagulée.....	48
Perte et eau.....	44
	400

(PAYEN, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 617.)

MÉIONITE. Voy. WERNÉRITE.

MÉLAM.  $C^8Az^{14}H^8$ .

	Tr.
Carbone.....	30,4249
Hydrogène.....	4,0275
Azote.....	65,5475
	99,9999

	Calc.
Carbone.....	458,622
Hydrogène.....	56,458
Azote.....	973,698
	4488,478

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 18.)

MÉLAMINE.  $C^8Az^6H^6$ .

	(1)	(2)
Carbone.....	28,60	458,622
Azote.....	66,63	4062,246
Hydrogène.....	4,77	74,874
	400,00	4595,742

	(3)	(4)
Carbone.....	28,7444	28,4606
Azote.....	66,5674	66,6736
Hydrogène.....	4,6945	4,7997
	400,0000	99,9339

(1) M. par VOECKEL, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846. — (2) (3) (4) M. par LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 26.

**MÉLANATE D'ARGENT.**  $C^{10}H^4O^8, AgO$ .

	Calc.	Tr.	
Carbone.....	764,40	27,63	27,67
Hydrogène.....	49,92	1,71	4,95
Oxygène.....	500,00	48,48	48,82
Oxyde d'argent.	4451,64	52,48	51,56
	2765,93	100,00	100,00

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX., p. 302.)**MÉLANCHOR.** Voy. DUFRENÏTE.**MÉLANITE.** Voy. GRENAT.**MÉLANOCHROÏTE.**Syn. : *Subsesquichromate de plomb.*

Oxyde de plomb.....	76,69
Acide chromique.....	23,34
	400,00

(HERMANN, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 57.)**MÉLANTÉRIE.** Voy. FER SULFATÉ.**MÉLASSE.** Matières salines contenues dans 40 litres de bonne mélaasse, provenant de la purgation du sucre brut à la Louisiane.

	Grammes.
Acétate de potasse.....	208,34
Chlorure de potassium.....	413,63
Sulfate de potasse.....	84,46
Gomme ou matière analogue.....	66,28
Biphosphate de chaux.....	54,04
Silice.....	22,85
Acétate de chaux.....	45,48
Phosphate de cuivre.....	0,24
	561,93

(AVEQUIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VII, p. 249.)**MÉLÈZE** (*Pinus larix*). Cendres.

Potasse.....	40,88
Soude.....	5,53
Chaux.....	49,34
Magnésie.....	47,49
Oxyde de manganèse.....	9,65
Phosphate de peroxyde de fer.....	4,44
Acide sulfurique.....	1,22
Silice.....	2,87
Chlore.....	0,40
Acide carbonique.....	22,15
Charbon.....	7,49
	401,40

Ou, déduction faite de l'acide carbonique, charbon et sable.

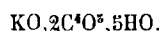
Potasse.....	45,24
Soude.....	7,27
Chaux.....	25,85
Magnésie.....	24,50
Oxyde de manganèse.....	43,51
Phosphate de peroxyde de fer.....	6,48
Sulfate de chaux.....	2,91
Chlorure de sodium.....	0,92
Silice.....	3,60
	99,98

(BOETTIGER, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. III, p. 28.)**MÉLICÉRIS** (tumeur analogue au kyste).

Albumine coagulée.....	52,49
Elaïne et oléate sodique.....	28,54
Cholestérine.....	3,42
Stéarine.....	4,96
Albumine non coagulée, avec une petite quantité de potasse.....	9,47
Chaux.....	4,88
Magnésie.....	0,92
	98,08

(VALENTIN, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)**MÉLILOSE.** Voy. PLOMB MOLYBDATÉ.**MELLIITE.** Voy. HUMBOLDTILITE.**MELLITATE D'ALUMINE.** Voy. MELLITE.**MELLITATE D'ARGENT.**  $AgO, C^4O^5$ .

Carbone....	44,728	305,748	44,85
Oxygène....	49,562	400,000	49,44
Argent.....	65,740	4354,607	65,71
	400,000	2057,355	400,00

(LIEBIG ET PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 130.)**MELLITATE DE POTASSE.**

	Tr.	Calc.
Potasse.....	24,99	24,96
Acide mellitique.....	51,06	51,25
Eau.....	23,85	23,79
	99,90	100,00

(VOHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, p. 72.)**MELLITE.**Syn. : *Pierre de miel; mellitate d'alumine.*

MELLITE d'Artern en Thuringe.

Acide mellitique..	46	1848,42	40,82
Alumine.....	46	643,33	15,33
Eau.....	38	2024,64	44,45
	100	4486,09	100,00

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 244.)

MELLITE.

Carbonate d'alumine.....	46,0
Carbone.....	4,0
Oxyde de fer.....	3,0
Acide carbonique.....	40,0
Eau de cristallisation.....	28,0
Naphte.....	5,5

(ABICH, *Ann. de Ch.*, t. XXXVI, p. 203.)

MELLITE.

Carbone.....	85,40
Alumine.....	3,50
Silice.....	2,00
Eau de cristallisation.....	3,00
Un atome de fer.....	»

(LAMPADIUS, *Ann. de Ch.*, t. XXVI, p. 91.)

MELLON. C<sup>6</sup>Az<sup>4</sup>.

Carbone.....	458,622	39,36
Azote.....	708,444	60,64
	1166,766	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 9.)

MELLONURE D'ARGENT. AgC<sup>6</sup>Az<sup>4</sup>.

	Tr.	Calc.	
Mellon.....	46,97	1166,36	46,45
Argent.....	53,03	1354,64	53,55
	100,00	2547,87	100,00

(LIEBIG, *Rev. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. II, p. 451.)

MELLONURE DE POTASSIUM. KC<sup>6</sup>Az<sup>4</sup>.

Mellon.....	4166,77
Potassium.....	489,92
	4656,69

(GMELIN, *Tr. de Ch. org. de Liebig*, t. I, p. 190.)

MÉNACHANTE. Voy. FER TITANÉ.

MENAS. Voy. SPHÈNE.

MENDIPITE. Voy. PLOMB CHLORO-CARBONATÉ.

MENGITE. Voy. MONAZITE et FER TITANÉ.

MÉNILITE. Voy. QUARTZ RÉSINITE.

MÉNISPERME. Voy. COQUE DU LEVANT.

MÉNISPERMINE. C<sup>10</sup>AzH<sup>10</sup>O<sup>2</sup>.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	71,80	1375,884	72,34
Azote.....	9,57	477,038	9,31
Hydrogène....	8,04	149,760	7,87
Oxygène.....	10,53	200,000	10,52
	99,94	1902,682	100,04

(PELLETIER et COUVERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 205.)

MENTHE.

540 livres de menthe frisée de Moscou, distillées neuf fois consécutives avec de l'eau, ont produit 35 onces d'huile essentielle, ce qui revient à 44 grains par livre.

MENTHE.

840 livres de menthe poivrée, distillées dix fois successives avec de l'eau, ont produit 4 gros 30 grains d'huile essentielle, ce qui fait 48 grains d'huile par livre de menthe.

(BINDERHEIM, *Ann. de Ch.*, t. III, p. 310.)

Voy. ESSENCES.

MENTHÈNE. C<sup>20</sup>H<sup>18</sup>.

	Tr.		
Carbone.....	87,74	87,53	87,59
Hydrogène.....	12,99	12,85	12,71
		Calc.	
Carbone.....	1530,40	87,48	
Hydrogène.....	225,00	12,82	
	1755,40	100,00	

(WALTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 89.)

MERCAPTAN. C<sup>4</sup>H<sup>6</sup>S<sup>2</sup>.

	Calc.	Tr.	
Carbone.....	305,748	39,054	39,26
Hydrogène....	74,878	9,563	9,63
Soufre.....	402,330	51,386	51,44
	782,956	100,000	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 100.)

MERCAPTAN et acide nitrique. C<sup>4</sup>H<sup>6</sup>S<sup>2</sup>O<sup>2</sup>.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	31,43	31,53	
Hydrogène.....	6,70	6,43	
Soufre.....	41,52	41,45	
Oxygène.....	20,35	20,59	
	100,00	100,00	

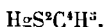
(LOEVIG et VEIDMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1842.)

**MERCAPTAN AMYLIQUE. C<sup>10</sup>H<sup>12</sup>S.**

	Calc.	Tr.
Carbone.....	750	57,6
Hydrogène.....	450	41,5
Soufre.....	402	30,9
	1302	100,0

(BALARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XII, p. 306.)

**MERCAPTIDE DE MERCURE.**



Mercure.....	1265,822
Soufre.....	402,330
Carbone.....	305,748
Hydrogène.....	62,398

(ZEISE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 93.)

**MERCURE. Hg.**

Syn. : *Vif-argent.*

Équiv<sup>1</sup> 1265,82. Dens<sup>4</sup> 13,5. Ébull<sup>1</sup> à 360°. Solid<sup>1</sup> à -40°.

Genre minéralogique. Voir les espèces :  
MERCURE SULFURÉ; MERCURE CHLORURÉ;  
MERCURE IODURÉ.

**MERCURE. Suie de mercure.**

Mercure très-divisé.....	66,0
Protochlorure de mercure.....	18,0
Cinabre.....	1,0
Sulfate d'ammoniaque.....	3,5
Sulfate de chaux.....	4,0
Acide sulfurique libre.....	2,5
Noir de fumée.....	5,0
Eau.....	2,5
	99,5

(PROUST, *Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 655.)

**MERCURE ANTIMONIÉ du Chili.**

	(1)	(2)
Acide antimonieux.....	21,2	2,8
Oxyde de mercure.....	23,0	4,5
Peroxyde de fer.....	38,0	3,4
Silice.....	45,0	11,2
Eau et perte.....	42,0	14,0

(1) Ilapel. — (2) Puntagni.

(ДОМЕТКО, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 146.)

**MERCURE ARGENTAL.**

Argent.....	36	27,5
Mercure.....	64	72,5
	100	100,0

(KLAPROTH, CORDIER, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. III, p. 619.)

**MERCURE CHLORURÉ.**

Syn. : *Mercuré muriaté; mercure corné; mercure doux; calomel.*

**MERCURE CHLORURÉ trouvé à Idria dans le Palatinat.**

Oxyde de mercure.....	76,0
Acide hydrochlorique.....	16,4
Acide sulfurique.....	7,6
	100,0

(KLAPROTH, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. III, p. 522.)

**MERCURE CHLORURÉ. Une mine de mercure que l'on exploite en Saxe depuis seize siècles, est ainsi composée :**

Mercure.....	67,75
Oxyde de fer.....	6,00
Acide hydrochlorique.....	24,00
Acide sulfurique.....	0,25
Alumine.....	0,05
Chaux.....	0,25
Perte.....	4,25
	99,55

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. VI, p. 3.)

**MERCURE CORNÉ. Voy. MERCURE CHLORURÉ.**

**MERCURE DOUX. Voy. PROTOCHLORURE DE MERCURE.**

**MERCURE FULMINANT. Voy. FULMINATE DE MERCURE.**

**MERCURE MURIATÉ. Voy. MERCURE CHLORURÉ.**

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 313.)

**MERCURE NATIF. Mine de mercure de la montagne de la Creu, dans le royaume de Valence.**

Mercure.....	9,918	13,000
Soufre.....	} 16,000	18,500
Arsenic.....		
Carbonate de chaux.....	26,500	25,280
Cuivre.....	18,750	21,000
Fer.....	8,250	4,500
Alumine.....	3,500	3,000
Argent.....	0,078	0,078
Substance inconnue.....	9,000	9,000
Perte.....	8,004	5,752
	100,000	100,080

(FERNANDEZ, *Ann. de Ch.*, t. XXVIII, p. 314.)

## MERCURE NATIF.

Silice.....	61,0
Alumine.....	26,5
Protoxyde de fer et peroxyde de fer.....	4,5
Eau et bitume.....	8,0
	<u>100,0</u>

(Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 651.)

**MERCURE NATIF.** 400 livres de la suite, qui se rassemble dans les aludels d'Almaden durant la combustion du minerai, contiennent :

	Liv.	Onc.
Eau chargée d'acide sulfurique par	2	8
Sulfate ammoniacal.....	3	8
Noir de fumée.....	5	»
Mercure.....	66	»
Mercure doux (protochlor. de merc.)	18	»
Cinabre.....	4	»
Sélénite (sulfate de chaux).....	4	»
	<u>97</u>	

(PROUST, *Ann. de Ch.*, t. IV, p. 267.)

**MERCURE SOLUBLE DE HAHNEMANN.** Voy. AZOTATE AMMONIACAL DE PROTOXYDE DE MERCURE.

**MERCURE SULFURÉ.** Voy. SULFURE DE MERCURE.

**MERCURE SULFURÉ d'Idria, ou mine hépatique.**

Mercure.....	848,0
Soufre.....	437,5
Charbon.....	23,0
Silice.....	6,5
Alumine.....	5,5
Oxyde de fer.....	2,0
Cuivre.....	0,2
Eau qui a servi à la formation du gaz hydrogène sulfuré, et autre perte.....	7,3
	<u>1000,0</u>

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LVIII, p. 309.)

**MERCURE SULFURÉ.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Mercure.....	85	84,50	85,00	54,8
Soufre.....	15	14,75	14,25	8,2
Bitume et charbon »	»	»	»	6,8
Gangue.....	»	»	»	32,0
Eau.....	»	»	»	3,2
	<u>100</u>	<u>99,25</u>	<u>99,25</u>	<u>102,0</u>

(1) Cinabre, par PROUST, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 219. — (2) C. du Japon, par KLAPROTH, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 656. — (3) C. d'Almaden, par le même, *id.* — (4) Lebererz d'Idria, par le même, *id.*

**MERCURE SULFURÉ.** Cinabre d'Idria. Les morceaux les plus riches contiennent :

Cinabre.....	75
Argile noire bitumineuse non calcaire..	25
	<u>100</u>

La gangue provenant du lavage des minerais menus contient :

Argile.....	37,4
Carbonate de chaux.....	41,8
— de magnésie.....	10,6
Pyrite de fer.....	49,8
Cinabre.....	17,3
Bitume et eau.....	3,4
	<u>100,0</u>

On y trouve des nodules ainsi composés :

Fuosphosphate de chaux.....	40,0
Carbonate de chaux.....	7,0
— de magnésie.....	5,5
Argile.....	38,5
Charbon.....	2,0
Eau et bitume.....	7,0
	<u>100,0</u>

Le sulfure zincifère de mercure trouvé au Mexique est composé, selon M. Del Rio, de :

Mercure.....	19,0
Zinc.....	24,0
Sélénium.....	49,0
Soufre.....	4,5
Gangue.....	6,0
	<u>99,5</u>

(Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 654.)

**MÈRE DU VINAIGRE.** Voy. FERMENT.

**MÉSITE.**

Carbone.....	62,58
Hydrogène.....	40,86
Oxygène.....	26,56
	<u>100,00</u>

(WEIDMANN et SCHWEITZER.)

**MÉSITINSPATH.** Voy. FER CARBONATÉ.

(Rap. ann. de Berzelius.)

**MÉSITYLÈNE.** C<sup>6</sup>H<sup>4</sup>.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	89,692	90,49	459,12
Hydrogène.....	10,408	9,84	50,00
	<u>100,100</u>	<u>100,00</u>	<u>509,12</u>

(KANE, *Tr. de Ch. org. de Liebig*, t. I, p. 462.)

**MÉSOLE.** Voy. MÉSOTYPE.

**MÉSOLITE.** Voy. MÉSOTYPE.

## MÉSOTYPE.

Syn. : Zéolite radiée; zéolite en aiguilles; crocalite; cédélite; délite; hôganite; lehunite; radiolite; natrolite; mésolite; nadelstein; nadelite; harringtonite; cluthalite; poonahlite; antrimolite; scolézite.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)
Silice.....	48,47	48,00	41,88	49,00	47,46	44,56	46,80	47,00	46,65
Alumine...	26,54	24,23	23,79	27,00	25,35	27,56	26,50	26,43	27,40
Perox. de fer	»	4,75	»	»	40,04	7,09	9,87	9,35	»
Soude.....	46,42	46,50	44,07	47,00	4,87	7,69	5,40	8,47	4,94
Eau.....	9,47	9,02	40,00	9,06	42,44	44,42	42,30	42,25	42,00
Chaux.....	»	»	»	»	»	»	»	»	2,96
	<u>99,97</u>	<u>99,50</u>	<u>89,74</u>	<u>102,06</u>	<u>100,13</u>	<u>101,02</u>	<u>100,87</u>	<u>100,20</u>	<u>93,92</u>

(1) Mésotype d'Auvergne, par FUCHS, *Tr. de M.* par Dufrenoy, t. III, p. 422. — (2) Natrolite de Haugau, par KLAPROTH, *id.* — (3) Radiolite de Brevig, par HUNEFELD, *id.* — (4) M. de Faroë, par SMITHSON, *id.* — (5) Mésolite d'Islande, par FUCHS, *id.* — (6) M. de Hauenstein, par FREISSMUTH, *id.* — (7) M. de Faroë, par BERZELIUS, *id.* — (8) M. cristallisée en aiguilles d'Islande, par le même, *id.* — (9) M. de Niederkirchen, par RIEGEL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 171.

## SCOLÉZITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice.....	46,75	49,94	49,0	46,49	49	48,46	48,0
Alumine.....	24,82	25,98	26,5	25,88	27	23,50	26,3
Chaux.....	44,20	40,44	45,3	43,86	»	44,50	»
Soude.....	0,39	»	»	0,48	17	0,30	46,2
Eau.....	43,64	42,90	9,0	43,62	9	43,50	9,5
	<u>99,80</u>	<u>99,26</u>	<u>99,8</u>	<u>100,03</u>	<u>102</u>	<u>99,96</u>	<u>100,0</u>

(1) S. de Staffa, par FUCHS, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 429. — (2) S. d'Islande, par le même, *id.* — (3) S. d'Auvergne, par GUILLEMIN, *id.* — (4) S. de Faroë, par FUCHS, *id.* — (5) Natrolite, par HAUY, *J. des Mines*, 1812, p. 204. — (6) S. de Niederkirchen, par RIEGEL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 171. — (7) Natrolite d'Écosse, par GEHLEN, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 374.

## MÉSOLITE.

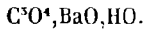
	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice.....	44,96	54,27	42,47	42,60	45,42	48,05
Alumine.....	26,85	23,56	27,80	28,00	30,45	25,80
Chaux.....	44,04	4,23	9,09	44,43	40,20	»
Protoxyde de fer..	0,88 magn <sup>ie</sup>	7,34 potasse	»	»	»	perox. 2,40
Soude.....	5,66	5,43	40,49	5,63	0,66	45,75
Eau.....	40,28	40,56	44,77	42,70	43,39	9,00
	<u>99,64</u>	<u>99,06</u>	<u>101,02</u>	<u>100,36</u>	<u>99,82</u>	<u>100,70</u>

(1) Harringtonite, par THOMSON, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 428. — (2) Cluthalite, par le même, *id.* — (3) Mésolite de Suède, par HISINGER, *id.* — (4) M. de Faroë, par le même, *id.* — (5) Poonahlite, par GEMLIN, *id.* — (6) Natrolite, par RIEGEL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 171.

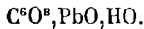
## MÉSOTYPE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice....	44,427	48,38	47,33	43,88	43,47	47,0	41,88
Alumine..	26,804	26,42	24,00	28,39	30,26	25,9	23,79
Ox. ferrig.	»	0,24	magn <sup>ie</sup>	0,24	0,49	»	0,94
Soude... .	40,806	43,87	43,20	40,32 chlore	0,98	5,4	44,07
Potasse.. .	»	4,54	»	»	4,40	»	4,04
Chaux....	8,074	0,44	4,52	6,88	7,50	9,8	gangue 5,50 carbon. 2,50 calc.
Eau.....	41,792	9,42	43,60	4,69	45,32	42,2	40,00
	<u>98,597</u>	<u>100,31</u>	<u>99,65</u>	<u>100,37</u>	<u>101,82</u>	<u>100,0</u>	<u>99,66</u>

(1) Mésolite de Scanie, par HISINGER, *Rev. sc. et ind.*, t. VI, p. 47. — (2) Radiolite, par SCHÜLLER, *id.*, t. XXIII, p. 188. — (3) Lehunite, par THOMSON, *Tr. des Min.*, t. 1<sup>er</sup>. — (4) Brevicite, par SOUDAN, *Ann. de Pogg.*, t. XXXIII, p. 112. — (5) Antrimolite, par THOMSON, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 429. — (6) Mésolite, par FUCHS et GEHLEN, *Journ. de Ph.*, t. XVII, p. 121. — (7) Radiolite, par HUNEFELD, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 268.

**MESOTYPE ÉPOINTÉE. Voy. APOPHYLLITR.****MÉSOKALATE DE BARYTE.**

	Calc.		Tr.
Carbone	229,305	43,50	»
Oxygène	400,000	23,54	»
Baryte	956,880	56,33	55,86
Eau....	442,480	6,63	»
	4698,665	400,00	

(WOHLER ET LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 294.)**MÉSOKALATE DE PLOMB.**

		Tr.
Carbone	6,960	6,820
Hydrogène	0,197	0,182
Oxygène	42,067	42,222
Oxyde de plomb	80,776	80,776
	400,000	400,000

	Calc.	
Carbone	458,640	6,600
Hydrogène	42,479	0,479
Oxygène	900,000	42,794
Oxyde de plomb	5578,000	80,430
	6949,089	400,000

(WOHLER ET LIEBIG, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. V, p. 117.)**MÉSOKALATE DE PLOMB.  $C^2HO^3, 4PbO.$** 

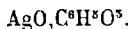
	Calc.		Tr.
Carbone	458,640	6,600	6,820
Hydrogène	42,479	0,479	0,482
Oxygène	900,000	42,794	»
Ox. de plomb	4578,000	80,430	80,776
	5949,089	400,000	

(Tr. de Ch. org. de Liebig, t. I, p. 214.)

**MÉTACÉTONE.  $C^6H^8O.$** 

	Tr.	Calc.
Carbone	73,60	73,7
Hydrogène	10,04	10,0
Oxygène	46,36	46,3
	400,00	400,0

(Tr. de Ch. de Berzelius.)

**MÉTACÉTONATE D'ARGENT.**

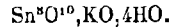
	Tr.	Calc.
Carbone	49,76	20,06
Hydrogène	2,74	2,74
Oxygène	43,54	43,24
Oxyde argentique	63,96	63,96
	400,00	400,00

(GOTTLIEB, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1816.)**MÉTACINNAMÉINE.  $C^{12}H^{10}O^2.$** 

	Tr.	Calc.
Carbone	84,9	82,4
Hydrogène	6,0	5,9
Oxygène	42,4	42,0
	400,0	400,0

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 196.)**MÉTANAPHTALINE.  $C^8H^8.$** 

Carbone	93,74	93,58	93,88
Hydrogène	6,45	6,99	6,75
	400,46	400,57	400,63

(PELLETIER ET WOHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 299.)**MÉTAPLECTINE. Voy. PECTINE, son isomère.****MÉTASTANNATE DE POTASSE.**

Acide métastannique	84,8
Potasse	40,3
Eau	7,9
	400,0

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXIII, p. 398.)**MÉTASTYROL et acide nitrique.**

	Tr.	Calc.
Carbone	64,32	64,69
Hydrogène	4,74	4,40
Nitrogène	40,06	40,40
Oxygène	23,94	23,54
	400,00	400,00

(MARCHAND, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)**MÉTASULFAZILATE DE POTASSE.**

Soufre	23,24
Azote	3,44
Hydrogène	0,72
Potasse	34,09
Oxygène	38,54
	400,00

(FRÉMY.)

**MÉTASULFAZOTATE DE POTASSE.**

Soufre	47,46
Azote	4,34
Hydrogène	4,21
Oxygène	34,47
Potasse	43,45
	400,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XV, p. 426.)



## MÉTAXITE.

	(a)	(b)	(c)
Magnésie.....	44,65	42,02	44,00
Oxyde ferreux..	4,46	3,74	2,20
Silice.....	42,39	41,40	43,48
Eau.....	12,75	13,77	12,95
	400,95	400,60	99,63

	(d)	(e)	(f)
Alumine.....	»	0,40	0,4
Magnésie.....	40,60	40,08	44,9
Oxyde ferreux...	2,34	2,08	2,0
Silice.....	44,48	43,50	42,4
Eau.....	12,35	13,00	13,6
	99,77	99,06	100,0

(a) (b) (c) (d) KUHN, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 325.—(e) KOBELL, par le même, *id.*—(f) DELLESSE, par le même, *id.*

## MÉTÉORITES. Voy. AÉROLITHES.

MÉTHYLAL. C<sup>6</sup>H<sup>8</sup>O<sup>4</sup>.

Syn. : *Formométhylal.*

	Tr.	Moyenne.	Calc.
Carbone.....	47,65	48,07	47,86
Hydrog..	10,38	10,68	10,53
Oxygène..	»	»	44,75
			400,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 394.)

MÉTHYLE. Radical hypothétique. C<sup>2</sup>H<sup>3</sup>.

Carbone.....	80,327	152,870
Hydrogène.....	49,673	37,438
	400,000	490,308

(*Tr. de Ch. org. de Liebig*, t. I, p. 539.)

MÉTHYLÈNE. C<sup>2</sup>H<sup>2</sup>.

Carbone.....	453,05	85,95
Hydrogène.....	25,00	44,05
	478,05	100,00

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 10.)

## MEULIÈRE. Voy. SILEX.

## MIARGYRITE.

Argent.....	36,40
Cuivre.....	4,06
Fer.....	0,62
Soufre.....	24,95
Antimoine.....	39,44
	99,47

(ROSE, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 186.)

## MICA.

Syn. : *Verre de Moscovie*; *glimmer*; *lépidolite*; *rubellanite*; *ilalite*.

## MICA.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	45,70	42,00	35,50
Alumine.....	31,70	8,35	44,25
Chaux.....	10,75	15,70	»
Magnésie.....	0,95	»	»
Oxyde de fer....	6,80	8,35	16,00
Ox. de manganèse	trace	»	trace
Protoxyde de titan.	4,00	15,00	30,00
Potasse.....	»	»	6,40
Soude.....	»	8,50	1,70
Lithine.....	»	2,50	»
Perte par le feu..	4,80	0,25	2,75
	98,70	100,65	103,30

(1) M. vert du Vésuve.—(2) M. noir, *id.*—(3) M. des monts Ourals.

(PÉCHIER, *Journ. de Phys.*, t. XVIII, p. 241.)

## MICA.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice.....	50,00	48,0	53	38	54,50	52,00
Alumine.....	35,00	37,0	20	28	38,25	34,00
Oxyde de fer.....	7,00	6,0	3	44	0,75	0,25
Chaux.....	4,33	4,5	4	»	»	8,50
Magnésie.....	4,35	4,5	»	20	»	»
Oxyde de manganèse.	»	»	3	»	»	»
Eau.....	»	5,0	»	»	»	»
Potasse.....	»	»	8	»	»	7,00
Perte.....	5,32	»	»	»	6,50	4,25
	400,00	99,0	40	100	400,00	400,00

(1) M. par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 118.—(2) M. par CHENEVIX, *id.*—(3) M. de Rozéna (Moravie), par VAUQUELIN, *id.*, t. XXX, p. 105.—(4) M. par KIRWAN, *Elem. de Ch.* de Chaptal, t. II, p. 88.—(5) Lépidolite de Boréna (Machren), par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 40.—(6) L. blanche, par TRAUMSDORF, *Ann. de Ch.*, t. LI, p. 179.

## MICA.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Argile.....	22	»	»	»	»
Silice.....	37	47	47,00	47,34	40,94
Alumine.....	»	20	20,00	5,74	17,77
Oxyde de fer.....	23	15	15,50	28,94	11,02
Chaux.....	2	»	»	6,23	0,30
Magnésie.....	46	»	»	10,17	19,04
Oxyde de manganèse.....	»	2	1,75	0,48	»
Potasse.....	»	15	14,50	1,05	9,96
	100	99	98,75	99,89	99,00

(1) M. Jamelleux, ou pierre de corne noire, par KIRWAN, *Elém. de Ch.* de Chapial, t. II, p. 89. — (2) M. commun cristallisé, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXIX, p. 177. — (3) M. commun de Zinwald, *id.*, t. LXX, p. 109. — (4) M. de Carponberg, par MITSCHELIICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 370. — (5) M. vert noirâtre du Vésuve, par CHODNEW, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.

## MICA.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice.....	40,00	47,19	52,254	46,22	42,04
Alumine.....	12,67	33,80	28,345	34,52	16,05
Oxyde de fer.....	19,02	4,47	»	»	4,93
Magnésie.....	15,70	»	»	6,04	25,97
Oxyde de manganèse.....	0,63	2,58	3,663	2,11	»
Potasse.....	5,64	8,35	6,903	8,22	7,55
Chaux.....	»	0,13	»	»	»
Acide fluorique.....	2,10	0,29	5,069	1,09	0,68
Eau.....	»	4,07	»	0,98	»
Perte.....	»	»	»	»	2,81
Acide titanique.....	1,63	»	»	»	»
Lithine.....	»	»	4,792	»	»
	97,36	100,88	101,026	99,18	100,00

(1) (2) (4) M., par H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVIII, p. 107. — (3) M. de Chursdorf (en Saxe), par C. G. GMELIN, *Ann. der Ph. und Chem.*, t. III, p. 43. — (5) M. à un axe, par le même, *id.*

## MICA.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	45,585	47,973	35,759	42,464	44,407	39,346	71,167	63,684
Alumine.....	24,677	31,690	43,034	12,862	16,846	9,276	13,305	25,116
Oxyde ferrique.....	40,394	5,367	»	»	»	35,781	4,977	3,012
Oxyde ferreux.....	»	»	6,342	7,105	20,740	1,440	»	»
Magnésie.....	40,268	»	29,272	25,388	11,259	3,288	4,664	4,523
Oxyde manganique.....	»	1,674	»	»	»	»	»	»
Oxyde manganoux.....	0,752	»	1,643	1,063	0,457	2,573	»	»
Chaux.....	0,257	»	»	»	0,901	0,370	»	»
Potasse.....	8,452	8,312	2,068	6,031	4,050	5,065	3,528	3,763
Eau.....	3,350	3,316	11,764	3,170	1,131	1,831	1,292	2,388
Fluor.....	0,509	0,749	0,643	0,649	0,411	0,292	0,571	0,840
Calcium.....	0,557	0,351	»	0,102	0,431	0,325	0,626	1,245
Magnésium.....	»	»	0,458	0,356	»	»	»	»
	101,804	99,402	100,983	99,160	100,603	99,587	100,127	101,571

(1) M. de Parga (Finlande). — (2) M. de Brobdo, près de Falhun. — (3) M. de Taberg. — (4) Chlorite à grosses lames de Sala. — (5) M. de Basendal, près de Stockholm. — (6) M. d'Abbofars (en Finlande). — (7) M. d'Iviken (en Dalécarlie). — (8) M. de Brosstard, près de Sala.

(SVANBERG, *Rev. sc. et ind.*, t. VII, p. 54.)

## MICA.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Oxyde chromique.....	3,95	»	»	»	»
Acide silicique.....	47,95	44,30	48,92	42,97	47,01
Chlore.....	»	»	4,34	0,21	0,40
Alumine.....	34,45	45,35	20,80	20,59	20,35
Oxyde ferrique.....	4,80	4,77	»	44,48	44,34
— manganique.....	»	»	4,30	0,83	1,53
Magnésie.....	0,74	28,79	»	»	»
Potasse.....	10,75	9,70	10,96	40,02	9,62
Chaux.....	0,42	»	0,14	»	»
Soude.....	0,37	0,65	2,23	4,44	»
Fluor.....	0,35	3,30	10,44	6,35	1,43
Lithine.....	»	»	2,77	1,60	4,33
Perte à la calcination.....	»	0,28	»	0,22	4,53
	<u>100,75</u>	<u>104,44</u>	<u>104,84</u>	<u>98,38</u>	<u>100,54</u>

(1) M. chromifère du Tyrol, par SCHAFFHAUTL, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844. — (2) M. de Jefferson, par MEITZENDORFF, *id.* — (3) M. lithinifère d'Ural, *Rev. sc. et ind.*, t. XVI, p. 255. — (4) M. hexagonal de Zinnwald, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (5) M. chloré, *id.*, 1845.

## MICA A UN AXE RÉPULSIF.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice.....	42,42	44,00	42,64	40,00	40,86
Alumine.....	42,83	46,88	42,86	46,46	45,13
Peroxyde de fer.....	40,38	4,50	»	7,50	»
Magnésie.....	26,45	48,86	25,39	24,54	22,00
Protoxyde de manganèse.....	»	»	4,06	»	»
— de fer.....	»	5,86	7,44	»	43,00
Potasse.....	8,50	8,76	6,03	40,83	8,83
Eau.....	4,07	4,30	3,47	3,00	0,44
Fluor.....	»	»	0,62	0,53	»
Magnésium.....	»	»	0,36	»	»
Aluminium.....	»	»	0,40	»	»
	<u>104,05</u>	<u>100,46</u>	<u>99,34</u>	<u>99,56</u>	<u>100,26</u>

(1) M. par VAUQUELIN. — (2) (3) M. par KORREL. — (4) (5) M. de Bodennais, par le même.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 643.)

## MICA A DEUX AXES.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice.....	46,4	54,0	49,0	49,00	45,00	48,48
Alumine.....	18,5	22,0	18,0	26,00	33,00	33,01
Peroxyde de fer.....	20,0	44,0	44,0	6,80	4,00	»
Potasse.....	11,2	10,0	11,2	44,20	45,00	44,30
Oxyde de manganèse.....	2,4	»	»	»	»	3,26
Magnésie.....	»	»	»	»	»	4,30
Eau.....	»	»	5,0	5,00	»	»
	<u>98,5</u>	<u>97,0</u>	<u>97,2</u>	<u>98,00</u>	<u>97,00</u>	<u>98,25</u>

(1) M. de Zinnwald (Bohême). — (2) M. verdâtre. — (3) M. blanc argenté de Russie. — (4) M. de Sibérie. — (5) M. d'Arendal (Norvège).

(VAUQUELIN, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 644.)

## MICA A DEUX AXES.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice.....	52,25	52,40	46,23	40,19	50,35	50,82
Alumine.....	28,35	26,80	14,14	22,79	28,30	21,33
Protoxyde de manganèse.....	3,66	4,50	4,57	2,02	4,23	»
— de fer.....	»	»	17,97	19,78	»	9,08
Potasse.....	6,90	9,14	4,90	7,49	9,04	9,86
Lithine.....	4,79	4,85	4,21	3,06	5,49	4,05
Acide fluorique.....	5,07	4,40	8,53	3,99	5,20	4,84
Eau.....	traces.	»	0,83	»	»	»
	401,02	99,09	104,38	99,25	99,64	99,95

(1) Lépidoïte de Roséna, par Gmelin, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 222. — (2) L. par Regnault, *id.*, t. LXIX, p. 74. — (3) L. de Zinnwald, par Gmelin, *id.*, t. XXXIII, p. 222. — (4) L. d'Allenberg, par le même, *id.* — (5) L. de l'Oural, par le même, *id.* — (6) L. du Cornouailles, par le même, *id.*

## MICA A DEUX AXES.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice.....	36,54	46,10	46,36	47,50	47,19	48,00
Alumine.....	25,47	31,16	36,80	37,20	32,80	34,25
Peroxyde de fer.....	27,06	8,65	4,33	3,20	4,47	4,50
Oxyde de manganèse.....	1,92	4,40	0,02	0,90	2,58	0,50
Chaux.....	0,93	»	»	»	6,13	»
Potasse.....	5,47	8,34	9,22	9,60	8,35	8,75
Acide fluorique.....	2,74	4,42	0,76	0,52	0,29	»
Eau.....	»	0,87	4,04	2,67	4,07	»
	400,40	97,64	98,93	104,59	102,88	96,00

(1) M. du Cornouailles, par Turner. — (2) M. de Broddbo, par Rose. — (3) M. de Kinita, en Finlande, par le même. — (4) M. d'Utoé, par le même. — (5) M. d'Aebotzh, par le même. — (6) M. de Sibérie, par Klaproth.

(Tr. de Min. de Dufrenoy, t. II, p. 645.)

## Mica de la protogine.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	44,22	»	41,22
Alumine.....	14,00	13,34	13,92
Peroxyde de fer..	21,39	21,23	21,31
Protoxyde de fer..	5,03	»	5,03
— de mangan.	4,09	»	4,09
Chaux.....	2,58	»	2,58
Magnésie.....	4,70	»	4,70
Potasse.....	»	6,05	6,05
Soude.....	»	4,40	4,40
Eau et perte au feu	0,90	»	0,90
Fluor.....	4,58	»	4,58
	92,49		99,78

(1) Analyse par le carbonate de potasse. — (2) *Id.* par l'acide fluorhydrique. — (3) Moyenne.

(Delesse, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXV, p. 119.)

## MICA NACRE. Voy. MARGARITE.

## MICAPHYLLITE. Voy. ANDALOUSITE.

## MICARELLE. Voy. PINITE.

## MICHAËLITE. Voy. RANDONITE.

## MICROLITE. Voy. PYROCLORE.

## MIDDLETONITE. Voy. COPALE FOSSILE.

## MIEL.

Sucre (dans le miel grenu).

Sucre incristallisable (particulièrement dans le miel qui est liquide comme l'huile de térébenthine).

Mannite, suivant Guibourt, qui reste après la fermentation vineuse du miel étendu d'eau.

Matière mucilagineuse insoluble dans l'esprit-de-vin.

Matière extractive colorante brune, qui précipite en jaune l'hydrochlorate d'étain.

Cire; un acide libre; des œufs d'abeilles qui donnent naissance à la putréfaction.

(Proust, *Anc. Journ. de Gehl.*, t. II, p. 78.)

## MIËMITE. Voy. DOLOMIE.

## MIÉSITE. Voy. PLOMB PHOSPHATÉ

**MILLET.** Paille sèche.

Substances solubles dans l'eau....	42,266
— — — — — une les-	
sive alcaline caustique.....	49,437
Cire et résine.....	0,777
Fibre végétale.....	37,520
	<u>100,000</u>

**MILLET.** Cendres.

Potasse.....	0,623
Soude.....	0,086
Chaux.....	0,590
Magnésie.....	0,370
Alumine.....	0,040
Oxyde de fer.....	0,025
— de manganèse.....	0,030
Silice.....	2,486
Acide sulfurique.....	0,775
— phosphorique.....	0,030
Chlore.....	0,430
	<u>4,855</u>
Parties combustibles et un peu d'eau.	95,445
	<u>100,000</u>

\*SPRENGEL, *Ann. agr. de Roville*, t. VIII, p. 214.)

**MILLET.** Cendres.

Potasse.....	9,58
Soude.....	4,34
Chaux.....	0,64
Magnésie.....	7,66
Oxyde ferrique.....	0,63
Acide phosphorique.....	18,49
Sulfate de chaux.....	0,60
Chlorure sodique.....	4,43
Silice.....	59,43
(POLECK, <i>R. sc. et ind.</i> , t. XXIV, p. 72.)	

**MILOSCHINE.** Voy. CHRÔME OXYDÉ.**MIMATÈSE.** Voy. PLOMB ARSÉNIATÉ.**MINE D'ACIER.** Voy. FER CARBONATÉ.**MINE DE CUIVRE JAUNE.** Voy. CUIVRE PYRITEUX.**MINE D'ÉTAIN.** Voy. ÉTAIN OXYDÉ.**MINE DE FER BLEUE.** Voy. KROKIDOLITE.**MINE DE PLOMB.** Voy. GRAPHITE.**MINÉRAIS.** Voy. les métaux qui s'y rapportent.**MINIUM.** Voy. OXYDES DE PLOMB.**MISPICKEL.** Voy. FER ARSÉNICAL.**MISY.** Voy. FER SULFATÉ VERT.**MOELLE.**

	(1)	(2)
Suif.....	76	26
Huile.....	24	74
	<u>100</u>	<u>100</u>

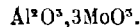
(1) M. de bœuf. — (2) M. de mouton.

(HENRI BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 235.)

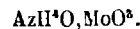
**MOELLE** de bœuf.

Membranes et veines.....	4,0
Graisse.....	96,0
Sérum rouge.....	3,0
	<u>100,0</u>

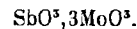
(BERZELIUS, *Nouv. Journ. de Gehl.*, t. II, p. 287.)

**MOELLE DE MONTAGNE.** Voy. FARINE FOSSILE.**MOHSILE.** Voy. CHRICTONITE.**MOLYBDATE D'ALUMINE.**

Acide molybdique.....	38,33	2695,56
Alumine.....	64,67	642,32
	<u>100,00</u>	<u>3337,88</u>

**MOLBYDATE D'AMMONIAQUE.**

Acide molybdique.....	73,32	898,52
Ammoniaque.....	26,68	325,00
	<u>100,00</u>	<u>1223,52</u>

**MOLYBDATE D'ANTIMOINE.**

Acide molybdique.....	58,49	2695,56
Oxyde d'antimoine.....	44,51	4912,90
	<u>100,00</u>	<u>4608,46</u>

**MOLYBDATE D'ARGENT.**  $\text{AgO}, \text{MoO}^3.$ 

Acide molybdique.....	38,23	898,52
Oxyde d'argent.....	64,77	1451,61
	<u>100,00</u>	<u>2350,13</u>

**MOLYBDATE DE BARYTE.**  $\text{BaO}, \text{MoO}^3.$ 

Acide molybdique.....	48,43	898,52
Baryte.....	54,57	956,89
	<u>100,00</u>	<u>1855,44</u>

**MOLYBDATE DE CADMIUM.**  $\text{CdO}, \text{MoO}^3.$ 

Acide molybdique.....	53,00	898,52
Oxyde de cadmium.....	47,00	796,77
	<u>100,00</u>	<u>1695,29</u>

**MOLYBDATES DE CÉRIUM.**

<b>MOLYBDATE DE PEROXYDE. <math>\text{Ce}^2\text{O}^3, 3\text{MoO}^3</math>.</b>	
Acide molybdique. ....	65,03    2695,56
Sesquioxyde de cérium. . . . .	34,97    1449,39
	<u>400,00    4144,95</u>

**MOLYBDATE DE PROTOXYDE.  $\text{CeO}, \text{MoO}^3$ .**

Acide molybdique. ....	42,89    892,52
Protoxyde de cérium. ....	57,11    674,69
	<u>400,00    1567,21</u>

**MOLYBDATE DE CHAUX.  $\text{CaO}, \text{MoO}^3$ .**

Acide molybdique. ....	74,62    898,52
Chaux. ....	28,38    356,02
	<u>400,00    1254,54</u>

**MOLYBDATE DE CHROME.** **$\text{Cr}^2\text{O}^3, 3\text{MoO}^3$ .**

Acide molybdique. ....	72,87    2695,56
Sesquioxyde de chrome. . . . .	27,13    956,00
	<u>400,00    3651,56</u>

**MOLYBDATE DE COBALT.** **$\text{CoO}, \text{MoO}^3$ .**

Acide molybdique. ....	65,70    898,52
Oxyde de cobalt. ....	34,30    468,90
	<u>400,00    1367,42</u>

**MOLYBDATES DE CUIVRE.****MOLYBDATE DE BIOXYDE.  $\text{CuO}, \text{MoO}^3$ .**

Acide molybdique. ....	64,45    892,52
Oxyde noir de cuivre. ....	35,55    495,69
	<u>400,00    1388,21</u>

**MOLYBDATE DE PROTOXYDE.  $\text{Cu}^2\text{O}, \text{MoO}^3$ .**

Acide molybdique. ....	50,20    892,52
Oxyde rouge de cuivre. . . . .	49,80    891,39
	<u>400,00    1783,91</u>

**MOLYBDATES D'ÉTAIN.****MOLYBDATE DE BIOXYDE.  $\text{SnO}^2, 2\text{MoO}^3$ .**

Acide molybdique. ....	63,77    1797,04
— stannique. ....	34,23    935,29
	<u>400,00    2732,33</u>

**MOLYBDATE DE PROTOXYDE.  $\text{SnO}, \text{MoO}^3$ .**

Acide molybdique. ....	54,82    898,52
Protoxyde d'étain. ....	48,18    835,29
	<u>400,00    1733,81</u>

**MOLYBDATES DE FER.****MOLYBDATE AU MAXIMUM.  $\text{Fe}^2\text{O}^3, 3\text{MoO}^3$ .**

Acide molybdique. ....	73,37    2695,56
Sesquioxyde de fer. ....	26,63    978,44
	<u>400,00    3673,97</u>

**MOLYBDATE AU MINIMUM.  $\text{FeO}, \text{MoO}^3$ .**

Acide molybdique. ....	67,17    898,52
Protoxyde de fer. ....	32,83    439,20
	<u>400,00    1337,72</u>

**MOLYBDATE DE LITHINE.  $\text{LiO}, \text{MoO}^3$ .**

Acide molybdique. ....	83,28    898,52
Lithine. ....	46,72    480,37
	<u>400,00    1078,89</u>

**MOLYBDATE DE MANGANÈSE.** **$\text{MnO}, \text{MoO}^3$ .**

Acide molybdique. ....	66,83    898,52
Oxyde de manganèse. ....	33,17    445,88
	<u>400,00    1344,40</u>

**MOLYBDATES DE MAGNÉSIE.****MOLYBDATE anhydre.  $\text{MgO}, \text{MoO}^3$ .**

Acide molybdique. ....	77,67    898,52
Magnésie. ....	22,33    258,35
	<u>400,00    1156,87</u>

**MOLYBDATE hydraté.  $\text{MgO}, \text{MoO}^3 + 4\text{HO}$ .**

Acide molybdique. ....	55,92    898,52
Magnésie. ....	46,08    258,35
Eau. ....	28,00    450,00
	<u>400,00    1606,87</u>

**MOLYBDATES DE MERCURE.****MOLYBDATE DE BIOXYDE.  $\text{HgO}, \text{MoO}^3$ .**

Acide molybdique. ....	39,68    898,52
Bioxyde de mercure. ....	60,32    1365,82
	<u>400,00    2264,34</u>

**MOLYBDATE DE PROTOXYDE.  $\text{Hg}^2\text{O}, \text{MoO}^3$ .**

Acide molybdique. ....	74,55
Protoxyde de mercure. ....	25,45
	<u>400,00</u>

**MOLYBDATE DE NICKEL.  $\text{NiO}, \text{MoO}^3$ .**

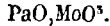
Acide molybdique. ....	65,67    898,52
Oxyde de nickel. ....	34,33    469,67
	<u>400,00    1368,19</u>

MOLYBDATES

111

MOMORDIQUE

MOLYBDATE DE PALLADIUM.



Acide molybdique.....	53,98	898,52
Oxyde de palladium.....	46,02	765,90
	<u>400,00</u>	<u>4664,42</u>

MOLYBDATES DE PLATINE.

MOLYBDATE DE BIOXYDE.  $\text{PtO}^2, 2\text{MoO}^3.$

Acide molybdique.....	55,63	4797,04
Oxyde de platine.....	44,37	4333,50
	<u>400,00</u>	<u>3430,54</u>

MOLYBDATE DE PROTOXYDE.  $\text{PtO}, \text{MoO}^3.$

Acide molybdique.....	40,26	898,52
Oxyde de platine.....	59,74	4333,50
	<u>400,00</u>	<u>2232,02</u>

MOLYBDATE DE PLOMB.  $\text{PbO}, \text{MoO}^3.$

Acide molybdique	39,485	400,0	898,52
Oxyde de plomb.	60,845	455,2	4394,50
	<u>400,000</u>		<u>2293,02</u>

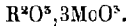
(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 6.)

Voy. PLOMB MOLYBDATÉ, PLOMB JAUNE.

MOLYBDATE DE POTASSE.  $\text{KO}, \text{MoO}^3.$

Acide molybdique.....	60,37	898,52
Potasse.....	39,63	589,92
	<u>400,00</u>	<u>4488,44</u>

MOLYBDATE DE RHODIUM.

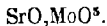


Acide molybdique.....	62,72	2695,56
Sesquioxyde de rhodium.	37,28	4602,70
	<u>400,00</u>	<u>4298,26</u>

MOLYBDATE DE SOUDE.  $\text{NaO}, \text{MoO}^3.$

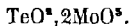
Acide molybdique.....	69,68	898,52
Soude.....	30,32	390,89
	<u>400,00</u>	<u>4289,44</u>

MOLYBDATE DE STRONTIANE.



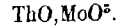
Acide molybdique.....	58,43	898,52
Strontiane.....	41,87	687,28
	<u>400,00</u>	<u>4585,80</u>

MOLYBDATE DE TELLURE.



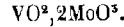
Acide molybdique.....	64,22	4797,04
Acide tellureux.....	35,78	4004,76
	<u>400,00</u>	<u>2798,80</u>

MOLYBDATE DE THORINIUM.



Acide molybdique.....	54,54	898,52
Oxyde de thorinium.....	48,46	844,90
	<u>400,00</u>	<u>4743,42</u>

MOLYBDATE DE VANADIUM.

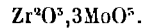


Acide vanadeux.....	62,97	4056,89
Acide molybdique.....	37,03	4797,04
	<u>400,00</u>	<u>2853,93</u>

MOLYBDATE DE ZINC.  $\text{ZnO}, \text{MoO}^3.$

Acide molybdique.....	64,40	898,52
Oxyde de zinc.....	35,60	403,23
	<u>400,00</u>	<u>4304,75</u>

MOLYBDATE DE ZIRCONE.



Acide molybdique.....	70,27	2695,56
Zircone.....	29,73	4140,25
	<u>400,00</u>	<u>3836,84</u>

MOLYBDÈNE. MO.

Équiv<sup>t</sup> 598,52. Dens<sup>s</sup> 8,6.

MOLYBDÈNE SULFURÉ.

Syn. : *Molybdénite.*

	(1)	(2)	(3)
Soufre.....	40	40,4	39,68
Molybdène.....	60	59,6	59,42
	<u>400</u>	<u>400,0</u>	<u>99,40</u>

(1) M. d'Altemberg, par Buchos. — (2) M. de Saxe, par BRANDES. — (3) M. de Chester (Pensylvanie), par SEBERT.

(*Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 219.)

MOMIES. Voy. CHAIR.

MOMORDIQUE (momordica elaterium).  
Suc.

Résine molle avec un principe amer...	42
Matière extractive (amère).....	26
Fibre ligneuse.....	25
Fécule.....	28
Gluten.....	5
Eau.....	<u>4</u>
	<u>400</u>

(PARIS, *Journ. de Schw.*, t. XXXII, p. 339.)

**MOMORDIQUE. Suc.**

Principe amer.....	40,3
Matière animale.....	34,7
Combinaison de potasse avec un acide analogue à l'acide malique.....	2,8
Chaux combinée avec le même acide.....	7,0
Nitrate de potasse.....	6,9
Sulfate et hydrochlorate de potasse et perte.....	8,3
	<hr/>
	400,0

(BRACONNOT, *Journ. de Phys.*, t. LXXXIV, p. 146.)

**MOMOSITE. Voy. DOLOMIE.**

**MONAZITE.**

Syn. : *Mengite.*

	(1)	(2)
Acide thorique.....	»	47,95
— phosphorique.....	28,05	28,50
Oxyde cérique.....	40,42	26,00
— lanthanique.....	27,44	23,94
Chaux.....	1,46	1,68
Magnésie.....	0,89	»
Oxyde manganoux.....	»	4,86
— stannique.....	1,75	2,10
	<hr/>	<hr/>
	99,59	402,03

(1) M. par HERMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846. — (2) M. de Miask (Sibérie), par KERSTEN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 60.

**MONAZITOIDE.**

Oxyde de cérium.....	49,35
— de lanthane.....	21,30
Chaux.....	1,50
Acide phosphorique.....	47,94
Subst. semblable à l'acide tantalique.....	6,27
Eau.....	4,36
Magnésie.....	tr.
Protoxyde de fer.....	tr.

(HERMANN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 147.)

**MONESIA. Écorce sèche.**

Principe aromatique, traces impondérables; matière grasse cristallisable (stéarine), chlorophylle et cire....	4,2
Glycyrrhizine.....	4,4
Monésine (matière âcre analogue à la saponine).....	4,7
Tannin ou acide tannique.....	7,5
Matière colorante rouge assez semblable à celle du quinquina ou du cachou.....	9,2
Gomme, petite quantité inappréciée.....	
Acide malique, malate de chaux....	4,3
	<hr/>
A reporter.....	25,3

Report.....	25,3
Phosphate de chaux, phosphate de magnésie, sulfate de potasse, chlorure de potassium, malate de potasse..	3,0
Oxyde de fer, de manganèse, de silicium.....	71,7
Acique pectique ou pectine.....	
Ligneux ou fibre ligneuse.....	
	<hr/>
	100,0

(BERNARD, DEROSNE, O. HENRI et PAYEN, *Journ. de Pharm.*, avril 1841, p. 188.)

**MONNAIES. Voy. ALLIAGES.**

**MONRADITE de Bergen (Suède).**

Acide silicique.....	56,47
Magnésie.....	31,63
Oxyde ferreux.....	8,56
Eau.....	4,04
	<hr/>
	100,40

(ERDMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1844.)

**MORELLE (solanum lycopersicum). Pomme.**

Mat. volatile d'une odeur désagréable.....	tr.
Rouge résineux qui colore l'enveloppe.....	tr.
Partie extractive.....	0,8
Matière analogue à la bassorine.....	7,0
Parties membraneuses.....	4,6
Très-peu d'albumine.....	»
Malate acide de potasse et de chaux.....	4,0
Sulfate et hydrochlorate de chaux, phosphate de chaux, silice et oxyde de fer.....	0,3
Eau, environ.....	90,0

(JOHN, *Ecrits chim.*, t. IV, p. 9.)

**MORIN. Voy. BOIS JAUNE.**

**MORION. Voy. QUARTZ RÉSINITE NOIR.**

**MOROPITE. Voy. CHAUX PHOSPHATÉE.**

**MORPHINE.**

	(a)	(b)
Carbone.....	45,28	61,965
Hydrogène.....	5,55	5,428
Oxygène.....	49,17	32,907
	<hr/>	<hr/>
	100,00	100,000

(a) THOMSON, *Ch. org. de Gmelin*, p. 391. — (b) GOUERBE, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 71.

**MORPHINE.**

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.....	2598,85	72,20	69,0	72,02
Hydrog. ....	224,63	6,24	6,5	7,04
Azote. . . . .	177,03	4,92	4,5	5,53
Oxygène.....	600,00	16,64	20,0	14,84
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	3600,51	400,00	100,0	99,40

(a) (b) Calculé d'après la formule C<sup>14</sup>H<sup>11</sup>AzO<sup>4</sup>. — (c) HUSSY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 191. — (d) DUMAS et PELLETIER, *id.*



## MORPHINE.

	(e)	(f)	(g)	(h)
Carbone	72,340	72,87	72,44	72,66
Hydrog.	6,366	6,86	6,84	6,86
Azote.	4,995	5,01	5,01	»
Oxygène	16,299	15,26	15,74	»
	100,000	100,00	100,00	

(e) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 167.  
 — (f) (g) (h) REGNAULT, *id.*, t. LXXIII, p. 132.

## MORSINE (matière animale des nids d'hirondelle).

Carbone	54,81	55,05
Hydrogène	7,02	7,10
Azote	11,64	11,66
Oxygène	26,53	26,49
	100,00	100,00

(MULDER, *T. de Ch. de Berzelius*.)

## MORTIERS. Voy. CHAUX, CHAUX CARBONATÉE.

## MORVE. Voy. MUCUS NASAL.

## MORVÉNITE.

Silice	47,60	47,59
Alumine	16,39	16,71
Baryte	20,86	20,45
Oxyde de fer	0,65	0,56
Potasse	0,81	»
Soude	0,74	»
Eau	14,16	14,16
	101,21	99,47

(DAMOUR, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1816, p. 231, 232.)

MOUSSE DE RENNES (cladonia rangiferina).  $C^{20}H^{17}O^{14}$ .

Carbone	64,04
Hydrogène	4,83
Oxygène	31,16
	100,00

(ROCHELDER et HELDT, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.)

## MOUTARDE. Semence.

Huile volatile âcre.	
Huile grasse	20
Résine.	
Gomme.	
Albumine.	

JOHN, *Écrits chim.*, t. IV, p. 153.)

II.

## MOUTARDE.

Huile volatile.  
 — fixe.  
 Principe colorant jaune.  
 Albumine.  
 Matière blanche cristallisable.  
 Bimalate de chaux.  
 Citrate de chaux.  
 Sulfocyanure de calcium.  
 Soufre libre.

(PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 219.)

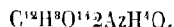
## MOUTARDE. Cendres.

	(1)	(2)
Potasse	10,02	12,66
Soude	9,61	4,89
Chaux	21,28	17,34
Magnésie	11,25	14,38
Oxyde ferrique	4,46	4,42
Acide phosphorique	37,41	37,39
— sulfurique	5,44	7,47
Chlorure sodique	0,20	2,27
Silice	3,36	2,78
	100,00	100,00

(1) M. blanche, par JAMES, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 78. — (2) M. noire, *id.*

## Voy. ESSENCES.

## MUCATE D'AMMONIAQUE.



Carbone	29,83	29,86
Hydrogène	6,67	6,50
Azote	11,39	11,52
Oxygène	52,14	52,12
	100,00	100,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 92.)

MUCATE D'ARGENT.  $2AgO, \bar{M}$ .

	Tr.	Calc.
Acide mucique	45,38	45,48
Oxyde d'argent	54,62	54,52
	100,00	100,00

(LIEBIG et PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 133.)

## MUCATES DE MERCURE.

MUCATE DE PROTOXYDE.  $2Hg^2O, \bar{M}$ .

	Tr.	Calc.
Protoxyde de mercure	65,08	66,58
Acide mucique	34,92	33,42
	100,00	100,00

(BERCKARDT.)

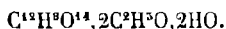
8

MUCATE DE BIOXYDE.  $2\text{H}_2\text{O}, \bar{\text{M}}$ .

	Tr.	Calc.
Base.....	49,28	50,83
Acide.....	50,72	49,17
	400,00	400,00

(E. F. BURCKARDT, *Rep. de Ch. sc. et ind.*, t. III, p. 192.)

## MUCATE D'OXYDE DE MÉTHYLE.



Carbone.....	37,95	4222,960
Hydrogène.....	6,20	499,672
Oxygène.....	55,85	4800,000
	400,00	3222,632

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 95.)

## MUCATE DE PLOMB.

Acide mucique.....	4321,0	48,65
Oxyde de plomb.....	1394,6	51,35
	2715,6	400,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 311.)

## MUCILAGE de la graine de lin.

Substance gommeuse.	
— animale ou mucus.	
Acide acétique libre.	
Acétate de potasse.	
— de chaux.	
Sulfate de potasse.	
Muriate de potasse.	
Phosphate de potasse.	
— de chaux.	
Silice.	

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 325.)

## MUCILAGE MÉTÉORIQUE.

Carbone.....	50,53	51,03
Hydrogène.....	6,53	6,77
Nitrogène.....	9,27	9,58
Oxygène.....	33,67	32,62
	400,00	400,00

(MULDER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1844.)

MUCILAGE.  $\text{C}^{12}\text{H}^{10}\text{O}^{10}$ .

	Tr.		Calc.	
Carbone	44,718	44,643	44,680	44,724
Hydrog.	5,836	5,915	5,867	6,442
Oxygène	49,446	49,442	49,453	49,134
	400,000	400,000	400,000	400,000

(*Tr. de Ch. org. de Liebig*, t. III, p. 28.)

MUCILAGE. Autre formule.  $\text{C}^{24}\text{H}^{10}\text{O}^{10}$ .

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	45,578	46,00	45,17	45,43
Hydrog.	6,048	4,96	4,88	5,42
Oxygène.	48,224	49,04	49,95	49,45
	99,820	400,00	400,00	400,00

(1) M. par MULDER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.  
 — (2) M. de guimauve, par le même, *Répert. de Ch.*, 2<sup>e</sup> série, t. I, p. 148. — (3) M. de lichen, par le même, *Tr. de Ch. org. de Liebig*, t. III, p. 38. — (4) Pépins de coings, par le même, *id.*

## MUCUS.

Le mucus des narines contient, comme l'humeur lacrymale, du sel marin, de la soude caustique et quelques atomes des phosphates de chaux et de soude.

(FOURCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. X, p. 125.)

## MUCUS DU NEZ.

Eau.....	933,7
Matière muqueuse.....	53,3
Muriate de potasse ou de soude....	5,6
Lactate de soude avec une substance animale.....	3,0
Soude.....	0,9
Albumine et matière animale insoluble dans l'alcool, mais soluble dans l'eau avec un peu de phosphate de soude.....	3,5
	4000,0

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 130.)

## Mucus.

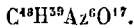
	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	50,68	52,44	52,04
Hydrogène.....	7,06	6,97	6,93
Azote.....	13,22	12,82	12,82
Oxygène.....	29,04	27,80	28,24
	400,00	400,00	400,00

	(4)	(5)
Carbone.....	52,40	50,62
Hydrogène.....	7,43	6,58
Azote.....	12,27	10,04
Oxygène.....	28,50	32,79
	400,00	400,00

(1) M. de la bile, par GONUP-BESANCY, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XII. — (2) (3) (4) (5) M. d'un malade, par SCHEERER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 753.

Mucus de la vésicule biliaire d'un bœuf.



	Tr.		Calc.	
Carbone.	52,54	52,46	52,25	52,84
Hydrogène.	7,95	7,64	7,83	7,09
Nitrogène.	44,33	44,46	44,84	45,40
Oxygène et soufre.	25,18	25,44	25,08	24,67
	100,00	100,00	100,00	100,00

(KEMP, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

Mucus de la trachée-artère.

	(1)	(2)
Mucilage proprement dit.	23,754	53,405
Extrait aqueux.	8,006	48,000
Extrait alcoolique.	4,810	4,070
Graisse.	2,887	6,490
Sel marin.	5,825	48,095
Sulfate sodique.	0,400	0,880
Carbonate sodique.	0,498	0,465
Phosphate sodique.	0,080	0,480
— potassique avec un peu de fer.	0,374	2,490
Carbonate potassique.	0,291	0,655
Acide silicique, avec sulfate potassique.	0,255	0,570
Eau.	955,220	»

(1) M. humide. — (2) M. sec.

(VASSE, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

MULLÉRIINE. Voy. TELLURE ACRO-PLUMBIFÈRE.

MULLICITE. Voy. VIVIANITE.

MURCHISONITE. Voy. ORTHOSE.

MUREXANE.  $C^4Az^2H^4O^5$ .Syn. : *Acide purpurique*.

	Tr.	Calc.	
Hydrogène.	4,54	49,91	3,66
Carbone.	27,27	458,64	33,64
Oxygène.	36,36	500,00	36,76
Azote.	34,81	354,08	25,94
	99,98	4362,60	100,00

(PROUT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 205.)

MUREXANE.

Carbone	33,544	33,900	32,571	33,481
Azote.	25,723	25,723	25,723	25,723
Hydrog.	3,711	3,795	3,716	3,670
Oxygène.	37,052	36,582	37,990	37,426
	100,000	100,000	100,000	100,000

WOHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 324.)MUREXIDE.  $C^4Az^2H^4O^5$ .

	Tr.		
Carbone.	34,425	33,900	34,453
Azote.	33,420	32,813	33,140
Hydrogène.	3,415	3,044	3,066
Oxygène.	29,340	30,243	29,341
	100,000	100,000	100,000

	Tr.		Calc.	
Carbone	34,093	33,507	917,220	34,26
Azote.	32,813	32,624	885,200	33,06
Hydrog.	3,000	2,708	74,877	2,79
Oxygène.	30,094	31,161	800,000	29,89
	100,000	100,000	2677,297	100,00

(WOHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 321.)

MURIACITE. Voy. CHAUX ANHYDRO-SULFATÉE.

MURIER. Cendres.

Sels alcalins.

Acide carbonique.	22,6	»	23,0
— sulfurique.	8,0	»	8,3
— muriatique.	0,4	»	4,0
Silice.	4,0	»	»
Potasse.	68,0	»	52,0
Soude.		»	41,5
	1,000	»	98,8

Matières insolubles.

Acide carbonique.	48,7	27,1	42,0
— phosphorique.	5,4	11,6	4,8
Silice.	4,3	7,7	2,9
Chaux.	55,6	46,7	46,4
Magnésie.	7,2	5,2	4,6
Oxyde de fer.	»	0,3	0,5
— de manganèse.	»	0,5	4,3
Charbon, etc.	»	»	»
	100,2	99,1	99,2
Phosphate de chaux.	41,0	22,3	2,3
— de fer.	»	4,3	4,3

(Tr. des Essais de Berthier, t. I, p. 262.)

MUROMONTITE de Marersberg (Saxe).

Silice.	31,089
Alumine.	2,235
Glucine.	5,516
Yttria.	37,143
Protoxyde de fer.	41,231
Magnésie.	0,424
Protoxyde de manganèse.	0,905
Chaux.	0,707
Soude.	0,654
A reporter.	89,904

Report.....	89,904
Potasse.....	0,470
Lanthane.....	3,536
Protoxyde de cérium.....	5,544
Eau et perte.....	0,849
	<u>400,000</u>

(KERNDT, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 225.)

**MUSC.**

Extrait par l'éther : graisse, cholesté- rine, un peu d'acides gras, saturés avec de l'ammoniaque, traces d'huile volatile.....	43,000
Extrait alcoolique : cholestérine, sels d'ammoniaque avec acides gras, huile volatile, chlorures potassi- que, sodique, ammonique et cal- cique, et un acide indéterminé combiné avec les mêmes bases..	6,000
Extrait aqueux : les chlorures pré- cédents, l'acide combustible in- déterminé, gélatine, matière car- bonée soluble dans l'eau.....	49,100
Extrait par l'ammoniaque : albu- mine et phosphate calcique.....	42,000
Tissu fibreux carbonate et phosphate calcique, poils et sable.....	2,750
Ammoniaque volatilisée pendant la dessiccation.....	0,225
Eau.....	46,925
	<u>100,000</u>

(GUBOURT et BLONDEAU, *Tr. de Ch. de Berzelius*.)

**Musc.**

Graisse non saponifiée.....	4,1
Cholestérine contenant de la graisse précédente.....	4,0
Résine amère particulière.....	5,0
Extrait alcoolique, acide lactique libre et sels.....	7,5
Extrait aqueux, matière particulière combinée avec de la potasse et de l'ammoniaque et sels solubles dans l'eau.....	36,5
Résidu sableux insoluble.....	0,4
Eau et ammoniaque dégagée de l'acide lactique.....	45,5
	<u>400,0</u>

(GEIGER et REIMANN, *Tr. de Ch. de Berzelius*.)

**MUSCADE.**

Stéarine.....	420
Elaine.....	38
Huile volatile.....	30
Acide.....	4
A reporter....	<u>192</u>

Report.....	492
Fécule.....	42
Gemme.....	6
Fibre ligneuse.....	270
Perte.....	20
	<u>500</u>

(BONASTRE, *Journ. de Pharm.*, t. IX, p. 281.)

**MUSCLES. Voy. CHAIR.****MUSCOÏDE. Voy. PLOMB PHOSPHATÉ.****MUSITE. Voy. PARASITE.****MUSSITE. Voy. PYROXÈNE.****MYCOMÉLINATE D'AMMONIAQUE.**

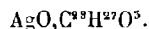
Acide mycomélinique.....	3764,075
Ammoniaque.....	244,478
	<u>3978,553</u>

(*Tr. de Ch. org. de Liebig*, t. I, p. 217.)

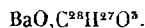
**MYRICA. Voy. GALÉ.****MYRICINE. C<sup>10</sup>H<sup>20</sup>O.**

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.....	80,47	80,28	78,03	78,26
Hydrogène.....	13,32	13,34	14,68	14,50
Oxygène.....	6,51	6,38	9,94	10,24
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>99,65</u>	<u>100,00</u>

(a) (b) LEVY, *C. R.*, t. XVI. — (c) (d) MULDER, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. II, p. 869.

**MYRISTATE D'ARGENT.**

	Calc.	
Carbone.....	2140,48	50,64
Hydrogène.....	336,94	7,94
Oxygène.....	300,00	7,43
Oxyde d'argent.....	4451,64	34,32
	<u>4228,73</u>	<u>400,00</u>
	Tr.	
Carbone.....	49,48	49,64
Hydrogène.....	8,03	7,94
Oxygène.....	7,82	7,78
Oxyde d'arg.....	34,67	34,67
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

**MYRISTATE DE BARYTE.**

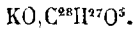
	Calc.		Tr.	
Carbone..	2140,48	57,32	56,94	57,09
Hydrogène	336,94	9,02	8,94	8,95
Oxygène..	300,00	8,04	8,26	8,09
Baryte...	956,88	25,62	25,89	25,87
	<u>3734,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

MYRRHE

117

MYSORINE

MYRISTATE DE POTASSE.



	Calc.		Tr.	
Carbone..	2440,48	63,65	63,75	63,54
Hydrogène	336,94	40,00	40,16	40,45
Oxygène..	300,00	8,92	8,70	8,92
Potasse...	589,94	47,52	47,39	47,39
	3367,03	100,00	100,00	100,00

MYRISTINE.  $C^{110}H^{115}O^{15}.$

	Calc.	
Carbone.....	9019,33	75,65
Hydrogène.....	4285,37	41,82
Oxygène.....	4500,00	42,53
	41804,70	100,00

	Tr.	
Carbone.....	75,55	75,49
Hydrogène.....	42,22	42,36
Oxygène.....	42,23	42,45
	100,00	100,00

(PLAYFAIR, *R. ac. et ind.*, t. V, p. 101.)

MYRRHE.

	(1)	(2)
Résine.....	23,0	27,8
Huile volatile.....	2,5	2,6
Gomme.....	47,0	51,4
Mucilage végétal.....	42,0	9,3
Sels (sulfate, benzoate, acétate, malate de potasse et de chaux).....	00,0	4,4
A reporter....	84,5	95,5

Report....	84,5	95,5
Substances étrangères.....	00,0	4,6
Pertes.....	45,5	2,9
	100,0	100,0

(BRACONNOT et BRANDES, *Tr. de Ch.* de Dumas, L. VII, p. 328.)

MYRRHE.

Résine contenant un peu d'huile essentielle.....	47	34
Matière gommeuse soluble.....	33	66
	50	100

(PELLETIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 53.)

MYRRHE,

Résine.....	44,760
Gomme (arabine).....	40,848
Huile volatile.....	2,483
Eau.....	4,475
Matières étrangères et cendres....	7,542

(RIECKOLDT, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

MYSORINE.

Syn. : *Carbonate de cuivre anhydre.*

Acide carbonique.....	46,70
Peroxyde de cuivre.....	60,75
— de fer.....	49,50
Silice.....	2,40
Perte.....	0,95
	100,00

(THOMSON, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 540.)

N

**NACRE DE PERLE.**

Carbonate de chaux.....	66
Membrane.....	64
	400

(Syst. de Ch. par Thomson, t. IV, p. 509.)

Voy. Os.

**NACRITE.**

Syn. : *Talc écailleux; talc granulaire.*

	(1)	(2)	(3)
Potasse.....	»	17,5	8,0
Silice.....	60,20	50,0	56,0
Alumine.....	30,83	26,0	18,0
Oxyde de fer.....	3,55	5,0	4,0
Eau.....	5,00	»	»
Chaux.....	trace.	4,5	3,0
Perte.....	0,42	»	»
	400,00	400,0	89,0

(1) N. par JOHN, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 427. — (2) N. du Saint-Gothard, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 516. — (3) N. de l'île de Naxos, par le même, *id.*

**NADELERZ.**

Soufre.....	48,78
Bismuth.....	27,93
Plomb.....	40,40
Cuivre.....	42,53
	99,34

(CHAPMAN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 161.)

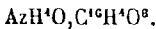
**NADELSTEIN. Voy. MÉSTYPE.**

**NAPHTALASE. C<sup>20</sup>H<sup>10</sup>O.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	87,00	88,80
Hydrogène.....	4,80	5,40
Oxygène.....	8,20	6,40
	400,00	400,00

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 386.)

**NAPHTALATE D'AMMONIAQUE.**



	Tr.		Calc.
Carbone.....	52,22	52,44	51,16
Hydrogène.....	4,48	4,88	4,95
Oxygène.....	34,30	33,95	34,83
Azote.....	9,00	9,06	9,06
	400,00	400,00	400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 120.)

**NAPHTALIDAME. C<sup>20</sup>H<sup>8</sup>Az.**

	Calc.	
Carbone.....	4500,00	83,82
Hydrogène.....	442,50	6,28
Azote.....	477,04	9,90
	4789,54	400,00

Tr.

Carbone 83,84	84,00	83,90	»	»
Hydrog. 6,64	6,54	6,40	»	»
Azote.. »	»	»	9,01	9,62

(ZININ, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 288.)

**NAPHTALIDINE. C<sup>20</sup>H<sup>8</sup>Az.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	83,90	83,82
Hydrogène.....	6,40	6,28
Nitrogène.....	9,62	9,90
	99,92	400,00

(ZININ, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

**NAPHTALIMIDE. C<sup>20</sup>H<sup>8</sup>O<sup>6</sup>Az.**

	Calc.	
Carbone.....	764,37	64,55
Hydrogène.....	34,20	2,64
Oxygène.....	300,00	25,34
Azote.....	88,52	7,47
	4184,09	400,00

Tr.

Carbone.....	64,50	64,63	64,82
Hydrogène.....	3,37	2,77	3,17
Oxygène.....	23,23	23,70	23,11
Azote.....	8,90	8,90	8,90
	400,00	400,00	400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 122.)

**NAPHTALINE. C<sup>10</sup>H<sup>8</sup>.**

Dens<sup>d</sup> 1,048. Fus<sup>a</sup> à 79°. Ebul<sup>l</sup> à 212°. Dens<sup>d</sup> de vap. 4,52.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Oxygène...	»	»	0,7	»
Carbone....	4530,40	93,9	91,6	90
Hydrogène..	400,00	6,4	7,7	40
	4630,40	400,0	400,0	400

(a) (b) (c) URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 42. — (d) THOMSON, *id.*

NAPHTALINE.

	(e)	(f)	(g)	(h)
Carbone..	94,389	94,685	93,75	93,90
Hydrogène	5,614	5,314	6,25	6,40
	400,000	400,000	400,00	400,00

(e) (f) CH. OPFERMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 42. — (g) FARADAY, *id.* — (h) LAURENT, *id.*, p. 221.

NAPHTALINE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone..	94,620	94,34	94,598	94,40
Hydrogène	6,520	6,26	6,289	6,22
	404,440	400,60	400,887	400,66

	(e)	(f)	(g)	(h)
Carbone..	95,02	93,66	92,390	94,500
Hydrogène	5,58	6,14	9,240	6,520
	400,60	99,80	404,600	404,020

(a) (b) (c) (d) (e) (f) WOSKRESENSKY, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 248. — (g) (h) MITSCHEBLICH, *id.*

NAPHTALINE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone....	94,3	94,2	94,6	6,3
Hydrogène...	6,2	6,1	6,1	93,7
	400,5	400,3	400,7	400,0

	(e)	(f)	(g)
Carbone.....	6,29	6,34	94,76
Hydrogène.....	93,86	93,84	6,16
	400,45	400,45	400,92

(a) (b) (c) LIEBIG, *C. R.*, t. VI. — (d) (e) (f) DUMAS et SPASS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. I, p. 45. — (g) PELLETIER et PH. WELTER, *C. R.*, t. VI.

NAPHTE. Voy. ESSENCE DE NAPHTE.

NAPOLÉONITE. Roche de Corse composée d'albite et d'amphibole.

NARCÉINE. C<sup>28</sup>H<sup>20</sup>AzO<sup>12</sup>.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.	57,018	57,430	54,73	59,906
Azote...	4,760	»	4,33	»
Hydrog.	6,637	6,606	6,52	6,645
Oxygène.	31,585	»	34,42	»
	400,000		400,00	

(a) (b) (c) GOUBERNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 152. — (d) PELLETIER, *id.*, t. I, p. 268.

NARCISSE DES PRÉS. Pétales.

Matière grasse odorante jaune.....	6
Matière colorante jaune.....	44
Gomme.....	24
Fibre végétale.....	26
	400

(CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IV, p. 321.)

NARCOTINE. C<sup>40</sup>H<sup>20</sup>AzO<sup>12</sup>.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	68,88	65,00	65,60
Hydrogène.....	5,94	5,50	5,60
Azote.....	7,24	2,54	3,45
Oxygène.....	48,00	26,99	25,35
	400,00	400,00	400,00

	(d)	(e)
Carbone.....	3057,48	65,27
Hydrogène.....	249,59	5,32
Azote.....	477,03	3,78
Oxygène.....	4200,00	25,63
	4684,40	400,00

(a) DUMAS et PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 191. — (b) J. LIEBIG, *id.*, t. XLVII, p. 182. — (c) REGNAULT, *id.*, t. LXVIII, p. 140. — (d) (e) Calculé.

NATROCALCITE. Voy. CALCITE.

NATROLITE. Voy. MÉSOTYPE.

NATROLITE D'HESELKULA. Voyez WERNÉRITE.

NATRON. Voy. SOUDE CARBONATÉE.

NATRONSPODUMEN. Voy. OLIGOCLEASE.

NAVETS.

4 de navet séché à 140° dans le vide s'est réduit à 0,075.

4 de navet sec donne 0,0758 cendres.

Carbone.....	42,80	42,93
Hydrogène.....	5,54	5,61
Oxygène.....	42,40	42,20
Azote.....	4,68	4,68
Cendres.....	7,58	7,58
	400,00	400,00

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. I, p. 227.)

NAVETS jaunes.

Azote.....	4,45	4,98
Carbone.....	45,34	43,49
Hydrogène.....	6,61	3,68
Oxygène.....	42,59	42,96
Soufre.....	0,40	0,44
Cendres.....	4,01	7,02
Mat. azot. desséch. à 400°.	9,25	42,64
— — fraîches.	4,54	4,54
Eau.....	83,28	87,75

(HORSFOLD, *Ann. der Ch. und Pharm.*, v. Lieb. et Wobler, t. III, p. 373.)

## NAVET. Cendres des feuilles du navet blanc.

Sable et charbon.....	9,385
Silice.....	5,475
Acide sulfurique.....	8,566
Phosphate ferrique.....	4,187
Magnésie.....	6,636
Potasse.....	23,311
Soude.....	4,878
Acide phosphorique.....	4,048
Sel marin.....	2,897
Chaux.....	22,724
Acide carbonique.....	47,377
	<hr/> 400,584

(NAMUR, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XI<sup>e</sup>.)

## NÉCROSE DU RADIUS.

	(1)	(2)	(3)
Eau.....	10,70	»	»
Graisse.....	0,80	1,22	»
Cartilages osseux solubles dans l'acide hydrochlorique... »	»	»	5,02
— insolubles dans l'ac. hydrochlorique	25,25	49,58	27,23
Phosphate de chaux.	56,25	72,63	52,26
Carbonate de —	7,08	4,03	40,24
Phosph. de magnésie.	0,07	4,93	4,05
Fluorure de calcium.	»	»	4,00
Chlorure de sodium.	tr.	0,64	0,25
Soude.....	»	»	0,92
Peroxyde de fer.... tr.	»	»	4,05
— de mang. et perte.	»	»	4,05

(1) SCHULTZE. — (2) BIBRA. — (3) Analyse du fémur d'un homme sain, par MARCHAND.

(Annuaire de Millon et Reiset, 1848, p. 467.)

## NEEDLESTONE de Dumbarton.

Silice.....	36,8
Alumine.....	34,4
Chaux.....	15,4
Magnésie.....	0,2
Peroxyde de fer.....	0,6
Eau.....	43,0
	<hr/> 97,4

(THOMSON, *J. de Ph.*, t. XVII, p. 421.)

## NEIGE ROUGE.

## NEIGE d'Idria, en Carniole. Poussière rouge contenue dans la neige.

Silice.....	36,75
Alumine.....	41,75
Chaux carbonatée.....	47,50
Fer.....	6,25
Titane.....	3,75
Matière organique.....	24,00
	<hr/> 400,00

(VAUCQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIX, p. 431.)

## NEIGE INFLAMMABLE.

Carbone.....	0,615
Hydrogène.....	0,070
Oxygène.....	0,345
	<hr/> 1,000

(HERMANN, *Ann. de Pogg.*, t. XXVIII, p. 566.)

## NÉKRONITE. Voy. ORTHOSE.

## NÉMALITE. Voy. MAGNÉSIE HYDRATÉE.

## NÉNUPHAR. Racine.

Amidon.
Muqueux.
Tannin et acide gallique.
Matière végeto-animale.
Résine et matière grasse.
Sel ammoniacal.
Malate et phosphate de chaux.
Acide tartrique.
Acétate de potasse et sucre incristallisable.
Uimine et ligneux.

(MORIN, *Journ. de Pharm.*, t. VII, p. 465.)

## NÉO-CACHOU.

Tannin colorant les sels de fer en vert.	32,20
Acide gallique.....	35,00
Matière colorante et extractive.....	48,80
Fibre végétale, albumine.....	42,00
	<hr/> 98,00

(R. sc. et ind., 2<sup>e</sup> série, t. XIII, p. 231.)

## NÉOCTÈSE. Voy. SCORODITE.

## NÉOLITHE.

Silice.....	52,28	47,35
Alumine.....	7,33	40,27
Magnésie.....	31,24	24,73
Protoxyde de fer.....	3,79	7,92
— de manganèse..	0,89	2,64
Chaux.....	0,28	»
Eau.....	4,04	6,28
	<hr/> 99,85	<hr/> 99,19

(SCHÉFFNER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 174.)

## NÉOPLASE. Voy. FER SULFATÉ ROUGE ET NICKEL ARSÉNIÉ.



## NÉPHÉLINE.

Syn. : *Beudantine*; *davyne*; *covellinite*; *sommite*; *fettstein*; *schorl-blanc*; *pinguite*; *carolinite*; *pièrre grasse*; *lithrode*; *pseudo-néphéline*; *éclolite*.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	44,29	43,36	43,70
Alumine.....	33,28	33,49	32,34
Soude.....	45,44	43,36	45,83
Potasse.....	4,94	7,43	5,60
Chaux.....	1,77	0,90	0,84
Oxyde de mangan.	0,65	1,50	1,07
Eau.....	0,24	1,39	1,39
	400,58	404,43	400,74

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	44,44	42,97	46,00
Alumine.....	33,73	33,28	49,00
Soude.....	20,46	»	»
Chaux.....	»	12,02	2,00
Ox. de mang. » ox. de fer.	»	4,25	1,00
Eau.....	0,62	7,43	»
Perte.....	»	»	2,00
	98,62	96,95	100,00

(1) N. du Katzembuckel, par SCHÉERER, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 404. — (2) *Id.*, par GMELIN, *id.* — (3) *Id.*, par SCHÉERER, *id.* — (4) N. de la Somma, par ARFVÉNSON, *id.* — (5) N. par COVELLI, par le même, *id.* — (6) N. par VAUQUELIN, *Journ. des Mines*, t. V, p. 279.

## NÉPHÉLINE. Éclolithe ou pierre grasse ou fettstein.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	45,54	44,19	44,00
Alumine.....	33,53	34,42	34,00
Soude.....	45,86	46,87	»
Potasse.....	4,50	4,73	16,50
Chaux.....	0,84	0,52	0,42
Magnésie.....	»	0,68	»
Oxyde de fer.....	»	0,65	4,00
Eau.....	»	0,60	»
Perte.....	»	»	1,38
	400,24	402,66	400,00

	(4)	(5)
Silice.....	46,50	46,50
Alumine.....	30,25	30,25
Soude.....	48,00	»
Potasse.....	»	48,00
Chaux.....	0,75	0,75
Magnésie.....	»	»
Oxyde de fer.....	4,00	4,00
Eau.....	2,00	2,00
Perte.....	»	4,50
	98,50	100,00

(1) E. brune, par SCHÉERER, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 407. — (2) E. verte, par GMELIN, *id.* — (3) E. par VAUQUELIN, *Journ. des Mines*, août 1811, p. 139. — (4) E. par WERNER, *id.*, 1812, p. 91. — (5) *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 395.

## NÉPHÉLINE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	44,45	42,42	44,62
Alumine.....	31,92	34,06	37,36
Soude.....	45,71	45,13	8,00
Potasse.....	5,17	6,43	»
Chaux.....	0,28	0,33	2,75
Magnésie.....	»	»	tr.
Ox. de mang. et ferriq.	4,40	0,64	4,00
Eau.....	2,07	0,92	6,00
	400,70	99,90	99,73

(1) Éclolithe, par SCHÉERER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841. — (2) E. par BROEMIS, *id.* — (3) Lithroce par JOHN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 103.

## NÉPHRITE.

Syn. : *Pierre de hache*; *céramite*; *jade néphrétique*.

Silice.....	50,50
Alumine.....	40,00
Magnésie.....	34,00
Oxyde de fer.....	5,50
— de chrome.....	0,05
Eau.....	2,75
	99,80

(KASTNER, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. XXXI, p. 317.)

## VOY. SERPENTINE.

## NERFS optiques.

Eau.....	70,36
Matière grasse blanche phosphorée et analogue à celle du cerveau.....	4,40
Osmazôme et chlorure de sodium... ..	0,42
Matière soluble dans l'eau bouillante et analogue à la gélatine.....	2,75
Albumine.....	22,07
	100,00

(JASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLV, p. 220.)

## NEUROLITE.

Silice.....	73,00
Alumine.....	47,35
Chaux.....	03,25
Magnésie.....	01,50
Peroxyde de fer.....	00,40
Eau.....	04,30
	99,80

(THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I, p. 355.)

## NEWKIRKITE. Voy. ACERDÈSE.

NICÈNE MONOCHLORÉ. C<sup>10</sup>H<sup>8</sup>Cl.

	Tr.		
Carbone.....	64,06	60,76	60,55
Hydrogène.....	5,78	5,43	5,66
Chlore.....	34,64	34,72	34,76
	104,45	100,91	100,97

NICÈNE MONOCHLORÉ.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	60,64	60,53	60	60,0
Hydrogène ..	5,40	5,35	5	5,0
Chlore.....	34,72	34,64	35	35,0
	100,76	100,52	100	100,0

(SAINT-ÈVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXV, p. 497.)

NICKEL.

Ni. Eq<sup>t</sup> 369,67. Dens<sup>s</sup> 8,67 forgé, 8,28 fondu.

Genre minéralogique. Voy. les espèces : NICKEL SULFURÉ; NICKEL BISMUTHIFÈRE; NICKEL ARSÉNICAL; NICKEL ANTIMONIAL; NICKEL ANTIMONIÉ SULFURÉ; NICKEL ARSÉNIO-SULFURÉ; NICKEL ARSÉNIATÉ; NICKEL ARSÉNIÉ; PIMELITE.

NICKEL du commerce.

Nickel.....	89,35
Cuivre.....	7,96
Fer.....	2,69
	100,00

(SCHNABEL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 156.)

NICKEL ANTIMONIAL d'Andréasberg.

Nickel.....	28,94	27,05
Antimoine.....	63,73	59,70
Fer.....	0,86	0,84
Sulfure de plomb.....	6,42	42,35
	99,95	99,94

(STROMEYER et HAUSSMANN, *Inst.*, 1834.)

NICKEL ANTIMONIAL.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Nickel.....	33,0	34,5	33,75	29,43
Fer.....	1,4	1,4	1,04	1,83
Arsenic.....	33,0	32,2	33,06	2,65
Antimoine.....	27,8	28,0	27,90	50,84
Soufre.....	2,8	2,5	2,65	47,38
Quartz.....	2,0	2,0	2,00	»
	100,0	100,6	100,40	102,43

(1) (2) (3) N. de Belen, par BERTHIER, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 580. — (4) N. du Hartz, par RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. IV, p. 329.

NICKEL ANTIMONIÉ SULFURE.

Syn. : *Antimoine sulfuré nickélifère; antimonickel.*

NICKEL ANTIMONIÉ SULFURÉ

	(1)	(2)	(3)	(4)
Nickel...	25,25	27,10	26,40	27,26
Soufre...	45,25	45,76	46,40	45,98
Antimoine.....	47,75	55,44	47,56	55,76
Arsenic.....	11,75	»	9,94	»
	100,00	97,97	100,00	99,00

(1) N. de Frensborg, par KLAPROTH. — (2) N. de Harzgerode, par THOMSON. — (3) N. de Frensborg, par ULMANN. — (4) N. de Harzgerode, par ROSE.

(*Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 582.)

NICKEL ARSÉNIATÉ.

Syn. : *Nickel oxydé; nickéline.*

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Acide arsénique..	36,97	38,90	37,73		
Oxyde de nickel..	37,35	35,00	36,40		
— de fer.....	1,13	»	»		
Acide sulfurique..	0,23	»	»		
Prot. de cobalt.	»	2,21	1,40		
Eau.....	24,32	24,02	23,92		
	100,00	100,13	98,85		
				(4)	(5)
Acide arsénique.....			38,30	36,8	
Oxyde de nickel.....			36,20	36,2	
Protoxyde de cobalt.....			1,53	2,5	
Argile ferrugineuse.....			»	tr.	
Eau.....			23,94	24,5	
			99,94	100,0	

(1) N. par STROMEYER, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 585. — (2) N. de la mine d'ADAM HEHEN, *id.* — (3) N. de WEISSEN HINSCH, *id.* — (4) N. de Goltsgeschick, par SCHNEIBERG, *id.* — (5) N. d'Allemont (Isère), *Ann. des Mines*, t. IV, p. 473.

NICKEL ARSÉNICAL.

Syn. : *Kupfernichel; nickéline.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Arsenic.....	48,80	34,07	54,72	54,35
Nickel...	39,94	52,58	42,20	44,98
Fer.....	»	10,06	0,33	0,21
Mangan. trace.	»	»	»	»
Plomb.....	»	»	0,32	»
Cuivre.....	»	»	»	0,41
Soufre.....	2,00	4,04	0,42	0,44
Cobalt... ..	0,16	3,28	»	»
Antimoine.....	8,00	»	»	»
	98,90	104,00	97,99	99,79

(1) N. d'Allemont (Isère), par BERTHIER, *Ann. des Min.*, t. IV, p. 471. — (2) N. de Berlin, par FRANCIS, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842. — (3) N. de Kiechelsdorf, par STROMEYER, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 576. — (4) N. de Krageroe, par SCHREIBER, *R. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 195.

NICKEL ARSÉNICAL

	(5)	(6)	(7)
Arsenic.....	46,42	72,64	74,30
Nickel.....	48,90	20,74	28,44
Bismuth.....	»	»	2,49
Fer.....	0,34	3,25	»
Plomb.....	0,56	»	»
Cuivre.....	»	»	0,50
Soufre.....	6,80	»	0,14
Cobalt.....	»	3,37	»
	403,02	400,00	402,27

(5) N. de Kapfermied, par PFAFF, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 576. — (6) N. arsénical blanc de Reicheldorf, par BOOTH, *id.* — (7) N. de Schneeberg, par THOMSON, *id.*

NICKEL ARSÉNICAL du Valais.

Nickel.....	0,2675
Cobalt.....	0,0393
Fer.....	0,0140
Soufre.....	0,0290
Arsenic (par différence).....	0,6502
	4,0000

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1836.)

MINÉRAI DE NICKEL, de l'usine de Wissembach, près de Dillembourg.

Nickel.....	55,575
Cuivre.....	2,925
Fer.....	0,600
Arsenic.....	31,975
Soufre.....	7,955
Résidu insoluble.....	0,425
Perte.....	0,845
	400,000

(SCHNABEL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 159.)

NICKEL ARSÉNIÉ.

Syn. : *Nickel oxydé noir*; *néoplase*.

Oxyde de nickel.  
Acide arsénieux.  
Eau.

(BERTHIER, *Tr. de Min. par Dufrenoy*, t. II, p. 579.)

NICKEL ARSÉNIO-SULFURÉ.

Syn. : *Nickel gris*; *disomose*.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Arsenic....	48	45,90	45,37	53,32
Soufre....	44	42,36	49,34	44,40
Nickel....	27	24,42	29,94	27,00
Cobalt....	»	»	0,92	»
Fer.....	44	40,46	4,44	5,29
Gangue....	»	»	0,90	»
	400	92,84	400,58	400,04

(1) Nickel gris de Kamsdorf, par DOBEREINER, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 583. — (2) N. de Schlading, par PFAFF, *id.* — (3) N. de LOOS, par BERZELIUS, *id.* — (4) N. par le même, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 236.

NICKEL ARSÉNIO-SULFURÉ.

	(1)	(2)	(3)
Nickel.....	46,2390	35,5	29,9
Fer.....	44,1238	»	4,4
Cobalt.....	4,2557	»	0,9
Cuivre.....	0,7375	»	»
Plomb.....	0,5267	»	»
Arsenic....	56,2045	45,2	45,4
Soufre....	40,7437	49,3	49,3
Antimoine.....	trace	»	»
Gangue.....	»	»	0,9
	99,7979	100,0	400,5

	(4)	(5)
Nickel.....	30,0	38,42
Fer.....	3,3	2,09
Cobalt.....	0,6	»
Cuivre.....	»	»
Plomb.....	»	»
Arsenic....	53,6	42,52
Soufre....	»	44,220
Antimoine.....	»	»
Gangue.....	»	4,87
	87,5	99,42

(1) N. de Vodun, par STROMMEYER, *Philosophical Magazine*, septembre 1820, p. 227. — (2) N. par BERZELIUS, *Tr. des Essais*. — (3) N. par HOFFMANN, *id.* — (4) N. par ROSE, *id.* — (5) N. de Schlading, par LAW, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 244.

NICKEL ARSÉNIO-SULFURÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Soufre....	46,35	46,44	46,94	44,63
Arsenic....	39,04	39,88	39,40	48,75
Nickel....	49,59	27,90	28,62	26,96
Cobalt....	44,42	0,83	2,88	»
Fer.....	44,43	44,97	42,49	9,66
	400,23	99,69	400,00	400,00

	(5)	(6)	(7)
Soufre.....	43,45	44,42	44,00
Arsenic.....	49,84	50,90	45,94
Nickel.....	25,55	25,94	37,34
Cobalt.....	»	»	trace
Fer.....	9,28	9,74	2,50
Plomb.....	»	»	0,82
	98,42	400,94	400,00

(1) (2) (3) N. de Schlading, par PRESS, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846. — (4) (5) (6) N. par GOEWE, *id.* — (7) N. de Lichtemberg (Bavière), par KOBELL, *id.*

NICKEL ARSÉNIO-SULFURÉ.

Arsenic.....	48,06
Soufre.....	49,29
Nickel.....	30,80
Fer.....	2,99
Silice.....	4,00
	402,44

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 238.)

**NICKEL GRIS.** Voy. **NICKEL ARSÉNIO-SULFURÉ.**

**NICKEL NATIF.** Voy. **NICKEL SULFURÉ.**

**NICKEL OXYDÉ.** Voy. **NICKEL ARSÉNIATÉ.**

**NICKEL OXYDÉ NOIR.** Voy. **NICKEL ARSÉNIÉ.**

**NICKEL SULFURÉ.**

Syn. : *Nickel natif ; pyrîte capillaire ; harkise.*

	(a)	(b)	(c)
Arsenic. ....	»	»	44,04
Soufre. ....	34,26	36,45	48,83
Nickel. ....	64,35	48,35	30,30
Fer. ....	»	42,70	6,00
Cuivre. ....	»	4,16	»
Antimoine. ....	»	»	0,86
	98,64	98,66	400,00

(a) ARVEDSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 182. — (b) SCHÖENER, *Rap. ann. de Berzelius*, 1845. — (c) RAMMELSBERG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 273.

**NICKEL SULFURÉ BISMUTHIFÈRE.**

Nickel. ....	40,65
Bismuth. ....	44,41
Soufre. ....	38,46
Fer. ....	3,48
Cobalt. ....	0,28
Cuivre. ....	4,68
Plomb. ....	4,58
	99,74

(KOBELL, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 574.)

**MINÉRAI DE NICKEL.** 5,03 grammes ont donné :

Soufre. ....	0,409
Bismuth. ....	0,664
Arsenic. ....	4,778
Fer. ....	0,049
Cobalt. ....	0,464
Nickel. ....	2,478
Cuivre. ....	0,079

(SCHNEIDER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 249.)

**NICKELGLANZ.** Voy. **NICKEL SULFURÉ.**

**NICKELINE.** Voy. **NICKEL ARSÉNICAL.**

**NICÉLOCRE.** Voy. **NICKEL ARSÉNIATÉ.**

**NICOTIANINE.**

Carbone. ....	74,52
Hydrogène. ....	8,23
Azote. ....	7,12
Oxygène. ....	43,43
	400,00

(BARRAL, *C. R.*, t. XXI, p. 1374.)

**NICOTINE. C<sup>10</sup>H<sup>8</sup>Az.**

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone. ....	66,60	68,05	75,85	73,26
Hydrog. ....	9,57	9,45	9,98	9,65
Azote. ....	23,83	22,50	47,70	47,09
	400,00	400,00		400,0

	(e)	(f)	(g)	(h)
Carbone. ....	73,33	73,04	75,00	74,3
Hydrog. ....	9,42	9,72	9,98	8,8
Azote. ....	47,04	47,24	47,70	47,3
	99,79	400,00	402,68	400,4

(a) (b) POSSELT et REIMANN, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 213. — (c) (d) ORTIGOSA, *id.* — (e) (f) (g) BARRAL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VII, p. 153 — (h) MELSENS, *id.*, t. IX, p. 470.

**NIDS D'HIRONDELLE.**

Matière animale particulière. ....	90,26
Graisse solide et incolore. ....	0,22
Sel calcique soluble à acide organique. ....	0,53
Sel marin avec des traces de chlorure magnésique. ....	3,47
Sulfate sodique. ....	0,77
Phosphate calcique avec des traces de magnésie et de carbonate calcique. ....	4,75
	400,00

(MULDER, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 804.)

**NIGELLE. Graines.**

La dissolution éthéro-alcoolique contenait :

Huile grasse (renfermant de la stéarine et de l'élaïne). ....	0,358
Huile essentielle (formée de stéaroptène et d'éléoptène). ....	0,008
Résine verte, semblable à la chlorophylle. ....	0,006
Matière opalisante, mucilage. ....	0,002
Résine brune. ....	0,002
Acide tannique précipitant les sels de fer en vert. ....	des traces
Matière amère particulière (nigelline). ....	0,012

La dissolution alcoolique étendue contenait :

Albumine des semences (émulsine). ....	0,009
Gomme avec matière extractive. ....	0,035
La dissolution aqueuse : gomme légèrement hygrométrique. ....	0,024
La dissolution de potasse : spermine. ....	0,292
Résidu insoluble : fibre végétale. ....	0,474
Eau. ....	0,080
	4,000

REINSCH, *Journ. de Pharm.*, août 1842, p. 129.)

**NIGRINE.** Voy. FER TITANÉ.

**VIVAPHTASE.** C<sup>20</sup>H<sup>7</sup>AzO<sup>4</sup>.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4500,0	69,35	68,70
Hydrogène.....	87,8	4,06	4,07
Oxygène.....	400,0	48,49	48,93
Azote.....	475,0	8,40	8,30
	2462,8	400,00	400,00

(LAURENT.)

**VIVAPHITÈSE.** C<sup>20</sup>H<sup>6</sup>O<sup>8</sup>Az<sup>2</sup>.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	55,4	54,8	
Hydrogène.....	2,7	2,9	
Oxygène.....	29,4	29,6	
Azote.....	42,8	42,7	
	100,0	100,0	

(LAURENT.)

**VIVAPHTINE.** C<sup>40</sup>H<sup>11</sup>O<sup>20</sup>Az<sup>2</sup>.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4500,0	49,90	49,3
Hydrogène.....	68,5	2,27	2,3
Oxygène.....	4000,0	33,28	33,6
Azote.....	437,5	14,55	14,8
	3006,0	400,00	400,0

(LAURENT.)

**VIVAPHITISE.** C<sup>20</sup>H<sup>8</sup>O<sup>12</sup>Az<sup>2</sup>.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4500,0	45,5	45,5
Hydrogène.....	62,5	1,9	2,0
Oxygène.....	4200,0	36,5	36,2
Azote.....	325,0	16,0	16,3
	3287,5	400,0	400,0

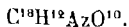
(LAURENT, R. sc. et ind., t. XIII, p. 71.)

**NITRANILINE.**

Carbone.....	52,70	51,80
Hydrogène.....	4,66	4,42
Azote.....	20,52	»
Oxygène.....	»	»

(MASPRATT et HOFMANN, R. sc. et ind., t. XXIV, p. 228.)

**NITRANISATE DE MÉTHYLÈNE.**



	Tr.		
Carbone.....	51,76	51,94	»
Hydrogène.....	4,46	4,42	»
Azote.....	»	»	6,93

**NITRANISATE DE MÉTHYLÈNE.**

	Calc.	
Carbone.....	1350,0	52,47
Hydrogène.....	442,5	4,34
Azote.....	477,0	6,76
Oxygène.....	4000,0	36,73
	2639,5	100,00

(CAHOIRS, Ann. de Ch. et de Ph., 3<sup>e</sup> série, t. XIV, p. 505.)

**NITRANISIDE.** C<sup>20</sup>H<sup>10</sup>Az<sup>2</sup>O<sup>10</sup>.

	Tr.			
Carbone.....	52,09	52,26	51,61	53,54
Hydrogène.....	4,69	4,63	4,28	4,56

	Calc.	
Carbone.....	4500,0	50,35
Hydrogène.....	425,0	4,49
Oxygène.....	4000,0	33,59
Azote.....	354,0	11,87
	2979,0	100,00

(CAHOIRS, Ann. de Ch. et de Ph., 3<sup>e</sup> série, t. II, p. 302.)

**NITRATES.** Voy. AZOTATES.

**NITRE.** Voy. POTASSE NITRATÉE.

**NITRE CALCAIRE.** Voy. CHAUX NITRATÉE.

**NITRÉTHIONESSILE.** C<sup>2</sup>H<sup>7</sup>Az<sup>2</sup>O<sup>8</sup>S.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	57,9	4950	57,5
Hydrogène.....	2,7	88	2,6
Azote.....	40,5	350	40,3
Oxygène.....	»	800	23,7
Soufre.....	»	204	5,9
		3389	100,0

(LAURENT, R. sc. et ind., 2<sup>e</sup> série, t. II, p. 200.)

**NITRILOPHILE.** C<sup>16</sup>H<sup>14</sup>Az<sup>2</sup>O<sup>12</sup>.4HO.

**NITRILOPHILE** chauffé jusqu'à fusion.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	3450	60,52	60,00
Hydrogène.....	475	3,07	3,44
Azote.....	875	15,30	15,70
Oxygène.....	4200	21,41	21,46
	5700	100,00	100,00

**NITRILOPHILE** desséché dans le vide, à la température ordinaire.

Carbone.....	56,09	55,0
Hydrogène.....	3,60	3,4
Azote.....	44,20	44,8
Oxygène.....	26,44	26,8
	100,00	100,0

VA LAURENT, R. sc. et ind., t. II, p. 278.

**NITRIDINE. C<sup>16</sup>H<sup>11</sup>Az<sup>2</sup>O<sup>7</sup>.**

	Tr.		Calc.	
Carbone..	52,43	51,85	4200	52,08
Hydrogène	2,52	2,52	50	2,20
Azote....	45,50	45,50	354	45,40
Oxygène .	29,55	30,13	700	30,32
	100,00	100,00	2304	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. III, p. 479.)

**NITRIPICRYLE. C<sup>12</sup>H<sup>11</sup>O<sup>16</sup>Az<sup>4</sup>.**

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	56,80	56,80	3450	56,30
Hydrogène.....	2,37	2,37	438	2,45
Oxygène.....	28,23	28,23	4600	28,75
Azote.....	42,60	42,60	700	42,50
	100,00	100,00	5588	100,00

(LAURENT, *R. ec. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. II, p. 205.)

**NITROBENZIDE. C<sup>12</sup>H<sup>8</sup>O<sup>4</sup>Az.**

Syn. : Nitrobenzine.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	917,220	58,920	58,35
Hydrogène....	62,397	4,018	4,07
Azote.....	477,040	11,370	»
Oxygène.....	400,000	25,692	»
	1456,657	100,000	

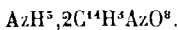
(a) (b) MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 87. — (c) MULDER, *id.*, t. LXXXIV, p. 90.

**BINITROBENZIDE. C<sup>14</sup>H<sup>4</sup>Az<sup>2</sup>O<sup>8</sup>.**

	Tr.		Calc.	
	(a)	(b)	(c)	
Carbone..	42,70	»	42,77	43,26
Hydrogène	2,56	»	2,38	2,42
Azote. . .	»	17,4	16,83	»
Oxygène..	»	»	38,02	»
			100,00	

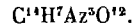
(a) (b) DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. III, p. 187. — (c) HOFFMANN et MUSPRATT, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847. — Calculé.

**NITROBENZOATE D'AMMONIAQUE.**



	Tr.		Calc.	
Carbone.....	47,88	47,88	48,20	48,20
Hydrogène.....	4,44	4,44	3,80	3,80
Azote.....	»	»	44,96	44,96
Oxygène.....	»	»	36,04	36,04
			100,00	100,00

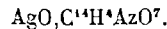
**BINITROBENZOATE D'AMMONIAQUE.**



	Tr.		Calc.	
Carbone.....	36,44	36,65	»	»
Hydrogène.....	3,15	2,43	»	»
Azote.....	»	»	48,52	48,52
Carbone.....	4050,0	4050,0	36,68	36,68
Hydrogène.....	87,5	87,5	3,06	3,06
Azote.....	525,0	525,0	48,34	48,34
Oxygène.....	4200,0	4200,0	44,92	44,92
	2862,5	400,00		

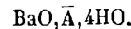
(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXV, p. 34.)

**NITROBENZOATE D'ARGENT.**



	Tr.				Calc.	
Carbone... ..	30,99	30,96	31,27	31,27	31,03	31,03
Hydrogène..	4,73	4,42	4,54	4,54	4,63	4,63
Azote.....	»	»	5,06	»	»	»
Oxygène....	»	»	20,53	»	»	»
Ox. d'argent	42,04	44,67	44,69	44,69	44,65	44,65
Carbone.....					34,03	34,03
Hydrogène.....					4,45	4,45
Azote.....					5,13	5,13
Oxygène.....					20,30	20,30
Oxyde d'argent.....					42,09	42,09
					100,00	100,00

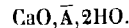
**NITROBENZOATE DE BARYTE.**



	Tr.		Calc.	
Baryte.....	28,37	28,37	28,05	28,05
Eau.....	43,94	43,94	43,22	43,22
Acide anhydre.....	57,69	57,69	58,73	58,73
	100,00	100,00	100,00	100,00

(MULDER.)

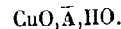
**NITROBENZOATE DE CHAUX.**



	Tr.		Calc.	
Chaux.....	44,02	44,02	43,84	43,84
Eau.....	9,05	9,05	8,73	8,73
Acide anhydre.....	76,93	76,93	77,46	77,46
	100,00	100,00	100,00	100,00

(MULDER.)

**NITROBENZOATE DE CUIVRE.**



	Tr.		Calc.	
Oxyde de cuivre.....	48,70	48,70	48,96	48,96
Eau.....	5,53	5,53	4,68	4,68
Acide anhydre.....	75,77	75,77	76,36	76,36
	100,00	100,00	100,00	100,00

(MULDER.)

**NITROBENZOATE DE FER.**

		Fe <sup>2</sup> O <sup>3</sup> , 3 $\bar{A}$ .	
		Tr.	Calc.
Oxyde de fer.....		45,23	46,67
Acide anhydre.....		84,77	83,33
		400,00	400,00

(MULDER.)

**NITROBENZOATE DE MANGANÈSE.**

		MnO, $\bar{A}$ , 4HO.	
		Tr.	Calc.
Oxyde de manganèse....		46,23	45,42
Eau.....		44,78	45,55
Acide anhydre.....		68,99	69,03
		400,00	400,00

(MULDER.)

**NITROBENZOATE DE PLOMB.**

		$\frac{5}{8}$ PbO, $\bar{A}$ .	
		Tr.	Calc.
Carbone.....		29,37	29,54
Hydrogène.....		4,57	4,42
Azote.....		»	»
Oxygène.....		»	»
Oxyde de plomb. 45,36		45,34	45,60
		400,00	400,00

(MULDER.)

**NITROBENZOATE DE STRONTIANE.**

		SrO, $\bar{A}$ , $\frac{3}{2}$ HO.	
		Tr.	Calc.
Strontiane.....		22,16	22,43
Eau.....		9,52	9,64
Acide anhydre.....		68,32	68,26
		400,00	400,00

(MULDER.)

**NITROBENZOATE DE ZINC.**

		ZnO, $\bar{A}$ , $\frac{5}{2}$ HO.	
		Tr.	Calc.
Oxyde de zinc.....		46,00	46,42
Eau.....		48,64	48,34
Acide anhydre.....		65,39	65,24
		400,00	400,00

(MULDER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIV, p. 84.)

**NITROBENZOËNASE. C<sup>14</sup>H<sup>7</sup>AzO<sup>4</sup>.**

		Tr.		
Carbone.	61,20	61,28	61,07	»
Hydrogène	5,28	5,20	5,25	»
Azote...	»	»	»	40,75

**NITROBENZOËNASE.**

	Calc.	
Carbone.....	61,48	61,23
Hydrogène.....	5,26	5,12
Azote.....	10,75	10,32
Oxygène.....	22,81	23,33
	400,00	400,00

**NITROBENZOËNÈSE. C<sup>14</sup>H<sup>8</sup>Az<sup>2</sup>O<sup>5</sup>.**

	Tr.		Moyenne. Calc.	
Carbone..	46,2	46,0	»	46,4
Hydrogène	3,5	3,5	»	3,5
Azote.....	»	»	15,5	15,3
Oxygène..	»	»	»	34,9
			400,0	400,0

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. III, p. 178.)

**NITROBENZOÏLE. C<sup>14</sup>H<sup>8</sup>Az.**

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	81,353	81,353	81,353	81,58
Hydrogène.....	4,978	4,978	4,978	4,84
Nitrogène.....	43,207	43,207	43,207	43,58
	99,538	99,538	99,538	100,00

(FELLING, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)

**NITROBROMOPHÉNISATE D'AMMONIAQUE.**

	Calc.		Tr.	
Sel.....	3484,0	88,6	88,4	88,4
Eau.....	337,5	8,5	8,5	8,5
	412,5	2,9	2,9	3,4
	3934,0	400,0	400,0	400,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 68.)

**NITROBROMOPHÉNISATE DE BARYTE. C<sup>14</sup>H<sup>2</sup>O<sup>5</sup>Az<sup>2</sup>Br, BaO, 4HO.**

	Calc.		Tr.	
Acide nitrophénisique.	2479,0	47,8	47,8	48,3
Brôme.....	978,0	21,5	21,5	21,8
Baryte.....	957,0	20,9	20,9	20,5
Eau.....	337,5	7,4	7,4	7,5
	412,5	2,4	2,4	4,9
	4564,0	400,0	400,0	400,0

(LAURENT.)

**NITROBROMOPHÉNISATE DE PLOMB**

2PbO,  $\bar{A}$ , 3HO.

	Calc.		Tr.	
Acide.....	3157	51,2	51,2	52,7
Base.....	2788	43,2	43,2	44,0
Eau.....	225	3,6	3,6	3,3
	6170	400,0	400,0	400,0

**NITRO-CINNAMATE D'ARGENT.**

Acide nitro-cinnamique.....	61,59
Oxyde d'argent.....	38,44
	400,00

(MITSCHERLICH, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 113.)

**NITROCOUMARINE. C<sup>16</sup>H<sup>6</sup>AzO<sup>8</sup>.**

	Tr.		Calc.	
Carbone .	56,5	56,70	1377,36	56,7
Hydrog. .	2,9	3,15	74,88	3,0
Oxygène .	»	»	800,00	»
Azote . . .	»	7,64	177,04	7,3
			2429,28	

(DELALANDE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VI, p. 349.)

**NITROCUMINE. C<sup>16</sup>H<sup>12</sup>Az<sup>2</sup>O<sup>4</sup>.**

	Tr.		Calc.
Carbone.....	59,79	»	60,0
Hydrogène.....	6,63	»	6,7
Azote.....	»	15,71	15,6
Oxygène.....	»	»	17,7
			400,0

(CAHOURS, *C. R.*, t. XXVI, p. 316.)

**NITROGÈNE. Voy. AZOTE.**

**NITROHÉLÉNINE. C<sup>18</sup>H<sup>9</sup>AzO<sup>6</sup>.**

Carbone.....	4116,6	56,34
Hydrogène.....	442,3	5,51
Azote.....	177,0	8,69
Oxygène.....	600,0	29,49
	2033,9	400,00

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 175.)

**NITROMESITYLENE. C<sup>8</sup>H<sup>5</sup>AzO<sup>4</sup>.**

	Tr.		
Carbone .	42,43	42,29	»
Hydrog. .	3,44	3,49	»
Azote . . .	»	»	16,55

	Calc.	
Carbone.....	450,0	42,35
Hydrogène.....	37,5	3,53
Azote.....	175,0	16,47
Oxygène.....	400,0	37,65
	1062,5	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXV, p. 41.)

**NITRONAPHTALASE. C<sup>20</sup>H<sup>7</sup>AzO<sup>4</sup>.**

	Tr.		
Carbone.....	69,73	69,70	70,20
Hydrogène.....	3,97	4,10	4,10
Oxygène.....	48,23	} 26,20	} 25,70
Azote.....	8,07		
	100,00	100,00	100,00

	Calc.	
Carbone.....	69,70	4528,80
Hydrogène.....	4,00	87,36
Oxygène.....	} 26,30	} 400,00
Azote.....		
	400,00	2193,16

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 380.)

**NITRONAPHTALATE DE PLOMB.**



Carbone.....	4223	18,72
Hydrogène.....	50	0,76
Azote.....	177	2,71
Oxygène.....	900	13,77
Oxyde de plomb.....	4183	64,04
	6533	400,00

(MARIGNAC, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 375.)

**NITRONAPHTALASE. C<sup>19</sup>H<sup>5</sup>O<sup>11</sup>Az<sup>5</sup>.**

	Calc.		Tr.	
Carbone .	4454	46,18	46,08	46,10
Hydrogène	62	4,97	4,84	2,03
Oxygène .	4100	34,97	34,80	34,67
Azote . . .	531	46,83	47,31	17,20
	3444	400,00	400,00	400,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 87.)

**NITRONAPHTALÈSE. C<sup>40</sup>H<sup>11</sup>O<sup>20</sup>Az<sup>5</sup>.**

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4500,0	49,48	40,27
Hydrogène.....	68,5	2,27	2,35
Oxygène.....	1000,0	33,53	33,38
Azote.....	442,5	14,70	15,00
	3014,0	400,00	400,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 83.)

**NITRONAPHTALÈSE. C<sup>20</sup>H<sup>6</sup>O<sup>8</sup>Az<sup>2</sup>.**

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4528,80	55,43	54,83
Hydrogène.....	74,88	2,74	2,90
Oxygène.....	800,00	29,06	29,57
Azote.....	354,00	12,80	12,70
	2757,68	100,00	100,00

(RECHAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 362.)



NITRONAPHTALÈSE.

	Tr.	
Carbone.....	54,92	
Hydrogène.....	2,83	
Azote.....	42,46	
Oxygène.....	29,79	
	400,00	

(MARIGNAC, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 366.)

NITRONAPHTALISE. C<sup>20</sup>H<sup>8</sup>Az<sup>5</sup>O<sup>12</sup>.

	Calc.		Tr.	
Carbone..	4598,70	46,04	45,85	46,44
Hydrogène	062,40	4,88	4,94	2,02
Azote....	534,42	45,99	46,57	46,59
Oxygène..	4200,00	36,42	35,67	34,98
	33,22,22	100,00	100,00	100,00

(MARIGNAC, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 367.)

NITRONAPHTALISE.

Carbone.....	46,26	45,95
Hydrogène.....	2,03	2,40
Oxygène.....	35,20	35,44
Azote.....	16,51	16,51
	400,00	400,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 85.)

NITRONICÈNE monochloré. C<sup>10</sup>H<sup>4</sup>ClAzO<sup>4</sup>.

	Tr.	
Carbone.....	40,87	40,96
Hydrogène.....	2,68	2,98
Azote.....	8,65	8,59
Chlore.....	24,42	23,75
Oxygène.....	23,38	23,72
	400,00	400,00

(SAINT-YVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXV, p. 459.)

NITROPHÉNÉSATE DE BARYTE.



	Calc.		Tr.	
Acide.....	2208,8	59,24	58,86	
Baryte.....	957,0	25,67	25,62	
Eau.....	{ 337,5	9,05	8,92	
	{ 225,0	6,04	6,60	
	3728,3	400,00	400,00	

(LAURENT.)

II.

NITROPHÉNÉSATES DE PLOMB.

SEL BIBASIQUE. 2PbO,  $\bar{A}$ , 4HO.

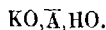
	Calc.		Tr.	
Acide.....	2208,8	40,55	40,00	
Base.....	2788,0	51,18	50,60	
Eau.....	450,0	8,27	9,40	
	5446,8	400,00	400,00	

(LAURENT.)

SEL SESQUIBASIQUE. 3PbO, 2A.

	Calc.		Tr.	
Acide.....	4418	51,40	51,0	
Base.....	4182	48,60	49,0	
	8600	400,00	400,0	

NITROPHÉNÉSATE DE POTASSE.



	Calc.		Tr.	
Acide.....	2208,8	75,87	75,99	
Potasse.....	590,0	20,26	20,44	
Eau.....	142,5	3,87	3,90	
	2941,3	100,00	100,00	

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 352.)

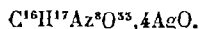
NITROPHTALATE D'ARGENT.



	Calc.		Tr.	
Acide.....	2637,5	49,39	50,0	
Base.....	2702,5	50,61	50,0	
	5340,0	100,00	400,0	

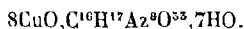
(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 97.)

NITRO-SACCHARATE D'ARGENT.



	Calc.		Tr.	
Carbone.....	4200,0	40,05	40,08	
Hydrogène.....	212,2	4,78	4,86	
Azote.....	4416,4	41,87	44,83	
Oxyde d'argent..	5806,4	48,65	48,60	
Oxygène.....	3300,0	27,65	27,63	
	44935,0	400,00	400,00	

NITRO-SACCHARATE DE CUIVRE.



Carbone.....	4200,0	44,03
Hydrogène.....	299,6	2,75
Azote.....	4416,4	43,04
Oxygène.....	4000,0	36,77
Oxyde de cuivre.....	3965,6	36,44
	40884,6	400,00

9

**NITRO-SACCHARATE DE POTASSE.**

KO,  $\bar{A}$ .

Carbone.....	4200,0	44,44
Hydrogène.....	212,2	2,50
Azote.....	4416,4	46,69
Potasse.....	2359,6	27,80
Oxygène.....	3300,0	38,87
	8488,2	400,00

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. I, p. 267.)

**NITROSALICYLIDE. Voy. ACIDE NITRO-SALICYLIQUE.**

**NITROSTYROL. C<sup>16</sup>A<sup>7</sup>AzO<sup>4</sup>.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	64,04	64,36
Hydrogène.....	4,96	4,69
Nitrogène.....	10,30	9,50
Oxygène.....	20,70	21,45
	400,00	400,00

(MARCHAND, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

**Noix verte d'Alep.**

Tannin vert provenant d'un traitement préalable par l'éther pur.....				3,33	
Tannin vert qui reste dissous dans l'éther, après la séparation du tannin de Pelouze.....	44	49,00	24,38	27,53	44,80
Tannin de Pelouze, provenant du liquide sirupeux.....	44	25,35	47,41	40,43	55,58
Matières jaunes précipitées de l'alcool.....	"	"	"	0,14	2,30
Extrait alcoolique.....	55	5,40	8,30	4,23	"
Total des matières tannantes.....	80,00	79,75	79,79	75,35	83,68
Extrait aqueux.....	5,90	5,20	4,84	6,83	3,25
Amidon.....	4,70	4,50	2,20	4,87	2,50
Ligneux amylicé.....	10,50	10,90	11,20	11,34	9,70
Perte due à une partie d'eau.....	4,90	2,65	2,00	4,60	0,87
	400,00	400,00	400,00	400,00	400,00

(GUIBOURT, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 45.)

**NOIX VOMIQUE. Voy. FÈVE DE SAINT-IGNACE.**

**NONTRONITE. Voy. HISINGÉRITE.**

**NOSINE. Voy. SPINELLANE.**

**NOYAUX. Voy. FRUITS A NOYAUX.**

**NOYER. Brou.**

- Amidon.
- Substance âcre, amère, très-altérable.
- Acide malique.
- Tannin.
- Acide citrique.
- Phosphate de chaux.
- Malate de chaux.
- Potasse.

(BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 314.)

**NOIR DE FUMÉE.**

Carbone.....	79,4
Eau.....	8,0
Résine analogue à celle trouvée fossile aux environs de Londres, et examinée par Thomson.....	5,3
Sulfate d'ammoniaque.....	3,3
Asphalte ou bitume de Judée.....	1,7
Sulfate de chaux.....	0,8
Sable quartzeux.....	0,6
Ulmine environ.....	0,5
Sulfate de potasse.....	0,4
Phosphate de chaux très-ferrugineux.....	0,3
Chlorure de potassium.....	trace
	400,0

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 57.)

**NOIX DE GALLE.**

Tannin.....	26,0
Gomme avec une substance devenue insoluble par l'évaporation.....	2,4
Fibre ligneuse.....	63,0
Acide gallique avec un peu de matière extractive.....	6,2
Sels à base de chaux et d'autres.....	2,4
	400,0

(DAY, *Anc. Journ. de Gehl*, t. IV, p. 361.)

**NOYER. Cendres de noix.**

Potasse.....	27,42
Chaux.....	19,98
Magnésin.....	7,72
Oxyde ferrique.....	0,73
Acide phosphorique.....	35,64
Sulfate de chaux.....	3,88
Chlorure de potassium.....	0,80
Acide carbonique.....	2,93
Silice.....	4,43
	400,00

(GLASSON, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XIV, p. 414.)

**NUSSIERITE. Voy. PLOMB ARSÉNIATÉ.**

**NUTTALITE. Voy. WERNÉRITE.**

**NYPHEA. Voy. NÉNUPHAR.**

## O

**ORSIDIENNE.** Voy. ORTHOSE.

**OCROITE.** Voy. CÉRITE.

**OCRE.**

Oxyde de fer.....	60	à	62
Sable.....	} 20	à	13
Argile.....			
Eau.....	20	à	25

(LIEBRECK et BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 20.)

**OCRE.**

Peroxyde de fer.....	(1) 23,0	(2) 26,6	(3) 37,0
Eau.....	7,0	9,0	9,0
Carbonate de fer.....	69,5	64,4	54,0
	99,5	100,0	100,0

Peroxyde de fer.....	(4) 28,0	(5) 55,0
Eau.....	8,6	25,8
Acide phosphorique.....	»	18,4
Carbonate de fer.....	63,4	»
	99,7	99,2

(1) O. de Georges sur la Prée (Cher). — (2) (3) O. de la Berjaterie, près Saint-Amand (Nièvre). — (4) O. de Boulogne (Pas-de-Calais). — (5) O. de Pontigbaud (Puy-de-Dôme).

(*T. des Essais de Berthier*, t. II, p. 231.)

**OCRE de la Nouvelle-Zélande.**

Peroxyde de fer.....	59,56	64,36
Silice.....	14,56	13,92
Eau.....	20,20	»
Matière végétale.....	4,72	»
Alumine.....	traces	»
Chaux.....	traces	»
	99,04	

(*Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 272.)

**OCRE de la Nouvelle-Zélande.**

Ac. silicique.....	(1) 46,44	(2) 49,00
Alumine.....	30,53	2,00
Ox. ferrique.....	3,45	32,00
Ox. chromique.....	4,28	»
Potasse.....	3,44	»
Soude.....	0,46	»
Chaux.....	»	4,00
Eau.....	12,52 principes volat.	13,00
	100,49	100,00

(1) Ocre de chrome de Sandfels, par WOLFF, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847. — (2) Ocre jaune des peintres, par VICAT, *id.*

**OCTAÉDRITE.** Voy. ANATASE.

**OEDELITE.** Voy. MÉSTYPE.

**OEIL DE CHAT.** Voy. AGATE.

**OEIL DU MONDE.** Voy. HYDROPHANE.

**OEIL DE POISSON.**

Syn. : *Ichthyophthalmé.* Voy. APOPHYLLITE.

**OENANTHAL.** C<sup>14</sup>H<sup>8</sup>O<sup>2</sup>.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	73,529	73,684
Hydrogène.....	12,291	12,281
Oxygène.....	14,180	14,035
	100,000	100,000

(BUSBY, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

**OENANTHE** (*Phellandrium aquaticum*).

**OENANTHE.** Semence.

Huile jaune, pâle, volatile, d'une odeur pénétrante et âcre.....	0,50
Résine molle, analogue au baume de copahu.....	8,33
Résine dure.....	2,81
Extractif.....	3,65
Modification particulière de cet extractif.....	0,20
Gomme.....	3,33
Fibre végétale et eau.....	84,18
	100,00

(HERZ.)

**OENANTHE.** Semence.

Huile volatile.....	1,497
Huile grasse, un peu soluble dans l'alcool froid.....	5,078
Cérine.....	2,578
Résine.....	4,908
Extractif.....	8,078
Gomme.....	3,463
Fibre.....	71,822
	97,424

(BERTHOLD, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 179.)

**OENANTHYLATE D'ARGENT.**

Ag<sub>2</sub>O, C<sup>14</sup>H<sup>12</sup>O<sup>5</sup>.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	42,98	35,20	35,86
Hydrogène.....	6,94	5,64	5,43
Oxygène.....	12,02	10,27	10,07
Oxyde d'argent.....	38,44	48,89	48,64
	100,35	100,00	100,00

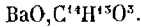
(1) Calculé. — (2) Trouvé. — (3) Calculé.

**ŒNANTHYLATE D'ARGENT.**

	(4)	(5)
Carbone .....	35,56	4070,090
Hydrogène.....	5,68	462,233
Oxygène.....	9,78	300,000
Oxyde d'argent.....	48,98	956,064
	100,00	2488,384

(4) Trouvé — (5) Calculé.

**ŒNANTHYLATE DE BARYTE.**



	Tr.		Calc.	
Carbone. .	44,84	44,58	4070,09	42,98
Hydrogène	6,94	6,87	462,23	6,54
Oxygène..	40,02	40,32	300,00	42,07
Baryte...	38,23	38,23	956,88	38,44
	100,00	100,00	2489,20	100,00

(TULLEY, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 237.)

**ŒNOLE ou ŒNYLE. Voy. MÉSITYLÈNE.**

**ŒERSTEDTITE.**

Silice.....	0,4974
Chaux.....	0,0264
Magnésie.....	0,0205
Protoxyde de fer.....	0,0443
Acide titannique et zirconé.....	0,6896
Eau.....	0,0533
	099,79

(FORCHHAMMER, *Ann. de Pogg.*, 1835, n° 8.)

**ŒETITE. Voy. OXYDE DE FER.**

**ŒUFS D'INSECTES.**

**Œufs de phalènes.**

- Albumine.
- Huile grasse.
- Des sels.

La coque membraneuse contient :

- Albumine.
- Carbonate et phosphate de chaux.

(JOHN, *Écrits chim.*, t. II, p. 112.)

**Œufs de fourmis.**

Graisse jaune, d'une odeur particulière, et se saponifiant difficilement.	42,50
Albumine (combinaison de protéine).	44,00
Extrait alcoolique et lactates, etc., etc.	46,25
Extrait aqueux et sels .....	6,20
Chitine et sels insolubles.....	54,05
	100,00

(JOHN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

**Œufs de papillon.**

Coquille de l'œuf, mat. animale	2,14	} 2,36
— carbonate calcique.	0,22	
Albumine.....	8,32	
Graisse, avec trace d'huile volatile. .	8,22	
Graisse non saponifiable.....	0,88	
Phosphate calcique ferrifère.....	0,67	
Matière animale et sel.....	4,65	
Eau.....	75,00	
	100,00	

(RINSCH, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

**Œufs de sauterelles. La coque.**

- Substance animale et phosphate de chaux.
- L'intérieur.
- Albumine.
- Un peu de gélatine,
- Huile jaune grasse.
- Substance soluble seulement dans l'esprit-de-vin, et qui cristallise en feuilles.
- Phosphate acide de potasse et sulfate de potasse.

(JOHN, *Écrits ch.*, t. II, p. 112.)

**ŒUFS DE MOLLUSQUES.**

- Enveloppe des œufs de la seiche.
- Ammoniaque
- Gélatine.
- Albumine.
- Matière grasse.
- Mucus.
- Muriates de soude et de magnésie.
- Hydriodate de soude.
- Carbonate et phosphate de chaux.
- Fer, des traces.
- Silice.

(*Journ. de Pharm.*, t. X, p. 520.)

**ŒUFS DE POISSONS.**

**Œufs de barbeau commun.**

- Albumine
- Matière huileuse ou grasse d'une saveur âcre, — soluble dans l'alcool, ayant quelque analogie avec l'osmazôme.
- Matière insoluble dans l'alcool, ayant quelque rapport avec la gélatine.
- Phosphore
- Hydrochlorate de potasse.
- de soude.
- d'ammoniaque.
- Phosphate de chaux.
- de potasse.
- Sel organique à base de potasse.

(DULONG D'ASTAUFORT, *Journ. de Pharm.*, 13<sup>e</sup> année, octobre 1842, p. 529.)

**Œufs de la carpe commune.**

Beaucoup d'albumine.  
Osmazôme.  
Matière gélatineuse.  
Huile jaunâtre, nauséabonde, dont le phosphore est un des principes constituants.  
Matière concrète albumineuse.

*Sels minéraux.*

Chlorure de potassium.  
Sous-carbonate de soude.  
Phosphate de chaux.  
Carbonate de chaux.

(MORIN, *Journ. de Pharm.*, 9<sup>e</sup> année, mai 1823, p. 207.)

**Œufs de la truite.**

Albumine.  
Osmazôme.  
Gélatine.  
Matière huileuse.  
Substance concrète ayant beaucoup d'analogie avec l'albumine coagulée.  
Hydrochlorate d'ammoniaque.  
Phosphore.

*Sels minéraux.*

Sous-carbonate de soude.  
—  
Phosphate de potasse.  
Hydrochlorate —  
Phosphate et carbonate de chaux.

(MORIN, *Journ. de Pharm.*, 9<sup>e</sup> année, mai 1823, p. 207.)

**ŒUFS DE POULE.**

**Œufs. Blanc d'œuf.**

Eau .....	80,0
Substance non coagulable .....	4,5
Albumine .....	45,5
	<hr/>
	400,0

(BOSTOCK, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 39.)

**Œufs. Coquille.**

Carbonate de chaux .....	89,6
Phosphate de chaux .....	5,7
Gluten animal .....	4,7
	<hr/>
	400,0

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXIX, p. 6.)

Voy. Os.

**Œufs. Jaune.**

Contient huile jaune, une masse brune, soluble dans l'esprit-de-vin et qui n'est pas

grasse, une matière gélatineuse, albumine, et acide phosphorique libre.

Les taches qu'on remarque sur la coque des œufs du vanneau sont dues, suivant John, à de l'oxyde de fer.

(VAUQUELIN, *Journ. de Schw.*, v. 168.)

**Œufs. Jaune d'œuf.**

Eau .....	54,486
Vitelline .....	45,760
Margarine et oléine .....	24,304
Cholestérine .....	0,438
Acide oléique et margarique .....	7,226
Acide phosphoglycérique .....	4,200
Chlorure ammoniac .....	0,034
Chlorures de sodium et de potassium, sulfate de potasse .....	0,277
Phosphates de chaux et de magnésie .....	4,022
Extrait de viande .....	0,400
Ammoniaque, matière azotée, matière colorante, traces d'acide lactique, de fer, etc. ....	0,853
	<hr/>
	400,000

(GOBLEY, *R. sc. et ind.*, t. XXVI, p. 279.)

**Œufs. Jaune d'œuf.**

Matière phosphorée .....	8,426
Acide cérébrique .....	0,300
— oléique et margarique .....	7,226
— phosphoglycérique .....	4,200

(GOBLEY, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XIV, p. 181.)

**Œufs. Pellicule servant d'enveloppe à l'albumine, et tapissant intérieurement la coque de l'œuf.**

Carbone .....	56,674
Hydrogène .....	6,608
Azote .....	40,764
Oxygène et soufre .....	25,957
	<hr/>
	400,000

(SCHÉERER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 45.)

**OIGNONS.**

**OIGNONS COMMUNS.**

Huile blanche, âcre, volatile, odorante.  
Soufre combiné à l'huile, qui lui doit son odeur fétide.  
Une grande quantité de sucre incristallisable.  
Beaucoup de mucilage analogue à la gomme arabique.  
Une matière végéto-animale, coagulable par la chaleur et analogue au gluten.  
Acide phosphorique, en partie libre, en par-

tie combiné à la chaux et acide acétique.  
Une petite quantité de citrate calcaire, non  
encore rencontré dans les végétaux.  
Une matière parenchymateuse ou fibreuse  
très-tendre, retenant de la matière végéto-  
animale.

(FOURCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXV, p. 172.)

## OIGNON de jacinthe.

Eau.....	73,75
Gomme.....	48,50
Tissu végétal.....	7,75
	<u>400,00</u>

(LEROUX, *Ann. de Ch.*, t. XI, p. 159.)

## OISANITE. Voy. ANATASE.

## OKÉNITE. Voy. DYSCLASITE.

OLÉATE DE BARYTE. BaO, C<sup>14</sup>H<sup>20</sup>O<sup>4</sup>.

	Tr.		Calc.	
Carbone..	64,52	64,58	64,59	3363,44
Hydrogène	9,42	9,59	9,35	486,70
Oxygène..	7,72	7,49	7,68	400,00
Baryte...	18,34	18,34	18,38	956,88
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>5206,72</u>

(VARRENTRAPPE, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 336.)

## OLÉATE DE BARYTE.

	(1)	(2)
Oléate de la graisse humaine.	400	26,00
— de la graisse de mouton	400	26,77
— de la graisse de bœuf.	400	28,93
— de la graisse d'oie....	400	26,77
— de la graisse de porc..	400	27,00

(1) Acide oléique. — (2) Baryte.

(CHEVREUL.)

## OLÉATE DE PLOMB.

	(1)	(2)
Oléate de la graisse humaine.	400	82,48
— de la graisse de mouton	400	81,84
— de la graisse de bœuf.	400	81,84
— de la graisse d'oie....	400	81,34
— de la graisse de porc.	400	81,80

(1) Acide oléique. — (2) Oxyde de plomb.

(CHEVREUL.)

## OLÉATE DE STRONTIANE.

	(1)	(2)
Oléate de la graisse humaine.	400	49,44
— de la graisse de mouton	400	49,38
— de la graisse de bœuf.	400	49,41
— de la graisse d'oie....	400	49,38
— de la graisse de porc..	400	49,30

(1) Acide oléique. — (2) Strontiane.

(CHEVREUL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 359.)

OLÉÈNE. C<sup>12</sup>H<sup>12</sup>.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	85,74	85,95
Hydrogène.....	14,72	14,05
	<u>400,46</u>	<u>400,00</u>

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 142.)

## OLÉINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Oxygène..	9,987	9,556	9,548	8,6
Carbone..	78,566	79,384	79,030	79,5
Hydrogèn.	11,447	11,090	11,422	11,9
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>	<u>400,0</u>

(1) O. de graisse humaine, *Tr. de Ch. élém.* de Thénard, t. V, p. 240. — (2) O. de mouton, *id.* — (3) O. de porc, *id.* — (4) O. du cerveau, par FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, p. 479.

## OLIBAN.

Résine.....	56,0
Huile jaune volatile ayant l'odeur des citrons.....	5,0
Gomme.....	<u>30,0</u>
	<u>91,0</u>

(PELLETIER, *Ch. org.* de Gmelin, p. 347.)

## OLIGOCLASE.

Syn. : *Spodumène à soude; natronspodumen.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	63,70	61,55	62,6	63,51
Alumine....	23,95	23,80	24,6	23,09
Perox. de fer.	0,50	»	0,4	»
Chaux.....	2,05	3,48	3,0	2,44
Magnésie....	0,65	0,80	0,2	0,77
Soude.....	8,11	9,67	8,9	9,37
Potasse.....	1,20	0,38	»	2,19
	<u>400,46</u>	<u>99,38</u>	<u>99,4</u>	<u>401,37</u>

	(5)	(6)	(7)
Silice.....	62,97	61,22	62,97
Alumine....	22,69	23,32	23,48
Peroxyde de fer..	»	2,40	0,51
Chaux.....	2,06	8,82	2,83
Magnésie....	0,54	0,36	0,24
Soude.....	8,45	2,56	7,24
Potasse.....	3,69	trace.	2,42
	<u>400,40</u>	<u>98,68</u>	<u>99,69</u>

(1) O. de Danvikszoll, par BERZELIUS. *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 109. — (2) O. d'Ytterby, en Suède, par le même, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 380. — (3) O. de l'Ariège, par LAURENT, *id.* — (4) O. d'Arendal, par HAGEN, *id.* — (5) O. des roches de Teneriffe, par DEVILLE, *id.* — (6) O. d'Islande, par FORCHAMMER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844. — (7) O. du Vieux Prince, par KERSTEN, *Rev. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 346.

**OLIGOCLASE de la protogine.**

	(a)	(b)
Silice .....	63,25	64,958
Alumine.....	23,92	22,658
Peroxyde de fer.....	tr.	0,348
Oxyde de manganèse.....	tr.	0,396
Chaux.....	3,23	2,025
Magnésie.....	0,32	0,404
Soude.....	6,88	9,432
Potasse.....	2,34	3,079
	99,94	100,000

(a) DELESSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXV, p. 117. — (b) KERNOT, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 224.

**OLIGOCLASE à base de chaux.**

Syn. : *Hafnefordite.*

Silice.....	59,66
Alumine.....	23,27
Sesquioxyde de fer.....	4,48
Chaux.....	5,47
Magnésie.....	0,36
Potasse.....	1,74
Soude.....	5,60
Perte.....	4,04
Substances non décomposées.....	0,84
	98,80

(SVANBERG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 256.)

**OLIGONSPATH. Voy. FER CARBONATÉ.**

**OLIVÉNITE.**

Syn. : *Cuivre arséniaté prismatique.*

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de cuivre..	56,43	56,38	54,54
Acide arsénique..	36,74	33,50	40,50
— phosphorique.	3,36	5,96	4,46
Eau.....	3,50	3,83	3,80
	400,00	99,67	400,00
	(4)	(5)	(6)
Oxyde de cuivre..	56,65	56,86	50,62
Acide arsénique..	39,80	34,87	45,00
— phosphorique.	»	3,43	»
Eau.....	3,55	3,72	3,50
	400,00	98,88	99,42

(1) O. des mines de Carcarack, par KOBELL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XIII, p. 412.

(2) O. cristallisée, par HERMANS. — (3) O. fibreuse (Wood's copper), par le même. — (4) O. par RICHARDSON. — (5) O. de Huel-unity, par DAMOUR. — (6) O. par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 12.

**OLIVINE. C<sup>40</sup>H<sup>17</sup>O<sup>16</sup>.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	69,64	69,66
Hydrogène.....	4,70	4,94
Oxygène.....	25,69	25,89
	100,00	100,00

(MULDER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841.)

**OLIVINE. Voy. PÉRIDOT.**

**OMPHASITE. Voy. PYROXÈNE.**

**ONCHOSINE. Voy. AGALMATOLITHE.**

**ONÉSITE. Voy. LIMONITE.**

**ONGLE. Voy. CORNE.**

**ONYX. Voy. AGATE.**

**OPALE. Voy. QUARTZ RÉSINITE.**

**OPHITE. Voy. SERPENTINE.**

**OPIAMMON. C<sup>40</sup>H<sup>17</sup>AzO<sup>16</sup>.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	59,92	59,80
Hydrogène.....	4,94	4,82
Azote.....	3,74	3,76
Oxygène.....	34,40	34,62
	400,00	400,00

(WÖHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XII, p. 237.)

**OPIUM.**

Substance végétale cristalline pure.....	4
Acide jouissant de propriétés particulières	40
Amer insoluble.....	42
— soluble.....	20
Huile.....	20
Substance analogue à l'amidon.....	40
Débris de végétaux.....	42
Eau.....	40
Acide acéteux.....	2
	400

(SÉGUIN, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 241.)

**OPIUM.**

Mat. grasse rancie, d'une odeur fétide	2,0
Matière résineuse, dure, brune.....	42,0
Résine molle brune.....	2,0
Morphine.....	42,0
Extractif analogue au baume.....	4,0
Matière extractive.....	25,0
Acide méconique.....	2,5
Substance qui forme le péricarpe.....	48,5
Des sels avec de l'eau et un principe odorant.....	25,0
	400,0

(JOURN, *Ann. de Berlin*, 1819, p. 155.)

**OPIUM.**

Corps gras.....	9,33
Principe résineux brun, qui paraît être une combinaison de principe cristallisable avec le principe extractif.	49,33
Principe cristallisable, narcotique... ..	4,67
— amer.....	34,65
Matière animale insoluble dans l'esprit-de-vin, presque insipide.....	2,00
Albumine.....	2,00
Acide libre.....	trace.
Feuilles de pavot.....	23,03

A reporter..... 92,04

Report. . . . .	92,04
Sulfate de potasse . . . . .	4,33
Sel végétal à base de potasse et sulfate de potasse . . . . .	trace.
Excès . . . . .	6,66
	<u>100,00</u>

(BRACONNOT, *Journ. de Ph.*, t. LXXXIV, p. 325.)

## OPIUM.

Narcotine.
Morphine.
Acide méconique.
Méconine.
Narcéine.
Acide brun et matière extractiforme.
Résine particulière.
Huile grasse.
Caoutchouc.
Gomme.
Bassorine.
Ligneux.

(PELLETIER.)

## OPIUM. Huile de l'opium.

Carbone . . . . .	72,39
Hydrogène . . . . .	11,82
Oxygène . . . . .	15,78
	<u>99,99</u>

## OPIUM. Résine de l'opium.

Carbone . . . . .	59,825	»
Hydrogène . . . . .	6,843	23
Azote . . . . .	4,846	»
Oxygène . . . . .	28,546	6
	<u>100,000</u>	

## OPIUM. Caoutchouc de l'opium.

Carbone . . . . .	87,89
Hydrogène . . . . .	12,11
	<u>100,00</u>

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 278.)

## OPIUM.

	(1)	(2)	(3)
Morphine . . . . .	10,30	4,50	7,00
Codéine . . . . .	0,25	0,52	»
Méconine . . . . .	0,08	0,30	»
Narcotine . . . . .	4,30	3,47	2,68
Narcéine . . . . .	0,71	0,42	»
Acide méconique . . . . .	4,70	4,38	»
Résine particulière . . . . .	10,93	8,40	»
Chaux . . . . .	0,60	0,02	»
Magnésie . . . . .	0,07	0,40	»
Alumine, peroxyde de fer, silice et phosphate de chaux . . . . .	0,24	0,22	»
Sels et huile volatile (approximativement) . . . . .	0,36	0,36	»
Mucilage végétal, caoutchouc, graisse acide et fibre végétale . . . . .	26,25	17,48	»
Acide brun, soluble dans l'eau et l'alcool . . . . .	1,04	0,40	»
Acide brun seulement soluble dans l'eau, gomme et perte . . . . .	10,13	56,49	»
	<u>96,76</u>	<u>96,76</u>	

(1) Opium de Smyrne. — (2) Opium de Constantinople. — (3) Opium d'Égypte.

(SCHUDLER.)

## OPIUM. 5 espèces d'opium oriental apportées de Smyrne.

Narcotine . . . . .	6,800	8,150	9,630	7,702	6,546
Morphine . . . . .	10,842	4,106	9,852	2,842	3,800
Codéine . . . . .	0,678	0,834	0,848	0,858	0,620
Narcéine . . . . .	6,662	7,506	7,684	9,902	13,240
Méconine . . . . .	0,804	0,846	0,344	1,380	0,608
Acide méconique . . . . .	5,124	3,968	7,620	7,252	6,614
Graisse . . . . .	2,166	4,350	4,846	4,202	4,508
Caoutchouc . . . . .	6,012	5,026	3,674	3,754	3,206
Résine . . . . .	3,582	2,028	4,112	2,208	1,834
Extrait gommeux . . . . .	25,200	31,470	21,834	22,608	25,740
Gomme . . . . .	1,042	2,898	0,698	2,998	0,896
Mucilage végétal . . . . .	19,086	17,098	21,064	18,496	18,022
Eau . . . . .	9,846	12,226	11,422	13,044	14,002
Perte . . . . .	2,148	2,496	0,566	2,754	3,334
	<u>99,992</u>	<u>100,000</u>	<u>102,134</u>	<u>100,000</u>	<u>99,970</u>

(MULDER.)



OPIUM obtenu près d'Erfurt.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Morphine.....	9,25	20,00	16,50	6,85
Narcotine.....	7,50	16,25	9,50	33,00
Acide méconique (impur).....	43,75	40,00	45,00	45,30
Extractif amer.....	6,50	5,00	42,75	4,25
Extractif moins amer.....	45,50	3,50	7,00	6,75
Apothème (dépôt d'extractif).....	7,75	4,75	3,75	2,20
Albumine végétale.....	20,00	17,50	42,85	43,00
Baume (résine avec huile grasse).....	6,25	7,65	9,75	6,80
Caoutchouc.....	2,00	10,30	3,25	4,50
Gomme avec de la chaux.....	1,25	0,85	0,80	1,40
Sulfate de potasse.....	2,00	2,25	2,50	2,00
Phosphates de chaux, de peroxyde de fer et d'alumine	1,50	1,05	1,50	4,15
Fibre végétale et substances étrangères.....	3,75	0,80	0,75	1,50
Ammoniaque et huile volatile (traces).....	»	»	»	»
Perte.....	3,00	0,40	4,40	1,60
	100,00	100,00	100,00	100,00

(1) Opium oriental. — (2) Opium du pavot bleu près d'Erfurt, 1829. — (3) *Id.*, 1830. — (4) Opium du pavot blanc d'Erfurt, 1829.

(Birtz, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)

OPIUM.

DÉNOMINATION.	EXTRAIT.	COULEUR de L'EXTRAIT.	RÉSIDU DE L'EXTRAIT filtré.	PRÉCIPITÉ DE L'EXTRAIT par l'ammoniaque.	MORPHINE PURE pour 100.	NARCOTINE pour 100.	CODÉINE dans 5000 grains.	ACIDE MÉCONIQUE.	MÉCONINE dans 5000 grains.	LIGNEUX POUR 100.	HUILE POUR 100.	RÉSINE POUR 100.	CACUHOUC.	MATIERE TERREUSE et saline.
	1834	44	Rouge de terre.	49,00	212	3,00	2,25	25	8	13				3,75
	1835	42	Fauve.....	5,25	217	3,00	2,00	20	9	12				3,75
Division de Behar	1835	40	Rouge de terre. Plus clair que Behar.....	9,00	198	2,50	1,75	5	10	14				3,50
Sarum	—	39	Rouge de terre foncé.....	106,00	286	2,50	0,75	»	1 gr.	16				3,75
Shahabad	—	40	Rouge de terre foncé.....	84,00	48	0,50	0,75	»	»	11				3,75
Tirhut	—	30	Rouge de terre foncé.....	46,00	326	2,50	»	»	5	13				3,50
Patna	—	31	Argile foncée.....	53,00	337	2,00	1,00	»	»	12				3,50
Bhagne pur	—	46	Rouge de terre.....	45,00	375	3,50	2,50	11	10	9				3,75
Puneah	—	40	Brun clair.....	115,00	232	2,00	2,00	»	»	11				3,75
Hazaribagh	—	47	Fauve clair.....	54,00	330	0,50	4,00	21	11	9				3,75
Malwah de 1829.....	57	47	Fauve clair.....	28,28	340	4,75	5,50	25	9	7				3,00
Opium du jardin patna 1833.....	50	50	Brun clair.....	49,00	656	10,75	6,00	20	14	8				3,25
Dinajpur du jardin patna	45	45	Rouge de terre.....	66,00	370	1,75	1,00	»	»	14				4,00
Banavās 1835.....	41	41	Brun clair.....	47,00	230	3,25	2,00	11	7	12				3,75
Pusewā, opium de Sarum	50	50	Noir mat.....	150,00	354	0,25	1,25	»	2 %	»				3,00

(Riegel, *Journ. de Pharm. et de Ch.*, 3<sup>e</sup> série, mai 1842, t. I, p. 413.)

**OPOPONAX.**

Résine.....	21,00
Gomme.....	46,70
Ligneux.....	4,90
Amidon.....	2,40
Acide malique.....	4,40
Extractif.....	0,80
Caoutchouc.....	trace.
Cire.....	0,45
Huile volatile et perte.....	2,95
	50,00

(PELLETIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXIX, p. 99.)**OPOPONAX. C<sup>20</sup>H<sup>20</sup>O<sup>14</sup>.**

	Tr.		
Carbone.....	63,24	64,45	63,94
Hydrogène.....	6,66	6,66	6,75
Oxygène.....	30,43	29,19	29,34
	400,00	400,00	400,00

	Tr.		Calc.
Carbone.....	64,90	66,38	64,45
Hydrogène.....	6,66	6,79	6,52
Oxygène.....	28,44	26,83	29,33
	400,00	400,00	400,00

(JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 520.)**OR NATIF.**Syn.: *Electrum*; *auro-poudre*; *or palladié*.**Composition de l'or natif.**

	Or.	Argent.	Cuivre.	Fer.
Sable aurifère de Schabrowski, près de Katherinembourg (Rose)	98,76	0,16	0,35	0,05
— de Borushka, près Nischne-tagil.....	<i>id.</i> 94,41	5,23	0,39	0,04
Mine de Beresoff.....	<i>id.</i> 93,78	5,94	0,08	»
Cristal de la laverie de Katherinembourg.....	<i>id.</i> 93,34	6,28	0,06	0,32
Ancienne mine de —.....	<i>id.</i> 92,80	7,02	»	0,08
Sable de Crarewo Nicolajewsk, près Miask.....	<i>id.</i> 92,47	7,27	0,06	0,08
Lavage de Perroé Pawlowsk près Beresoff.....	<i>id.</i> 92,60	7,08	0,18	0,06
Mine de Beresoff.....	<i>id.</i> 94,88	8,03	0,02	»
Lavage de Borushklei.....	<i>id.</i> 90,76	9,02	0,09	»
— de Crarewo Nicolajewsk près Miask.....	<i>id.</i> 89,35	10,65	»	»
— d'Alexander Andrejewsk près Miask.....	<i>id.</i> 87,40	12,07	0,09	»
Mine de Goruska près de Nischne-tagil.....	<i>id.</i> 87,34	12,42	0,08	»
Lavage de Petropawlowsk près de Bogoslowsk.....	<i>id.</i> 86,84	13,19	0,30	0,24
Mine de Santa-Barbara à Fuses dans le Siebenburg.....	<i>id.</i> 84,80	14,68	0,04	0,13
Sable aurifère de Nischne-tagil.....	<i>id.</i> 83,85	16,15	»	»
Mine de Sinarowski, dans l'Altai.....	<i>id.</i> 60,08	38,38	0,33	»
— de Verospatak, dans le Siebenburg.....	<i>id.</i> 60,49	40,74	»	»
— de Schlangenberg, par Forlice.....	28,00	72,00	»	»
— de Santa-Rosa, par Boussingault.....	64,93	35,07	»	»
— de Transylvanie.....	<i>id.</i> 64,52	35,48	»	»
Electrum de Schlangenberg, par Klapproth.....	64,00	36,60	»	»
Or de Otramina, par Boussingault.....	73,40	26,60	»	»
— de Marmato.....	<i>id.</i> 73,45	26,48	»	»
— de Titiribi.....	<i>id.</i> 74,00	26,00	»	»
— de Guano.....	<i>id.</i> 73,68	26,32	»	»
— de la Trinidad.....	<i>id.</i> 82,40	17,60	»	»
— de Ojas-anchas.....	<i>id.</i> 84,50	15,50	»	»

**OPSIMOSE. Voy. MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.****OR.**Au. Eq<sup>t</sup>. 4203,01. D<sup>nsé</sup> 49,257, fusion à 32°. Wedgw.

Voy. RHODIURE D'OR, OSMIURE D'OR.

**OR BLANC DENDRITIQUE. Voy. TELLURE NATIF AURO-ARGENTIFÈRE.****OR FULMINANT. Au<sup>2</sup>ClAz<sup>2</sup>, 4AzH<sup>3</sup>,  $\frac{3}{2}$ HO.**

	Tr.	Calc.
Or métallique.....	73,00	73,6
Azote.....	9,88	40,4
Chlore.....	4,50	4,3
Hydrogène.....	2,20	2,6
Oxygène.....	10,42	9,4
	400,00	400,0

(DEMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 176.)**OR GRAPHIQUE. Voy. TELLURE NATIF AURO-AUGENTIFÈRE.****OR GRIS JAUNATRE. Voy. TELLURE.****OR MUSSIF NATIF. Voy. ÉTAÏN SULFURÉ.**

Or du Sénégal, par Darcet.....	86,97	40,53	»	»
— de Rio-Sucio, par Boussingault.....	87,94	42,06	»	»
— de Baja <i>id.</i> .....	88,45	44,85	»	»
— de Malpaso <i>id.</i> .....	88,24	44,75	»	»
— de Llano <i>id.</i> .....	88,54	44,42	»	»
— de Bagota <i>id.</i> .....	92,00	8,00	»	»
— du Brésil, par Darcet.....	94,00	5,85	»	»

(Tr. de Min. de Dufrenoy, t. III, p. 203.)

**OR NATIF en paillettes, provenant des rivières:**

De Cèze.....	48 karats 8 grains.
Du Rhône.....	20 —
Du Rhin.....	24,25
De l'Ariège.....	22,25
Le karat vaut 12 grains.	

(READMUR, *Mémoires de l'Académie des sciences*, an 1718, p. 87.)

**OR NATIF. Auro-poudre.**

Or.....	85,98
Palladium.....	9,85
Argent.....	4,17
	<u>100,0</u>

(BERZELIUS, *T. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 203.)

**OR PALLADIÉ. Voy. OR NATIF.**

**OR DE LA CALIFORNIE.**

Or.....	86,87	88,75
Argent.....	12,33	8,88
Cuivre.....	0,29	0,85
Fer.....	0,54	traces.
Silice.....	»	4,40
	<u>100,03</u>	<u>99,88</u>

(HENRY, *Annuaire de Milton et Reiset*, 1849, p. 252.)

**OR TELLURIFÈRE. V. TELLURE AURIFÈRE.**

**ORANGER. Cendres.**

*Sels alcalins.*

Acide carbonique.....	37,0
— sulfurique.....	»
— muriatique.....	4,0
Silice.....	»
Potasse et soude.....	59,0
	<u>100,0</u>

**ORANGER. Cendres.**

*Matières insolubles.*

Acide carbonique.....	33,5
— phosphorique.....	1,9
Silice.....	6,0
Chaux.....	45,0
Magnésie.....	7,0
Oxyde de fer et de manganèse.....	4,0
Charbon.....	5,6
	<u>100,0</u>
Phosphate de chaux.....	0,5
— de fer.....	0,3

(Tr. des Essais de Berthier, t. I, p. 262.)

**ORANGETTES** ou oranges non encore développées.

- Huile volatile.
- Soufre.
- Chlorophylle.
- Matière grasse.
- Principe particulier cristallisable (hespéridine).
- Principe amer astringent, contenant des traces d'acide gallique et ayant quelque analogie avec le tannin.
- Acides citrique.
- malique.
- Citrates et malates de chaux et de potasse.
- Gomme.
- Albumine.
- Ligneux.
- Sels minéraux, des traces de fer et de silice.

(LEBRETON, *Journ. de Pharm. et des sciences accessoires*, 12<sup>e</sup> année, juillet 1828, p. 396.)

**ORCÉINATE DE ZINC.  $\bar{O},2HO,3ZnO$ .**

	Tr.	Calc.	
Leucorcéine.....	59,13	199,9	59,00
Eau.....	5,48	18,0	5,34
Oxyde de zinc....	35,39	120,9	35,69
	<u>100,00</u>	<u>338,8</u>	<u>100,00</u>

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, p. 149.)

**ORCÉINE. Variété  $\alpha$ .  $C^{18}H^{10}AzO^{10}$ .**

	Calc.	Tr.	
Carbone.....	63,14	63,32	63,04
Hydrogène.....	5,75	5,89	6,14
Azote.....	8,11	30,79	30,85
Oxygène.....	23,00		
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

**ORCÉINE** et oxyde de plomb.  $3PbO, \bar{O}z$ .

	Calc.	Tr.
Carbone.....	21,58	21,29
Hydrogène.....	4,97	2,24
Azote.....	40,63	10,37
Oxygène.....		
Oxyde de plomb.....	65,82	66,13
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

**ORCÉINE. Variété β. C<sup>9</sup>H<sup>8</sup>AzO<sup>8</sup>.**

	Tr.			Calc.
Carbone...	53,30	54,97	54,58	55,45
Hydrogène..	5,35	5,07	4,92	5,05
Oxy. et azote	39,35	39,96	40,50	39,50
	100,00	100,00	100,00	100,00

**ORCÉINE et oxyde de cuivre. 3CuO, Oβ.**

	Calc.	Tr.
Carbone.....	31,14	30,68
Hydrogène.....	3,96	3,92
Azote.....	31,22	33,03
Oxygène.....		
Oxyde de cuivre.....	33,68	32,37
	100,00	100,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, p. 31.)

**ORCINE. C<sup>16</sup>H<sup>6</sup>O<sup>4</sup>.**

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	4200	70,58	68,574
Hydrogène.....	400	5,88	6,826
Oxygène.....	400	23,54	24,598
	4700	100,00	99,998

(a) (b) SCHUNCKE, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 53. — (c) ROBIQUET, *id.*, de Berzelius.

**ORGE. Graines.**

Fécule.....	47,03
Gluten.....	2,23
Matière sucrée.....	3,65
Mucilage.....	3,24

(EINHOFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 285.)

**ORGE. Tiges avant la maturité.**

Principe amer.....	2,33
Fibre ligneuse.....	9,50
Amidon vert.....	2,45
Albumine.....	0,70
Phosphate acide de potasse.....	0,44
Eau.....	82,84
Perte.....	4,17
	99,40

**ORGE. Tiges mûres.**

Principe amer en partie soluble dans l'alcool.....	45,68
Fibre ligneuse avec de l'albumine durcie et de la cire végétale jaune.....	70,34
Albumine.....	4,70
Silice, qu'on peut extraire par l'eau.....	0,74
Eau.....	40,94
Perte.....	0,66
	100,00

(EINHOFF, *Journ. de Cehl*, t. VI, p. 62.)

**ORGE. Paille sèche.**

Substances solubles dans l'eau.....	41,330
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique.....	38,237
Cire et résine.....	0,780
Fibre végétale.....	49,653
	100,000

**ORGE. Paille réduite en cendres.**

Potasse.....	0,480
Soude.....	0,048
Magnésie.....	0,076
Chaux.....	0,554
Alumine.....	0,446
Oxyde de fer.....	4,044
Oxyde de manganèse.....	0,020
Silice.....	0,856
Acide sulfurique.....	2,448
Acide phosphorique.....	0,460
Chlore.....	0,072

Parties combustibles eau..... 94,766

100,000

(SPRENGEL, *Ann. agricoles*, t. VIII, p. 202.)

**ORGE. Cendres de l'orge de Neufchâtel.**

Potasse.....	13,75
Soude.....	6,75
Chaux.....	2,21
Magnésie.....	8,60
Oxyde ferrique.....	4,07
Acide phosphorique.....	38,80
— sulfurique.....	4,17
Silice.....	27,65

100,00

(KOEHLIN, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 78.)

**ORGE. Cendres.**

	(a)	(b)
Potasse.....	3,91	13,30
Soude.....	46,75	6,53
Chaux.....	3,36	2,44
Magnésie.....	40,04	8,32
Oxyde ferrique.....	4,93	4,03 perox. de fer.
Ac. phosphor..	40,63	38,51
Ac. sulfurique.	0,26	0,15
Silice.....	24,90	26,74
Charbon.....	4,22	5,15
	100,00	104,87

(a) BICHON, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 72. —

(b) JAMES, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 668.

ORGE. Cendres.

Silice.....	4,347
Carbonate de chaux.....	4,646
Carbonate de magnésie.....	4,638
Alumine.....	0,274
Oxyde de magnésie.....	0,433
Oxyde de fer.....	0,246
	<u>8,524</u>

(SCHREDER, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. IV, p. 216.)

ORGE. Cendres.

Sable et silice.....	29,40
Oxyde ferrique.....	2,40
Chaux.....	4,67
Magnésie.....	6,94
Potasse.....	20,94
Soude.....	»
Acide phosphorique.....	38,48
	<u>99,47</u>

(ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 82.)

ORGE. Farine d'orge non germée.

Résine jaune.....	4
Gomme.....	4
Sucrose.....	5
Gluten.....	3
Amidon.....	32
Hordéine.....	55
	<u>400</u>

ORGE. Farine d'orge germée ou malt.

Résine.....	4
Gomme.....	45
Sucrose.....	45
Gluten.....	4
Amidon.....	56
Hordéine.....	42
	<u>400</u>

(PROUST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 340 et 342.)

ORGE. Grains d'orge.

Matière volatile.....	430
Enveloppe.....	720
Farine.....	2690
	<u>3840</u>

ORGE. Farine.

Matière volatile.....	360
Albumine.....	44
Matière saccharine.....	200
Mucilage.....	476
Phosphate de chaux mêlé d'un peu d'albumine.....	9
Gluten.....	433
Enveloppe avec un peu de gluten et d'amidon.....	260
	<u>41,84</u>

A reporter..... 41,84

Report.... 41,84

Amidon non entièrement privé de gluten.....	2580
Perte.....	76
	<u>3840</u>

(EINHOF, *Syst. de Ch. par Thomson*, t. IV, p. 292.)

ORGE.

	(1)	(2)
Azote.....	2,34	2,79
Carbone.....	45,50	45,22
Hydrogène.....	6,87	6,99
Oxygène.....	44,68	42,46
Soufre.....	0,46	0,20
Cendres.....	2,84	5,52
Matières azotées desséchées à 100°.....	44,74	47,84
Matières azotées fraîches.....	42,26	45,35
Eau.....	46,80	43,80

(1) O. de Jérusalem par HORSFOLD. — (2) O. d'hiver, par le même, *R. sc. et ind.*, t. XXV, p. 304.

ORGE.

Carbone.....	45,4690
Hydrogène.....	6,4845
Azote.....	2,2840
Oxygène.....	42,4485
Cendres.....	3,3250
	<u>400,0000</u>

(SACC, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 401.)

ORME. Cendres.

	(1)	(2)	(3)
Potasse.....	45,49	44,35	4,55
Soude.....	8,30	40,24	7,03
Chaux.....	34,96	32,53	50,64
Magnésie.....	4,95	5,47	2,22
Phosphate ferriq. ....	4,45	4,45	0,83
Acide phosphoriq. ....	4,49	2,34	0,85
Acide sulfurique.....	0,93	0,80	0,43
Silice.....	2,08	2,05	6,44
Acide carbonique.....	29,42	29,02	30,45
Sable et charbon.....	3,76	4,46	4,46

(1) (2) *Ulmus campestris*, près de Giessen. — (3) Écorce du même.

(WRIGHTSON, *Ann. der Chem. und Ph.*, v. Liebig et Wöhler, 1845, n° 6.)

ORME. Écorce.

Matière végétale.....	0,605
Carbonate de potasse.....	0,342
— de chaux.....	0,050
— de magnésie.....	0,003
	<u>4,000</u>

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXI, p. 43.)

ORME. Ulcère de l'orme.

Eau.....	86,0
Carbonate de chaux cristallisé.....	8,0
Bicarbonate de potasse et acétate de potasse.....	0,5
Matière gélatiniforme particulière.....	3,3
Bassorine.....	4,6
Pectate de potasse.....	0,6
Carbonate de magnésie, sulfate de potasse, chlorure de potassium.....	trac.
	<u>400,0</u>

(BRACONNOT, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 593.)

ORMEAU. Cendres.

	(1)	(2)	(3)
Chaux.....	34,96	32,53	50,64
Magnésie.....	4,95	5,47	2,22
Potasse.....	45,49	44,35	4,55
Soude.....	8,30	40,24	7,03
Phosphate de fer.....	4,45	4,15	0,83
Acide phosphoriqu.....	4,49	2,34	0,85
— sulfurique.....	0,93	0,80	0,43
Silice.....	2,03	2,05	6,44
Acide carboniqu.....	29,42	29,02	30,45
Carbone.....	3,76	3,30	4,46
	<u>98,93</u>	<u>404,22</u>	<u>404,57</u>

(1) (2) Bois. — (3) Ecorce.

(WRIGHTSON, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 665.)

ORPIMENT. Voy. ARSENIC SULFURÉ JAUNE.

ORPIN. Voy. ARSENIC SULFURÉ JAUNE.

ORTHITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	32,00	32,77	34,93
Oxyde lanthanique.....	»	2,34	41,00
Chaux.....	7,84	44,48	40,42
Alumine.....	44,80	44,32	44,26
Protox. de cérium.....	49,50	47,70	40,43
— de fer.....	42,44	44,76	44,90
— demangan.....	3,44	4,42	0,85
Yttria.....	3,44	0,35	4,94
Magnésie.....	3,36	0,50	0,86
Potasse.....	»	0,76	»
Eau.....	3,36	2,54	0,52
	<u>400,48</u>	<u>98,28</u>	<u>400,08</u>

(1) O. de Finbo, par GARN et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IV, p. 243. — (2) O. accompagnant la gadolinite de Hitteroë, par SCHÉERER, *Rev. sc. et ind.*, t. VI, p. 40. — (3) O. de FELLFIELD, par le même, *id.*

ORTHITE.

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	40,43	33,05	27,59
Oxyde lanthanique.....	»	20,55	»
Chaux.....	4,84	40,48	2,28
Alumine.....	3,59	15,29	46,44
Protox. de cérium.....	43,92	»	41,75
— de fer.....	6,08	46,64	46,04
— demangan.....	4,39	»	4,55
Yttria.....	4,87	4,48	2,42
Magnésie.....	»	4,58	4,04
Carbone et perte.....	34,44	4,24	48,47
Eau.....	26,50	»	»
	<u>400,00</u>	<u>99,74</u>	<u>99,65</u>

	(7)	(8)	(9)
Silice.....	36,24	33,60	32,70
Chaux.....	5,48	9,59	41,07
Alumine.....	8,48	42,58	44,09
Protox. de cérium.....	4,98	4,56	20,28
— de fer.....	9,06	43,48	15,34
— demangan.....	»	»	»
Yttria.....	29,84	20,83	0,84
Magnésie.....	0,64	4,60	0,50
Potasse.....	»	»	0,76
Eau.....	4,59	3,34	2,56
	<u>98,95</u>	<u>99,58</u>	<u>98,08</u>

(4) Pyrorthite, par BERZELIUS, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 390. — (5) Orthite de Sockholm, par BERLIN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847. — (6) O. de Kullberger, par BERLIN, *id.* — (7) (8) O. d'Ytterby, par le même, *id.* — (9) O. de Hitteroë, par SCHÉERER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 195.

ORTHITE.

Silice.....	32,46
Alumine.....	48,09
Sesquioxide de fer.....	} 43,84
Protoxyde de fer.....	
— de cérium.....	6,77
Lanthane.....	9,76
Yttria.....	4,50
Chaux.....	43,18
Magnésie.....	4,02
Protoxyde de manganèse et oxyde de cuivre.....	trac.
Eau.....	3,40
	<u>400,02</u>

(HERMANN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 219.)

ORTHOCLASE. Voy. ORTHOSE.

ORTHOSE.

Syn. : *Feldspath*; *spath fusible*; *spath étincelant*; *adulaire*; *orthoclase*; *nekronite*; *pétrosilex*; *hornstein fusible*; *feldspath sonore*; *klingsstein*; *phonolite*; *feldspath résinite*; *réтинite*; *pechstein*; *obsidienne*; *ponce*; *krah-lite*; *feldspath compacte*; *murchisonite*; *adinoles*.

## ORTHOSE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	64,20	65,03	66,20	66,20	66,73	65,94	67,20	65,75
Alumine....	18,40	17,96	19,80	18,50	17,36	24,00	20,03	18,15
Perox. de fer	»	0,47	»	»	0,84	»	0,48	»
Potasse....	16,95	16,24	6,90	8,00	8,27	10,18	8,85	44,44
Chaux.....	»	0,35	»	»	4,23	0,44	0,24	trace.
Soude.....	»	»	3,70	4,00	4,10	3,50	5,06	1,44
Magnésie...	»	»	2,00	1,09	1,20	»	0,34	trace.
	99,55	100,02	98,60	97,79	99,70	100,70	101,84	99,48

(1) Adulaire du Saint-Gothard, par BERTHIER. — (2) O. lamellaire rouge de Cayenne, par BEUDANT. — (3) O. du mont Dor, par BERTHIER. — (4) O. de Drachenfels, par le même. — (5) O. de l'Époméo, par ABISCH. — (6) Feldspath blanc jaunâtre de l'Oural, par ROSE. — (7) F. blanc rougeâtre de Silésie, par le même. — (8) Adulaire du Saint-Gothard, par le même.

(Tr. de Min. de Dufrénoy, t. III, p. 341 et 342.)

## ORTHOSE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	65,69	0,572	72,0	64,30	62,00	63,00	65,52	66,48
Alumine.....	17,97	0,330	10,1	23,77	17,50	19,25	17,61	19,06
Peroxyde de fer....	traces	»	2,0	0,36	1,40	4,00	0,80	»
Chaux.....	1,34	»	1,2	4,78	6,50	6,00	0,94	0,63
Potasse.....	13,99	0,025	11,1	1,29	»	»	12,98	10,52
Soude.....	1,01	»	»	8,50	»	»	1,70	2,30
Oxyde de manganèse	»	0,024	»	»	»	»	trace.	»
Magnésie.....	»	»	3,2	»	6,00	3,25	trace.	»
Eau.....	»	0,021	»	»	0,25	0,50	»	»
Perte.....	»	0,028	»	»	3,35	2,50	»	»
Sulfate de baryte...	»	»	»	»	2,00	1,50	»	»
	100,00	1,000	99,6	100,00	99,00	100,00	99,55	98,99

(1) A. du Saint-Gothard, par HERMANN, *Annuaire de Pogg.* — (2) A. par LAMPADIS, *Ann. de Ch.*, t. XXXIX, p. 306. — (3) F. vert, par J.-W. WEBSTER, *Journ. de Phil. et des Arts* de Boston, nov. 1823. — (4) F. aventurin de Tvedestrand (Norwège), par SCHEERER, *Rev. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. IV, p. 328. — (5) Adulaire du mont Saint-Gothard, par WESTRUMB, *Ann. de Ch.*, t. XI, p. 216. — (6) Adulaire opaque d'un blanc jaunâtre, par le même, *id.* — (7) Orthoclase de la galerie profonde au Vieux-Prince, par KERSTEN, *Rev. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 346. — (8) Orthose de la protogine, par DELESSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. 25, p. 116.

## ORTHOSE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice.....	67	2,387	65,74	65,00	67,87	65,52
Alumine.....	14	0,624	18,57	18,64	15,72	19,15
Peroxyde de fer.....	»	0,030	trace.	0,83	2,44	»
Baryte.....	11	»	»	»	»	»
Magnésie.....	8	0,043	0,08	1,03	1,40	»
Chaux.....	»	0,044	0,34	1,23	3,46	0,45
Potasse.....	»	0,296	14,02	9,12	6,58	} et perte 11,74
Soude.....	»	0,147	1,25	3,49	2,86	
Oxyde de manganèse.....	»	»	»	0,13	»	»
	100	3,568	100,00	99,47	100,00	99,56

(1) F. blanc ou petunsé, *Élém. de Ch.* de Chaptal, t. II, p. 133. — (2) F. d'Ischia, par HERMANN, *Ann. de Pogg.* — (3) F. de Baveno, par le même, *id.* — (4) F. contenu dans la lave de l'Arso à Ischia, par le même, *id.* — (5) F. du tuf de Pausilippe, par HERMANN et ABISCH, *id.* — (6) Feldspath vitreux, par ROSE, *Ann. de Pogg.*

## ORTHOSE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	62,20	62,00	62,76	61,37	62,06	58,70	65,87	64,03
Alumine.....	49,78	49,48	49,20	20,23	49,61	23,95	20,60	18,47
Potasse.....	15,14	15,72	14,90	15,75	16,07	12,64	traces.	15,24
Soude.....	»	»	»	»	»	»	11,10	»
Magnésie.....	0,50	0,12	0,48	0,46	0,46	0,34	0,20	0,18
Chaux.....	0,58	0,35	0,46	0,39	0,38	2,09	0,38	0,67
Fer et manganèse..	traces.	traces.	traces.	»	»	traces.	traces.	»
Humidité.....	1,53	1,64	1,70	1,31	1,11	1,65	1,20	1,02
Perte.....	0,27	0,69	0,80	0,79	0,61	0,66	0,65	0,39
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(1) F. de Newcastle. — (2) F. de Sargadoclos. — (3) F. de Hall. — (4) F. de Quersenten (Bavière). — (5) F. d'Oporto. — (6) F. de Willmington. — (7) F. de Calabre. — (8) F. de Serdoboie (Finlande).

(BRONGNIART et MALAGUTI, *C. R.*, t. XIII.)

## ORTHOSE

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)
Alumine.....	20	20,00	17,02	15,0	15,0	14,00	20,00	55,75	19,75
Silice.....	64	48,75	62,83	56,0	68,0	60,50	61,00	34,00	54,00
Chaux.....	2	»	3,00	»	»	»	»	2,12	»
Oxyde de fer...	»	3,75	1,00	3,0	0,5	2,15	1,75	4,00	4,80
Potasse.....	14	14,00	13,00	10,4	14,0	3,80	»	2,00	»
Soude.....	»	»	»	»	»	5,00	14,18	»	4,30
Titane.....	»	10,00	»	12,0	»	10,00	3,25	»	15,50
Eau.....	»	»	»	1,0	»	0,75	0,50	1,00	1,00
	<u>100</u>	<u>96,50</u>	<u>96,85</u>	<u>97,4</u>	<u>97,5</u>	<u>96,20</u>	<u>100,68</u>	<u>98,87</u>	<u>99,35</u>

(1) Adulaire du Saint-Gothard, par VAUQUELIN. — (2) *Id.* par PESCHIER. — (3) Adulaire vert de Sibérie, par VAUQUELIN. — (4) *Id.* par PESCHIER. — (5) Adulaire vitreux d'Achenfels (Westphalie), par KLAPROTH. — (6) *Id.* par PESCHIER. — (7) Adulaire blanc d'Auvergne, par le même. — (8) Andalouïsité du Tyrol, par BRANDES. — (9) *Id.* par PESCHIER.

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 298.)

## ORTHOSE. Feldspath compacte ou pétrosilex ou hornstein fusible.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	79,50	75,20	75,40	71,17	68,00	76,40	81,91	0,795
Alumine.....	12,20	13,00	13,50	13,60	19,00	14,10	6,55	0,122
Soude.....	6,00	»	»	»	»	»	»	»
Potasse.....	»	3,40	3,80	3,19	5,60	4,60	»	0,060
Magnésie.....	1,10	2,40	1,40	0,10	1,10	2,30	8,88	0,011
Chaux.....	»	4,20	»	0,40	»	1,60	»	»
Oxyde de fer.....	0,50	»	1,20	1,40	4,50	0,80	»	0,005
Eau.....	»	1,50	»	3,50	»	2,25	6,42	»
	<u>99,30</u>	<u>98,70</u>	<u>97,30</u>	<u>93,36</u>	<u>98,20</u>	<u>99,05</u>	<u>103,76</u>	<u>0,993</u>

(1) Pétrosilex rouge de Salberg, par BERTHIER, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 352. — (2) P. gris verdâtre de Nantes, par le même, *id.* — (3) P. gris verdâtre de Bretagne, par DEROCHER, *id.* — (4) P. des Pentland-Hills, *id.* — (5) P. rougeâtre de Saxe, *id.* — (6) P. gris de fumée (Loire-Inférieure.) — (7) Léelite par THOMSON. — (8) Pétrosilex rose de Sahlberg (Suède), par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 21.



## ORTHOSE. Feldspath résinite ou résinite du Pechstein.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice.....	73,00	74,00	67,6	64,40	75,25	77,00	68,53
Alumine.....	44,50	47,00	8,7	15,65	42,00	43,00	41,40
Chaux.....	4,00	4,50	3,5	4,20	0,50	1,50	8,33
Oxyde de fer.....	4,00	2,75	3,6	4,30	4,60	2,00	4,00
— de manganèse..	0,40	»	»	»	»	»	4,30
Magnésie.....	»	»	4,6	4,20	»	»	2,30
Soude.....	4,75	3,00	5,7	»	»	2,70	»
Potasse.....	»	»	5,5	5,40	4,50	»	3,40
Eau.....	8,50	»	»	7,40	4,50	4,00	0,30
	<u>99,85</u>	<u>98,25</u>	<u>96,2</u>	<u>99,25</u>	<u>98,35</u>	<u>100,20</u>	<u>99,26</u>

(1) Feldspath du mont Moirson, par KLAPROTH. — (2) R. de Proschappel, par TROMSDORFF. — (3) R. de l'île d'Aran, par BERTHIER. — (4) R. du Cantal, par le même. — (5) Perlite de Tokay, par KLAPROTH. — (6) R. du Mexique, par VAUCCELIN. — (7) Sphérolite de Spechthausen, par ERDMANN.

(Tr. de Min. par Dufrénoy, t. III, pag. 357.)

## ORTHOSE. Feldspath sonore ou phonolithe ou klingstein.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice.....	16,204	61,084	58,00	44,220	66,964
Alumine.....	7,869	49,362	24,50	39,238	18,937
Chaux.....	4,449	4,781	3,50	4,034	0,340
Potasse.....	0,043	44,649	»	3,557	4,932
Fer oxydé.....	2,929	4,351	4,50	2,497	»
Oxyde cuivrique.....	»	»	»	0,025	»
Soude.....	2,668	»	6,00	12,408	6,324
Oxyde manganoux.....	»	»	»	0,638	»
Eau.....	4,993	»	2,00	6,558	»
Perte.....	»	»	4,50	»	»
Magnésie.....	»	4,773	»	4,264	4,498
		<u>400,000</u>	<u>400,00</u>	<u>98,436</u>	<u>98,992</u>

(1) Phonolithe de Marienberg en Bohême, parties solubles, par MAYER, *Ann. de Pogg.*, t. XLIX, p. 191. — (2) *Id.*, parties insolubles, *id.* — (3) Feldspath sonore d'Auvergne, par BERGMANN, *Journ. des Mines*, germinal an XII, p. 75. — (4) Phonolithe de Whisterschau, parties solubles, par REDTENBACHER, *Ann. de Pogg.*, t. XLVIII, p. 491. — (5) *Id.*, parties insolubles, par le même, *id.*

## ORTHOSE. Pechstein.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	63,50	78,00	73,00	59,00	90,0	64,59	89,59	72,80
Alumine.....	42,74	3,00	44,50	48,50	2,0	45,44	0,44	44,50
Fer oxydé.....	3,80	2,00	4,00	3,50	7,0	5,00	5,44	3,03
Chaux.....	4,46	4,50	4,00	4,00	»	»	3,23	4,42
Oxyde de manganèse...	»	»	0,40	»	»	»	»	»
Soude.....	6,22	3,00	4,75	3,00	»	»	»	lithine 2,86
Eau.....	8,00	7,00	8,50	8,00	»	»	»	8,50
Perte.....	»	2,50	»	4,00	»	45,00	4,36	»
	<u>98,72</u>	<u>400,00</u>	<u>99,85</u>	<u>400,00</u>	<u>99,0</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>99,84</u>

(1) P. par THOMSON, *Tr. des Mines*, t. I, p. 392. — (2) P. d'Auvergne, par BERGMANN, *Journ. des Mines*, germinal an XII, p. 71. — (3) P. de Meissen, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 17. — (4) P. de Planitz (Saxe), par BERGMANN, *Journ. des Mines*, germinal an XII, p. 71. — (5) P. trouvé dans des produits volcaniques, par Gmelin, *Ann. de Ch.*, t. XIII, p. 333. — (6) P. de Mispie, par WIEGLEB. — (7) P. de Francfort, par Gmelin. — (8) P. de Newry, par KNOX, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 46.

## ORTHOSE. Obsidienne.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice.....	69,46	78,0	74,80	70,34	74,83
Alumine.....	2,60	40,0	42,40	8,63	43,49
Oxyde de fer.....	2,60	2,0	2,03	10,52	4,40
— de manganèse.....	»	4,6	4,34	0,32	»
Magnésie.....	2,60	»	0,90	4,67	0,17
Chaux.....	7,54	4,0	4,96	4,56	4,98
Potasse.....	7,42	6,0	6,40	»	trace.
Soude.....	5,08	»	»	3,34	5,56
Matière volatile.....	3,00	»	»	»	»
	<u>100,00</u>	<u>98,6</u>	<u>99,80</u>	<u>99,38</u>	

(1) O. de Pasco en Colombie, par BERTHIER, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 360. — (2) O. de Las Navajas, par VAUQUELIN, *id.* — (3) O. de Telkebania, par ERDMANN, *id.* — (4) O. de l'Inde, par DAMOUR, *id.* — (5) Obsidienne d'Islande, par FORCHHAMMER, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 236.

## ORTHOSE. Obsidienne.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice.....	75,20	74,0	74,0	72,0	63,0	70,97
Alumine.....	6,86	43,4	44,2	42,5	20,0	6,77
Peroxyde de fer.....	6,54	4,0	3,0	2,0	13,5	6,24
Chaux.....	3,83	4,6	4,2	»	»	2,84
Magnésie.....		»	»	»	»	4,77
Soude et potasse.....	7,57	4,6	3,3	40,0	»	11,44
Perte.....	»	6,0	4,3	3,5	»	»
	<u>100,00</u>	<u>400,6</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>96,5</u>	<u>400,00</u>

(1) O. de la Nouvelle-Zélande, par MURDOCH, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 273. — (2) (3) O. du Mexique, par DRAPPIER, *Ann. de Ch.*, t. LIII, p. 265. — (4) O. par COLLET-DESCOTILS, *id.* — (5) O. d'Heckla (Islande), par TROMMSDORF, *Ann. de Ch.*, t. XXXIV, p. 150. — (6) O. de la Nouvelle-Zélande, par MURDOCH, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 272.

## ORTHOSE. Ponce.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice.....	70,00	69,25	77,50	54,25	68,6
Alumine.....	46,00	42,75	47,50	44,64	46,6
Chaux.....	2,50	3,50	»	0,85 magnésié	»
Oxyde de fer.....	0,50	4,50	4,75	7,90	»
Potasse.....	6,50	0,88	3,00	5,94	44,8
Soude.....	»	0,88			
Eau.....	3,00	7,00	»	13,44	»
	<u>98,50</u>	<u>98,76</u>	<u>99,75</u>	<u>99,79</u>	<u>100,0</u>

(1) Ponce du commerce, par BERTHIER. — (2) P. par BRANDES, *Ann. des Mines*, 1821, p. 248. — (3) P. de Lipari, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XXIV, p. 103. — (4) Tuf ponçoux du Pausilippe. — (5) Murchisonite, par PHILLIPS.

## OS.

## OS DE BOEUF.

Gélatine solide.....	54,0
Phosphate de chaux.....	37,7
Carbonate de chaux.....	40,0
Phosphate de magnésie.....	4,3
	<u>400,0</u>

(FOURCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XLVII, p. 258.)

## OS DE BOEUF.

Substance terreuse.....	68
Gélatine.....	30
Graisse.....	40

(DARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 423.)

## OS. FÉMUR D'UN CERF.

Substance animale.....	7,25
Phosphate de chaux.....	54,45
Carbonate de chaux.....	49,26
Sulfate de chaux.....	42,24
Phosphate de magnésie.....	2,42
Fluure de calcium.....	2,08
Oxyde de fer et de manganèse, perte.	2,90
	<b>400,00</b>

(MARCHAND, *Journ. de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, décembre 1842, p. 471.)

## OS DE L'HOMME.

Phosphate de chaux.....	84,9
Fluate de chaux.....	3,0
Chaux.....	40,0
Phosphate de magnésie.....	4,4
Soude.....	2,0
Acide carbonique.....	2,0
	<b>400,0</b>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 199.)

## OS DE L'HOMME. Fémur, débarrassé du périoste et de la graisse, d'un homme de 30 ans.

Cartilage insoluble dans l'acide chlorhydrique.....	27,23
Cartilage soluble.....	5,02
Vaisseaux.....	1,01
Phosphate basique de chaux.....	52,25
Fluure de calcium.....	4,00
Carbonate de chaux.....	40,24
Phosphate de magnésie.....	4,05
Soude.....	0,92
Chlorure de sodium.....	0,25
Oxyde de fer et de manganèse, perte.	4,05
	<b>400,00</b>

(MARCHAND, *Journ. de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, décembre 1842, p. 469.)

## OS DE L'HOMME.

	(1)	(2)
Cartilage, vaisseaux, etc. . . . .	38,02	44,46
Matériaux inorganiques. . . . .	64,98	58,84
Phosph. de chaux basique. . . . .	52,93	49,02
Carbonate de chaux. . . . .	7,66	7,76
Phosphate de magnésie. . . . .	0,25	4,54
Chlorure de sodium. . . . .	0,94	0,44
Carbonate de soude. . . . .	0,28	0,07

(1) Substance corticale du tibia d'un homme. — (2) S. médullaire du même os.

## OS DE L'HOMME.

	(3)	(4)
Cartilages, vaisseaux, etc. . . . .	41,48	48,56
Matériaux inorganiques. . . . .	44,82	54,44
Phosph. de chaux basique. . . . .	57,04	44,77
Carbonate de chaux. . . . .	5,04	7,44
Phosphate de magnésie. . . . .	0,87	0,88
Chlorure de sodium. . . . .	0,65	
Carbonate de soude. . . . .	4,43	4,67

(3) Condyle externe du fémur d'une jeune fille. — (4) Tête du tibia.

(VALENTIN, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 679.)

## OS DE L'HOMME.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Tibia. . . . .	60,01	39,99	56,52	43,48
Fémur. . . . .	62,02	37,54	57,54	42,49
Humérus. . . . .	63,02	26,98	58,08	44,92
Péroné. . . . .	60,02	39,98	56,00	44,00
Cubitus. . . . .	60,50	39,50	57,59	42,44
Radius. . . . .	60,54	39,49	56,50	43,50
Temporal. . . . .	63,50	36,50	55,90	44,40
Vertèbres. . . . .	57,42	42,58	»	»
Côtes. . . . .	57,49	42,54	53,75	46,25
Clavicule. . . . .	58,52	42,48	56,75	43,25
Os ilion. . . . .	58,79	44,24	58,50	44,50
Omoplate. . . . .	54,54	45,49	56,60	43,50
Métatars. . . . .	56,00	44,00	»	»
Métatarsiens. . . . .	66,52	53,47	»	»

(1) Os d'un homme adulte, matériaux inorganiques. — (2) *Id.*, matériaux organiques. — (3) Os d'un enfant nouveau-né, matériaux inorganiques. — (4) *Id.*, matériaux organiques.

(REES, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 679.)

## OS DIVERS.

	(1)	(2)
Cartilage. . . . .	32,47	»
Vaisseaux sanguins. . . . .	4,43	»
Fluate de chaux. . . . .	2,00	3,20
Phosphate de chaux. . . . .	54,04	85,30
Carbonate de chaux. . . . .	44,30	8,00
Phosphate de magnésie. . . . .	4,46	4,50
Soude, muriate de soude, eau, etc. . . . .	4,20	2,00
	<b>400,00</b>	<b>400,00</b>

	(3)	(4)
Cartilage. . . . .	33,30	3,56
Vaisseaux sanguins. . . . .		
Fluate de chaux. . . . .	2,50	4,00
Phosphate de chaux. . . . .	55,85	84,00
Carbonate de chaux. . . . .	3,85	7,40
Phosphate de magnésie. . . . .	2,05	3,00
Soude, muriate de soude, etc. . . . .	2,45	4,34
	<b>400,00</b>	<b>400,00</b>

(1) Os séchés de l'homme. — (2) Email de l'homme. — (3) Os des boeufs. — (4) Email des boeufs.

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXI, p. 257.)

## OS DE L'HOMME.

	(1)	(2)
Os pariétal d'un adulte.....	68,5	34,5
— d'un enfant de 3 ans.	66,3	33,7
Rocher de l'os temporal d'un adulte.....	70,2	29,8
Maxillaire inférieur d'un adulte.	68,0	32,0
— d'un enfant de 3 ans.	62,8	37,2
Sternum d'un adulte.....	64,7	35,3
Côte d'un adulte.....	65,3	34,7
Humérus d'un adulte.....	68,3	34,7
— et cubitus d'un fœtus de 8 mois.....	63,2	36,8
Radius d'un adulte.....	66,3	33,7
— d'un garçon de 40 ans.	65,5	34,5
Tibia d'un adulte.....	66,2	33,8
Péroné d'un adulte.....	66,5	33,5
Excroissances affectées de carie d'un autre péroné.....	64,2	38,8
Os du métatarse d'un adulte..	65,9	34,4
Rotule d'un adulte.....	63,7	36,3
Corps d'une vertèbre lombaire d'un adulte.....	60,5	39,5

(1) P. inorganique. — (2) P. organique.

(FRIEDRICH, *Journ. de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, décembre 1842, p. 523.)

## Os d'individus arthritiques.

	(1)	(2)
Substance animale.....	46,32	45,96
Phosphate de chaux.....	42,42	43,48
Carbonate de chaux.....	8,24	8,50
Phosphate de magnésie...	4,04	0,99
Fluorure de calcium, soude, sel marin et perte.....	2,31	4,37
	400,00	400,00

(1) Os de la cuisse. — (2) Os de l'avant-bras.

## Os. Concrétion de la cuisse chez un enfant rachitique.

Urate de soude.....	34,20
— de chaux.....	2,42
Carbonate d'ammoniaque.....	7,86
Chlorure de sodium.....	44,42
Eau.....	6,80
Substance animale.....	32,53
Perte.....	2,37
	400,00

(Tr. de Ch. org. de Liebig, t. III, p. 288.)

## Os d'un enfant rachitique, immédiatement après la mort.

	(1)	(2)
Cartilage.....	75,22	74,26
Substance grasse.....	6,42	7,50
A reporter.....	84,34	78,76

(1) Vertèbres dorsales. — (2) Radius.

Report.....	84,34	78,76
Phosphate de chaux.....	42,56	13,44
— de magnésie.....	0,92	0,78
Carbonate de chaux.....	3,20	3,45
Sulfate de chaux et de soude	0,98	4,00
Fluore de calcium, chlorure de sodium, fer, perte...	4,00	4,20
	400,00	400,00
	(3)	(4)
Cartilage.....	72,20	64,20
Substance grasse.....	7,20	9,34
Phosphate de chaux.....	44,78	24,35
— de magnésie.....	0,80	0,72
Carbonate de chaux.....	3,00	3,70
Sulfate de chaux et de soude.	4,02	4,68
Fluore de calcium, chlorure de sodium, fer, perte...	4,00	2,01
	400,00	400,00

(3) Fémur. — (4) Côtes sternales.

(MARCHAND, *Journ. de Pharm.*, 1842, p. 474.)

## Os des cadavres inhumés en 1814 après la bataille livrée sous les murs de Paris, et trouvés à Pantin.

Humidité.....	20,0	20,0
Matière organique.....	44,0	45,0
Sous-phosphate de chaux...	43,4	40,5
Carbonate de chaux.....	24,6	45,8
Sulfate de chaux.....	2,3	0,5
Traces d'oxyde de fer.....	0,0	»
Argile sableuse.....	»	8,2
	400,0	400,0

(LASSAIGNE, C. R., t. XIX.)

## Os. Fragment de crâne d'une momie égyptienne.

Résidu.....	2,67
Résidu incombustible composé de phosphate, de carbonate de chaux, etc.....	58,46
Matière animale.....	39,17
	400,00

(DANCET, *Rev. sc. et ind.*, t. XII, p. 240.)

## Os rachitiques.

	(1)	(2)	(3)
Cartilage.....	79,75	74,64	59,77
Phosph. de chaux.	43,60	43,25	33,60
— de magnésie.	0,82	»	»
Carbon. de chaux.	4,43	5,95	4,60
Sulfate de chaux. }	4,70	0,90	0,40
— de soude. }	»	5,26	4,63
Substance grasse.....	»	5,26	4,63
	400,00	400,00	400,00

(1) Vertèbres du dos, par BOSTOCK. — (2) *Id.*, par PROESCH. — (3) Côtes, par le même.

## Os. Exostoses.

	(1)	(2)	(3)
Substance animale...	43,0	41,6	46,0
Sels solubles.....	44,2	8,6	40,0
Carbonate de chaux..	6,5	8,2	44,0
Phosphate de chaux..	36,3	44,6	30,0
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(1) Épaississement qui s'était formé de lui-même.

(2) Os sain environnant. — (3) Exostose.

(LASSAIGNE, *Journ. de Pharm.*, 1842, p. 479.)

## Os pris dans les catacombes de Paris.

	(1)	(2)	(3)
Résidu blanc.....	60,3	58,8	64,72
Matière combustible ou volatilisable...	39,7	44,2	35,28
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>

(1) Partie solide d'un humérus. — (2) Partie spongieuse du même os. — (3) Côtes.

## OS DE L'HOMME.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice.....	»	»	4,90	»	»	»	»
Matière organique...	»	3,8	0,84	10,25	4,91	9,95	9,42
Sous-phosphate de chaux	78,29	80,2	76,38	78,42	84,44	80,59	80,04
Carbonate de chaux...	40,49	43,2	40,43	8,82	9,87	8,24	8,96
Phosphate de magnésie	7,94	4,3	8,20	2,84	0,84	4,22	4,94
Phosphate de fer...	»	4,5	2,58	»	»	»	»
Carbonate de cuivre ..	3,34	»	»	»	»	»	»
	<u>400,00</u>	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) Vertèbre d'enfant d'un tombeau gallo-romain à Rouen, par GIRARDIN et PREISSER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. IX, p. 373. — (2) Squelettes celtiques de Saumur, par les mêmes, *id.* — (3) S. d'un tombeau romain à Lillebonne, par les mêmes, *id.* — (4) Cubitus humain de la caverne à ossements de Mialet (Gard), par les mêmes, *id.* — (5) Tibia de Blainville, par les mêmes, *id.* — (6) Mâchoire inférieure de tombeaux celtiques de Fontenay, par les mêmes, *id.* — (7) *Id.* de Blainville, par les mêmes, *id.*

## OS DE POISSONS.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Substance animale.....	43,94	37,36	57,07	78,46
Phosphate de chaux .....	47,96	55,26	32,46	14,20
Sulfate de chaux .....	»	»	4,87	0,83
Carbonate de chaux.....	5,50	06,46	2,57	2,64
Phosphate de magnésie.....	2,00	»	4,03	»
Sulfate de soude.....	»	»	0,80	0,70
Soude et chlorure de sodium.....	0,60	4,22	3,00	2,46 sel marin.
Fluor. de calcium, silice, alumine, fer et perte .....	»	»	4,20	»
Fluor. de calcium, phosphate de magnésie et perte.....	»	»	»	0,74
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) Crâne de morue, par CHEVREUL. — (2) Os de brochet, par DUMÉNIL. — (3) Epine dorsale du requin, par MARCHAND. — (4) Crâne d'une grande raie, par MARCHAND.

(Tr. de Ch. org. de Liebig, t. I, p. 290.)

## OS DE PORC.

	(1)	(2)	(3)
Chaux unie à de l'acide phosphorique.....	46,7	49,94	51,4
Chaux unie à l'acide carbonique .....	2,6	2,00	4,9
Magnésie.....	5,2	4,70	4,8
Sels alcalins.....	0,4	4,57	0,4
Acide carbonique.....	0,4	4,43	»
Acide phosphorique.....	45,0	43,66	44,8
	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>	<u>400,0</u>

(1) Os d'un porc nouveau-né. — (2) Os d'un porc âgé de huit mois. — (3) Os d'un porc âgé de onze mois.

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVI, p. 488.]]

**OS DE SEICHE.** Couverture supérieure dure, avec la membrane flexible adhérente en dessous.

Matière animale non gélatineuse, soluble dans l'eau avec du sel marin.....	7
Membrane gélatineuse insoluble dans l'eau et la potasse.....	9
Carbonate de chaux avec une trace de phosphate de chaux.....	80
Eau avec des traces de magnésie.....	4
	<u>100</u>

**Masse principale poreuse.**

Matière animale non gélatineuse, soluble dans l'eau avec du sel marin.....	7
Membrane gélatineuse, insoluble dans l'eau et la dissolution de potasse tiède.....	4
Carbonate de chaux avec une trace de phosphate de chaux.....	85
Eau avec des traces de magnésie.....	4
	<u>100</u>

(JOHN, *Écrits ch.*, t. VI, p. 115.)

**OS DIVERS.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Os humains pris dans un cimetière.....	16,0	67,0	1,50	45,50
Os humains secs, mais qui n'ont pas séjourné dans la terre.....	23,0	63,0	2,00	2,00
Os de bœuf.....	3,0	93,0	2,00	2,00
— de veau.....	25,0	64,0	trace	21,00
— de cheval.....	9,0	67,5	1,25	22,25
Dents de cheval.....	12,0	85,5	0,25	2,25
— d'éléphants ou ivoire.....	24,0	54,0	0,10	11,15
Os de mouton.....	16,0	70,0	0,50	13,50
— d'élan.....	1,5	90,0	1,00	7,50
Bois de cerf (corne).....	27,0	57,5	1,00	14,50
Os de cochon.....	17,0	52,0	1,00	30,00
— de lièvre.....	9,0	85,0	1,00	5,00
— de poulet.....	6,0	72,0	1,50	20,50
Coquilles d'œuf.....	3,0	2,0	72,00	23,00
Os de brochet (arête).....	12,0	64,0	1,00	23,00
— de carpe.....	6,0	45,0	0,50	48,50
— de vipère.....	21,5	60,5	0,50	17,50
— de homard.....	18,0	14,0	40,00	28,00
Nacres de perle.....	2,5	»	66,00	31,50
Pierre ou œil d'écrevisse.....	2,0	12,0	60,00	26,00
Corail blanc.....	1,5	»	50,00	48,50
— rouge.....	0,5	»	53,50	46,00
Coraline articulée.....	7,5	»	49,00	43,50
Écaille sèche.....	8,0	»	68,00	24,00

(1) Gélatine. — (2) Phosphate calcaire. — (3) Carbonate calcaire. — (4) Perte et eau

(MÉRAT-GUILLOT, *Ann. de Ch.*, t. XXXIV, p. 71.)

**OS DIVERS.**

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Phosphate calcique avec fluor. calcique.....	61,76	59,82	59,48	59,11	56,64	42,73
Carbonate calcique.....	6,66	10,89	2,25	7,82	1,01	9,88
Phosphate magnésique.....	1,00	1,13	0,99	1,00	0,90	0,93
Sels.....	0,82	0,97	1,78	0,73	0,83	1,00
Cartilage.....	28,68	26,17	30,19	24,93	21,80	35,71
Graisse.....	1,08	1,02	5,31	6,11	18,82	9,75
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(1) Fémur de faucon. — (2) Fémur de coq. — (3) Fémur de grenouille. — (4) Vertèbre de couleuvre. — (5) Vertèbre de saumon. — (6) Vertèbre de brochet.

(BIBRA, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)

## OS CARIÉS.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Phosphate de chaux.....	51,02	32,74	25,83	42,99
Carbonate de chaux.....	8,04	7,24	4,45	4,22
Phosphate de magnésie.....	1,87	1,34	0,97	0,82
Sels solubles dans l'eau.....	0,90	0,84	0,71	0,70
Cartilages.....	36,99	33,45	29,04	51,86
Graisse.....	1,21	24,75	39,00	29,44
Substances organiques.....	38,20	57,90	68,04	81,27
— inorganiques.....	61,80	42,10	31,96	48,54

*Après déduction de la graisse :*

Cartilages.....	37,44	44,05	47,60	73,46
Sels terreux.....	62,56	55,95	52,40	26,54

(1) Portion du tibia prise au point d'amputation. — (2) *Id.* prise à deux pouces de l'extrémité de l'articulation. — (3) Fragment de l'articulation pris dans la substance spongieuse. — (4) Portion de l'astragale prise du milieu de la carie.

(BIBRA, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 748.)

## OS CARIÉS.

	(1)	(2)	(3)
Phosphate de chaux.....	58,34	25,88	45,20
Carbonate de chaux.....	6,34	7,01	6,73
Phosphate de magnésie.....	1,02	0,90	0,92
Sels.....	0,83	0,71	0,80
Cartilages.....	32,09	39,64	39,04
Graisse.....	1,38	25,86	7,31
Substances organiq.....	33,47	65,50	46,35
— inorganiques.....	66,53	34,50	53,65

*Sans graisse.*

Cartilages.....	32,53	53,60	42,44
Sels terreux.....	67,47	46,40	57,89

(1) Portion prise au lieu de la résection. — (2) Partie spongieuse de l'articulation cariée. — (3) Ostéophytes.

(BIBRA.)

## OS CARIÉS. Carie du fémur.

Phosphate de chaux.....	54,33	32,57
Carbonate de chaux.....	5,87	4,28
Phosphate de magnésie.....	0,92	0,70
Sels.....	0,74	0,72
Cartilages.....	33,85	52,38
Graisse.....	4,32	9,35
Substances organiques.....	38,47	61,73
— inorganiques.....	64,83	38,27

*Déduction de la graisse.*

Cartilages.....	33,45	57,78
Sels terreux.....	64,55	42,22

(BIBRA.)

## OS CARIÉS. Carie du cubitus.

Phosphate de chaux.....	44,91
Carbonate de chaux.....	4,25
Phosphate de magnésie.....	0,73
Sels.....	0,72
Cartilages.....	39,37
Graisse.....	10,02
Substances organiques.....	49,39
— inorganiques.....	50,61

*Déduction de la graisse.*

Cartilages.....	43,75
Sels terreux.....	56,25

(BIBRA, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 750.)

## OS FOSSILES. Voy. FOSSILES.

## OSMÉLITE. Voy. PEKTOLITE.

## OSMIURE D'IRIDIUM. Voy. IRIIDIUM NATIF.

## OSSIFICATION. Voy. CALCULS.

## OSTÉOSARCOME.

Eau.....	87,86
Cartilage passant à l'état de chondrine	9,85
Albumine.....	0,30
Stéarine, margarine et matières grasses phosphorées.....	0,23
Carbonate de chaux.....	0,67
Phosphate de chaux.....	0,59
Sulfate de soude et de potasse.....	0,21
Carbonate de soude.....	0,14
Chlorure de sodium et de potassium.....	0,40
Traces de phosphates de magnésie, d'alumine et de fer, silice.....	»
	<hr/> 400,00

(ROUX, *Rev. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XIV, p. 182.)

**OTTREËLITE.**

Silice.....	43,52	43,34
Alumine.....	23,89	24,63
Oxyde ferreux.....	46,84	46,72
Oxyde manganoux.....	8,03	8,48
Eau.....	5,63	5,66
	<u>97,88</u>	<u>98,53</u>

(DAMOUR, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 493.)

**OUTREMER.**

	(1)	(2)
Acide silicique.....	35,844	32,544
Alumine.....	27,824	25,235
Chaux.....	2,649	2,377
Oxyde ferrique.....	2,475	2,246
Soude.....	18,629	16,910
Soufre.....	5,493	44,629
Oxygène.....	7,422	9,039
	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>

(1) Avant le traitement par le soufre. — (2) Après le traitement.

(BRUNNER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

**OUTREMER.**

	(1)	(2)
Soude mêlée de potasse	42,063	21,470
Chaux.....	4,546 potasse	4,750
	chaux	0,020
Alumine.....	22,000	23,300
Silice.....	47,306	45,000
Acide sulfurique....	4,679	3,830
Soufre.....	0,488	4,683
Substance résineuse } Soufre, perte..... }	42,218 fer	4,063

(1) Outremer artificiel de Paris, par GMELIN. — (2) *Id.* de Meissen, par VARRENTRAPP.

Voy. LAPIS-LAZULI.

**OUWAROWITE. Voy. GRENAT.**

**OXACIDES DE L'ANTIMOINE.**

**ACIDE ANTIMONIEUX.**

SbO<sup>4</sup>. Dens<sup>4</sup> 4,084.

Syn. : *Antimoine oxydé terreux; stibiconise.*

Antimoine.....	80,43	100,0
Oxygène.....	49,87	24,8
	<u>100,00</u>	

**ACIDE ANTIMONIEUX.**

Antimoine.....	67,30
Oxygène.....	16,85
Carbonate de chaux.....	44,45
Oxyde de fer.....	4,50
Résidu insoluble.....	2,70
	<u>99,80</u>

(DUFRENOY, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 655.)

**ACIDE ANTIMONIQUE. SbO<sup>6</sup>.**

Antimoine.....	76,34	100,0
Oxygène.....	23,66	34,0
	<u>100,00</u>	

**OXACIDES DE L'ARSENIC.**

**ACIDE ARSÉNIEUX. AsO<sup>3</sup>. Dens<sup>4</sup> 3,71.**

Syn. : *Arsenic oxydé; arsenic blanc; arsenic; mort aux rats.*

	(a)	(b)	(c)
Arsenic.....	100,000	75,82	100,000
Oxygène.....	34,694	24,48	35,263

	(d)	(e)	(f)
Arsenic.....	74,48	100,000	100,00
Oxygène.....	25,52	32,979	34,93

(a) THÉNARD. — (b) (c) BERZELIUS. — (d) PROUST. — (e) (f) THOMSON.

(PROUST, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. I, p. 355.)

**ACIDE ARSÉNIQUE. AsO<sup>5</sup>.**

	(a)	(b)	(c)	(d)
Arsenic.....	65,3	66,038	100,000	100,000
Oxygène.....	34,7	33,962	51,428	52,905

	(e)	(f)	(g)	(h)
Arsenic.....	100,00	100,0	100,000	65,283
Oxygène.....	56,25	52,4	53,179	34,747

(a) CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 53. — (b) (c) BERZELIUS, *id.*, t. LXXX, p. 16. — (d) PROUST, *id.*, t. XLIII, p. 275. — (e) THÉNARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 233. — (f) THOMSON, *id.* — (g) (h) BERZELIUS, *id.*

**OXACIDES DE L'AZOTE.**

**ACIDE AZOTEUX. AzO<sup>3</sup>.**

Syn. : *Acide hyponitrique.*

	(a)	(b)	(c)
Azote.....	477,04	37,42	37,442
Oxygène.....	300,00	62,88	62,888
	<u>477,04</u>	<u>100,00</u>	<u>100,000</u>

(a) (b) GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395. — (c) DULONG et BERZELIUS, *id.*



ACIDE AZOTIQUE.

Syn. : *Acide nitrique ; eau-forte.*

AzO<sup>3</sup>,HO. I. 4,406. Dens<sup>4</sup> 4,55. Éb<sup>5</sup> à 86°.

Table de la richesse de l'acide azotique à divers degrés de densité, pour la température de 49° C., calculée par Thénard.

Densité.	Acide sec ou réel pour 100 parties.
4,543	85,7
4,498	84,2
4,478	72,9
4,434	62,9
4,422	64,9
4,376	54,9

Point d'ébullition.

Densité.	Température de l'ébullition.
4,54	86°
4,50	99
4,45	115
4,42	120
4,40	119
4,33	117
4,30	113
4,20	108
4,15	104

ACIDE AZOTIQUE SEC. L'acide azotique sec est formé en volumes de 400 d'azote et 250 oxygène; en poids :

Azote.....	477,02	26,45	26,944
Oxygène.....	500,00	73,85	73,059
	677,02	400,00	400,000

ACIDE AZOTIQUE hydraté.

Acide azotique sec.....	677,02	85,75
Eau.....	412,48	44,25
	789,50	400,00

(DULONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395.)

ACIDE HYPOAZOTIQUE.

Syn. : *Acide nitreux.*

	(a)	(b)	(c)	(d)
Azote....	29,68	29,5	30,44	30,5
Oxygène...	70,32	70,5	69,56	69,5
	100,00	100,0	100,00	100,0

(a) CAVENDISH, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. I, p. 243. — (b) DAY, *id.* — (c) THOMSON, *id.* — (d) DAY et GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 175.

OXACIDE DU BISMUTH. Voy. ACIDE BISMUTHIQUE.

OXACIDE DU BORE. Voy. ACIDE BORIQUE.

OXACIDE DU BROME. Voy. ACIDE BROMIQUE.

OXACIDES DU CARBONE. Voy. ACIDE CARBONIQUE, ACIDE OXALIQUE, ACIDE CROCONIQUE, ACIDE RHODIZONIQUE, ACIDE MEL-LITIQUE.

OXACIDES DU CHLORE.

ACIDE CHLORIQUE. ClO<sup>2</sup>.

Chlore.....	46,97	442,64
Oxygène.....	53,03	500,00
	100,00	942,64

ACIDE PERCHLORIQUE. ClO<sup>7</sup>.

Chlore.....	443,20	38,77
Oxygène.....	700,00	61,23
	4143,20	100,00

ACIDE CHLOREUX. ClO<sup>3</sup>.

ACIDE CHLOROCHLORIQUE. 2ClO<sup>3</sup>,ClO<sup>3</sup>.

ACIDE CHLOROPERCHLORIQUE. 2ClO<sup>7</sup>,ClO<sup>3</sup>.

ACIDE HYPOCHLORIQUE. ClO<sup>4</sup>.

Syn. : *Oxyde de chlore ; acide chloreux.*

ACIDE HYPOCHLOREUX. ClO.

OXACIDE DU CHROME. Voy. ACIDE CHROMIQUE.

OXACIDE DE L'ÉTAIN. Voy. ACIDE STANNIQUE.

OXACIDE DU FER. Voy. FERRATES.

OXACIDES DE L'IODE.

ACIDE IODIQUE. IO<sup>5</sup>. Eq<sup>1</sup>. 2079,50.

Iode.....	100,000
Oxygène.....	34,927

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 76.)

ACIDE HYPOIODIQUE. IO<sup>4</sup>.

ACIDE SOUS-HYPOIODIQUE. I<sup>3</sup>O<sup>18</sup>.

(MILLON, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 54.)

OXACIDES DU MANGANÈSE.

ACIDE MANGANIQUE. MnO<sup>3</sup>.

Manganèse..	355,887	54,26	100,00
Oxygène....	300,000	45,74	84,34
	655,887	100,00	

(BERZELIUS.)

**ACIDE HYPERMANGANIQUE.  $Mn^2O^7$ .**

Manganèse.....	744,774	50,84	400,00
Oxygène.....	700,000	49,16	96,70
	<u>1444,774</u>	<u>400,00</u>	

(MITSCHERLICH.)

**OXACIDE DU MOLYBDÈNE. Voy. ACIDE MOLYBDIQUE.**

**OXACIDE DE L'OR. Voy. ACIDE AURIQUE.**

**OXACIDES DU PHOSPHORE.**

**ACIDE HYPOPHOSPHORIQUE.**

	(a)	(b)
Phosphore.....	400,00	400,0
Oxygène.....	410,39	409,0

(a) THÉNARD. — (b) DULONG.

**ACIDE PHOSPHORIQUE.  $PhO^3$ .**

Phosphore.....	392,3	43,97
Oxygène.....	500,0	56,03
	<u>892,3</u>	<u>400,00</u>

(LAVOISIER, *Élém. de Ch.*, t. I, p. 60. — THOMSON, *Syst. de Ch.*, t. III, p. 47. — ROSE, *Journ. (allemand) de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 318. — BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 7. — DAVY, *Transactions philosophiques* pour 1812, p. 406. — THOMSON, *Annales de Philosophie*, avril 1816. — DULONG, *Mémoires d'Arcueil*, t. III, p. 439. — BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 217 et t. X, p. 278. — DAVY, *id.*, t. X, p. 297.)

**ACIDE PHOSPHOREUX.  $PhO^2$ .**

Phosphore.....	392,30	56,67
Oxygène.....	300,00	43,33
	<u>692,30</u>	<u>400,00</u>

(TRÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. 85, p. 328. — BERZELIUS, DAVY, THOMSON, DULONG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 227.)

**ACIDE HYPOPHOSPHOREUX.  $PhO$ .**

Phosphore.....	79,69
Oxygène.....	20,31
	<u>400,00</u>

(DAVY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 215.)

**OXACIDES DU SÉLÉNIUM.**

**ACIDE SÉLÉNIQUE.  $SeO^3$ .**

**ACIDE SÉLÉNIQUE SEC.**

Sélénium.....	495,94	62,32
Oxygène.....	300,00	37,68
	<u>795,94</u>	<u>400,00</u>

**ACIDE SÉLÉNIQUE hydraté.**

Acide sélénique.....	795,94	87,64
Eau.....	442,48	42,39
	<u>908,39</u>	<u>400,00</u>

**ACIDE SÉLÉNIQUE.  $SeO^2$ .**

Sélénium.....	495,94
Oxygène.....	200,00
	<u>695,94</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 228.)

**OXACIDE DU SILICIUM. Voy. ACIDE SILICIQUE.**

**OXACIDES DU SOUFRE.**

**ACIDE SULFURIQUE ANHYDRE.  $SO^3$ .**

Dens<sup>4</sup> 4,57. F<sup>0</sup> à 25°.

Soufre.....	204,46	40,44
Oxygène.....	300,00	59,86
	<u>504,46</u>	<u>400,00</u>

**ACIDE SULFURIQUE ORDINAIRE.**

$SO^3.HO$ . Solidif<sup>e</sup> à -42°. Eb<sup>n</sup> à 340°.

Acide sec.....	504,46	84,68
Eau.....	442,48	48,32
	<u>643,64</u>	<u>400,00</u>

Tableau de la richesse de l'acide sulfurique à divers degrés pour la température de +15° c.

(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
66°	4,842	100,00	00,00	»
60	4,725	84,22	45,78	Vauquelin.
60	4,747	82,34	47,66	D'Arcet.
55	4,618	74,32	5,68	Vauquelin.
55	4,648	74,32	,68	D'Arcet.
54	4,603	72,70	2 30	—
53	4,586	74,47	28,83	—
52	4,566	69,30	30,70	—
54	4,550	68,30	34,70	—
50	4,532	66,45	33,55	—
50	4,524	66,45	33,55	Vauquelin.
49	4,545	64,37	35,63	D'Arcet.
48	4,500	62,80	37,20	—
47	4,482	61,32	38,68	—
46	4,466	59,85	40,15	—
45	4,454	58,02	41,98	—
45	4,466	58,02	41,93	Vauquelin.
40	4,375	50,44	49,59	—
35	4,345	43,21	56,79	—
30	4,260	36,52	63,48	—
25	4,240	30,42	69,88	—
20	4,462	24,04	75,99	—
45	4,444	47,39	82,64	—
40	4,076	41,73	88,27	—
5	4,023	6,60	93,40	—

(1) Degré de l'aréomètre de Baumé. — (2) Densité de l'acide l'eau étant = 1. — (3) Quantité d'acide sulfurique hydraté ordinaire pour cent. — (4) Quantité d'eau pour 100. — (5) Nom de l'observateur.

## ACIDE SULFURIQUE.

Les degrés aréométriques sont calculés en admettant que les liquides dans lesquels l'aréomètre marque 66 degrés pèsent spécifiquement 1,542.

(1)	(2)	(3)
5	4,032	4,5
10	4,068	9,2
15	4,106	13,9
20	4,144	18,4
25	4,182	22,2
30	4,223	28,2
35	4,264	30,1
40	4,306	33,8
45	4,354	37,5
50	4,398	41,1
55	4,448	44,7
60	4,504	48,2
65	4,557	51,6
70	4,615	55,0
75	4,675	58,2
80	4,734	61,4
85	4,786	63,5
90	4,822	65,4
95	4,838	65,8
100	4,842	66,0

(1) Acide concentré pour 100. — (2) Densité à 15 degrés. — (3) Degré à l'aréomètre de Baumé à 15 degrés.

(BINEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXIV, p. 341.)

ACIDE SULFURIQUE. Table de correspondance entre les degrés de l'aréomètre et les quantités d'acide monohydraté et d'acide concentré ordinaire.

(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Pour 100 Pour 100 Pour 100 Pour 100					
30,0	4,262	31,6	33,2	34,8	36,0
40,0	4,383	47,2	49,7	48,4	50,9
50,0	4,530	64,4	64,7	62,6	65,9
55,0	4,645	68,9	72,5	70,0	73,7
60,0	4,744	76,9	80,9	78,0	82,4
65,0	4,849	87,4	91,5	89,6	94,3
65,5	4,830	89,4	94,8	91,8	96,6
65,8	4,838	90,5	95,2	95,0	100,0

(1) Degré aréométrique. — (2) Densité. — (3) Acide monohydraté, la température étant à 0 degré. — (4) Acide ordinaire, id. — (5) Acide monohydraté, la température étant à 15 degrés. — (6) Acide ordinaire, id.

(BINEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXIV, p. 348.)

## ACIDE SULFURIQUE.

Table des densités de l'acide sulfurique.

(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
5°	1,036	5,4	4,2	5,4	4,5
10	1,075	10,3	8,4	10,9	8,9
15	1,116	15,5	12,7	16,3	13,3
20	1,161	21,2	17,3	22,4	18,3
25	1,209	27,2	22,2	28,3	23,4
30	1,262	33,6	27,4	34,8	28,4
33	1,296	37,6	30,7	38,9	31,8
35	1,320	40,4	33,0	41,6	34,0
36	1,332	41,7	34,2	43,0	35,4
37	1,345	43,1	39,2	44,3	36,2
38	1,357	44,5	36,3	45,5	37,2
39	1,370	45,9	37,5	46,9	38,3
40	1,383	47,3	38,6	48,4	39,5
41	1,397	48,7	39,7	49,9	40,7
42	1,410	50,0	40,8	51,2	41,8
43	1,424	51,4	41,9	52,5	42,9
44	1,438	52,8	43,4	54,0	44,4
45	1,453	54,3	44,3	55,4	45,4
46	1,468	55,7	45,5	56,9	46,2
47	1,483	57,1	46,6	58,2	47,5
48	1,498	58,5	47,8	59,6	48,7
49	1,514	60,0	49,0	61,4	50,0
50	1,530	61,4	50,7	62,6	51,4
51	1,546	62,9	51,3	63,9	52,2
52	1,563	64,4	52,6	65,4	53,4
53	1,580	65,9	53,8	66,9	54,6
54	1,597	67,4	55,0	68,4	55,8
55	1,615	68,9	66,2	70,0	57,4
56	1,634	70,5	57,5	71,6	58,4
57	1,652	72,4	58,8	73,2	59,7
58	1,671	73,6	60,4	74,7	61,0
59	1,691	75,2	61,4	76,3	62,3
60	1,711	76,9	62,8	78,0	63,6
61	1,732	78,6	64,2	79,8	65,4
62	1,753	80,4	65,7	81,7	66,7
63	1,774	82,4	67,2	83,9	68,5
64	1,796	84,6	69,0	86,3	70,4
65	1,819	87,4	71,3	89,5	73,0
65,5	1,830	89,4	74,2	91,8	74,9
65,8	1,837	90,4	73,8	94,5	77,4
66	1,842	94,3	74,5	100,0	84,6
66,2	1,846	92,5	75,5	»	»
66,4	1,852	95,0	77,5	»	»
66,6	1,857	100,0	8,6	»	»

(1) Degré de l'aréomètre. — (2) Densité. — (3) Acide monohydraté pour 100, la température étant à 0°. — (4) Acide anhydre pour 100, id. — (5) Acide monohydraté pour 100, la température étant à 15 degrés. — (6) Acide anhydre pour 100, id.

(BINEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXVI, p. 125.)

ACIDE HYPOSULFURIQUE. S<sup>2</sup>O<sup>5</sup>.

Soufre. ....	402,32	44,59
Oxygène. ....	500,00	55,41
	<u>902,32</u>	<u>400,00</u>

(GAY-LUSSAC et WELTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 315.)

ACIDE SULFUREUX.

SO<sup>2</sup>. Dens<sup>4</sup> 2,234 Eb<sup>n</sup> à 40°.

L'acide sulfureux est formé d'un volume de gaz oxygène et de demi-volume de vapeur de soufre condensés en un seul.

Il est formé en poids de :

Soufre. ....	204,16	50,44
Oxygène. ....	200,00	49,86
	<u>404,16</u>	<u>400,00</u>

ACIDE HYPOSULFUREUX. S<sup>2</sup>O<sup>6</sup>.

Soufre. ....	402,32	66,80
Oxygène. ....	200,00	33,20
	<u>602,32</u>	<u>400,00</u>

OXACIDES DE TELLURE.

ACIDE TELLUREUX. TeO<sup>2</sup>.

Tellure. ....	80,036	804,76
Oxygène. ....	19,964	200,00
	<u>400,000</u>	<u>4004,76</u>

ACIDE TELLURIQUE. TeO<sup>3</sup>.

Tellure. ....	72,774	804,76
Oxygène. ....	27,229	300,00
	<u>400,000</u>	<u>4404,76</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 146.)

OXACIDE DU TITANE. Voy. ACIDE TITANIQUE.

OXACIDE DU TUNGSTÈNE. Voy. ACIDE TUNGSTIQUE.

OXACIDES DU VANADIUM.

ACIDE VANADIQUE. VO<sup>5</sup>.

Vanadium. ....	74,0449	400,0000
Oxygène. ....	25,9551	35,0533
	<u>400,0000</u>	

ACIDE VANADEUX. VO<sup>3</sup>.

Vanadium. ....	89,538	400,0000
Oxygène. ....	40,462	44,6844
	<u>400,000</u>	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 354.)

OXALATE D'ALUMINE. A<sup>2</sup>O<sup>3</sup>,3C<sup>2</sup>O<sup>3</sup>.

Acide oxalique. ....	67,90	4350,00
Alumine. ....	32,40	642,32
	<u>400,00</u>	<u>4992,32</u>

OXALATE D'AMILÈNE. C<sup>10</sup>H<sup>10</sup>O, C<sup>2</sup>O<sup>3</sup>.

Syn. : *Éther oxalamylique.*

	Calc.	Tr.
Carbone. ....	63,02	62,5
Hydrogène. ....	9,49	9,6
Oxygène. ....	27,49	27,9
	<u>400,00</u>	<u>400,0</u>

(BALARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XII, p. 312.)

OXALATES D'AMMONIAQUE.

OXALATE NEUTRE. AzH<sup>4</sup>O, C<sup>2</sup>O<sup>3</sup>+HO.

Acide oxalique. ....	453,04	58,0
Ammoniaque. ....	244,52	27,5
Eau. ....	142,50	44,5
Oxalate d'ammon. desséché. ....	<u>780,06</u>	<u>400,0</u>

Acide oxalique. ....	453,04	50,7
Ammoniaque. ....	244,52	24,0
Eau. ....	225,00	25,3
Oxalate d'ammon. cristall. ....	<u>892,56</u>	<u>400,0</u>

BIOXALATE D'AMMONIAQUE.

AzH<sup>4</sup>O, 2C<sup>2</sup>O<sup>3</sup>+3HO.

Acide oxalique. ....	906,08	57,6
Ammoniaque. ....	244,52	43,6
Eau. ....	450,00	28,8
	<u>4570,60</u>	<u>400,0</u>

OXALATE D'ANILINE.

	Tr.	Calc.
Carbone. ....	64,84	64,53
Hydrogène. ....	5,74	5,80
Azote. ....	40,24	»
Oxygène. ....	»	»
		<u>400,00</u>

(FRITZSCHE, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 45.)

OXALATE D'ANTIMOINE. SbO<sup>3</sup>,3C<sup>2</sup>O<sup>3</sup>.

Acide oxalique. ....	44,53	4350,00
Oxyde d'antimoine. ....	58,47	1942,90
	<u>400,00</u>	<u>3262,90</u>

OXALATE D'ARGENT. AgO, C<sup>2</sup>O<sup>3</sup>.

Acide oxalique. ....	23,78	450,00
Oxyde d'argent. ....	76,22	4554,64
	<u>100,00</u>	<u>4904,64</u>

**OXALATES DE BARYTE.**

**OXALATE NEUTRE.** BaO, C<sup>2</sup>O<sup>5</sup>.

Acide oxalique.....	34,62	450,00
Baryte.....	68,38	956,88
	<u>100,00</u>	<u>1406,88</u>

**BIOXALATE.** BaO, 2C<sup>2</sup>O<sup>5</sup>.

Acide oxalique.....	55,00
Baryte.....	45,00
	<u>100,00</u>

(BÉRARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXIII, p. 284.)

**OXALATE DE CADMIUM.** CdO, C<sup>2</sup>O<sup>5</sup>.

Acide oxalique.....	36,24	450,00
Oxyde de cadmium.....	63,76	796,77
	<u>100,00</u>	<u>1246,77</u>

**OXALATES DE CÉRIUM.**

**OXALATE DE PEROXYDE.** Ce<sup>2</sup>O<sup>5</sup>, 3C<sup>2</sup>O<sup>5</sup>.

Acide oxalique.....	48,38	1350,00
Sesquioxyde de cérium..	54,62	1449,39
	<u>100,00</u>	<u>2799,39</u>

**OXALATE DE PROTOXYDE.** CeO, C<sup>2</sup>O<sup>5</sup>.

Acide.....	40,46	450,00
Protoxyde de cérium....	59,84	674,69
	<u>100,00</u>	<u>1124,69</u>

**OXALATE DE CHAUX.** CaO, C<sup>2</sup>O<sup>5</sup> + HO.

Acide oxalique....	453,04	55,99	} 400
Chaux.....	356,02	44,04	
Oxalate de chaux			} 400
anhydre.....	809,06	87,79	
Eau.....	112,48	12,02	
	<u>924,56</u>		

L'OXALATE DE CHAUX est contenu dans les plantes suivantes :

- Les racines d'orcanette.
- ache.
  - carline.
  - curcuma.
  - dictame blanc.
  - fenouil.
  - gentiane rouge.
  - asclépiade.
  - patience.
  - réglisse.
  - mandragore.
  - arrête-bœuf épineux.
  - iris de Florence.

Les racines de saponaire.

- scille.
- tormentille.
- valériane.
- zédoaire
- gingembre.

Les écorces de cascarille.

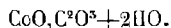
- cannelle.
- sureau.
- simarouba.

(SCHEELE, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 86.)

**OXALATE DE CHROME.** Cr<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, 2C<sup>2</sup>O<sup>5</sup>.

Acide oxalique.....	57,51	4350,00
Sesquioxyde de chrome..	42,49	956,00
	<u>100,00</u>	<u>2306,00</u>

**OXALATE DE COBALT.**



**OXALATE DE COBALT anhydre.**

Acide oxalique.....	49,13	450,00
Oxyde de cobalt.....	50,87	468,99
	<u>100,00</u>	<u>918,99</u>

**OXALATE DE COBALT hydraté.**

Acide.....	39,49	450,00
Oxyde de cobalt.....	40,89	468,99
Eau.....	49,62	225,00
	<u>100,00</u>	<u>1143,99</u>

**OXALATES DE CUIVRE.**

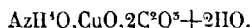
**OXALATE DE BIOXYDE.** CuO, C<sup>2</sup>O<sup>5</sup>.

Acide oxalique.....	47,74	450,00
Oxyde noir de cuivre....	52,26	495,69
	<u>100,00</u>	<u>945,69</u>

**OXALATE DE PROTOXYDE.** Cu<sup>2</sup>O, C<sup>2</sup>O<sup>5</sup>.

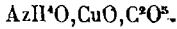
Acide oxalique.....	33,69	450,00
Oxyde rouge de cuivre..	66,34	894,39
	<u>100,00</u>	<u>1344,39</u>

**OXALATES DE CUIVRE ET D'AMMONIAQUE.** Sel neutre.



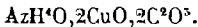
Ammoniaque.....	214,52	40,9
Oxyde de cuivre.....	495,70	25,6
Acide oxalique.....	906,08	46,2
Eau.....	337,50	17,3
	<u>1953,80</u>	<u>100,00</u>

**OXALATE DE CUIVRE ET D'AMMONIAQUE.** Le sel que l'on prépare en abandonnant à l'air libre une dissolution d'oxalate de cuivre dans l'ammoniaque caustique, a pour formule :



Ammoniaque.....	244,52	46,7
Oxyde de cuivre.....	493,70	39,2
Acide oxalique.....	453,04	35,3
Eau.....	56,25	8,8
	<u>4249,54</u>	<u>400,0</u>

**OXALATE DE CUIVRE ET D'AMMONIAQUE.** En faisant digérer dans l'ammoniaque un excès d'oxalate de cuivre, il se forme un sel double basique.



Ammoniaque.....	244,52	40,4
Oxyde de cuivre.....	994,40	46,9
Acide oxalique.....	906,08	43,0
	<u>2442,00</u>	<u>400,0</u>

**OXALATE DE CUIVRE ET DE POTASSE.**  $\text{CuO}, \text{C}^2\text{O}^5 + \text{KO}, \text{C}^2\text{O}^5 + 4\text{HO}.$

Oxalate de cuivre.....	948,74	38,85
— de potasse.....	4042,95	42,70
Eau.....	450,00	18,45
	<u>2441,69</u>	<u>400,00</u>

**OXALATE DE CUIVRE ET DE SOUDE.**

Acide oxalique.....	46,48
Soude.....	49,02
Oxyde noir de cuivre.....	23,50
Eau.....	41,00
	<u>400,00</u>

(VOGEL.)

**OXALATES D'ÉTAIN.**

**OXALATE DE BIOXYDE.**  $\text{SnO}^2, 2\text{C}^2\text{O}^5.$

Acide oxalique.....	49,20	900,00
— stannique.....	50,80	935,29
	<u>400,00</u>	<u>4835,29</u>

**OXALATE DE PROTOXYDE.**  $\text{SnO}, \text{C}^2\text{O}^5.$

Acide oxalique.....	35,46	450,00
Protoxyde d'étain.....	64,84	835,29
	<u>400,00</u>	<u>4285,29</u>

**OXALATES DE FER.**

**OXALATE DE PEROXYDE.**  $\text{Fe}^2\text{O}^3, 3\text{C}^2\text{O}^5.$

Acide oxalique.....	58,43	4350,00
Sesquioxyc de fer.....	41,87	978,44
	<u>400,00</u>	<u>2328,44</u>

**OXALATE DE PROTOXYDE.**  $\text{FeO}, \text{C}^2\text{O}^5.$

Acide oxalique.....	50,77	450,00
Protoxyde de fer.....	49,23	439,20
	<u>400,00</u>	<u>889,20</u>

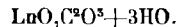
**VOY. FER OXALATÉ.**

**OXALATE D'IODANILINE.**

	Tr.	Calc.	
Ac. oxaliqu. hydraté.	47,84	45,00	47,28
Iodaniline.....	9,04	248,36	82,72
		<u>263,36</u>	<u>400,00</u>

(CAHOERS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXV, p. 242.)

**OXALATE DE LANTHANE.**



Oxyde de lanthane.....	700,0	47,04
Acide oxalique.....	451,6	} 52,99
Eau.....	337,4	
	<u>4489,0</u>	<u>400,00</u>

(ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 322.)

**OXALATE DE LITHINE.**  $\text{LO}, \text{C}^2\text{O}^5.$

Acide oxalique.....	74,52	450,00
Lithine.....	28,48	480,37
	<u>400,00</u>	<u>630,37</u>

**OXALATE DE LITHINE.**

Lithine.....	26,27
Acide oxalique.....	65,54
Eau.....	8,19
	<u>400,00</u>

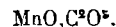
(RAMMELSBERG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 133.)

**OXALATE DE MAGNÉSIE.**  $\text{MaO}, \text{C}^2\text{O}^5.$

	(a)	(b)	(c)	(d)	Calc.
Acide.	65	73,68	72,65	63,68	450,00
Magnés	35	26,32	27,35	36,32	258,35
	<u>400</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>708,35</u>

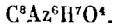
(a) BERGMANN, *Opusc.*, 1, 262 et 267. — (b) THOMSON, t. II, p. 568. — (c) BERARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, A. 234. — (d) *Tr. de Ch.* de Berzelius, *Table.*

**OXALATE DE MANGANESE.**



Acide oxalique.....	50,39	450,00
Oxyde de manganèse....	49,64	445,88
	<u>400,00</u>	<u>895,88</u>

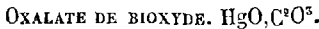
**OXALATE DE MÉLAMINE.**



	Tr.	Calc.	
Carbone..	28,0206	644,496	28,2960
Azote....	48,6739	4062,216	49,1538
Hydrogène	3,9379	87,357	4,0424
Oxygène..	19,5676	400,000	18,5070
	<u>100,2000</u>	<u>2164,069</u>	<u>99,9992</u>

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 28.)

**OXALATES DE MERCURE.**



Acide oxalique.....	24,90	450,00
Bioxyde de mercure....	75,40	4365,82
	<u>400,00</u>	<u>4815,82</u>

OXALATE DE PROTOXYDE.  $Hg^2O, C^2O^3$ .

Acide oxalique.....	44,67	450,00
Protoxyde de mercure...	85,33	2634,64
	<u>400,00</u>	<u>3084,64</u>

OXALATE DE BIOXYDE.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	450,0	8,88
Mercure.....	4250,0	67,35
Oxygène.....	400,0	23,77
Eau.....	56,2	
	<u>4856,2</u>	<u>400,00</u>

(MILLON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVIII, p. 371.)

**OXALATE DE MÉTHYLÈNE.**

	Tr.		
Carbone.....	44,0	44,0	44,24
Hydrogène.....	5,4	5,5	5,24
Oxygène.....	53,9	53,5	53,52
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>

	Calc.	
Carbone.....	44,18	306,10
Hydrogène.....	5,04	37,50
Oxygène.....	53,78	400,00
	<u>400,00</u>	<u>743,60</u>

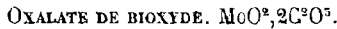
(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 45.)

**OXALATE D'OXYDE DE MÉTHYLE ET D'OXAMIDE.  $C^6H^2AzO^6$ .**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	35,5	458,640
Hydrogène.....	4,8	62,397
Azote.....	13,6	477,040
Oxygène.....	46,4	600,000
	<u>400,0</u>	<u>4298,047</u>

(DUMAS et PÉLIGOT, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 554.)

**OXALATES DE MOLYBDÈNE.**

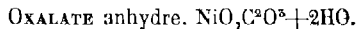


Acide oxalique.....	53,15	900,00
Bioxyde de molybdène...	46,85	798,52
	<u>400,00</u>	<u>1698,52</u>

OXALATE DE PROTOXYDE.  $MoO, C^2O^3$ .

Acide.....	39,33	450,00
Protoxyde de molybdène.	60,67	698,52
	<u>400,00</u>	<u>4148,52</u>

**OXALATES DE NICKEL.**

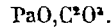


Acide oxalique.....	49,09	450,00
Oxyde de nickel.....	50,91	469,67
	<u>400,00</u>	<u>919,67</u>

OXALATE hydraté.

Acide.....	450,00
Oxyde de nickel.....	469,67
Eau.....	225,00
	<u>4144,67</u>

**OXALATE DE PALLADIUM.**



Acide oxalique.....	37,16	450,00
Oxyde de palladium.....	62,84	765,90
	<u>400,00</u>	<u>4215,90</u>

**OXALATE DE PLATINE.  $PtO, C^2O^3$ .**

Acide oxalique.....	25,35	450,00
Oxyde de platine.....	74,65	4333,50
	<u>400,00</u>	<u>4783,50</u>

**OXALATE DE PLOMB.  $PbO, C^2O^3$ .**

Acide oxalique.....	453,04	24,54
Oxyde de plomb.....	4394,60	75,49
	<u>4847,64</u>	<u>400,00</u>

**OXALATES DE POTASSE.**



Acide oxalique..	49,32	453,04	43,44
Potasse.....	50,68	589,94	56,56
	<u>400,00</u>	<u>4042,95</u>	<u>400,00</u>

(BÉRARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXIII, p. 270.)

OXALATE cristallisé.

Acide oxalique anhydre..	452,87	39,20
Potasse.....	589,92	54,06
Eau.....	442,48	9,74
	<u>4155,27</u>	<u>400,00</u>

(GRAHAM.)

**BIOXALATE DE POTASSE.**  $KO, 2C^2O^3 + 2HO.$

Acide oxalique.....	906,08	60,57	} 400
Potasse.....	589,91	39,43	
Bioxal <sup>te</sup> de potasse.....	1495,99	86,92	} 400
Eau.....	225,00	13,08	
Bioxalate de potasse cristallisé.....	1720,99		

**QUADROXALATE.**  $KO, 4C^2O^3.$

Acide oxalique.....	75,44	1350,00
Potasse.....	24,56	589,92
	100,00	1939,92

(BÉRARD.)

**OXALATE DE POTASSE ET DE CHROME.**  $Cr^2O^3, 3KO, 6C^2O^3 + 6HO.$

Oxyde de chrome.....	4003,6	46,28
Potasse.....	4769,7	28,70
Acide oxalique.....	2717,4	44,07
Eau.....	675,0	40,95
	6465,7	100,00

(GRAHAM.)

**OXALATE DE POTASSE ET DE FER.**  
 $Fe^2O^3, 3KO, 6C^2O^3 + 6HO.$

	Calc.	Tr.
Peroxyde de fer.....	45,93	46,43
Potasse.....	28,82	29,07
Acide oxalique.....	44,25	43,74
Eau.....	44,00	40,56
	100,00	99,50

(GRAHAM, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 15.)

**OXALATE DE QUININE.**  
 $H^2C^4O^6Az^2C^2O^3 + HO.$

Hydrog.	312,0	6,67	6,55	7,05
Carbone	3210,5	68,65	70,34	68,32
Azote ..	354,0	»	»	»
Oxygène	800,0	»	»	»
	4676,5			

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 152.)

**OXALATE DE RHODIUM.**  $R^2O^3, 3C^2O^3.$

Acide oxalique.....	45,89	1350,00
Sesquioxyde de rhodium.....	54,42	1602,70
	100,00	2952,70

**OXALATES DE SOUDE.**

**OXALATE NEUTRE.**  $NaO, C^2O^3 + HO.$

**OXALATE anhydre.**

Acide oxalique.....	53,67	450,00
Soude.....	46,33	390,89
	100,00	840,89

**OXALATE hydraté.**

Acide.....	47,36	450,00
Soude.....	40,88	390,89
Eau.....	14,76	142,50
	100,00	983,39

**BIOXALATE anhydre.**  $NaO, 2C^2O^3 + 2HO.$

Acide oxalique.....	69,85	900,00
Soude.....	30,15	390,89
	100,00	4290,89

**BIOXALATE hydraté.**

Acide.....	900,00	59,53
Soude.....	390,89	25,69
Eau.....	225,00	14,78
	4545,89	100,00

**OXALATE DE SOUDE ET DE FER.**  
 $Fe^2O^3, 3NaO, 6C^2O^3 + 10HO.$

	Calc.	Tr.
Peroxyde de fer.....	46,32	46,56
Soude.....	49,57	49,66
Acide oxalique.....	45,34	45,54
Eau.....	48,77	48,27
	100,00	400,00

(GRAHAM, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 16.)

**OXALATE DE STRONTIANE.**  
 $SrO, C^2O^3.$

	(a)	(b)	(c)
Acide.....	45,54	39,77	40,96
Base.....	54,46	60,23	59,04
	100,00	100,00	100,00

(a) BÉRARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVI, p. 270. —  
(b) THOMSON, *Syst. de Ch.*, t. II, p. 553. — (c) VAUCQUELIN, *Journal des Mines*, vendémiaire an VI.  
(*Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 553.)

**OXALATE DE TELLURE.**  $TeO^2, 2C^2O^3.$

Acide oxalique.....	48,48	900,00
Acide tellureux.....	51,52	1004,76
	100,00	4904,76

**OXALATE DE THORIUM.**  $ThO, C^2O^3.$

Acide oxalique.....	34,90	450,00
Oxyde de thorium.....	65,10	844,90
	100,00	4294,90

**OXALATE DE TITANE.**

Protoxyde de titane.....	73,77
Acide oxalique.....	40,56
Eau.....	45,67
	100,00

(H. ROSE, *Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 111.)

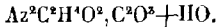


**OXALATE D'URANE.**

Peroxyde d'urane.....	70,76
Acide oxalique.....	46,73
Eau.....	42,51
	<u>100,00</u>

(T. des Essais de Berthier, t. II, p. 80.)

**OXALATE D'URÉE.**



Hydrogène.....	62,4	4,72	4,13
Carbone.....	305,7	23,42	25,26
Azote.....	354,0	26,77	»
Oxygène.....	600,0	45,39	»
	<u>1322,4</u>	<u>100,00</u>	

(REGNAULT, Ann. de Ch. et de Ph., t. LXVIII, p. 155.)

**OXALATE DE VANADIUM. VO<sup>2</sup>, 2C<sup>2</sup>O<sup>2</sup>.**

Acide oxalique.....	46,45	900,00
Acide vanadéux.....	53,85	4056,89
	<u>100,00</u>	<u>4956,89</u>

**OXALATE DE ZINC. ZnO, C<sup>2</sup>O<sup>2</sup>.**

Acide oxalique.....	47,37	450,00
Oxyde de zinc.....	52,63	503,23
	<u>100,00</u>	<u>953,23</u>

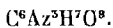
**OXALATE DE ZIRCON. Zr<sup>2</sup>O<sup>2</sup>, 3C<sup>2</sup>O<sup>2</sup>.**

Acide oxalique.....	54,37	4350,00
Zircone.....	45,63	1440,25
	<u>100,00</u>	<u>2490,25</u>

**OXALHYDRATES. Voy. SACCHARATES.**

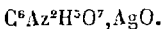
**OXALITE. Voy. FER OXALATÉ.**

**OXALURATE D'AMMONIAQUE.**



	Tr.		Calc.	
Carbone.....	24,334	24,462	458,640	24,44
Azote.....	28,255	28,255	534,420	28,29
Hydrogène.....	4,932	4,750	87,356	4,65
Oxygène.....	42,479	42,533	800,000	42,62
	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>	<u>4877,086</u>	<u>100,00</u>

**OXALURATE D'ARGENT.**



	Calc.		Tr.	
Carbone..	458,64	45,20	45,48	45,39
Azote....	354,08	44,80	44,74	44,74
Hydrogène	37,44	4,24	4,30	4,28
Oxygène..	700,00	23,44	23,26	23,07
Ox. d'arg.	4451,61	48,35	48,52	48,52
	<u>3004,74</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(WOFHLER et LIEBIG, Ann. de Ch. et de Ph., t. LXVIII, p. 280.)

11.

**OXAMÉTHANE. C<sup>2</sup>H<sup>7</sup>AzO<sup>2</sup>.**

	Tr.		Calc.	
Carbone	39,95	41,50	644,480	44,4
Hydrogène	5,92	6,06	87,356	5,9
Azote..	42,88	44,84	477,040	44,9
Oxygène	44,25	40,63	600,000	40,8
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>4475,876</u>	<u>100,0</u>

(DUMAS, Ann. de Ch. et de Ph., t. LIV, p. 243.)

**OXAMÉTHYLENE. C<sup>2</sup>H<sup>5</sup>O<sup>2</sup>Az.**

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	35,0	439,4	35,5	
Hydrogène.....	5,0	62,5	4,8	
Azote.....	43,9	477,0	43,6	
Oxygène.....	46,4	600,0	46,4	
	<u>100,0</u>	<u>4298,6</u>	<u>100,0</u>	

(DUMAS et PELIGOT, Ann. de Ch. et de Ph., t. LVIII, p. 61.)

**OXAMIDE.**

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	27,6	453,04	27,27
Hydrogène.....	4,5	25,00	4,64
Azote.....	34,8	477,02	34,58
Oxygène.....	36,4	200,00	36,52
	<u>100,0</u>	<u>555,06</u>	<u>99,98</u>

(a) (b) DUMAS, Ann. de Ch. et de Ph., t. XLVII, p. 194. — (c) LIEBIG, id., t. LV, p. 125.

**OXANILATE D'AMMONIAQUE.**



	Tr.		Calc.	
Carbone.....	52,8	52,5	96	52,7
Hydrogène....	5,4	5,3	40	5,4
Azote.....	»	»	28	»
Oxygène.....	»	»	48	»
			<u>182</u>	

(GERHARDT.)

**OXANILATE ACIDE.**

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	54,8	492	55,3	
Hydrogène.....	5,0	47	4,9	
Azote.....	»	42	»	
Oxygène.....	»	96	»	
		<u>347</u>		

(GERHARDT.)

**OXANILATE D'ANILINE.**



	Tr.			Calc.	
Carbone...	62,4	62,5	61,9	264	62,4
Hydrogène..	5,0	5,0	4,9	21	4,9
Azote.....	»	»	»	42	»
Oxygène...	»	»	»	96	»
				<u>423</u>	

(GERHARDT.)

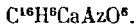
11

**OXANILATE D'ARGENT. C<sup>16</sup>H<sup>6</sup>AgAzO<sup>6</sup>.**

	Tr.		Calc.	
Argent...	39,6	39,9	408	39,7
Carbone...	»	»	96	»
Hydrogène...	»	»	6	»
Azote.....	»	»	44	»
Oxygène...	»	»	48	»
			<u>272</u>	

(GERHARDT.)

**OXANILATE DE CALCIUM.**



	Tr.		Calc.	
Calcium.....	40,8	20	40,8	
Carbone.....	»	96	»	
Hydrogène.....	»	6	»	
Azote.....	»	44	»	
Oxygène.....	»	48	»	
			<u>484</u>	

(GERHARDT.)

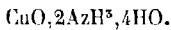
**OXALURANILIDE. C<sup>18</sup>H<sup>9</sup>AzO<sup>6</sup>.**

Syn. : *Parabanate d'aniline.*

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	52,4	108	52,2	
Hydrogène.....	4,3	9	4,3	
Azote.....	»	42	»	
Oxygène.....	»	48	»	
			<u>207</u>	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXIV, p. 177.)

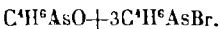
**OXYAMMONIURE DE CUIVRE.**



	Calc.	Tr.
Oxyde de cuivre.....	36,09	35,77
Ammoniaque.....	34,47	30,55
Eau.....	32,74	33,68
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(MALAGUTI ET SARZEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. IX, p. 440.)

**OXYBROMURE DE CACODYLE.**



	Calc.		Tr.	
Carbone.....	44,70	44,35	44,84	
Hydrogène.....	3,60	3,55	3,67	
Arsenic.....	45,21	45,45	»	
Brome.....	35,29	34,60	»	
Oxygène.....	4,20	2,35	»	
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>		

(BUNSEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VI, p. 202.)

**OXYBROMURE DE TUNGSTENE.**

Tungstène.....	45,970
Brome.....	48,000
Oxygène.....	106,030
	<u>400,000</u>

(BONNET, *C. R.*, t. IV.)

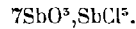
**OXYCARBURE DE POTASSIUM. Voyez A. RHODIZONIQUE.**

**OXYCHLOROCARBONATE DE MÉTHYLENE. C<sup>2</sup>H<sup>4</sup>Cl<sup>2</sup>O<sup>4</sup>.**

Carbone.....	25,9	305,740
Hydrogène.....	3,4	37,438
Chlore.....	37,3	442,650
Oxygène.....	33,7	400,000
	<u>400,0</u>	<u>4183,828</u>

(DUMAS ET PELIGOT, *Tr. de Ch. org. de Liebig*, t. I, p. 558.)

**OXYCHLORURE D'ANTIMOINE.**



Syn. : *Poudre d'algaroth.*

Protoxyde d'antimoine..	43390,30	82,01
Chlorure d'antimoine..	2940,85	47,99
		<u>400,00</u>

(GROUVELLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 46.)

**OXYCHLORURE D'ANTIMOINE.**

Protoxyde d'antimoine...	74,54	74,54
Protochlorure d'antimoine..	25,70	25,46
	<u>100,24</u>	<u>400,00</u>

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 222.)

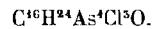
**OXYCHLORURE DE BISMUTH.**



	Calc.		Tr.	
Bismuth.....	4330,3	80,54	79,95	
Chlore.....	221,3	43,38	43,45	
Oxygène.....	400,0	6,05	6,60	
	<u>4651,6</u>	<u>99,97</u>	<u>400,0</u>	

(JAQUELAIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 125.)

**OXYCHLORURE DE CACODYLE.**



Carbone.....	47,62	47,42	47,86	»
Hydrog.	4,29	4,24	4,32	»
Arsenic..	55,44	»	»	»
Chlore..	48,88	48,43	48,69	48,34
Oxygène.....	4,10	»	»	»
	<u>400,00</u>			

(BUNSEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VI, p. 202.)

**OXYCHLORURE DE CUIVRE.** Vert de Brunswick.  $\text{Cu}^2\text{ClO}^2$ .

	Calc.		Tr.
Chlore.....	35,42	24,22	23,59
Cuivre.....	94,80	64,84	63,78
Oxygène.....	46,00	40,94	40,77
	446,22	400,00	98,44

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 281.)

**OXYCHLORURE DE MERCURE.**



Deutoxyde de mercure..	43658,0	79,942
Deutochlorure de merc.	3416,9	20,058
	47074,9	400,000

(GROUVELLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 45.)

**OXYCHLORURE DE MERCURE.**

Chlore.....	7,68
Mercure.....	88,79
Oxygène.....	3,53
	400,00

(THAULOW, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 241.)

**OXYCHLORURE DE MERCURE.**  $\text{Hg}^2\text{O}^2\text{Cl}$ .

	Calc.	Tr.
Mercure.....	6250	88,44
Oxygène.....	400	5,63
Chlore.....	443	6,26
	7093	400,00

(MILLON.)

**OXYCHLORURE DE MERCURE.**  $\text{Hg}^4\text{O}^2\text{Cl}$ .

Mercure.....	87,06
Oxygène.....	5,23
Chlore.....	7,74
	400,00

(MILLON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVIII, p. 376.)

**OXYCHLORURE DE MOLYBDÈNE.**

Molybdène.....	48,22
Chlore.....	35,66
Oxygène.....	46,42
	400,00

(H. ROSE, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 54.)

**OXYCHLORURE DE PLOMB.**

**OXYCHLORURE DE PLOMB artificiel.**

Syn.: *Jaune de Turner; jaune de Paris; jaune minéral; jaune de Véron; jaune de Kessler.*

**OXYCHLORURE DE PLOMB naturel.**  $\text{PbCl}, 7\text{PbO}$ .

Oxyde de plomb.....	90,43
Acide muriatique.....	6,88
— carbonique.....	1,03
Eau.....	0,54
Silice.....	1,42
	400,00

(Tr. des Essais par la voie sèche de Bertbier, t. II, p. 696.)

**OXYCHLORURE DE TUNGSTÈNE.**

Tungstène.....	64,80
Chlore.....	24,25
Oxygène.....	40,95
	400,00

(H. ROSE, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 49.)

**OXYCHLORURE DE ZINC.**  $\text{ZnO}, \text{Cl}$ .

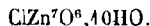
Oxyde de zinc.....	53,2
Chlore.....	46,8
	400,0

(GROUVELLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 40.)

**OXYCHLORURE DE ZINC obtenu par l'action de l'eau sur le chlorure ammoniacal de zinc et desséché à 212°.**  $\text{ClZn}^7\text{O}^6, 6\text{HO}$ .

	Calc.		Tr.
Chlore.....	35,42	9,74	40,04
Zinc.....	226,40	62,26	»
Oxygène.....	48,00	43,20	»
Eau.....	54,00	44,80	45,02
	363,52	400,00	

**OXYCHLORURE DE ZINC desséché à l'air libre.**



Chlore.....	35,42	8,86	8,29
Zinc.....	226,40	56,59	»
Oxygène.....	48,00	42,04	»
Eau.....	90,00	22,54	23,49
	399,52	400,00	

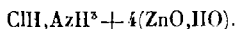
(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 293.)

**OXYCHLORURE DE ZINC obtenu par la potasse et le chlorure de zinc.**  $\text{ClZn}^{10}\text{O}^9, 4\text{HO}$ .

	Calc.		Tr.
Cl. ore.....	35,42	6,37	5,94
Zinc.....	323,00	58,44	»
Oxygène.....	72,00	42,95	»
Eau.....	426,00	22,57	22,68
	556,42	400,00	

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 301.)

**OXYCHLORURE AMMONIACAL DE ZINC.**



Chlore.....	43,59	
Ammoniaque.....	6,53	
Oxyde de zinc.....	66,56	
Eau.....	43,32	
	<u>400,00</u>	

(ALLAN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 87.)

**OXYCHLORURE DE ZIRCONIUM.**

Zircone.....	62,456	62,780
Acide hydrochlorique. . .	37,544	37,220
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(HERMANN, *Revue sc. et ind.*, t. II, p. 150.)

**OXYCYANURE DE MERCURE.**

Carbone.....	5,203	
Nitrogène.....	6,025	
Oxygène.....	3,098	
Mercure.....	85,674	
	<u>400,000</u>	

(JOHNSTON, *l'Institut*, 1839.)

**OXYDE D'ALUMINIUM. Voy. ALUMINE.**

**OXYDE D'ARGENT. AgO.**

Argent.....	4354,6	93,44	400,0000
Oxygène....	400,0	6,89	7,3986
	<u>4454,6</u>	<u>400,00</u>	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 115, et t. LXXIX, p. 132. — *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8, et t. XI, p. 66.)

**OXYDE D'ARSENIC. As<sup>4</sup>O<sup>3</sup>.**

Arsenic.....	3763,04	92,62
Oxygène.....	300,00	7,38
	<u>4063,04</u>	<u>400,00</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8.)

**OXYDES D'AZOTE.**

**PROTOXYDE. AzO.**

Azote.....	477,04	62,82
Oxygène.....	400,00	37,48
	<u>277,04</u>	<u>400,00</u>

**DEUTOXYDE. AzO<sup>2</sup>.**

Azote.....	44,934	88,52	46,96
Oxygène.....	55,069	400,00	53,04
	<u>400,000</u>	<u>488,52</u>	<u>400,00</u>

(DULONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395.)

**OXYDES DE BARYUM.**

**PROTOXYDE. BaO. Voy. BARYTE.**

**BIOXYDE DE BARYUM. BaO<sup>2</sup>.**

Baryum.....	856,93	84,08
Oxygène.....	200,00	48,92
	<u>4056,93</u>	<u>400,00</u>

**OXYDE DE BISMUTH. Bi<sup>2</sup>O<sup>3</sup>.**

Bismuth.....	2660,75	89,87	400,00
Oxygène.....	300,00	40,43	44,28
	<u>2960,75</u>	<u>400,00</u>	

(LAGERHJELM, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8.)

**Voy. BISMUTH OXYDÉ.**

**OXYDE DE CACODYLE. C<sup>4</sup>H<sup>6</sup>AsO.**

Syn. : *Liqueur de Cadet ; alcarsine.*

	Tr.		Calc.	
Carbone... 24,76	24,65	305,74	21,52	
Hydrogène. 5,27	5,34	74,88	5,27	
Arsenic.... 66,42	65,38	940,08	66,47	
Oxygène .. 6,85	7,63	400,00	7,04	
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>4420,70</u>	<u>400,00</u>

(BESSEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VI, p. 175.)

**OXYDE DE CADMIUM.**

Cadmium.....	696,77	87,45	400,00
Oxygène.....	400,00	42,55	44,35
	<u>796,77</u>	<u>400,00</u>	

**OXYDE DE CARBONE. CO.**

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	75,33	42,96	44,283
Oxygène.....	100,00	57,04	55,747
	<u>175,33</u>	<u>400,00</u>	<u>400,000</u>
	(d)	(e)	(f)
Carbone.....	400,000	53,4	43,32
Oxygène.....	425,818	46,9	56,68
	<u>225,848</u>	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>

(a) (b) (c) DESORMES et CLÉMENT, *Ann. de Ch.*, t. XXXIX, p. 45. — (d) (e) GAY-LUSSAC, *id.*, t. LXXXI, p. 30. — (f) DULONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395.

**OXYDES DE CÉRIUM.**

**PROTOXYDE. CeO.**

	(a)	(b)	(c)
Cérium.....	574,696	85,48	400,00
Oxygène.....	400,000	44,82	47,46
	<u>674,696</u>	<u>400,00</u>	<u>447,46</u>

(a) (b) (c) HISINGER, *Ann. de Ch.*, t. XCIX, p. 110.

DEUTOXYDE. Ce<sup>2</sup>O<sup>3</sup>.

	(d)	(e)	(f)	(g)
Cérium . . . . .	4449,392	79,3	400,0	79,185
Oxygène . . . . .	300,000	20,7	26,1	20,815
	<u>4449,392</u>	<u>400,0</u>	<u>426,1</u>	<u>400,000</u>

(d) (e) (f) HISINGER, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 110.  
 - (g) HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 215.

OXYDES DE CALCIUM.

PROTOXYDE. Voy. CHAUX.

BIOXYDE. CaO<sup>2</sup>.

Calcium . . . . .	56,44	256,02
Oxygène . . . . .	43,86	200,00
	<u>400,00</u>	<u>456,02</u>

OXYDES DE CHLORE.

PROTOXYDE.

Syn. : *Gaz euchlorine.*

Chlore . . . . .	400,00
Oxygène . . . . .	441,68

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 103.)

DEUTOXYDE.

Oxygène. 2 volumes }  
 Chlore... 7 à 0,9 — } 2 vol. gaz.

(DANY.)

1 vol. de gaz. { Oxygène... 4 vol.  
 { Chlore..... 1/2

(GAY-LUSSAC.)

4 vol. de gaz. { Oxygène... 4 vol.  
 { Chlore..... 1/3

(Comte STADION, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 408.)

OXYDES de chlore.

	Chlore.	Oxygène.
Protoxyde . . . . .	4 proportion	4
Deutoxyde . . . . .	4	4
Acide chlorique . . . . .	4	5
Acide chlorique oxygéné	4	7

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 221.)

Voy. OXACIDES DU CHLORE.

OXYDE DE CHLOROXÉNAPHTALISE

	C <sup>20</sup> H <sup>4</sup> Cl <sup>2</sup> O <sup>4</sup> .	
	Calc.	Tr.
Carbone . . . . .	4500	33,00
Chlore . . . . .	2652	58,20
Oxygène . . . . .	400	8,80
	<u>4552</u>	<u>400,00</u>

OXYDE DE CHLOROXÉNAPHTOSE.

	C <sup>20</sup> H <sup>4</sup> Cl <sup>2</sup> O <sup>4</sup> .	
	Calc.	Tr.
Carbone . . . . .	4500	53,00
Hydrogène . . . . .	50	1,76
Chlore . . . . .	885	34,20
Oxygène . . . . .	400	44,04
	<u>2835</u>	<u>400,00</u>

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 592.)

OXYDES DE CHROME.

PROTOXYDE. CrO. 428.

(PÉLIGOT.)

SESQUIOXYDE. Cr<sup>2</sup>O<sup>3</sup>.

Chrome . . . . .	70,44	703,6
Oxygène . . . . .	29,89	300,0
	<u>100,00</u>	<u>4003,6</u>

PEROXYDE. CrO<sup>2</sup>.

Chrome . . . . .	63,76	354,8
Oxygène . . . . .	36,24	200,0
	<u>100,00</u>	<u>554,8</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 12.)

Voy. CHROME OXYDÉ, WOLKONSKITE.

OXYDES DE COBALT.

PROTOXYDE. CoO.

Cobalt . . . . .	369	78,68	400,000
Oxygène . . . . .	100	24,32	27,097
	<u>469</u>	<u>400,00</u>	

(PROUST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8.)

PEROXYDE. Co<sup>2</sup>O<sup>3</sup>.

Cobalt . . . . .	738	74,4	400,00
Oxygène . . . . .	300	28,9	40,68
	<u>4038</u>	<u>400,0</u>	

PEROXYDE hydraté.

Peroxyde de cobalt.	4038	90,30	400,0
Eau . . . . .	442	9,70	21,6
	<u>4450</u>	<u>400,00</u>	

DEUTOXYDE. CoO, Co<sup>2</sup>O<sup>3</sup>. Voy. COBALT OXYDÉ NOIR.

OXYDES DE COLUMBIUM.

PROTOXYDE. TaO.

Tantale . . . . .	4453,745	92,02	400,00
Oxygène . . . . .	400,000	7,98	8,62
	<u>4253,745</u>	<u>400,00</u>	

(GAHN, BERZELIUS et EGGERTZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 141.)

**PEROXYDE OU ACIDE TANTALIQUE. Ta<sup>2</sup>O<sup>5</sup>.**

Tantale. . . . .	2307,43	88,19	400,000
Oxygène. . . . .	300,00	41,54	43,007
	<u>2607,43</u>	<u>400,00</u>	

**OXYDES DE CUIVRE.**

**PROTOXYDE. Cu<sup>2</sup>O.**

Cuivre. . . . .	794,3	88,78	400,00
Oxygène. . . . .	400,0	41,22	42,64
	<u>894,3</u>	<u>400,00</u>	

(CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 110.)

**DEUTOXYDE ANHYDRE. Cu<sup>2</sup>O.**

	(a)	(b)	(c)	(d)
Cuivre. . . . .	395,6	79,83	400,00	79,86
Oxygène. . . . .	400,0	20,47	25,27	20,44
	<u>495,6</u>	<u>400,00</u>	<u>425,27</u>	<u>400,00</u>

(a) (b) (c) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 109, et *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8. — (d) ERDMANN et MARCHAND, *Rev. sc. et ind.*, t. II, p. 264.

**DEUTOXYDE hydraté. CuO,HO.**

Deutoxyde. . . . .	495,6	84,5
Eau. . . . .	412,2	48,5
	<u>607,8</u>	<u>400,0</u>

**PEROXYDE. CuO<sup>2</sup>.**

Cuivre. . . . .	395,6	66,5	400,00
Oxygène. . . . .	200,0	33,5	50,54
	<u>595,6</u>	<u>400,0</u>	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 28.)

**OXYDE AMMONIACAL DE CUIVRE.**



	Calc.	Tr.
Oxyde de cuivre. . . . .	418,80	57,37
Ammoniaque . . . . .	34,28	45,55
Eau. . . . .	54,00	27,11
	<u>207,08</u>	<u>400,00</u>

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 285.)

**OXYDE CYSTIQUE. Voy. CYSTINE.**

**OXYDES D'ETAIN.**

**PROTOXYDE. SnO.**

	(a)	(b)	(c)	(d)
Étain. . . . .	86,400	735,29	88,08	400,0
Oxyg. . . . .	43,600	400,00	41,94	43,5
	<u>400,000</u>	<u>835,29</u>	<u>400,02</u>	<u>443,5</u>

(a) GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8. — (b) (c) (d) BERZELIUS, *id.*, t. LXXXVII, p. 55.)

**BIOXYDE. Voy. ACIDE STANNIQUE, ÉTAIN OXYDE.**

**OXYDE D'ÉTHYLE. Voy. ÉTHER.**

**OXYDES DE FER.**

**PROTOXYDE. FeO.**

Fer. . . . .	339,24	77,23	400,00
Oxygène. . . . .	400,00	22,77	29,48
	<u>439,24</u>	<u>400,00</u>	

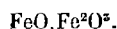
**PEROXYDE. Fe<sup>2</sup>O<sup>5</sup>.**

Fer. . . . .	678,42	69,34	400,00
Oxygène. . . . .	300,00	30,66	44,22
	<u>978,42</u>	<u>400,00</u>	

**PEROXYDE HYDRATÉ. Fe<sup>2</sup>O<sup>5</sup>,3HO.**

Peroxyde de fer. . . . .	495,6	84,5
Eau. . . . .	337,50	44,7
	<u>2294,34</u>	<u>400,0</u>

**DEUTOXYDE OU OXYDE MAGNÉTIQUE.**



Fer. . . . .	74,78	400,00
Oxygène. . . . .	28,21	39,30
	<u>99,99</u>	

ou bien :

Protoxyde. . . . .	439,24	30,99
Peroxyde. . . . .	978,43	69,01
	<u>4447,64</u>	

**OXYDE DES BATITURES. 6FeO, Fe<sup>2</sup>O<sup>3</sup>.**

Fer. . . . .	75,46	400,0
Oxygène. . . . .	24,84	32,9
	<u>400,00</u>	

Ou bien :

Protoxyde. . . . .	72,9
Peroxyde. . . . .	27,1
	<u>400,0</u>

(BUCHHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LXXV, p. 205. — HASENFRATZ, *id.*, t. LXIX, p. 152. — GAY-LUSSAC, *id.*, t. LXXX, p. 165. — BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8.)

**OXYDE DES BATITURES trouvé sur la sole à pudler de Châtillon-sur-Seine.**

Peroxyde de fer. . . . .	58
Protoxyde. . . . .	35
Silice. . . . .	7
	<u>400</u>

(LAURENT et HOLMS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 330.)

OXYDE DES BATITURES.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Protox. de fer.	65,0	73,4	46,8	72,6
Perox. de fer.	34,7	25,5	50,8	26,4
Silice .....	0,3	4,4	2,4	4,0
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

Fer métalliq.	74,3	74,4	72,8	74,3
Oxygène.....	24,5	25,5	29,8	24,6

(1) Couche extérieure. — (2) Couche intérieure  
 — (3) Écailles de la surface (1). — (4) Écailles de la couche (2).

(MOSANDER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 168.)

OXYDE DE GLUCINIUM. Voy. GLUCINE.

OXYDES D'IRIDIUM.

PROTOXYDE. IrO.

Iridium .....	4233,2	92,5	400,000
Oxygène .....	<u>400,0</u>	<u>7,5</u>	<u>8,407</u>
	4333,2	400,0	

DEUTOXYDE. Ir<sup>2</sup>O<sup>3</sup>.

Iridium .....	2466,4	89,46	400,00
Oxygène .....	<u>300,0</u>	<u>40,84</u>	<u>42,49</u>
	2766,4	400,00	

TRITIOXYDE. IrO<sup>2</sup>.

Iridium .....	4233,2	86,05	400,00
Oxygène .....	<u>200,0</u>	<u>43,95</u>	<u>46,24</u>
	4433,2	400,00	

PEROXYDE. IrO<sup>5</sup>.

Iridium .....	4233,2	80,435	400,00
Oxygène.....	<u>300,0</u>	<u>49,565</u>	<u>24,32</u>
	4533,2	400,000	

OXYDE DE LANTHANE.

Lanthane.....			85,667
Oxygène .....			<u>44,333</u>
			400,000

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 225.)

OXYDE DE LITHIUM. Voy. LITHINE.

OXYDE DE MAGNÉSIUM. Voy. MAGNÉSIE.

OXYDES DE MANGANÈSE.

PROTOXYDE. MnO.

Manganèse ..	345,887	78,06	400,000
Oxygène ....	<u>100,600</u>	<u>21,94</u>	<u>28,405</u>
	445,887	400,00	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8.)

SESQUIOXYDE. Mn<sup>2</sup>O<sup>3</sup>.

Manganèse ...	714,774	70,34	400,00
Oxygène.....	<u>300,000</u>	<u>29,66</u>	<u>42,46</u>
	4044,774	400,00	

ou bien :

Protoxyde. 90,42	ou	oxyde rouge. 96,69
Oxygène.. 9,88		oxygène . . . 3,34
		<u>400,00</u> <u>400,00</u>

Voy. BRAUNITE.

PEROXYDE ANHYDRE. Mn<sup>3</sup>O<sup>2</sup>.

Manganèse ...	355,887	64,04	400,00
Oxygène.....	<u>200,000</u>	<u>35,99</u>	<u>56,24</u>
	555,887	400,00	

Voy. PYROLUSITE, PSILOMÉLANE.

PEROXYDE HYDRATÉ.

Peroxyde de manganèse...	83,47	400,0
Eau.....	<u>16,83</u>	<u>20,3</u>
	400,00	

DEUTOXYDE OU OXYDE ROUGE. Mn<sup>3</sup>O<sup>4</sup>.

Manganèse....	4067,4	72,75	400,00
Oxygène.....	<u>400,0</u>	<u>27,25</u>	<u>37,47</u>
	4467,4	400,00	

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 168.)

Voy. HAUSMANITE.

PEROXYDE DE MANGANÈSE ALUMINIFÈRE trouvé dans la mine d'Halteborn, près Siegen.

Protox. de mangau.	58,5	ou perox.	74,9
Oxygène en excès..	40,4	alum.	48,4
Alumine.....	40,7	eau...	9,7
Oxyde de fer.....	5,7		»
Quartz.....	4,8		»
Eau et perte.....	42,9		»
	<u>400,0</u>		<u>400,0</u>

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, L II, p. 97.)

PEROXYDE DE MANGANÈSE ALUMINIFÈRE (de Rengersdorf (100 grains).

Oxyde de manganèse.....	45
Carbonate de chaux.....	2
Alumine.....	<u>7½</u>
Silice.....	44
Oxyde de cuivre.....	4½
Oxyde de fer.....	44
Eau et air.....	48

(WESTRUMB, *Ann. de Ch.*, t. IV, p. 294.)

**PEROXYDE DE MANGANÈSE HYDRATÉ d'Upton-Pyne.**

Ox. rouge de mang.	79,42	ou mang.	57,72
Oxygène en excès.	8,82	oxyg.	30,23
Eau	46,66	eau.	40,66
Baryte	4,40	"	"

(Tr. de Min. de Dafrénoy, t. II, p. 410.)

**OXYDE DE MANGANÈSE PRISMATIQUE. Voy. ACERDÈSE.**

**OXYDE DE MANGANÈSE PYRAMIDAL. Voy. HAUSMANITE.**

**OXYDES DE MERCURE.**

**PROTOXYDE. Hg<sup>2</sup>O.**

	(a)	(b)	(c)
Mercure	2334,6	96,20	400,00
Oxygène	100,0	3,80	3,93
	2634,6	400,00	

	(d)	(e)	(f)
Mercure	254,0	400,0	96,04
Oxygène	40,0	4,5	3,96
			400,00

(a) (b) (c) (f) DONOVAN, *Ann. de Thomson*, t. XIV, p. 246. — (d) FOURCROY et THÉNARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 423. — (e) GUIBOURT, *id.*

**DEUTOXYDE. HgO.**

Syn. : *Oxyde rouge ; précipité per se.*

	(g)	(h)	(i)	(j)
Mercure	4265,8	92,68	400,00	25,0
Oxygène	400,0	7,32	7,90	20,0
	4365,8	400,00		

	(k)	(l)	(m)
Mercure	400,0	92,597	92,75
Oxygène	8,0	7,403	7,25
		400,00	400,00

(g) (h) (i) DONOVAN, *Thomson*, t. XIV, p. 246. — (j) FOURCROY et THÉNARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 423. — (k) GUIBOURT, *id.* — (l) ERDMANN et MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 265. — (m) DONOVAN, *Ann. de Thomson*, t. XIV, p. 246.

**OXYDE DE MÉTHYLE. Voy. ÉTHER MÉTHYLIQUE.**

**OXYDES DE MOLYBDÈNE.**

**PROTOXYDE. MoO.**

	(a)	(b)	(c)
Molybdène	598,52	85,68	400,00
Oxygène	400,00	44,32	46,74
	698,52	400,00	

(a) (b) (c) THOMSON, *Syst. de Ch.*, t. I, p. 620.

**PROTOXYDE.**

	(d)	(e)
Molybdène	400,0	94,4
Oxygène	46,6	8,6
		400,0

(e) (d) RICHTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8.

**PEROXYDE. MoO<sup>2</sup>.**

Molybdène	598,520	74,95	400,00
Oxygène	200,000	25,05	33,40
	798,520	400,00	

**OXYDE BLEU. MoO<sup>3</sup>, MoO<sup>5</sup>.**

Acide molybdique	83	molybdène	67,3
Peroxyde de molybdène	47	oxygène	32,3
			400

**OXYDES DE NICKEL.**

**PROTOXYDE. NiO.**

	(a)	(b)	(c)	(d)
Nickel	369,75	73,71	100,00	400
Oxygène	400,00	24,29	27,05	26
	469,75	400,00		

	(e)	(f)	(g)
Nickel	400,0	400	400,000
Oxygène	28,2	27	27,255

	(h)	(i)	(j)
Nickel	400,0	400	83,33
Oxygène	32,5	20	46,67
			400,00

(a) (b) (c) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 94 — (d) PROUST, *id.*, t. VII, p. 8. — (e) RICHTER, *id.* — (f) TUPPUTI, *id.* — (g) ROTOFF, *id.* — (h) KLAPROTH, *id.* — (i) (j) LASSAIGNE, *id.*, t. XXV, p. 94.

(Syst. de Ch. de Thomson, t. I, p. 459.)

**PROTOXYDE HYDRATÉ. NiO. 2/3HO.**

Protoxyde	469,7	74
Eau	468,7	26
	638,4	400

**PEROXYDE. Ni<sup>2</sup>O<sup>3</sup>.**

Nickel	739,44	74,14	400,00
Oxygène	300,00	28,86	40,58
	4039,44	400,00	



**OXYDES D'OR.**

**PROTOXYDE. AuO.**

	(a)	(b)	(c)
Or.....	2586	96,43	400,00
Oxygène.....	400	3,87	40,22
	<u>2686</u>	<u>400,00</u>	

	(d)	(e)
Or.....	400,00	96,23
Oxygène.....	3,34	3,77
		<u>400,00</u>

(a) (b) (c) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 156. — (d) PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 120. — (e) FIGUIER, *id.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, p. 348.

**PEROXYDE. AuO<sup>2</sup>.**

Syn. : *Acide aurique.*

	(f)	(g)	(h)
Or.....	2486,00	89,23	400,00
Oxygène.....	300,00	40,77	42,07
	<u>2786,00</u>	<u>400,00</u>	<u>442,07</u>

	(i)	(j)	(k)
Or.....	400	400,00	400
Oxygène.....	10	8,57	34
	<u>440</u>	<u>408,57</u>	<u>434</u>

	(l)	(m)	(n)
Or.....	400	400,00	90,48
Oxygène.....	8	40,03	9,82
	<u>408</u>	<u>440,03</u>	<u>400,00</u>

(f)(g) (h) (i) (j) (k) (l) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 156. — (m) PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 120. — (n) OBERKAMPF, *id.*, t. VII, p. 8.

**OXYDES D'OSMIUM.**

**PROTOXYDE. OsO.**

Osmium.....	4244,24	92,56	400,000
Oxygène.....	400,00	7,44	8,037
	<u>4344,24</u>	<u>400,00</u>	

**TERTIOXYDE. OsO<sup>2</sup>.**

Osmium.....	4244,24	86,8	400,00
Oxygène.....	200,00	43,2	46,07
	<u>4444,24</u>	<u>400,0</u>	

**ACIDE OSMIQUE. OsO<sup>3</sup>.**

Osmium.....	4244,24	75,68	400,00
Oxygène.....	400,00	24,32	32,45
	<u>4644,24</u>	<u>400,00</u>	

**DEUTOXYDE. Os<sup>2</sup>O<sup>3</sup>.**

Osmium.....	2488,42	89,2	400,00
Oxygène.....	300,00	40,8	42,06
	<u>2788,42</u>	<u>400,0</u>	

**OXYDE DE PALLADIUM.**

**PROTOXYDE. PdO.**

Palladium.....	665,89	86,94	400
Oxygène.....	400,00	43,06	35
	<u>765,89</u>	<u>400,00</u>	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 81.)

**BIOXYDE. PdO<sup>2</sup>.**

	(a)	(b)	(c)	(d)
Palladium.....	665,89	76,90	400	75,0
Oxygène.....	200,00	23,10	30	25,0
	<u>865,89</u>	<u>400,00</u>	<u>400,0</u>	

(a) (b) (c) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 140. — (d) VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8.

**OXYDE DE PARACACODYLE.**

**C<sup>II</sup>AsO<sup>4</sup>.**

	Tr.			
Carbone.....	24,40	24,38	24,87	24,90
Hydrogène.....	5,36	5,34	5,38	5,41
Arsenic.....	60,03	73,28	72,75	72,69
Oxygène.....	»			
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	

	Calc.	
Carbone.....	24,52	305,74
Hydrogène.....	5,22	74,88
Arsenic.....	66,47	940,08
Oxygène.....	7,14	400,00
	<u>400,05</u>	<u>4720,70</u>

(BUNSEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VI, p. 179.)

**OXYDE ROUGE DE PHOSPHORE.**

Phosphore.....	85,5
Oxygène.....	44,5
	<u>400,0</u>

(PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 88.)

**OXYDES DE PLATINE.**

**PROTOXYDE. PtO.**

Platine.....	4233,2	92,5	400,0
Oxygène.....	400,0	7,5	8,2
	<u>4333,2</u>	<u>400,0</u>	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 132 et 133.)

PEROXYDE.  $PtO^2$ .

	(a)	(b)	(c)	(d)
Platine.	4233,2	88,3	86,05	400,00
Oxygène.	200,0	44,7	43,95	43,25
	4433,2	400,0	400,00	443,25

	(e)	(f)	(g)
Platine.	100,0	87,0	400
Oxygène.	46,4	43,0	42
	146,4	400,0	442

(a) (b) (c) (d) (e) E. DAVY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 415. — (f) CHEVREUX, *id.* — (g) RICHTER, *id.*

OXYDE PLATINEUX ET AMMONIAQUE.



Platine.	79,68
Nitrogène.	44,43
Hydrogène.	2,35
Oxygène.	6,34
	400,00

(REISSET, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.)

OXYDES DE PLOMB.  $PbO$ .

PROTOXYDE SEC.

Syn. : *Litharge; massicot.*

	(a)	(b)	(c)
Ploimb.	4294,5	92,83	400,000
Oxygène.	400,0	7,47	7,725
	4394,5	400,00	

	(d)	(e)
Ploimb.	90,5	92,27
Oxygène.	9,5	7,73
	400,0	400,00

(a) (b) (c) (d) THOMSON, *Ann. de Ch.*, t. LX, p. 136. — (e) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, XI, XLVI.

OXYDE DE PLOMB. Protoxyde.

	Tr.			
Ploimb.	94,74	94,70	94,57	94,44
Oxygène.	8,26	8,30	8,43	8,56

	Tr.		Calc.
Ploimb.	94,39	94,21	90,66
Oxygène.	8,64	8,79	9,34

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 497.)

OXYDE DE PLOMB. Litharge obtenue dans la coupellation du ploimb.

Protoxyde de ploimb.	96,3
Acide carbonique.	3,2
Oxyde de cuivre.	trac.
	99,5

(GAULTIER DE CLABRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 443.)

Voy. PLOMB OXYDÉ.

OXYDE DE PLOMB. Minium.  $Pb^2O^4$ .

	(a)	(b)	(c)
Ploimb.	88	75,0	50,0
Oxygène.	42	25,0	50,0
	400	400,0	400,0

(a) THOMSON, *Ann. de Ch.*, t. LX, p. 149. — (b) HOUTON LABILLARDIÈRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 97. — (c) BERZELIUS.

OXYDE DE PLOMB. Protoxyde hydraté.



Protoxyde de ploimb.	4394,5	92,5
Eau.	442,5	7,5
	4507,0	400,0

PEROXYDE.  $PbO^2$ .

Syn. : *Oxyde puce.*

Ploimb.	4294,5	ou 86,62	ou 400,00
Oxygène.	200,0	43,38	46,45
	4494,5	400,00	

OXYDES DE POTASSIUM.

PEROXYDE.  $KO^2$ .

Potassium.	487,915
Oxygène.	300,000
	787,915

PROTOXYDE ou potasse anhydre. V. POTASSE.

Potassium.	487,915
Oxygène.	400,000
	887,915

OXYDES DE PROTÉINE.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.	53,52	53,44	53,36
Hydrogène.	7,47	7,04	6,75
Azote.	14,80	14,54	15,45
Oxygène.	24,51	25,04	24,44
	400,00	400,00	400,00

	(4)	(5)
Carbone.	54,47	54,45
Hydrogène.	6,60	6,72
Azote.	15,37	14,90
Oxygène.	26,95	26,93
	400,39	400,00

(1) Bioxyde de SCHEERER. — (2) *Id.* de VAN LAER. — (3) Calculé. — (4) Trioxyde de MULLER,  $C^{16}H^{14}Az^0$  — (5) Calculé.

(Tr. de *Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 265.)

OXYDES DE RHODIUM.

PEROXYDE.  $Rd^2O^5$ .

Rhodium.	4302,8	84,28	400,0
Oxygène.	300,0	48,72	23,4
	4602,8	400,00	

**OXYDES**

**OXYDES**

**PROTOXYDE. RdO.**

Rhodium.....	654	86,7	100,0
Oxygène.....	400	43,3	43,4
	734	400,0	

**OXYDES DE RHODIUM.** En faisant bouillir le perchlorure de rhodium avec de la potasse caustique, on obtient RdO, 3Rd<sup>2</sup>O<sup>3</sup>.

Rhodium.....	84	400,00
Oxygène.....	46	49,26
	400	

**OXYDES DE RHODIUM.** Par le grillage on obtient 3RdO, Rd<sup>2</sup>O<sup>3</sup>.

Rhodium.....	84,6	100,0
Oxygène.....	45,4	48,4
	400,0	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 65.)

**OXYDES DE SODIUM.**

**PROTOXYDE ou soude. NaO.**

Sodium.....	290,89	74,42
Oxygène.....	400,00	25,58
	390,89	400,00

Voy. SOUDE.

**PEROXYDE. Na<sup>2</sup>O<sup>2</sup>.**

Sodium.....	584,78	65,98
Oxygène.....	300,00	34,02
	884,78	400,00

(GAY-LUSSAC ET THÉNARD.)

**OXYDES DE STRONTIUM.**

**PROTOXYDE ou strontiane. SrO.**

Strontium.....	547,30	84,55
Oxygène.....	400,00	43,45
	647,30	400,00

Voy. STRONTIANE.

**OXYDES DE STRONTIUM.** Hydrate de strontiane.

SrO, HO.

Strontiane.....	647,30	85,24
Eau.....	442,48	44,79
	759,78	400,00

**OXYDES DE STRONTIUM.** Surhydrate de strontiane. SrO, 12HO.

Strontiane.....	647,30	67,62
Eau.....	4349,76	32,38
	4997,06	400,00

**BIOXYDE. SrO<sup>2</sup>.**

Strontiane.....	547,30	73,23
Oxygène.....	200,00	26,77
	747,30	100,00

**OXYDES DE TANTALE.** Voy. OXYDES DE COLOMBIUM.

**OXYDES DE TELLURE.** Voy. OXACIDES DE TELLURE.

**OXYDE DE THORINIUM.** ThO.

Syn. : *Thorine.*

Thorinium.....	88,46	744,9
Oxygène.....	44,84	400,0
	400,00	844,9

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 22.)

**OXYDE DE TITANE.** Voy. ACIDE TITANIQUE.

**OXYDES DE TUNGSTÈNE.**

**OXYDE. WO<sup>2</sup>.**

Tungstène.....	4483	85,54	400,00
Oxygène.....	200	44,46	46,96
	4383	400,00	

**ACIDE TUNGSTIQUE. WO<sup>3</sup>.**

Tungstène.....	4483	79,77	400,00
Oxygène.....	300	20,23	25,35
	4483	400,00	

**OXYDE BLEU. W<sup>2</sup>O<sup>3</sup>.**

Tungstène.....	82,56
Oxygène.....	47,44
	400,00

(MALAGUTI, *C. R.*, t. I.)

**OXYDES D'URANIUM.**

**PROTOXYDE D'URANIUM. UO.**

Syn. : *Urane.*

Uranium.....	750
Oxygène.....	400
	850

**OXYDES D'URANE.**

	Urane.	Oxygène.
Sous-oxyde.....	787,5	68,4
Protoxyde.....	787,5	400,0
Deutoxyde.....	787,5	445,7

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 217.)

PROTOXYDE.

Oxygène.....	5	6
Urane.....	95	94
	<u>100</u>	<u>100</u>

PEROXYDE.

Oxygène.....	20	24
Urane.....	80	76
	<u>100</u>	<u>100</u>

(BUCHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LVI, p. 146.)

PROTOXYDE D'URANE.

Urane.....	96,443
Oxygène.....	3,557
	<u>100,000</u>

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 158.)

PROTOXYDE D'URANE.

Urane.....	90,60
Oxygène.....	9,40
	<u>100,00</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8.)

PEROXYDE D'URANE.

Urane.....	94,748
Oxygène.....	5,252
	<u>100,000</u>

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. CLXIII.)

SOUS-OXYDE D'URANIUM. U<sup>3</sup>O<sup>3</sup>.

Uranium.....	3,000	90,9
Oxygène.....	0,300	9,1
	<u>3,300</u>	<u>100,0</u>

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. V, p. 22.)

OXYDE VERT D'URANIUM. U<sup>3</sup>O<sup>4</sup>=UO, U<sup>3</sup>O<sup>3</sup>.

Uranium.....	2250	84,9
Oxygène.....	400	15,1
	<u>2650</u>	<u>100,0</u>

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. V, p. 30.)

DEUTOXYDE D'URANIUM. U<sup>4</sup>O<sup>3</sup>.

Uranium.....	3000	85,8
Oxygène.....	500	14,2
	<u>3500</u>	<u>100,0</u>

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. V, p. 27.)

PEROXYDE D'URANIUM. U<sup>6</sup>O<sup>5</sup>.

Uranium.....	1500	83,3
Oxygène.....	300	16,7
	<u>1800</u>	<u>100,0</u>

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. V, p. 32.)

HYDRATE URANIQUE. U<sup>6</sup>O<sup>5</sup>.2HO.

	Tr.	Moyenne.
Oxyde.....	88,22	88,48
Eau.....	11,78	11,52
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

	Calc.	
Oxyde.....	1785,75	88,84
Eau.....	225,00	11,19
	<u>2010,75</u>	<u>100,00</u>

(EBELMEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. V, p. 199.)

OXYDES DE VANADIUM.

PROTOXYDE. VO.

Vanadium....	855,84	89,14	100,00
Oxygène.....	100,00	10,86	11,86
	<u>955,84</u>	<u>100,00</u>	

DEUTOXYDE ou acide vanadique. VO<sup>2</sup>.

Vanadium....	855,84	81,06	100,00
Oxygène.....	200,00	18,94	23,37
	<u>1055,84</u>	<u>100,00</u>	

ACIDE VANADIQUE. VO<sup>3</sup>.

Vanadium....	855,84	74,04	100,00
Oxygène.....	300,00	25,96	35,05
	<u>1155,84</u>	<u>100,00</u>	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 256.)

OXYDE DE WOLFRAM. VOY. OXYDE DE TUNGSTÈNE.

OXYDE XANTHIQUE. C<sup>3</sup>Az<sup>2</sup>H<sup>2</sup>O<sup>2</sup>.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	39,28	382,174
Azote.....	36,35	354,080
Hydrogène....	2,95	24,959
Oxygène.....	21,42	200,000
	<u>100,00</u>	<u>961,213</u>

(WÖHLER et LIEBIG, *T. de Ch. org. de Liebig*, t. I, p. 237.)

OXYDE D'YTTRIUM. VOY. YTTRIA.

**OXYDE DE ZINC. ZnO.**

	(a)	(b)	(c)	(d)
Zinc.....	403,32	80,4	400,0	83,3
Oxygène..	400,00	19,9	24,8	16,7
	<u>503,32</u>	<u>100,0</u>	<u>424,8</u>	<u>400,0</u>
	(e)	(f)	(g)	
Zinc.....	80,39	400,00	400,0	
Oxygène..	19,64	24,40	24,4	
	<u>400,00</u>	<u>424,40</u>	<u>424,4</u>	

(a) (b) (c) (d) DESORMES et CLÉMENT, *Ann. de Ch.*, t. XXXIX, p. 31. — (e) (f) BERZELIUS, *id.*, LXXXI, p. 24. — (g) GAY-LUSSAC, *id.*, LXXX, p. 170.

**OXIDE DE ZINC cristallisé hydraté. ZnO,HO.**

	Tr.	Calc.	
Oxyde de zinc....	84,27	514,0	82,04
Eau.....	48,73	412,5	47,96
	<u>400,00</u>	<u>626,5</u>	<u>400,00</u>

(MALAGUTI et SARZEAT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. IX, p. 447.)

**Voy. ZINC.**

**OXIDE DE ZINC d'un haut fourneau de Colombie.**

Oxyde de zinc.....	93,5
— de fer.....	3,5
Charbon.....	4,0
	<u>98,0</u>

(KEATING, *Journ. of natural Sciences*, septembre 1822.)

**OXIDE DE ZINC d'un haut fourneau des Ardennes.**

Matière charbonneuse.....	0,5
Oxyde de plomb.....	2,4
— de fer.....	2,6
— de zinc.....	94,0
	<u>99,5</u>

(DRAPPIER, *Journ. des Mines*, janvier 1811, p. 79.)

**OXIDE DE ZINC d'un haut fourneau.**

Oxyde de zinc.....	90,4
— de plomb.....	6,0
— rouge de fer.....	4,6
Chaux.....	0,8
Silice.....	0,5
Charbon.....	4,0
Résidu insoluble, composé principalement de silice, d'un peu d'alumine, de fer et d'un atome de chaux.....	0,5
Traces de magnésie.....	
	<u>400,5</u>

BOUESNEL, *Journ. des Mines*, janvier 1811, p. 41.)

**OXIDE DE ZINC. Calamine grillée.**

Silice.....	2,0
Oxyde de zinc.....	64,5
— rouge de fer.....	5,0
Chaux.....	4,0
Alumine.....	tr.
Plomb.....	tr.
Perte au feu.....	27,0
	<u>99,5</u>

**OXIDE DE ZINC CALCINÉ.**

Silice.....	2,8
Oxyde de zinc.....	88,9
— de fer.....	6,9
Chaux.....	4,4
	<u>400,0</u>

(BOUESNEL, *Journ. des Mines*, mars 1812, p. 208.)

**OXIDE DE ZIRCONIUM. Voy. ZIRCON.**

**OXYGÈNE.**

Pesanteur spécifique..	4,1026	{Dulong et Berzelius. Dumas et Boussingault.
— —	4,1056	
Équivalent.....	400	
Pouvoir réfringent... 0,924		(Dulong.)
400 p. d'eau absorbent 3,5 d'oxyg. en vol.		

**OXYSULFURE D'ANTIMOINE.**

**Voy. ANTIMOINE OXYDÉ SULFURÉ.**

**OXYSULFURES DE CUIVRE. Cu<sup>2</sup>SO.**

	Calc.		Tr.	
Cuivre.....	792	72,43	71,6	72,4
Soufre.....	204	18,41	48,9	18,5
Oxygène.....	400	9,16	»	»
	<u>4093</u>	<u>400,00</u>		

**Tr.**

Cuivre....	71,9	72,3	72,3	72,2	72,1
Soufre....	49,2	18,7	18,3	18,9	19,0

(MAUMENÉZ.)

**OXYSULFURES DE CUIVRE. Cu<sup>2</sup>S<sup>2</sup>O.**

	Calc.	
Cuivre.....	4187	70,28
Soufre.....	402	23,80
Oxygène.....	100	5,92
	<u>4689</u>	<u>400,00</u>

**Tr.**

Cuivre.....	70,4	70,6	74,2
Soufre.....	23,3	23,0	22,3

(MAUMENÉZ.)

OXYSULFURES DE CUIVRE.



	Calc.	
Cuivre.....	1978	79,8
Soufre.....	402	16,2
Oxygène.....	400	4,0
	2480	100,0

Tr.

Cuivre.....	78,4	78,2	78,8	78,1
Soufre.....	46,5	46,4	46,2	47,0

(MAUMENÉ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVIII, p. 314.)

OXYSULFURE DE MANGANÈSE.

Manganèse.....	70,26
Soufre.....	49,86
Oxygène.....	9,88
	400,00

(ARFVEDSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 179.)

OXYSULFURE DE MANGANÈSE.

	(1)	(2)
Oxyde de manganèse.....	82,0	85
Soufre.....	11,5	15
Acide carbonique.....	5,0	»
Perte.....	1,5	»
	100,0	100

(1) O. de Cornouilles, par KLAPROTH. — (2) O. de Transylvanie, par VAUQUELIN.

(*Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 577.)

OZOCKÉRITE.

Syn. : *Cire fossile.*

OZOCKÉRITE de la montagne de Zietrisika en Moldavie.

	(1)	(2)
Carbone.....	86,07	85,96
Hydrogène.....	13,95	14,04
	100,02	100,00

(1) O. ordinaire jaune, par MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 398. — (2) O. purifiée blanche.

OZOCKÉRITE.

Fluides élastiques.....	10,34
Matières huileuses.....	74,04
— solide cristallisée.....	12,55
Résidu charbonneux.....	3,10
	100,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 398.)

P

PACKFUNG. Voy. ALLIAGES.

PACO. Voy. ARGENT ROUGE.

PAGODITE. Voy. AGALMATOLITE.

PAIN.

Sucre.....	3,60
Gomme.....	18,00
Amidon.....	53,50
Gluten avec un peu d'amidon.....	20,75
Acide carbonique, hydrochlorate de chaux et magnésie.....	traces
(VOGEL, <i>Ch. org. de Gmelin</i> , p. 89.)	95,85
Voy. FROMENT.	

PALLADIUM. Pa. Eq<sup>6</sup> 665,90. D<sup>4</sup> 14,7.

PALMITATE D'ARGENT. AgO, C<sup>32</sup>H<sup>54</sup>O<sup>2</sup>.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.....	52,82	53,58	2427,328	53,46
Hydrogène.....	8,57	8,54	386,864	8,48
Oxygène.....	6,90	6,43	300,000	6,57
Ox. d'arg <sup>t</sup> .....	31,71	31,45	1451,607	31,79
	100,00	100,00	4565,799	100,00

(a) STHAMMER, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 432. —

(b) STENHOUSE, *id.*, t. IV, p. 17. — (c) (d) Calculé.

PALMITATE DOXYDE DE GLYCÉRYLE. C<sup>32</sup>H<sup>54</sup>O<sup>2</sup>.

	Calc.	
Carbone.....	2654,890	74,48
Hydrogène.....	424,302	11,85
Oxygène.....	500,000	13,97
	3579,192	100,00

Tr.

Carbone.....	73,74	73,99	74,11
Hydrogène.....	11,92	11,85	11,77
Oxygène.....	14,34	14,16	14,12
	100,00	100,00	100,00

(STHAMMER, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 432.)

PALMITINE. C<sup>32</sup>H<sup>52</sup>O<sup>4</sup>.

Carbone.....	76,58	76,73
Hydrogène.....	11,99	11,80
Oxygène.....	11,43	11,47
	100,00	100,00

(STENHOUSE, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843.)

PANABASE. Voy. CUIVRE GRIS.

PANAIS.

Amidon.....	4,76
Albumine.....	2,09
Sucre incristallisable.....	5,49
Mucilage (pectine) et extrait.....	3,57
Fibre végétale analogue à l'amidon.....	7,66
Eau.....	79,45
	<u>100,02</u>

CRUMÉ, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)

PAPAYER. Suc de papayer liquide.

Matière caséuse abondante.  
Albumine ?  
Malate de chaux ?

(CADET, *Ann. de Ch., t. XLIX, p. 254.*)

PAPYRINE.

Carbone.....	43,30	43,89	44,40
Hydrogène.....	6,28	6,27	6,23
Oxygène.....	30,42	49,84	49,37
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(POUMARÈDE et FIGUIER, *R. sc. et ind., 3<sup>e</sup> série, t. XIII, p. 74.*)

PARAFFINE. C<sup>24</sup>H<sup>50</sup>.

Carbone.....	(a) 85,24	(b) 85,23	(c) 86,22
Hydrogène.....	14,98	14,99	14,98
	<u>100,19</u>	<u>100,22</u>	<u>101,20</u>

Carbone.....	(d) 85,20	(e) 3600
Hydrogène.....	14,78	625
	<u>99,98</u>	<u>4225</u>

(a) (b) (c) (d) GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph., t. I, p. 79.* — (d) (e) LEWY, *id.*, 3<sup>e</sup> série, t. V, p. 399.

PARAMÉNISPERMINE.

Carbone.....	71,80
Azote.....	9,57
Hydrogène.....	8,04
Oxygène.....	10,53
	<u>99,94</u>

(PELLETIER et COUERBE, *Inst.*, 1834.)

PARAMIDE. C<sup>8</sup>H<sup>8</sup>AzO<sup>4</sup>.

	Tr.	Calc.
Carbone	50,48	54,37
Hydrog.	4,54	4,93
Azote..	»	»
Oxygène	»	»
		<u>100,00</u>

(WOEHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, p. 74.)

PARANAPHTALÈSE.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	80,6	81,0
Hydrogène.....	3,6	3,6
Oxygène.....	15,8	15,4
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 222.)

PARANAPHTALINE. C<sup>15</sup>H<sup>12</sup>.

Carbone.	93,38	93,73	93,80	93,80
Hydrog..	5,96	5,82	6,37	6,20
	<u>99,34</u>	<u>99,55</u>	<u>100,17</u>	<u>100,00</u>

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 190.)

PARANICÈNE. C<sup>10</sup>H<sup>6</sup>.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	87,84	90,96
Hydrogène.....	7,08	8,96
	<u>94,92</u>	<u>99,92</u>

	Tr.	Calc.
Carbone...	90,40	90,90
Hydrogène..	9,09	9,05
	<u>99,49</u>	<u>99,95</u>

(SAINT-ÈVRE.)

PARANICÈNE NITROGÉNÉ. C<sup>20</sup>H<sup>14</sup>AzO<sup>4</sup>.

	Tr.	Calc.
Carbone...	67,64	67,62
Hydrogène..	5,88	5,86
Azote.....	8,46	8,07
Oxygène..	18,32	18,45
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(SAINT-ÈVRE.)

PARANICÈNE. C<sup>20</sup>H<sup>15</sup>Az.

	Tr.	Calc.
Carbone...	84,30	81,38
Hydrogène	8,85	8,79
Azote.....	9,54	»
	<u>99,66</u>	<u>100,00</u>

(SAINT-ÈVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXV, p. 507.)

PARANTHINE. Voy. WERNÉRITE.

PARAPEPTINE. C<sup>64</sup>H<sup>48</sup>O<sup>62</sup>.

	Tr.	Calc.
Hydrogène.....	5,98	5,53
Carbone.....	44,97	42,42
Oxygène.....	52,05	52,05
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, septembre 1848, t. XXIV, p. 15.)

**PARATARTRALATE DE PLOMB.**

Oxyde de plomb.....	50,07
Hydrogène.....	4,53
Carbone.....	48,00
Oxygène.....	30,40
	<hr/>
	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 380.)

**PARATARTRÉLATE DE PLOMB.**

Oxyde de plomb.....	48,43	43,20
Hydrogène.....	4,59	4,94
Carbone.....	49,26	22,99
Oxygène.....	30,72	34,90
	<hr/>	<hr/>
	100,90	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 383.)

**PARATARTROMÉTHYLATE DE BARYTE. C<sup>10</sup>H<sup>8</sup>O<sup>12</sup>,BaO.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	24,50	25,30
Hydrogène.....	3,38	3,29
Baryte.....	34,47	31,67
Oxygène.....	40,65	39,74
	<hr/>	<hr/>
	100,00	100,00

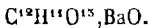
(GURRIN-VARRY.)

**PARATARTROMÉTHYLATE DE POTASSE. C<sup>10</sup>H<sup>8</sup>O<sup>12</sup>,KO.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	28,37	28,79
Hydrogène.....	3,89	3,76
Potasse.....	22,25	22,23
Oxygène.....	45,49	45,22
	<hr/>	<hr/>
	100,00	100,00

(GUÉRIN-VARRY.)

**PARATARTROVINATE DE BARYTE.**



	Tr.	Calc.
Carbone.....	27,62	27,69
Hydrogène.....	4,24	4,44
Baryte.....	28,74	28,89
Oxygène.....	40,40	39,28
	<hr/>	<hr/>
	101,00	100,00

(GUÉRIN-VARRY.)

**PARATARTROVINATE DE POTASSE.**

	Tr.	Calc.
Eau.....	7,65	7,63
Potasse.....	49,95	20,03
Acide.....	72,40	72,34
	<hr/>	<hr/>
	100,00	100,00

(GUÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 76.)

**PAREIRA BRAVA. Racine.**

- Résine molle.
- Principe jaune amer.
- brun.
- Fécule.
- Matière animalisée.
- Malate, acide de chaux.
- Nitrate de potasse, sel ammoniac et sels minéraux.

(FENEUILLE, *Journ. de Pharm.*, septembre 1821, p. 407.)

**PARGASITE. Voy. WERNÉRITE, AMPHIBOLE, PYROXÈNE.**

**PARIGLINE.**

Carbone.....	62,22	62,99	62,07
Hydrogène.....	8,96	8,76	8,40
Oxygène.....	28,82	28,25	29,53
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	100,00	100,00	100,00

(POGGIALE, *Journ. de Pharm.*, t. XX, p. 56.)

**PARISITE.**

Syn. : *Musite; carbonate de lanthane.*

Cérium (lanthane, didymium).....	50,78
Calcium.....	8,29
Fluor.....	5,49
Oxygène.....	9,55
Acide carbonique.....	23,54
Eau.....	2,38
	<hr/>
	100,00

(BUNSEN, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 319.)

**PARMELIA PARIETINA.**

- Stéarine cristalline mêlée avec de la chlorophylle résinoïde et de la matière colorante jaune..... 5,0
- Sucre incristallisable contenant de l'extractif amer et quelques sels..... 8,4
- Gomme brune noirâtre..... 9,5
- Substance particulière, élastique, visqueuse, ressemblant à de la gélatine..... 7,5
- Squelette de lichen..... 62,4
- Eau (y compris la perte)..... 7,2
|  | --- |
|  | 100,0 |

(SCHROEDER, *T. de Ch. de Berzelius.*)

**PARMELIA PARIETINA.**

- Colorant jaune, jaune de parmelia... 3,5
- rouge, rouge de — .. 0,5
- Cire précipitée par le refroidissement de la décoction alcoolique..... 4,0
- Stéarine cristalline, déposée lors de l'évaporation de l'alcool..... 0,5
- Chlorophylle..... 6,0
|  | --- |
| A reporter..... | 11,5 |



	Report. ....	44,5
Résine molle. ....		3,5
Gomme et fécula de lichen. ....		9,0
Mucilage végétal. ....		5,2
Sucre extractif, sel marin et un sel potassique à acide végétal. ....		2,8
Apothème d'extrait avec des traces de phosphate calcique. ....		2,0
Apothème d'extrait extrait par l'hydrate potassique. ....		45,0
Fibrine amylicée. ....		46,0
Eau, traces d'huile volatile et perte. .		5,0
		<u>400,0</u>

(HERBERGER, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)

**PASTEL** (*Isatis tinctoria*).

Cire.	
Chlorophylle.	
Indigo.	
Matière glutineuse.	
Fibre ligneuse.	
Suc.	
Principe odorant (l'odeur est celle des crucifères).	
Chlorophylle résineuse.	
Matière colorante rouge.	
— — — jaune.	
Sucre incristallisable.	
Gomme.	
Un principe qui possède l'odeur de l'osmazôme.	
Matière animale soluble dans l'eau, insoluble dans l'esprit-de-vin.	
Matière glutineuse et albumineuse.	
Indigo incolore.	
Acide acétique et un autre acide libre.	
Acétate et hydrochlorate d'ammoniaque.	
— , sulfate, hydrochlorate et nitrate de potasse.	
Citrate, phosphate et sulfate de chaux.	
Phosphate de magnésie, de fer et de manganèse.	
La plante privée de son suc contient :	
Cire. — Chlorophylle. — Matière résineuse rouge. — Indigo. — Fibre ligneuse. — Nitrate de potasse et d'autres sels.	
(CHEVREUL, <i>Ann. de Ch.</i> , t. LXVIII, p. 304.)	

**PATATE** cultivée aux environs de Paris.

Amidon. ....	43,30
Eau. ....	73,12
Albumine. ....	0,92
Sucre incristallisable. ....	3,30
Matière visqueuse volatile. ....	0,05
— grasse. ....	4,12
Parenchyme. ....	6,79
Résidu salin. ....	4,40
	<u>400,00</u>

(HENRY fils, *Journ. de Pharm.*, t. II, p. 245.)

11.

**PATIENCE** (*Rumex obtusifolius*). Racine.

Cire et graisse. ....	4,40
Résine. ....	0,40
Acide tannique donnant une couleur verte avec les sels de fer. ....	3,00
Substance particulière, lapathine. ....	41,80
Extractif, en majeure partie analogue à un apothème. ....	47,40
Gomme, mucilage végétal et sucre. ....	46,00
Amidon. ....	4,60
Malates, sulfates et phosphates potassiques et calciques. ....	4,80
Oxalate calcique. ....	0,80
Soufre. ....	0,20
Fibre végétale, huile volatile, eau et perte. ....	45,60
	<u>100,00</u>

(HERBERGER, *T. de Ch. de Berzelius.*)

**PATIENCE.**

Eau. ....	470,00
Résine. ....	3,50
Rumicine. ....	21,05
Soufre. ....	0,45
Acétate de potasse et de chaux. ....	traces.
— de magnésie. ....	3,50
Matière extractive (semblable au tannin). ....	87,50
Amidon. ....	95,50
Chlorure de potassium. ....	4,80
Malate de chaux et de magnésie. ....	5,30
Mucilage. ....	48,00
Phosphate de chaux. ....	2,75
Albumine durcie. ....	40,00
Principe ligneux. ....	344,00
Perte. ....	2,44

(RIEGL, *Journal de Pharmacie*, 1842, p. 410.)

**PAULITE.** Voy. PYROXÈNE.

**PAVOT.** Feuilles.

Huile verte analogue à la chlorophylle.
Gomme.
Acide malique et chaux.
Muriate de soude en grande quantité.
Nitre.
Sulfate de chaux.
Alumine en petite quantité.
Phosphate de chaux.
Carbonate de chaux.
Oxyde de fer.

(BLONDEAU, *Journ. de Pharm.*, t. VII, p. 214.)

12

**PEARISTONE.**

Silice.....	0,7040
Alumine.....	0,4460
Potasse.....	0,0520
Chaux.....	0,0300
Peroxyde de fer.....	0,0438
Eau.....	0,0428
	<hr/>
	0,9886

(THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I.)

**PEAU** fraîche débarrassée, à son côté interne, de la graisse et du tissu cellulaire; à son côté externe, des poils de l'épiderme et du corps papillaire.

Tissu cutané proprement dit y compris tissu cellulaire et vaisseaux..	32,53
{ Albumine.....	4,54
{ Matière extractive soluble dans l'alcool.....	0,83
Liquides. { Matière extractive soluble dans l'eau seulement..	7,60
{ Eau.....	57,50
	<hr/>
	400,00

(VIENBOLT, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)

**PEAU.** On a retiré d'un morceau de peau d'une vache récemment écorchée, du poids de 44 onces :

	Onces.	Gros.	Grains.
Écume rousse.....	0	0	17
— blanche.....	0	0	24
Graisse.....	0	0	41
Matière extractive.....	0	0	7
Sel.....	0	0	3
Gelée animale.....	9	4	17
Substance fibreuse.....	0	4	27
Follicules ou débris du tissu cellulaire, du pannicule charnu et de l'épiderme.....	0	4	2
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	9	7	33

(REAU, *Ann. de Ch.*, t. XVIII, p. 21.)

**PEAU.** Membranes fibreuses des artères.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	53,750	53,395
Hydrogène.....	7,079	6,974
Nitrogène.....	45,360	45,360
Oxygène.....	23,814	23,53
	<hr/>	<hr/>
	400,000	400,000

(SCHLEERER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843.)

**PECHBLENDE.** Voy. URANE OXYDULÉ.

**PÊCHES.**

Matière animale.....	(1) 0,44	(2) 0,93
— colorante verte.....	0,27	»
Ligneux.....	3,04	4,21
Gomme.....	4,22	4,85
Sucre.....	0,63	41,64
Acide malique.....	4,07	4,40
Chaux.....	0,08	0,06
Eau.....	90,34	80,24
	<hr/>	<hr/>
	400,00	400,00

(1) Pêches vertes. — (2) Pêches mûres.

(BÉRAUD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 241.)

**PECHSTEIN.** Voy. ORTHOSE.

**PECHURANE.** Voy. URANE OXYDULÉ.

Oxyde d'urane vert.....	76,6
— de plomb.....	»
Acides métalliques.....	45,6
Silice.....	»
Manganèse oxydé.....	4,0
Eau.....	4,4
Perte et roche.....	2,7
	<hr/>
	400,0

(SCHÉERER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 151.)

**PECKTOLITE.**

Syn. : *Photolith*; *picolite*; *osmelithe*.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	54,20	52,94	58,33	59,44
Chaux.....	33,77	32,96	40,42	44,85
Soude.....	8,26	8,89	»	»
Potasse.....	4,57	4,04	»	»
Eau.....	8,89	»	46,40	47,40
Alumine.....	0,90	»	43,85	7,40
Perox. de fer.....	»	0,54	4,45	0,90
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	404,59			

(1) KOBELL, *T. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 444.  
 — (2) ADAM, *id.* — (3) (4) Osmelithe de Niederkirchen, par RIEGEL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 171.

**PECTATE DE POTASSE.**

Acide pectique.....	85
Potasse.....	45
	<hr/>
	400

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVIII, p. 175.)

**PECTINE. C<sup>28</sup>H<sup>21</sup>O<sup>14</sup>.**

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	46,26	46,58	43,70
Hydrogène.....	5,44	5,56	5,63
Oxygène.....	48,30	47,86	50,67
	100,00	100,00	100,00

	(d)	(e)
Carbone.....	43,79	44,09
Hydrogène.....	5,41	5,51
Oxygène.....	50,80	50,40
	100,00	100,06

(a) (b) LIEBIG, *T. de Ch. org.*, t. III, p. 34. —  
 (c) (d) CHODNEV, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846. —  
 (e) Calculé.

**PECTINE. C<sup>12</sup>H<sup>10</sup>O<sup>10</sup>.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.	45,198	45,853	45,608	45,36
Hydrog.	5,352	5,479	5,370	4,98
Oxygène.	49,450	48,668	49,022	49,66
	100,000	100,000	100,000	100,00

(1) P. de pommes douces. — (2) P. de pommes aigres. — (3) P. de la combia. plombique. — (4) Calculé.

(MULDER, *Rép. de Ch.*, 2<sup>e</sup> série, t. I, p. 134.)

**PECTINE. C<sup>11</sup>H<sup>7</sup>O<sup>10</sup>.**

	Calc.	Tr.
Carbone.....	45,47	43,577
Hydrogène.....	4,95	4,423
Oxygène.....	49,58	52,000
	100,00	100,000

(REGNAULT.)

**PECTINE. C<sup>24</sup>H<sup>17</sup>O<sup>14</sup>.**

	Calc.	Tr.
Carbone.....	43,61	43,20
Hydrogène.....	4,53	5,02
Oxygène.....	54,86	54,78
	100,00	100,00

(FRÉMY, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1842.)

**PECTINE. H<sup>18</sup>C<sup>8</sup>O<sup>14</sup>.**

	Tr.		Calc.	
Hydrog.	5,49	5,55	5,47	5,08
Carbone.	39,71	39,51	40,54	40,67
Oxygène.	54,80	54,94	53,99	54,25
	100,00	100,00	100,00	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXIV, p. 13.)

**PECTINE de la gentiane.**

Carbone.....	43,72	43,47	44,37
Hydrogène.....	5,84	5,89	6,07
Oxygène.....	50,47	50,64	49,56
	100,00	100,00	100,00

**PECTINE de la gentiane.**

Carbone.....	43,30	43,04
Hydrogène.....	5,65	5,60
Oxygène.....	54,05	54,36
	100,00	100,00

**PECTINE de la carotte.**

Carbone.....	43,47	43,19
Hydrogène.....	5,63	5,69
Oxygène.....	50,90	51,12
	100,00	100,00

(POUMARÈDE et FIGUIER, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XIV, p. 86.)

**PÉGANITE.**

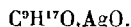
Syn. : *Wavellite*.

**PEGMINE.**

Carbone.....	52,07
Hydrogène.....	7,14
Azote.....	44,20
Oxygène et soufre.....	26,79
	100,20

(ROBERT THOMSON, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 692.)

**PÉLARGONATE D'ARGENT.**



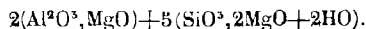
	Tr.		Calc.	
Carbone.....	40,4	408	40,7	
Hydrogène.....	6,4	17	6,4	
Argent.....	40,8	408	40,7	
Oxygène.....	12,4	32	12,2	
	100,0	265	100,0	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXIV, p. 109.)

**PÉLIOM. Voy. CORDIÉRITE.**

**PÉLOKRONITE. Voy. CUIVRE HYDROPHOSPHATÉ.**

**PENNINE.**



	(1)	(2)	(3)
Silice.....	33,07	33,36	33,40
Alumine....	9,69	13,24	13,44
Oxyde chrom.		0,20	0,45
Protox. de fer.	11,36	perox. 5,93	5,73
Magnésie....	38,24	34,21	34,57
Eau.....	12,58	12,80	12,74
	99,04	99,74	100,00

(1) (2) P. de Zermatte, par SCHWEIZER. —  
 (3) P. de Binnem, par MARIIGNAC et DESCLAUZEUX, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. X, p. 428.

## PENNINE.

	(4)	(5)
Silice.....	33,95	33,69
Alumine.....	43,46	43,75
Oxyde chromique.....	0,24	"
Protoxyde de fer.....	6,42	5,48
Magnésie.....	33,74	33,95
Eau.....	42,52	43,43
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

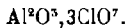
(4) P. de Binnein, par MARIIGNAC et DESCLOUZEUX, *Ann. de Ch. et de Pl.*, 3<sup>e</sup> série, t. X, p. 428. —  
(5) Calculé.

## PEPSINE.

Carbone.....	56,723
Hydrogène.....	5,666
Nitrogène.....	24,088
Oxygène.....	46,523
	<u>400,000</u>

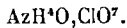
(VOGEL, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1844.)

## PERCHLORATE D'ALUMINE.



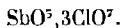
Acide perchlorique.....	84,22	3428,00
Alumine.....	45,78	642,32
	<u>400,00</u>	<u>4070,32</u>

## PERCHLORATE D'AMMONIAQUE.



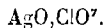
Acide perchlorique.....	442,65
Ammoniaque.....	325,00
	<u>4467,65</u>

## PERCHLORATE D'ANTIMOINE.



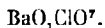
Oxyde d'antimoine.....	35,82	4942,90
Acide perchlorique.....	64,48	3428,00
	<u>400,00</u>	<u>5340,90</u>

## PERCHLORATE D'ARGENT.



Acide perchlorique.....	44,05	4442,65
Oxyde d'argent.....	55,95	4451,64
	<u>400,00</u>	<u>2594,26</u>

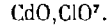
## PERCHLORATE DE BARYTE.



Acide perchlorique.....	54,42	4442,65
Baryte.....	45,58	956,88
	<u>400,00</u>	<u>2099,53</u>

SERULLAS, *Ann. de Ch. et de Pl.*, t. XLVI, p. 303.)

## PERCHLORATE DE CADMIUM.



Acide perchlorique.....	58,92	4442,65
Oxyde de cadmium.....	41,08	796,77
	<u>400,00</u>	<u>4939,42</u>

## PERCHLORATES DE CÉRIUM.

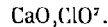
PERCHLORATE DE SESQUIOXYDE.  $\text{Ce}^2\text{O}^3, 3\text{ClO}^7.$ 

Acide perchlorique.....	3428,00	28
Sesquioxycde de cérium....	4449,39	72
	<u>4877,39</u>	<u>400</u>

PERCHLORATE DE PROTOXYDE.  $\text{CeO}, \text{ClO}^7.$ 

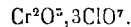
Acide.....	62,87	4442,65
Protoxyde de cérium.....	37,43	674,69
	<u>400,00</u>	<u>4847,34</u>

## PERCHLORATE DE CHAUX.



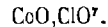
Acide perchlorique.....	76,24	4442,65
Chaux.....	23,76	356,02
	<u>400,00</u>	<u>4498,67</u>

## PERCHLORATE DE CHROME.



Acide perchlorique.....	77,35	3428,00
Sesquioxycde de chrome....	22,65	956,00
	<u>400,00</u>	<u>4384,00</u>

## PERCHLORATE DE COBALT.



Acide perchlorique.....	70,90	4442,65
Oxyde de cobalt.....	29,40	468,99
	<u>400,00</u>	<u>4644,64</u>

## PERCHLORATES DE CUIVRE.

PERCHLORATE DE BIOXYDE.  $\text{CuO}, \text{ClO}^7.$ 

Oxyde noir de cuivre....	30,26	495,69
Acide.....	69,74	4442,65
	<u>400,00</u>	<u>4638,34</u>

PERCHLORATE DE PROTOXYDE.  $\text{Cu}^2\text{O}, \text{ClO}^7.$ 

Oxyde rouge de cuivre....	43,82	894,39
Acide.....	56,48	4442,65
	<u>400,00</u>	<u>2034,04</u>

## PERCHLORATES D'ÉTAIN.

PERCHLORATE DE BIOXYDE.  $\text{SnO}^2, 2\text{ClO}^7.$ 

Bioxyde d'étain.....	29,04	835,29
Acide perchlorique.....	70,96	2285,30
	<u>400,00</u>	<u>3420,59</u>

PERCHLORATE DE PROTOXYDE.  $\text{SnO}, \text{ClO}^7$ .

Protoxyde d'étain.....	42,23	835,29
Acide perchlorique.....	57,77	4442,65
	100,00	4977,94

## PERCHLORATES DE FER.

SEL AU MAXIMUM.  $\text{Fe}^2\text{O}^5, 3\text{ClO}^7$ .

Acide perchlorique.....	77,80	3428,00
Sesquioxyde de fer.....	22,20	978,44
	100,00	4406,44

SEL AU MINIMUM.  $\text{FeO}, \text{ClO}^7$ .

Protoxyde de fer.....	27,76	439,20
Acide perchlorique.....	72,24	4442,65
	100,00	4881,85

## PERCHLORATE DE LITHINE.

 $\text{LO}, \text{ClO}^7$ .

Acide perchlorique.....	86,37	4442,65
Lithine.....	43,63	480,37
	100,00	4323,02

## PERCHLORATE DE MANGANÈSE.

 $\text{MnO}, \text{ClO}^7$ .

Acide perchlorique.....	71,93	4142,65
Protoxyde de manganèse.	28,07	445,88
	100,00	4588,53

## PERCHLORATES DE MERCURE.

SEL DE BIOXYDE.  $\text{Hg}^2\text{O}, \text{ClO}^7$ .

Acide perchlorique.....	45,55	4142,65
Bioxyde de mercure.....	54,45	4365,82
	100,00	2508,47

SEL DE PROTOXYDE.  $\text{Hg}^2\text{O}, \text{ClO}^7$ .

Acide.....	30,27	4142,65
Protoxyde de mercure...	69,73	2631,94
	100,00	3774,59

## PERCHLORATES DE MOLYBDÈNE.

SEL DE BIOXYDE.  $\text{MoO}^3, 2\text{ClO}^7$ .

Acide perchlorique.....	74,41	2285,30
Bioxyde de molybdène...	25,89	798,52
	100,00	3083,82

SEL DE PROTOXYDE.  $\text{MoO}, \text{ClO}^7$ .

Acide.....	62,06	4142,65
Protoxyde de molybdène.	37,94	698,52
	100,00	4841,17

## PERCHLORATE DE NICKEL.

 $\text{NiO}, \text{ClO}^7$ .

Acide perchlorique.....	70,87	4142,65
Protoxyde de nickel.....	29,13	469,67
	100,00	4612,32

## PERCHLORATE DE PALLADIUM.

 $\text{PaO}, \text{ClO}^7$ .

Oxyde de palladium.....	40,43	765,90
Acide perchlorique.....	59,87	4442,65
	100,00	1908,55

## PERCHLORATES DE PLATINE.

SEL DE BIOXYDE.  $\text{PtO}^2, 2\text{ClO}^7$ .

Bioxyde de platine.....	38,55	1433,50
Acide perchlorique.....	61,45	2285,30
	100,00	3718,80

SEL DE PROTOXYDE.  $\text{PtO}, \text{ClO}^7$ .

Protoxyde de platine.....	53,85	4233,50
Acide perchlorique.....	46,15	4142,65
	100,00	2376,45

## PERCHLORATE DE PLOMB.

 $\text{PbO}, \text{ClO}^7$ .

Oxyde de plomb.....	54,96	4394,50
Acide perchlorique.....	45,04	1442,65
	100,00	2537,45

## PERCHLORATE DE POTASSE.

Potasse.....	34,275	
Acide perchlorique.....	65,725	
	100,000	

(SERULLAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVI, p. 302.)

## PERCHLORATE DE RHODIUM.

 $\text{R}^2\text{O}^3, 3\text{ClO}^7$ .

Sesquioxyde de rhodium.	31,86	1602,70
Acide perchlorique.....	68,14	3428,00
	100,00	5030,70

PERCHLORATE DE SOUDE.  $\text{NaO}, \text{ClO}^7$ .

Acide perchlorique.....	74,54	4142,65
Soude.....	25,49	390,89
	100,00	4533,54

## PERCHLORATE DE STRONTIANE.

 $\text{SrO}, \text{ClO}^7$ .

Strontiane.....	36,46	687,28
Acide perchlorique.....	63,84	4142,65
	100,00	4829,93

## PERCHLORATE DE TELLURE.

TeO <sup>2</sup> , 2ClO <sup>2</sup> .	
Acide tellureux.....	30,48 4004,75
Acide perchlorique.....	69,52 2285,30
	<u>400,00 3287,06</u>

## PERCHLORATE DE THORINIUM.

ThO <sub>2</sub> , ClO <sup>2</sup> .	
Oxyde de thorinium.....	42,54 844,90
Acide perchlorique.....	57,49 4442,65
	<u>400,00 4987,55</u>

## PERCHLORATE DE VANADIUM.

VO <sup>2</sup> , 2ClO <sup>2</sup> .	
Acide vanadeux.....	31,62 4056,89
Acide perchlorique.....	68,38 2285,30
	<u>400,00 3342,49</u>

PERCHLORATE D'YTTRIA. YO<sub>2</sub>, ClO<sup>2</sup>.

Yttria.....	30,54
Acide perchlorique.....	69,46
	<u>400,00</u>

PERCHLORATE DE ZINC. ZnO, ClO<sup>2</sup>.

Oxyde de zinc.....	30,57 503,23
Acide perchlorique.....	69,43 4442,65
	<u>400,00 4645,88</u>

## PÉRICARDE d'un enfant mort subitement.

Eau.....	92,0
Albumine.....	5,5
Mucus.....	2,0
Hydrochlorate de soude.....	0,5
	<u>400,0</u>

(BOSTOCK, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. IV, p. 581.)

## PÉRICLASE. Voy. MAGNÉSIE NATIVE.

## PÉRICLINE. Voy. ALBITE.

## PÉRIDOT.

Syn. : *Chrysolite* ; *chrysolite des volcans* ; *olivine* ; *hyalosidérite* ; *limbilité* ; *chusite* ; *sidéroclepte* ; *silicate de magnésie anhydre* ; *gækumite* ; *batrachite* ; *tautolite* ; *knebelite*.

## PÉRIDOT.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	38,0	39,00	38,0	39,00
Ox. de fer noir.	49,0	49,00	9,5	53,00
Magnésie.....	39,5	43,50	50,0	»
Fer.....	»	»	»	7,50
Perte.....	3,5	»	2,0	»
	<u>400,0</u>	<u>404,50</u>	<u>99,5</u>	<u>99,50</u>

(1) (2) P. par KLAPROTH, *Journ. des Mines*, pluviôse an v. p. 372. — (3) P. par VAQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXI, p. 103. — (4) P. par CHENEVIX, *id.*, t. XXVIII, p. 202.

## PÉRIDOT.

	(5)	(6)	(7)
Silice.....	»	»	76,7
Terre siliceuse.....	54,0	50,0	»
Fer.....	3,0	75,0	2,0
Albumine.....	40,0	»	20,6
Perte.....	4,0	75,0	0,7
	<u>98,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(5) (6) Olivine verte de GUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XIII, p. 331. — (7) Olivine altérée, *id.*

## PÉRIDOT.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	35,68	36,00	37,69
Chaux.....	25,75	37,65	35,45
Magnésie.....	»	2,52	24,70
Protoxyde de fer.....	34,46	5,25	2,99
Alumine.....	»	47,50	»
Eau.....	0,60	0,36	4,27
		<u>99,28</u>	<u>99,40</u>

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	32,50	40,00	0,30
Protox. de fer.....	32,00	46,21	0,69
— de mangan.....	35,00	et nickel.	0,54
Alumine.....	»	»	0,06
Eau.....	»	tr. de cuivre.	»
	<u>99,50</u>		<u>0,99</u>

(1) Gœkumite par THOMSON, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 550. — (2) P. par BERZELIUS, *id.* — (3) Batrachite par RAMMELSBERG, *id.* — (4) Knebelite par DUFRENOY, *Tr. de Min.*, t. III, p. 552. — (5) Péridot du Groenland, par LAPPÉ, *Ann. de Pogg.*, t. XLIII, p. 689. — (6) Péridot trouvé dans un fourneau, par EBELMEN, *Ann. des Mines* de 1837.

## PÉRIDOT granuliforme.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	39,73	44,56	44,44	44,42
Magnésie.....	50,43	50,02	49,49	49,64
Protox. de fer.....	9,49	8,66	9,72	9,14
— de mang.....	0,09	0,25	0,44	0,45
— de nickel.....	0,32	»	»	»
Alumine.....	0,22	0,06	0,16	0,06
	<u>99,68</u>	<u>100,55</u>	<u>100,65</u>	<u>100,38</u>

	(5)	(6)	(7)
Silice.....	40,05	31,62	31,04
Magnésie.....	44,24	32,40	»
Protox. de fer.....	45,26	29,71	62,57
— de mangan.....	0,48	0,48	»
— de nickel.....	»	»	2,43 chaux.
Potasse.....	»	2,79	»
Alumine.....	00,48	2,31	3,27
	<u>400,24</u>	<u>99,31</u>	<u>99,31</u>

(1) P. oriental, par STROMEYER. — (2) P. de Silésie, par WALMSTEDT. — (3) P. du Vivarais, *id.* — (4) P. de Bohême, *id.* — (5) P. de la Somma, *id.* — (6) Hyalosidérite, par WALCNER. — (7) H. des Açores, par FELLEMBERG.

(*Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 549)

**PÉRISTÉRITE.**

Acide silicique.....	72,35	
Alumine.....	7,60	
Potasse.....	15,06	
Chaux.....	4,35	
Magnésie.....	1,00	
Oxydes ferrique et manganique....	4,25	
Humidité.....	0,50	
	<u>99,41</u>	

(THOMSON, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

**PERL-GLIMMER. Voy. MARGARITE.**

**PERLITE. Voy. OBSIDIENNE.**

**PÉROWSKITE.**

Acide titanique.....	58,96	59,00
Chaux.....	39,20	36,76
Oxyde ferreux avec traces d'oxyde manganoux....	2,06	4,79
Traces de magnésie.....	n	0,41
	<u>100,22</u>	<u>100,66</u>

(H. ROSE, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. IV, p. 322.)

**PERSULFOMOLYBDATE D'ALUMINIUM.**

Sulfure d'aluminium.....	48,35	
Acide.....	81,65	
	<u>100,00</u>	

**PERSULFOMOLYBDATE D'ANTIMOINE. SbS<sup>3</sup>, 3MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	65,51	4209,48
Sulfure d'antimoine.....	34,49	2216,38
	<u>400,00</u>	<u>6425,86</u>

**PERSULFOMOLYBDATE D'ARGENT.**

AgS, MoS<sup>4</sup>.

Acide.....	52,53	4403,46
Sulfure d'argent.....	47,47	1552,77
	<u>400,00</u>	<u>2955,93</u>

**PERSULFOMOLYBDATE DE BARYUM.**

BaS, MoS<sup>4</sup>.

Acide.....	42,99	4403,46
Sulfure de baryum.....	57,01	4202,00
	<u>400,00</u>	<u>2605,46</u>

**PERSULFOMOLYBDATE DE BISMUTH. BiS, MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	43,68	4403,46
Bismuth.....	56,32	4534,53
	<u>400,00</u>	<u>2934,69</u>

**PERSULFOMOLYBDATE DE CADMIUM. CdS, MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	39,02	4403,46
Sulfure de cadmium.....	60,98	897,93
	<u>400,00</u>	<u>2301,09</u>

**PERSULFOMOLYBDATE DE CALCIUM. CaS, MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	24,57	4403,46
Sulfure de calcium.....	75,43	457,49
	<u>400,00</u>	<u>4860,35</u>

**PERSULFOMOLYBDATE DE CÉRIUM.**

**SEL AU MAXIMUM. Ce<sup>2</sup>S<sup>3</sup>, 3MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	29,40	
Sesquisulfure de cérium.....	70,60	
	<u>400,00</u>	

**SEL AU MINIMUM. CeS, MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	35,64	
Protosulfure de cérium.....	64,39	
	<u>400,00</u>	

(Tr. de Ch. de Berzelius, table.)

**PERSULFOMOLYBDATE DE CHROME. Cr<sup>2</sup>S<sup>3</sup>, 3MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	23,69	4209,48
Sulfure de chrome.....	76,31	4259,48
	<u>400,00</u>	<u>5468,96</u>

**PERSULFOMOLYBDATE DE COBALT. CoS, MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	28,89	4403,46
Sulfure de cobalt.....	71,41	530,45
	<u>400,00</u>	<u>4933,37</u>

**PERSULFOMOLYBDATES DE CUIVRE.**

**SEL AU MAXIMUM. CuS, MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	29,84	4403,46
Bisulfure de cuivre.....	70,46	597,75
	<u>400,00</u>	<u>2000,94</u>

**SEL AU MINIMUM. Cu<sup>2</sup>S, MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	41,43	4403,46
Protosulfure de cuivre.....	58,57	4195,50
	<u>400,00</u>	<u>2598,66</u>

**PERSULFOMOLYBDATES D'ÉTAIN.**

**SEL AU MAXIMUM. SnS<sup>2</sup>, 2MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	28,84	2806,32
Bisulfure d'étain.....	71,46	4237,64
	<u>400,00</u>	<u>4043,93</u>

**SEL AU MINIMUM. SnS, MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	40,03	4403,46
Protosulfure d'étain....	59,97	735,29
	<u>400,00</u>	<u>2138,45</u>

**PERSULFOMOLYBDATES DE FER.**

**SEL AU MAXIMUM. Fe<sup>2</sup>S<sup>5</sup>, 3MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	23,34	4209,48
Sesquisulfure de fer....	76,66	4281,88
	<u>400,00</u>	<u>5494,36</u>

**SEL AU MINIMUM. FeS, MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	27,80	4403,46
Protosulfure de fer....	72,20	539,46
	<u>400,00</u>	<u>4942,32</u>

**PERSULFOMOLYBDATE DE LITHIUM. LS, MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	46,74	4403,46
Sulfure de lithium.....	83,29	284,50
	<u>400,00</u>	<u>4684,66</u>

**PERSULFOMOLYBDATE DE MAGNÉSIUM. MgS, MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	20,40	4403,46
Sulfure de magnésium...	79,60	359,54
	<u>400,00</u>	<u>4762,67</u>

**PERSULFOMOLYBDATE DE MANGANESE. MnS, MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	28,05	4403,46
Sulfure de manganèse...	74,95	547,04
	<u>400,00</u>	<u>4950,20</u>

**PERSULFOMOLYBDATES DE MERCURE.**

**SEL AU MAXIMUM. HgS, MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	51,41	4403,46
Bisulfure de mercure....	48,89	4265,82
	<u>400,00</u>	<u>2668,98</u>

**SEL AU MINIMUM. Hg<sup>2</sup>S, MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	66,07	4202,00
Protosulfure de mercure.	33,93	2534,64
	<u>400,00</u>	<u>3733,64</u>

**PERSULFOMOLYBDATE DE NICKEL.**

	NiS, MoS <sup>4</sup> .	
Acide.....	28,92	4403,46
Sulfure de nickel.....	74,08	570,83
	<u>400,00</u>	<u>4974,09</u>

**PERSULFOMOLYBDATE DE PLOMB.**

PbS, MoS<sup>4</sup>.

Acide.....	54,60	4403,46
Sulfure de plomb.....	48,40	4493,66
	<u>400,00</u>	<u>2898,82</u>

**PERSULFOMOLYBDATE DE POTASSIUM. KS, MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	33,00	4403,46
Sulfure de potassium....	67,00	699,07
	<u>400,00</u>	<u>2102,23</u>

**PERSULFOMOLYBDATE DE RHODIUM. Rd<sup>2</sup>S<sup>5</sup>, 3MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	31,47	
Sulfure de rhodium.....	68,83	
	<u>400,00</u>	

**PERSULFOMOLYBDATE DE SODIUM.**

NaS, MoS<sup>4</sup>.

Acide.....	25,96	4403,46
Sulfure de sodium.....	74,04	492,08
	<u>400,00</u>	<u>4895,24</u>

**PERSULFOMOLYBDATE DE STRONTIUM. SrS, MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	34,79	4403,46
Sulfure de strontium....	65,21	788,44
	<u>400,00</u>	<u>2194,60</u>

**PERSULFOMOLYBDATE DE TELLURE. TeS<sup>2</sup>, 2MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	30,02	
Sulfure de tellure.....	69,98	
	<u>100,00</u>	

**PERSULFOMOLYBDATE DE THORIUM. ThS, MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	40,27	4403,46
Sulfure de thorinium...	59,73	844,90
	<u>400,00</u>	<u>2248,06</u>

**PERSULFOMOLYBDATE DE VANADIUM. VS<sup>2</sup>, 2MoS<sup>4</sup>.**

Acide.....	30,97	2806,32
Sulfure de vanadium....	69,03	4056,89
	<u>400,00</u>	<u>3863,24</u>

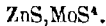
**PERSULFOMOLYBDATE D'YTTTRIUM.**

YS, MoS<sup>4</sup>.

Acide.....	30,08	
Sulfure d'yttrium.....	69,92	
	<u>100,00</u>	



## PERSULFOMOLYBDATE DE ZINC.



Acide.....	30,44	4403,16
Sulfure de zinc.....	69,89	503,23
	400,00	4906,39

PERSULFOMOLYBDATE DE ZIRCONÈ. Zr<sup>2</sup>S<sup>3</sup>, 3MoS<sup>4</sup>.

Acide.....	25,54
Zirconè.....	74,46
	400,00

## PERTHITE.

Acide silicique.....	76,00
Alumine.....	44,75
Magnésie.....	44,00
Oxyde ferreux.....	0,23
Eau.....	0,65
	99,63

(THOMSON, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.)PÉRUVINE. C<sup>16</sup>H<sup>12</sup>O<sup>9</sup>.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	79,6	79,9
Hydrogène.....	9,3	8,7
Oxygène.....	44,4	44,4
	400,0	400,0

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 190.)

## PÉTALITE.

	(a)	(b)	(c)
Silice.....	79,242	77,06	74,47
Alumine.....	47,225	48,02	47,44
Lithine.....	5,764	2,66	5,46
Soude.....	»	2,26	»
Chaux.....	»	»	0,32
	402,498	400,00	97,06

(a) P. par ARFWEDSON, *Ann. de Pogg.*, t. XLVIII.— (b) HAGEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 88. —(c) GMELIN, *id.*PÉTROLÈNE. C<sup>10</sup>H<sup>8</sup>.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	0,883	0,880	0,885
Hydrogène.....	0,424	0,422	0,449
	4,004	4,002	4,004

	(4)	(5)
Carbone.....	0,884	87,8
Hydrogène.....	0,449	42,2
	4,003	400,0

(1) (2) (3) (4) P. du sable bitumineux de Bechelbronn, par BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 146. — (5) Pétrole, par SAUSSURE, *id.*, t. XLVII, p. 225.

## PÉTROSILEX. Voy. ORTHOSE.

## PÉTUNZÉ. Voy. FELDSPATH.

PEUCÉDANINE. C<sup>11</sup>H<sup>2</sup>O.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	71,075	70,98
Hydrogène.....	5,774	5,79
Oxygène.....	23,156	23,22
	409,002	99,99

(ERDMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841.)

## PEUPLIER.

Eau de végétation.  
Huile essentielle odorante.  
Acétate d'ammoniaque.  
Traces de sel ammoniac.  
Extrait gommeux.  
Acide gallique.  
Acide malique.  
Matière grasse.  
Albumine, très-peu.  
Matière résineuse.

(Jour. de Pharm., t. X, p. 40.)

## PEUPLIER. Ce bois a donné à la distillation :

Acide pyroligneux.....	45,80
Huile empyreumatique.....	8,05
Charbon.....	23,40
Gaz.....	22,85
	400,40

(STOLZ, *Tr. des Essais par Berthier*, t. I, p. 243.)

## PEZIZE (champignon).

Eau.....	376,0
Bassorine.....	18,4
Gomme.....	3,6
Ac. fongique, en grande partie libre.....	8,0
Sucré de champignon.....	0,4
Matière très-peu animalisée, soluble dans l'alcool.....	0,4
Matière grasse, prenant une couleur pourpre avec la potasse.....	0,4
	407,2

(BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 259.)

## Voy. CHAMPIGNONS.

## PFAFFITE.

Antimoine.....	35,47
Arsenic.....	3,56
Soufre.....	47,20
Plomb.....	43,44
	99,67

(PFAFF, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 774.)

**PHAIORÉTINE.** Voyez **RÉSINE DE RHU-BARBE.****PHAKOLITE.**

	(a)	(b)	(c)
Silice.....	45,628	46,20	46,46
Alumine.....	18,480	22,30	21,45
Peroxyde de fer.	0,431	10,34	10,45
Chaux.....	13,304	0,34	»
Magnésie.....	0,443	1,77	0,95
Soude.....	4,684	»	4,29
Potasse.....	1,314	»	»
Eau.....	47,976	19,05	19,40
	98,960	100,00	100,00

(a) ANDERSON, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 119. —  
 (b) (c) KAMMELSBERG, *Rapp. ann. de Berzelius*,  
 1846.

**PHARMACOLITE.** Voy. **CHAUX ARSÉNIA-TÉE.****PHARMAKOSIDÉRITE.** Voy. **FEB ABSÉ-NIATÉ.****PHELLANDRE.** Voy. **OENANTHE.****PHÉNAKITE.**

	(1)	(2)
Silice.....	54,37	55,44
Glucine.....	45,52	44,47
Chaux, magnésie, etc....	0,09	0,39
	99,98	100,00

(1) P. de Framont, par BISCHOFF. — (2) P. de  
 l'Oural, par HARTWAL.

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VII, p. 170.)

**PHENGITE.** Voy. **TOPAZE.****PHÉNÉTIDINE NITRIQUE.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	52,60	52,7 96
Hydrogène.....	5,44	5,5 40
Azote.....	»	15,4 28
Oxygène.....	»	26,4 48
		100,0 182

(CAHOURS.)

**PHÉNÉTOLE.**  $C^{16}H^{10}O^8.$ 

	Tr.	Calc.
Carbone ...	78,48	78,68 96
Hydrogène ..	8,29	8,18 40
Oxygène ...	13,23	13,14 46
	100,00	100,00 122

(CAHOURS.)

**PHÉNÉTOLE BINITRIQUE.**  $C^{16}H^8Az^2O^{10}.$ 

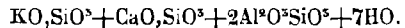
	Tr.	Calc.
Carbone.....	44,71	45,28 96
Hydrogène ..	4,03	3,77 8
Azote.....	13,03	13,21 28
Oxygène.....	»	57,74 80
		100,00 122

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849,  
 t. XXVII, p. 465.)

**PHÉNOL.**  $C^6H^6O^3.$ 

	Tr.	Calc.
Carbone.....	76,3	75,77 76,5
Hydrogène ..	6,5	6,67 6,4
Oxygène.....	17,2	17,56 17,1
	100,0	100,00 100,0

(GERHARDT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 211.)

**PHILLIPSITE.**

	Tr.	Calc.
Silice.....	42,87	43,64 43,44
Alumine.....	25,00	24,04 24,14
Chaux.....	7,97	6,92 6,58
Potasse.....	9,20	10,35 11,07
Eau.....	16,44	17,05 14,80
	101,48	100,00 100,00

(MARIGNAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XIV,  
 p. 44.)

**PHILLIPSITE.**

	(a)	(b)
Silice.....	48,47	48,54
Alumine.....	24,44	24,76
Peroxyde de fer.....	0,24	0,99
Chaux.....	6,97	6,26
Baryte.....	traces	traces
Soude.....	0,63	»
Potasse.....	6,61	6,33
Eau.....	16,62	17,23
	100,35	101,08

(a) GENTH. — (b) GRELIN.

(*Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 227.)

**PHILLIPSITE.**

Syn. : *Cuivre panaché*; *Cuivre sulfuré hé-patique.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cuivre ...	59,2	58,20	61,63	61,07
Fer.....	43,0	44,84	42,75	44,00
Soufre ...	22,0	26,98	21,66	23,75
Gangue ..	5,8	»	3,50	0,50
	100,0	100,02	99,54	99,32

(1) P. de Saint-Pancrace, par BERTHIER. — (2) P. du  
 Cornouailles, par VARRENTRAPP. — (3) P. de Sibérie,  
 par BRANDES. — (4) P. de Rhode-Island, par PHILLIPS.  
 (*T. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 101.)

PHILLIPSITE

	(1)	(2)	(3)	(4)
Soufre..	25,058	25,804	22,648	22,584
Cuivre..	63,029	56,401	69,726	71,002
Fer....	44,565	47,362	7,539	6,406
	99,682	99,267	99,943	99,992

(1) P. de Woitski près la mer Blanche. — (2) P. de Mortenberg. — (3) P. de Ersleben. — (4) P. de Langenhauvonn.

(VARRETRAPP, R. sc. et ind., t. VII, p. 42.)

PHILLIPSITE.

	(1)	(2)	(3)
Soufre.....	49,0	49	26,238
Cuivre.....	69,5	58	56,763
Fer.....	7,5	48	44,843
Oxygène.....	4,0	5	»
	400,0	400	97,844

	(4)	(5)	(6)
Gangue pierreuse...	0,040	»	»
Soufre.....	0,244	26,84	26,64
Cuivre.....	0,672	57,89	58,47
Fer.....	0,068	44,94	44,85
Résidu après la combustion du soufre.	»	0,04	»
	0,994	99,74	99,93

(1) P. d'Hiuerdhal (Norwège), par KLAPROTH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 307. — (2) P. de Rudelsiat (Silésie), par le même, *id.* — (3) P. naturel de Condoro, par PLATTNER, R. sc. et ind., t. VII, p. 44. — (4) P. de Montecastelli (Toscane), par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1834. — (5) (6) P. par CHODNIEW, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.

PHILLIPSITE D'ISLANDE. Voy. CHRISTIANITE.

PHILLIPSITE DE LÉVY. Voy. GISMONDINE.

PHILOBAPHÈNE. C<sup>26</sup>H<sup>18</sup>O<sup>5</sup>.<sub>2</sub>

	Tr.	Calc.
Carbone.....	62,78	62,77
Hydrogène.....	4,30	4,42
Oxygène.....	32,92	33,10
	400,00	99,99

(STOEHLIN et HOFSTETTER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)

PHLORÉTINE. C<sup>2</sup>H<sup>4</sup>O<sup>3</sup>.

	Tr.		
Carbone.....	65,9	65,4	65,7
Hydrogène.....	5,2	5,4	5,4
Oxygène.....	28,9	29,2	28,9
	400,0	400,0	400,0

	Calc.	
Carbone.....	4836	66,2
Hydrogène.....	437	4,9
Oxygène.....	800	28,9
	2773	400,0

(STASS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 367.)

PHLORIZATE D'ARGENT.

	Tr.			
Ox. d'argent..	24,4	23,5	23,2	»
Carbone.....	38,4	37,4	»	»
Hydrogène....	4,4	4,3	3,9	4,0
Azote.....	4,2	4,3	»	»
Oxygène.....	28,9	30,5	»	»
	400,0	400,0		

	Calc.	
Oxyde d'argent.....	2903	22,6
Carbone.....	4897	38,4
Hydrogène.....	537	4,4
Azote.....	534	4,4
Oxygène.....	400	34,4
	9268	400,0

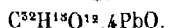
(STASS.)

PHLORIZATE DE BARYTE.

Baryte... 30,49	30,05	29,8	»
Carbone.. »	»	»	58,34
Hydrogène »	»	»	5,80
Oxygène.. »	»	»	35,80

(STASS.)

PHLORIZATE DE PLOMB.



	Tr.			
Oxyde de plomb	59,8	60,0	59,66	59,2
Carbone.....	25,4	25,3	25,26	»
Hydrogène.....	2,4	2,4	2,48	»
Oxygène.....	42,7	42,6	42,90	»
	400,0	400,0	400,00	

	Calc.	
Oxyde de plomb.....	5578,00	59,2
Carbone.....	2448,64	26,0
Hydrogène.....	487,50	4,9
Oxygène.....	4200,00	42,9
	9444,14	400,0

(STASS.)

PHLORIZÉINE. C<sup>7</sup>H<sup>45</sup>Az<sup>5</sup>O<sup>18</sup>.

	Tr.			
Carbone.....	48,0	48,8	48,4	49,2
Hydrogène...	5,6	»	5,8	5,7
Oxygène.....	44,4	»	44,0	»
Azote.....	5,0	5,4	5,4	»
	400,0		400,0	

	Calc.	
Carbone.....	48,97	48,0
Hydrogène.....	5,62	5,5
Oxygène.....	42,00	44,4
Azote.....	5,34	5,4
	404,90	400,0

(STASS.)

**PHLORIZINE. C<sup>32</sup>H<sup>18</sup>O<sup>12</sup>.**

		Tr.			
Carbone.....	53,8	54,0	54,2	54,4	
Hydrogène...	6,4	6,2	6,0	6,2	
Oxygène.....	40,4	39,8	39,8	39,7	
	400,0	400,0	400,0	400,0	

		Calc.	
Carbone.....	2448,64	54,2	
Hydrogène.....	262,50	5,0	
Oxygène.....	4800,00	40,8	
	4544,44	400,0	

(STASS.)

**PHLORIZINE desséchée. C<sup>32</sup>H<sup>18</sup>O<sup>12</sup>.**

		Calc.		Tr.	
Carb. .	2448,64	58,6	58,2	58,6	58,4
Hydrog. .	225,00	5,4	5,7	5,7	5,6
Oxyg. .	4500,00	36,0	36,4	35,7	36,3
	4173,64	400,0	400,0	400,0	400,0

(STASS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 377.)

**PHLORIZINE. C<sup>14</sup>H<sup>9</sup>O<sup>6</sup>.**

		Tr.		Calc.	
Carbone.....	50,905	51,49	51,388		
Hydrogène.....	5,569	5,77	5,393		
Oxygène.....	43,526	43,04	43,219		
	400,000	400,00	400,000		

(KONINCK, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 161.)

**PHLORIZINE. C<sup>8</sup>H<sup>5</sup>O<sup>4</sup>.**

		Tr.		Calc.	
Carbone... .	56,955	56,924	56,948		
Hydrogène. . .	5,826	5,810	5,810		
Oxygène. . . .	37,219	37,274	37,242		
	400,000	400,005	400,000		

(PETERSEN, *T. de Ch. de Berzelius.*)

**PHOCÉNINE.**

Acide phocénique sec.....	32,82
Glycérine.....	45,00
Acide oléique hydraté.....	59,00

(*Tr. de Ch. de Dumas*, t. V, p. 258.)

**PHOLÉRITE.**

Syn. : *Fowlérite.*

	(1)	(2)
Alumine.....	29,480	42,075
Silice.....	50,584	42,925
Protoxyde de manganèse	43,220	»
Peroxyde de fer.....	3,470	»
Eau.....	96,454	45,000
	400,000	400,000

(1) P. par THOMSON, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 760. — (2) P. de Fins, par GUILLEMIN, *id.*, p. 244.

**PHOLÉRITE.**

	(3)	(4)
Alumine.....	43,886	43,35
Silice.....	40,750	41,65
Eau.....	45,364	45,00
	400,000	400,00

(3) (4) P. de Rive de Gier, par GUILLEMIN, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 760.

**PHONOLITE. Voy. FELDSPATH.**

**PHORMIUM TENAX.**

Chlorophylle.  
Un peu de cire.  
Matière résineuse.  
Substance amère, nauséabonde, soluble dans l'eau et l'alcool.  
Murates de potasse et de soude.  
Sulfate de soude.  
Malate acide de potasse, et malatè de chaux.  
Oxyde de fer.  
Silice.  
Beaucoup de fibre ligneuse.

(HENRY, *Journ. de Pharm.*, t. XII, p. 502.)

**PHOSGÉNITE. Voy. PLOMB CHLOROCARBONATÉ.**

**PHOSPHAM.**

Phosphore... »	»	»	50,4
Hydrogène... 0,67	0,88	0,88	»

(GERHARDT.)

**PHOSPHAMIDE.**

		Tr.	
Phosphore... 40,5	40,2	»	»
Hydrogène... »	»	3,8	3,9

		Tr.		Calc.	
Phosphore... »	»	»	»	40,5	
Hydrogène... 4,0	»	»	»	3,8	
Azote..... »	34,8	35,2	35,4		
Oxygène..... »	»	»	20,3		
			400,0		

(GERHARDT.)

**BIPHOSPHAMIDE.**

		Tr.		Calc.	
Phosphore... 50,8	50,4	»	»	54,6	
Azote..... »	»	22,4	22,6		
Oxygène..... »	»	»	25,8		
			400,0		

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 5<sup>e</sup> série, t. XVIII, p. 196.)

**PHOSPHATES D'ALUMINE.**

SEL NEUTRE.  $2Al^2O^3, 3PhO^3$ .

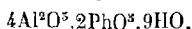
Alumine.....	32,43	4284,68
Acide phosphorique....	67,57	2676,90
	400,00	3964,58

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 19.)

**PHOSPHATE BASIQUE.  $4Al^2O^3, 3PhO^3$ .**

Alumine.....	48,98	2569,36
Acide.....	51,02	2676,90
	400,00	5246,26

**PHOSPHATE BASIQUE hydraté.**



Alumine.....	35,34	2569,36
Acide.....	36,82	2676,90
Eau.....	27,84	2020,50
	400,00	7266,76

**PHOSPHATE D'AMILENE.**

	Tr.	
Carbone.....	54,47	54,36
Hydrogène.....	40,32	40,26
		40,32

	Tr.	
Carbone.....	54,65	54,04
Hydrogène.....	40,46	40,47
Phosphore.....	»	»
		44,75

	Tr.		Calc.
Carbone....	»	54,39	»
Hydrogène..	»	40,43	»
Phosphore..	43,06	»	42,85
Oxygène....	»	»	»
			21,54
			400,00

(WURTZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVI, p. 226.)

**PHOSPHATES D'AMMONIAQUE.**

**PHOSPHATE NEUTRE.  $2AzH^3O, PhO^3, HO$ .**

Acide phosphorique.....	892,3	54,43
Ammoniaque.....	429,0	25,57
Eau.....	337,5	20,30
	4658,8	400,00

**BIPHOSPHATE.  $AzH^3O, PhO^3, 2HO$ .**

Acide phosphorique.....	892,3	62,47
Ammoniaque.....	214,5	14,55
Eau.....	337,5	23,28
	4444,3	400,00

BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 375.)

**PHOSPHATE D'AMMONIAQUE ET DE MAGNÉSIE.**

Acide phosphorique.....	30,667
Magnésie.....	46,808
Ammoniaque.....	43,880
Eau.....	38,645
	400,000

(RIFFAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 84.)

**PHOSPHATE AMMONIACO-MAGNÉSIEEN cristallisé.**

Sel anhydre.....	45,90	45,85
Ammoniaque.....	6,95	6,98
Eau.....	47,45	47,47
	400,00	400,00

(GRAHAM, *Rép. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 37.)

**PHOSPHATE AMMONIACO-MAGNÉSIEEN retiré des concrétions calculeuses du cheval.**

Phosphate d'ammoniaque.....	33
Phosphate de magnésie.....	33
Eau.....	33
	99

(FOURCROY, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 561.)

**PHOSPHATE D'AMMONIAQUE ET DE SOUDE.**

Syn. : *Sel de phosphore.*

Acide.....	32
Soude.....	24
Ammoniaque.....	49
Eau.....	25
	200

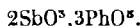
(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. VII, p. 187.)

**PHOSPHATE D'AMMONIAQUE ET DE SOUDE.**

Acide phosphorique.....	34,494
Soude.....	14,875
Ammoniaque.....	9,000
Eau.....	44,634
	400,000

(RIFFAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 433.)

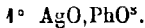
**PHOSPHATE D'ANTIMOINE.**



Oxyde d'antimoine.....	58,83	3825,80
Acide phosphorique....	44,47	2676,90
	400,00	6502,70

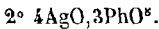
**PHOSPHATES D'ARGENT.**

PHOSPHATE D'ARGENT obtenu en versant une dissolution d'acide phosphorique dans une dissolution de nitrate d'argent.



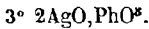
Oxyde d'argent. ....	4451,6	64,9
Acide pyrophosphorique...	892,3	38,4
	<u>2343,9</u>	<u>400,0</u>

PHOSPHATE D'ARGENT obtenu par le précédent et l'eau bouillante.



Oxyde d'argent. ....	4451,6	70,9
Acide phosphorique.....	669,2	29,1
	<u>2120,8</u>	<u>400,0</u>

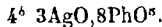
PHOSPHATE D'ARGENT par le phosphate et le nitrate d'argent.



Oxyde d'argent. ....	4451,6	76,49
Acide pyrophosphorique..	446,1	23,54
	<u>4897,7</u>	<u>400,00</u>

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 376.)

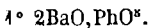
PHOSPHATE D'ARGENT par double décomposition.



Oxyde d'argent. ....	4451,6	82,99
Acide phosphorique.....	334,6	47,04
	<u>4786,2</u>	<u>400,00</u>

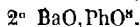
(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 163.)

**PHOSPHATES DE BARYTE.**



Baryte. ....	4713,86	68,20
Acide phosphorique. ...	892,30	34,80
4 at. sel. ....	2606,46	400,00

PHOSPHATE DE BARYTE anhydre.

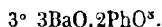


Acide phosphorique. ....	47,8	400,00
Baryte. ....	52,2	407,44
	<u>400,0</u>	

PHOSPHATE DE BARYTE cristallisé.



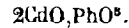
Acide phosphorique. ....	42,54	
Baryte. ....	46,46	
Eau. ....		44,00



Acide phosphorique.....	39,13	400,5
Baryte. ....	60,87	455,5

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 156.)

**PHOSPHATE DE CADMIUM.**



	Tr.	Calc.
Ox. de cadmium. ....	225,49	64,40
Acide phosphoriq. ....	100,00	35,90
	<u>400,00</u>	<u>2485,84</u>

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 8.)

**PHOSPHATES DE CHAUX.**

PHOSPHATE DE CHAUX par le phosphate de soude et le chlorure de calcium.



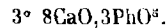
Chaux. ....	742,06	44,38
Acide phosphorique. ....	892,30	55,62
Phosphate.....	4604,36	400,00

PHOSPHATE DE CHAUX par le chlorure de calcium et le phosphate de soude en excès.



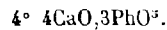
Chaux.....	4068,09	54,49
Acide.....	892,30	45,54
	<u>4960,39</u>	<u>400,00</u>

PHOSPHATE DES OS.

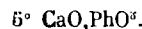


Chaux.....	2848,24	54,55
Acide.....	2676,90	48,45
	<u>5525,14</u>	<u>400,00</u>

PHOSPHATE DE CHAUX obtenu en versant de l'alcool dans le biphosphate de chaux.



Chaux.....	4424,42	34,73
Acide.....	2676,90	65,27
	<u>4404,02</u>	<u>400,00</u>



Chaux.....	356,03	28,52
Acide.....	892,30	74,48
	<u>4248,33</u>	<u>400,00</u>

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 431.)

Voy. CHAUX PHOSPHATÉE.

**PHOSPHATE DE CHAUX.**

Acide phosphorique.....	39
Chaux.....	36
Eau.....	25
	<u>100</u>

(EKEBERG, *Ann. de Ch.*, t. XXXII, p. 239.)

**PHOSPHATE DE CHAUX BASIQUE.**

	Tr.	Calc.
Acide phosphorique. ....	48,5	48,737
Chaux.....	51,5	51,263
	<u>100,0</u>	<u>100,000</u>

(BERZELIUS, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 138.)

Voy. ENGRAIS.

**PHOSPHATES DE CÉRIUM.**

**PHOSPHATE DE PEROXYDE. 2Ce<sup>2</sup>O<sup>3</sup>,3PhO<sup>5</sup>.**

Sesquioxyde de cérium..	51,99	2998,78
Acide phosphorique. ...	48,01	2676,90
	<u>100,00</u>	<u>5675,68</u>

**PHOSPHATE DE PROTOXYDE. 2CeO,PhO<sup>3</sup>.**

Protoxyde de cérium....	60,20	1349,38
Acide.....	39,80	892,30
	<u>100,00</u>	<u>2241,68</u>

Voy. CÉRIUM PHOSPHATÉ.

**PHOSPHATE DE CHROME.**

**2Cr<sup>2</sup>O<sup>3</sup>,3PhO<sup>5</sup>.**

Sesquioxyde de chrome..	42,85	4942,00
Acide phosphorique.....	57,15	2676,90
	<u>100,00</u>	<u>4588,90</u>

**PHOSPHATE DE COBALT. 2CoO,PhO<sup>3</sup>.**

Oxyde de cobalt. ....	54,25	937,98
Acide phosphorique.....	48,75	892,30
	<u>100,00</u>	<u>1830,28</u>

**PHOSPHATES DE CUIVRE.**

**1° 3CuO,PhO<sup>5</sup>,4HO.**

Deutoxyde de cuivre. ....	1485	52,8
Acide phosphorique. ....	892	32,0
Eau.....	449	15,2
	<u>2826</u>	<u>100,0</u>

**2° 4CuO,PhO<sup>5</sup>,2HO.**

Deutoxyde.....	1980	63,9
Acide.....	892	28,7
Eau.....	224	7,4
	<u>3096</u>	<u>100,0</u>

(CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 50.)

**3° 5CuO,PhO<sup>5</sup>,5HO.**

Deutoxyde.....	2475	62,9
Acide.....	892	22,7
Eau.....	562	14,4
	<u>3929</u>	<u>100,0</u>

**PHOSPHATES D'ÉTAIN.**

**PHOSPHATE DE BIOXYDE. SnO<sup>2</sup>,PhO<sup>5</sup>.**

Acide stannique.....	51,48	935,29
— phosphorique.....	48,82	892,30
	<u>100,00</u>	<u>1827,59</u>

**PHOSPHATE DE PROTOXYDE. 2SnO,PhO<sup>3</sup>.**

Protoxyde d'étain. ....	65,48	1674,58
Acide phosphorique.....	34,82	892,30
	<u>100,00</u>	<u>2566,88</u>

**PHOSPHATE ACIDE D'ÉTHYLE.**

Voy. ACIDE PHOSPHO-VINIQUE.

**PHOSPHATES DE FER.**

**1° 3FeO,PhO<sup>3</sup>.**

Oxyde de fer.....	59,62	
Acide phosphorique.....	40,38	
	<u>100,00</u>	

**2° 3FeO,PhO<sup>3</sup>,6HO.**

Oxyde de fer.....	45,68	
Acide.....	30,93	
Eau.....	23,39	
	<u>100,00</u>	

**3° 4FeO,PhO<sup>3</sup>.**

Oxyde de fer.....	66,32	
Acide.....	33,68	
	<u>100,00</u>	

**4° 4FeO,PhO<sup>3</sup>,4HO.**

Oxyde de fer.....	59,69	
Acide.....	28,79	
Eau.....	11,52	
	<u>100,00</u>	

**5° Fe<sup>2</sup>O<sup>3</sup>,3PhO<sup>5</sup>.**

Oxyde de fer.....	52,23	
Acide phosphorique.....	57,77	
	<u>100,00</u>	

**6° 2Fe<sup>2</sup>O<sup>3</sup>,PhO<sup>5</sup>.**

Oxyde de fer.....	68,68	
Acide.....	31,32	
	<u>100,00</u>	

**7° 2Fe<sup>2</sup>O<sup>3</sup>,PhO<sup>5</sup>,6HO.**

Oxyde de fer.....	46,60	
Acide.....	21,25	
Eau.....	32,45	
	<u>100,00</u>	

**8° Fe<sup>2</sup>O<sup>3</sup>PhO<sup>5</sup>.**

Oxyde de fer.....	49,64	
Acide.....	50,39	
	<u>100,00</u>	

Voy. FER PHOSPHATÉ.

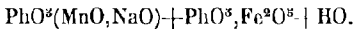
**PHOSPHATE FERRIQUE.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ac.phosphor.	38,40	27,36	32,55	29,85
Ox. ferrique.	42,69	45,29	20,63	24,95
Eau .....	19,24	27,35	25,58	25,58
	400,00	400,00	78,76	77,38

(1) Phosphate ferrique. — (2) Phosphate ferrique basique. — (3) (4) Phosphate ferroso-ferrique.

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 174.)

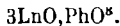
**PHOSPHATE DE FER, DE MANGANÈSE ET DE SOUDE.**



Acide phosphorique.....	44,25
Sesquioxyde de fer.....	25,62
Protoxyde de manganèse.....	23,08
Soude.....	5,47
Eau.....	2,65
Silice.....	0,60
Peroxyde de manganèse.....	4,06
	99,73

(DAMOUR, *Annuaire de Millou et Reiset*, 1848, p. 156.)

**PHOSPHATES DE LANTHANE.**



	Tr.	Calc.
Ox. lanthanique..	70,96	2100,00
Ac. phosphorique.	29,04	892,30
	400,00	2992,30
		400,00

(ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 228.)

**PHOSPHATE DE LITHINE.**

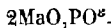
**PHOSPHATE NEUTRE.  $2\text{LO}, \text{PhO}^2.$**

Lithine.....	28,79	360,74
Acide phosphorique.....	71,24	892,30
	400,00	4253,04

**PHOSPHATE ACIDE.  $\text{LO}, \text{PhO}^2.$**

Lithine.....	46,84	480,37
Acide phosphorique.....	83,49	892,30
	400,00	4072,67

**PHOSPHATE DE MAGNÈSIE.**



Magnésie.....	516,72	36,67	39,7
Acide phosphoriqu.	892,30	63,33	60,3
	4409,02	400,00	400,0

(JOHN MURRAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 172.)

**PHOSPHATES DE MANGANÈSE.**

**PHOSPHATE NEUTRE.  $2\text{MnO}, \text{PhO}^2.$**

Oxyde de manganèse....	49,99	894,76
Acide phosphorique.....	50,04	892,30
	400,00	4784,06

**PHOSPHATE SESQUIBASIQUE.  $3\text{MnO}, \text{PhO}^2.$**

Oxyde de manganèse....	59,99	4337,64
Acide.....	40,04	892,30
	400,00	2229,94

**PHOSPHATES DE MERCURE.**

**PHOSPHATE DE BIOXYDE.  $2\text{HgO}, \text{PhO}^2.$**

Bioxyde de mercure....	75,38	2734,74
Acide phosphorique.....	24,62	892,30
	400,00	3624,04

**PHOSPHATE DE PROTOXYDE.  $2\text{Hg}^2\text{O}, \text{PhO}^2.$**

Protoxyde de mercure....	85,50	5263,38
Acide.....	44,50	892,30
	400,00	6455,68

**PHOSPHATE MERCUROSO-MERCURIQUE.**

Oxyde mercureux.	44,56	44,92	44,67
— mercurique.	45,45	44,65	44,73
Acide phosphoriqu.	4,54	4,72	4,27

Oxyde mercureux.....	44,25	»
— mercurique.....	44,64	»
Acide phosphorique.....	40,09	9,64

(BROOKS, *R. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 178.)

**PHOSPHATES DE MOLYBDÈNE.**

**PHOSPHATE DE BIOXYDE.  $\text{MoO}^2, \text{PhO}^2.$**

Bioxyde de molybdène....	44,23	798,52
Acide phosphorique.....	55,77	892,30
	400,00	4690,82

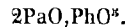
**PHOSPHATE DE PROTOXYDE.  $2\text{MoO}, \text{PhO}^2.$**

Protoxyde de molybdène.	64,02	4397,04
Acide.....	38,98	892,30
	400,00	2289,34

**PHOSPHATE DE NICKEL.  $2\text{NiO}, \text{PhO}^2.$**

Oxyde de nickel.....	54,28	939,34
Acide phosphorique.....	48,72	892,30
	400,00	4834,64

**PHOSPHATE DE PALLADIUM.**



Oxyde de palladium....	63,49	4534,80
Acide phosphorique.....	36,84	892,30
	400,00	2424,40



**PHOSPHATES DE PLATINE.**

**PHOSPHATE DE BIOXYDE.  $PtO^2, PhO^2$ .**

Bioxyde de platine. ....	64,64	4433,50
Acide phosphorique. ....	38,36	892,30
	<u>100,00</u>	<u>2325,80</u>

**PHOSPHATE DE PROTOXYDE.  $2PtO, PhO^2$ .**

Protoxyde de platine....	74,93	2667,00
Acide.....	25,07	892,30
	<u>100,00</u>	<u>3559,30</u>

**PHOSPHATE PLATINIQUE.**

	Tr.	
Platine.....	47,20	47,40 46,90
Chlore.....	7,84	7,96 8,00
Azote.....	43,40	43,43 »
Hydrogène.....	2,70	2,78 2,80
Phosphore.....	7,38	7,46 »
Oxygène.....	22,42	24,27 »
	<u>100,94</u>	<u>100,00</u>

	Calc.	
Platine.....	2466,0	46,80
Chlore.....	443,0	8,40
Azote.....	700,0	43,28
Hydrogène.....	162,5	3,00
Phosphore.....	400,0	7,58
Oxygène.....	4400,0	20,94
	<u>5271,5</u>	<u>100,00</u>

(RAEWSKY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXII, p. 292.)

**PHOSPHATES DE PLOMB.**

**PHOSPHATE NEUTRE.  $2PbO, PhO^2$ .**

Protoxyde de plomb. ....	2789,0	75,76	100
Acide phosphorique.....	892,3	24,24	32
	<u>3681,3</u>	<u>100,00</u>	

**PHOSPHATE SOUS-SEL.  $3PbO, PhO^2$ .**

Protoxyde de plomb.....	4483,5	82,4
Acide phosphorique.....	892,3	47,6
	<u>5075,8</u>	<u>100,0</u>

**PHOSPHATE ACIDE.  $3PbO, 2PhO^2$ .**

Acide phosphorique. ....	30,269	4784,60
Oxyde de plomb. ....	69,731	4483,50
	<u>100,000</u>	<u>5968,10</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 160.)

**Voy. PLOMB PHOSPHATÉ.**

II.

**PHOSPHATES DE POTASSE.**

**PHOSPHATE NEUTRE.  $2KO, PhO^2$ .**

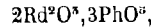
Potasse.....	4175,83	56,94
Acide phosphorique.....	892,30	43,06
	<u>2068,43</u>	<u>100,00</u>

**BIPHOSPHATE.  $KO, PhO^2$ .**

Potasse.....	587,945	39,74
Acide.....	892,300	60,29
	<u>1480,215</u>	<u>100,00</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 367.)

**PHOSPHATE DE RHODIUM,**



Sesquioxyde de rhodium. ....	54,49	3205,4
Acide phosphorique.....	45,51	2676,9
	<u>100,00</u>	<u>5882,3</u>

**PHOSPHATES DE SOUDE.**

**PHOSPHATE NEUTRE.  $2NaO, PhO^2, 25HO$ .**

Soude.....	781,84	46,70	} 100
Acide phosphoriq. ....	892,30	53,30	
Sel anhydre.....	4674,44	37,28	} 100
Eau.....	2842,20	62,72	
Sel cristallisé ....	4486,34		

**PYROPHOSPHATE.  $2NaO, PhO^2, 4HO$ .**

Phosphate de soude.....	4674,44	59,84
Eau.....	4424,80	40,19
Sel cristallisé.....	2798,94	100,00

**BIPHOSPHATE.  $NaO, PhO^2$ .**

Soude.....	390,92	30,46
Acide phosphorique.....	892,30	69,54
	<u>1283,22</u>	<u>100,00</u>

(BERZELIUS.)

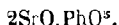
**PHOSPHATE DE SOUDE ET DE LITHINE.**

Acide phosphoriq. ....	58,666	60,47	57,82
Soude.....	7,845	7,87	43,06
Lithine.....	32,455	34,36	29,12
	<u>98,666</u>	<u>102,70</u>	<u>100,00</u>

Acide phosphoriq. ....	59,84	54,60	52,58
Soude.....	45,27	26,78	28,38
Lithine.....	27,08	23,46	21,89
	<u>102,16</u>	<u>104,54</u>	<u>102,83</u>

(RAMMELSBURG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 136.)

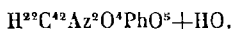
**PHOSPHATE DE STRONTIANE.**



	Calc.	(a)	(b)	(c)
Strontiane.	1294,60	59,20	58,76	63,435
Ac. phosph <sup>98</sup>	892,30	40,80	41,24	36,565
	<u>2186,90</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,000</u>

(a) (b) VAUQUELIN *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 399. — (c) STROMEYER, *id.*

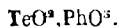
**PHOSPHATE DE STRYCHNINE.**



	Calc.		Tr.	
Hydrogène.	287,0	5,48	5,36	5,86
Carbone...	3210,5	61,22	62,56	60,69
Azote....	354,0	»	»	»
Oxygène..	500,0	»	»	»
Ac. phosph.	892,3	»	»	»
	<u>5243,8</u>			

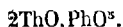
(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 150.)

**PHOSPHATE DE TELLURE.**



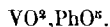
	Tr.	Calc.
Acide tellureux.....	52,89	1004,76
— phosphorique... ..	47,41	892,30
	<u>100,00</u>	<u>1897,06</u>

**PHOSPHATE DE THORINIUM.**



Oxyde de thorinium....	65,44	1689,8
Acide phosphorique....	34,56	892,3
	<u>100,00</u>	<u>2582,1</u>

**PHOSPHATE DE VANADIUM,**



Acide vanadeux.....	54,22	1056,89
— phosphorique... ..	45,78	892,30
	<u>100,00</u>	<u>1949,19</u>

**PHOSPHATE DE ZINC.**  $2ZnO, PhO^5.$

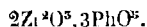
Oxyde de zinc.....	53,04	4006,46
Acide phosphorique....	46,99	892,30
	<u>100,00</u>	<u>4898,76</u>

**PHOSPHATE DE ZINC.**

Sel anhydre.....	100,00	100,00
Eau.....	49,63	17,77
	<u>149,63</u>	<u>117,77</u>

(GRAHAM, *Répe-t. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 33.)

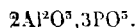
**PHOSPHATE DE ZIRCONE.**



	Tr.	Calc.	
Zircone.....	45,78	2280,80	46,00
Acide phosphor.	54,22	2676,84	54,00
	<u>100,00</u>	<u>4957,64</u>	<u>100,00</u>

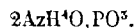
(HERMANN, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. II, p. 210.)

**PHOSPHITE D'ALUMINE.**



Alumine.....	38,22	4282,64
Acide.....	61,78	2076,93
	<u>100,00</u>	<u>6359,57</u>

**PHOSPHITE D'AMMONIAQUE.**



Ammoniaque.....	48,57	649,50
Acide.....	51,43	692,31
	<u>100,00</u>	<u>1341,81</u>

**PHOSPHITE DE BARYTE.**



Baryte.....	73,44	4913,76
Acide.....	26,56	692,31
	<u>100,00</u>	<u>5606,07</u>

**PHOSPHITE DE BARYTE hydraté.**



Acide phosphoreux.....	24,34	
Baryte.....		67,24
Eau.....		8,45
		<u>100,00</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. II, p. 232.)

**PHOSPHITE DE CHAUX.**  $2CaO, PO^3.$

Chaux.....	50,70	712,04
Acide.....	49,30	692,31
	<u>100,00</u>	<u>1404,35</u>

**PHOSPHITE DE COBALT.**  $2CoO, PO^3.$

Oxyde de cobalt.....	57,54	937,98
Acide.....	42,46	692,31
	<u>100,00</u>	<u>1630,29</u>

**PHOSPHITES DE CUIVRE.**

**PHOSPHITE DE BIOXYDE.**  $2CuO, PO^3.$

Oxyde noir de cuivre....	58,88	991,38
Acide.....	41,12	692,31
	<u>100,00</u>	<u>1683,69</u>

**PHOSPHITE DE PROTOXYDE.**  $2\text{Cu}^{\circ}\text{O}, \text{PO}^{\circ}$ .

Oxyde rouge de cuivre..	72,03	4782,78
Acide. ....	27,97	692,69
	<u>400,00</u>	<u>2475,47</u>

**PHOSPHITES DE FER.**

**PHOSPHITE DE SESQUIOXYDE.**  $2\text{Fe}^{\circ}\text{O}^{\circ}, 3\text{PO}^{\circ}$ .

Sesquioxyde de fer. ....	48,54	4956,82
Acide. ....	54,49	2076,93
	<u>400,00</u>	<u>4033,75</u>

**PHOSPHITE DE PROTOXYDE.**  $2\text{FeO}, \text{PO}^{\circ}$ .

Protoxyde de fer. ....	55,92	878,40
Acide. ....	44,08	692,34
	<u>400,00</u>	<u>4570,74</u>

**PHOSPHITE DE MAGNÉSIE.**

$2\text{MgO}, \text{PO}^{\circ}$ .

Magnésie. ....	42,74	516,70
Acide. ....	57,26	692,34
	<u>400,00</u>	<u>4209,04</u>

**PHOSPHITE DE NICKEL.**  $2\text{NiO}, \text{PO}^{\circ}$ .

Oxyde de nickel. ....	57,57	939,34
Acide. ....	42,43	692,34
	<u>400,00</u>	<u>4634,65</u>

**PHOSPHITES DE PLOMB.**

**PHOSPHITE NEUTRE.**  $2\text{PbO}, \text{PO}^{\circ}, \text{HO}$ .

Oxyde de plomb. ....	80,44	2789,00
Acide. ....	19,89	692,34
	<u>400,00</u>	<u>3481,34</u>
Oxyde de plomb. ....	77,64	2789,00
Acide. ....	49,26	692,34
Eau. ....	3,43	412,25
	<u>400,00</u>	<u>3593,56</u>

**PHOSPHITE BASIQUE.**  $6\text{PbO}, \text{PO}^{\circ}$ .

Oxyde de plomb. ....	92,36	8367,00
Acide. ....	7,64	692,30
	<u>400,00</u>	<u>9059,30</u>

**PHOSPHITE DE PLOMB BIBASIQUE.**

Oxyde de plomb. ....	85,84	
Acide phosphoreux. ....	10,95	
Eau. ....	3,24	
	<u>400,00</u>	

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 221.)

**PHOSPHITE DE POTASSE.**  $2\text{KO}, \text{PO}^{\circ}$ .

Potasse. ....	63,02	4479,84
Acide. ....	36,98	692,34
	<u>400,00</u>	<u>4872,45</u>

**PHOSPHITE DE SOUDE.**  $2\text{NaO}, \text{PO}^{\circ}$ .

Soude. ....	784,84	53,04
Acide phosphoreux. ....	692,30	46,96
	<u>1474,44</u>	<u>400,00</u>

**PHOSPHITE DE STRONTIANE.**

$2\text{SrO}, \text{PO}^{\circ}$ .

Strontiane. ....	65,46	4374,56
Acide. ....	34,84	692,34
	<u>400,00</u>	<u>2066,87</u>

**PHOSPHORE.**

Éq<sup>t</sup> 392,34. Dens<sup>t</sup> 4,77. Dens<sup>t</sup> de vap. 4,32.  
Fus<sup>a</sup> à 43°. Ébull<sup>a</sup> au-dessous de 200°.

Voy. SOUFRE.

**PHOSPHORITE.** Voy. CHAUX PHOSPHATÉE.

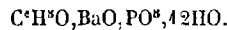
**PHOSPHORCALCITE.** Voyez CUIVRE HYDROPHOSPHATÉ.

	(a)	(b)	(c)
Oxyde cuivrique ...	70,8	68,87	70,9
Acide phosphorique. ...	20,4	21,44	21,0
Eau. ....	8,4	8,59	7,9
	<u>99,6</u>	<u>98,87</u>	<u>99,8</u>

(a) RHODIUS. — (b) KUHN. — (c) Calculé.

(R. sc. et ind., janvier 1848, p. 388.)

**PHOSPHOVINATE DE BARYTE**



**PHOSPHOVINATE DE BARYTE anhydre.**

Phosphate neutre de baryte. ....	82,800
Carbone. ....	9,466
Hydrogène. ....	2,266
Oxygène. ....	5,768
	<u>100,000</u>

(PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 47.)

**PHOSPHOVINATE DE BARYTE cristallisé.**

	Tr.	Calc.
Phos <sup>a</sup> de baryte	60,865	2806,07
Eau de cristall <sup>an</sup>	29,450	1349,80
Carbone. ....	6,578	305,75
Hydrogène. ...	4,495	62,39
Oxygène. ....	2,242	400,00
	<u>400,000</u>	<u>4624,04</u>
		<u>400,000</u>

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 32.)

**PHOSPHURE D'ARGENT.**  $\text{AgP}$ .

Argent. ....	2702	87,3
Phosphore. ....	392	42,7
	<u>3094</u>	<u>400,0</u>

**PHOSPHURE DE BARYTE. 7BaO, P<sup>6</sup>.**

Phosphore.....	24,43	24,45	27,76
Baryte.....	75,87	75,55	72,24
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII, p. 364.)

**PHOSPHURE DE CALCIUM. Ca<sup>3</sup>P.**

Phosphore.....	496,45	43,36
Calcium.....	256,03	56,64
	<u>452,48</u>	<u>100,00</u>

**PHOSPHURE DE CHAUX.**

Phosphore.....	36,35	36,95
Chaux.....	63,65	63,05
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 363.)

**PHOSPHURE DE CHROME. Cr<sup>2</sup>P.**

Chrome.....	64,50	64,2
Phosphore.....	35,50	35,8
	<u>100,00</u>	<u>100,0</u>

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 50.)

**PHOSPHURES DE COBALT. Co<sup>3</sup>P.**

Cobalt.....	738	79,3	400,00
Phosphore.....	496	20,7	26,58
	<u>934</u>	<u>100,0</u>	

**PHOSPHURE DE COBALT. Autre. Co<sup>3</sup>P.**

Cobalt.....	73,47	73,83
Phosphore.....	26,53	26,17
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 49.)

**PHOSPHURES DE CUIVRE. 1<sup>o</sup> Cu<sup>4</sup>P.**

Cuivre.....	794	80,4
Phosphore.....	496	49,9
	<u>987</u>	<u>100,0</u>

**2<sup>o</sup> Cu<sup>6</sup>P.**

Cuivre.....	4186,5	85,8
Phosphore.....	496,0	44,2
	<u>4382,5</u>	<u>100,0</u>

**3<sup>o</sup> Cu<sup>2</sup>P.**

Cuivre.....	4486,5	75,2
Phosphore.....	392,0	24,8
	<u>4578,5</u>	<u>100,0</u>

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 174.)

**PHOSPHURE DE CUIVRE obtenu par voie sèche.**

**Cu<sup>2</sup>P.**

Cuivre.....	65,09
Phosphore.....	34,91
	<u>100,00</u>

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 48.)

**PHOSPHURES D'ÉTAIN. Sn<sup>4</sup>P.**

Étain.....	4470	88,5
Phosphore.....	492	44,5
	<u>4662</u>	<u>100,0</u>

**PHOSPHURE D'ÉTAIN obtenu par voie humide.**

**Sn<sup>2</sup>P<sup>3</sup>.**

	Tr.	Calc.	
Étain.....	55,43	36,88	55,55
Phosphore.....	44,57	43,12	44,45
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 46.)

**PHOSPHURES DE FER. Fe<sup>4</sup>P.**

Fer.....	678	77,57	400,00
Phosphore.....	496	22,43	28,92
	<u>874</u>	<u>100,00</u>	

**PHOSPHURE DE FER. Autre. Fe<sup>5</sup>P<sup>2</sup>.**

	Tr.	Calc.	
Fer.....	54,92	56,87	56,47
Phosphore.....	45,08	43,13	43,53
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 176.)

**PHOSPHURES D'HYDROGÈNE.**

**HYDROGÈNE protophosphoré.**

Phosphore.....	496,45	94,28
Hydrogène.....	48,73	8,72
	<u>214,88</u>	<u>100,00</u>

**PHOSPHURE D'HYDROGÈNE. Hydrogène per-phosphoré.**

Phosphore.....	588,45	94,02
Hydrogène.....	37,46	5,98
	<u>625,94</u>	<u>100,00</u>

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 153.)

**PHOSPHURE D'HYDROGÈNE.**

Hydrogène.....	694	4
Phosphore.....	8328	42

(THOMSON, *Ann. de Ch.*, t. II, p. 302.)

**PHOSPHURE D'HYDROGÈNE.** Hydrure de phosphore solide.

Hydrogène.....	6,2398
Phosphore.....	495,000

(JEVERRIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 179.)

**HYDROGÈNE PHOSPHORÉ ET AZOTE DE BIOXYDE DE MERCURE.**

	Tr.	Calc.
Phosphore.....	2,95	2,72
Mercure.....	79,69	79,03
Oxygène.....	»	4,46
Acide.....	»	44,09
	<u>100,00</u>	

(H. ROSE, *Répert. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 9.)

**HYDROGÈNE PHOSPHORÉ ET BICHLORURE DE MERCURE.**

	Tr.	Calc.
Chlore.....	43,72	43,73
Mercure.....	78,47	78,56
Phosphore.....	4,04	»
Eau.....	»	»
	<u>100,00</u>	

(H. ROSE, *Répert. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 5.)

**PHOSPHURE DE NICKEL.** Ni<sup>3</sup>P.

	Tr.	Calc.
Nickel.....	72,41	73,87
Phosphore.....	27,59	26,43
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 175.)

**PHOSPHURES DE PLATINE.**

**PROTOPHOSPHURE.**

Platine.....	400,00
Phosphore.....	21,21

(E. DAVY.)

**PERPHOSPHURE.**

Platine.....	400,00
Phosphore.....	42,85

(E. DAVY, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. I, p. 571.)

**PHOSPHURE DE POTASSIUM.** K<sup>3</sup>P.

Potassium.....	400
Phosphore.....	30

(*Syst. de Ch. de Thomson*, t. I, p. 368.)

**PHOSPHURE DE SOUFRE.**

Phosphore.....	75
Soufre.....	400

(PELLETIER, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. I, p. 333.)

**PHOSPHURE DE SOUFRE. PS.**

Phosphore.....	392,30
Soufre.....	204,16

(DUPRÉ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 439.)

**PHOSPHURE DE SOUFRE. PhS<sup>6</sup>.**

	Tr.	Calc.
Phosphore.....	44,433	43,979
Soufre.....	88,467	86,024
	<u>99,300</u>	

(BERZELIUS, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 292.)

**PHOTIZITE.** Voy. MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.

**PHOTOLITH.** Voy. PECKTOLITE.

**PHRASÉOLITHE.**

Silice.....	40,9
Alumine.....	28,8
Protoxyde de fer.....	7,0
Protoxyde de manganèse.....	0,3
Magnésie.....	43,7
Eau.....	7,4
Oxyde de plomb.....	} 0,5
— de cuivre.....	
— de cobalt.....	
Chaux et acide titanique.....	0,4
	<u>99,0</u>

(ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 165.)

**PHTALANILE.** C<sup>20</sup>H<sup>6</sup>AzO<sup>4</sup>.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	74,8	73,3	468	75,3
Hydrogène...	4,4	4,2	9	4,0
Azote.....	»	»	44	»
Oxygène.....	»	»	32	»
			<u>223</u>	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXIV, p. 159.)

**PHTALATE D'AMMONIAQUE.**

C<sup>16</sup>H<sup>8</sup>O<sup>8</sup>Az.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4223	52,8	52,4
Hydrogène.....	442	4,8	4,9
Oxygène.....	800	34,6	34,0
Azote.....	477	7,8	9,0
	<u>2342</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 93.)

**PHTALIMIDE. C<sup>16</sup>H<sup>8</sup>O<sup>4</sup>Az.**

Carbone.....	64,8	64,4	65,8
Hydrogène.....	3,3	34,0	3,3
Oxygène.....	22,9	200,0	24,4
Azote.....	9,0	88,5	9,5
	400,0	933,9	400,0

(LAGRENT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 94.)

**PHTALIMIDE ET OXYDE D'ARGENT.**

Phtalimide.....	4837,5	»
Oxygène.....	400,0	»
Argent.....	4351,0	40,8
	3388,5	

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 601.)

**PHYLLITE.**

Silice.....	38,40
Alumine.....	23,68
Peroxyde de fer.....	47,52
Magnésie.....	8,96
Potasse.....	6,80
Eau.....	4,80
	400,46

(THOMSON, *Tr. de Min. par Dufrenoy*, t. III, p. 592.)

**PHYLLORÉTINE.**

PHYLLORÉTINE. Matière cristalline existant dans les tourbières du Danemark. C<sup>20</sup>H<sup>12</sup>.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	90,48	91,08
Hydrogène.....	9,24	8,92
	99,42	400,00

(FORCHAMMEN, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 334.)

**PHYSALITE. Voy. TOPAZE.**

**PIAUZITE. Voy. COPALE FOSSILE.**

**PICKERINGITE.** Alun magnétique des plaines d'Iaique (Pérou méridional).

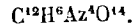
Acide sulfurique.....	36,322
Alumine.....	42,130
Magnésie.....	4,682
Oxyde ferreux et manganoux.....	0,439
Chaux.....	0,126
Acide chlorhydrique.....	0,604
Eau.....	45,450
	99,744

(HAYES, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)

**PICNITE. Voy. TOPAZE.**

**PICOLITE. Voy. PECKTOLITE.**

**PICRANISATE D'AMMONIAQUE.**



	Tr.	
Carbone.....	29,30	29,35
Hydrogène.....	2,49	2,45
Azote.....	22,86	22,89

Calc.

Carbone.....	900	29,27
Hydrogène.....	75	2,43
Azote.....	708	22,76
Oxygène.....	1400	45,54
	3083	400,00

(CAROURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXV, p. 29.)

**PICRATE D'AMMONIAQUE.**



	Tr.	
Carbone.....	29,4	29,2
Hydrogène.....	2,6	2,8
Azote.....	23,2	23,2
Oxygène.....	45,4	44,8
	400,0	400,0

Calc.

Carbone.....	948,2	29,6
Hydrogène.....	75,0	2,4
Azote.....	708,0	23,2
Oxygène.....	1400,0	45,2
	3404,2	400,0

**PICRATE D'ARGENT. AgO, C<sup>12</sup>Az<sup>4</sup>H<sup>3</sup>O<sup>14</sup>.**

	Tr.		Calc.	
Carbone..	24,4	24,30	948,2	24,7
Hydrogène	4,4	0,85	25,0	0,6
Argent....	34,8	»	4354,6	34,9
Azote....	»	»	531,4	42,5
Oxygène..	»	»	1400,0	33,3
			4225,9	400,0

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, p. 231.)

**PICRATE DE BARYTE.**

		Calc.	Tr.
Acide.....	2773	62,96	62,74
Baryte.....	956	21,70	21,66
Eau.....	675	45,34	45,60
	4404	400,00	400,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 358.)

**PICRATES DE PLOMB.**

**PICRATE SESQUIBASIQUE. 3PbO, P<sub>2</sub>, 3HO.**

Acide.....	5546	55,40
Oxyde de plomb.....	4482	44,56
Eau.....	337	3,34
	40065	400,00

PICRATE BIBASIQUE.  $2PbO, P, HO.$

Acide.....	2773	49,0
Oxyde de plomb.....	2788	49,1
Eau.....	412	4,9
	<u>5673</u>	<u>100,0</u>

PICRATE PERBASIQUE.  $5PbO, P.$

	(a)	(b)
Acide.....	2773	28,5
Oxyde de plomb.....	6970	71,5
	<u>9743</u>	<u>100,0</u>

(a) DUMAS, *Tr. de Ch.*, t. VII, p. 130. — (b) LAURENT, *id.*

PICRATE DE POTASSE.

Acide.....	2773	82,49
Potasse.....	590	17,51
	<u>3363</u>	<u>100,00</u>

(DUMAS, *T. de Ch.*, t. VII, p. 128.)

PICROMEL. Voy. ACIDE CHOLÉRIQUE.

PICROSMINE.

Syn. : *Boltonite.*

	(1)	(2)
Silice.....	54,886	56,64
Magnésie.....	33,348	36,52
Peroxyde de fer.....	4,399	2,46
— de manganèse..	0,420	»
Alumine.....	0,793	5,07
Eau.....	7,301	»
	<u>98,147</u>	<u>100,69</u>

(1) P. par MAGNUS. — (2) Boltonite, par NUTTALL.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 544.)

PICROTOXINE.  $C^{12}H^7O^3.$

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	60,94	60,24	60,47
Hydrogène.....	6,00	5,83	5,70
Oxygène.....	33,09	33,96	33,83
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

	(d)	(e)
Carbone.....	917,256	60,96
Hydrogène.....	87,360	5,80
Oxygène.....	500,000	33,24
	<u>4504,646</u>	<u>400,00</u>

(a) PELLETIER et COUVERE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 192. — (b) (c) REGNAULT, *id.*, t. LXVIII, p. 160. — (d) (e) Calculé.

PICROTOXINE. Autre formule.  $C^{10}H^6O^3.$

Carbone.....	61,43	61,53
Hydrogène.....	6,41	6,22
Oxygène.....	<u>32,46</u>	<u>32,25</u>
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(OPPERMANN, *T. de Ch. organ. de Liebig*, t. II, p. 432.)

PICRYLE.  $C^{12}H^{14}AzO^4.$

	Tr.	Calc.
Carbone.....	80,80	3450 80,80
Hydrogène.....	4,59	475 4,50
Oxygène.....	9,85	400 40,20
Azote.....	4,76	475 4,50
	<u>400,00</u>	<u>3900 400,00</u>

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. II, p. 203.)

PICTITE. Voy. SPHÈRE.

PIED D'ALOUETTE (*Delphinium staphysagria*). Semence.

Huile grasse, très-soluble dans l'esprit-de-vin.....	44,40
Huile grasse, peu soluble dans l'esprit-de-vin.....	4,70
Matière grasse analogue à la cétine.....	4,40
Delphine.....	8,40
Gomme avec des traces de phosphate de chaux et d'un sel à base de chaux.....	3,45
Amidon.....	2,40
Fibre ligneuse.....	47,20
Phytumacolle, avec du malate, de l'acétate, du sulfate et de l'hydrochlorate de potasse et un sel à base de chaux.....	30,67
Albumine végétale.....	0,50
Albumine concrète.....	3,20
Sulfate de chaux avec du phosphate de magnésie.....	3,62
Eau.....	40,00
Excès.....	4,49
	<u>400,83</u>

(BRANDEN, *Nouv. Journ. de Trommsdorf*, t. III, p. 2, 143.)

PIED D'ALOUETTE. 400 parties en poids de cette plante à l'état vert contiennent :

Eau.....	80,000
Substances solubles dans l'eau bouillante.....	7,470
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique.....	8,480
Cire, résine, chlorophylle.....	0,180
Fibre végétale.....	4,470
	<u>400,000</u>

PIED D'ALOUETTE. 400 parties en poids de plante à l'état vert (soit 20 pour 400 de plante séchée) réduites en cendres, contiennent :

Potasse.....	0,761
Soude.....	0,055
Magnésie.....	0,404
Alumine.....	0,033

A reporter.. 0,950

Report.....	0,950
Silice.....	0,418
Oxyde de fer.....	0,029
Oxyde de manganèse.....	0,025
Chlore.....	0,032
Acide sulfurique.....	0,070
Acide phosphorique.....	0,076
	4,300

(SPRENGEL, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 236.)

**PIÉRAPHYLLE.** Voy. SERPENTINE.

**PIERRE D'ALUN.** Voy. ALUNITE.

**PIERRE D'AMAZONE.** Voy. ALBITE.

**PIERRE D'ASPERGE.** Voy. CHAUX PHOSPHATÉE.

**PIERRE DE BOIS.** Voy. HOLZSTEIN.

**PIERRE DE BOLOGNE.** Voy. BARYTE SULFATÉE.

**PIERRE DE CANNELLE** de Ceylan.

Silice.....	38,80
Alumine.....	21,20
Chaux.....	34,23
Oxyde de fer.....	6,50
Perte.....	2,25
	100,00

(KLAPROTH, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 343.)

**PIERRE A CHAUX.** Voy. CHAUX CARBONATÉE.

**PIERRE DE CORNE.** Voy. CORNÉENNE.

**PIERRE DE COSNE.** Voy. TALC.

**PIERRE CRUCIFORME.** Voy. HARMOTOME.

**PIERRE DE CROIX.** Voy. STAUROTIDE.

**PIERRE D'ÉTAİN.** Voy. ÉTAİN OXYDÉ.

**PIERRE A FILTRE.**

Carbonate de chaux.....	87,89
Silice.....	12,11
	100,00

(GUYTON, *Ann. de Ch.*, t. LX, p. 123.)

**PIERRE A FUSIL.** Voy. SILEX.

**PIERRE DE Foudre.** Voy. AÉROLITHES.

**PIERRE GRASSE.** Voy. NÉPHÉLINE.

**PIERRE DE HACHE.** Voy. SCHISTE COTICULE.

**PIERRE DE LARD.** Voy. TALC et AGALMATOLITE.

**PIERRE DE LUNE.** Voy. FELDSPATH.

**PIERRE DE LYDIE.** Voy. JASPE.

**PIERRE DE MARMAROSCH.** Voyez CHAUX PHOSPHATÉE.

**PIERRE MÉTÉORIQUE.** Voyez AÉROLITHES.

**PIERRE MEULIÈRE.** Voy. SILEX.

**PIERRE DE MIEL.** Voy. MELLITE.

**PIERRE OLLAIRE.** Voy. TALC, SERPENTINE.

**PIERRE DE PERLE.** Voy. PERLSTEIN et OBSIDIENNE.

**PIERRE A PLATRE.** Voy. GYPSE.

**PIERRE DE POIX.** Voy. PECHSTEIN.

**PIERRE PONCE.** Voy. ORTHOSE.

**PIERRE PUANTE.** Voy. BARYTE SULFATÉE.

**PIERRE A RASOIRS.** Voy. SCHISTE NO-VACULAIRE.

**PIERRE DE RIZ** de la Chine, servant à faire des vases, gobelets, etc.

Oxyde de plomb.....	41
Silice.....	39
Alumine.....	7
	87

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXIX, p. 307.)

**PIERRE DE SAVON.**

Syn. : *Seifenstein; wachstein; saponite; pistine; cérolithe.*

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	45,00	46,8	50,89
Alumine.....	9,25	8,0	9,40
Magnésie.....	24,75	33,3	26,52
Protoxyde de fer..	1,00	0,4	2,06
Potasse.....	0,75	»	»
Chaux.....	»	0,7	0,78
Eau.....	18,00	11,0	10,50
	98,75	100,2	100,15

	(4)	(5)
Silice.....	37,95	53,50
Alumine.....	12,18	0,90
Magnésie.....	48,01	28,60
Eau.....	34,00	16,40
	99,14	99,40

(1) P. par KLAPROTH. — (2) P. par SVANBERG. — (3) Saponite de Swardsjö, par SVAMBERT. — (4) Cérolithe ou Kérolithe de Silésie, par PFAFF. — (5) Id. de Zoblitz, par DELESSE.

(*Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 490.)



PIERRE DE SAVON. Cérolite de Silésie.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Alumine. . . . .	»	»	»	2,57
Magnésie. . . . .	29,84	30,16	30,06	36,42
Ox. ferreux. . . . .	»	»	»	2,92
Silice. . . . .	47,34	49,70	47,50	»
Ac. silicique. . . . .	»	»	»	47,42
Eau. . . . .	24,04	49,09	20,00	44,50
	98,22	98,95	97,56	400,23

(a) (b) (c) KUHN, R. sc. et ind., t. XXVII, p. 324.  
 — (d) MELDING, Rapp. ann. de Berzelius, 1846.

PIERRE DE SAVON du Maroc.

Partie soluble.

Eau. . . . .	40,35
Sulfate de potasse. . . . .	0,60
Sulfate de magnésie. . . . .	2,45
Partie insoluble dans l'eau. . . . .	86,90
	400,00

Partie insoluble.

Eau. . . . .	40,35
Silice. . . . .	55,00
Magnésie. . . . .	28,00
Oxyde ferrique. . . . .	1,40
Alumine. . . . .	4,20
Chaux. . . . .	4,04
Potasse. . . . .	0,52
Sable. . . . .	4,50
	98,98

(DAMOUR, Ann. de Ch. et de Ph., 3<sup>e</sup> série, t. VIII, p. 320.)

PIERRE DE TOUCHE. Voy. JASPE.

PIERRE DE TRIPES. Voy. CHAUX ANHYDRO-SULFATÉE.

PIERRE DE SOLEIL. Voy. SONNENSTEIN.

PIGMENTUM de l'œil.

Carbone. . . . .	58,273	58,672	57,908
Hydrogène. . . . .	5,973	5,962	5,817
Azote. . . . .	13,768	13,768	13,768
Oxygène. . . . .	24,986	24,598	22,507
	400,000	400,000	400,000

(SCHÉERER, R. sc. et ind., t. VIII, p. 47.)

PIGNON D'INDE. Amande.

- Huile.
- Glutine.
- Un peu de gomme.
- Quantité notable de principe sucré.
- Un peu d'acide malique.
- Quelques sels.
- Une matière fixe particulière.

(SOCBEIRAN, Journ. de Pharm., t. XV, p. 503.)

PIGNON D'INDE.

- Albumine.
- Gomme.
- Fibres ligneuses.
- Principe résineux (curcasine).
- Huile fixe.
- Un acide.

(CADET, Journ. de Pharm., t. X, p. 178.)

PIKROLITE. Voy. SERPENTINE.

PIKROPHARMACOLITE. Voy. CHAUX ARSÉNIATÉE.

PIKROPHYLLITE.

Silice. . . . .	49,80
Alumine. . . . .	4,44
Chaux. . . . .	0,78
Magnésie. . . . .	30,10
Protoxyde de fer. . . . .	6,86
Eau. . . . .	9,83
	98,48

(SVANBERG, Tr. de Min. de Dufrenoy, t. III, p. 775.)

PIMARONE. C<sup>10</sup>H<sup>14</sup>O.

	Calc.	Tr.
Carbone. . . . .	84,7	85,3
Hydrogène. . . . .	9,7	10,3
Oxygène. . . . .	5,6	4,4
	400,0	400,0

(LAURENT, Ann. de Ch. et de Ph., t. LXXII, p. 401.)

PIMÉLITE.

	(1)	(2)
Silice. . . . .	35,00	54,63
Eau. . . . .	38,43	5,23
Alumine. . . . .	5,00	0,30
Magnésie. . . . .	4,25	5,89
Chaux. . . . .	0,42	0,46
Oxyde de nickel. . . . .	45,62	32,66
Oxyde de fer. . . . .	4,58	4,13
	400,00	400,00

(1) P. par KLAPROTH, Syst. de Ch. par Thomson, t. III, p. 414. — (2) P. pulvérisé de Silésie, par SCHMIDT, Rapp. ann. de Berzelius, 1846.

PIMENT d'Espagne.

Cire. . . . .	7,6
Résine âcre. . . . .	4,0
Matière extractive amère. . . . .	8,6
Matière extractive avec un peu de gomme. . . . .	24,0
Gomme. . . . .	9,2
Parenchyme. . . . .	28,0
Substance particulière analogue à l'albumine. . . . .	3,2
Eau. . . . .	42,0
Perte. . . . .	6,4
	400,0

(BUCHOLZ, Manuel pour les Chim., 1816, p. 1.)

## PIMENT.

Matière féculente.....	9,0
Huile très-âcre.....	4,9
Matière circusee unie à un principe colorant rouge.....	0,9
Matière gommeuse d'une nature particulière.....	6,0
Matière animalisée.....	5,0
Citrate de potasse.....	6,0
Marc épuisé.....	67,8
Muriate de potasse.....	} 3,4
Phosphate de potasse.....	
	400,0

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 133.)

## PIMENT de la Jamaïque.

Huile essentielle plus lourde que l'eau.....	100
Huile verte, <i>id.</i> .....	80
Substance floconneuse blanchâtre.....	9
Tannin.....	443
Extrait gommeux.....	30
Matière colorante soluble dans les alcalis.....	40
Matière résineuse soluble dans l'alcool et l'éther.....	42
Sucre incristallisable.....	30
Acides malique et gallique.....	6
Eau.....	35
Résidu ligneux.....	500
— salin.....	28
Perte.....	47
Fécule?.....	n
	4000

(BONASTRE.)

## PIMENT. Amande.

Huile essentielle.....	50
Huile verte.....	25
Flocons bruns.....	32
Tannin.....	398
Matière rouge briquetée insoluble.....	88
Extrait mucilagineux.....	72
Matière floconneuse.....	42
Mielat nauséabond.....	80
Acides malique et gallique.....	46
Eau.....	30
Résidu pelliculeux.....	460
Résidu salin.....	49
Perte.....	48
Fécule?.....	n
	4000

(BONASTRE, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 194.)

## PIMPRENELLE.

Eau.....	70,000
Substances solubles dans l'eau.....	6,600
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique.....	47,552
Cire, résine et chlorophylle.....	0,680
Fibre végétale.....	5,468
	400,000

400 p. au poids de la plante fraîche (30 p. 400 de la plante séchée), réduites en cendres, contiennent :

Potasse.....	0,330
Soude.....	0,030
Chaux.....	0,533
Magnésie.....	0,234
Alumine.....	0,003
Oxyde de fer avec un peu de phosphate de chaux.....	0,056
Oxyde de manganèse.....	0,002
Silice.....	0,046
Chlore.....	0,010
Acide sulfurique.....	0,146
	4,420

(SPRENGEL, *Ann. agricoles de Roville*, t. VIII, p. 257.)

## PIN distillé.

Acide pyroligneux.....	42,40
Huile empyreumatique.....	44,80
Charbon.....	21,50
Gaz.....	24,30
	400,00

(STOLZ, *Tr. des Essais de Berthier*, t. I, p. 243.)

## PIN MARITIME. Écorce.

Acide tannique donnant des précipités verts avec les sels de fer... Extractif.....	52,495
Extractif.....	40,395
Extractif gommeux.....	6,785
Gomme (mucilage de Nardo).....	3,960
Résine.....	4,035
Apothème d'extractif.....	0,485
Fibrine.....	25,445
	400,000

(NARDO, *T. de Ch. de Berzelius*.)

## PIN. Pollen.

Substance volatile d'une odeur fade avec une substance huileuse.....	trace
Cérine.....	2,00
Résine molle brune.....	3,75
Sucre avec une matière extractive âcre.....	5,00
Pollénine très-peu azotée.....	77,25
A reporter.....	88,00

Report.....	88,00
Albumine caséuse.....	4,00
Malate d'ammoniaque.....	trace
Malate de potasse, malate de chaux, et malate de magnésie avec un excès d'acide et une substance gom- meuse précipitable par l'infusion de galle.....	5,00
Phosphate, sulfate et hydrochlorate de potasse, phosphate de chaux et de fer.....	3,00
Très-peu d'eau.....	»
	400,00

(JOHN, *Écrits chim.*, t. V, p. 40.)

## PIN sauvage. Écorce.

Résine molle.....	6,92
Tannin mêlé de son apothème.....	6,65
Extrait non précipitable par le sous- acétate plombique, et qui conte- nait du sucre et une substance amère.....	45,00
Kinate calcique.....	0,53
Substance gélatineuse.....	48,15
Humidité et perte.....	5,25
	32,50

(BERZELIUS, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

## PIN. Charbon sur 100 parties.

	(1)	(2)
Vieux pin.....	46,00	27,50
Jeune pin.....	45,40	24,50
Vieux pin de Genève.....	45,40	25,95
Jeune <i>id.</i> .....	43,60	25,80

(1) Par la carbonisation rapide. — (2) *Id.* lente.(KARSTEN, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. I, p. 558.)

## PIN. Cendres.

	(1)	(2)
Carbonate de potasse.....	3,60	7,36
— de chaux.....	46,34	54,49
— de magnésie... ..	6,77	»
	56,74	58,55

(1) P. du mont Breven. — (2) P. du mont La Salle.

## PIN. Cendres.

*Sels alcalins.*

Acide carbonique.....	20,8	30,0
— sulfurique.....	42,0	2,5
— muriatique.....	6,7	0,2
Silice.....	4,4	»
Potasse.....	34,7	67,3
Soude.....	25,4	
	98,0	400,0

## PIN. Cendres.

*Matières insolubles.*

Acide carbonique.....	36,0	36,0
— phosphorique.....	4,0	5,0
Silice.....	4,6	5,6
Chaux.....	42,3	43,0
Magnésie.....	40,5	4,5
Oxyde de fer.....	0,4	4,4
— de manganèse.....	0,4	2,5
Charbon.....	4,8	»
	99,7	100,0

Phosphate de chaux.....	4,8	7,5
— de fer.....	0,2	2,9

(Tr. des Essais par la voie sèche de Berthier, t. I, p. 262.)

## PIN.

	(1)	(2)
Potasse.....	21,75	22,37
Soude.....	6,76	4,26
Chaux.....	4,54	4,86
Magnésie.....	46,79	45,09
Oxyde ferrique.....	4,34	3,04
Acide phosphorique.....	39,65	45,93
Chlorure sodique.....	6,57	»
Silice.....	44,74	40,44
	400,08	99,98

(1) Cendres de pin, *pinus picea*. — (2) *Id.*, *pinus sylvestris*.(MULLER, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 71.)PIN. Cendres. *Pinus sylvestris* (de Gies-sen).

Potasse.....	2,29
Soude.....	43,69
Chaux.....	26,09
Magnésie.....	46,24
Oxyde de manganèse.....	44,94
Phosphate de peroxyde de fer.....	4,29
Acide sulfurique.....	4,60
Chlore.....	0,74
Silice.....	2,50
Acide carbonique.....	42,50
Charbon.....	6,03
	400,91

(BOETTIGER, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. III, p. 25.)

## PIN. Cendres.

	(1)	(2)
Potasse et soude.....	46,8	Potasse... 44,40
Chaux.....	29,5	Soude... 20,70
Magnésie.....	3,2	Chaux... 42,30
	49,5	Magnésie 4,35
		54,75

(1) Sapin d'Altevard. — (2) *Id.*, de Norwège.

(Tr. de Chim. org. de Liebig, introduction.)

Pin. Cendres de sapin.

	(1)	(2)	
Potasse.....	3,60	15	
Sulfates hydrochlorates alcalins	4,24	63	
Carbonate de chaux.....	46,34	»	
— de magnésie.....	6,77	»	
Silice.....	43,49	46	
Alumine.....	14,86	»	
Oxydes métalliques.....	40,52	94	
	99,82		

(1) Sol granitique. — (2) Sol calcaire.  
(Syst. de Ch. de Thomson, t. IV, p. 354.)

PINGUIT. Voy. HISINGÉRITE, NÉPHÉLINE.

PINITE.

Syn. : *Micarelle*.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	55,96	45,0	29,50	46,0
Alumine.....	25,48	30,0	63,75	42,0
Peroxyde de fer	5,51	42,6	6,75	2,5
Magnésie.....	3,76	»	»	»
Potasse.....	7,89	42,4	»	»
Perte.....	»	»	»	2,5
Soude.....	0,39	»	»	»
Eau.....	4,41	»	»	7,0
	100,40	100,0	100,00	100,0

(1) P. d'Auvergne, par Gmelin, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 393. — (2) P. de Neustadt, par Massalin, *id.* — (3) P. de Schneeberg, par Klaproth, *id.* — (4) P. par Drappier, *Journ. des Mines*, n<sup>o</sup> 28 an XIII.

PINITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	47,50	46,40	44,70
Alumine.....	31,80	32,46	31,64
Peroxyde de fer.	3,92	4,27	6,57
Magnésie.....	4,78	2,26	2,86
Potasse.....	9,05	9,00	7,89
Soude.....	0,92	0,46	0,95
Eau.....	5,03	5,45	5,39
	100,00	100,00	100,00

(1) P. d'Auvergne, gris clair. — (2) P. de Saxe, gris verdâtre. — (3) P. de Chamouay, vert noirâtre.  
(Mabignac, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 177.)

PIOTINE. Voy. PIERRE DE SAVON.

PIPERIN. C<sup>5</sup>H<sup>19</sup>N<sup>3</sup>O<sup>6</sup>.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	70,44	4,09	72,03
Hydrogène.....	6,80	6,68	6,72
Azote.....	4,54	70,72	4,94
Oxygène.....	18,28	48,54	46,34
	100,00	100,00	100,00

(1) P. par Pelletier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 200. — (2) P. par Liebig, *id.*, p. 443. — (3) P. par Regnault, *id.*, t. LXVIII, p. 159.

PIPERIN.

	(4)	(5)
Carbone.....	72,33	72,33
Hydrogène.....	6,84	6,84
Azote.....	4,94	4,94
Oxygène.....	45,89	45,89
	100,00	100,00

(4) P. par Regnault, *Ann. de Ch. et de Ph.* t. LXVIII, p. 159. — (5) Piperine de Warrentrapp et Will, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.

PIPERIN.

	Tr.	
Carbone....	» 71,52	» »
Hydrogène..	» 6,66	6,70 »
Azote.....	4,84	» » 4,79
	Calc.	
Carbone.....	2550,00	74,5
Hydrogène.....	237,50	6,6
Azote.....	175,40	4,9
Oxygène.....	600,00	47,0
	3562,60	100,0

(Gerhardt, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 201.)

PIPESTONE. Voy. SCOLÉRITE.

PISENILIT. 400 p. en poids de ces feuilles et tiges à l'état vert, recueillies au mois de mai, contiennent :

Eau.....	85,000
Substances solubles dans l'eau bouillante.....	9,440
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique.....	3,091
Cire, résine, chlorophylle.....	0,400
Fibre végétale.....	2,669
	100,000

400 p. en poids de la plante à l'état vert (soit 15 p. 400 à l'état sec) réduites en cendres, contiennent :

Potasse.....	0,300
Soude.....	0,080
Chaux.....	0,484
Magnésie.....	0,003
Alumine.....	0,027
Oxyde de fer.....	0,344
Silice.....	0,362
Chlore.....	0,404
Acide phosphorique.....	0,028
— sulfurique.....	0,064
	1,487

(Sprenkel, *Ann. agricoles*, t. VIII, p. 246.)

PISSENLIT. Suc laiteux.

Caoutchouc.  
Principe amer.  
Résine dure, matière douce et gomme, des traces.  
Acide libre.  
Phosphate, sulfate et hydrochlorate de potasse et de chaux.  
Eau.  
(JOHN, *Écrits chim.*, t. IV, p. 1.)

PISASPHALTE. Voy. ASPHALTE.

PISOLITHE. Voy. CHAUX CARBONATÉE.

PISSOPHANE. Voy. ALUN DE PLUME.

PISTACITE. Voy. ÉPIDOTE.

PISTAZITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	36,79	36,87	37,47
Alumine.....	24,24	48,43	48,64
Sesquioxyde de fer	42,96	44,20	44,45
Protoxyde de fer..	5,20	4,60	2,56
Chaux.....	24,27	24,45	22,06
Eau.....	0,55	0,67	0,65
Acide carbonique.	2,34	0,89	0,79
Magnésie.....	»	0,40	»
Soude.....	»	0,08	2,28
Acide borique....	»	traces	traces
	400,32	97,29	98,60

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	37,60	36,87	37,38
Alumine.....	48,57	48,72	48,25
Sesquioxyde de fer	43,37	42,34	42,34
Protoxyde de fer..	5,55	2,20	2,20
Chaux.....	24,49	24,79	24,72
Eau.....	0,46	0,59	0,59
Acide carbonique.	4,22	4,64	4,64
Magnésie.....	4,40	0,39	0,59
Soude.....	»	0,94	0,94
Acide borique....	»	traces	traces
	99,36	98,42	98,56

(1) P. d'Arendal. — (2) P. de Burowa. — (3) Puschkinite de WERCHNEIWIWSK. — (4) P. de Bourg-d'Oisans (Dauphiné). — (5) (6) P. d'Achmatowsk.

(HERMANN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 216.)

PISTOMÉSITE.

Oxyde de fer.....	33,92
Magnésie.....	21,72
Acide carbonique.....	43,62
	99,26

(BREITHAUP, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 158.)

PITTIZITE.

Syn. : Fer sulfaté ocreux ; fer sous-sulfaté ; fer oxydé résinite ; eisensinter ; diadochite ; sideriline.

	(1)	(2)	(3)
Acide arsénique..	26,059	»	»
Acide sulfurique..	40,038	43,80	45,9
Peroxyde de fer..	33,096	38,50	62,4
Perox. de mangan.	0,642	»	»
Acide phosphoriqu.	»	47,00	»
— antimonieux	»	0,50	»
Eau.....	29,256	30,20	24,7
	99,094	400,00	400,0

	(4)	(5)
Acide arsénique.....	26,06	26,64
— sulfurique.....	40,04	5,20
Peroxyde de fer.....	33,40	54,66
Peroxyde de manganèse..	0,64	»
Eau.....	29,26	45,47
	99,40	

(1) P. de Mider-Lazisk, par STROMAYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 364. — (2) P. par BERTHER, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 555. — (3) P. de Freyberg, par BERZELIUS, *id.* — (4) Résinite par STROMAYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 364. — (5) Eisensinter, par RAMELSBERG, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.

PIVOINE.

Amidon.....	69,30
Sucre incristallisable.....	14,00
Matière végété-animale.....	8,00
Huile grasse.....	4,30
Gomme et tannin.....	0,60
Oxalate de chaux.....	3,80
Surphosphate et surmalate de chaux	4,90
Malate potassique.....	0,30
Sulfate potassique.....	0,40
Fibre ligneuse.....	57,30
Eau.....	339,70
Acide phosphorique et acide malique	4,00
	500,30

(MORIN, *Journ. de Pharm.*, t. X, p. 293.)

PLAGIONITE.

	(1)	(2)	(3)
Plomb.....	40,52	40,98	46,87
Fer.....	»	»	1,30
Antimoine.....	37,94	37,53	31,04
Zinc.....	»	»	0,08
Soufre.....	24,53	24,49	19,72
	99,99	400,00	99,04

(1) P. par ROSE. — (2) P. par KUDERNATSCH. — (3) Federerz de Wolfsberg, par ROSE.

(*Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 647.)

**PLAKODINE** de Müsen.

Arsenic.....	39,707
Nickel.....	57,044
Cobalt.....	0,940
Cuivre.....	0,862
Soufre.....	0,647
	<u>99,440</u>

(PLATTNER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

**PLANTAIN.**

100 parties en poids de feuilles et de tiges recueillies en septembre, contiennent :

Eau.....	76,000
Substances solubles dans l'eau bouillante.....	6,240
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique.....	41,490
Cire, résine et chlorophylle.....	0,270
Fibre végétale.....	6,000
	<u>100,000</u>

100 parties en poids de plante verte (soit 24 parties de la plante séchée) réduites en cendres, contiennent :

Potasse.....	0,717
Soude.....	0,067
Chaux.....	0,527
Magnésie.....	0,023
Alumine.....	0,036
Silice et un peu de charbon.....	0,304
Oxyde de fer.....	0,044
— de manganèse.....	0,044
Chlore.....	0,066
Acide sulfurique.....	0,445
— phosphorique.....	0,063
	<u>4,843</u>

(SPRENGEL, *Ann. agricoles* de Beville, t. VII, p. 243.)

**PLANTAIN D'EAU** (alisma plantago).

Racine.

Huile volatile épaisse.....	»
Résine d'un jaune clair.....	0,5
Matière extractive brune.....	1,0
Amidon.....	20,0

(JUCA, *Repert.*, t. VI, p. 174.)

**PLASMA.** Voy. AGATE.

**PLATANE.** Suc laiteux exprimé des nervures des feuilles et des pétioles :

Beaucoup de résine, soluble seulement dans l'esprit-de-vin bouillant.	
Caoutchouc.	
Très-peu de gomme.	
Phosphates et hydrochloratos.	
Eau.	

JOHN, *Écrits chim.*, t. XIV, p. 7.]

**PLATINE.** Pt. Équiv<sup>t</sup> 4235,50. Dens<sup>t</sup> 24,53.

Minerais de platine.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Platine.....	73,58	78,94	86,50	84,30
Palladium.....	0,30	0,28	4,00	4,06
Rhodium.....	4,15	0,86	4,15	3,46
Iridium.....	2,35	4,97	»	4,46
».....	»	»	»	4,03
Fer.....	42,98	44,04	8,32	5,31
Cuivre.....	5,20	0,70	0,45	0,74
Gangue.....	2,30	»	4,40	0,60
Osmiure d'iridium.....	»	4,96	»	»
	<u>97,86</u>	<u>98,75</u>	<u>98,82</u>	<u>97,96</u>

	(5)	(6)	(7)
Platine.....	86,46	84,34	55,44
Palladium.....	0,35	4,66	0,49
Rhodium.....	2,46	3,43	6,86
Iridium.....	4,09	2,52	27,79
Osmium.....	0,97	0,49	traces
Fer.....	8,03	7,52	4,14
Cuivre.....	0,40	traces	3,30
Manganèse.....	0,10	0,34	»
Osmiure d'iridium.....	4,94	4,52	»
	<u>404,47</u>	<u>404,49</u>	<u>98,02</u>

(1) P. de Sibérie magnétique, par BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.* t. XI, p. 349. — (2) *Id.* non magnétique, par le même, *id.* — (3) P. de Goroblagodat (Sibérie), par le même, *id.* — (4) P. de Barbacoas (Colombie), par le même, *id.* — (5) P. de Cheo (Brésil), par SVANBERG, *Inst.*, 1834. — (6) P. del Pinto, par le même, *id.* — (7) Grains de Wollaston.

**PLATINE FULMINANT.**

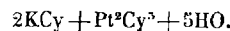
Platine.....	73,75
Oxygène.....	8,75
Eau et ammoniaque.....	47,50
	<u>400,00</u>

ou bien :

Oxyde de platine.....	82,5
Ammoniaque.....	9,0
Eau.....	8,5
	<u>400,0</u>

(E. DAVY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 416.)

**PLATINI-CYANURE DE POTASSIUM.**



	Calc.	Tr.
Potassium.....	47,33	47,40
Platine.....	43,63	43,50
Cyanogène.....	29,40	30,90
Eau.....	9,94	10,800
	<u>400,00</u>	<u>401,73</u>

(KNOP, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 505.)

**PLENGITE. V. CHAUX ANHYDRO-SULFATÉE.**

**PLÉONASTE. Voy. SPINELLE.**

**PLEUROCLAS. Voy. WAGNÉRITE.**

**PLINIANE du Saint-Gothard.**

Soufre.....	20,07
Fer.....	34,46
Arsenic.....	45,46
	<u>99,99</u>

(PLATTNER, *Annuaire de Milon et Reiset*, 1847, p. 290.)

**PLINTHITE.**

Silice.....	0,3088
Peroxyde de fer.....	0,2616
Alumine.....	0,2076
Chaux.....	0,0260
Eau.....	0,4960
	<u>4,0000</u>

(THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I.)

**PLOMB.**

Dens<sup>4</sup> 44,445 — 44,352. Fusion à 334°.  
Équiv<sup>1</sup> 4294,50.

**PLOMB d'œuvre.**

	(1)	(2)	(3)
Plomb.....	95,6	99,0	93,0
Antimoine.....	2,4	4,0	7,0
Cuivre.....	trace	trace	trace
	<u>98,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>
	(4)	(5)	(6)
Plomb.....	78,0	94,4	98,9
Antimoine.....	45,0	»	0,4
Arsenic.....	»	6,7	4,0
Cuivre.....	6,0	0,7	»
Soufre.....	4,0	4,0	trace
	<u>400,0</u>	<u>99,5</u>	<u>400,0</u>

(1) Villefort. — (2) (3) Pezey. — (4) Allemagne.  
(5) (6) Pontgibaud.

**PLOMB d'œuvre.**

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Plomb....	94,4	93,9	94,0	92,0	89,4
Antimoine.	8,2	0,4	0,4	4,5	»
Arsenic....	0,4	2,2	4,4	3,4	»
Cuivre....	»	4,0	4,4	4,5	»
Argent....	»	0,9	0,6	0,6	»
Zinc.....	»	4,5	4,4	4,5	0,5
Fer.....	»	0,3	0,4	0,4	»
Étain....	»	»	»	»	40,4
	<u>400,0</u>	<u>400,2</u>	<u>99,0</u>	<u>400,6</u>	<u>400,0</u>

(1) Pontgibaud. — (2) (3) (4) Freyberg. —  
5) Chine.

**PLOMB d'œuvre.**

	(1)	(2)
Plomb.....	92,37	93,40
Antimoine..	4,72	2,20
Zinc.....	4,10	0,60 et manganèse.
Cuivre.....	4,25	»
Arsenic....	0,87	»
Fer.....	0,82	4,40
Argent.....	0,64	0,70 et perte.
Soufre.....	»	trace
	<u>98,74</u>	<u>400,00</u>

(1) P. de Halsbrucke. — (2) P. d'Antons Hutte.

(KERSTEN, *Entr. annuaire des Mines de Saxe* Freyberg, 1839.)

**PLOMB. Mattes.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Plomb.....	94,5	76,0	51,6	85,5
Fer.....	4,5	8,0	24,5	0,9
Cuivre.....	»	»	3,0	3,2
Zinc.....	»	»	4,0	»
Antimoine.....	»	»	4,7	»
Soufre.....	5,0	42,0	46,6	40,4
Matières terreuses	2,0	4,0	0,6	»
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>99,0</u>	<u>400,0</u>

	(5)	(6)	(7)
Plomb.....	3,5	7,4	41,5
Fer.....	64,0	56,4	49,2
Cuivre.....	0,8	2,5	43,6
Zinc.....	»	0,5	3,2
Soufre.....	34,6	26,8	47,8
Matières terreuses. . .	»	2,2	4,4
	<u>99,9</u>	<u>95,8</u>	<u>96,7</u>

(1) (2) Pezey. — (3) Villefort. — (4) (5) Poulaouen. — (6) (7) Hartz.

**PLOMB.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Plomb.....	62,0	49,0	49,0	5,0
Fer.....	2,2	3,3	26,0	54,6
Cuivre.....	48,6	27,0	47,0	»
Zinc.....	trace	2,3	»	»
Antimoine. . .	»	»	40,5	»
Arsenic.....	»	»	»	16,8
Soufre.....	47,2	48,4	27,5	23,6
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

	(5)	(6)	(7)
Plomb.....	25,0	42,3	45,2
Fer.....	40,9	58,0	4,5
Cuivre.....	6,4	2,0	2,1
Zinc.....	7,4	3,0	»

A reporter... 78,4 75,3 48,8

(1) (2) Holzapel, près de Francfort-sur-Mein. —  
(3) Emz. — (4) Pontgibaud. — (5) (6) (7) Lintermuld, près de Freyberg.

Report.....	78,4	75,3	48,8
Antimoine.....	1,0	»	»
Bismuth.....	»	»	48,7
Cobalt.....	1,5	»	42,4
Nickel.....	2,3	»	35,5
Argent.....	0,2	0,4	0,4
Arsenic.....	5,4	2,0	40,3
Soufre.....	8,0	18,8	3,0
	96,5	96,2	98,8

(Tr. des Essais par BERTHIER, t. II, p. 718.)

## PLOMB. Mattes grillées.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de plomb....	48,0	35,0	34,0
Sulfate de plomb....	86,0	49,0	8,0
Sulfure de plomb....	40,0	4,0	44,8
Oxyde de fer.....	»	6,0	9,0
— de zinc.....	»	27,0	30,2
— de manganèse..	»	2,0	»
Silice.....	»	7,0	40,0
	444,0	400,0	400,0
	(4)	(5)	(6)
Oxyde de plomb.	52,6	46,9	62,9
Sulfate de plomb.	8,0	12,4	»
Oxyde de fer....	43,0	21,3	4,9
— de zinc..	9,0	21,6	3,7
— d'antimoine	»	»	1,5
— de cuivre..	»	»	3,2
Acide arsénique.	0,4	4,0	»
Sulfate de baryte.	44,0	49,8	0,7
Silice.....	3,0	6,2	23,9
Chaux, etc.....	»	»	3,4
	400,0	98,9	99,2
			99,4

(1) Pezey, *Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 721.

— (2) (3) Holzapel, *id.* — (4) (5) (6) Pontgibaud, *id.*

— (7) Unterwald, par LAMPADIUS, *id.*

## Voy. SCHLICH.

## PLOMB.

	(1)	(2)	(3)
Fer.....	69,0	31,24	68,64
Soufre.....	47,0	24,44	49,04
Plomb.....	2,5	28,26	6,02
Cuivre.....	3,5	41,34	4,80
Zinc.....	6,4	0,82	4,40
Arsenic.....	»	4,70	2,50
Argent.....	»	0,20	0,48
Carbone.....	»	»	0,24
Argent, antimoine et perte.....	1,9	3,24	traces
Manganèse.....	»	0,80	»
Nickel.....	»	trace	»
	400,0	98,95	99,76

(1) M. provenant du travail des scories. — (2) M. de Halsbrucker Hütte. — (3) Fonte crue.

(KERSTEN, *Extr. de l'annuaire des Mines de Saxe* 1839.)

## PLOMB. Scories du four à réverbère.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	47,0	40,0	24,0	29,5
Oxyde de plomb.	43,0	38,9	26,5	2,5
Oxyde de fer....	53,5	5,6	14,0	64,5
Oxyde de zinc...	»	30,5	27,0	4,0
Ox. de manganèse	»	2,0	»	»
Baryte.....	44,5	»	»	»
Alumine.....	»	»	»	2,5
Sulfure de plomb	5,0	5,0	5,0	»
Sulfate de plomb.	»	8,0	3,0	»
	400,0	400,0	99,5	400,0
		(5)	(6)	(7)
Silice.....		35,6	29,4	27,6
Oxyde de plomb....		0,4	15,6	71,0
Oxyde de fer.....		42,0	43,4	26,2
Oxyde de zinc.....		20,8	»	3,4
Oxyde de manganèse.		»	»	4,6
Chaux.....		»	28,4	»
Alumine.....		4,0	5,7	4,6
Sulfure de plomb....		»	5,5	4,0
Acide phosphorique..		»	»	15,0
Charbon mélangé....		»	»	4,6
		99,8	98,0	98,0

(1) Pezey. — (2) Holzapel. — (3) (4) (5) Pou-louen. (6) — Birmingham. — (7) Erlembach.

## PLOMB. Scories du four en réverbère.

	(1)	(2)	(3)
Sulfate de plomb. ...	»	22,0	9,0
Sulfate de baryte....	54,0	25,0	30,0
Sulfate de chaux....	40,5	22,5	33,0
Fluate de chaux....	4,5	16,0	43,6
Chaux carbonatée....	»	8,0	8,8
Oxyde de fer.....	3,0	4,5	2,0
Oxyde de zinc.....	»		
Oxyde de plomb....	34,0	»	»
	400,0	98,0	98,4
		(4)	(5)
Sulfate de plomb.....		42,0	30,0
Sulfate de baryte....		22,0	24,4
Sulfate de chaux.....		4,6	5,6
Fluate de chaux.....		7,2	8,5
Chaux carbonatée....		16,0	14,7
Sulfure de plomb.....		47,6	2,0
Oxyde de fer.....		15,4	5,6
Oxyde de zinc.....		7,2	8,0
		99,0	98,8

(1) Grassington (Angleterre). — (2) (3) (4) (5) Lea près de Maloc en Derbyshire.

(Tr. des Essais par Berthier, t. II, p. 724.)



PLOMB. Scories du fourneau à manche.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	48,8	35,2	34,8
Oxyde de plomb.....	9,3	26,8	6,6
Protoxyde de fer....	10,0	19,4	34,4
Oxyde de zinc.....	»	5,2	0,5
— de manganèse. »	»	0,6	0,6
Chaux.....	15,3	4,4	7,0
Alumine.....	14,0	4,6	4,8
Protosulfure de fer...	»	2,2	9,0
	<u>97,4</u>	<u>98,4</u>	<u>97,7</u>
	(4)	(5)	(6)
Silice.....	40,0	36,3	39,4
Oxyde de plomb.....	34,8	»	»
Protoxyde de fer....	5,6	45,4	17,2
Oxyde de cuivre....	4,6	»	»
— de manganèse. 3,0	»	»	»
Chaux.....	1,0	»	17,2
Magnésie.....	0,9	11,2	49,1
Alumine.....	12,9	3,9	6,2
Protosulfure de fer...	»	2,0	»
	<u>99,8</u>	<u>98,8</u>	<u>99,1</u>

(1) Pezey. — (2) (3) Poulouen. — (4) (5) Le Hartz. — (6) Sala (Suède).

PLOMB. Scories du fourneau à manche.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	28,5	23,2	25,0
Oxyde de plomb.....	3,0	2,0	2,0
Protoxyde de fer....	25,0	34,8	24,5
Oxyde de zinc.....	40,6	6,8	29,0
— de cuivre.....	»	2,4	4,0
— de manganèse. »	»	7,0	8,0
Chaux.....	24,0	6,6	4,2
Magnésie.....	»	0,6	1,0
Alumine.....	7,0	3,4	1,3
Protosulfure de fer...	»	12,0	4,0
	<u>98,4</u>	<u>98,8</u>	<u>100,0</u>
	(4)	(5)	(6)
Silice.....	27,5	38,7	40,5
Oxyde de plomb....	18,6	7,4	8,8
Protoxyde de fer....	32,0	28,4	27,0
Oxyde de manganèse.	»	2,4	»
Baryte.....	»	»	7,6
Chaux.....	13,0	12,8	11,7
Magnésie.....	»	0,6	»
Alumine.....	7,6	8,7	3,8
	<u>98,7</u>	<u>99,0</u>	<u>99,4</u>

(1) Alstonmoore (Angleterre) — (2) Ems. — (3) Holzapel. — (4) (5) Pontgibaud. — (6) Villefort.

11.

PLOMB. Scories du fourneau à manche.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	30,7	28,5	51,3
Oxyde de plomb.....	6,3	4,1	1,1
Protoxyde de fer....	45,0	46,1	7,2
Oxyde de zinc.....	4,0	3,1	»
Baryte.....	1,0	1,0	15,2
Chaux.....	5,3	8,3	4,7
Alumine.....	3,7	5,4	2,4
Fluate de chaux.....	»	»	8,0
Acide sulfurique.....	4,0	2,5	6,5
	<u>97,0</u>	<u>99,0</u>	<u>96,4</u>
	(4)	(5)	
Silice.....	20,0	29,8	
Oxyde de plomb.....	trace	trace	
Protoxyde de fer....	37,9	59,4	
Oxyde de manganèse.....	»	3,6	
Baryte.....	17,5	»	
Alumine.....	10,0	4,4	
Chaux.....	4,4	»	
Fluate de chaux.....	trace.	»	
Acide phosphorique.....	»	0,8	
Protosulfure de fer.....	»	4,8	
Sulfure de zinc.....	10,2	»	
	<u>100,0</u>	<u>99,8</u>	

(1) (2) Undermuld. — (3) Halsbruck. — (4) Pontgibaud. — (5) Katzenthal.

(Tr. des Essais par la voie sèche de Berthier, t. II, p. 727.)

PLOMB. Abstrichs.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de plomb.....	35,4	63,6	84,4
— d'antimoine..	4,8	28,6	9,0
— de cuivre.....	4,6	»	0,8
— de fer.....	5,4	»	»
— de zinc.....	5,0	7,0	5,2
Soufre.....	6,8	»	»
Silice.....	5,8	4,6	»
Alumine.....	0,8	»	»
Chaux.....	0,7	»	»
Plomb métallique....	32,4	»	»
	<u>104,4</u>	<u>100,8</u>	<u>99,4</u>
	(4)	(5)	
Oxyde de plomb.....	68,0	82,6	
— d'antimoine.....	14,0	17,0	
— de cuivre.....	trace	»	
— de fer.....	4,0	»	
Soufre.....	»	0,4	
Alumine.....	14,0	»	
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	

(1) (2) (3) Poulouen. — (4) Holzapel. — (5) Villefort.

14

**PLOMB. Abstrichs.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Oxyde de plomb.	95,5	67,6	88,8	89,2
— d'antimoine.	»	»	»	} 5,8
Acide arsénique.	2,3	19,7	6,2	
Oxyde de cuivre.	0,5	0,4	»	»
— de fer.	0,3	4,4	»	0,6
— de zinc.	4,4	0,2	»	»
Soufre.	»	0,3	»	»
Silice.	»	»	»	4,4
Alumine.	»	7,6	5,0	»
	99,7	400,2	400,0	400,0

(1) Halzbruck. — (2) (3) Katzenthal. — (4) Pontgibaud.

(Tr. des Essais par la voie sèche de Berthier, t. II, p. 742.)

**PLOMB. Vapeurs métalliques des cheminées.**

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de plomb.	41,0	40,2	42,6
Sulfate de plomb.	60,0	65,6	39,0
Acide arsénique.	2,0	»	»
Oxyde de zinc.	15,0	13,8	»
— de fer.	12,0	3,4	»
Silice et argile.	»	7,0	47,4
	400,0	400,0	99,0

	(4)	(5)	(6)
Oxyde de plomb.	27,9	40,0	4,5
Sulfate de plomb.	43,0	47,0	»
Acide arsénique.	2,4	»	»
Oxyde de zinc.	49,5	40,0	95,0
Silice et argile.	»	33,0	4,5
Acide carbonique.	7,0	»	»
	99,5	400,0	98,0

(1) Pontgibaud, fourneau à réverbère. — (2) Alstonmoore (Angleterre), id. — (3) Conflans (Savoie), id. — (4) Freyberg, fourneau à manche. — (5) Pontgibaud, id. — (6) Halzbruck, id.

**PLOMB. Vapeurs métalliques des cheminées.**

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de plomb.	80,4	88,2	40,0
Sulfate de plomb.	9,0	»	20,0
Oxyde d'antimoine.	»	44,4	»
Acide arsénique.	4,0	0,3	3,0
Silice et argile.	4,0	3,4	20,0
Carbonate de chaux.	2,8	3,7	47,0
	400,0	400,0	400,0

(1) Pontgibaud, fourneau écossais. — (2) (3) Id., fourneaux à coupelle.

**PLOMB. Vapeurs métalliques des cheminées**

	(4)	(5)
Oxyde de plomb.	74,2	48,3
Sulfate de plomb.	} 47,8	} 3,9
Oxyde d'antimoine.		
Acide arsénique.	»	44,4
Oxyde de zinc.	»	25,7
— de bismuth.	»	0,5
Silice et argile.	4,6	»
Acide carbonique.	5,0	4,5
	98,6	97,3

(4) Villefort, fourneaux à coupelle. — (5) Freyberg, id.

**PLOMB. Genre minéralogique.**

Voy. les espèces : PLOMB NATIF; PLOMB SULFURÉ; GÉOKRONITE; BOULANGÉRITE; DUFRENOYSITE; PLOMB SÉLÉNIÉ; BOURNONITE; PLOMB OXYDÉ JAUNE; PLOMB OXYDÉ ROUGE; PLOMB CARBONATÉ; PLOMB SULFATO-CARBONATÉ; PLOMB SILFO-CARBONATÉ; PLOMB SULFATO-CARBONATÉ CUPRIFÈRE; PLOMB SULFATÉ CUPRIFÈRE; PLOMB PHOSPHATÉ; PLOMB ARSÉNIATÉ; PLOMB ARSÉNIATÉ HYDRATÉ; PLOMB CHLORO-CARBONATÉ; PLOMB VANADIATÉ; PLOMB CHROMATÉ; MÉLANOCHROÏTE; PLOMB CHRÔMÉ; PLOMB MOLYBDATÉ; PLOMB TUNGSTATÉ; PLOMB GOMME; PLOMB ANTIMONIÉ.

**PLOMB ANTIMONIATÉ.**

Oxyde plombique.	61,83
Acide antimonique.	31,74
Eau.	6,46
	400,00

(HERMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

**PLOMB ANTIMONIÉ.**

	(1)	(2)
Oxyde de plomb.	42,00	37,0
Acide antimonieux.	55,50	53,0
Oxyde de fer.	0,50	4,0
Gangue quartzreuse.	4,00	8,5
	99,00	99,5

(1) Zones jaunâtres. — (2) Zones brunâtres (RIVOT, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 66.)

**PLOMB ANTIMONIÉ. Produit cristallisé du haut fourneau à plomb de Muldenhütte.**

Plomb.	90,40
Antimoine.	6,76
Cuivre.	4,50
Zinc.	4,42
Argent.	0,24
	99,74

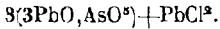
(KERSTEN, *H. sc. et ind.*, t. XVI, p. 263.)

**PLOMB ANTIMONIÉ SULFURE.**

Voy. BOULANGÉRITE, BOURNONITE.

**PLOMB ARSÉNIATÉ.**

Syn. : *Plomb phospho-arséniaté* ; *hédiphane* ; *mimétèse* ; *nussiérite*



**PLOMB ABSÉNIATÉ.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Oxyde de plomb.	77,5	76,8	»	50,0
Plomb oxydé.	»	»	22,0	»
Acide arsénique.	42,5	9,0	38,0	29,0
Fer oxydé.	»	»	39,0	4,0
Ac. phosphorique	7,5	9,0	»	43,0
Silice, alumine et oxyde de fer.	»	4,5	»	»
Acide muriatique.	4,5	»	»	»
Eau.	»	7,0	»	3,0
Perte.	»	4,7	»	»
	99,0	405,0	99,0	400,0

(1) P. de Johann Georgenstadt (Saxe), par ROSE, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 448.—(2) *Id.*, par LAUGIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXIX, p. 309.—(3) P. par LELIEVRE, *Journ. des Mines*, frimaire an x, p. 212.—(4) P. de Pontgibaud, par FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. II, p. 23.

**PLOMB ARSÉNIATÉ.  $3(3PbO, AsO^3) + PbCl^2$ .**

	(1)	(2)
Phosphate de plomb.	»	2,45
Chlorure de plomb.	40,289	40,40
Arséniaté de plomb.	60,100	86,70
— de chaux.	42,980	»
Phosphate de chaux.	43,510	»
Perte.	4,424	»
	400,000	99,25

	(3)	(4)
Phosphate de plomb.	4,50	7,50
Chlorure de plomb.	9,05	9,60
Arséniaté de plomb.	84,55	82,74
	98,40	99,84

(1) Hédiphane de Langbanshyttan, par KERSTEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVIII, p. 182.—(2) H. de HERNHAUSEN, par DUFRENOY, *Tr. de Min.*, t. III, p. 46.—(3) H. de CORNOUAILLES, par le même, *id.*—(4) H. de Johann, par WOELHER, *id.*

**PLOMB ARSÉNIATÉ.**

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de plomb.	76,0	75,6	74,8
Acide hydrochlorique.	2,7	4,9	4,6
Acide phosphorique.	43,0	4,3	»
Acide arsénique.	7,0	21,2	24,4
	98,7	100,0	97,8

(1) P. par KLAPROTH.—(2) P. de Georgenstadt, par KERSTEN.—(3) P. par WOELHER.

**PLOMB ARSÉNIATÉ.**

	(4)	(5)
Oxyde de plomb.	53,0	80,3
Acide hydrochlorique.	2,0	2,0
Chaux et flux.	14,0	»
Acide phosphorique.	8,2	45,4
Acide arsénique.	22,8	»
Chromate de plomb.	»	4,2
	100,0	98,9

(4) P. de Langbanshyttan, par GREGOR.—(5) P. de Pontgibaud, par VERNON.

(Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 704.)

Ou autrement :

Chlorure de plomb.	43,9	9,8	8,3
Phosphate de plomb.	57,5	7,4	»
Arséniaté de plomb.	27,3	82,8	76,5
— de chaux.	»	»	43,0
	98,7	400,0	97,8

Chlorure de plomb.	40,3	40,3
Phosphate de plomb.	45,5	87,4
Arséniaté de plomb.	60,4	»
Chromate de plomb.	»	4,2
	98,9	98,9

**PLOMB ARSÉNIATÉ. Nussiérite.**

Gangue.	7,20
Chlorure de plomb.	7,65
Oxyde de plomb.	46,50
Chaux.	42,30
Protoxyde de fer.	2,44
Acide phosphorique.	49,80
— arsénique.	4,06
	99,95

(BARRUEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 218.)

**PLOMB ARSÉNIATÉ HYDRATÉ.**

Syn. : *Arséniaté de plomb filamenteux.*

Acide arsénique.	25,00
Oxyde de plomb.	35,00
Eau.	40,00
Oxyde de fer.	44,00
Silice et alumine.	40,00
Argent.	4,15
	95,45

(BINDER, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 48.)

**PLOMB ARSÉNIO-SULFURÉ.**

Voy. DUFRENOYSITE.

**PLOMB BLANC. Voy. PLOMB CARBONATÉ.**

**PLOMB BLANC RHOMBOÉDRIQUE.**

Voy. PLOMB SULFATO-TRICARBONATÉ.

**PLOMB BRUN. Voy. PLOMB PHOSPHATÉ.**

**PLOMB CARBONATÉ.**

Syn. : *Plomb blanc; minium natif; céruse.*

**CARBONATE DE PLOMB zincifère de Sardaigne.**

Carbonate de plomb avec traces de chlorure.....	92,40
Carbonate de zinc.....	7,02
	<hr/> 99,42

(KERSTEN, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 24.)

**PLOMB CARBONATÉ argentifère d'Alloüe.**

Galène et oxyde de fer.....	0,257
Carbonate de plomb.....	0,447
— de zinc.....	0,296
	<hr/> 4,000

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1836.)

**PLOMB CARBONATÉ.**

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Ox. de plomb.....	82	80,3	66,0	78,5	20,9
— de zinc.....	»	»	»	»	33,7
Ac. carboniq. 46	46,4	43,0	48,0	24,3	
Argile.....	»	2,8	45,3	»	4,0
Oxyde de fer.....	»	»	2,3	»	47,4
Eau.....	»	»	2,2	2,0	2,7
Charbon... ..	»	»	»	4,5	»
	<hr/> 98	<hr/> 99,5	<hr/> 98,8	<hr/> 400,0	<hr/> 400,0

(1) Minéral pur et transparent, par KLAPKOTH, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 6. — (2) P. de Vannes (Morbihan), *id.* — (3) P. compacte, par JOHN, *id.* — (4) P. noir, par LAMPADIUS, *id.* — (5) P. de Montthoutin (Hérault), par LAMPADIUS, *id.*

**PLOMB CHLORURÉ.**

Syn. : *Oxychlorure de plomb; berzélite; cotunnite.*

**PLOMB CHLORURÉ.**

	(1)	(2)	(3)
Plomb.....	»	»	74,32
Chlore.....	»	»	23,48
Oxyde de plomb..	90,20	90,43	»
Acide hydrochloriq.	6,54	0,84	»
— carbonique.	2,63	4,03	»
Eau.....	0,63	0,54	»
Silice.....	»	4,46	»
	<hr/> 100,00	<hr/> 94,00	<hr/> 400,00

(1) (2) P. de Churchill (Angleterre), par BERZELIUS. — (3) Cotunnite du Vésuve, 1822, *id.*

(*Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 51.)

**PLOMB CHLOROCARBONATÉ.**

Syn. : *Plomb murio-carbonaté; mendipite; hornblé; kérasine.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	»	4,46	»	»
Ox. plombique..	»	55,82	60,40	61
Chlorure de plomb.	48,5	34,63	39,07	39
Carbon. de plomb.	54,5	7,55	»	»
Eau.....	»	0,54	»	»
	<hr/> 400,0	<hr/> 400,00	<hr/> 99,17	<hr/> 400

(1) (2) BERZELIUS, *R. sc. et ind.*, 1848, mars, p. 390. — (3) BRODIUS, *id.* — (4) Calculé.

**PLOMB CHLOROCARBONATÉ. Mendipite.**

Plomb.....	85,69
Chlore.....	9,87
Oxygène.....	4,44
	<hr/> 100,00

(SCHNABEL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 160.)

**PLOMB CHROMATÉ.**

Syn. : *Plomb rouge; crocoïse.*

	(a)	(b)	(c)
Oxyde de plomb....	65,42	64	74,2
Acide hydrochlorique.	»	»	1,5
— chromique.....	34,88	36	46,0
Oxyde de fer.....	»	»	3,5
Perte.....	»	»	4,8
	<hr/> 400,00	<hr/> 400	<hr/> 400,0

	(d)	(e)
Oxyde de plomb.....	67,94	68,50
Acide chromique.....	34,72	34,50
	<hr/> 99,63	<hr/> 400,00

(a) VAQUELIN. — (b) THÉNARD. — (c) COLLET-DESCOTILS. — (d) PFAFF, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 54. — (e) BERZELIUS, *id.*

(*Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 624.)

**PLOMB CHROMATÉ basique.**

Oxyde de plomb.....	80,72
Acide chromique.....	44,80
	<hr/> 95,52

(DEL RIO, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 57.)

**PLOMB CHROMÉ.**

Syn. : *Vauquelinite.*

Oxyde de plomb.....	60,87
Deutoxyde de cuivre.....	40,80
Acide chromique.....	28,33
	<hr/> 400,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 12.)

**PLOMB GOMME.**

Syn. : *Plomb hydro-alumineux.*

**PLOMB GOMME.**

	(a)	(b)	(c)
Oxyde de plomb....	63,2	40,44	34,3
Oxydule de cuivre..	5,4	»	»
— de fer et magnésie.	6,8	4,80	»
Alumine.....	4,7	37,00	48,0
Silice.....	20,4	0,60	4,0
Acide sulfureux....	»	0,20	»
Eau.....	»	48,80	46,7
Perte.....	»	4,46	»
	<u>99,9</u>	<u>400,00</u>	<u>400,0</u>

	(d)	(e)
Chlorure de plomb.....	»	0,227
Oxyde de plomb.....	43,42	3,540
Oxydule de fer et magnésie.	»	0,020
Alumine.....	34,23	3,432
Silice.....	2,44	»
Acide sulfureux.....	»	0,030
— phosphorique.....	4,89	0,806
Chaux.....	»	0,080
Eau.....	46,44	4,870
Perte.....	2,24	0,025
	<u>400,00</u>	<u>40,000</u>

(a) KERSTEN, *Ann. des Mines*, t. XI, p. 469. —  
 (b) (c) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII,  
 p. 21 et 23. — (d) DUPRÉNOY, *id.*, t. LIX, p. 443. —  
 (e) DAMOUR, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 128.

**PLOMB GOMME. Phosphate d'alumine plom-  
 bifère de Rosières (Tarn).**

Alumine.....	0,230
Oxyde de plomb.....	0,400
— de cuivre.....	0,030
Acide phosphorique contenant une petite quantité d'acide arsénique.	0,255
Eau et matière organique.....	0,380
	<u>0,995</u>

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1836.)

**PLOMB MOLYBDATÉ.**

Syn. : *Mélinose ; plomb jaune.*

	(a)	(b)	(c)
Acide molybdique....	34,25	38	40,5
Oxyde de plomb.....	59,23	58	59,4
— de fer.....	»	3	»
	<u>93,48</u>	<u>99</u>	<u>99,6</u>

(a) KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. VIII, p. 103 et  
 t. XXIII, p. 148. — (b) HATCHETT, *Tr. de Min. de  
 Dufrenoy*, t. III, p. 60. — (c) GOBET, *id.*

**MOLYBDATÉ DE PLOMB basique de Pamplona  
 (Amérique du Sud).**

Molybdate de plomb.....	56,7
Carbonate de —.....	17,5
Hydrochlorate —.....	6,6
Phosphate de —.....	5,4
».....	»
Chromate de —.....	3,6
Gaugue.....	7,6
Oxyde de plomb en excès.....	0,7
	<u>98,4</u>

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLV,  
 p. 329.)

**PLOMB OXYDÉ JAUNE.**

Syn. : *Massicot.*

Plomb.....	82,6923
Oxygène.....	40,5768
Acide carbonique.....	3,8462
Oxyde de fer et chaux.....	0,4808
Cuivre.....	trace
Silice ferrugineuse.....	2,4039
	<u>400,0000</u>

(JOHN, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 618.)

**PLOMB OXYDÉ ROUGE de Sibérie.**

Syn. : *Minium natif.*

Plomb.....	36,44
Oxygène.....	37,55
Fer.....	24,88
Alumine.....	2,00
	<u>400,54</u>

Et un peu d'argent.

(MACQUART et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LI, p. 304.)

**PLOMB PHOSPHATÉ.**

Syn. : *Plomb vert ; plomb brun ; pyromor-  
 phite ; polysphérite ; muscoïde.*

Phosphate de plomb.....	89,26	89,44	89,26
Chlorure de plomb..	9,94	40,07	9,66
Phosphate de chaux.	0,77	0,68	0,84
Fluorure de calcium.	0,43	0,43	0,24
	<u>400,00</u>	<u>99,99</u>	<u>400,00</u>

Phosphate de plomb.....	84,66	77,03
Chlorure de plomb.....	40,64	40,83
Phosphate de chaux.....	7,45	44,05
Fluorure de calcium.....	0,24	4,09
	<u>99,99</u>	<u>400,00</u>

(KERSTEN, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 41.)

PLOMB PHOSPHATÉ.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de plomb.....	77,4	82,3	79,4
Acide hydrochloriq.	4,5	2,0	4,6
— phosphorique..	49,0	45,7	46,4
Oxyde de fer.....	0,4	»	4,8
	97,7	400,0	99,2

	(4)	(5)	(6)
Oxyde de plomb...	82,3	84,5	74,246
Acide hydrochloriq.	2,0	2,0	»
— phosphorique.	45,7	44,2	45,727
— arsénique..	»	2,3	»
Oxyde de fer.....	»	»	40,054
	400,0	400,0	99,997

(1) P. de Hafgrund, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.* t. XLIV, p. 248. — (2) P. de Huelgoeth (Finistère). — (3) P. de Chesselette (Saône-et-Loire). — (4) P. de Schoppau. — (5) P. cristallin incolore. — (6) P. de Saxe, par WOELHER, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 41.

PLOMB PHOSPHATÉ d'Erlenbach.

Silice.....	32,00
Ploomb.....	45,48
Oxygène.....	4,05
Acide phosphorique.....	48,77
	400,00

(VAUQUELIN, *Jour. des Mines*, prairial an III, p. 7.)

PLOMB PHOSPHATÉ d'Erlenbach.

Oxyde de plomb.....	79
— de fer.....	4
Acide phosphorique.....	48
Eau.....	2
	400

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. III, p. 207.)

PLOMB PHOSPHATÉ.

	(1)	(2)	(3)
Acide muriatique.	»	4,989	4,989
Oxyde plombique.	80,29	82,290	82,304
Chaux.....	0,52	»	»
Oxyde ferreux...	0,46	»	»
Acide chlorhydriq.	2,64	»	»
— phosphorique et fluor.....	46,09	45,721	45,740
	400,00	400,000	400,000

(1) P. de Bleistadt, par LERCH, *Rapp. ann. de BERZELIUS*, 1845. — (2) (3) P. de Poulouen, par KERSTEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVIII, p. 175.

PLOMB PHOSPHATÉ.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de plomb.....	72,2	75,8	84,3
Acide muriatique.....	2,0	2,4	4,9
Chaux.....	6,5	3,7	0,4
Ac. phosphorique et fluor	49,3	48,4	46,4
	400,0	400,0	400,0

	(4)	(5)
Oxyde de plomb.....	84,5	82,0
Acide muriatique.....	2,0	2,0
Chaux.....	0,3	0,3
Acide phosphorique et fluor..	46,2	45,7
	400,0	400,0

(1) Sonnen Wirbel, près Freyberg. — (2) (3) Mies (en Bohême). — (4) Bleystadt, id. — (5) Angletcrre.

(KERSTEN.)

Ou autrement :

Chlorure de plomb...	40,8	40,6	9,7
Fluorure de calcium..	4,4	0,2	0,2
Phosphate de plomb..	77,0	84,7	89,2
— de chaux..	44,4	7,5	0,9
	400,0	400,0	400,0

Phosphate.....	9,9	40,4
Fluorure.....	0,4	0,4
Phosphate de plomb.....	89,2	89,4
— de chaux.....	0,8	0,7
	400,0	400,0

PLOMB PHOSPHATÉ. Minéral d'Huelgoeth.

	(1)	(2)	(3)
Chlorophosphate de plomb.....	4,5	20,3	69,5
Galène.....		trace	25,0
Blende.....		9,8	2,0
Argent.....	0,45	4,0	3,5
Hydrate de fer.....	67,35	58,0	trace
Quartz.....	28,00	10,9	»
	400,00	400,0	400,0

(1) Minéral brut. — (2) (3) Minéral lavé.

PLOMB SÉLÉNIÉ.

Syn. : *Sélénure de plomb; clausthalie.*

	(a)	(b)
Sélénium.....	34,42	28,44
Ploomb.....	63,92	70,98
Cobalt.....	3,44	0,83
Fer.....	0,45	»
	98,93	99,92

(a) ROSE. — (b) STROMEYER.

(*Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 15.)

SÉLÉNIURE DE PLOMB ET DE MERCURE.

Sélénium.....	24,97	
Ploomb.....	55,84	
Mercure.....	46,94	
Perte.....	2,25	
	<u>400,00</u>	

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 129.)

SÉLÉNIURE DE PLOMB ET DE CUIVRE.

Sélénium.....	29,96	34,26
Ploomb.....	59,67	47,43
Cuivre.....	7,86	45,45
Argent.....	»	4,29
Fer.....	0,33	»
Oxyde de plomb, de fer et de cuivre.....	0,44	2,08
	<u>98,26</u>	<u>400,51</u>

(ROSE.)

PLOMB SULFATÉ.

Syn. : *Blei-vitriol*; *anglésite*.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ox. de plomb.....	74,00	70,50	72,47	69,5
Ac. sulfurique.....	24,80	25,75	26,09	25,0
Ox. de fer byd <sup>4</sup> .....	4,00	»	0,09	»
Ox. de mang <sup>o</sup> .....	0,00	»	0,07	»
Eau.....	2,00	2,25	0,51	4,5
	<u>98,80</u>	<u>98,50</u>	<u>99,23</u>	

(1) Anglesea, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 5. — (2) Wanlockhead, *id.* — (3) Zellerfeld, par STROMEYER, *id.* — (4) JOURDAN, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. III, p. 625.

LOMB SULFATÉ de Badenvillers.

Sulfate de plomb.....	84,80
Argile ferrugineuse.....	43,20
Eau.....	2,00
	<u>400,00</u>

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. XIII, p. 227.)

PLOMB SULFATÉ CUPRIFÈRE.

Syn. : *Sulfate de plomb cuivreux*.

Sulfate de plomb.....	74,40
Oxyde de cuivre.....	48,00
Eau.....	4,70
	<u>97,40</u>

(BROOKE, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 40.)

PLOMB SULFATO-CARBONATÉ CU-PRIFÈRE.

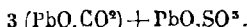
Syn. : *Calédonite*.

Sulfate de plomb.....	55,80
Carbonate de plomb.....	32,80
— de cuivre.....	44,40
	<u>400,00</u>

(BROOKE, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 38.)

PLOMB SULFATO-TRICARBONATÉ.

Syn. : *Plomb blanc rhomboédrique*; *suza-nite*; *léadhillite*.



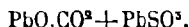
	(a)	(b)	(c)	(d)
Carb <sup>o</sup> de plomb.....	72,50	68,0	74,0	72,7
Sulfate de plomb.....	27,50	29,0	28,7	27,3
	<u>400,00</u>	<u>97,0</u>	<u>99,7</u>	<u>400,0</u>

(a) BROOKE. — (b) IRWING. — (c) BERZELIUS. — (d) STROMEYER.

(*Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 30.)

PLOMB SULFO-CARBONATÉ.

Syn. : *Lanarkite*.



Carbonate de plomb.....	46,90
Sulfate de plomb.....	53,10
	<u>400,00</u>

(BROOKE, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 33.)

PLOMB SULFURÉ.

Syn. : *Galène*; *bleiglanz*; *kilbrickruérite*; *kobellite*; *weissgultigerz*.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Chaux et silice..	»	»	»	38,0
Ploomb.....	69,0	68,0	64,0	54,0
Soufre.....	48,0	46,0	48,0	8,0
Matières terreuses	43,0	46,0	48,0	»
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>
	(5)	(6)	(7)	
Argent.....	»	»	7,00	
Ploomb.....	69,00	85,43	79,60	
Soufre.....	46,00	43,02	43,40	
Fer.....	»	0,50	»	
Matières terreuses	45,00	»	»	
	<u>400,00</u>	<u>98,65</u>	<u>400,00</u>	

(1) (2) G. de Dorothee, par THOMSON, *Journ. des Mines*, thermidor an III. — (3) G. de Kautenbach, par HATCHETT. — (4) G. de Kirschwald, par VAUQUE-LIN, *id.* — (5) G. de Kampfstein, par WESTRUMB, *id.* — (6) G. par KLAPROTH, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 3. — (7) G. par BEUDANT, *id.*

PLOMB SULFURÉ. Kilbrickruérite.

Ploomb.....	68,87
Fer.....	0,38
Antimoine.....	44,39
Soufre.....	46,36
	<u>400,00</u>

(APIORN, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 109.)

PLOMB SULFURÉ. Galène massivo de Védrin.

Soufre. ....	43,0
Plomb. ....	84,0
Oxyde rouge de fer. ....	4,0
Sable. ....	0,5
Eau et perte. ....	4,5
	<hr/>
	400,0

(BOUESNEL, *Journ. des Mines*, juin 1813, p. 409.)

PLOMB SULFURÉ. Weissgültigerz.

	(a)	(b)	(c)
Cuivre. ....	»	»	»
Plomb. ....	48,06	44,00	44,84
Antimoine. ....	7,88	21,80	24,63
Argent. ....	20,40	9,45	34,29
Fer. ....	2,25	4,75	5,98
Soufre. ....	42,25	22,00	24,47
Alumine. ....	7,00	4,00	»
Silice. ....	0,25	0,75	»
Zinc. ....	»	»	0,99
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	98,09	97,45	98,87

(a) (b) KLAPROTH, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 5. — (c) FOURNET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 243.

PLOMB SULFURÉ. Weissgültigerz, de Freiberg.

Soufre. ....	»	22,33
Antimoine. ....	»	22,39
Plomb. ....	36,54	38,36
Argent. ....	5,92	5,78
Fer. ....	3,72	3,83
Zinc. ....	3,45	6,79
Cuivre. ....	0,49	0,32
		<hr/>
		400,00

(RAMMELSBERG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 277.)

PLOMB SULFURÉ. Kobellite, des mines de cobalt d'Ibyena.

Sulfure antimonique. ....	42,70
— plombique. ....	46,36
— bismuthique. ....	33,48
— ferreux. ....	4,72
— cuivreux. ....	4,08
Gangue. ....	4,45
Perte. ....	0,54
	<hr/>
	400,00

(SEITZBERG, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 39.)

PLOMB SULFURÉ de Villefort (département de la Lozère).

	(a)	(b)
Sulfure de plomb. ....	4,5	»
Sulfate de plomb. ....	49,0	44,4
Oxyde de plomb. ....	51,0	64,2
— de fer. ....	40,2	9,0
— de zinc. ....	4,4	4,0
Chaux et magnésie. ....	2,4	3,2
Alumine. ....	0,5	0,5
Silice gélatineuse. ....	6,4	42,2
Sulfate de baryte. ....	4,6	4,8
	<hr/>	<hr/>
	97,0	400,0

(a) BERTHIER. — (b) LEVALLOIS.

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 285.)

PLOMB SULFURÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Galène. ....	96,0	94,0	87,0	64,0
Pyrite de fer. ....	2,0	8,0	40,0	48,0
Sulfate de baryte. ....	2,0	4,0	3,0	24,0
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,0	400,0	400,0	400,0
	(5)	(6)	(7)	(8)
Galène. ....	94,4	74,2	50,0	30,0
Pyrite de fer. ....	3,7	44,3	24,0	30,9
Sulfate de baryte. ....	»	»	15,0	47,4
Blende. ....	2,7	9,7	12,0	48,0
Quartz. ....	4,5	5,0	2,0	3,7
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	402,0	400,2	400,0	400,0

(1) (2) (3) (4) G. de Pezey. — (5) G. de Poulouen. — (6) G. de Huelgoeth. — (7) (8) G. de Pongibaud. (*Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 715.)

PLOMB SULFURÉ. Alquifoux.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Galène. ....	76,0	56,6	54,0	40,8
Carb <sup>te</sup> de plomb. ....	»	49,0	23,8	29,8
Pyrite de fer. ....	»	0,8	0,8	4,6
Blende. ....	»	4,2	»	»
Sulfure de cuivre. ....	»	0,2	»	»
Sable, quartz, argile. ....	24,0	20,4	49,2	25,2
Carbon <sup>te</sup> de chaux. ....	»	4,0	4,2	2,0
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,0	98,9	99,0	99,4

	(5)	(6)	(7)
Galène. ....	62,5	76,3	48,0
Carbonate de plomb. ....	24,4	7,5	»
Pyrite de fer. ....	4,2	4,5	»
Blende. ....	4,4	»	»
Sulfure de cuivre. ....	»	0,8	»
Sable, quartz, argile. ....	42,4	41,5	20,0
Carbonate de chaux. ....	4,4	0,3	»
Carbonate de magnésie. ....	»	»	40,0
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,0	97,9	400,0

(1) (7) Origine inconnue. — (2) (3) (4) (5) (6) Bleyberg.

(*Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 714.)



**PLOMB SULFURÉ.** Galènes zincifères.

Plomb. ....	81,80	83,64	85,07
Zinc. ....	3,59	2,48	0,64
Antimoine. ....	»	»	0,34
Soufre. ....	44,44	44,48	43,67
	99,80	99,80	99,72

(1) LERCH, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845. — (2) STAMER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 161.

**PLOMB TELLURÉ** de l'Altair.

Argent. ....	4,28
Plomb. ....	60,35
Tellure. ....	38,37
	400,00

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLV, p. 432.)

**PLOMB TUNGSTATÉ.**

Syn. : *Schéélitine.*

Acide tungstique. ....	51,736
Oxyde de plomb. ....	43,993
Chaux. ....	4,395
Protoxyde de fer et de manganèse. ....	0,471
	99,595

(KERNDT, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 163.)

**PLOMB VANADIATÉ.**

Syn. : *Vanadinite.*

	(1)	(2)
Chlorure de plomb. ....	40,34	40,64
Oxyde de plomb. ....	70,51	67,44
Acide vanadique. ....	22,43	24,98
Gangue. ....	0,75	»
	403,70	400,00

	(3)	(4)
Chlorure de plomb. ....	8,89	»
Oxyde de zinc. ....	6,35	9,54
— de fer. ....	»	0,46
— de cuivre. ....	2,96	»
— de plomb. ....	63,72	66,33
Acide vanadique. ....	45,86	23,44
Eau. ....	3,80	»
	404,58	99,44

(1) P. de Zimapan, par Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 404. — (2) WORHLER, *Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 711. — (3) P. de localité inconnue, par DAMOUR, *T. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 53. — (4) P. de Wanlockhead, par THOMSON, *id.*

**PLOMB VERT.** Voy. PLOMB PHOSPHATÉ.

**PLOMBAGINE.** Voy. GRAPHITE.

**PLOMBAGO.** Voy. GRAPHITE.

**PLOMBATE DE POTASSE.**

	Tr.	Calc.
Acide. ....	60,7	60,0
Potasse. ....	24,9	25,3
Eau. ....	44,4	44,7
	400,0	400,0

(FRÉMY, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. III, p. 335.)

**PLUMBOCALCITE** de Leadhills, en Écosse.

	(a)	(b)
Carbonate de chaux. ....	97,64	92,2
— de plomb. ....	2,34	7,8
Perte au feu. ....	0,05	»
	400,00	400,0

(a) DELESSE. — (b) JOHNSTON.

(*R. sc. et ind.*, t. XX, p. 118.)

**PLUIE TERREUSE.**

	(a)	(b)
Silice. ....	0,520	0,58
Alumine. ....	0,075	0,13
Protoxyde de fer. ....	0,085	0,66
Carbonate de chaux. ....	0,265	0,21
— de magnésie. ....	0,020	»
Débris organiques. ....	0,035	»
	4,000	

(a) DUPASQUIER. — (b) LEWY.

(*Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 210.)

**PLUIE ROUGE** tombée dans le royaume de Naples et dans les deux Calabres.

Silice. ....	33,0
Alumine. ....	45,5
Chaux. ....	44,5
Chrome. ....	4,0
Fer. ....	44,5
Acide carbonique. ....	9,0
Matière résineuse jaune. ....	15,5
	400,0

(SEMENTINI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VIII, p. 208.)

Voy. AÉROLITHES, CENDRES MINÉRALES.

**PLUMBOSTIBE.** Voy. BOULANGÉRITE.

**PLUMES.** C<sup>60</sup>H<sup>50</sup>Az<sup>7</sup>O<sup>16</sup>.

	(1)	(2)	(3)
Carbone. ....	52,470	52,427	52,457
Hydrogène. ...	7,440	7,243	6,958
Nitrogène. ...	17,682	17,893	17,749
Oxygène. ....	22,438	22,467	22,866
	400,000	400,000	400,000

(1) Barbe. — (2) Tuyau. — (3) Calculé.

(SCHÉRRER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

PLUMES.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cendres.....	3,83	0,54	0,04	3,78
Silice.....	4,47	0,09	»	4,54
		(5)	(6)	(7)
Cendres.....		3,34	3,04	4,44
Silice.....		4,49	0,94	0,48

(1) (2) (3) Plumes d'oie blanche. — (4) Barbe. — (2) Tuyaux. — (3) Moelle. — (4) Barbe, plumes de pie. — (5) *Id.* de perroquet vertes et bleues. — (6) *Id.* de cigognes noires. — (7) Pointes de hérisson.

(GORTU-BEZANES, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 757.)

Voy. CORNE.

POILS. Voy. CHEVEUX, CORNE.

POINCILLADE (poinciana pulcherrima).  
Fleurs.

Acide gallique combiné avec un peu d'extractif et de muqueux.....	30
Matière colorante rouge, polychroïte..	40
Gomme.....	5
Tannin.....	3
Résine molle contenant de l'acide benzoïque.....	24
Carbonate de fer, sulfate et carbonate de chaux.	

(RICORD-MADIANNA, *Journ. de Pharm.*, t. XIX, p. 626.)

POIRES.

	(1)	(2)	(3)
Chlorophylle résinoïde	0,08	0,04	0,04
Sucre.....	6,45	44,52	8,77
Gomme.....	3,47	2,07	2,62
Fibre végétale.....	3,80	2,49	4,85
Albumine végétale.....	0,08	0,24	0,23
Acide malique.....	0,44	0,08	0,64
Chaux.....	0,03	0,04	trac.
Eau.....	86,28	83,88	62,73
	100,00	100,00	76,85

(1) P. fraîches. — (2) P. conservées. — (3) P. molles.

(DÉBARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 243.)

POIRES. Cendres des pepins.

Potasse.....	27,09
Soude.....	3,04
Chaux.....	7,69
Magnésie.....	13,04
Peroxyde de fer.....	4,49
Oxyde de manganèse.....	»
Acide phosphorique.....	42,02
— sulfurique.....	2,67
Chlorure de sodium.....	2,57
Chlore.....	»
Silice.....	0,75
	100,00

POIRES. Altération de divers gaz au contact des poires (100 vol. du gaz).

Date du commencement de l'expérience.	Nom du gaz introduit.	Acide carbonique.	Oxygène.	Azote.	Époques de l'observation.
24 octobre...	Air atmosphérique....	16,7	6,8	76,5	23 octobre
		24,0	»	76,0	24 —
		27,0	»	73,0	29 —
		66,0	»	34,0	7 novembre.
8 novembre.	Oxygène.....	28,0	7,3	»	10 —
		55,0	»	»	17 —
		70,0	»	»	20 —
		84,0	»	»	24 —
<i>Idem.</i> ...	Azote.....	20,0	»	80,0	40 —
		23,0	»	77,0	44 —
		35,0	»	65,0	47 —
		50,0	»	50,0	24 —
34 octobre...	Acide carbonique.....	90,0	»	40,0	4 novembre.
		80,0	»	20,0	40 —
		54,0	»	46,0	47 —
		63,0	»	37,0	20 —
<i>Idem.</i> ...	Air atmosphérique....	49,6	»	80,4	2 novembre.
		34,0	»	66,0	10 —
		80,0	»	40,0	47 —

(COUYERCHÉL, *Journ. de Ph.*, t. VII, p. 268.)

**POIRIER. Cendres de la tige.**

Carbonate alcalin.....	4,6
— de chaux.....	82,2
— de magnésie.....	4,9
Phosphate de chaux et de magnésie..	8,8
	<u>400,5</u>

**POIRIER. Cendres des feuilles.**

Carbonates alcalins avec traces de chlorure de sodium, sulfate de potasse et phosphates alcalins.....	6,80
Carbonate de chaux.....	72,90
— de magnésie.....	9,76
Phosphate de chaux et de magnésie.	10,50
	<u>99,96</u>

**POIRIER. Cendres des fruits.**

Carbonates alcalins.....	49,00
Phosphates alcalins.....	44,10
Carbonates de chaux.....	37,00
— de magnésie.....	5,52
Phosphate de chaux et de magnésio	48,60
Acide silicique.....	3,70
	<u>97,92</u>

(VOGEL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 496.)**POIRIER amélanchier.**

Potasse.....	2,71
Soude.....	5,02
Chaux.....	49,74
Magnésie.....	3,28
Oxyde ferrique.....	0,28
Acide sulfurique.....	0,55
— phosphorique.....	2,46
Silice.....	0,34
Chlore.....	traces
Acide carbonique.....	29,16
Charbon.....	8,25
	<u>404,76</u>

(WILL et FRÉSENUS, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XII, p. 68.)**POIS (pisum sativum).**

Amidon.....	32,45
Gluten.....	44,56
Albumine.....	1,72
Sucre et extractif.....	2,11
Gomme.....	6,37
Phosphate calcique.....	0,29
Fibrine amylacée.....	21,88
Eau.....	44,06
Perte.....	6,56
	<u>400,00</u>

**Pois. Cosses vertes.**

Fécule verte.....	0,57
Amidon.....	2,34
Albumine végétale soluble dans le suc	0,46
Extrait sucré.....	5,00
Fibre végétale.....	8,96
Surphosphate calcique.....	0,04
Eau.....	81,25
Perte.....	1,31
	<u>99,90</u>

(EINHOF, *T. de Ch.* de Berzelius.)**Pois.**

Tissu ligneux.....	5,36	} Enveloppe Gr.	8,26
Acide pectique.....	1,73		
Mat. soluble dans l'eau, amidon et trac. de légumine 4,17			
Amidon.....	42,58		
Légumine.....	48,40		
Eau.....	42,50		
Matière animalisée soluble dans l'eau et insoluble dans l'alcool.....	8,00		
Acide pectique, retenant de l'amidon	4,00		
Sucre incristallisable.....	2,00		
Matière grasse verte (chlorophylle).	4,20		
Squelette pulpeux.....	4,06		
Matière amère soluble dans l'eau et dans l'alcool, quantité indéterminée	»		
Carbonate de chaux?.....	0,07		
Phosphate de chaux, phosphate de potasse, acide organique en partie saturé par la potasse, matière odorante et perte.....	4,93		
			<u>100,00</u>

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 84.)**Pois.**

	(1)	(2)
Carbone.....	51,5	257,6
Hydrogène.....	5,9	28,4
Azote.....	4,6	10,1
Oxygène.....	44,0	168,0
	406,0	163,8

(1) Avant la végétation. — (2) Après la végétation.

(BOUSSINGAULT, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 433.)**Pois.**

	(1)	(2)
Azote.....	4,42	4,57
Carbone.....	45,42	45,33
Hydrogène.....	6,73	6,42
Oxygène.....	37,92	38,75
Soufre.....	0,44	0,44
Cendres.....	3,48	2,79
Desséchés à 100°.....	28,02	29,48
Frais.....	24,44	23,49
Eau.....	43,43	49,50

(1) P. de table. — (2) P. des champs.

(HOESFOLD, *R. sc. et ind.*, t. XXV, p. 304.)

## Pois. Paille de pois.

4 de paille séchée à 110° s'est réduit à 0,882.

4 de paille sèche donne 0,1132 cendres.

Carbone.....	43,80	
Hydrogène.....	5,00	
Oxygène.....	35,57	
Azote.....	2,31	
Cendres.....	11,32	
		400,00

## Pois jaunes.

4 de pois séché à 110° s'est réduit à 0,944.

4 de pois sec donne 0,0314 cendres.

L'hectolitre pèse 78 kilog.

Carbone.....	46,06	46,94
Hydrogène.....	6,09	6,24
Oxygène.....	40,53	39,50
Azote.....	4,18	4,18
Cendres.....	3,14	3,14
	400,00	400,00

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. I, p. 231.)

## Pois. Cendres.

	(1)	(2)
Potasse.....	59,43	34,49
Soude.....	3,98	42,86
Chaux.....	5,91	2,46
Magnésie.....	6,43	8,60
Oxyde ferrique.....	1,05	0,96
Acide phosphorique.....	34,50	34,57
— sulfurique.....	4,91	3,56
Chlore.....	»	0,31
Chlorure sodique.....	3,74	»
Silice.....	»	0,25

	(3)	(4)
Potasse.....	35,20	36,31
Soude.....	40,32	2,56
Chaux.....	2,70	40,39
Magnésie.....	6,91	42,24
Oxyde ferrique.....	4,94	»
Acide phosphorique.....	34,01	31,00
— sulfurique.....	5,28	4,84
Chlore.....	»	4,13
Chlorure sodique.....	2,56	»
Silice.....	0,29	4,54

(1) P. de Giessen, par WILL et FRÉSENTES. — (2) P. de Hollande, par BUCHON. — (3) P. de Hesse électeur., par THON. — (4) P. d'Alsace.

(BOUSSINGAULT, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 70.)

## Pois. Cendres.

Cendres.....	3,34	8,28
Potasse.....	40,70	33,30
Soude.....	»	4,50
Phosphate de sesquiox. de fer	1,47	1,40
Chaux.....	2,21	19,20
Magnésie.....	7,03	3,90
Acide sulfurique.....	4,17	6,60
— phosphorique.....	44,42	6,90
— carbonique.....	»	5,20
Chlore.....	»	13,46
Silice.....	»	7,60
Sable.....	»	3,83

(ERDMANN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 381.)

## Pois. Paille.

Substances solubles dans l'eau....	46,600
Substances solubles dans une lessive	
alcaline caustique.....	23,236
Cire (beaucoup), résine (peu).....	1,544
Fibre végétale.....	28,620
	400,000

## Pois. Paille. 400 parties en poids réduites en cendres contiennent :

Potasse.....	0,235
Soude.....	quelques traces
Chaux.....	2,730
Magnésie.....	0,342
Alumine.....	0,060
Oxyde de fer.....	0,020
— de manganèse.....	0,007
Silice.....	0,996
Acide sulfurique.....	0,337
— phosphorique.....	0,240
Chlore.....	0,004
	4,971

Parties combustibles et un peu d'eau 93,029

400,000

(SPRENGEL, *Ann. agr. de Roville*, t. VIII, p. 207.)

## Pois. Les cendres.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Potasse.....	43,09	8,20	7,47	6,74
Soude.....	»	42,50	»	9,90
Chaux.....	4,77	30,53	0,03	0,39
Magnésie.....	»	»	0,45	0,45
Peroxyde de fer.....	8,06	6,93	»	»
Ac. phosphor. ....	40,56	9,21	2,40	0,64
— sulfurique.....	0,44	7,01	0,44	5,30
— carbonique.....	0,79	17,36	0,79	4,75
— hydrochloriq. ....	4,96	7,45	4,96	7,45
Silice.....	0,33	0,62	»	»

(1) Graine, parties insolubles. — (2) Paille, id. — (3) Graine, parties solubles. — (4) Paille, id.

(BAMMELBERG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 376.)

Pois. Liquide trouvé dans les pois germés.

Eau .....	87,29
Extrait sucré .....	40,76
Gomme .....	4,25
Albumine végétale dissoute.....	0,70
	400,00

(EINHOF, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)

**POISON** employé par les indigènes des environs de Caracas (Amérique du Sud).

- Fécule, en assez grande quantité.
  - Ligneux, quelque peu.
  - Strychnine formant le sixième de la masse.
  - Brucine ?
  - Fer ?
  - Sulfate de potasse.
  - Chlorure de potassium.
  - Résine.
  - Eau.
  - Chaux.
- (PEDRONI, *C. R.*, t. XVIII.)  
Voy. UPAS.

**POIVRE.**

POIVRE d'Éthiopie.

Huile pesante aromatique.....	6,25
Résine âcre et amidon .....	93,75
	400,00

(VIREY, *Nouv. Journ. de Trommsdorf*, t. III, p. 2,329.)

POIVRE commun.

- Matière cristalline particulière (*piperin*).
  - Huile concrète très-âcre.
  - Huile volatile balsamique.
  - Matière gommeuse colorée.
  - Principe extractif analogue à celui des légumineuses.
  - Acide malique et acide tartrique.
  - Amidon.
  - Bassorine.
  - Ligneux.
  - Sels terreux et alcalins (peu).
  - Pas d'alcali organique.
- (PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 350.)

POIVRE de la Jamaïque.

	(1)	(2)
Huile volatile .....	10,0	5,0
Résine molle verte.....	8,0	2,5
Huile grasse, concrète.....	0,9	4,2
Extrait contenant du tannin..	11,4	39,8
Gomme .....	3,0	7,2
Matière brune, gélatineuse, dissoute dans la potasse...	4,0	8,8
	A reporter 37,3	64,5

(1) Coques. — (2) Amandes.

	Report	37,3	64,5
Matière résinoïde.....		4,2	3,2
Extrait contenant du sucre (provenant de la décoction).		3,0	8,0
Acides malique et gallique...		0,6	4,6
Fibre végétale.....		50,0	16,0
Cendres chargées de sels....		2,8	4,9
Humidité .....		3,5	3,0
Perte .....		4,6	4,8
		400,0	400,0

(BONASTRE, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)

**POIX BATARDE.** Voy. POIX GRASSE.

**POIX DE BOURGOGNE.** Voy. TÉRÉBENTHINE,

Syn. : *Galipot* ; *poix jaune*.

**POIX GRASSE.**

Syn. : *Goudron* ; *brais gras* ; *poix batarde*.  
Mélange de térébenthine et de charbon.

**POIX NOIRE.**

Syn. : *Térébenthine*. Voy. ce mot.

**POIX RÉSINE.**

Syn. : *Résine jaune*.

Colophane.....	3
Galipot.....	1

POIX RÉSINE purifiée.

Carbone.....	77,402
Hydrogène.....	9,554
Oxygène .....	43,047
	400,000

(TH. DE SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 343.)

**POLIANITE.**

Protoxyde de manganèse.....	87,274
Oxygène .....	42,444
Protoxyde de fer et alumine.....	0,463
Quartz.....	0,432
Eau.....	0,348
	99,998

(*Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 776.)

**POLLÉNIINE.**

	1)	2
Carbone.....	40,0	50,2
Hydrogène.....	44,7	8,6
Oxygène.....	48,3	39,2
	400,0	98,0

(1) Cèdre. — (2) Lycopode.

(MACAIRE, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)

**POLLUX.**

Silice.....	46,200
Alumine.....	46,394
Oxyde de fer.....	0,862
Potasse.....	46,506
Soude et trace de lithine.....	40,470
Eau.....	23,24
	<hr/>
	92,753

(PLATTNER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 227.)

**POLYADELPHITE.**

Silice.....	0,36824
Protoxyde de fer.....	0,22948
Chaux.....	0,24724
Magnésie.....	0,07944
Protoxyde de manganèse.....	0,04428
Alumine.....	0,03356
Humidité.....	0,00550
	<hr/>
	4,00774

(THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I.)

**POLYATITHE. Voy. GLAUBÉRITE.****POLYBASITE.**

	(1)	(2)	(3)
Soufre.....	46,83	46,35	47,04
Antimoine.....	0,25	8,39	5,09
Arsenic.....	6,23	4,47	3,74
Argent.....	72,43	69,99	64,29
Cuivre.....	3,04	4,44	9,93
Fer.....	0,33	0,29	0,06
Zinc.....	0,59	»	»
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	99,70	400,30	400,45

(1) P. de Schernitz, par ROSE. — (2) A. de Freiberg, par le même. — (3) P. de Guarisamey, par le même.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 171.)

**POLYGALA. Racine.**

Résine.....	7,50
Sénéguine.....	6,45
Matière extractive douce.....	26,85
Gomme et un peu d'albumine.....	9,50
Fibre ligneuse.....	46,00
Perte.....	4,00
	<hr/>
	400,00

(GEMLEN, *Ann. de Pharm.* de Berlin, 1804, p. 112.)

**POLYGALA. Racine.**

Matière particulière non alcaline, d'une saveur fortement âcre et semblable à celle de la racine qui l'a produite.  
 Résine.  
 Matière gommeuse (muqueux de Thomson).  
 — analogue à la cire.  
 — colorante jaune.  
 — susceptible de rougir par l'acide sulfurique concentré.

Acide pectique.  
 Phosphate de chaux.  
 Malates acides de potasse et de chaux.  
 Sulfate de potasse,  
 Chlorure de potassium.  
 Fer.

(DULONG D'ASTAFORT.)

**POLYGALA. Racine.**

Matière colorante jaune pâle.  
 Substance amère.

Gomme.

Acide pectique

Albumine

Huile volatile.

— grasse.

Malate acide de chaux et d'autres sels.

(FENEILLE, *Journ. de Pharm.*, novembre 1827, p. 588.)

**POLYGALA. Racine.**

Acide polygalique.

— virginéique.

— pectique.

— tannique.

Matière colorante jaune, amère.

Gomme.

Albumine.

Cérine.

Huile fixe.

**POLYGALA. Cendres de la racine.**

Carbonate potassique.

— calcique.

Phosphate potassique.

Sulfate —

Chlorure —

Sulfate calcique.

Phosphate —

Alumine.

Magnésie.

Silice.

Fer.

(QUEVENNE, *Journ. de Pharm.*, t. XXIII, p. 471.)

**POLYGALA. Écorce de la racine.**

Graisse analogue à la cire.....	0,746
Résine molle, mêlée de graisse....	5,222
— âcre.....	4,552
Sénéguine.....	33,570
Malate de potasse.....	4,865
— acide de chaux.....	0,671
Gomme souillée de sels.....	5,968
Pectine.....	10,444
Fibre végétale.....	34,316
Perte.....	2,646
	<hr/>
	400,000

(TROMSDORFF, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

**POLYLITE.**

Silice.....	40,04
Alumine.....	9,43
Protoxyde de fer.....	34,08
— de manganèse.....	6,60
Chaux.....	11,54
Eau.....	0,40
	<u>102,09</u>

(THOMSON, *Tr. de Min* par Dufrénoy, t. III, p. 593.)

**POLYMIGNITE de Fredrikswarns (Norvège).**

Acide titanique.....	46,3
Zircone.....	14,4
Oxyde de fer.....	12,2
Chaux.....	4,2
Oxyde de manganèse.....	2,7
— de cérium.....	5,0
Yttria.....	11,5
Magnésie.....	
Potasse.....	} 3,7
Silice.....	
Oxyde d'étain.....	
	<u>100,0</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 411.)

**POLYPODE. Racine.**

- Résine jaune.
- Tannin modifié.
- Matière douce.
- Gomme.
- Fibre ligneuse.

(PFAFF, *Syst. de Mat. méd.*, t. I, p. 202.)

**POLYSPHOERITE. Voy. PLOMB PHOSPHATÉ.**

**POMMES. Suc des fruits mûrs.**

- Matière colorante.
- Sucre.
- Gomme.
- Matière glutineuse.
- Acide malique et malate de chaux.

(BÉRARD, *Ch. organ. de Gmelin*, p. 138.)

**POMMES DE TERRE.**

	Fibre.	Amidon.	Albumine.	Gomme.	Acide et sels.	Eau.	
Pomme de terre rouge.....	7,0	45,0	4,40	4,4	5,4	75,00	} (1)
— rouge germée.....	6,8	45,2	4,30	3,7	»	73,00	
— les germes.....	2,8	0,4	0,40	3,3	»	93,00	
— réniforme.....	8,8	9,4	0,80	»	»	84,30	
— sucrée.....	8,2	45,4	0,80	»	»	74,30	} (2)
— du Pérou.....	5,2	45,0	4,90	4,9	»	76,00	
— d'Angleterre.....	6,8	42,9	4,40	4,7	»	77,50	
— à forme d'oignons.....	8,4	48,7	0,90	4,7	»	70,30	
— des environs de Paris.....	6,8	43,3	0,92	3,3	4,4	73,42	3

(1) EINHOF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 289. — (2) LAMPADIUS, *Journ. de Schw.*, t. IX, p. 362. — (3) HENRY.

**POMMES de terre.**

Ligneux de la pelure.....	0,50
— du fruit intérieur.....	0,75
Fécule et substances salines.....	30,75
Eau.....	68,00
	<u>100,00</u>

(CLÉMENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 175.)

**POMMES de terre. Parenchyme.**

Carbone.....	37,4
Oxygène.....	58,6
Hydrogène.....	4,0
	<u>100,</u>

MARCEZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 32.

POMMES de terre. 4 gr. de tubercule, séché à 440° dans le vide, a pesé sec 0,244.

Carbone.....	43,72	43,35
Hydrogène.....	6,00	5,60
Oxygène.....	44,88	45,65
Azote.....	4,50	4,50
Cendres.....	3,90	3,90
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. I, p. 224.)

POMMES de terre. Fanes.

400 parties de fanes séchées à l'air ont perdu par une dessiccation à 400°, 43 grammes d'eau.

Carbone.....	44,8
Hydrogène.....	5,4
Oxygène.....	30,0
Azote.....	2,3
Sels et terres.....	47,8
	<u>100,0</u>

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, p. 311.)

POMMES de terre. Cendres.

Silice.....	4
Chaux et magnésie.....	66
Argile.....	30
	<u>100</u>

(BUCKERT, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 94.)

Acide sulfurique.....	6,93	} 4 p. 100
— phosphorique.....	5,33	

La soude l'emporte sur la potasse de 1 p. 100; les cendres ne renferment pas de silice.

(VOGEL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 485.)

POMMES de terre. Tiges de pommes de terre de Nemours.

Sels alcalins.....	0,462
Matières insolubles.....	0,838
	<u>1,000</u>

POMMES de terre. Sels alcalins.

Carbonate de potasse.....	0,20
Sulfate de potasse.....	0,50
Muriate de potasse.....	0,30
	<u>1,00</u>

POMMES de terre. Les matières insolubles.

Silice gélatineuse et sable.....	0,365
Phosphate de chaux.....	0,430
Carbonate de chaux et de magnésie.....	0,490
Charbon.....	0,045
	<u>1,000</u>

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII, p. 261.)

POMMES de terre malades.

Eau.....	82,200
Fécule et parenchyme.....	42,390
Albumine coagulable.....	4,987
Matières solubles.....	3,583
	<u>100,160</u>

(STASS, *C. R.*, t. XXI.)

POMMES de terre malades.

Carbone.....	42,09	44,73	44,99
Hydrogène.....	7,02	6,56	7,02
Azote.....	4,23	4,23	4,23
Oxygène.....	43,98	44,80	44,08
Cendres.....	5,68	5,68	5,68
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(KEMP, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 604.)

POMMES de terre malades.

Amidon.....	67
Albumine végétale.....	3
Mucilage, matière extractive.....	42
Sels, acide libre et fibres contenant de l'amidon.....	82
Eau.....	336
	<u>500</u>

(DE LA MARCK, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 358.)

POMME ÉPINEUSE. Voy. STRAMOINE.

POMMIER. Cendres.

Potasse.....	43,67
Soude.....	0,37
Chaux.....	45,49
Magnésie.....	5,30
Phosphate ferrique.....	4,74
Acide phosphorique.....	2,95
Chlorure sodique.....	0,32
Acide sulfurique.....	0,76
Silice.....	0,93
Acide carbonique.....	24,48
	<u>92,38</u>

(WILL et FRÉSENIUS, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 72.)

PONCE. Voy. FELDSPATH.

POONAHILITE. Voy. MÉSOTYPE.

PORCELAINE.

PORCELAINE ANGLAISE.

	(1)	(2)
Feldspath.....	60	42
Argile de Devon.....	40	42
Silex.....	0	40
Flint-glass.....	2	8

(1) Première pâte. — (2) Deuxième pâte.



PORCELAINES. Couvertes.

	(1)	(2)
Feldspath altéré.....	30	36
Silex.....	45	20
Minium.....	6	»
Soude.....	5	»
Flint-glass.....	»	8
Blanc de plomb.....	»	40

(1) Première pâte. — (2) Deuxième pâte.

PORCELAINE.

	(1)	(2)
Silex.....	75	36
Os calcinés.....	180	100
Kaolin.....	40	96
Argile.....	70	»
Feldspath.....	»	80

(1) Service ordinaire de table. — (2) Dessert et service de thé.

PORCELAINE. Couverte pour ces deux compositions.

Feldspath....	45	Flint-glass.....	20
Silex.....	9	Nickel.....	4
Borax.....	24	Frittes et minium.	42

PORCELAINE dure.

	(1)	(2)	(3)
Kaolin lavé.....	64	62	»
Kaolin caillouteux.....	»	»	80
Craie de Bougival.....	6	4	»
Sable d'Aumont (silice presque pure).....	20	47	»
Petit sable.....	40	»	»
Feldspath quartzeux.....	»	47	20

(1) Pâte de service de Sèvres. — (2) Pâte de sculpture de Sèvres. — (3) Pâte de service de Paris.

PORCELAINE. Couverte.

Silice.....	73,0
Alumine.....	46,2
Potasse.....	8,4
Eau.....	0,6
	<u>98,2</u>

PORCELAINE. Pâte pour figures et ornements.

Sable de Lynn, comté de Norfolk.....	450
Os calcinés.....	300
Potasse.....	40
Frittes et ajoutez minium.....	400

PORCELAINE. Couverte pour cette dernière pâte.

Feldspath....	45	Flint-glass.....	20
Silex.....	42	Nickel.....	4
Borax.....	45	Frittes et minium.	42

(Tr. de Ch. de Damas, t. II, p. 675.)

PORCELAINE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	59,6	77,0	60,0
Alumine.....	35,0	8,6	9,0
Potasse.....	4,8	»	»
Chaux.....	2,4	4,2	4,6
Magnésie.....	»	7,0	45,2
Eau.....	0,8	5,6	43,6
	<u>99,6</u>	<u>99,4</u>	<u>99,4</u>

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	75,3	58,0	70,6
Alumine.....	8,2	34,5	25,2
Potasse.....	»	3,0	2,8
Soude.....	5,9	»	»
Chaux.....	10,0	4,5	»
Magnésie.....	»	»	4,8
Eau.....	0,6	»	»
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,4</u>

(1) Pâte de service de Sèvres, cuite au dégourdi, BERTHIER, *Ann. des Min.*, 2<sup>e</sup> série, t. I, p. 469. — (2) P. de Worchester, par le même, *id.* — (3) P. du Piémont, pâte desséchée, par le même, *id.* — (4) P. tendre de Tournay, par le même, *id.* — (5) P. de Sèvres, par ALEXANDRE BRONGNIART et MALAGUTI, *C. R.*, t. XIII. — (6) P. d'Elbogen, en Bohême, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 231.

PORCELANSPATH.

Acide silicique.....	49,242
Alumine.....	27,300
Chaux.....	45,480
Soude.....	4,527
Potasse.....	4,227
Chlore.....	0,924
Eau.....	4,200
	<u>99,900</u>

(SCHAFHÖUTL, *Rapport ann. de Berzelius*, 1855.)

PORPHYRE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	66,462	43,396	57,25
Alumine.....	46,840	5,660	23,50
Potasse.....	9,569	4,074	8,10
Soude.....	4,281		
Chaux.....	4,523	traces	2,75
Peroxyde de fer.....	2,989	63,396	3,25
Ox. de mangan.....	0,472	44,432	0,25
Acide titanique.....	»	3,396	»
Eau.....	»	»	3,00
			<u>98,40</u>

(1) Partie insoluble, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 278. — (2) Partie soluble, *id.* — (3) P. de Bohême, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 716.

PORPHYRE.

	(1)	(2)
Orthoklase.....	17,40	25,03
Albite.....	43,91	32,72
Silice en excès.....	30,00	36,59
Alumine, ox. ferriq., chaux, etc.	7,40	3,88
	98,41	98,22
	(3)	(4)
Orthoklase.....	14,72	19,07
Albite.....	46,44	34,43
Silice en excès.....	34,74	40,24
Alumine, ox. ferriq., chaux, etc.	4,03	4,04
	99,63	97,78

(1) P. gris de Sandfelsen. — (2) P. rouge du Tauberg. — (3) P. blanc du Sandfelsen. — (4) P. jaunâtre du Sandfelsen.

(WOLFF, R. sc. et ind., t. XXI, p. 200.)

PORPHYRÉ.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	70,50	52,52	70,85
Alumine.....	43,50	30,03	44,42
Oxyde de fer.....	5,50	4,72	2,72
Chaux.....	0,25	12,58	4,62
Magnésie.....	0,40	0,19	»
Potasse.....	5,50	»	3,57
Soude.....	3,55	4,54	5,23
Chlore.....	0,40	»	»
Eau.....	0,77	»	0,65
	100,07		98,76

(1) P. rouge de Kreuznach, par WOLFF, R. sc. et ind., t. XXI, p. 200. — (2) P. des îles Farøe, par FORSCHHAMMER, id., 2<sup>e</sup> série, t. II, p. 137. — (3) P. gris, par WOLFF, Annuaire de Millon et Reiset, 1846, p. 205.

POTASSE. KO.

	(a)	(b)	(c)
Potassium.....	82,97	400,00	400,00
Oxygène.....	17,03	20,52	20,42
	100,00	420,00	420,42
	(d)	(e)	(f)
Potassium.....	83	82,73	489,92
Oxygène.....	17	17,27	100,00
	400	400,00	589,92

(a) (b) BERZELIUS, Ann. de Ch., t. LXXX, p. 245. — (c) GAY-LUSSAC, id., t. XCII, p. 101. — (d) CHEVREUL, id., t. XCIV, p. 254. — (e) LONGCHAMP, Ann. de Ch. et de Ph., t. IX, p. 31. — (f) DAVY, id., t. LXVIII, p. 249.

POTASSE DU COMMERCE. Voy. CARBONATE DE POTASSE.

POTASSE NITRATÉE. Voy. AZOTATE DE POTASSE.

POTASSE SULFATÉE. Voy. SULFATE DE POTASSE.

POTERIES. Voy. ARGILES; FAÏENCE; PORCELAINE.

POTIRON.

	(1)	(2)
Eau.....	93,48	95,40
Phosphate de chaux.....	0,42	0,09
— de potasse.....	0,06	0,04
Fibre ligneuse.....	4,32	0,93
Malate de potasse.....	0,57	0,43
Albumine.....	0,39	0,26
Graisse jaune orangé.....	0,06	0,04
Matière animale.....	1,40	0,77
— mucilagineuse.....	2,90	2,04
Sel d'ammoniaque.....	} indices.	
Chlorure de potassium.....		
Sulfate de potasse.....		

(1) P. ordinaire. — (2) P. dit l'ami des pauvres.

(BRACONNOT, Annuaire de Millon et Reiset, 1848, p. 357.)

POUDRE A TIRER.

Salpêtre.....			75,0
Soufre.....			42,5
Charbon.....			12,5
			100,0
	(1)	(2)	(3)
Poudre de Bâle....	76,00	40,0	14,00
— de Grenelle.	76,00	42,0	42,00
— de Guyton..	76,00	9,0	15,00
— du même..	77,32	9,4	13,44
— de Riffault..	77,50	7,5	15,00
— du Bouchet.	77,00	9,5	13,50

(1) Salpêtres. — (2) Soufre. — (3) Charbon.

POUDRE A TIRER. Les dosages français sont maintenant :

	(1)	(2)	(3)	(4)
Salpêtre.....	75,0	78	65	62
Soufre.....	42,5	40	20	20
Charbon.....	12,5	12	15	18

(1) Poudre de guerre. — (2) Id., de chasse. — (3) Id. de mine. — (4) Id. de traite.

POUDRE A TIRER. Poudre de guerre de différents pays.

	(1)	(2)	(3)
France.....	} 75,00	} 42,50	} 42,50
Prusse.....			
États-Unis d'Amériq.)			
Angleterre.....	75,00	45,00	40,00
Russie.....	73,78	43,59	42,63
Autriche.....	76,00	41,50	42,50
Espagne.....	76,47	40,78	42,75
Suisse (poudre ronde)	76,00	44,00	40,00
Hollande.....	70,00	46,00	44,00
Suède.....	75,00	9,00	16,00
Chine.....	75,00	44,40	9,60

(1) Nitre. — (2) Soufre. — (3) Charbon. (Tr. de Ch. de Pelouze et Frémy, t. II, p. 30.)

## POUDRE A TIRER.

Charbon.....	0,2495	0,4250
Soufre.....	0,4625	0,0843
Salpêtre.....	4,5845	0,7937
Eau hygrométrique.....	0,0035	»
	2,0000	4,0000

(MARCHAND, *Journ. d'Erdmann*, t. XII, p. 505.)

## POUDRE A TIRER. Gaz produits par la combustion de la poudre.

Acide carbonique.....	45,44
Azote.....	37,53
Gaz nitreux.....	8,40
Hydrogène sulfuré.....	0,59
Hydrogène carboné.....	3,50
Oxyde de carbone.....	4,87
	100,00

(CHEVREUL, *Tr. de Ch. de Pelouze et Frémy*, t. II, p. 35.)

## POUDRE A TIRER. Gaz produits par la combustion de mélanges de nitre et de charbon. Les quantités de gaz sont exprimées en centimètres cubes, et les nombres en tête des colonnes indiquent le nombre de grammes de charbon mélangés avec 60 grammes de nitre.

	8,58 <sup>F</sup>	10 <sup>F</sup>	12 <sup>F</sup>
Deutoxyde d'azote...	44,0	44,0	44,0
Azote.....	47,5	24,5	24,5
Acide carbonique....	34,0	38,0	34,0
Oxyde de carbone.. }	»	»	4,0
Hydr. demi-carboné }			
	62,5	76,5	76,5
	15 <sup>F</sup>	20 <sup>F</sup>	30 <sup>F</sup>
Deutoxyde d'azote...	44,0	42,0	42,0
Azote.....	24,5	24,5	24,5
Acide carbonique....	30,0	30,0	30,0
Oxyde de carbone.. }	8,0	20,0	20,0
Hydr. demi-carboné }			
	76,5	86,5	86,5

(PROUST.)

## POUDRE D'ALGAROTH. Voy. OXYCHLORURE D'ANTIMOINE.

## POUDRE DE GYMS. Médicament anglais (19 décigrammes).

Peroxyde d'antimoine.....	7,0
Phosphate de chaux.....	4,0
Sulfate de potasse.....	4,5
Potasse libre tenant du protoxyde d'antimoine.....	3,5
	19,0

(GABET, *Ann. de Ch.*, t. LV, p. 77.)

## POUDRE DE JAMES. C'est un sel triple composé d'acide phosphorique, d'oxyde d'antimoine et de chaux.

(PEARSON, *Ann. de Ch.*, t. XL, p. 37.)

Peroxyde d'antimoine.....	35	38
Phosphate de chaux.....	65	62
	100	100

(R. PHILLIPS, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 471.)

## POUDRE DE LEAYSON.

Syn.: *Collyre sec ammoniacal.*

Hydrochlorate d'ammoniaque.....	0,4544
Chaux éteinte.....	6,4300
Noir de fumée.....	0,4900
Silice.....	0,0900
Alumine, magnésie.....	0,2200
Peroxyde de fer.....	0,4800
Écorce de cannelle concassée.....	0,2200
Humidité.....	2,2459
	40,0000

ou bien :

Bol d'Arménie.....	0,4900
Charbon.....	0,4900
Chaux éteinte.....	6,4300
Sel ammoniac.....	0,4544
Girofle.....	0,2200
Eau.....	2,2459
	10,0000

(Journ. de Pharm., t. XII, p. 50.)

## POUDRE DÉSINFECTANTE.

Pour 500 mètres d'égoût prendre 75 kilogram. d'une masse composée de :

Sulfate de fer.....	200
Sulfate de zinc.....	25
Charbon végétal.....	40
Sulfate de chaux.....	265
	500

(SIRET, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 583.)

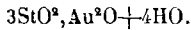
## POURPRE DE CASSIUS.

	(a)	(b)	
Or.....	24	79,4	40
Acide stannique.....	76	20,6	60
	100	100,0	100
	(c)	(d)	(e)
Or.....	28,5	30	28,35
Acide stannique.....	65,9	70	64,00
Chlore.....	5,6	»	»
Eau.....	»	»	7,65
	100,0	100	100,00

(a) PROUST. — (b) OBERKAMPF. — (c) BUISSON. — (d) Composition réelle. — (e) BERZELIUS.

(Tr. de Ch. de Dumas, t. XI, p. 708.)

**POURPRE DE CASSIUS.** Pourpre obtenu en mettant en présence le protoxyde d'or et l'acide stannique dissous dans la potasse.



Protoxyde d'or...	2,586	44,30	44,44
Acide stannique..	2,805	48,02	48,64
Eau.....	0,450	7,68	6,98
	<u>5,844</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

**POURPRE DE CASSIUS.** Pourpre obtenu en plaçant de l'étain métallique dans une solution de chlorure d'or.

Protoxyde d'or.....	0,967	44,76
Peroxyde d'étain.....	1,052	48,70
Eau.....	0,444	6,54
	<u>2,460</u>	<u>100,00</u>

(FIGUIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XI, p. 354.)

**POZZOLANE.**

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	44,5	55,0	40,248
Alumine.....	45,0	20,0	9,008
Fer.....	»	20,0	»
Chaux.....	8,8	5,0	4,900
Magnésie.....	4,7	»	»
Potasse.....	4,4	»	4,500
Soude.....	4,4	»	»
Ox. de fer et de titane	42,0	»	4,760
Eau.....	9,2	»	»
	<u>99,7</u>	<u>400,0</u>	

	(4)	(5)
Silice.....	59,444	40,250
Alumine.....	24,280	2,565
Chaux.....	4,900	4,585
Potasse.....	4,372	4,500
Soude.....	6,232	»
Sel marin.....	2,560	»
Oxyde de fer et de titane	4,760	4,565

(1) P. de Naples, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 2<sup>e</sup> série, 1827, p. 334. — (2) P. roussie, par BERGMANN, *Élémt. de Ch. de Chaptal*, t. III, p. 258. — (3) (4) (5) P. du Vésuve, par ELSNER, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 213.

**POZZOLANE des Ardennes.**

Sable fin quartzueux.....	47
Sable vert très-fin (chlorite).....	42
Argile.....	7
Silice gélatineuse.....	56
Eau.....	8
	<u>400</u>

(VICAT, *C. R.*, t. XXII.)

**POZZOLANE ARTIFICIELLE. Voy. ARGILES.**

**PRASEOLITE.**

Acide silicique.....	40,94
Alumine.....	28,79
Magnésie.....	43,73
Oxyde ferreux.....	6,96
— manganoux.....	0,32
Eau.....	7,38
Oxyde plombique.....	} 0,50
— cuivrique et cobaltique.....	
Acide titanique.....	0,40
	<u>99,02</u>

(ERDMANN, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 498.)

**PRÉCIPITE BLANC.**

	Tr.	Calc.
Ammonium.....	4,060	4,462
Mercurc.....	69,091	69,648
Chlore.....	24,229	24,356
Perte.....	2,620	4,834
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(RIEGLER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.)

**PRÉDAZZITE.**

Carbonate de chaux.....	66
— de magnésie.....	28
Eau.....	6
	<u>400</u>

**PREHNITE.**

Syn. : *Chrysolithe du Cap; koupholite; édélithe; clitonite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	44,40	44,71	43,00
Alumine.....	24,26	23,99	23,25
Chaux.....	26,43	25,41	26,00
Protoxyde de fer..	0,74	4,25	2,00
— de manganèse..	»	0,49	0,25
Eau.....	4,48	4,45	4,50
	<u>99,74</u>	<u>400,00</u>	<u>99,00</u>

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	44,50	43,60	44,74
Alumine... ..	23,44	23,00	48,06
Chaux.....	23,47	22,33	27,06
Prot. de fer..	4,64	2,00	7,38
— de mangan.	»	»	4,03 soude.
Eau.....	4,44	6,40	4,43
	<u>400,46</u>	<u>97,33</u>	<u>402,40</u>

(1) P. fibreuse de Dumbarton, par WALMSTEDT, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 479. — (2) Koupholite des Pyrénées, par le même, *id.* — (3) P. de Rassingher, par GEHLEN, *id.* — (4) P. du boug d'Oisans, par REGNAULT, *id.* — (5) P. de Glasgow, par Thomson, *Journ. de Pharm.*, 1820, p. 72. — (6) P. par AMELING, *Annuaire de Millon et Reisel*, 1847, p. 274.

## PREHNITE du Cap.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	43,83	50,0	42,50
Alumine.....	30,33	20,4	28,50
Chaux.....	18,33	23,3	20,40
Magnésie.....	»	0,5	»
Oxyde de fer.....	5,66	4,9	3,00
Potasse et soude.....	»	»	2,00
Eau.....	1,46	0,9	0,75
Perte.....	0,69	»	2,85
	100,00	100,0	100,00

	(4)	(5)
Silice.....	42,875	48
Alumine.....	24,500	24
Chaux.....	26,600	23
Magnésie.....	trace.	»
Oxyde de fer.....	»	4
— de manganèse.....	0,250	»
Eau.....	4,625	»
Perte.....	4,150	4
	100,000	100

(1) KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. I, p. 201. — (2) HASENFRATZ, *id.*, t. I, p. 216. — (3) LAUGIER, *id.*, t. LXXV, p. 89. — (4) GEHLEN. — (5) VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXV, p. 89.

## PREHNITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
☐ Silice.....	47,75	47,20	47,40	47,50
Alumine.....	24,00	25,36	24,75	25,15
Chaux.....	24,84	22,08	23,30	22,00
Perox. de fer.....	3,85	3,40	3,00	3,15
— de mangan. tr.....	»	»	»	»
Eau.....	2,00	2,00	2,00	2,00

(1) (2) P. fibreuse. — (3) (4) P. dense.

(RIEDEL, *Annuaire de Millou et Reiset*, 1848, p. 171.)

## PRÊLE. (Equisetum fluviatile.)

Eau.....	406,64
Ligneux.....	26,48
Silice.....	24,60
Acide pectique.....	41,32
Sulfate de chaux.....	6,40
Equisétate de magnésie.....	5,50
Sulfate de potasse.....	5,40
Matière extractiforme insoluble dans l'alcool environ.....	5,00
Chlorure de potassium.....	4,90
Matière légèrement sucrée soluble dans l'alcool.....	4,30
Phosphate de chaux légèrement ferrugineux.....	4,00
Chaux qui a paru unie à la fibre ligneuse et à l'acide silicique.....	0,80
».....	»
Acétate de magnésie.....	0,74
Matière grasse, unie à un principe colorant du plus beau vert (chlorophylle).....	0,40
Matière animale prenant une couleur rouge avec l'acide hydrochlorique.....	0,40
Phosphate de potasse.....	0,05
Oxalate de chaux.....	»
Equisétate de chaux.....	} petites quantités indéterm. »
— de potasse.....	
Cire.....	»
Hydrochlorate de magnésie?.....	»
	500,00

## PRÊLE. Cendres de diverses espèces de prêles.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)
E. fluviatile	23,64	42,00	3,39	2,83	2,72	4,46	0,66	0,55	»
E. hyemale	41,84	8,75	»	0,33	0,28	0,93	»	0,80	0,72
E. arvense	43,84	6,38	»	0,37	0,22	5,51	0,46	Quant. indéterm.	0,30
E. limosum	45,50	6,50	3,30	2,20	4,20	4,50	0,30	<i>id.</i>	indéterm.

(1) Cendres fournies par 100 parties de plantes sèches. — (2) Silice. — (3) Sulfate de chaux. — (4) *id.* de potasse. — (5) Chlorure de potassium. — (6) Carbonate de chaux. — (7) Magnésie. — (8) Phosphate de chaux ferrugineux. — (9) Potasse en partie unie à l'acide silicique.

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIX, p. 21.)

**PRÉSURE** employée à Avignon pour cailler le lait.

Acide chlorhydrique en assez grande quantité.  
 — butyrique.  
 — caproïque.  
 — caprique.  
 — lactique.

**Chlorure ammoniac.**  
 — sodique, indépendant de celui qui est ajouté; le chlorure ajouté augmente la sécrétion du chlorure ammoniac.

**Magnésie non à l'état de phosphate ammoniac-magnésien.**

**Soude**, probablement avec la magnésie, à l'état de lactate, traces de sulfate.

**Phosphate de chaux.**

Une matière particulière, chymosine.

(DESCHAMPS, *Journ. de Pharm.*, t. XXVI, p. 416.)

**PRINCIPE DOUX DES HUILES.** Voy. GLYCÉRINE.

**PROPOLIS.**

Résine.....	57
Cire.....	44
Impuretés.....	44
Eau et perte.....	45
	<u>400</u>

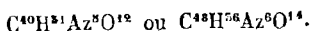
(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XLII, p. 209.)

**PROSILITHE.**

Silice.....	38,55
Oxyde de fer.....	14,90
— de manganèse.....	2,50
Alumine.....	5,65
Magnésie.....	15,55
Chaux.....	4,55
Eau.....	18,00
	<u>99,70</u>

(THOMSON, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 778.)

**PROTÉINE.**



Carbone....	54,40	54,32	»	54,36
Hydrogène..	7,11	7,09	»	7,10
Azote.....	»	»	15,94	15,94
Oxygène, etc.	»	»	»	22,60
				<u>100,00</u>

(DUMAS et CAROURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VI, p. 421.)

**PROTÉINE.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone....	54,99	55,44	54,848	55,30
Hydrogène..	6,87	5,95	6,959	6,94
Azote.....	15,66	16,65	15,847	16,42
Oxygène....	22,48	21,96	22,346	21,34
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,000</u>	<u>400,00</u>

	(5)	(6)	(7)
Carbone.....	55,160	55,300	55,408
Hydrogène....	7,055	6,940	7,238
Azote.....	15,966	16,246	15,593
Oxygène.....	21,849	21,544	21,764
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(1) P. de la fibrine végétale, par MULDER, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 265. — (2) P. de la fibrine animale, par le même, *id.* — (3) Fibrine animale, par SCHÖERER, *id.* — (4) P. de l'albumine animale, par MULDER, *id.* — (5) Albumine animale, par SULLERKER, *id.* — (6) P. du cristallin. — (7) P. de la corne.

Voy. OXYDES DE PROTÉINE.

**PROTÉINE.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone....	53,08	53,76	52,63	55,53
Hydrogène..	6,92	7,27	7,72	7,50
Azote.....	16,78	18,59	16,20	14,04
Oxygène....	23,22	20,38	23,45	22,96
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) Albumine, par JULIUS VOGEL, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841. — (2) Fibrine, par le même, *id.* — (3) Caséine, par le même, *id.* — (4) Protéine du ferment, par SCHLOSSBERGER, *id.*, 1846.

**PROTÉINE.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.....	54,5	53,44	53,69	»
Hydrogène...	7,1	6,99	7,11	»
Azote.....	14,2	»	»	»
Oxygène....	22,4	15,49	15,40	1,25
Soufre.....	4,8	0,84	»	»
Cendres.....	»	»	»	4,47
	<u>400,0</u>			

(1) Chair de veau. — (2) *Id.* de solia vulgaris. — (3) *Id.* de rhombus barbatus. — (4) *Id.* de gadus merlangus.

(BAUMHAUER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 530.)

**PROTIDE. C<sup>15</sup>H<sup>9</sup>AzO<sup>4</sup>.**

Carbone.....	59,04
Hydrogène..	6,67
Azote.....	10,52
Oxygène.....	23,77
	<u>100,00</u>

(MULDER, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VII, p. 474.)

**PROTOGINE.**

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	74,25	72,42	70,75
Alumine.....	44,58	44,53	»
Oxyde de fer.....	2,41		
Ox. de manganèse	traces.	traces.	»
Chaux.....	4,08	4,03	4,08
Magnésie, potasse etsoude (différet)	40,04	»	»
Eau.....	0,67	»	0,74
	<u>400,00</u>		

(1) P. du mont Blanc. — (2) P. de la mer de glace.  
— (3) P. du Dru.

(DELESSÉ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXV, p. 124.)

**PROUSTITE.**

Syn. : *Argent arsénio-sulfuré.*

	(1)	(2)
Sulfure d'arsenic	25,00	Soufre... 49,51
Sulfure d'argent	74,35	Antimoine 0,69
Sable, oxyde de fer.....	0,65	Arsenic... 45,09
	<u>400,00</u>	Argent... 64,67
		<u>99,96</u>

(1) P. d'après PROUST. — (2) P. de Joachimstal, par ROSE.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 184.)

**PRUNES de reine-Claude.**

	(1)	(2)
Matière animale.....	0,45	0,28
Matière colorante verte...	0,03	0,08
Ligneux.....	4,26	4,41
Gomme.....	5,53	2,06
Sucre.....	17,71	24,84
Acide malique.....	0,45	0,56
Chaux.....	traces	traces
Eau.....	74,57	74,40
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) P. vertes. — (2) P. mûres.

(BÉRARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 240.)

**PRUNIER. Bois du prunier sauvage.**

Acide pyroligneux.....	43,70
Huile empyreumatique.....	40,35
Charbon.....	24,60
Gaz.....	24,35
	<u>400,00</u>

(STOLZ, *Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 248.)

**PRUNIER. Fleurs du prunier padus.**

Huile volatile, résine et cire.....	traces
Matière extractive.....	2,5
Tannin avec du sucre incristallisable, et hydrochlorate de chaux.....	2,0
Gomme.....	3,0
Fibre ligneuse.....	40,0
Sub-tance albumineuse, rouge brun- nâtre, soluble seulement dans la potasse.....	42,5
Eau avec de l'acide hydrocyanique et un sel ammoniacal.....	<u>70,0</u>
	<u>400,0</u>

**PRUNIER. Écorce.**

Huile volatile contenant de l'acide hydro- cyanique.	
Résine.	
Matière extractive.	
Tannin.	
Gomme.	
Fibre ligneuse.	

(JOHN, *Écrits chim.*, t. IV, p. 77.)

**Voy. ESSENCES.**

**PSATUROSE. Voy. ARGENT SULFURÉ FRA-  
GILE.**

**PSEUDO-ALBITE de l'andésite d'Amé-  
rique.**

Silice.....	59,68
Alumine.....	21,28
Peroxyde de fer.....	4,58
Chaux.....	5,77
Magnésie.....	4,08
Potasse.....	4,00
Soude.....	<u>6,53</u>
	<u>99,92</u>

(HERMANN, *Ann. de Pogg.*)

**PSEUDO-ÉRYTHRINE. C<sup>20</sup>H<sup>12</sup>O<sup>9</sup>.**

Carbone.....	60,840	61,5
Hydrogène.....	6,334	6,3
Oxygène.....	<u>32,856</u>	<u>32,2</u>
	<u>400,000</u>	<u>400,0</u>

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 185.)

**PSEUDO-ÉRYTHRINE. C<sup>21</sup>H<sup>15</sup>O<sup>9</sup>.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	64,22	60,873
Hydrogène.....	6,38	5,976
Oxygène.....	<u>32,40</u>	<u>33,451</u>
	<u>400,00</u>	<u>400,000</u>

(ROCHELEDER et HELDT, *Rapp. ann. Berzelius* 1845.)

PSEUDOMORPHINE. C<sup>27</sup>H<sup>18</sup>AzO<sup>12</sup>.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	52,74	53,44
Hydrogène.....	5,84	5,44
Nitrogène.....	4,08	4,57
Oxygène.....	37,37	36,49
	<u>100,00</u>	<u>99,58</u>

(PELLETIER, *Tr. de Ch. org.* de Liébig, t. II, p. 599.)

## PSEUDO-NÉPHÉLINE. Voy. NÉPHÉLINE.

## PSEUDO-QUININE.

Carbone.....	76,5	76,7
Hydrogène.....	8,4	8,2
Azote.....	10,2	10,4
Oxygène.....	5,2	4,7
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

(MENGARDEQUE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 414.)

## PSILOMÉLANE.

Syn. : *Manganèse oxydé barytifère; manganèse oxydé terne.*

	(1)	(2)	(3)
Ox. rouge de mang.	73,6	0,688	0,703
Oxygène.....	10,0	0,074	0,072
Eau.....	2,6	0,050	0,040
Baryte.....	4,2	0,450	0,465
Oxyde de fer rouge.	2,4	0,045	»
Gangue pierreuse..	9,8	»	»
Matière insoluble..	»	0,026	0,020
	<u>99,6</u>	<u>1,000</u>	<u>1,000</u>

	(4)	(5)	(6)
Ox. rouge de mang.	0,703	0,261	81,8
Potasse.....	»	»	4,5
Oxygène.....	0,067	»	9,5
Silice gélatineuse..	»	0,068	»
Eau.....	0,046	0,474	4,2
Alumine.....	»	0,034	»
Baryte.....	0,428	»	»
Argile et sable....	»	0,305	»
Oxyde de fer rouge.	»	0,450	»
Magnésie.....	»	0,008	»
Matière insoluble..	0,056	»	»
	<u>4,000</u>	<u>4,000</u>	<u>400,0</u>

(1) P. de la mine de fer de Kaymar (Aveyron), par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 349. — (2) (3) *Id.* compacte, par le même, *id.* — (4) *Id.* terreux, par le même, *id.* — (5) P. de Wurtemberg, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1836. — (6) P. de Bayreuth, par FUCHS, compte rendu, 1833.

## PSILOMÉLANE.

	(1)	(2)	(3)
Baryte.....	»	4,60	»
Oxyde manganoux	91,364	64,40	82,00
Oxygène.....	9,482	7,50	12,30
Potasse.....	3,044	»	»
Oxyde cuivrique.	0,964	»	»
— ferrigue..	4,428	6,20	0,27
Chaux.....	0,382	»	»
Soude.....	0,324	»	»
Acide silicique..	0,535	»	»
Eau.....	3,392	7,00	2,28
Matière insoluble	»	<u>10,00</u>	»
	<u>114,912</u>	<u>99,40</u>	<u>96,85</u>

	(4)	(5)
Baryte.....	06,55	»
Oxyde manganoux..	70,60	70,08
Oxygène.....	14,18	23,00 et eau.
Potasse.....	4,05	»
Oxyde ferrigue....	0,77	3,00
Acide silicique....	0,60	4,00
Eau.....	4,67	»
Magnésie.....	»	4,20
Acide sulfurique....	»	4,00
	<u>98,42</u>	<u>99,28</u>

(1) P. de Siegen, par BOETGER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843. — (2) P. de Thiviers, par BERTHIER, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 412. — (3) Mine-ral de manganèse de Bouisse (Carcassonne), par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1834. — (4) P. de Gy (Haute-Saône), par EBELMEN, *Rev. sc. et ind.*, t. XII, p. 113. — (5) P. de Villarbelte, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1834.

## PSILOMÉLANE.

	(1)	(2)
Peroxyde de manganèse....	93,2	56,8
Baryte.....	3,3	4,0
Quartz.....	3,5	42,2
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>
	(3)	(4)
Hydrate de deutox. mang...	»	20,0
Deutoxyde de manganèse...	23,48	»
Peroxyde de manganèse...	17,22	66,2
Carbonate de manganèse....	»	8,0
— de chaux.....	»	4,8
— de magnésie....	»	2,0
Oxyde de fer.....	28,64	0,7
Silice.....	22,60	»
Eau.....	8,04	»
Gangue.....	»	4,3
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

(1) (2) P. par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.* t. II, p. 95. — (3) P. de Cork, par THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I, p. 505. — (4) P. de Sargans (Suisse), par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1836.



**PSILOMÉLANE d'Heidelberg.**

Acide silicique.....	0,90
Potasse.....	2,62
Baryte.....	8,08
Chaux.....	0,60
Magnésie.....	0,24
Oxyde de cobalt.....	0,54
— de cuivre.....	0,30
Protoxyde de manganèse.....	70,17
Oxygène.....	45,16
Eau et perte.....	4,43
	<hr/>
	400,01

(RAMMELSBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 274.)

**PSILOMÉLANE. Crednérite.**

Oxyde de cuivre.....	42,13
— de manganèse.....	22,96
Baryte.....	0,52
Peroxyde de manganèse.....	31,25
Chaux.....	0,63
Acide vanadique.....	traces
Eau.....	0,25
Perte.....	0,63

(CREDNER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 235.)

**PUMICE. Voy. OBSIDIENNE.**

**PUS.**

Eau.....	86,10
Graisse soluble dans l'alcool chaud.....	4,60
— et osmazôme solubles dans l'alcool froid.....	4,30
Parties insolubles dans l'alcool (albumine, pyine, etc.).....	7,40
Perte.....	0,60
	<hr/>
	100,00

(GUTERBOCK.)

**Pus.**

Eau.....	88,064
Cholestérine.....	4,046
Oléine, acide oléique et hydrochloriq.....	4,029
Stéarine.....	0,705
Albumine liquide.....	4,987
— coagulée, fibrine, phosphate de chaux.....	7,169
	<hr/>
	100,000

100 p. pus ont donné 5,32 cendres ainsi composées :

Phosphates, carbonates et sulfates de chaux.....	0,62
Hydrochlorate de soude.....	4,70
Carbonate de potasse.....	} traces
Sulfate de potasse.....	
— de chaux.....	
	<hr/>
	5,32

(VALENTIN, *Journ. de Ch. méd., de Pharm., de Toxicologie*, 2<sup>e</sup> série, septembre 1840, t. VI, p. 496.)

**Pus d'un cancer au sein.**

1<sup>o</sup> *Humeur de la suppuration.*

- Alcali volatil.
- Albumine coagulée.
- Hydrosulfate d'ammoniaque.
- Matière grasse.

2<sup>o</sup> *Matière pullacée.*

- Ammoniaque.
- Beaucoup de phosphate de chaux.
- Albumine.
- Chlorures de potassium et de sodium.
- Hydrochlorate d'ammoniaque.
- Osmazôme.
- Gélatine.

3<sup>o</sup> *Matière sébacée.*

- Albumine.
- Osmazôme.
- Matière cérumineuse.
- Beaucoup de phosphate de chaux.

(MORIN, *Tr. de Pharm.*, t. VIII, p. 419.)

**Pus d'un bubon syphilitique quarante jours après sa naissance.**

- Albumine.
- Ammoniaque.
- Hydrochlorate d'ammoniaque.
- Potasse et soude.
- Une trace de sulfate.
- Eau.

(VAUQUELIN et BUNIVA, *Journ. de Schw.*, t. IV.)

**Voy. LIQUIDES DE L'ORGANISATION.**

**Pus. Mucilage purulent.**

		Séché.
Mat. mucilagineuse, avec un peu d'albumine.....	23,754	53,405
Extrait aqueux.....	8,006	18,000
— alcoolique.....	4,840	4,070
Graisse.....	2,887	2,190
Sel marin.....	5,825	43,095
Sulfate sodique.....	0,400	0,880
Carbonate —.....	0,198	0,465
Phosphate —.....	0,080	0,480
Phosphate potassique, avec trace de fer....	0,974	2,190
Carbonate potassique..	0,294	0,655
Acide silicique et sulfate potassique.....	0,255	0,570
Eau.....	995,520	"

(MASSE, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845)

**PUSCHINITE.**

Acide silicique.....	38,885
Alumine.....	18,850
Oxyde ferrique.....	16,340
— manganique.....	0,260
Chaux.....	16,000
Magnésie.....	6,400
Soude.....	1,670
Lithine.....	0,360
	<hr/>
	98,465

(WAGNER, *Happ. ann. de Berzelius*, 1845.)**PYRALLOLITE.**

Silice.....	56,62
Magnésie.....	23,38
Chaux.....	5,38
Oxyde de fer.....	0,99
— de manganèse.....	0,99
Alumine.....	3,38
Eau.....	3,58
	<hr/>
	94,32

(NORDENSKIÖLD, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 543)**PYRARGILLITE. Voy. FARRUNITE.****PYRÈNE. C<sup>2</sup>H<sup>2</sup>.**

	Calc.		Tr.
Carbone.....	194,05	93,88	93,175
Hydrogène.....	12,48	6,12	6,105
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	203,53	100,00	99,280

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 148.)**PYRÉNÉITE. Voy. GRENAT.****PYRÈTHRE. Racine.**

Substance brune très-âcre, d'une apparence résineuse, insoluble dans une solution de potasse caustique.....	0,95
Huile fixe d'un brun foncé, âcre et soluble dans la potasse.....	4,60
Huile jaune, âcre, également soluble dans la potasse.....	0,35
Tannin.....	traces
Substance gommeuse.....	9,40
Inuline.....	57,70
Sulfate, hydrochlorate et carbonate de potasse, phosphate et carbonate de chaux, alumine, silice, oxydes de fer et de manganèse.....	7,60
Ligneux.....	19,80
Perte.....	2,60
	<hr/>
	400,00

(KÖENE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 328.)**PYRÈTHRE.**

Huile volatile.....	»
Principe âcre (pyrétrine).....	3,00
Inuline.....	25,00
Gomme.....	11,00
Tannin.....	0,55
Matière colorante.....	12,00
Ligneux.....	45,00
Chlorure de potassium.....	0,79
Silice.....	0,85
Fer.....	traces
Perte.....	1,81
	<hr/>
	100,00

(PARISEL, *Journ. de Pharm.*, t. XIX, p. 251.)**PYRÈTHRE.**

Huile.....	8
Principe colorant jaune.....	14
Gomme.....	11
Inuline.....	33
Ligneux.....	35
Chlorure de calcium.....	traces
Perte.....	2
	<hr/>
	100

(GAUTIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VIII, p. 102.)**PYRITES. Voy. FER ET CUIVRE.****PYROBENZOLINE. Voy. BENZOLONE.****PYROCHLORE.**

	(1)	(2)	(3)
Acide tantalique..	62,25	67,376	67,021
— titanique...	2,23	traces	traces
Zircone.....	5,57	»	»
Oxyde de cérium et thotime.....	3,32	13,152	5,159
Oxyde de tantane.	2,00	ox. d'urane	5,604
Ytria.....	»	0,858	»
Ox. de manganèse	0,70	0,146	4,688
— de fer.....	5,68	1,235	4,329
Chaux.....	13,54	10,934	9,877
Sodium, potassium	3,72	3,930	»
Fluor.....	3,23	3,233	»
Eau.....	0,50	1,160	7,058
Acide tungstique. trac. ox. d'étain	trac.	trac.	trac.
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	102,74	102,024	97,733

(1) P. de Miask, par HERMANN, *Rev. sc. et ind.* 2<sup>e</sup> série, t. II, p. 214. — (2) *Id.*, par WOELLER, *id.* t. VII, p. 60. — (3) P. de Brevig, par le même, *id.***PYROCITRATE DE BARYTE.**

Acide pyrocitrique.....	43,9	400,000
Baryte.....	56,1	427,272
	<hr/>	<hr/>
	400,0	

**PYROCITRATE DE CHAUX.**

Acide pyrocitrique.....	34	400,000
Chaux.....	66	494,447

**PYROCITRATE DE PLOMB.**

Acide pyrocitrique.....	33,4	400
Oxyde de plomb.....	66,6	203
	100,0	

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 105.)

**PYROLUSITE. MnO<sup>2</sup>.**

	(1)	(2)	(3)
Ox. rouge de manganèse	85,647	76	72,5
Oxygène en excès.....	44,599	9	9,8
Oxyde rouge de fer....	»	2	4,2
Eau.....	4,566	4	4,6
Matière pierreuse, silice.	0,553	43	4,4
Baryte.....	0,665	»	»
	400,000	404	99,5

(1) P. de Devonshire, par TURNER. — (2) P. compacte avec éclat métallique de l'île de Timor, par BERTHIER. — (3) Stalactite noire du département du Tarn, par DUFRENOY.

(*Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, s. 400.)

**Voy. OXYDES DE MANGANÈSE.**

**PYROLUSITE.**

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de manganèse...	54,5	35,0	50,0
Oxyde séparable par l'acide muriatique.....	47,0	33,0	33,7
Ox. de fer brun noirâtre.	43,5	48,0	»
Chaux souillée de magnésie et d'ox. métallique	6,0	7,0	»
Baryte.....	5,0	4,0	44,7
Silice.....	7,0	3,0	4,2
Matière organique.....	»	»	0,4
	400,0	400,0	400,0

	(4)	(5)	(6)
Oxyde de manganèse..	87,03	83,3	74,5
Oxyde séparable par l'acide muriatique....	44,60	9,8	7,4
Ox. de fer brun noirâtre	4,30	0,3	4,0
Chaux.....	0,30	»	»
Chaux souillée de magnésie et d'ox. métallique	»	4,8	»
Baryte.....	4,20	5,8	8,4
Silice.....	0,80	4,7	2,5
Matière organique....	5,80	4,3	9,8
Alumine.....	0,30	2,4	»
	408,33	408,4	400,0

(1) P. de Saquet, dit vulgairement de Périgueux, *Journ. des Mines*, messidor an IX, p. 772. — (2) P. par CORDIER et BEAUMIER, *Ann. de Ch.*, t. XLII, p. 154. — (3) P. de la Romanèche, par VAUQUELIN et DOLOMIEU, *Journ. des Mines*, messidor an IX, p. 776. — (4) Manganèse noir d'Umenau, par SCHEFFER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845. — (5) Psilomélane, par le même, *id.* — (6) Wade, par le même, *id.*

**PYROLUSITE.**

	(1)	(2)
Acide carbonique.....	»	5,0
Oxyde brun de manganèse...	68,0	82,0
Soufre.....	»	44,0
Oxyde de fer.....	6,5	»
Charbon.....	4,0	»
Baryte.....	4,0	»
Silice.....	8,0	»
Eau.....	47,5	»
	402,0	98,0

(1) Mine noire terreuse du Hartz, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 125. — (2) P. de Szekereomb, dans les Sept Montagnes, par le même, *id.*

**PYROLUSITE.**

	(1)	(2)
Oxyde noir de manganèse..	90,50	89,00
Eau.....	7,00	0,50
Oxygène.....	2,25	40,25
	99,75	99,75

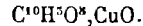
(1) P. de Siefeld dans le Hartz, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 25. — (2) P. de Moravie, par le même, *id.*, p. 26.

**PYROLUSITE de Krettaich.**

Protoxyde de manganèse.....	86,00
Oxygène.....	44,65
Oxyde de cuivre.....	traces
Sesquioxyde de fer.....	0,40
Eau.....	4,40
Résidu.....	0,74
	400,46

(RIEDEL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 244.)

**PYROMÉCONATE DE CUIVRE.**



	Tr.		Calc.
Carbone.....	42,15	42,28	42,52
Hydrogène.....	2,15	2,27	2,09
Oxygène.....	28,25	28,02	27,84
Oxyde de cuivre..	27,45	27,43	27,58
	400,00	400,00	400,00

(STENHOUSE.)

**PYROMÉCONATE DE FER. Fe<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, 3A.**

	Tr.		Calc.
Carbone.....	46,80	46,95	
Hydrogène.....	2,43	2,30	
Oxygène.....	30,97	30,74	
Oxyde de fer.....	49,80	20,04	
	400,00	400,00	

(STENHOUSE, *Rec. sc. et ind.*, t. XVI, p. 276.)

**PYROMORPHITE.** Voyez **PLOMB PHOSPHATÉ.**

**PYROMUCATE DE BARYTE.**

Acide pyromucique.....	37,7
Baryte.....	42,2
	99,9

(HOUTON-LABILLARDIÈRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 369.)

**PYROPE.** Voy. **GRENAT ALMANDIN.**

**PYROPHYLLITE.**

	(1)	(2)
Silice.....	59,79	66,44
Alumine.....	29,46	25,87
Magnésie.....	4,00	0,49
Protoxyde de fer.....	4,80	»
Chaux.....	»	4,39
Argent.....	une trace	»
Eau.....	5,62	5,59
	100,67	99,48

(1) P. par HERMANN, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 507. — (2) P. de Spa, par RAMMELSHERG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 275.

**PYROPHYSALITE.** Voy. **TOPAZE.**

**PYROPINE.**

Carbone.....	53,33	53,50
Hydrogène.....	7,52	7,66
Azote.....	14,50	38,84
Oxygène et soufre.....	24,65	
	100,00	100,00

(KERSTEN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 258.)

**PYRORTHITE.** Voy. **ORTHITE.**

**PYROSCLÉRITE.**

Silice.....	37,03
Alumine.....	43,50
Oxyde de chrome.....	4,43
Magnésie.....	34,62
Protoxyde de fer.....	3,52
Eau.....	44,00
	98,10

(KOBELL, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 502.)

**PYROSMALITE.**

Silice.....	35,850
Oxydule de fer.....	21,840
— de manganèse.....	21,440
Sous-muriate de fer oxydé.....	44,095
Chaux.....	4,240
Eau et perte.....	5,895
	100,000

BISINGER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 270.)

**PYROXANTHINE.**

Carbone.....	75,845
Hydrogène.....	5,547
Oxygène.....	18,608
	100,000

(GRÉGORY et APJOHN, *Tr. de Ch. de Berzelius*.)

**PYRO-URATES.** Voy. **CYANURATES.**

**PYROXÈNE.**

Syn. : *Allalite; mussite; sahlite; saluïte; fassuïte; baïkalite; malakolite; maclurite; pyrgome; euchysidérite; lherzolite; coccolite; jeffersonite; basaltine; vulcanite; augite; diopside; hedenbergite; pargasite; hypersithène; asbeste; zeuxite; basalte; wacke; ouralite.*

**PYROXÈNE.**

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	52,00	50,25	48,00
Chaux.....	43,20	25,50	24,00
Alumine.....	3,33	3,50	5,00
Oxyde de fer.....	44,66	40,50	42,00
Magnésie.....	40,00	7,00	8,75
Ox. de manganèse.....	2,00	2,25	4,00
Eau.....	»	0,50	»
Perte.....	4,84	»	»
	100,00	99,50	98,75

	(4)	(5)
Silice.....	50,40	54,00
Chaux.....	24,40	46,20
Alumine.....	2,99	3,05
Oxyde de fer.....	22,00	7,00
Magnésie.....	2,40	44,00
Potasse.....	»	5,48
Perte.....	0,30	0,57
	99,49	100,00

(1) P. de Petra, par VAUGUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXX, p. 106. — (2) P. de la Norvège, par SIMON, *Jour. des Mines*, juin 1810, p. 460. — (3) P. de Frascati, par KLAPROTH. — (4) P. de Pikou (les Açores), par HOCHSTETTER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1844. — (5) P. par THOMMSDORF, *Ann. de Ch.*, t. LI, p. 178.

**PYROXÈNE.**

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	53,36	54,86	53,55
Chaux.....	22,49	23,57	23,86
Oxyde de fer.....	47,38	4,49	4,47
Ox. de manganèse.....	0,09	0,42	4,87
Alumine.....	»	0,24	0,25
Magnésie.....	4,99	16,49	46,27
	98,01	100,01	100,27

(1) P. de Langbanshyttan, par REUSTERSKOELD, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1848. — (2) P. de Nordmarchen, par le même, *id.* — (3) P. de Talsberg, en Wermland, par H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 379.

**PYROXÈNE.**

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	52,47	52,00	49,79
Chaux.....	22,00	14,90	22,54
Oxyde de fer....	16,42	12,25	8,02
Ox. de manganèse	1,60	2,25	»
Alumine.....	1,44	5,75	6,67
Magnésie.....	7,05	12,75	12,12
	400,35	99,90	99,44

(4) P. de Sahla, par H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 379. — (5) P. du Rhingebirge, par KLA-FROTH, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 613. — (6) P. de l'Eifel, par KUDERNATSCHEK, *id.*

**PYROXÈNE.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	45,00	55,32	54,48	57,24
Alumine....	1,00	»	»	0,43
Chaux.....	19,50	23,00	22,72	24,94
Magnésie..	16,00	16,99	17,81	16,75
Oxyde de fer	12,00	2,16	1,45	0,20
Ox. de chrome	0,50	»	»	»
Ox. de mang <sup>se</sup>	trace	1,59	2,18	»
Perte.....	6,00	»	1,20	»
	400,00	99,06	99,54	99,53

	(5)	(6)	(7)
Silice.....	57,40	48,00	53,97
Chaux.....	23,10	3,42	25,60
Magnésie.....	16,74	0,22	17,86
Oxyde de fer.....	»	trace	2,00
Oxyde de manganèse.	»	49,04	0,57
	97,24	400,38	400,00

(1) *Journ. des Mines*, juillet 1813, p. 74. — (2) P. de Langbanshyttan, par H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. 21, p. 375. — (3) *Id.* par HISINGER, *id.* — (4) (5) P. de Norwège, par WACHMEISTER, *Journ. de Pharm.*, 1820, p. 383. — (6) P. de Langbanshyttan, par H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 382. — (7) P. d'Achmatowsk, par HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 353.

**HÉDENBERGITE ou pyroxène ferrugineux.**

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	50,38	52,36	50,00
Chaux.....	19,33	22,19	20,00
Magnésie.....	6,83	4,99	4,50
Protoxyde de fer...	20,40	17,38	18,85
— de manganèse	»	0,09	3,00
Alumine.....	1,83	»	»
	98,77	97,04	96,35

(1) H. du lac Champlain, par SEYBERT, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 605. — (2) H. de Taberg, par ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 377. — (3) H. de Dagero, par BERZELIUS, *id.*

**HÉDENBERGITE.**

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	49,01	47,78	40,62
Chaux.....	20,87	22,95	3,37
Matière organique..	»	»	16,05
Magnésie.....	2,98	»	»
Protoxyde de fer....	26,08	27,01	35,25
— de manganèse	»	»	0,75
Alumine.....	»	»	0,37
Acide carbonique...	»	»	4,56
Perte.....	»	»	2,03
	98,94	97,74	400,00

(4) H. de Tunaberg, par ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 377. — (5) H. d'Arendal, par WOLFF, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847. — (6) H. de Sudermanie, par HEDENBERG, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 570.

**PYROXÈNE. Jeffersonite.**

	(a)	(b)	(c)
Silice.....	44,50	56,0	48,6
Chaux.....	22,15	15,4	18,2
Protoxyde de fer.....	12,30	10,0	15,6
— de manganèse.	»	13,5	12,5
Magnésie.....	4,00	»	»
Alumine.....	14,55	2,0	3,4
Perte par calcination..	1,85	4,0	»
	99,35	97,6	98,3

(a) THOMSON, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 607. — (b) KEATING, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 212. — (c) LAHOR, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 407.

**PYROXÈNE. Diopside compacte ou lherzolite.**

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	54,64	57,50	55,45
Chaux.....	24,94	46,50	22,60
Oxyde de fer.....	1,08	6,00	3,85
Mangan <sup>se</sup> et magn <sup>se</sup>	2,00	»	0,75
Magnésie.....	18,00	18,25	16,75
	400,66	98,25	99,45

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	55,40	54,83	54,08
Chaux.....	15,70	24,76	23,47
Oxyde de fer...	2,50	0,99 magn.	14,47
Mangan <sup>se</sup> et magn <sup>se</sup>	0,43	» protox.	10,02
Magnésie.....	22,57	18,55 mang.	0,61
Alumine.....	2,83	0,28	»
	99,43	99,41	99,65

	(7)	(8)
Silice.....	53,55	50,00
Chaux.....	22,21	24,00
Oxyde de fer.....	15,25	10,00
Manganèse et magnésie..	8,14	7,00
Magnésie.....	0,73	3,00
Alumine.....	0,14	4,50
	400,02	95,50

(1) L. d'Orrijerfvi, par ROSE. — (2) L. de Massa, par LAUCIER. — (3) (4) *Id.* par NORDENSKIÖLD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 376. — (5) L. de Tammaro, par BONSDORFF, *id.* — (6) L. de Dalecarlie, par ROSE, *id.*, p. 378. — (7) *Id.* par ROSE, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 603. — (8) *Id.* par VAUQUELIN, *id.*

PYROXÈNE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	46,14	58,27	54,25	51,348
Chaux....	5,38	»	4,50	4,836
Magnésie..	25,87	48,96	44,00	41,092
Protox. de fer	42,70	44,42	24,50	33,924
— de man- ganèse..	5,29	6,34	»	»
Alumine...	4,07	2,00	2,25	»
Eau.....	0,48	»	4,00	0,500
	99,90	99,99	97,50	98,700

(1) H. de l'île Saint-Paul, par THOMAS MUIR. — (2) H. de la baie de Baffin, *id.* — (3) H. de la côte du Labrador, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 245. — (4) H. de l'île de Sky, par MUIR, *id.*  
(*Tr. de Min.*, t. III, p. 607.)

HYPERSTHÈNE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Silice.....	37	42,00	42,00	47,0
Alumine....	27	7,69	42,00	26,0
Chaux.....	5	9,80	44,00	8,0
Magnésie....	3	10,94	2,25	2,0
Potasse.....	»	»	trace	»
Oxyde de fer.	25	22,65	30,90	45,0
Ox. de mang <sup>se</sup>	»	4,45	0,25	»
Eau.....	»	»	0,75	0,5
Perte.....	3	5,77	4,75	4,5
	400	400,00	400,00	400,0

(a) (b) HAUY. — (c) (d) LAUGIER.  
(*Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 431.)

PYROXÈNE. Augite ou pyroxène noir.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	0,5045	0,4939	0,5073
Alumine....	0,0402	0,0600	0,0647
Chaux.....	0,4957	0,2246	0,4890
Magnésie....	0,1348	0,1393	0,1694
Oxyde de fer..	0,1204	0,0739	0,0726
	0,9926	0,9947	4,0027

(1) A. de Farra. — (2) A. de l'Éifel. — (3) A. de Rhongebirge.

PYROXÈNE. Augite ou pyroxène noir.

	(4)	(5)
Silice.....	0,5055	0,5090
Alumine....	0,0485	0,0537
Chaux.....	0,2229	0,2296
Magnésie....	0,1304	0,1443
Oxyde de fer.....	0,0796	0,0625
	0,9866	0,9994

(4) A. de l'Étna. — (5) A. de la lave du Vésuve.

(KUDERNATSCHE, *Ann. de Pogg.*, t. XXXVIII.)

PYROXYLINE.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	22,3	22,5	23,2	22,8
Eau.....	25,5	23,8	26,4	24,6
Acide nitrique	52,2	52,7	50,4	52,6
	400,0	99,0	400,0	400,0

(PÉLIGOT, *Rev. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XIII, p. 198.)

PYROXYLINE.

Carbone.....	42,77	42,09	43,36
Hydrogène.....	6,14	6,27	6,49
Oxygène et cendres	51,42	51,64	50,45
	400,00	400,00	400,00
			Moyenne.
Carbone.....		43,10	42,83
Hydrogène.....		6,38	6,24
Oxygène et cendres.....		50,52	50,93
		400,00	400,00

(SCHMIDT et HECKER, *Rev. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XIV, p. 37.)

PYRRHIT. Minéral du genre zinc.

PYRRHOSIDÉRITE. Voy. LIMONITE.

PYTOWNITE.

Silice.....	0,47567
Alumine.....	0,29647
Chaux.....	0,09060
Soude.....	0,07600
Peroxyde de fer.....	0,03975
Humidité.....	0,04980
	0,99829

(THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I, p. 372.)

Q

QUARTZ.

Syn. : *Silice.*

Voy. les sous-espèces : QUARTZ HYALIN ; QUARTZITE ; AGATE ; SILEX ; QUARTZ TERREUX ; QUARTZ RÉSINITE ; JASPE.

QUARTZ HYALIN.

Syn. : *Cristal de roche ; améthyste ; prase ; aventurine ; hyacinthe de Compostelle.*

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	93,0	92,0	92,00
Alumine.....	6,0	trace	»
Chaux.....	4,0	»	»
Oxyde de fer.....	»	»	5,75
— de manganèse.....	»	»	4,00
Perte.....	»	8,0	»

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	93,5	84,0	76,00
Alumine.....	»	»	0,25
Oxyde de fer.....	5,0	8,0	24,66 rouge
Perte.....	4,0	4,0	4,00
Eau.....	»	7,0	»
			98,94

(1) Q. par BERGMANN, *Elém. de Ch.* de Chaptal, t. II, p. 105. — (2) Q. concrétionné de Franck et-sur-Mein, par BUCHOLZ, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 463. — (3) Q. rubigineux, par le même, *id.* — (4) Q. rubigineux jaune, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 54. — (5) Q. ferrifère, par LAUCIER, *id.*, t. LXX, p. 324. — (6) Q. rubigineux rouge, par BUCHOLZ, *id.*, t. LXX, p. 55.

QUARTZ HYALIN.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	97,50	99,37	97,75
Alumine.....	0,25	0,63	0,50
Oxyde de fer.....	0,50	trace	»
— de manganèse.....	0,25	»	»
Eau.....	»	»	4,00
Perte.....	4,50	»	0,75
	400,00	400,00	400,00

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	98,5	95,00	94,50
Alumine.....	0,5	1,75	2,00
Chaux.....	»	4,50	4,50
Oxyde de fer.....	4,0	0,25	0,25
Perte.....	»	4,50	4,75
	400,0	400,00	400,00

(1) Q. améthyste du Brésil, par ROSE. — (2) Q. hyalin de Madagascar, par BUCHOLZ, *Journ. des Mines*, 1810. — (3) Q. commun, par le même, *id.* — (4) Prase, par le même, *id.* — (5) (6) Œil-de-chat, par KLAPROTH, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 349.

QUARTZ LYDIEN. Voy. JASPE.

QUARTZ NECTIQUE. Variété du quartz terreux.

Silice.....	98
Carbonate de chaux.....	2
	100

(VAUQUELIN, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 106.)

QUARTZ RÉSINITE.

Syn. : *Ménilite ; opale ; hydrophane ; hyalite ; fiorite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	92,00	90,5	93,5
Alumine.....	trace	»	»
Oxyde de fer.....	»	»	4,0
Eau.....	6,33	40,0	5,0
Perte.....	4,67	»	0,5
	400,00	400,5	400,0

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	92,00	82,75	85,00
Alumine.....	»	3,50	3,00
Chaux.....	»	0,25	»
Oxyde de fer.....	0,25	3,00	4,75
Carbone.....	»	»	4,00
Eau.....	7,75	40,00	8,00
Bitume.....	»	»	0,33
Perte.....	»	0,50	0,92
	400,00	400,00	400,00

(1) Hyalite par BUCHOLZ. — (2) Opale, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. I, p. 181. — (3) Opale commune, *id.* — (4) Opale de feu, *id.* — (5) Demi-opale, par STUCKE. — (6) *Id.*, par KLAPROTH.

(*Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 381.)

QUARTZ RÉSINITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	87,7	47,81	44,4
Oxyde de fer.....	3,5	38,09	4,0
Alumine.....	1,6	0,93	35,4
Oxyde de manganèse.....	»	»	trace
Potasse.....	»	»	6,7
Chaux.....	»	»	5,5
Magnésie.....	»	»	4,4
Eau.....	6,2	43,47	5,3
	99,0	400,00	99,4

(1) Résinite de Hongrie, par KLAPROTH, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, p. 109. — (2) *Id.*, par BEUDANT, *id.* — (3) R. de Norwège, par SVANBERG, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 463.

QUARTZ RÉSINITE.

	(4)	(5)
Silice.....	85,5	95,5
Oxyde de fer.....	0,5	0,8
Alumine.....	4,0	»
Chaux.....	0,5	0,2
Eau.....	41,0	3,0
Perte.....	4,5	»
	<u>400,0</u>	<u>99,5</u>

(4) R. de Menilmontant, par KLAPROTH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 220. — (5) R. de Zimapan, par SCHAFFGORSCH, *R. sc. et ind.*, t. XXV, p. 227.

HYDROPHANE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Silice.....	93,00	40,0	48,0	82,9
Alumine.....	4,00	40,0	434,0	5,8
Magnésie.....	»	»	5,0	»
Oxyde de fer..	»	trace	trace	0,4
Eau.....	»	»	»	5,8
Matières volatiles	5,25	»	»	»
Base onctueuse	»	50,0	»	»
Perte.....	»	»	»	5,4
	<u>99,25</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(a) KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. VIII, p. 323. —  
 (b) GERHARDY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 26. —  
 (c) MEYER, *id.* — (d) WIEGLEB, *id.*

QUARTZITE.

Syn. : Quartz compacte.

Silice.....	97,75
Alumine ferrugineuse.....	0,50
Eau.....	4,00
Perte.....	0,75
	<u>400,00</u>

BUCHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 52.)

QUARTZ CUBIQUE. Voy. BORATE MAGNÉSIO-CALCAIRE de Lunebourg.

QUASSIA. Racine.

- Huile volatile, une trace.
- Principe amer de quassia.
- Gomme.
- Fibre ligneuse.
- Oxalate, tartrate, sulfate et hydrochlorate de chaux.

MORIN, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 57.)

QUASSITINE. C<sup>40</sup>H<sup>25</sup>O<sup>12</sup>.

	Tr.		
Carbone ..	66,5421	66,6309	66,7725
Hydrogène ..	6,8847	6,8884	6,9048
Oxygène ..	26,5732	26,4807	26,3227
	<u>400,0000</u>	<u>400,0000</u>	<u>400,0000</u>

QUASSITINE.

	Calc.
Carbone.....	66,912
Hydrogène.....	6,827
Oxygène.....	26,264
	<u>400,000</u>

(WIGGERS, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 241.)

QUERCIE.

Tannin.....	40
Acide gallique.....	26
Huile et matière résineuse.....	40
Extractif.....	6
Quercie.....	70
Résidu ou ligneux.....	248
	<u>400</u>

(SCUTTERGOOD, *Journ. de Pharm.*, t. XV, p. 552.)

QUILLAIA SAPONARIA.

Matière piquante, mousseuse, soluble dans l'eau et dans l'alcool.

Matière grasse et chlorophylle.

Matière colorante brune.

Gomme.

Acide libre.

Malate de chaux ?

Amidon.

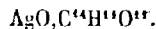
Hydrochlorate de potasse et phosphate de chaux.

Oxyde de fer.

Ligneux.

(HENRY et BOUTRON-CHARLARD, *Journ. de Ph.*, t. XIV, p. 250.)

QUINATE D'ARGENT.



	(1)	(2)	(3)
Carbone....	407,00	28,457	28,46
Hydrogène....	43,72	3,823	3,65
Oxygène.....	440,00	29,394	29,00
Oxyde d'argent.	443,46	38,326	38,89
	<u>375,88</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

	(4)	(5)
Carbone.....	29,408	28,997
Hydrogène.....	3,746	3,694
Oxygène.....	28,820	29,424
Oxyde d'argent.....	38,326	38,488
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(1) (3) Calculé. — (2) (4) (5) WOSKRESENSKY, *Répt. de Ch. sc. et ind.*, t. V, p. 238.



**QUINATE DE CHAUX.**  $\text{CaO}, \bar{Q}, 40\text{HO}$ .

Acide quinique.....	2506,3	87,56	} 100
Chaux.....	356,0	12,44	
Quinate desséché...	2862,3	71,79	} 100
Eau.....	4123,8	28,21	
Quinate cristallisé..	3986,4		

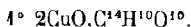
(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 192.)

**QUINATE DE CINCHONINE.**

Cinchonine.....	165,4
Acide.....	100,0
	265,4

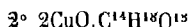
(HENRY fils et PLISSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 331.)

**QUINATES DE CUIVRE.**



	Tr.	Calc.	
Carbone.....	33,008	407,006	33,584
Hydrogène..	3,940	42,479	3,917
Oxygène...	31,934	400,000	31,388
Ox. de cuivre	31,424	99,440	31,441
	100,000	318,625	100,000

(WOSKRESENSKY.)



	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	28,3570	28,755	407,00
Hydrogène..	4,7907	4,854	48,70
Oxygène...	40,0853	40,004	450,00
Ox. de cuivre	26,7670	26,390	99,44
	100,0000	100,000	374,84

	(4)	(5)
Carbone.....	29,0250	28,547
Hydrogène..	4,9046	4,993
Oxygène.....	39,8124	40,046
Oxyde de cuivre.....	26,2580	26,444
	100,0000	100,000

(1) (2) (4) WOSKRESENSKY, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. V, p. 239. — (3) (5) Calculé.

**QUINATE DE PLOMB.**  $4\text{PbO}, \text{C}^{14}\text{H}^{10}\text{O}^8$ .

	Tr.	
Carbone.....	43,7908	45,232
Hydrogène.....	4,2520	4,487
Oxygène.....	44,5952	»
Oxyde de plomb.....	73,3620	»
	100,0000	

II.

**QUINATE DE PLOMB.**

	Calc.	
Carbone.....	407,00	44,177
Hydrogène.....	9,98	1,323
Oxygène.....	80,00	40,599
Oxyde de plomb.....	570,81	73,904
	767,79	100,000

(WOSKRESENSKY, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. V, p. 242.)

**QUINATE DE QUININE.**

Quinine.....	494,2
Acide.....	100,0
	294,2

(HENRY fils et PLISSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 331.)

**QUINCYTE.** Voy. MAGNÉSITE.

**QUINHYDRONE.**  $\text{C}^{23}\text{H}^{10}\text{O}^6$ .

	Tr.	Calc.
Carbone.....	66,32	67,00
Hydrogène.....	4,64	4,45
Oxygène.....	29,04	28,55
	100,00	100,00

(WÖELER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)

**QUININE.**  $\text{C}^{20}\text{H}^{12}\text{AzO}^2$ .

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone....	75,02	75,76	74,06	74,32
Azote.....	8,45	8,44	8,55	»
Hydrogène..	6,66	7,52	7,50	7,65
Oxygène....	40,43	8,64	8,94	»
	100,56	100,00	99,02	

(a) DUMAS et PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 191. — (b) LIEBIG, *id.*, t. XLVII, p. 176. — (c) (d) REGNAULT, *id.*, t. LXXVIII, p. 115.

	Calc.	
Carbone.....	4528,75	74,39
Azote.....	477,03	8,62
Hydrogène.....	449,75	7,25
Oxygène.....	200,00	9,74
	2055,53	100,00

**QUINOLEÏNE.**  $\text{C}^{28}\text{H}^{20}\text{Az}^2$ .

Carbone.....	2850,0	82,60
Hydrogène.....	250,0	7,25
Azote.....	350,0	40,15
	3450,0	100,00

(GERHARDT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 198.)

16

**QUINONE. C<sup>10</sup>H<sup>6</sup>O<sup>6</sup>.**

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	67,09	67,37	67,61
Hydrogène.....	3,70	3,70	3,59
Oxygène.....	29,24	28,93	28,80
	400,00	400,00	400,00

(1) WOSKRESENSKY. — (2) WOEHLEK. — (3) Calculé.  
(Rapp. ann. de Berzelius, 1846.)

**QUINONE ET CHLORE. C<sup>12</sup>H<sup>2</sup>Cl<sup>2</sup>O<sup>6</sup>.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	34,048	34,354
Hydrogène.....	0,848	0,934
Chlore.....	49,445	49,733
Oxygène.....	15,629	14,982
	99,940	100,000

(WOSKRESENSKY, Rapp. ann. de Berzelius, 1841.)

**QUINQUINA.**

Une once contient en parties extraites par l'eau bouillante :

	Grains.
Nitrate de potasse.....	20,0
Muriate de chaux.....	6,0
— de magnésie.....	4,0
— d'alumine.....	4,5
Mucilage.....	60,0
Poudre rougeâtre.....	40,0
	431,5

QUINQUINA. L'extrait produit de décoctions évaporées d'une once de quinquina ayant été carbonisé et incinéré, a donné 49 grains de cendres ainsi composées :

	Grains.
Carbonate de potasse.....	3,0
Muriate —.....	6,0
Carbonate de chaux.....	3,0
Magnésie blanche.....	2,5
Alumine.....	4,5
	49,0

(BERTHOLLET, Ann. de Ch., t. XVI, p. 177.)

**QUINQUINA de Saint-Domingue. Écorce**

Carbonate de potasse.....	40
Sulfate —.....	42
Hydrochlorate —.....	38
Phosphate de chaux.....	20
Carbonate —.....	420
Silicé.....	4

(FOURCROY, Syst. de Ch. par Thomson, t. IV, p. 259.)

**QUINQUINA. Racine.**

Très-peu de résine.....	»
Matière colorante.....	33,0
Amidon.....	13,3
Acide gallique.....	trace

(LAUBERT, Manuel pour les Chim., 1820, p. 55.)

**QUINQUINA rouge (cinchona oblongifolia).**

Kinate de cinchonine.
Kinate de quinine.
Kinate de chaux.
Rouge cinchonique.
Matière colorante jaune.
Ligneux.
Amidon.

**QUINQUINA gris (cinchona condaminea).**

Cinchonine unie à l'acide kinique.
Matière grasse verte.
Matière colorante rouge, très-peu soluble.
Matière colorante rouge, soluble (tannin).
Matière colorante jaune.
Kinate de chaux.
Gomme.
Amidon.
Ligneux.

**QUINQUINA jaune (cinchona cordifolia).**

Kinate de quinine.
Rouge cinchonique.
Matière colorante rouge soluble (tannin).
Matière grasse.
Kinate de chaux.
Amidon.
Ligneux.
Matière colorante jaune.

(PELLETIER et CAVENTOU, Ann. de Ch. et de Ph., t. XV, p. 355.)

**QUINQUINA. Quina bicolor. Écorce.**

Chlorophylle.
Cire.
Matière grasse.
Acide végétal.
Matière résineuse.
Principe amer.
Matière gommeuse.

(PELLETIER et PÉTROZ, Journ. de Pharm., t. II, p. 462.)

**QUINQUINA. Kina nova.**

Adipocire.
Substance rouge analogue à la résine.
Matière colorante jaune.
Tannin.
Gomme,
Amidon.
Fibre ligneuse.
Acide kinovique.

(Répert., t. XII, p. 195.)

QUINQUINA de Carthagène.

Matière colorante jaune.

Tannin qui précipite les sels à base de fer, d'un brun noirâtre; mais le précipité est vert, si la dissolution contient du rouge de quinquina.

Rouge de quinquina.

Kinate de kinine et de cinchonine.

Gomme.

Amidon.

Fibre ligneuse.

Kinate de chaux.

QUINQUINA de Sainte-Lucie.

Matière très-amère, peu soluble dans l'eau, très-soluble dans les acides, avec lesquels elle forme des composés incristallisables.

Matière analogue au rouge de quinquina.

Acide qui, comme l'acide kinique, forme avec la chaux et la magnésie des sels très-solubles, qui précipite l'acétate de plomb, à moins que celui-ci ne soit précipité par une substance étrangère.

(PELLETIER et CAVENTOU, *Répert.*, t. XII, p. 203.)

R

RACÉMATES D'AMMONIAQUE.

SEL NEUTRE.  $AzH^4O, C^6H^8O^8$ .

	Calc.		Tr.	
Carbone.....	305,75	26,41	26,76	
Hydrogène.....	74,86	6,47	6,54	
Oxygène.....	600,00	51,83	51,23	
Azote.....	177,04	15,29	15,47	
	1157,65	100,00	100,00	

(FRÉSENUS.)

SEL ACIDE.  $AzH^4O, C^6H^8O^{10}, HO$ .

	Calc.		Tr.	
Carbone..	611,50	29,41	29,35	28,93
Hydrogène	112,34	5,34	5,43	5,35
Oxygène..	1200,00	57,12	56,73	57,35
Azote....	177,04	8,43	8,49	8,37
	2100,85	100,00	100,00	100,00

(FRÉSENUS.)

RACÉMATE D'ARGENT.

Oxyde d'argent.....	63,527	63,60
Acide.....	36,473	36,40
	100,000	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 30.)

RACÉMATE DE BARYTE.  $BaO, R, \frac{5}{2}HO$ .

	Calc.	
Baryte.....	956,88	46,25
Acide racémique.....	830,71	40,15
Eau.....	281,20	13,60
	2068,79	100,00

RACÉMATE DE BARYTE.

	Tr.		
Baryte.....	46,47	46,44	46,24
Acide racémique..	40,08	40,05	40,14
Eau.....	13,75	13,84	13,62
	100,00	100,00	100,00

(FRÉSENUS.)

RACÉMATE DE CHAUX.  $CaO, R, 4HO$ .

	Calc.		Tr.	
Chaux.....	356,02	21,75	21,59	
Acide racémique	830,71	50,76	50,38	
Eau.....	449,92	27,49	28,03	
	1636,65	100,00	100,00	

(FRÉSENUS.)

RACÉMATE DE CUIVRE.  $CuO, R, 2HO$ .

	Calc.		Tr.	
Ox. de cuivre	495,70	31,95	31,58	31,93
Ac. racémiq.	830,71	53,55	52,95	53,54
Eau.....	224,96	14,50	15,47	14,56
	1551,37	100,00	100,00	100,00

(FRÉSENUS.)

RACÉMATE DE MAGNÉSIE.

$MaO, R, 5HO$ .

	Calc.		Tr.	
Magnésie.....	258,25	15,64	15,59	
Acide racémique.	850,71	50,31	50,16	
Eau.....	562,40	34,05	34,25	
	1671,36	100,00	100,00	

(FRÉSENUS.)

RACÉMATES

244

RAISIN

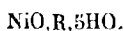
RACÉMATE DE MANGANESE.



	Calc.	Tr.	
Protex. de mang <sup>se</sup>	445,89	32,10	34,52
Acide racémique.	830,74	59,80	58,80
Eau.....	442,48	8,40	9,68
	<u>4389,08</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(FRÉSENUS.)

RACÉMATE DE NICKEL.



	Calc.	Tr.	
Nickel.....	469,68	25,24	25,47
Acide racémique.	830,74	44,59	45,08
Eau.....	562,40	30,20	29,45
	<u>4862,79</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(FRÉSENUS.)

RACÉMATES DE POTASSE.

SEL NEUTRE. KO, R, 2HO.

	Calc.	Tr.	
Potasse.....	589,92	35,84	35,78
Acide racémique.	830,74	50,48	50,36
Eau.....	224,96	13,68	13,86
	<u>4645,59</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(FRÉSENUS.)

SEL ACIDE. KO, 2R, HO.

	Calc.	Tr.	
Potasse.....	589,92	24,96	24,95
Ac. racémique.	4664,42	70,28	70,25
Eau.....	442,48	4,76	4,80
	<u>2363,82</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(FRÉSENUS.)

RACÉMATES DE SOUDE.

SEL NEUTRE. Na, R.

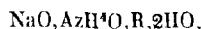
	Calc.	Tr.	
Soude.....	390,90	34,99	34,97
Acide racémique.	830,74	68,01	67,94
	<u>4224,61</u>	<u>400,00</u>	<u>99,91</u>

SEL ACIDE. NaO, 2R, 3HO.

	Calc.	Tr.	
Soude.....	390,90	46,36	46,28
Ac. racémique.	4664,42	69,52	69,47
Eau.....	337,44	14,42	14,55
	<u>2389,76</u>	<u>100,00</u>	<u>400,00</u>

(FRÉSENUS.)

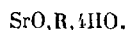
RACÉMATE DE SOUDE ET D'AMMONIAQUE.



	Calc.	Tr.	
Soude.....	390,90	45,04	45,08
Ammonium....	326,95	42,55	41,32
Ac. racémique.	4664,42	63,80	62,66
Eau.....	224,96	8,64	9,94
	<u>2604,23</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(FRÉSENUS.)

RACÉMATE DE STRONTIANE.



	Calc.	Tr.	
Strontiane.....	647,29	33,60	33,44
Acide racémique	830,74	43,43	42,70
Eau.....	449,92	23,27	23,86
	<u>4927,92</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(FRÉSENUS, R. sc. et ind., t. VIII, p. 166.)

RADELERZ. Voy. BOURNONITE.

RADIOLITE. Voy. MÉSYTYPE.

RAISIN. Suc du verjus.

- Tartre.
- Sulfate de potasse.
- de chaux.
- Acide citrique en abondance.
- malique (peu).
- Principe extractif.
- Eau.

RAISIN. Suc du raisin mûr.

- Pulpe fibreuse et calcaire.
- Fécule glutineuse.
- Sucre cristallisable.
- incristallisable.
- Gomme.
- Matière colorante.
- Pas d'acides.

(PROUST, Ann. de Ch., t. I.VII, p. 164.)

RAISIN. Suc examiné aux différentes époques de la maturation (400 gr.).

Dates.	Densité.	Rapport d'acidité.	Poids du résidu dans le vide.	Crème de tartre.	Gomme.	Poids du sirop.	Cendres.
4 <sup>er</sup> septembre...	4,024	3,55	5,25	0,550	traces.	traces.	0,400
6 — ...	4,028	2,44	5,60	0,640	0,060	<i>id.</i>	0,480
10 — ...	4,032	4,92	5,95	0,690	0,450	<i>id.</i>	0,550
15 — ...	4,054	4,82	6,20	0,750	0,200	<i>id.</i>	0,590
22 — ...	4,055	4,54	6,28	0,784	0,320	4,08	0,660
30 — ...	4,060	4,28	6,34	0,805	0,360	2,61	0,692
5 octobre.....	4,062	4,25	7,37	0,848	0,494	2,92	0,750
9 — .....	4,064	4,23	7,55	0,860	0,643	3,45	0,754
16 — .....	4,068	4,22	7,59	0,950	0,784	4,74	0,852

(COUVERGHEI, *Journ. de Pharm.*, t. VII, p. 268.)

RAISIN. Cendre de raisin.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)
Potasse.....	66,33	65,04	71,85	62,74	41,65	46,88	27,86	29,45	44,15	37,30
Soude.....	0,32	0,42	4,20	2,65	4,13	4,64	»	»	3,44	2,43
Chaux.....	5,20	3,37	3,39	5,44	20,31	21,73	32,47	35,56	36,04	43,67
Magnésie.....	3,27	4,73	3,97	3,95	6,04	4,45	8,52	8,59	4,76	4,04
Oxyde ferrique	0,72	0,42	0,94	0,40	2,40	4,97	0,45	0,64	0,54	0,65
Ox. manganoso-manganique.	0,82	0,74	0,09	0,30	0,75	0,51	0,34	0,45	0,40	»
Ac. phosphor. — sulfurique..	45,37	46,57	44,07	47,04	49,57	45,66	27,00	24,05	7,05	9,58
Chlore.....	5,49	5,54	3,65	4,89	3,48	3,88	2,39	2,60	4,82	3,59
Silice.....	0,74	4,02	0,47	0,70	0,49	0,71	0,26	0,35	0,84	0,96
	4,99	2,09	4,19	2,18	3,46	2,57	0,95	4,27	4,24	0,72

(1) Verjus petit Bourgogne. — (2) Mûlt de ces mêmes raisins. — (3) *Id.* des raisins mûrs verts. — (4) Enveloppes bleues de raisin bleu. — (5) *Id.* vertes de raisin vert. — (6) Graines de raisin bleu. — (7) *Id.* de raisin vert. — (8) Bois de raisin bleu. — (9) *Id.* du même raisin.

(GRASSO, *R. sc. et ind.*, janvier 1848.)

**RANDANITE.**

Syn. : *Silice gélatineuse.*

Eau, ac. carbonique, mat. organique	40,00
Sables divers par décantation.....	0,80
Silice gélatineuse.....	87,20
Fer et alumine.....	2,00
Chaux et magnésie.....	traces.
	400,00

(FOURNET, *Tr. de Min. de Dufrénoy*, p. 114.)

**RAPHILITE.**

Silice.....	56,478
Alumine.....	6,460
Chaux.....	14,750
Protoxyde de fer.....	5,389
— de manganèse.....	0,447
Magnésie.....	5,454
Potasse.....	10,533
Eau.....	0,500
	99,708

(THOMSON, *Tr. de Min. par Dufrénoy*, t. III, p. 415.)

**RAPIDOLITE.** Voy. WERNÉRITE.

**RATOFKITE.** Voy. CHAUX FLUATÉE.

**RAZOUOFFSKINE.** Voy. HALLOYSITE.

**RAZOUUMUSTSKINE.** Voyez MAGNÉSIE CARBONATÉE.

**REALGAR.** Voy. ARSENIC SULFURÉ ROUGE.

**RÉGLISSE.** Racine.

Fécule amylacée.  
 Albumine végétale.  
 Matière sucrée qui se rapproche des résines.  
 Acides phosphorique et malique combinés à la chaux et à la magnésie.  
 Huile résineuse brune et épaisse qui donne de l'acreté aux décoctions de réglisse.  
 Matière cristalline qui a l'aspect d'un sel.  
 Ligneux ou squelette végétal.

(ROBIQUET, *Ann. de Ch.*, t. LXXII, p. 159.)

**REINMANIT.** Voy. ALLOPHANE.

**REISSITE.** Voy. REUSSINE.

**RENONCULE.** CIMICIFUGA RACEMOSA.

- Matière grasse.
- Gomme.
- Résine.
- Fécule.
- Tannin.
- Cire.
- Acide gallique.
- Sucre.
- Huile.
- Matière colorante noire.
- verte.

Ligneux.  
Sels de potasse, de chaux, de magnésie et fer.

(TILGMANN.)

**RENOUÉE** (polygonum tinctorium). Feuilles fraîches.

- Indigotine.
- Résine rouge.
- Chlorophylle verte, devenant chlorophylle jaune par son contact avec l'éther.
- Acide libre.
- Matière verte de Chevreul.
- Alumine.
- Gomme.
- Pectine combinée à la potasse.
- Oxalate de chaux.
- Sulfate de potasse.
- Chlorure de potassium.
- Magnésie.
- Oxyde de fer.
- Silice.
- Ligneux.
- Principe odorant.

(Journ. de Pharm., t. XXVI, p. 311.)

**RENOUÉE.**

Eau.....	66,66
Ligneux.....	7,40
Indigo (y compris le gluten, le brun et le rouge d'indigo).....	1,00
Matière colorante jaune rougeâtre, soluble dans l'eau.....	5,40
Matière colorante rouge, soluble dans l'alcool et dans l'éther.....	
Chlorophylle.....	6,40
Cire.....	2,32
Alumine.....	1,20
Gomme.....	0,90
Tannin.....	0,40
Nitrate de potasse.....	0,64
Acétate de potasse.....	2,94
<b>A reporter.....</b>	<b>94,96</b>

Report....	94,96
Chlorure de potassium.....	0,60
— de calcium.....	0,71
Sulfate de potasse.....	0,84
Phosphate de potasse.....	0,42
Silice.....	4,54
Principe aromatique ou huile essentielle avec acide acétique libre.....	0,96
Malate de potasse.....	
Chlorure de magnésium.....	
Carbonate de chaux.....	
	<hr/>
	400,00

(Journ. de Pharm., t. XXVI, p. 364.)

**RENSELOERITE.**

Silice.....	59,75
Chaux.....	4,00
Magnésie.....	32,90
Peroxyde de fer.....	3,40
Eau.....	2,85
	<hr/>
	99,90

(Beck, Tr. de Min. de Dufrénoy, t. III, p. 779.)

**RESINASPHALTE.** Voy. RÉTINITE.

**RÉSINES.** Voy. TÉRÉBENTHINE; POIX RÉSINE; COLOPHANE; ACIDE SILVIQUE; ACIDE PICRIQUE; ACIDE PIMARIQUE; ACIDE PYROMARIQUE; COPAHU; RÉSINE ÉLÉMI; BÉTULINE; RÉSINE ANIMÉE; EUPHORBE; BENJOIN; BAUME DE LA MECQUE; BAUME DU PÉROU; BAUME DE TOLU; STYRAX; BDELIUM; GAÏAC; LAQUE; DAMMARINE; MASTIC; SANGDRAGON; SANDARAQUE; TACAMAHACA; LABDANUM; RÉSINE DE PASTO; CIRE DE PALMIER; JALAP; CASTORÉUM; COPAL; TOURBES; OPIUM; ANTIARINE; TANNIN; ASSA-FŒTIDA; ENCENS; GOMME-GUTTE; SAGAPENUM; COPALE FOSSILE; MASOPINE.

Voy. ci-après.

**RÉSINE DE L'ACIDE MÉCHLOÏQUE.** C<sup>10</sup>H<sup>8</sup>O<sup>8</sup>.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	47,297	46,987
Hydrogène.....	3,777	3,835
Oxygène.....	48,926	49,178
	<hr/>	<hr/>
	400,000	400,000

(Tr. de Ch. de Berzelius.)

**RÉSINE D'ALDÉHYDE.**

Carbone.....	65,6780
Hydrogène.....	7,0830
Oxygène.....	27,2487
	<hr/>
	400,0097

(T. de Ch. de Berzelius.)

RÉSINE AMMONIAQUE.  $C^{40}H^{20}O^9$ .

	Tr.		Calc.
Carbone.....	71,78	72,07	71,61
Hydrogène.....	7,55	7,63	7,80
Oxygène.....	20,67	20,30	21,09
	400,00	400,00	400,50

(JOHNSTON, *Rev. sc. et ind.*, t. XIV, p. 519.)

## VOY. GOMME AMMONIAQUE.

RÉSINE ANIMÉE.  $C^{50}H^{25}O$ .

	Calc.	Tr.
Carbone.....	3056,80	85,6
Hydrogène.....	444,80	41,5
Oxygène.....	400,00	3,1
	3568,60	400,0

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 315.)RÉSINE DE L'ARBRE A BRAI.  $C^{50}H^{25}O$ .

	Calc.	Tr.
Carbone.....	85,66	85,3
Hydrogène.....	41,33	41,7
Oxygène.....	3,01	3,0
	400,00	400,0

(DUMAS, *Inst.*, 1839.)

## RÉSINE DU BAUME DU PÉROU. VOY. BAUMES.

## RÉSINE DU BAUME DE TOLU. VOY. BAUMES.

## RÉSINE DE BDELLIUM. VOY. BAUMES.

## RÉSINE BILIAIRE. VOY. ACIDE CHOLÉDIQUE.

RÉSINE DE CALOPHYLLUM.  $C^{44}H^{20}O^4$ .

	Tr.			
Carbone.....	67,22	67,43	67,59	67,63
Hydrogène.....	7,31	7,34	7,25	7,29
Oxygène.....	25,47	25,23	25,16	25,08
	400,00	400,00	400,00	400,00

	Calc.	
Carbone.....	4050,0	67,2
Hydrogène.....	442,5	7,2
Oxygène.....	400,0	25,6
	4562,5	400,0

(LEWY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. X, p. 382.)

## RÉSINE DE CANNELLE. VOY. CANNELLE.

## RÉSINE DE COPAHU. VOY. BAUMES.

RÉSINE DE COPAÏNE.  $C^{40}H^{20}O^4$ .

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	79,12	79,26	79,53
Hydrogène.....	10,01	10,15	10,06
Oxygène.....	10,87	10,59	10,44
	400,00	400,00	400,00

(a) FRITZSCHE. — (b) ROSE. — (c) Calculé.

(L'Institut, 1839.)

RÉSINE COWDIE de la Nouvelle-Zélande, séchée à 176°.  $C^9H^{10}O^{12}$ .

	Tr.	Calc.
Carbone.....	75,46	75,23
Hydrogène.....	9,76	9,73
Oxygène.....	44,78	45,04
	400,00	400,00

(THOMSON, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.)

## RÉSINE DE LA CIRE DE PALMIER.

	83,4	83,7	83,3
Carbone.....	83,4	83,7	83,3
Hydrogène.....	44,5	41,5	»
Oxygène.....	5,4	4,8	»
	400,0	400,0	

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 23.)

## RÉSINE ÉLASTIQUE. VOY. BITUME ÉLASTIQUE.

## RÉSINE ÉLÉMI.

	83,25	82,85	82,29
Carbone.....	83,25	82,85	82,29
Hydrogène.....	41,34	41,24	41,41
Oxygène.....	5,44	5,94	6,60
	400,00	400,00	400,00

(H. ROSE, *l'Institut*, 1839.)RÉSINE A soluble dans l'alcool.  $C^{40}H^{20}O^4$ .

	Tr.			Calc.
Carbone.....	78,93	78,45	78,82	79,27
Hydrogène.....	10,57	10,30	10,43	10,36
Oxygène.....	10,50	11,55	10,75	10,37
	400,00	400,00	400,00	400,00

RÉSINE B, peu soluble dans l'alcool.  $C^{40}H^{20}O$ .

	Tr.		Calc.
Carbone.....	85,30	85,00	85,66
Hydrogène.....	11,92	11,83	14,53
Oxygène.....	2,88	3,47	2,81
	490,10	400,00	400,00

(JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 522.)RÉSINE EUPHORBE.  $C^{44}H^{20}O$ .

	Tr.		Calc.
Carbone.....	81,32	81,33	81,08
Hydrogène.....	11,06	11,49	11,34
Oxygène.....	7,62	7,48	7,58
	400,00	400,00	400,00

(H. ROSE, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843.)

## RÉSINE DES EXCRÈMENTS.

Eau.....	70,00
Fibre végétale.....	24,08
Résine verte et acide gras.....	4,52
Matière biliaire (indécomposée).....	0,60
Matière extractive particulière (buline de Morin).....	4,60
Albumine.....	0,40
Résine biliaire.....	4,80
	<hr/>
	100,00

(MORIN, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)

## RÉSINE FOSSILE. VOY. COPALE FOSSILE.

## RÉSINE DE GAÏAC.

Résine de baume particulière, soluble dans l'éther et dans l'ammoniaque.....	48,7
Résine de baume particulière, soluble dans l'éther, mais non dans l'ammoniaque.....	58,3
Résine soluble dans l'ammoniaque, et insoluble dans l'éther.....	44,3
Matières étrangères.....	44,7
	<hr/>
	400,0

(JOHN, *Rapp. ann. de Berzelius, 1845.*)

## RÉSINE DE HIGHGATE. VOY. COPALE FOSSILE.

## RÉSINE D'IPOMOEÀ (Pararhodéorétine).

C <sup>2</sup> H <sup>30</sup> O <sup>16</sup> .		Tr.	Calc.
Carbone.....	58,64	58,88	
Hydrogène.....	8,43	7,84	
Oxygène.....	33,23	33,28	
	<hr/>	400,00	400,00

(KAYSER, *Rapp. ann. de Berzelius, 1846.*)

## RÉSINE JAUNE. VOY. POIX-RÉSINE.

## RÉSINE DE MAYNAS.

Carbone.....	67,22	67,43	67,59	67,63
Hydrogène.....	7,31	7,34	7,25	7,29
Oxygène.....	25,47	25,23	25,16	25,08
	<hr/>	400,00	400,00	400,00

(LÉWY, *C. R.*, t. XVIII.)RÉSINE DE MYRRHE. C<sup>2</sup>H<sup>16</sup>O<sup>4</sup>.

Tr.		Calc.	
Carbone.....	74,782	75,04	
Hydrogène.....	8,060	8,31	
Oxygène.....	47,458	46,65	
	<hr/>	400,000	400,00

(RIECKOLDT, *Rapp. ann. de Berzelius, 1847.*)RÉSINE OLIBANUM. C<sup>32</sup>H<sup>26</sup>O.

Tr.		Calc.		
Carbone.....	85,07	84,66	85,23	85,64
Hydrogène.....	44,26	44,25	44,29	44,48
Oxygène.....	3,64	4,09	3,48	3,24
	<hr/>	99,97	400,00	400,00

(STENHOUSE, *Rapp. ann. de Berzelius, 1842.*)RÉSINE DE PASTO. C<sup>6</sup>H<sup>4</sup>O.(BOUSSINGAULT, *Tr. de Ch. org. de Liebig, t. II, p. 395.*)RÉSINE DU RÉTINASPALTE. C<sup>40</sup>H<sup>27</sup>O<sup>6</sup>.

Tr.		Calc.		
Carbone.....	75,89	76,26	75,88	
Hydrogène.....	8,85	8,80	3,68	
Oxygène.....	45,26	44,94	45,44	
	<hr/>	400,00	400,00	95,00

Tr.		Calc.		
Carbone.....	76,26	78,08	76,53	
Hydrogène.....	8,55	8,70	8,44	
Oxygène.....	45,49	43,22	45,00	
	<hr/>	400,00	400,00	99,97

(JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 519.)

## RÉSINES DE RHUBARBE.

Résine alpha ou érythrorétine. C<sup>3</sup>H<sup>4</sup>O<sup>5</sup>, 2PbO.

Carbone.....	46,84	46,97	
Hydrogène.....	4,37	4,24	
Oxygène.....	42,52	42,43	
Oxyde plombique.....	69,27	69,35	
	<hr/>	400,00	99,99

Résine bêta ou pharorétine. C<sup>6</sup>H<sup>8</sup>O<sup>2</sup>.

(1)		(2)	Calc.
Carbone.....	58,89	59,86	60,27
Hydrogène.....	4,35	5,45	4,95
Oxygène.....	36,76	34,99	34,46
	<hr/>	400,00	99,68

(1) Résine libre. — (2) Résine combinée à l'oxyde plombique.

## Résine-gamma, ou aporétine.

Carbone.....	58,89	
Hydrogène.....	4,35	
Oxygène.....	36,76	
	<hr/>	400,00

(DOEPPING et SCHLOSSBERGER, *Rapp. ann. de Berzelius, 1846.*)

## RÉSINE DE SAGAPÉNUM.

Tr.		Calc.	
Carbone.....	70,05	70,83	
Hydrogène.....	8,54	8,63	
Oxygène.....	21,44	20,54	
	<hr/>	400,00	400,00

(JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 221.)



RÉSINE DE SCAMMONÉE.  $C^{20}H^{35}O^{20}$ .

	Tr.		
Carbone.....	56,08	55,85	54,82
Hydrogène.....	7,93	7,84	7,70
Oxygène.....	35,99	36,31	37,48
	400,00	400,00	400,00

Calc.

Carbone.....	55,17	55,92
Hydrogène.....	7,63	7,53
Oxygène.....	37,20	36,55
	400,00	400,00

(JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 518.)

## RÉSINE DE SETTLING-STONES en Northumberland.

Carbone.....	85,433
Hydrogène.....	40,853
Cendres.....	3,256
Perte.....	0,758
	400,000

(JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 66.)

## RÉSINE DU SUCCIN.

Carbone.....	78,786
Hydrogène.....	40,474
Oxygène.....	44,429
	400,086

(SCHRÖTTER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.)

## RÉSINES DE LA TOURBE de Frise.

- Résine alpha.  $C^{50}H^{40}O^9$ .  
 Résine bêta.  $C^{77}H^{67}O^9$ .  
 Résine gamma.  $C^{101}H^{94}O^9$ .  
 Résine delta.  $C^{151}H^{121}O^9$ .

## RÉSINES DE LA TOURBE. Espèces légères.

- Résine alpha.  $C^{35}H^{28}O^9$ .  
 Résine delta.  $C^{90}H^{84}O^9$ .

(MULDER, *Tr. de Ch. org. de Liebig*, t. II, p. 397.)

## RÉSINE DU XANTHOREA HASTILIS de la Nouvelle-Hollande.

- Résine.  
 Gomme spongieuse (atomes).  
 Acide benzoïque.  
 Huile volatile âcre, jaune, odorante.

(LAUGIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXVI, p. 276.)RÉSINE DU XANTHOREA HASTILIS.  $C^{30}H^{23}O^{10}$ .

	Tr.		Calc.
Carbone.....	67,67	68,085	70,37
Hydrogène.....	5,75	5,707	6,60
Oxygène.....	26,58	26,208	23,02
	400,00	400,000	99,99

(JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 515.)RÉSINÉINE.  $C^{20}H^{16}O$ .

	Tr.	Calc.
Carbone.....	84,6	84,4
Hydrogène.....	10,7	10,3
Oxygène.....	4,7	5,3
	400,0	400,0

(FRÉMY.)

RÉSINÉONE.  $C^{10}H^9O$ .

	Tr.		Calc.
Carbone.....	78,6	77,8	78,3
Hydrogène.....	11,6	11,7	11,5
Oxygène.....	9,8	10,5	10,2
	400,0	400,0	400,0

(FRÉMY.)

## RÉSINITE. Voy. QUARTZ RÉSINITE.

RÉSINONE.  $C^{29}H^{25}O$ .

	Tr.	Calc.
Carbone.....	85,07	85,23
Hydrogène.....	11,20	11,05
Oxygène.....	3,73	3,71
	400,00	99,99

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 15.)

## RÉTINALITE.

Silice.....	40,550
Soude.....	18,832
Magnésie.....	18,856
Alumine.....	0,300
Peroxyde de fer.....	0,620
Eau.....	20,000
	99,158

(THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I.)RÉTINAPHTHE.  $C^{14}H^8$ .

	Tr.		
Carbone.....	91,69	91,62	91,86
Hydrogène.....	8,57	9,05	9,02
	400,26	400,67	400,88

Calc.

Carbone.....	267,82	91,46
Hydrogène.....	25,00	8,53
	292,82	99,99

(PELLETIER et WALTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 279.)

**RÉTINASPHALTE. Voy. RÉTINITE.**

**RÉTINE.**

Eau.....	92,90	
Matière grasse saponifiable.....	} 0,85	
— phosphorée.....		
Albumine.....	6,25	
	400,00	

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 220.)

**RÉTINITE. Voy. FELDSPATH RÉSINITE.**

**RÉTINITE. C<sup>2</sup>H<sup>2</sup>O.**

Syn. : *Résinasphalte; rétinasphalte.*

**RÉTINITE de Moravie.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	80,700	80,41
Hydrogène.....	10,623	10,61
Oxygène.....	8,677	8,93
Résine.....	400,000	99,95

(SCHRÖTTER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

**RÉTINITE.**

	(1)	(2)	(3)
Résine.....	55	55,5	94
Asphalte.....	44	42,5	9
Terre.....	3	4,5	»
	99	99,5	400

(1) R. de Bovey, par HATCHETT, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 438. — (2) R. du cap Sable, par TROUST, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 697. — (3) R. de Halle, par BUCHOLZ, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 499.

**RÉTINOLE. C<sup>23</sup>H<sup>16</sup>.**

Carbone.....	92,49	92,42
Hydrogène.....	7,76	8,44
	400,25	400,53

**RÉTINYLE. C<sup>9</sup>H<sup>8</sup>.**

	Tr.	
Carbone.....	90,25	90,35
Hydrogène.....	40,05	40,06
	400,30	400,41

	Tr.	Calc.
Carbone.....	90,43	90,47
Hydrogène.....	40,09	9,83
	400,52	400,00

(PELLETIER et WOHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 287.)

**REUSSINE d'Égra en Bohême.**

Sulfate de soude.....	66,04
— de magnésie.....	31,35
— de chaux.....	0,42
Chlorure de magnésie.....	2,49
	400,00

(*Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 165.)

**RHÉINE. C<sup>24</sup>H<sup>19</sup>O<sup>19</sup>.**

	(1)	(2)	Calc.
Carbone.....	55,472	54,449	55,594
Hydrogène....	4,698	5,430	4,927
Oxygène.....	39,830	40,420	39,482
	400,000	99,999	400,000

(1) Résine libre. — (2) Combinaison barytique.

(BRANDES et LEBER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

**RHÉNITE. Voy. CUIVRE HYDRO-PHOSPHATÉ.**

**RHODALITE.**

Silice.....	55,90
Alumine.....	8,30
Peroxyde de fer.....	14,40
Oxyde de manganèse.....	une trace
Chaux.....	4,40
Magnésie.....	0,60
Eau.....	22,00
	99,30

(RICHARDSON, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 495.)

**RHODALOSE. Voy. COBALT SULFATÉ.**

**RHODÉORÉTINE. C<sup>42</sup>H<sup>36</sup>O<sup>24</sup>.**

	Tr.		Calc.
Carbone.....	55,46	55,23	55,54
Hydrogène.....	8,39	7,98	7,83
Oxygène.....	36,45	36,79	36,63
	400,00	400,00	400,00

(KAYSER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

**RHODÉORÉTINOL.**

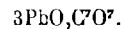
Carbone.....	66,95
Hydrogène.....	10,67
Oxygène.....	22,38
	400,00

(KAYSER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

**RHODIUM. Rh. Dens<sup>6</sup> 10,64.**

**RHODIZITE. Voy. MAGNÉSIE BORATÉE.**

**RHODIZONATE DE PLOMB.**



	Tr.	Calc.
Carbone.....	9,47	9,87
Oxygène.....	14,36	12,93
Oxyde de plomb.....	76,17	77,20
	400,00	400,00

(THAULOW, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 118.)

**RHODOCHROLITE. Voy. MANGANÈSE CARBONATÉ.**

**RHODOCHROME. Voy. SERPENTINE.**

**RHODODENDRON.** Feuilles desséchées.

Chlorophylle résineuse.....	6,5
Matière amère et acerbe, brune, soluble dans l'eau et l'esprit-de-vin aqueux.....	37,6
Matière brune pulvérulente, soluble dans les alcalis et les acides végétaux, insoluble dans l'eau, l'esprit-de-vin, l'éther et les huiles.....	13,9
Matière extraite par la potasse.....	22,4
Fibre ligneuse.....	18,7
Perte.....	0,9
	<hr/> 100,0

(STOLZE, *Ann. de Berlin pour la Pharm.*, 1817, p. 45.)

**RHODOISE.** Voy. COBALT ARSÉNIATÉ.**RHODONITE.**

Syn. : *Manganèse silicaté.*

	(1)	(2)
Silice.....	45,49	46,37
Protoxyde de manganèse..	39,46	47,38
— de fer.....	6,42	»
Chaux.....	4,66	5,48
Magnésie.....	2,60	»
	<hr/> 98,63	<hr/> 99,23

(1) Rhodonte d'Alger non altérée. — (2) *Id.* de Saint-Marcel, *id.*

(ERLHSEN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 286.)

**RHOETISITE.** Voy. DISTHÈNE.**RHUBARBE.** *Rheum palmatum.* Suc des tiges et feuilles.

Bioxalate de potasse en quantité.  
Acide acétique ou analogue combiné avec la matière colorante extractive.

(VOGEL, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 95.)

Pectine et amidon.....	40,55
Sels et fibres végétales.....	56,00
Acide chrysophanique.....	7,50
Phlorétine.....	9,43
Aporétine.....	3,50
Acide gallique et tannique.....	6,50
Sucre, eau et perte.....	3,51

(BLEY et DRESSEL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 359.)

**RHUBARBE.**

Tannin.  
Acide gallique.  
Malate de chaux.  
Gomme.  
Sucre.  
Huile fixe.  
— volatile.

**Résine.**

Substance colorante jaune, solide.  
Oxalate de chaux.  
Substance fibreuse.

(PERETTI, *Journ. de Pharm. méd.*, 14<sup>e</sup> année, octobre 1828, p. 536.)

**RHUBARBE.**

Cire.....	0,4
Graisse.....	1,4
Résine.....	11,8
Extrait peu soluble.....	2,8
Acide tannique noircissant les sels ferriques.....	0,8
Substance amère.....	23,2
Gomme, mucilage végétal et sucre... ..	5,2
Amidon.....	1,4
Malates et phosphates de potasse et de chaux.....	1,2
Oxalate de chaux.....	5,0
Fibre végétale, huile volatile et perte..	43,6
Cendres.....	3,2
	<hr/> 100,0

(HERBERGER.)

**RHUBARBE.** *Rheum palmatum.*

Résine.....	10,0
Amer de rhubarbe mêlé avec du tannin et de l'acide gallique.....	26,0
Gomme.....	34,0
Fibre ligneuse.....	16,3
Malate calcique.....	6,5
Phosphate calcique.....	2,0
Eau.....	8,2
	<hr/> 100,0

(BRANDES.)

**RHUBARBE.**

Acide rhubarbarique.....	2,0
Acide rhubarbarique impur, ou rhubarbarine résineuse mêlée avec de l'acide gallique ou du tannin.....	7,5
Acide gallique.....	8,5
Tannin.....	9,0
Matière extractive colorante.....	3,5
— mucoso-sucrée.....	12,0
Amidon.....	4,0
Matière extractive gommeuse.....	44,4
Acide pectique.....	4,0
Malate et gallate de chaux.....	4,1
Oxalate de chaux.....	12,0
Sulfate et muriate de potasse.....	1,5
Silice.....	4,0
Phosphate de chaux et oxyde de fer..	0,5
Ligneux.....	5,0
Eau.....	2,0
	<hr/> 100,0

(BRANDES et LIBER, *Journ. de Pharm.*, t. XXV, p. 264.)

**RHUBARBE de Russie. Racine.**

Résine.....	4,8
Rhubarbarine.....	26,4
Mucilage.....	42,8
Résidu fibreux.....	49,5
Oxalate de chaux.....	4,5
Perte.....	2,0
	<hr/>
	400,0

**RHUBARBE.**

Résine.....	2,8
Rhubarbarine.....	24,0
Mucilage.....	44,8
Résidu fibreux.....	47,0
Oxalate de chaux.....	9,0
Perte.....	2,4
	<hr/>
	400,0

(SCHROEDER, *Journ. de Ch.*, t. XXII, p. 400.)

**RHUBARBE. Rheum australe.**

Rhéine probablement mêlée de résine	7,3
Traces d'huile grasse, extrait particulier, amor, <i>carpopiciterhubarbarine</i>	44,0
Apothème de tannin.....	5,0
Acide tannique, acide gallique, matière extractive, gomme, surmalate calcique, traces de sucre.....	4,6
Amidon.....	2,0
Oxalate calcique.....	3,3
Pectine et acide pectique.....	46,0
Albumine, fibre végétale et humidité.....	20,3
	<hr/>
	99,5

(HENRY, *Journ. de Phys.*, t. LXXXIV, p. 344.)

**RHUBARBE.**

	(1)	(2)	(2)
Amer derhubarbe	46,042	24,375	40,465
Mat. colorantejaun*	9,583	9,466	2,487
Extrait contenant			
du tannin.....	44,687	46,458	40,446
Apothème de tannin	4,458	4,249	0,833
Mucilage végétal.	40,000	8,333	3,542
Mat. extraites de			
la fibre ligneuse			
par la potasse.	28,333	30,416	40,249
Ac. oxaliqu. extrait			
par la potasse.	4,042	0,833	»
Fibrine et résidu			
insoluble.....	43,583	45,446	8,542
Humidité.....	3,333	3,425	6,043
Rhaponticine (sub-			
stance particul.)	»	»	4,043
Amidon.....	»	»	4,533
Perte.....	0,939	0,629	1,447
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	99,000	440,000	99,000

(1) R. de Russie. — (2) R. d'Angleterre. — (3) Rheum rhaponticum.

BNEMAN.)

**RHYACOLITE.**

Silice.....	50,31
Alumine.....	29,44
Peroxyde de fer.....	0,28
Chaux.....	4,07
Magnésie.....	0,23
Potasse.....	5,92
Soude.....	40,56
	<hr/>
	97,84

(G. ROSE, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 387.)

**RICIN. (Ricinus communis.) Semence.**

Résine brune presque insipide avec un peu de principe amer.....	4,94
Gomme.....	4,94
Fibre ligneuse.....	20,00
Huile grasse (qui n'est âcre que lorsqu'elle est rancie).....	46,19
Gomme.....	2,40
Amidon avec un peu de fibre ligneuse	20,00
Albumine.....	0,50
Eau.....	7,09
	<hr/>
	400,00

(GEIGER, *Nouv. Journ. de Trommsdorf*, t. XI, p. 1, 273.)

**RIPIDOLITHE. V. CHLORITE HEXAGONALE.**

**RIZ.**

Fécule.....	96,0
Sucre.....	4,0
Huile grasse.....	4,5
Albumine.....	0,2
Sels.....	quantité indéterminée.

(VOGEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IV, p. 242.)

**Riz.**

	(1)	(2)
Eau.....	5,00	7,00
Amidon.....	85,07	83,80
Parenchyme.....	4,80	4,80
Matière végéto-animale.....	3,60	3,60
Sucre incristallisable.....	0,29	0,05
Matière gommeuse voisine de l'amidon.....	0,74	0,40
Huile.....	0,43	0,25
Phosphate de chaux.....	0,40	0,40
Muriate de potasse.....	}	Indices
Phosphate de potasse.....		
Acide acétique.....		
Sel végétal à base de chaux — à base de potasse		
Soufre.....	<hr/>	<hr/>
	400,00	400,00

(1) R. de la Caroline. — (2) R. du Piémont.

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IV, p. 383.)

## Riz.

Azote.....	4,46	} 99,36
Carbone.....	44,64	
Hydrogène.....	6,53	
Oxygène.....	46,62	
Soufre.....	0,08	
Cendres.....	0,36	
Matières desséchées à 100°.	7,40	
— fraîches.....	6,27	
Eau.....	45,14	

(HORSFOLD, *R. sc. et ind.*, t. XXV, p. 304.)

## RIZ. Paille de riz.

Carbone.....	43,4
Hydrogène.....	6,3
Oxygène.....	50,3
	<u>400,0</u>

(PAYEN, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 479.)

## ROCHES.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	0,6420	0,7520	0,7000
Alumine.....	0,4840	0,4500	0,4600
Potasse.....	0,1695	0,0340	0,0650
Chaux.....	trace	0,0120	0,0250
Magnésie.....	»	0,0240	»
Oxyde de fer..	»	»	0,0050
Eau.....	»	0,0150	0,0300
	<u>0,9955</u>	<u>0,9870</u>	<u>0,9850</u>

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	0,6550	0,6400	0,6440
Alumine.....	0,2000	0,4920	0,1564
Potasse.....	0,0910	0,4150	0,0540
Chaux.....	0,0220	»	0,0120
Magnésie.....	»	0,0160	0,0120
Oxyde de fer..	0,0300	0,0420	0,0430
Eau.....	»	0,0200	0,0710
	<u>0,9980</u>	<u>0,9950</u>	<u>0,9924</u>

(1) Feldspath limpide du Saint-Gothard. — (2) Pétrosilex de Nantes. — (3) Ponce du commerce. — (4) Trachite ou domite du Puy-de-Dôme. — (5) Domite du Pertuis, route du Puy à Saint-Etienne. — (6) Lave vitreuse du Cantal.

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 35.)

## Roche de la montagne des Oliviers à Jérusalem.

Chlorure de calcium.....	0,400
Silicate.....	0,075
Carbonate de chaux.....	98,718
Eau hygroscopique.....	0,349
Eau combinée.....	0,488
Fer, magnésie, alumine.....	traces
	<u>400,000</u>

(MARCHAND, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 211.)

## ROCOU.

Un peu de matière colorante.	
Matière résineuse jaune (oxelline)....	28,0
Matière extractive colorante jaune rougeâtre.....	20,0
Substance analogue au mucilage et à la matière extractive.....	4,0
Gomme.....	26,5
Fibre ligneuse.....	»
Un acide et perte.....	4,5
	<u>100,0</u>

(JOHN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 101.)

## ROMANZOVI. Voy. GREMAT.

## ROMÉINE des mines de manganèse à Saint-Marcel (Piémont).

Acide antimonieux.....	0,3705	0,3695
Oxyde ferreux.....	0,0056	0,0067
— manganoux.....	0,0401	0,0424
Chaux.....	0,0779	0,0769
Acide silicique.....	0,0030	0,0046
	<u>0,4674</u>	<u>0,4704</u>

(DAMOUR, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 108.)RONCE (*Rubus fruticosus*). Baies.

Résine, une trace.	
Matière colorante rouge.	
Sucre incristallisable.	
Gomme.	
Parties membraneuses.	
Acide malique.	
Malate (peut-être aussi du citrate) de chaux et de potasse.	
Phosphate de potasse et phosphate de chaux.	

(JOHN, *Écrits ch.*, t. IV, p. 175.)

## ROSE de Provins. Pétales.

Matière grasse.	
Huile essentielle.	
Acide gallique.	
Matière colorante.	
Albumine.	
Tannin.	
Sels solubles, carbonate, phosphate et hydrochlorate de potasse.	
Sels insolubles, carbonate et phosphate de chaux.	
Silice.	
Oxyde de fer.	

(CARTIER, *Journ. de Pharm.*, novembre 1821, p. 531.)

Rose. *Rosa canina*.

Huile volatile.....	traces
Huile grasse.....	0,065
Cire.....	0,050
Résine.....	1,880
Tannin qui colore en vert les sels ferriques.....	0,260
Gomme.....	25,000
Sucre incristallisable.....	30,000
Acide citrique.....	2,950
Acide malique impur.....	7,760
Fibre.....	14,000
Épiderme.....	4,552
Eau, y compris la perte et plusieurs sels potassiques, calciques, magnésiques, ferriques à acides végétaux, ainsi que du phosphate calcique.....	42,865
	99,382

(BULTZ, *T. de Ch.* de Berzelius.)

## ROSEAU. Charbon obtenu sur 400 parties.

	Carbonisation	
	rapide.	lente.
Tige de roseau.....	12,95	27,75

(KARSTEN, *T. de Ch.* de Dumas, t. I, p. 558.)

## ROSEE du marais du Cercle (Aude).

Gaz acide carbonique.....	2,47
— oxygène.....	30,30
— azote.....	67,53
	400,00

(JULIA et FONTENELLE, *Inst.*, 1834.)

## ROSELANE. Voy. ROSITE.

## ROSÉLITE. Voy. COBALT ARSÉNIATÉ.

## ROSITE d'Akes, près du lac de Maclaren.

Silice.....	44,9
Alumine.....	34,5
Peroxyde de fer.....	0,7
Oxyde de manganèse.....	0,2
Potasse.....	6,6
Soude.....	trace
Chaux.....	3,6
Magnésie.....	2,5
Eau.....	6,3
	99,3

(SVANBERG, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 162.)

## ROTHOFFITE. Voy. GRENAT.

## RUBELLANE. Voy. MICA.

## RUBELLITE. Voy. TOURMALINE.

## RUBIACIN.

Carbone.....	67,63
Hydrogène.....	3,27
(SCHUNCK, <i>Annuaire</i> de Millon et Reiset, 1849, p. 436.)	

## RUBICELLE. Voy. SPINELLE.

## RUBIS. Voy. CORINDON.

## RUBIS ARTIFICIEL de Venise.

Or.....	0,049
Oxyde d'étain.....	0,690
— de fer.....	2,200
— de plomb.....	22,930
Magnésie.....	0,500
Chaux.....	3,800
Soude.....	5,790
Potasse.....	6,700
Silice.....	58,986
Arsenic.....	traces
	401,645

(BOEMME, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 201.)

## RUBIS BALAIS. Voy. SPINELLE.

RUFINE. C<sup>7</sup>H<sup>7</sup>O<sup>3</sup>.

	Calc.	Tr.	
Carbone.....	64,56	64,49	64,46
Hydrogène.....	5,27	5,34	5,46
Oxygène.....	30,47	30,68	30,47
	400,00	400,24	99,49

(MULDER, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 51.)

## RUTILE.

Syn. : Titan oxydé; titanite; schorlrouge; crispite; sagénite; rutile; nigrine.

Oxyde de titane.

Un peu de manganèse oxydé.

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XXVI, p. 53.)

## RUTILE.

	(1)	(2)	(3)
Acide titanique... ..	96,75	97,96	98,47
Oxyde ferrique... ..	2,40	04,96	00,72
Perte... ..	»	00,08	00,81
	99,45	400,00	400,00
	(4)	(5)	(6)
Ox. de manganèse... ..	»	»	4,20
Acide titanique... ..	97,60	98,70	74,30
Oxyde ferrique... ..	4,55	4,30	27,50
	99,45	400,00	400,00

(1) Rutile de Freiberg, par KARSTEN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 258. — (2) R. de Gourdon, par SALVETAT, *C. R.*, t. XXII. — (3) R. de Villeueuve, *id.* — (4) R. de Saint-Yrieix, par DAMOIR, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. X, p. 417. — (5) R. par Rose, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 669. — (6) R. par PESCHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 134.

## ROULE titanique.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Acide silicique.....	32,29	34,20	30,60	30,63
— titanique.....	44,58	40,92	47,65	42,56
Oxyde de fer.....	4,07	5,63	»	»
Chaux.....	26,64	22,25	22,06	25,00
Protox. de fer.....	»	»	»	3,93
	101,55	100,00	100,31	102,12

(1) T. de Zillertal. — (2) (3) T. brun d'Arendal. — (4) Id. de Passau.

(HENRI ROSE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 337.)

## S

SABADILLINE.  $C^{20}H^{15}AzO^5$ .

	Tr.	Calc.
Carbone.....	64,18	64,55
Azote.....	7,95	7,50
Hydrogène.....	6,88	6,85
Oxygène.....	20,99	21,10
	100,00	100,00

(COUVERBE.)

## SABADILLINE MONOHYDRATÉE.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	60,998	61,63
Azote.....	7,230	7,43
Hydrogène.....	7,251	7,04
Oxygène.....	24,521	24,20
	100,000	100,00

(COUVERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 382.)

## SABLE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ox. de mang <sup>se</sup> .....	»	0,25	»	»
Alumine.....	4,00	21,00	»	4,50
Silice.....	96,00	43,00	»	72,50
Chaux.....	4,50	44,00	4,0	24,50
Oxyde de fer.....	0,75	46,50	44,0	0,75
Perte.....	0,75	2,50	»	0,75
	100,00	97,25	100,00	100,00

(1) S. de Savigny, à Saint-Samson, par FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. VI, p. 126. — (2) S. de Muska (Transylvanie), par KLAPROTH, *id.*, t. XLV, p. 23. — (3) Sable noir et ferrugineux de Saint-Domingue, par FOURCROY, *id.*, t. VI, p. 125. — (4) Terre à four de la rue Miroménil, par FOURCROY, *J. des Mines*, prairial an II, p. 222.

## SABLE employé pour la fabrication des moules dans les fonderies.

Silice..	92,083	94,907	92,943	90,625
Ox. de fer	2,498	2,477	4,249	2,708
Alumine	5,415	5,683	5,830	6,667
Chaux..	traces	0,415	traces	traces
	99,996	100,482	99,992	100,000

(KAMPFMAN, *Revue sc. et ind.*, t. XXI, p. 215.)

Voy. SILICE, QUARTZ.

## SABLES TITANIFÈRES. Voy. FER TITANÉ

## SACCHARATE D'AMMONIAQUE.



	(a)	(b)
Sucre.....	90,000	89,49
Ammoniaque.....	4,930	5,14
Eau de combinaison.....	5,070	5,37
	100,00	100,00

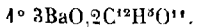
(a) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XCV, p. 63. — (b) GÉRIN-VARRY, *id.*, t. LII, p. 330.

## SACCHARATE d'AMMONIAQUE.

Carbone.....	32,44
Hydrogène.....	5,82
Oxygène.....	55,84
Azote.....	6,20
	100,00

(THACLOW, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 60.)

## SACCHARATE DE BARYTE.



	Tr.		
Baryte.....	33,4	35,5	35,0
Carbone.....	23,4	23,6	23,9
Hydrogène.....	4,7	4,1	4,6

	Calc.	
Oxygène.....	2800,0	35,8
Baryte.....	2870,4	36,5
Carbone.....	4836,4	23,3
Hydrogène.....	349,4	4,4

(PÉLIGOT.)

7856,2 400,0

2° SACCHARATE DE BARYTE,  $\text{C}^{12}\text{H}^{11}\text{O}^{11}$ , BaO.

	Tr.			
Baryte.....	31,0	31,0	30,9	30,8
Carbone.....	28,4	28,0	»	»
Hydrogène...	4,5	4,4	»	»

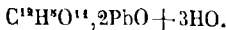
Calc.

Baryte.....	956,88	30,7
Carbone.....	948,24	29,5
Hydrogène.....	137,28	4,4
Oxygène.....	4400,00	35,4

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 127.)

3442,40 400,0

## SACCHARATES DE PLOMB.



	(a)	(b)	(c)
Sucre.....	44,74	400,0	40,34
Oxyde de plomb..	58,26	439,6	59,66
	100,00		100,00

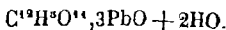
(a) (b) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 60. — (c) GÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 333.

## SACCHARATE DE PLOMB.

Oxyde de plomb..	59,4	59,6	59,4	59,4	59,4
Carbone..	48,5	49,4	49,4	»	»
Hydrogène	2,4	2,4	2,5	»	»

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 123.)

## SACCHARATE DE PLOMB.



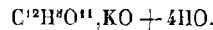
	Tr.		Calc.	
Ox. de plomb.	66,0	66,4	8367,0	66,5
Carbone.....	44,4	»	4836,4	44,6
Hydrogène....	2,4	»	262,0	2,0
Oxygène.....	»	»	2400,0	46,9
			42565,4	400,0

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 149.)3° SACCHARATE DE PLOMB.  $\text{C}^{12}\text{H}^{10}\text{O}^{11}$ , 5PbO.

	Calc.		Tr.
Carbone....	917,220	40,433	9,980
Hydrogène .	63,397	0,689	0,702
Oxygène... .	4400,000	42,451	42,304
Ox. de plomb	6972,500	77,027	77,044
	9053,447	100,000	400,000

(THAULOW, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 56.)

## SACCHARATE DE POTASSE.

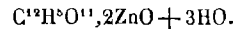


	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.	947,22	29,403	29,38	28,52
Hydrogène.	442,34	3,600	3,78	3,60
Oxygène.	4500,00	48,086	47,98	49,22
Potasse..	589,92	48,911	48,86	48,66
	3449,45	400,000	400,00	400,00

(a) (b) Calculé. — (c) THAULOW. — (d) HESS.

(Ann. de Ch. et de Ph., t. LXIX, p. 55.)

## SACCHARATE DE ZINC.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	26,79	26,28	
Hydrogène.....	2,92	3,06	
Oxygène.....	40,99	41,55	
Oxyde de zinc.	29,30	29,44	
	100,00	100,00	

(THAULOW, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 59.)

## SACCHARITE de Silésie.

	(1)	(2)
Acide silicique.....	58,93	60,23
Alumine.....	23,50	24,04
Oxyde ferrique.....	4,27	4,30
— niccolique.....	0,39	0,40
Chaux.....	5,67	5,80
Magnésie.....	0,56	0,57
Potasse.....	0,05	0,05
Soude.....	7,42	7,56
Eau.....	2,24	»
	100,00	99,92

(1) SCHMIDT, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1848. — (2) *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 213.)

## SACCOLACTATES DE PLOMB. SEL NEUTRE.

Sucre de lait.....	36,474	400,00
Oxyde de plomb.....	63,529	474,45
	100,000	

## SEL BASIQUE.

Sucre de lait.....	42,8	400
Oxyde de plomb.....	87,2	681
	100,0	



## SACCOLACTATE DE PLOMB. SEL ACIDE.

Sucre de lait. ....	65,877	100,0
Oxyde de plomb. ....	34,123	22,1
(BERZELIUS, <i>Ann. de Ch.</i> , t. XCV, p. 73.)		

## SAFRAN. Stigmates de la fleur du crocus sativus.

Eau. ....	10,0
Gomme. ....	6,5
Albumine. ....	0,5
Polychroïte. ....	65,0
Matière cireuse. ....	0,5
Débris du végétal. ....	10,0
Huile volatile, quantité indéterminable.	

(BOUILLON-LAGRANGE et VOGEL, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 204.)

## SAFRAN DE MARS.

Oxyde de fer. ....	71,4
Eau. ....	20,0
Acide carbonique. ....	8,3
	99,7

(SOUBEIRAN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 328.)

## SAFRANUM.

Eau perdue à plus de 20°. ....	60	115	45	48
Albumine végétale. .	38	40	80	47
Matière jaunée et sulfates solubles. . .	270	300	300	261
Extractif. ....	50	44	60	41
Partie cireuse. ....	40	8	12	15
Mat. colorante jaune.	30	40	60	21
Carthamine. ....	5	4	4	6
Ligneux. ....	504	417	384	560
Silice. ....	20	15	35	40
Alumine et ox. de fer.	6	8	16	5
Oxyde de manganèse	4	1	3	»
	994	992	999	984

Eau perdue à plus de 20°. ....	60	80	114	60
Albumine. ....	40	40	15	30
Matière jaune et sulfates solubles. . .	260	200	240	260
Extractif. ....	36	40	65	54
Partie cireuse. ....	7	6	6	8
Mat. colorante jaune.	42	61	44	50
Carthamine. ....	3	4	3	4
Ligneux. ....	494	467	504	500
Silice. ....	40	84	12	16
Alumine et ox. de fer.	10	16	4	5
Oxyde de manganèse.	5	1	»	1
	997	999	1007	988

(SALVETAT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 340.)

H.

## SAGAPENUM.

Résine. ....	50,29
Gomme. ....	32,72
Huile volatile. ....	3,73
Mucilage. ....	3,48
Malate et sulfate de chaux. .	0,85
Phosphate de chaux. ....	0,27
Eau. ....	4,60
Matières étrangères. ....	3,30
Perte. ....	0,76
	100,00

(BRANDES, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VII, p. 329.)

## SAGAPENUM.

Résine soluble dans l'éther et l'alcool.	47,91
— insoluble dans l'éther. ....	2,38
Huile volatile. ....	3,73
Gomme soluble, avec du malate, du sulfate et du phosphate de chaux.	32,72
Bassorine. ....	4,48
Malate et sulfate de chaux. ....	0,85
Phosphate de chaux. ....	0,27
Impureté. ....	4,30
Eau. ....	4,60
	101,24

(MEISSNER, *Ch. org. de Gmelin*, p. 350.)

## Voy. RÉSINES.

## SAGÉNITE. Voy. RUTILE.

## SAHLITE. Voy. PYROXÈNE.

## SALAÏTE. Voy. PYROXÈNE.

## SAINFOIN.

	(1)	(2)
Potasse. ....	5,40	6,75
Soude. ....	16,27	20,33
Chaux. ....	24,82	31,04
Magnésie. ....	6,86	8,57
Chlorure de sodium. ....	1,75	2,18
Acide phosphorique. ....	20,06	25,07
Phosphate de perox. de fer.	2,65	3,31
Acide sulfurique. ....	1,34	1,68
— silicique. ....	6,88	1,10
— carbonique. ....	14,43	»
Charbon. ....	2,22	»
	102,68	100,00

(1) 100 de cendres de sainfoin. — (2) Déduction faite du charbon et de l'acide carbonique.

(BUCH, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 484.)

## SALDANITE.

Acide sulfurique. ....	35,68
Alumine. ....	44,98
Eau. ....	49,34
	100,00

(BOUSSINGAULT, *Tr. de Min. de Dufrénoy*, t. III, p. 781.)

17

**SALEP indigène.**

Huile volatile très-odorante.

Gomme mucilagineuse en grande quantité.

Ligneux.....	0,03 ou 0,04	} un peu.
Carbonate de potasse.....		
Muriate <i>id.</i> .....		

(MATHIEU DE DOMBASLE, *Ann. de Ch.*, t. LXXVII, p. 108.)**SALEP. Tubercules.**

Carbone.....	45,167	44,956
Hydrogène.....	6,336	6,349
Oxygène.....	48,497	48,725
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(Tr. de Ch. org. de Liebig, t. III, p. 30.)

**SALHYDRAMIDE. C<sup>22</sup>H<sup>18</sup>O<sup>6</sup>Az<sup>2</sup>.**Syn. : *Salicylimide.*

Carbone.....	3240,27	73,145
Hydrogène.....	224,63	5,148
Azote.....	354,08	8,067
Oxygène.....	600,00	13,670
	<u>4388,98</u>	<u>400,000</u>

**SALHYDRAMIDURE DE FER.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	60,366	64,22
Hydrogène.....	4,506	4,28
Azote.....	8,567	10,13
Oxygène.....	7,403	5,72
Fer.....	49,458	48,65
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(ETTLING, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 333.)**SALICINE. C<sup>12</sup>H<sup>20</sup>O<sup>18</sup> + 4HO.**

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	55,49	55,28	75,59
Hydrogène.....	6,38	6,50	7,72
Oxygène.....	38,43	38,22	46,60
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>99,94</u>

	(4)	(5)	(6)
Carbone.....	55,24	72,95	49,17
Hydrogène.....	6,53	5,75	4,85
Oxygène.....	38,23	24,30	45,98
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) PELOUZE et GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 111. — (2) (4) GERHARDT, *Rev. sc. et ind.*, t. X, p. 305. — (3) STENHOUSE, *Happ. ann. de Berzelius*, 1843. — (5) Matière résinoïde, par PIRIA, *C. R.*, t. VI. — (6) Matière sucrée, par le même, *id.***SALICINE anhydre. C<sup>22</sup>H<sup>18</sup>O<sup>9</sup>.**

	Calc.	Tr.	
Carbone.....	1607,24	60,49	60,25
Hydrogène....	449,76	5,63	5,79
Oxygène.....	900,00	33,88	33,96
	<u>2657,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

**SALICINE cristallisée. C<sup>22</sup>H<sup>18</sup>O<sup>9</sup>.2HO.**

	Calc.	Tr.	
Carbone.....	1607,24	56,76	55,42
Hydrogène....	174,72	6,06	6,39
Oxygène.....	1400,00	38,18	3,819
	<u>2884,96</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 316.)**SALICOR. Voy. SOUDE.****SALICYLAMIDE. C<sup>14</sup>H<sup>7</sup>AzO<sup>4</sup>.**Syn. : *Acide anthranilique.*

	Tr.
Carbone..	60,86 » 64,25 »
Hydrogèn.	5,28 » 5,30 »
Azote....	» 9,95 » 10,09

	Calc.	
Carbone.....	4050,0	64,34
Hydrogène.....	87,5	5,11
Azote.....	477,0	10,22
Oxygène.....	400,0	23,36
	<u>4744,5</u>	<u>400,00</u>

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3 série, t. X, p. 351.)**SALICYLATE D'AMMONIAQUE.**AzH<sup>3</sup>O, C<sup>14</sup>H<sup>8</sup>O<sup>8</sup>.

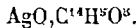
	Tr.	Calc.
Carbone..	54,07 »	54,04 54,81
Hydrogèn.	6,07 »	5,98 5,48
Azote....	» 8,94 »	» 9,03
Oxygène..	» »	» 30,98
		<u>400,00</u>

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XIII, p. 97.)**SALICYLATE D'AMMONIAQUE BINITRIQUE.**C<sup>14</sup>H<sup>7</sup>Az<sup>3</sup>O<sup>14</sup>.

	Tr.	Calc.
Carbone... 34,46	»	1050,1 34,28
Hydrogène. 2,78	»	87,5 2,85
Azote..... » 47,38		525,0 17,14
Oxygène,.. » »		1400,0 45,73
		<u>3062,6</u> <u>400,00</u>

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXV, p. 18.)

## SALICYLATE D'ARGENT.



	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	34,24	»	34,91
Hydrogène.....	2,41	»	2,09
Oxygène.....	»	»	46,43
Oxyde d'argent..	»	48,80	46,57
			100,00

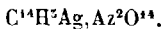
(a) (b) CAHOUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. X, p. 332. — (c) PERIA, *id.*, t. LXIX, p. 301.

## SALICYLATE D'ARGENT.

Calc.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	34,70	1070,46
Hydrogène.....	2,02	62,40
Oxygène.....	46,22	500,00
Oxyde d'argent..	47,06	4451,51
	100,00	3084,07

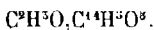
## SALICYLATE D'ARGENT BINITRIQUE.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	24,89	4050,0
Hydrogène.....	4,44	37,5
Argent.....	»	4350,0
Azote.....	32,0	350,0
Oxygène.....	»	4400,0
		4187,5
		100,00

(CAHOUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXV, p. 18.)

## SALICYLATE DE MÉTHYLÈNE.

Syn.: *Huile essentielle de Gaultheria.*

	Tr.	Calc.
Carbone.....	63,07	62,98
Hydrogène.....	5,38	5,37
Oxygène.....	34,55	34,65
	100,00	100,00

(CAHOUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. X, p. 332.)

## SALICYLATE DE MÉTHYLÈNE. Huile de Gaultheria procumbens.

Carbone.....	63,17	63,08	63,43
Hydrogène.....	5,46	5,47	5,38
Oxygène.....	34,37	34,45	34,49
	100,00	100,00	100,00

CAHOUS, *C. R.*, t. XVI.)

## SALICYLATE DE MÉTHYLÈNE MONOBROMÉ.

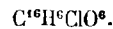


	Tr.			
Carbone.....	44,55	44,74	44,78	»
Hydrogène.....	3,42	3,28	3,44	»
Brôme.....	»	»	»	34,30
				Calc.
Carbone.....		1200,0	44,94	
Hydrogène.....		87,5	3,05	
Brôme.....		978,0	34,06	
Oxygène.....		600,0	20,98	
		2865,5	100,00	

## SALICYLATE DE MÉTHYLÈNE BIBROMÉ.

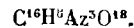
	Tr.		Calc.
Carbone.....	34,49	34,39	34,36
Hydrogène.....	4,98	2,40	4,96
Brôme.....	51,44	51,43	50,98
Oxygène.....	»	»	45,70
			100,00

## SALICYLATE DE MÉTHYLÈNE BICHLORÉ.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	43,44	43,24
Hydrogène.....	2,98	2,70
Chlore.....	32,15	32,40
Oxygène.....	»	24,66
		100,00

## SALICYLATE DE MÉTHYLÈNE BINITRIQUE.



	Tr.		
Carbone.....	33,07	32,94	»
Hydrogène.....	4,63	4,60	»
Azote.....	»	»	45,49
			Calc.
Carbone.....		4200,0	33,45
Hydrogène.....		62,5	4,74
Azote.....		534,0	44,63
Oxygène.....		4800,0	50,18
		3593,5	100,00

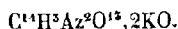
(CAHOUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXV, p. 20.)

SALICYLATE DE PLOMB.  $\text{PbO}_2\text{S}.$ 

	Tr.	Calc.
Carbone.....	33,72	4050,0
Hydrogène.....	2,50	75,0
Oxygène.....	»	600,0
Oxyde de plomb...	44,59	4394,0
		3419,0
		100,00

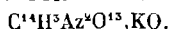
**SALICYLATE DE POTASSE. KO<sub>2</sub>S.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	45,42	» 45,4
Hydrogène.....	3,32	» 3,2
Oxygène.....	»	26,0
Potasse.....	» 25,4	25,4
		400,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XIII, p. 94.)**SALICYLATE DE POTASSE BINITRIQUE.**

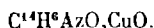
	Tr.		Calc.
Carbone..	26,49	26,05	» 26,22
Hydrogèn.	1,09	1,02	» 1,07
Azote....	»	»	9,05

	Calc.	
Carbone.....	4050,0	26,83
Hydrogène.....	37,5	0,95
Azote.....	350,0	8,95
Oxygène.....	4300,0	33,22
Potasse.....	4480,0	30,05
	3947,5	400,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXV, p. 16.)**SALICYLATE DE POTASSE BINITRIQUE JAUNE.**

	Tr.		Calc.
Carbone. 34,30	34,26	» 34,27	»
Hydrog. 1,10	1,12	» 1,27	»
Azote... »	»	40,24	40,42

	Tr.	Calc.
Carbone. 34,46	»	4050,0 31,58
Hydrog. 1,24	»	37,5 4,43
Azote... »	»	350,0 40,53
Oxygèn. »	»	4300,0 39,40
Potasse. » 4746	»	590,0 47,66
		3327,5 400,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 8<sup>e</sup> série, t. XXV, p. 17.)**SALICYLIMIDE. Voy. SALHYDRAMIDE.****SALICYLIMIDURE CUIVRIQUE.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	74,98	75,25 55,80
Hydrogène.....	5,38	5,27 3,91
Nitrogène.....	42,05	42,45 9,23
Oxygène.....	7,59	7,63 5,25
Oxyde cuivrique..	»	» 25,85

(ETTLING, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1842.)**SALICYLURE DE BARYUM. C<sup>14</sup>H<sup>2</sup>O<sup>6</sup>Ba.**

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4070,46	40,93	41,45
Hydrogène....	87,36	3,34	3,41
Oxygène.....	600,00	22,96	22,57
Baryum.....	856,88	32,77	32,87
	2644,40	100,00	100,00

(PIRIA.)

**SALICYLURE DE CUIVRE. C<sup>14</sup>H<sup>2</sup>O<sup>4</sup>Cu.**

	Calc.		Tr.	
Carbone..	4070,46	55,50	55,75	54,94
Hydrogèn.	62,40	3,24	3,47	3,42
Oxygène..	400,60	20,74	20,70	21,30
Cuivre...	395,70	20,52	20,08	20,34
	4928,26	100,00	100,00	100,00

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 298.)**SALIGÉNINE. C<sup>7</sup>H<sup>4</sup>O<sup>4</sup>.**

	Tr.		Calc.
Carbone. 67,55	67,57	67,27	67,74
Hydrogèn. 6,68	6,54	6,65	6,45
Oxygène. 25,77	25,89	26,08	25,84
	400,00	400,00	400,00

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XIV, p. 268.)**SALIRÉTINE. C<sup>20</sup>H<sup>16</sup>O<sup>7</sup>+HO.**

Carbone.....	68,57	68,59	68,9
Hydrogène.....	5,80	6,02	»
Oxygène.....	25,63	25,39	»
	400,00	400,00	

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 320.)**SALIVE de brebis.**

Eau.....	98,90
Matières solubles dans l'alcool; beaucoup d'extrait de viande, une matière qui fit cristalliser le chlorure sodique en octaèdres, du chlorure sodique et un peu de sulfocyanure sodique.....	0,14
Matières solubles seulement dans l'eau; traces de ptyaline, une très-grande quantité de phosphate sodique, beaucoup de chlorure potassique et du carbonate sodique....	0,82
Matières insolubles dans l'eau et l'alcool; mucus ou albumine coagulée, un peu de phosphate et de carbonate calciques.....	0,05
	99,88

(Tr. de Ch. de Berzelius.)

## SALIVE du cheval.

Osmazôme.	
Matière salivaire.	
Albumine.	
Mucus, des traces.	
Soude.	
Chlorure de potassium.	
— de sodium.	
Carbonate et phosphate de chaux.	
Eau.	
(LASSAIGNE, <i>Ann. de Ch. et de Ph.</i> , t. XIX, p. 176.)	

## SALIVE du cheval.

Eau.....	982,0
Matière grasse renfermant de la cholestérine.....	0,4
Ptyaline et matière extractive.....	4,4
Caséine.....	5,4
Albumine.....	0,6
Matière extractive et sels.....	7,2
	999,7
(SIMON, <i>Tr. de Ch. de Dumas</i> , t. VIII, p. 602.)	

## SALIVE de l'homme.

Eau.....	80
Albumine coagulée.....	8
Mucus.....	44
Sels.....	4
	400
(BOSTOCK, <i>Ann. de Ch.</i> , t. LXVII, p. 71.)	

## SALIVE de l'homme.

Eau.....	992,9
Matière animale particulière.....	2,9
Mucus.....	4,4
Muriate alcalin.....	4,7
Lactate de soude et matière animale.....	0,9
Soude.....	0,2
	4000,0
(BERZELIUS, <i>Ann. de Ch.</i> , t. LXXXVIII, p. 124.)	

## SALIVE de l'homme.

Substance soluble dans l'alcool et non dans l'eau (graisse contenant du phosphore) et substances solubles tant dans l'alcool que dans l'eau; extrait de viande, chlorure potassique, lactate potassique et sulfocyanure potassique ensemble. . . . . 34,25

Substance animale précipitée dans la dissolution de l'alcool bouillant par le refroidissement, avec sulfate

A reporter. . . . . 34,25

Report... 34,25	
potassique et un peu de chlorure potassique.....	4,25
Matières solubles dans l'eau seulement; matière salivaire, avec beaucoup de phosphate et un peu de sulfate alcalin et de chlorure potassique.....	20,00
Matières qui ne sont solubles ni dans l'eau ni dans l'alcool: mucus, peut-être un peu d'albumine avec du carbonate et du phosphate alcalins.	40,00
Perte.....	7,50
	400,00

(TIEDEMANN et GMELIN, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)

## SALIVE. Cendres.

Chlorure calcique.....	0,480
Potasse unie à l'acide lactique.....	0,095
Soude, combinée avec de l'acide lactique.....	0,024
Soude, probablement combinée avec du mucus.....	0,464
Phosphate calcique.....	0,047
Silice.....	0,045

(MITSCHERLICH, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)

## Voy. TARTRE DES DENTS, CALCULS SALIVAIRES.

## SALIVE. Cendres.

*Matières solubles dans l'eau.*

Phosphate de soude tribasique.....	22,422
Chlorure de sodium et chlorure de potassium.....	67,930
Sulfate de soude.....	2,345
	92,367

*Matières insolubles dans l'eau.*

Phosphate de chaux.....	} 5,509
— de magnésie.....	
— de fer.....	
	97,876

(*Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 230.)

## SALIVE pathologique.

Eau.....	99,40
Parties solides.....	5,96
Ptyaline.....	0,09
Graisse.....	0,04
Albumine et mucosité.....	0,20
Matières extractives et sels, chlorure de sodium, phosphate et lactate..	0,47

(HERZOG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 747.)

**SALIVE** qu'absorbent les aliments; pour 100 de matière alimentaire.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Poids du bol alimentaire....	132,5	130	220	227
Salive absorbée.	32,5	30	120	127
		(5)	(6)	(7)
Poids du bol alimentaire.	142,5	175	175	170
Salive absorbée.....	42,5	75	75	20
		(8)	(9)	(10)
Poids du bol alimentaire.	127,5	103,7	170,8	170,8
Salive absorbée....	27,5	3,7	70,8	70,8

(1) Pain tendre de froment (mie). — (2) Pain rassis de froment (mie). — (3) Pain tendre de froment (croûte). — (4) Pain rassis de froment (croûte). — (5) Bœuf bouilli dans l'eau. — (6) Veau rôti. — (7) Croûte de pâte rassis. — (8) Biscuits de Reims. (9) Pommes de reinette. — (10) Noisettes sèches.

(LASSAIGNE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 770.)

**SALMARE.** Voy. CHLORURE DE SODIUM.

**SALMIAC.** Voy. CHLORHYDRATE D'AMMONIAQUE.

**SALPÊTRE.** Voy. POTASSE NITRATÉE.

**SALPÊTRE DU PÉROU, DU CHILI.** Voy. SOUDE NITRATÉE.

**SALSEPAREILLE.**

Matière cristalline.  
— colorante cristalline.

Huile essentielle.

Gomme.

Bassorine.

Amidon.

Albumine.

Matière extractiforme.

Gluten et gliadine.

Tissu cellulaire et fibreux.

Acide pectique.

— acétique.

Sels, savoir: chlorure de calcium, potassium, magnésium, carbonate de chaux, oxyde de fer et alumine.

(*Journ. de Pharm.*, t. XX, p. 44.)

**SALSEPAREILLE.**

Substance cristalline, salseparine.

Matière colorante.

— résineuse.

Ligneux.

Amidon.

Hydrochlorate de potasse.

Nitrate de potasse.

Huile épaisse, fixe et aromatique.

Substance cireuse.

(THEBERG, *Journ. de Pharm.*, t. XX, p. 682.)

**SALSEPAREILLE.**

Résine âcre et amère.....	2,8
Extrait gommeux.....	5,5
Amidon.....	54,2
Fibre ligneuse.....	27,8
Perte.....	9,7
	100,0

(CANOBBIO, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 108.)

**SALSEPARINE.**

Carbone.....	62,53	62,39	62,70
Hydrogène.....	8,80	8,59	8,28
Oxygène.....	28,67	29,02	29,02
	100,00	100,00	100,00

(POGGIALE, *Journ. de Pharm.*, t. XX, p. 560.)

**SALZTRON.**

Syn. : *Argile saline.*

Silice.....	45,50
Alumine.....	15,00
Magnésie.....	12,83
Acide carbonique.....	13,73
Protoxyde de fer.....	6,90
Manganèse.....	0,27
Soufre.....	2,21
Bitume.....	2,35
Chlorure de sodium.....	4,06
	99,85

(S. du Haselgebirge, par HUMBOLDT, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 185.)

**SANADOINE.**

	(1)	(2)
Silice.....	57,25	58,00
Alumine.....	23,50	24,50
Chaux.....	2,75	3,50
Oxyde de fer.....	3,25	4,50
— de manganèse.....	0,25	»
Soude.....	8,40	6,00
Eau.....	3,00	2,00
Perte.....	4,90	4,50
	100,00	100,00

(1) KLAPROTH. — (2) BERGMANN.

(*Journ. des Mines*, fructidor an XII, p. 484.)

**SANDARAQUE.**

Résine A. C<sup>20</sup>H<sup>31</sup>O<sup>8</sup>.

	Tr.		Calc.
Carbone	78,437	78,043	77,466
Hydrog.	9,803	9,832	9,913
Oxygène	42,677	44,760	42,425
	100,917	99,635	99,504
			100,000

## SANDARAQUE.

Résine B.  $C^{20}H^{51}O^2$ .

	Tr.		Calc.
Carbone...	76,604	75,08	75,82
Hydrogène...	40,038	9,82	9,74
Oxygène...	43,364	45,40	44,47
	100,000	100,00	100,00

Résine C.  $C^{20}H^{50}O^6$ .

	Tr.		Calc.
Carbone.....	75,59	73,53	75,83
Hydrogène.....	9,47	9,35	9,28
Oxygène.....	44,94	45,42	44,89
	100,00	100,00	100,00

(Rev. sc. et ind., t. XIV, p. 516.)

## SANG.

## SANG HUMAIN.

Eau.....	7760
Particules.....	4461
Albumine et sels solubles.....	779
	4000

(PRÉVOST et DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 56.)

## SANG HUMAIN.

Eau.....	780,445	785,590
Fibrine.....	2,400	3,565
Albumine.....	65,090	69,415
Matière colorante.....	133,000	119,626
— grasse cristallisable	2,430	4,300
— huileuse.....	4,310	2,270
— extractives solubles dans l'alcool et dans l'eau.....	4,790	4,920
Albumine combinée à la soude.....	4,265	2,040
Chlorure de sodium.....	}	
— de potassium.....		
Sous-carbonate alcalin.....	8,370	7,304
Phosphate	}	
Sulfate		
Sous-carbonate de chaux		
— de magnésie	}	
Phosphate de chaux.....		
— de magnésie.....		
— de fer.....	2,400	4,414
Peroxyde de fer.....	}	
Perte.....		
	2,400	2,586
	4000,000	4000,000

(LECANU.)

## SANG HUMAIN

	EAU.	ALBUMINE.	SELS SOLUBLES et matières extractives.	GLOBULES.	QUANTITÉ DE SANG mis en expérience.	AGE.	TEMPÉRAMENT.
	780,210	71,970	14,000	133,820	416	45 à 48	Sanguin.
	790,900	71,560	8,870	128,670	417	26	Sec et nerveux.
	782,271	66,090	10,349	141,290	451	36	Lymphatico-sanguin.
	783,890	57,890	9,770	148,450	430	38 à 40	Sanguin.
	805,263	65,133	12,120	117,484	454	48 à 50	Lymphatique.
	801,871	65,389	11,100	121,640	416	62 à 64	Sanguin.
	785,881	64,790	10,200	139,129	390	32	Bilieux.
	778,625	62,949	11,541	146,885	603	26	Sanguin.
	788,323	71,061	8,928	131,688	625	30 à 3	Id.
	795,870	78,270	10,010	115,850	668	34	Lymphatique.
Maximum.....	805,263	78,270	14,000	148,450			
Minimum.....	778,625	57,890	8,870	115,850			
Différence.....	26,638	20,380	5,130	32,600			
Moyenne des 10 analyses.....	789,3204	67,5002	10,6888	132,4906			

(LECANU.)

## SANG DE FEMME.

	EAU.	ALBUMINE.	SELS SOLUBLES et matières extractives.	GLOBULES.	QUANTITÉ DE SANG mis en expérience.	AGE.	TEMPÉRAMENT.
	790,840	71,180	7,990	129,990	533	53	Lymphatique.
	827,130	69,400	11,100	92,670	568	38	Id.
	801,918	59,159	9,313	129,610	386	34	Id.
	796,175	73,065	9,040	121,720	390	25	Sanguin.
	792,561	69,082	8,703	129,654	528	60	Id.
	793,897	70,210	9,163	127,730	450	58	Id.
	853,135	68,756	9,760	68,349	374	22	»
	790,394	72,796	11,220	125,590	532	58	Sanguin.
	799,432	74,740	10,509	115,319	398	54	Lymphatique.
	799,230	69,125	12,645	119,000	508	36	Id.
Maximum.....	853,135	74,740	12,645	129,990			
Minimum.....	790,394	59,159	7,990	68,349			
Différence.....	72,741	15,581	4,655	61,641			
Moyenne des 10 analyses.....	804,3712	69,7213	9,9443	115,9632			

(LECANU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 322.)

## SANG HUMAIN.

	Hommes.	Femmes.
Densité du sang défibriné.....	1060,200	1057,500
Densité du sérum.....	1028,000	1027,400
Eau.....	779,000	794,400
Globules.....	144,400	127,200
Albumine.....	69,400	70,500
Fibrine.....	2,200	2,200
Matières extractives et sels libres.....	6,800	7,400
Somme des matières grasses.....	1,600	1,620
Séroline.....	0,020	0,020
Matières grasses phosphorées.....	0,488	0,464
Cholestérine.....	0,088	0,090
Graisses saponifiées ou savon animal.....	1,004	1,046

## Sels donnés par la calcination de 4000 grammes de sang.

Chlorure de sodium.....	3,400	3,900
Sels solubles.....	2,500	2,900
Phosphates insolubles (chaux).....	0,334	0,354
Fer.....	0,563	0,541

(BECQUEREL et RODIER, *C. R.*, t. XIX.)



## SANG VEINEUX de l'homme.

Caillot.	Fibrine.....	3	} 130
	Globules. { Hématosine..... 2		
	Matières albumineuses.....	425	
	Eau.....	790	
	Albumine.....	70	
	Oxygène.....		
	Azote.....		
	Acide carbonique.....		
	Matières extractives.....		
	Graisse phosphorée.....		
	Cholestérine.....		
	Séroline.....		
	Acide oléique.....		
	— margarique.....		
Sérum.	Chlorure de sodium.....		} 40
	— de potassium.....		
	— d'ammonium.....		
	Carbonates de soude.....		
	— de chaux.....		
	— de magnésie.....		
	Phosphates de soude.....		
	— de chaux.....		
	— de magnésie.....		
	Sulfate de potasse.....		
Lactate de soude.....			
Sels à acides gras fixes.....			
— à acides gras volatils.....			
Matière colorante jaune.....			
		4000	

(FIGUIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XI, p. 507.)

## SANG VEINEUX DE L'HOMME.

	(1)	(2)
Eau.....	738,00	725,00
Fibrine.....	3,50	2,50
Matières grasses.....	1,97	1,56
Albumine.....	414,66	430,00
Globules.....	416,36	442,00
Hématosine.....	4,92	4,42
Hémaphéine.....	1,47	1,04
Mat. extractives et sels..	46,24	47,16

(1) Sang de la veine porte. — (2) Sang des veines du foie.

(Tr. de Ch. de Dumas, t. VIII, p. 507.)

## SANG HUMAIN.

## SANG placentaire fourni par le cordon.

Eau.....	70,45
Fibrine.....	0,22
Albumine.....	5,00
Globules.....	22,40
Sels, matières extractives.....	2,23
	400,00

(DENIS, Tr. de Ch. de Dumas, t. VIII, p. 502)

## SANG ARTÉRIEL ET SANG VEINEUX.

Matières solides.....	177,54	181,59
Eau.....	822,46	818,39
Fibrine.....	6,47	6,08
Albumine.....	66,03	64,37
Globules.....	97,46	406,05
Matières grasses.....	1,40	1,20
Chlorure de sodium.....	3,45	3,29
Sels solubles.....	2,40	2,19
Phosphate de chaux.....	0,79	0,76
Sesquioxyde de fer.....	0,63	0,58
Perte.....	0,41	0,09

(POCCIALE et MARCHAL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 564.)

## SÉRUM DU SANG.

Albumine.....	40
Muriate de soude.....	4
Carbonate de soude.....	3
Phosphate de chaux.....	2
Eau.....	454
	200

(MARGUERON, *Ann. de Ch.*, t. XIV, p. 234.)

## SÉRUM DU SANG.

Eau.....	905
Albumine.....	80
Hydrochlorate de soude.....	} 6
— de potasse.....	
Lactate de soude et matières extractives solubles dans l'alcool.....	4
Sous-carbonate de soude.....	} 4
Phosphate de soude.....	
Matières animales solubles dans l'alcool.....	999

(BERZELIUS.)

## SÉRUM DU SANG.

Eau.....	900,00
Albumine.....	86,80
Matière muco-extractive.....	4,00
Hydrochlorate de soude.....	} 6,60
— de potasse.....	
Sous-carbonate de soude.....	1,65
Sulfate de potasse.....	0,35
Phosphate de chaux.....	} 0,60
— de fer.....	
— de magnésie.....	
	1000,00

(MARCET.)

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVIII, p. 316.)

## SÉRUM DU SANG.

Eau.....	906,00	904,00
Albumine.....	78,00	84,20
Matières organiques solubles dans l'alcool et dans l'eau.....	4,69	2,05
Albumine combinée à la soude.....	2,10	2,55
Matière grasse cristallisable.....	1,20	2,40
Matière huileuse.....	1,00	1,30
Chlorure de sodium.....	6,00	5,32
— de potassium.....		
Sous-carbonate.....	2,10	2,00
Phosphate alcalin.....		
Sulfate.....	0,91	0,87
Sous-carbonate de chaux.....		
— de magnésie.....	0,91	0,87
Phosphate de chaux.....		
— de magnésie.....	4,00	4,61
— de fer.....		
Perte.....	4,00	4,61
	<u>4000,00</u>	<u>4000,00</u>

(LECANU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVIII, p. 317.)

## SÉRUM DU SANG.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Azote. . . . .	45,705	45,562	45,505	45,550
Carbone.....	52,883	53,009	52,652	49,750
Hydrog. . . . .	7,540	6,993	7,359	7,775
Oxygène.....	23,872	24,436	24,484	26,925
	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>

(1) S. par THÉNARD et GAY-LUSSAC. — (2) (3) S. artériel, par MICHAELIS. — (4) S. veineux par PROUT. (*Rep. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 322.)

## SÉRUM DU SANG. Pellicules du sérum.

Carbone.....	55,774
Hydrogène.....	7,725
Azote.....	15,622
Oxygène.....	20,874
	<u>99,995</u>

(SCHÉERER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 15.)

## SANG. Cendres.

*Matières insolubles dans l'eau.*

Phosphate de soude tribasique.....	22,400	83,746
Chlorure de sodium.....	54,769	
— de potassium.....	4,446	
Sulfate de soude.....	2,464	

*Matières solubles dans l'eau.*

Phosphate de chaux.....	3,636	45,175
— de magnésie.....	0,769	
Ox. de fer mêlé d'un peu de phosphate de fer.....	40,770	
	<u>98,924</u>	

## GAZ DU SANG.

	(1)		(2)	
	Tr.	Calc.	Tr.	Calc.
Ac. carbonique.....	39,5	62,3	47,5	71,6
Oxygène.....	14,7	23,2	10,1	15,3
Azote.....	9,2	14,5	8,7	13,4
	<u>63,4</u>	<u>100,0</u>	<u>66,3</u>	<u>100,0</u>

(1) Sang artériel. — (2) Sang veineux.

(Rev. sc. et ind., t. XXIII, p. 388.)

## GAZ DU SANG.

Sang humain veineux.	Acide carbonique.
Cent.	Cent.
66,8	16,6
59,8	12,8
62,8	22,2

Après vingt-quatre heures, temps au bout duquel le sang n'avait encore aucune odeur.

Sang humain veineux.	Acide carbonique.
Cent.	Cent.
66,8	24,9
59,8	23,9
62,6	34,0

(MAGNUS, *C. R.*, t. XVIII.)

## SANG PATHOLOGIQUE.

	(1)	(2)
Eau.....	792,90	834,05
Globules et fibrine.....	127,73	87,51
Albumine.....	70,21	71,11
Sels, mat. grasses et extr.....	9,16	7,33
	<u>1000,00</u>	<u>1000,00</u>

	(3)	(4)
Eau.....	780,21	853,46
Globules et fibrine.....	139,13	76,49
Albumine, sels, etc.....	80,66	70,35
	<u>1000,00</u>	<u>1000,00</u>

(1) Sang d'une femme, première saignée. — (2) *Id.* deuxième saignée. — (3) S. d'un jeune homme vigoureux, première saignée. — (4) *Id.* troisième saignée.

(LECANU.)

## SANG DE FEMME affectée de pertes utérines.

Eau.....	854,590	832,754
Albumine.....	66,870	60,891
Sels solubles et matières extractives.....	41,290	43,210
Globules.....	70,250	93,445
	<u>1000,000</u>	<u>1000,000</u>

(LECANU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVIII, p. 325.)

SANG DES RÈGLES recueilli à une époque où il ne contient plus de débris d'épithélium.

Eau.....	78,50
Matières grasses.....	0,26
Albumine.....	7,65
Globules.....	14,04
Matières extractives et sels.....	0,86

(SIMON, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 508.)

## SANG PATHOLOGIQUE.

	(1)	(2)	(3)
Cendres.....	4,356	4,084	3,904
Carbone.....	57,428	52,280	54,954
Hydrogène....	8,615	»	8,542

	(4)	(5)	(6)
Cendres.....	4,026	3,209	3,408
Carbone.....	53,734	50,904	54,184
Hydrogène....	7,451	8,925	8,493

(1) Sang d'un individu affecté de pneumonie, première saignée. — (2) Sang d'un pneumonique, deuxième saignée. — (3) Sang d'un individu atteint du typhus. — (4) Sang d'un individu atteint de phthisie tuberculeuse. — (5) Sang d'un individu atteint de fièvre typhoïde, saignée du bras, cinquième jour de la maladie. — (6) *Id.*, deuxième jour de la maladie.

## SANG PATHOLOGIQUE.

	(7)	(8)	(9)
Cendres.....	74,02	3,509	4,184
Carbone.....	»	49,284	»
Hydrogène.....	»	7,247	»

— (7) Typhus, sang provenant de la temporale. —

(8) Typhus, sang tiré de la veine cave inférieure.

— (9) Typhus, sang retiré de l'aorte.

(HERMANN, *Annales* de Millon et Reiset, 1845, p. 520.)

## SANG dans les affections du cœur.

	(1)	(2)	(3)
Premier cas.....	824,4	77,5	404,3
Deuxième cas....	880,4	77,6	41,9
Troisième cas....	807,2	96,3	96,3
Moyenne.....	836,2	83,8	79,0

(1) Eau. — (2) Matières solides du sérum. —

(3) Globules et fibrine.

(LECANU.)

## SANG de femmes atteintes de maladies du cœur.

	(1)	(2)	(3)
Premier cas.....	873,4	86,4	40,4
Deuxième cas....	868,6	79,8	51,4
Troisième cas....	866,6	89,6	43,7
Quatrième cas....	873,5	77,0	45,4
Cinquième cas....	845,4	85,8	69,0
Moyenne.....	866,2	83,7	50,0

(1) Eau. — (2) Matières solides du sérum. —

(3) Globules et fibrine.

(LECANU, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 521.)

NATURE DE LA MALADIE.	DENSITÉ DE SANG DEFININE.	DENSITÉ DU SÉRUM.	MATÉRIAUX ORGANIQUES DE 100 PARTIES DE SANG.										COMPOSITION DES CENDRES de 100 parties de sang.			
			GLORBLES.	ALBUMINE.	FIBRINE.	MATIÈRES EXTRAC- TIVES ET SELS.	MATIÈRES GRASSES.	SÉRUMINE.	MATIÈRE PHOSPHORÉE.	CHOLESTÉRIINE.	SAVOX.	CHLORURE DE SODIUM.	SELS SOLIBLES.	PHOSPHATES.	FER.	
Piéthore.....	1059,0	1029,0	780,4	138,0	72,3	2,4	6,3	1,555	variable.	0,483	0,088	1,014	3,7	2,9	0,341	0,547
	1058,3	1028,8	784,0	131,5	75,1	2,1	5,8	2,150		0,673	0,114	0,138	3,5	2,8	0,334	0,544
Pilegmatics.....	1056,3	1027,0	791,5	128,0	66,0	5,8	7,0	1,724	0,020	0,602	0,136	0,984	3,1	2,4	0,448	0,490
	1054,5	1026,8	801,0	118,0	65,5	5,7	7,2	1,669	0,024	0,601	8,130	0,914	3,0	2,7	0,344	0,480
Fièvre typhoïde.....	1054,4	1025,4	797,0	127,4	64,8	2,8	6,3	1,773	variable.	0,471	0,089	1,093	2,9	2,5	0,497	0,555
Fièvre éphémère.....	1056,8	1025,5	781,7	142,4	65,7	2,8	5,8	1,770	variable.	0,563	0,112	1,005	2,7	2,8	0,321	0,569
Pleurésie.....	1055,0	1026,0	798,6	120,4	65,4	6,1	7,6	1,905	variable.	0,703	0,182	1,020	3,0	2,0	0,478	0,461
Pneumonie.....	1052,6	1025,0	801,0	122,5	61,1	7,4	6,4	1,687	variable.	0,504	0,101	1,062	2,8	2,7	0,308	0,493
Bronchite aiguë.....	1056,7	1027,1	793,7	129,2	64,9	4,8	5,8	1,621		0,479	0,169	0,952	3,2	2,9	0,346	0,513
	1056,6	1027,7	803,4	115,3	68,8	3,5	7,3	1,751	variable.	0,600	0,072	1,059	3,3	2,8	0,309	0,479
Rhumatisme aigu.....	1055,5	1025,8	780,9	118,7	66,9	5,8	8,1	1,647	variable.	0,479	0,147	1,000	3,5	2,5	0,445	0,452
Chlorose.....	1055,8	1028,1	828,2	86,0	72,1	3,4	8,8	1,503	variable.	0,541	0,054	0,888	3,1	2,3	0,441	0,319
Tubercules pulmonales	1056,7	1028,0	794,8	125,0	66,2	4,8	7,7	1,534	variable.	0,591	0,034	0,809	3,3	2,7	0,493	0,489
	1055,4	1028,2	796,8	119,4	70,5	4,0	7,6	1,729	variable.	0,601	0,082	1,011	3,1	2,5	0,302	0,484
Syphilis constitutionnelle.....	1060,1	1023,5	777,0	138,1	71,8	2,23	9,3	1,820	0,027	0,640	0,115	0,972	3,4	2,7	0,282	0,566

(BEQUENEL ET ROBIERS, Tr. de Ch. de Dumas, t. VIII, p. 510.)

## SANG dans l'albuminurie.

Eau.	Fibrine.	Globules.	Matériaux solides du sérum.	
863,8	2,8	57,4	76,0	
844,1	4,4	57,7	93,8	
808,3	3,0	433,9	54,8	Homme robuste de 55 ans, urine très-albumineuse. Le sérum contient de l'urée.
834,9	2,8	444,4	55,4	
836,3	2,7	404,6	56,4	
825,2	4,3	95,5	75,0	Le sang contient de l'urée.
859,2	8,2	75,5	57,2	Complication de pneumonie et d'anasarque. Le sang contient de l'urée.
835,3	6,2	56,4	52,1	
862,8	3,2	72,1	61,9	Le sang contient de l'urée.
855,5	4,5	42,7	97,3	<i>Idem.</i>
862,6	8,5	72,8	56,1	Femme. Complication de rhumatisme chronique.
887,0	8,6	49,4	58,3	Le sang contient beaucoup d'urée.
841,6	3,4	94,6	63,4	

(CHRISTISON.)

## SANG dans l'albuminurie.

Eau.....	830,59	826,89	823,46	839,70
Fibrine.....	7,05	3,05	5,00	3,50
Matières grasses.....	2,40	1,86	2,52	2,68
Albumine.....	403,69	409,43	97,04	63,40
Globules.....	40,15	41,30	54,09	71,30
Hématosine.....	3,84	4,38	5,40	4,94
Matières extractives et sels.....	42,35	43,28	42,62	41,38

(SIMON.)

## SANG épanché dans la poitrine d'un individu mort par rupture d'anévrisme.

Eau.....	95,00
Matière huileuse.....	0,30
Chlorure de sodium.....	0,40
Lactate de soude et osmazôme.....	4,60
Matière animale précipitable par le tannin.....	0,40
Albumine.....	2,60
	400,00

(VAUQUELIN et BOULLAY, *Journ. de Pharm.*, mai 1826, p. 250.)

## SANG BLANC, provenant de personnes malades par suite d'ivrognerie.

Eau.....	90,5
Albumine.....	7,6
Graisse cristallisée.....	0,4
Graisse liquide.....	0,6
Extrait de viande et sels.....	0,5
	99,6

(ZANARELLI.)

## SANG BLANC provenant de personnes malades par suite d'ivrognerie.

Eau.....	79,4
Albumine.....	6,4
Substances grasses.....	44,4
Traces d'hématine.....	»
Extrait contenant de la graisse solide.....	2,5
	99,7

(LEGANU, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 545.)

## SANG BLEU. Le prussiate de fer serait la matière colorante d'un sang qui offrirait la singulière propriété de tacher en bleu foncé le linge sur lequel il était étendu.

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. I, p. 65.)

## SANG couleur lie de vin.

Eau.....	80
Albumine libre.....	4
Hématosine libre.....	6
Albumine.....	} combinées à l'état solide.. 42
Hématosine.....	
Sels, etc.....	4
	400

(DENIS.)

## SANG d'un cholérique.

Eau.....	854,0
Albumine.....	133,0
Urée.....	1,4
Matières grasses.....	1,4
Chlorure de potasse et sodium.....	4,0
Sulfates et chlorures.....	1,6
Matières extractives.....	4,8
	<u>4000,2</u>

(SCHAUGHNESSY, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 520.)

## SANG d'un diabétique

Albumine.....	8,7
Matière animale ordinaire du sang et lactates.....	0,6
Autres sels.....	0,7
Eau.....	90,0
	<u>400,0</u>

(PROUST, *Journ. de Schw.*, t. XXVIII, p. 185.)

## SANG d'un diabétique.

	(a)	(b)
Eau.....	808,7	848,3
Fibrine.....	1,9	58,4
Albumine.....	62,5	»
Globules.....	118,2	85,1
Mat. extractive et sels.....	8,5	»
	<u>999,8</u>	

(a) BOUCHARDAT. — (b) LECANU.

(Tr. de Ch. de Dumas, t. VIII, p. 517.)

## SANG d'un diabétique.

Eau.....	908,5
Albumine.....	80,3
Matières grasses.....	0,9
Sucre.....	1,8
Extrait alcoolique et urée.....	2,2
Albuminate de soude.....	0,8
Sels.....	4,4
	<u>998,9</u>

(RECH.)

## SANG d'un diabétique.

Eau.....	681,0
Fibrine.....	4,4
Matières grasses.....	9,0
Albumine.....	119,2
Globules.....	140,2
Matières extractives.....	3,8
Sels.....	22,3
Sucre.....	11,2
	<u>991,1</u>

(MULLER.)

## SANG d'un diabétique.

Fibrine.....	2,43
Matière colorante.....	120,37
Albumine.....	55,48
Sels.....	5,57
Eau.....	816,15
	<u>1000,00</u>

(HENRY fils et SOUBEIRAN, *Journ. de Pharm.*, juin 1826, p. 323.)

## SANG d'un icterique.

Eau.....	828	830
Albumine.....	76	65
Sels, mat. grasses et extractives.....	14	8
Globules et fibrine.....	76	97
	<u>994</u>	<u>1000</u>

(LECANU.)

## SANG d'un icterique.

Eau.....	815,0
Albumine.....	53,5
Fibrine.....	9,5
Sels neutres fixes au feu.....	4,5
Soude.....	4,5
Autres sels.....	3,0
Substances grasses neutres.....	6,0
Substances colorantes.....	14,6
Globules.....	93,9
	<u>1001,5</u>

(LECANU.)

## SANG d'un icterique.

Eau.....	770,0
Fibrine.....	1,5
Matières grasses.....	2,6
Albumine.....	126,5
Globuline.....	72,6
Hématine.....	4,8
Hémophéine et biliphéine.....	2,6
Matières extractives et sels de la biliphéine.....	15,5
	<u>995,1</u>

(SIMON, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 519.)

## SANG LAITEUX. Sérum.

Eau.....	875
Matières grasses.....	42
— enlevées par l'alcool.....	9
— — par l'eau.....	10
Albumine.....	64
	<u>1000</u>

(MARESKA, *Journ. de Pharm.*, 2<sup>e</sup> série, février 1840, t. VI, p. 65.)

## SANG LAITEUX. Sérum.

	(a)	(b)
Eau.....	794	905
Matières grasses.....	447	40
Sels et matières extractives....	25	9
Albumine.....	64	76
	1000	1000

(a) LECAND. — (b) BERTAZZI.

(Journ. de Pharm., février 1840, p. 66.)

## SANG LAITEUX. Sérum.

Eau.....	789
Albumine.....	457
Graisses huileuses.....	45
Sels.....	9
	1000

(TRAIL, Tr. de Ch. de Dumas, t. VIII, p. 521.)

## SANG d'un scorbutique.

Fibrine.....	4,420
Globules.....	44,400
Matières solides du sérum.....	76,554
Eau.....	874,626
	1000,000

(ANDRAL, Annuaire de Millon et Reiset, 1848, p. 459.)

## SANG d'un scorbutique.

Fibrine.....	4,0
Globules.....	86,3
Albumine.....	62,3
Principes solubles et non coagulables.	16,3
Eau et perte.....	834,4
	1000,0

(CHATIN et BOUVIER, Annuaire de Millon et Reiset, 1849, p. 553.)

## SANG de 42 scrofuleux.

Globules.....	101,0	98,0	98,0	97
Fibrine.....	3,0	2,8	2,4	3
Subst <sup>ce</sup> dissoute dans le sérum	79,5	79,0	79,1	79
Eau.....	816,5	820,2	820,5	821
	1000,0	1000,0	1000,0	1000

Globules.....	96,5	80,0	79	79
Fibrine.....	2,5	2,3	2	2

Subst <sup>ce</sup> dissoute dans le sérum	78,0	78,7	79	80
Eau.....	823,0	839,0	840	839

	1000,0	1000,0	1000	1000
--	--------	--------	------	------

Globules.....	63,5	64,0	65,5	64
Fibrine.....	1,2	1,8	1,7	2

Subst <sup>ce</sup> dissoute dans le sérum	80,0	79,0	78,5	79
Eau.....	855,3	855,2	854,3	855

	1000,0	1000,0	1000,0	1000
--	--------	--------	--------	------

(NICHOLSON, Annuaire de Millon et Reiset, 1847, p. 744.)

## SANG BLEU des invertébrés.

Carbone.....	45,79
Hydrogène.....	5,04
Azote.....	12,73
Oxygène.....	35,93

(HARLESS, Annuaire de Millon et Reiset, 1848, p. 462.)

## SANG de bœuf. Caillot.

Matière colorante rouge.....	64,0
Fibrine avec un peu d'albumine....	36,0
	100,0

(MARCET, Ann. de Ch. et de Ph., t. II, p. 47.)

## SANG de bœuf.

## Matières du sérum.

	(1)	(2)	(3)
Albumine.....	6,207	5,965	3,930
Mat. extractive.....	2,443	1,359	1,464
Graisse.....	0,045	»	0,020
Cendres.....	0,654	0,685	0,643

## Matières du caillot.

Fibrine.....	0,756	1,737	2,725
Hématopsine..	2,549	1,444	3,292
Graisse.....	0,004	»	0,018
Cendres.....	0,005	»	0,047
Eau et perte..	87,697	88,843	87,891

	100,000	100,000	100,000
--	---------	---------	---------

(1) S de la veine jugulaire d'un bœuf sain âgé de deux ans. — (2) *Id.* de cinq ans atteint d'une phthisie pulmonaire commençante. — (3) *Id.* de trois ans et demi, atteint d'une phthisie pulmonaire arrivée à sa dernière période.

(BAUMHAUER, Annuaire de Millon et Reiset, 1845, p. 519.)

## SANG de bœuf.

	(a)	(b)
Carbone.....	51,950	51,965
Hydrogène.....	7,465	7,334
Azote.....	17,172	17,173
Oxygène.....	49,295	49,445
Cendres.....	4,418	4,413
	100,000	100,000

(a) PLAYFAIR. — (b) BOECKMANN.

(Tr. de Ch. org. de Liebig, t. III, p. 346.)

## SANG de bœuf. Sérum.

Albumine.....	7,9990
Osmazôme et lactate de soude....	0,6475
Hydrochlorate de soude et hydrochlorate de potasse.....	0,2565
Mat. analogue à la salive et soude	0,4520
Eau.....	90,5000
Perte.....	0,4750
	100,0000

(MARCET, Ann. de Ch. et de Ph., t. XI, p. 47.)

## SANG de bœuf. Sérum.

Carbone.....	53,22	»	53,43
Hydrogène.....	7,33	»	7,20
Azote.....	»	15,70	»
			Moyenne.
Carbone.....	53,54		53,40
Hydrogène.....	7,08		7,20
Azote.....	»		15,70
Oxygène, etc.....	»		23,70
			100,00

(DUMAS et CAROURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VI, p. 406.)

## SANG de bœuf. Cendres.

*Matières solubles dans l'eau.*

Phosphate de soude tribasique....	16,769
Chlorure de sodium.....	59,340
— de calcium.....	6,120
Sulfate de soude.....	3,855

*Matières insolubles dans l'eau.*

Phosphate de chaux et de magnésie	4,490
Oxyde de fer et phosphate de fer..	8,277
Sulfate de chaux et perte.....	1,449
	100,000

(ENDERLIN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 516, 517.)

## SÉRUM de veau.

Carbone. 53,44	»	53,54	53,49
Hydrog. 7,33	»	7,24	7,24
Azote. »	15,72	»	15,72
Ox. etc. »	»	»	23,58
			100,00

(DUMAS et CAROURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VI, p. 407.)

## SANG de veau. Cendres.

*Matières solubles dans l'eau.*

Phosphate de soude tribasique....	30,180
Chlorure de sodium et de potassium	52,650
Sulfate de soude.....	2,936

*Matières insolubles dans l'eau.*

Phosphate de chaux et de magnésie	3,490
Oxyde de fer et phosphate de fer..	9,277
	98,533

## SANG de cheval.

1<sup>o</sup> *Matériaux solides du sang de cheval.*

	(1)	(2)	(3)
Cheval à jeun, moyen- ne de 3 expériences	45,56	48,60	46,90
Cheval nourri.....	22,94	49,50	20,30

2<sup>o</sup> *Fibrine.*

Moyenne de 3 expé- riences.....	4,04	4,09	0,32
------------------------------------	------	------	------

3<sup>o</sup> *Albumine.*

Cheval à jeun.....	9,86	7,96	8,46
Chevaux nourris....	41,44	41,25	9,67

4<sup>o</sup> *Globules.*

Chevaux à jeun....	4,65	9,24	8,74
Chevaux nourris....	40,24	6,95	40,53

5<sup>o</sup> *Matières grasses du**résidu solide.....*

	0,92	0,83	4,66
--	------	------	------

(1) S. artériel. — (2) S. veineux. — (3) S. de la veine porte.

(SCHULZ, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 507.)

SANG d'un cheval maigre, tué pour cause de  
vieillesse.

	(1)	(2)
Eau.....	789,39	786,50
Fibrine.....	6,05	5,08
Graisse.....	4,32	4,46
Albumine.....	443,10	443,35
Globules.....	76,40	78,04
Hématosine.....	3,64	3,95
Mat. extractives et sels..	40,00	40,82

(1) S. de la carotide. — (2) S. de la jugulaire.

(*Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 505.)

SANG d'un cheval souffrant du malleus hu-  
midus.

	(1)	(2)
Eau.....	760,08	757,35
Fibrine.....	44,20	44,35
Graisse.....	4,86	2,29
Albumine.....	78,88	85,88
Globules.....	436,45	428,70
Hématosine.....	4,87	5,47
Mat. extractives et sels..	6,96	9,16

(1) S. de la carotide. — (2) S. de la jugulaire.

(SIMON, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 505.)

SANG des gros vaisseaux de cinq petits chiens  
nouveau-nés.

Eau.....	78,00
Fibrine.....	0,20
Albumine.....	4,60
Globules.....	46,50
Sels, etc.....	0,70
	100,00

(DENIS, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 502.)



## SANG de coq. Cendres.

Phosphate de fer.....	8,45	7,95
— de chaux et de magnésie.....	9,63	43,26
Acide sulfurique.....	»	4,54
— phosphorique.....	47,36	44,74
Chlore.....	24,24	28,43
Potasse.....	20,74	42,24
Soude.....	24,80	26,04
Silice.....	4,48	»
Cendres en 100 parties....	4,23	4,43
Sels insolubles.....	47,73	21,21

(ENDERLIN.)

## SANG de jeunes coqs. Cendres.

	(1)	(2)
Cendres insolubles dans l'eau	23,24	23,20
Phos <sup>e</sup> de sesquioxyde de fer	8,45	8,70
— de chaux et de magn <sup>si</sup> e	44,79	44,50
— de potasse bibasique	52,34	50,48
Silicate de potasse.....	3,53	2,75
Chlorure de sodium et traces de sulfate de potasse.....	20,89	23,57

	(3)	(4)
Cendres insolubles dans l'eau	25,5	22,8
Phos <sup>e</sup> de sesquioxyde de fer..	7,5	7,6
— de chaux et de magn <sup>si</sup> e	45,0	45,2
— de potasse bibasique..	25,0	24,4
Silicate de potasse.....	44,6	44,4
Chlorure de sodium et traces de sulfate de potasse.....	37,9	38,4

(1) (2) Coqs nourris avec du froment. — (3) (4) *Id.* avec de l'orge.(ENDERLIN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 558.)

## SANG de poule. Cendres.

Potasse.....	17,89
Soude.....	28,99
Chlore.....	0,28
Acide sulfurique.....	4,45
— phosphorique.....	37,26
— — et peroxyde de fer	8,58
Silice.....	0,94
Magnésie.....	0,93
Chaux.....	2,04
Charbon.....	2,84

(HENNEBERG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 463.)

## SANG de poule. Cendres.

Chlorure de potassium....	29,44	36,84
— de sodium.....	46,87	3,34
[Soude.....	24,04	24,02
Phosphate alcalin.....	49,63	»
Acide phosphorique.....	»	20,24
— sulfurique.....	4,49	0,97
Sesquioxyde de fer.....	3,99	4,77

B.

Chaux.....	4,03	0,93
Magnésie.....	0,22	0,46
Phos <sup>es</sup> terreux et métalliques	6,99	8,49

(HENNEBERG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 566.)

## SANG de grenouille. Cendres.

Phosphate de fer.....	9,61	40,53
Phosphate de chaux, de magnésie et carbonates....	43,46	7,90
Phosphate de soude bibasique.	38,52	40,44
Chlorure de sodium.....	34,83	39,26
Sulfate de potasse.....	4,55	4,72

(ENDERLIN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 570.)

## SANG de lapin.

	(1)	(2)
Carbone.....	50,2	55,7
Azote.....	46,3	46,2
Hydrogène.....	6,6	6,4
Oxygène.....	26,3	24,7

(1) Sang artériel réduit en poudre. — (2) Sang veineux, *id.*(MACAIRE et MARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 382.)

## SANG de lièvre. Cendres.

*Matières insolubles dans l'eau.*

Phosphate de soude tribasique....	28,655
Chlorures de sodium et de potassium	50,324
Sulfate de soude.....	3,724

*Matières solubles dans l'eau.*

Phosphate de chaux, de magnésie, de fer, oxyde de fer.....	46,509
	99,209

(ENDERLIN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 518.)

## SANG de mouche. Cendres.

Phosphate de potasse bibasique....	33,70
Chlorure de sodium et sulfate de potasse.....	42,64
Phosphate de chaux, de magnésie, de fer, et un peu de carbonate terreux.	53,66
	400,00

(ENDERLIN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 570.)

## SANG DE MOUTON.

	(1)	(2)	(3)
Eau.....	824,3	854,3	808,8
Globules.....	97,3	72,0	424,2
Albumine.....	78,4	73,7	70,0
	400,0	400,0	400,0

(1) (2) (3) S. artériel.

18

## SANG

274

## SANG

## SANG de mouton.

	(4)	(5)	(6)
Eau.....	844,4	864,9	822,8
Globules.....	443,0	63,5	406,4
Albumine.....	75,6	74,6	74,4
	400,0	400,0	400,0

(4) (5) (6) S. veineux.

(LETELLIER, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 505.)

## SANG de mouton.

Carbone.....	»	53,57	53,72
Hydrogène.....	»	7,15	7,11
Azote.....	45,82	»	»
			Moyenne.
Carbone.....	53,34	53,54	
Hydrogène.....	6,98	7,08	
Azote.....	»	45,82	
Oxygène, etc.....	»	23,56	
		400,00	

(DUMAS ET CAHOURS.)

## SANG de mouton. Cendres.

*Matières solubles dans l'eau.*

Phosphate de soude tribasique....	43,296
Chlorure de sodium et de potassium	66,370
Sulfate de soude.....	5,385
A reporter...	85,251

## SANG de pigeon. Cendres.

Cendres.....	4,200	4,29	4,55
Résidu insoluble dans l'eau.....	22,640	22,08	23,17

## 400 parties de cendres ont donné :

$3\text{PhO}^{\text{S}}, 2\text{Fe}^{\text{O}}^{\text{S}}$ .....	9,434	9,96	9,76
$\text{PhO}^{\text{S}}, 2\text{CaO} + \text{PhO}^{\text{S}}, 2\text{MgO}$ .....	43,207	42,12	43,44
Potasse.....	42,580	»	»
Soude.....	24,070	»	»
Chlore.....	17,300	»	4,54
Acide sulfurique.....	0,943	»	»
— phosphorique.....	22,956	37,23	34,74

(ENDERLIN.)

## SANG de divers animaux.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Eau.....	79,89	79,49	85,02	84,42	83,95	83,46
Fibrine.....	0,76	0,66	0,64	0,53	0,46	0,69
Albumine.....	2,64	2,58	3,36	2,64	2,20	2,67
Globules.....	46,47	47,04	40,64	42,44	43,09	43,44
Matières extractives et sels.....	0,26	0,23	0,40	0,27	0,30	0,37
	400,00	400,00	400,00	400,00	400,00	400,00

(1) Sang artériel de bœuf. — (2) Sang veineux, *id.* — (3) Sang artériel de mouton. — (4) Sang veineux, *id.*  
(5) Sang artériel de cheval. — (6) Sang veineux, *id.*

(HÉRINC.)

Report. . 85,254

*Matières insolubles dans l'eau.*

Phosphate de chaux, de magnésie et de fer, oxyde de fer.....	43,920
Sulfate de chaux et perte.....	0,829
	400,000

(ENDERLIN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 518.)

## SANG d'oie. Cendres.

	(1)	(2)
Phosphate de sesquiox. de fer	9,64	11,07
Résidu d'acide phosphoriqu.	22,66	30,94
Chaux.....	4,42	5,54
Magnésie.....	2,20	3,09
Acide sulfurique.....	4,40	0,32
Chlore.....	24,04	46,45
Potasse.....	46,20	40,94
Soude.....	48,00	48,08
Cendres obtenues.....	4,22	4,28

(1) S. d'une oie nourrie pendant quelques jours avec du pain et des pommes de terre. — (2) S. d'une oie gavée pendant quelque temps avec du maïs.

(ENDERLIN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849.)

## SANG de perche. Cendres.

Phosphate de fer.....	9,52
— de chaux et de magnésie.....	9,52
— de potasse bibasique....	36,00
Chlorure de sodium.....	43,37

(ENDERLIN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 570.)

## SANG de divers animaux.

	SANG SUR 100 PARTIES.			SÉRUM DU SANG.	
	Globules du sang.	Albumine.	Eau.	Albumine.	Eau.
Homme.....	42,92	8,69	78,39	40,0	90,0
Simia callitriche.....	44,64	7,79	77,60	9,2	90,8
Chien.....	42,38	6,55	84,07	7,4	92,6
Chat.....	42,04	8,43	79,53	9,6	90,4
Cheval.....	9,20	8,97	84,83	9,9	90,1
Veau.....	9,42	8,28	82,60	9,9	90,1
Brebis.....	9,35	7,72	82,93	8,5	91,5
Chèvre.....	40,20	8,34	81,46	8,3	90,7
Lapin.....	9,38	6,83	83,79	10,9	89,1
Cochon d'Inde.....	42,80	8,72	78,48	10,0	90,0
Corbeau.....	44,66	5,64	79,70	6,6	93,4
Héron.....	43,26	5,92	80,82	6,8	93,2
Canard.....	45,04	8,47	76,52	9,9	90,1
Poule.....	45,74	6,30	77,99	7,5	92,5
Pigeon.....	45,57	4,69	79,44	5,5	94,5
Truite.....	6,38	7,25	86,37	7,7	92,3
Lotte.....	4,84	6,57	88,62	6,9	93,1
Anguille.....	6,00	9,40	84,60	10,0	90,0
Tortue de terre.....	45,06	8,06	76,88	9,6	90,4
Grenouille.....	6,90	4,64	88,46	5,0	95,0

(DUMAS et PRÉVOST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 58.)

## SANG de divers animaux.

## Composition du sang normal.

	Homme.	Chien.	Chat.	Cheval.	Bœuf.	Veau.	Chèvre.	Brebis.	Lapin.	Cochon.	Oie.	Poule.
Eau.....	798,40	790,50	810,02	804,75	799,59	826,71	839,44	827,77	817,30	768,95	814,68	793,42
Globules.....	116,53	123,85	113,39	117,13	120,37	102,50	86,00	92,42	170,72	145,53	121,45	144,57
Albumine.....	74,20	65,19	64,46	67,58	66,90	56,51	62,70	68,77	72,87	50,78	48,52	46,52
Fibrine.....	2,23	1,93	2,42	2,41	3,62	5,75	3,90	2,97	3,80	3,95	3,46	4,67
Grâisses.....	1,97	2,25	2,70	1,31	2,04	1,62	0,91	1,64	1,90	1,95	2,57	2,03
Sels solubles.....	6,67	6,28	7,01	6,82	6,98	7,00	7,95	6,91	6,28	6,75	6,87	6,79
	1000,00	990,00	1000,00	1000,00	1000,00	1000,10	1000,00	1000,45	1000,00	1000,00	999,81	1000,00

## Composition des sels solubles.

Phosphates alcalins..	0,8234	0,7300	0,607	0,844	0,468	0,957	0,402	0,395	0,637	1,362	1,135	0,945
Sulfate de soude...	0,2020	0,4970	0,210	0,213	0,181	0,269	0,265	0,348	0,202	0,189	0,090	0,100
Carbonates alcalins..	0,9566	0,7896	0,919	1,104	1,071	1,263	1,202	1,498	0,970	1,198	0,824	0,350
Chlorure de sodium...	4,6900	4,4900	5,274	4,659	4,321	5,864	5,176	4,895	4,092	4,281	4,246	5,392
	6,6720	6,2066	7,010	6,820	6,041	7,353	7,045	7,136	5,901	7,030	6,295	6,787

(NASSE, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 528.)

## SANG de divers animaux.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.....	55,4	55,4	55,4	54,4
Hydrogène....	7,4	7,2	7,4	7,4
Azote.....	17,2	17,3	17,3	17,5
Oxygène.....	20,6	20,4	20,2	21,3
	400,0	400,0	400,0	400,0

(1) S. de femme. — (2) (3) Globules du sang de chien. — (4) Sang de lapin.

(DUMAS, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 735.)

## SANG de divers animaux. Globules de sang isolés, bien purgés de sérum.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	55,4	55,4	55,4
Hydrogène....	7,4	7,2	7,4
Azote.....	17,2	17,3	17,3
Oxygène, etc.	20,6	20,4	20,2
	400,0	400,0	400,0

(1) Sang de femme. — (2) (3) *Id.* de chien. — (4) *Id.* de lapin.(Ann. de Ch. et de Ph., 3<sup>e</sup> série, t. XVII, p. 480.)

## SANG d'animaux sains.

Nom de l'animal.	Fibrine.	Globules.	Matières solides du sérum.	Eau.
Quatre chevaux entiers. Percherons de train.....	4,5	404,5	84,3	806,7
Treize chevaux entiers. Percherons de poste.....	3,9	402,3	82,4	811,7
Six bœufs de travail.....	3,6	97,4	85,8	843,2
Six vaches laitières.....	3,8	401,9	86,8	807,5
Six porcs de 2 à 6 mois, race anglaise.....	4,6	405,7	80,4	809,6
Deux chèvres.....	3,2	404,4	94,4	804,0
Six béliers et 25 brebis de races diverses et croisés....	3,0	404,4	82,4	813,5
Quatre agneaux mâles, 4 femelle, espèce mérine, âgés de 3 à 96 heures.....	2,2	407,3	72,8	817,7
Trois béliers, espèce anglaise, race Dishley.....	3,0	92,6	94,0	810,4
Dix brebis, — — — — —	2,6	95,7	94,9	809,8
Seize chiens, diverses races et espèces.....	2,4	448,3	75,5	774,4

## SANG d'animaux malades.

SEXE.	AGE.	MALADIES.	MALADES.	SANGNÉS.	FIBRINE.	GLOBULES.	MATIÈRES solides DE SÉRUM.	EAU.
Moutons ..	5 à 7 ans.	Douves dans les canaux biliaires sans compli- cation.....	11	27	3,1	49,6	61,6	885,7
Moutons ..	4 à 7 ans.	Douves dans les canaux biliaires, complica- tion phlegmasique.....	6	14	7,1	44,4	79,7	858,8
Mouton ..	6 »	Bronchite aiguë tuberculeuse.....	»	»	5,2	61,0	109,4	824,4
Bélier ..	2 »	Tubercules ramollis.....	»	»	4,4	88,8	101,8	805,0
Mouton ..	5 »	Pneumonie lobulaire.....	»	»	4,6	66,6	50,5	878,3
Mouton ..	6 »	Abscès pulmonaire tuberculeux.....	»	»	6,2	64,5	106,7	822,6
Mouton ..	7 »	Kyste pulmonaire suppuré.....	»	»	4,3	83,0	83,7	829,0
Bélier.....	1 »	Entérite aiguë.....	»	»	6,0	100,7	96,6	796,7
Brebis.....	4 »	Uretrite aiguë.....	»	»	6,3	100,4	85,4	807,9
Brebis ..	1 »	Congestion pulmonaire.....	»	»	3,0	101,4	82,4	813,2
Brebis ..	2 »	Tuberculose pulmonaire.....	»	»	4,0	87,6	85,6	822,8
Mouton ..	4 »	Péritonite chronique.....	»	»	3,2	58,8	52,2	885,8

(ANDRAL, GAVARRET et DELAFOND, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 530.)

## SANG de divers animaux.

## Sang artériel.

Origine du sang.	Volume du sang.	Acide carbonique.	Oxygène.	Azote.
	Cent. cub.	Cent. cub.	Cent. cub.	Cent. cub.
Sang artériel d'un cheval A.....	125	3,4	4,9	2,5
Sang artériel d'un cheval très-vieux, mais en bonne santé B.....	130	40,7	4,4	4,5
Le même sang B.....	122	7,0	2,2	4,0
Sang artériel d'un veau C.....	123	9,4	3,5	4,6
Le même sang C.....	108	7,0	3,0	2,6
	608	39,5	14,7	9,2
Ou, en ramenant à 400 le volume du sang.....	400	6,4967	2,4178	1,5131

## SANG de divers animaux.

*Sang veineux.*

Sang veineux du même cheval A, quatre jours après la prise du sang artériel.....	205	8,8	2,3	4,4
Le même sang veineux A.....	195	10,0	2,5	4,7
Sang veineux du même vieux cheval B, recueilli trois jours après.....	470	42,4	2,5	4,0
Sang veineux du même veau C, recueilli quatre jours après.....	153	40,2	4,8	4,3
Le même sang veineux C.....	440	6,4	4,0	0,6
	863	47,5	10,4	8,7
Ou en ramenant à 400.....	400	5,5044	4,1703	4,081

(MACNUS, C. R., t. XVIII.)

## SANG des animaux nouveau-nés.

SUBSTANCES.	HOMME avant l'emploi du sel marin.	HOMME après l'emploi du sel marin.	BOEUF.	VACHE.	VEAU.	MOUTON.	LAPIN.	CHIEN.	CHAT.	POULE.	PIGEON.
Eau.....	779,92	767,60	796,07	788,16	835,62	798,00	831,00	798,00	812,00	785,00	795,00
Globules.....	130,09	143,00	123,15	126,17	92,50	102,00	91,50	126,00	109,22	150,33	143,21
Albumine.....	77,43	74,00	65,49	67,20	55,30	85,04	63,82	63,00	64,12	47,15	48,10
Fibrine.....	2,10	2,25	5,36	6,34	4,10	3,22	3,20	2,23	2,19	5,08	5,07
Matières grasses.....	1,13	1,31	2,20	2,17	1,28	1,76	1,63	2,31	2,13	2,34	1,70
Sels et mat. extract.	9,33	11,84	8,73	9,96	11,20	9,98	8,85	8,46	10,34	9,10	8,92
	1000,00	1000,00	1000,00	1000,00	1000,00	1000,00	1000,00	1000,00	1000,00	1000,00	1000,00
<i>Matières solubles dans l'eau.</i>											
Chlorure de potas- sium et de sodium	4,67	6,40	4,66	4,79	6,08	5,73	4,60	4,41	5,62	4,95	5,39
»			0,20	0,17	0,31	0,15	0,27	0,18	0,33	0,12	0,18
Chlorure de calcium			0,76	0,83	1,09	1,02	0,82	0,83	0,83	0,83	0,78
Phosphate de soude.	1,37	1,68	0,76	0,83	1,09	1,02	0,82	0,83	0,83	0,83	0,78
Sulfate de soude...	0,44	0,42	0,60	0,32	0,84	0,63	0,59	0,52	0,71	0,36	0,27
Carbonates de po- tasse et de soude.	0,48	0,56	0,40	0,86	0,37	0,32	0,42	0,31	0,46	0,38	0,18
<i>Matières insolubles dans l'eau.</i>											
Phosphate de chaux	0,67	0,72	0,50	0,96	0,83	0,69	0,52	0,53	0,67	1,23	1,09
Sesquioxyde de fer.	1,26	1,50	1,25	1,43	1,11	1,06	0,97	1,45	1,23	0,75	0,62
Carbonate et sulfate de chaux.....	0,34	0,38	0,20	0,40	0,27	0,18	0,30	0,12	0,20	0,29	0,17
Perte.....	0,10	0,18	0,16	0,20	0,30	0,20	0,43	0,11	0,19	0,19	0,24
	9,83	11,84	8,73	9,96	11,20	9,98	8,85	8,46	10,34	9,10	8,92

(POGGIALE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 457.)

## SANG DE DIVERS INDIVIDUS. — Analyses de sang calculées pour 4 000 parties.

INDIVIDUS.	ÉTAT SANITAIRE.	Bar.	Matières solides.	Fibrine.	Graines.	Albumine.	Globuline.	Hématosine.	Matières extractives et sels.	OBSERVATIONS.
Homme de 17 ans	Sain	794,900	208,100	2,011	1,978	75,590	105,165	7,181	14,174	100 p. de globules renferment 6,3 p. d'hématosine.
Fille de 28 ans	Id.	798,658	204,344	2,208	2,713	77,610	100,850	5,287	9,950	100 p. de globules renferment 5,2 p. d'hématosine.
Fille de 3 ans et demi.	Bronchite.	757,831	242,269	2,303	3,303	109,680	106,850	8,798	14,500	La ségrégée est pratiquée par des sangsues.
Femme dans les 40 ans.	Pneumonie.	839,846	160,132	9,152	2,265	100,415	34,730	2,800	8,003	La femme mourut bientôt après la section des veines.
Homme de 40 ans.	Id.	803,179	196,821	5,632	4,336	121,721	52,071	2,732	10,309	100 p. de globules renferment 4,9 p. d'hématosine.
Homme de 60 ans.	Plus, commerce.	803,403	195,069	3,443	6,597	102,100	74,948	1,466	11,238	100 p. de globules renferment 5,2 p. d'hématosine.
Homme de 50 ans.	Diabètes sucré.	754,663	205,337	2,432	2,010	114,570	66,330	5,425	11,570	On trouva 2,5 milligrammes de sucre dans le sang tiré après le repas.
Fille de 21 ans.	Id.	789,430	210,510	2,370	3,640	86,000	58,500	5,100	14,900	Le sang tiré avant le repas ne contenait que des traces de sucre.
Homme de 40 ans.	Maladie de Bright.	830,560	169,420	7,046	2,403	103,694	40,151	3,808	12,348	Les mat. extractives contenaient des traces d'urée.
Homme de 20 ans.	Id.	828,891	175,109	3,050	1,860	109,432	41,300	4,377	13,250	100 p. de globules contiennent 8,6 p. d'hématosine.
Homme de 30 ans.	Id.	823,461	176,539	5,000	2,520	37,010	54,090	5,100	12,819	Les matières extractives contenaient des quantités assez sensibles d'urée.
Fille de 20 ans, enceinte.	»	808,898	182,322	2,102	3,040	72,200	89,300	7,600	7,980	100 p. de globules contenaient 8,3 p. d'hématosine.
Sang de la menstruation.	»	785,000	208,170	2,360	75,540	109,650	10,750	8,600	100 p.	Le cheval se trouvait dans le dernier stade de la maladie.
Sang tiré de la carotide d'un cheval.	Malléus humides	100 p. de sang	»	0,800	34,000	58,000	2,100	3,000	»	»
Id. de la jugulaire	Id.	»	»	1,800	37,500	56,200	2,300	4,000	»	»
Id. de la veine porte	Id.	»	»	1,200	3,500	57,800	2,500	4,500	»	»
Id. artériel	Id.	760,084	236,952	11,200	1,856	78,880	136,148	4,872	6,960	100 p. de globules contenaient 3,4 p. d'hématosine.
Id. veineux	Id.	757,351	240,649	11,350	2,290	85,875	138,898	5,176	9,160	100 p. de globules contenaient 3,9 p. d'hématosine.
Id. de la veine porte	Id.	724,972	257,028	8,370	3,186	92,400	152,592	6,600	11,880	100 p. de globules contenaient 4,10 p. d'hématosine.
Id. veineux	Id.	800,563	199,437	4,737	5,159	62,272	95,937	4,254	12,454	»
Id.	Id.	818,909	182,100	5,100	2,214	62,140	80,960	6,500	12,310	»
Id.	Id.	808,809	191,191	9,011	4,820	103,740	54,600	4,360	14,650	»
Le même cheval.	»	»	»	»	»	»	»	»	»	Le sang provenait du même cheval que le n° 21; on l'avait privé de nourriture pendant 4 jours.
Boeuf.	Sain.	795,000	205,000	»	5,590	95,050	83,836	6,335	11,181	»
Veau.	Id.	772,000	222,721	2,600	4,191	83,925	105,925	34,444	»	»
Carpe.	»	878,000	128,000	2,067	83,850	21,410	3,295	6,129	»	»
Tanche.	»	900,000	100,000	»	4,630	68,800	11,860	1,860	2,770	»
Grenouille verte.	»	848,200	151,800	»	9,007	112,930	21,860	7,893	2,429	»
Chyle d'un cheval.	»	940,670	56,330	0,440	1,186	42,717	0,474	8,360	»	Le chyle contenait outre 1,78 p. d'une substance saline, ainsi que de la globuline ou de la caséine. Les matières extractives qu'on y trouve renferment également du sel marin, du lactate de soude, etc.

SANG. Recherches sur l'influence que certains principes alimentaires peuvent exercer sur la proportion de matière grasse contenue dans le sang.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Quantité de sang sur laquelle on a opéré.....	17,3000	17,340	14,950	14,315	15,400	14,435
Sang sec obtenu.....	2,8600	3,270	2,860	2,580	2,990	2,830
Matière sèche pour 1 de sang.	0,1893	0,194	0,191	0,180	0,194	0,196
Graisse obtenue.....	0,0360	0,097	0,065	0,074	0,085	0,094
Proportion de graisse dans le sang normal.....	0,0020	0,005	0,004	0,004	0,005	0,006
Nourriture consommée.....	Amidon.	Blanc d'œuf.	Rien.	Amidon.	Blanc d'œuf.	Lard.

	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)
Quantité de sang sur laquelle on a opéré.....	13,940	13,375	18,710	34,260	37,550	33,570
Sang sec obtenu.....	2,030	2,520	7,500	6,270	8,105	5,020
Matière sèche pour 1 de sang..	0,217	0,190	0,154	0,182	0,215	0,179
Graisse obtenue.....	0,044	0,094	0,204	0,152	0,277	0,144
Proportion de graisse dans le sang normal.....	0,003	0,007	0,004	0,004	0,004	0,003
Nourriture consommée.....	Rien.	Rien.	Amidon.	Blanc d'œuf gélatine.	Noix.	Rien.

(1) (2) (3) Pigeons de trois semaines. — (4) (5) (6) (7) (8) Pigeons d'un mois. — (9) (10) (11) (12) Canards.  
(BOUSSINGAULT, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 570.)

## SANG-DRAGON.

Résine rouge, appelée draconine....	90,70
Huile grasse.....	2,00
Acide benzoïque.....	3,00
Oxalate calcique.....	1,60
Phosphate calcique.....	3,70
	404,00

(HERBERGER, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. II, p. 562.)

SANG-DRAGON. C<sup>30</sup>H<sup>31</sup>O<sup>8</sup>.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	74,247	73,998
Hydrogène... ..	6,450	6,663
Oxygène.....	49,303	49,339
	400,000	400,000

(JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 514.)

SANGUINARINE. C<sup>57</sup>H<sup>16</sup>AzO<sup>8</sup>.

	Calc.	
Carbone.....	2806,45	70,62
Hydrogène.....	490,00	4,78
Azote.....	477,03	4,45
Oxygène.....	800,00	20,15
	3973,48	400,00

	Tr.	
Carbone.....	70,03	69,82
Hydrogène.....	5,27	5,08
Azote.....	5,23	»
Oxygène.....	19,47	»
	400,00	

(SCHIEL, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 398.)

## SANIDINE. Voy. ALRITE.

SANTALINE. C<sup>16</sup>H<sup>8</sup>O<sup>5</sup>.

	(1)	Calc.	(2)
Carbone.....	75,03	75,37	67,22
Hydrogène.....	6,37	6,45	5,67
Oxygène.....	18,60	18,48	27,11
	400,00	400,00	400,00

	(3)	(4)	(5)
Carbone.....	67,16	65,28	66,18
Hydrogène.....	6,02	5,55	5,43
Oxygène.....	26,82	29,17	28,39
	400,00	400,00	400,00

(1) S. par PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 194. — (2) (3) S. du santal clair, par BOLLEY, *R. sc. et ind.*, n° 96, janvier 1848. — (4) (5) *Id. foncé, id.*

SANTONINE. C<sup>8</sup>H<sup>8</sup>O.

Carbone.....	73,63
Hydrogène.....	7,21
Oxygène.....	19,16
	400,00

(LIEBIG, *Tr. de Ch. de Berzelius*.)

## SAPAN de Neuchâtel. Cendres.

Potasse.....	3,21
Soude.....	2,11
Chaux.....	49,47
Magnésie.....	1,90
Oxyde ferrique.....	0,87

Phosphate ferrique.....	»
Acide phosphorique.....	2,23
— sulfurique.....	2,01
Silice.....	0,59
Acide carbonique.....	36,55
Chlore.....	4,55
Sable et charbon.....	4,36

(KOECHLIN, *Ann. der Ch. und Ph.*, v. Liebig et Wöhler, 1845, n° 6.)

**SAPARRE. Voy. DISTHÈNE.****SAPHIR. Voy. CORINDON.****SAPHIR D'EAU. Voy. CORDIÉRITE.****SAPHIRINE. Voy. AGATE.****SAPIN. 1000 livres de ce bois brûlées ont donné :**

Cendres.....	3,40
Sel.....	0,45
	<hr/> 3,85

(KIRWAN, *Ann. de Ch.*, t. XVIII, p. 205.)

**SAPIN. Produits de la distillation.**

Acide pyroligneux.....	41,20
Huile empyreumatique.....	43,70
Charbon.....	24,20
Gaz.....	23,90
	<hr/> 100,00

(STOLZ, *Tr. des Essais de Berthier*, t. I, p. 243.)

**SAPIN. Cendres.**

	(a)	(b)
Carbone.....	»	4,36
Silice.....	5,72	0,59
Acide carbonique.....	31,00	37,55
— sulfurique.....	2,07	2,04
— phosphorique.....	3,07	2,23
Chlore.....	0,49	4,55
Oxyde ferrique.....	2,23	0,87
Chaux.....	31,50	49,47
Magnésie.....	9,49	4,90
Potasse.....	7,47	3,24
Soude.....	6,84	2,44
Charbon et perte.....	0,75	»
	<hr/> 400,00	<hr/> 402,85

(a) LEVY, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 74. —  
(b) KOECHLIN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 666.)

**SAPIN de Norwège. Cendres.**

Potasse.....	44,40
Soude.....	20,70
Chaux.....	42,30
Magnésie.....	4,35
	<hr/> 51,45

(BERTHIER, *Écon. rurale*, t. I, p. 114.)

**SAPIN.**

Carbone.....	45,09
Hydrogène.....	6,47
Oxygène.....	48,44
	<hr/> 100,00

(PAYEN, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 479.)

**SAPONAIRE.**

Résine brune et molle.....	0,25
Extrait mousseux.....	34,00
Gomme mêlée d'un peu de mucilage végétal.....	33,00
Fibre ligneuse.....	22,25
Apothème d'extrait.....	0,25
Eau.....	43,00
(Excès).....	2,75
	<hr/> 105,50

(BUCHOLZ, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)

**SAPONAIRE. Suc évaporé à siccité.**

Saponine avec un peu d'acétate de po- tasse.....	73,0
Matière animale soluble dans l'eau, in- soluble dans l'esprit-de-vin avec un sel végétal à base de potasse.....	24,5
Matière inconnue blanchâtre.....	2,5
Excès.....	3,0
	<hr/> 100,0

(BRACONNOT, *Journ. ds Ph.*, t. LXXXIV, p. 287.)

**SAPONAIRE. Racine.**

Sucré, peu de gomme, sulfate, malate et chlorure potassiques.....	42,0
Chlorophylle.....	4,5
Gomme souillée de saponine et de ma- lates.....	43,2
Albumine à l'état soluble.....	4,2
Albumine coagulée.....	5,0
Amidon extrait par l'ébullition avec de l'acide muriatique.....	46,0
Saponine.....	0,8
Résine souillée de graisse.....	7,0
Fibre végétale.....	45,0
Eau.....	45,0
Chlorure de potassium.....	0,3
	<hr/> 87,0

(BLEY, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)

**SAPONINE. C<sup>32</sup>H<sup>46</sup>O<sup>32</sup>.**

Carbone.....	3974,8	51,3
Hydrogène.....	575,0	7,4
Oxygène.....	3200,0	41,3
	<hr/> 7749,8	<hr/> 100,0

(BUSBY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 394.)



**SAPONITE.** Voy. PIERRE DE SAVON.**SAPPARITE.** Voy. DISTHÈNE.**SARCOCOLINE.**

Carbone.....	57,45
Hydrogène.....	8,34
Oxygène.....	34,51
	<hr/>
	400,00

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 199.)**SARCOLITHE.**

Silice.....	42,44
Albumine.....	24,50
Chaux.....	32,43
Soude.....	2,93
	<hr/>
	404,97

(DESCLOIZEAUX, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. X, p. 72.)

Voy. HYDROLITE.

**SARDOINE.** Voy. AGATE.**SARKOSINE.** C<sup>6</sup>AzH<sup>7</sup>O<sup>4</sup>.

	Tr.		Calc.	
Carbone....	40,73	40,90	36	40,45
Azote.....	45,84	45,90	44	45,73
Hydrogène .	7,90	7,82	7	7,86
Oxygène... .	35,33	35,38	32	35,96
	<hr/>	<hr/>		<hr/>
	400,00	400,00	89	400,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, juin 1848, t. XXIII, p. 159.)**SARMENTS.** Voy. VIGNE.**SARRASIN.**

Résine.....	0,3
Matière azotée.....	40,5
Albumine.....	0,2
Extrait.....	2,5
Sucre.....	3,0
Dextrine.....	0,3
Amidon.....	52,0
Fibres et son.....	28,5

(ZENNECK, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VI, p. 393.)**SARRASIN.** Cendres.

Carbonate de potasse.....	29,5
Sulfate de —.....	3,8
Carbonate de chaux.....	47,5
— de magnésie.....	43,5
Silice.....	46,3
Alumine.....	40,5
Eau.....	8,9
	<hr/>
	400,0

(VAUQUELIN, *Journ. des Mines*, ventôse an X, p. 526.)**SARRASIN de Clèves.**

Potasse.....	8,74
Soude.....	20,40
Chaux.....	6,66
Magnésie.....	40,38
Oxyde ferrique.....	4,05
Acide phosphorique.....	50,07
— sulfurique.....	2,46
Silice.....	0,69
	<hr/>
	99,85

(BICHON, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 71.)**SARRASIN.** Farine.

	(1)	(2)
Azote.....	4,08	4,56
Carbone.....	44,27	45,42
Hydrogène.....	6,54	6,45
Oxygène.....	46,50	46,50
Soufre.....	0,08	0,44
Cendres.....	0,36	2,30
Matières azotées desséchées		
à 400°.....	7,40	9,96
Matières azotées fraîches.....	6,27	7,94
Eau.....	45,44	44,49

(1) S. de Vienne. — (2) S. de Tartarie.

(HORSFOLD, *R. sc. et ind.*, t. XXV, p. 304.)**SARRASIN.** Paille sèche.

Matières solubles dans l'eau.....	22,600
— solubles dans une lessive	
alcaline caustique.....	23,614
Cire et résine.....	0,900
Fibre végétale.....	52,886
	<hr/>
	400,000

**SARRASIN.** Cendres de la paille.

Potasse.....	0,332
Soude.....	0,062
Chaux.....	0,704
Magnésie.....	4,292
Alumine.....	0,026
Oxyde de fer.....	0,045
— de manganèse.....	0,032
Silice.....	0,140
Acide sulfurique.....	0,247
— phosphorique.....	0,288
Chlore.....	0,095
	<hr/>
	3,203
Parties combustibles et eau.....	96,797
	<hr/>
	400,000

(SPRENGEL, *Ann. agricoles de Roville*, t. VIII, p. 212.)

**SASSAFRAS.** Écorce de la racine.

Eau.....	9,0
Huile essentielle pesante.....	} 0,8
— — légère.....	
Matière analogue au camphre.....	0,8
— grasse analogue à la stéarine.....	5,0
Résine balsamique et cire.....	9,2
Sassafride.....	5,8
Tannin.....	6,8
Sassafride, tannin et gomme, extraits par l'alcool faible.....	0,6
Albumine soluble.....	3,0
Gomme, matière colorante rouge et sels.....	} 5,4
Fécule, — — — brune.....	
Tannin, sels.....	28,9
Fécule, tannin, etc., dissous par une solution de potasse caustique.....	24,7
Fibre végétale.....	400,0

(REINSCH, *Rev. sc. et ind.*, t. XXVI, p. 339.)**SASSOLINE.** Voy. ACIDE BORIQUE.**SAUALPITE.** Voy. ÉPIDOTE.**SAULE.**

Carbone.....	42,6
Eau.....	57,4
	400,0

(PROUST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 371.)**SAULE.**

4000 livres de saule brûlé ont donné :

Cendres.....	28,00
Sel.....	2,85
	30,85

(KIRWAN, *Ann. de Ch.*, t. XVIII, p. 208.)**SAULE.**

Adipocire verte, analogue à celle du quin- quina.....	
Cire.....	
Matière colorante jaune peu amère.....	
Tannin.....	
Matière brune rougeâtre très-peu soluble dans l'eau.....	
Gomme.....	
Fibre ligneuse.....	
Acide qui forme avec la magnésie un sel très-soluble dans l'eau et l'esprit-de-vin.....	

(PELLETIER ET CAVENTOU, *Répert.*, t. XII, p. 294.)**SAULE.** Composition du bois.

			Moyenne.
Carbone.....	54,68	54,83	54,75
Hydrogène.....	6,07	6,30	6,49
Oxygène.....	44,27	40,89	44,08
Azote.....	0,98	0,98	0,98
	400,00	400,00	400,00

En moyenne, 1 de matière sèche a laissé  
0,0367 de cendres.(CHEVANDIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. X,  
p. 137.)**SAUSSURITE.** Voy. LABRADOR.**SAVON.**

	(a)	(b)
Eau.....	52,29	30,46
Huile.....	44,58	69,95
Soude.....	6,43	8,59
	400,00	409,00

(a) ROARD, *Ann. de Ch.*, t. LXV, p. 35. — (b) LE-  
LIEVRE, DARCET et PELLETIER, *id.*, t. LXV, p. 56.)**SAVON de Marseille.**

Eau.....	24,36
Adipocire.....	9,20
Huile très-soluble dans l'alcool.....	59,20
Soude.....	40,24
	400,00

(BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 258.)**SAVON de Marseille.**

	(1)	(2)
Soude.....	6	Soude..... 4,6
Huile.....	60	Matière grasse..... 50,2
Eau.....	34	Eau..... 45,2
	400	400,0

(1) DARCET. — (2) THÉNARD.

**SAVON de suif, fabriqué à Londres.**

Soude.....	6
Mat. grasse contenant au moins 90 p. 400 de suif.....	52
Eau.....	42
	400

(URE.)

**SAVON de Castille.**

Soude.....	9,0
Matière grasse huileuse.....	76,5
Eau et matière colorante.....	14,5
	400,0

(URE.)

SAVON de Castille, fabriqué en Angleterre.

Soude.....	40,5
Mat. grasse d'une consistance pâteuse.	75,2
Eau et un peu de matière colorante. .	14,3
	<u>400,0</u>

SAVON blanc de parfumeur.

Soude.....	9
Matière grasse.....	75
Eau.....	16
	<u>400</u>
(URE.)	

SAVON blanc de Glasgow.

Soude.....	46,4
Suif.....	50,0
Eau.....	33,6
	<u>400,0</u>
(URE.)	

SAVON vert ordinaire.

Potasse.....	9,5
Matière grasse.....	44,0
Eau.....	46,5
	<u>400,0</u>
(THÉNARD.)	

Eau.....	46,5	48,0	52,0
Ac. margariq. et oléique.	44,0	42,8	39,2
Potasse.....	9,5	9,4	8,8
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>
(CHEVREUL.)			

SAVON de Londres.

Potasse.....	8,5
Huile et suif.....	45,0
Eau.....	46,5
	<u>400,0</u>

SAVON vert des fabriques belges.

Potasse.....	7
Huile.....	36
Eau.....	57
	<u>400</u>

SAVON mou écossais.

Potasse.....	8
Huile et suif.....	47
Eau.....	45
	<u>400</u>

Autre.

Potasse.....	9
Huile et graisse.....	34
Eau.....	57
	<u>400</u>

SAVON mou d'Écosse à l'huile de navette.

Potasse.....	40,00
Huile.....	54,66
Eau.....	38,34
	<u>400,00</u>

SAVON à l'huile d'olive.

Potasse contenant une assez forte portion d'acide carbonique.....	40
Huile.....	48
Eau.....	42
	<u>400</u>

SAVON demi-dur d'Écosse ou savon économique, pour le foulage des laines.

Potasse.....	44,5
Graisse solide.....	62,0
Eau.....	26,5
	<u>400,0</u>

SAVON de beurre de cacao, fabriqué à Londres.

Soude.....	4,5
Beurre de cacao.....	22,0
Eau.....	73,5
	<u>400,0</u>
(Tr. de Ch. de Dumas, t. VI, p. 751.)	

SAVONS de graisse fluide.

Graisse fluide.	400,00	400,00	400,00
Baryte.....	27,20	26,97	26,92

Graisse fluide.....	400,00
Strontiane.....	49,38

Graisse fluide...	400,00	400,00	400,00
Protox. de plomb.	404,08	403,33	414,84

Graisse fluide...	400,00	400	400,00
Potasse.....	45,64	46	46,58

Graisse fluide.....	400,00	400,00
Soude.....	40,44	40,98

Graisse fluide.....	94,202	400,00
Chaux.....	8,798	9,64

Graisse fluide.....	93	400,00
Magnésie.....	7	7,52

Graisse fluide.....	400,00
Oxyde de zinc.....	44,83

Graisse fluide.....	400,00
Peroxyde de cuivre.....	43,93

(CHEVREUL, Ann. de Ch., t. XCIV, p. 275, etc.)

## SAVON de sparmacéti.

Sparmacéti saponifié....	92,462	400,00
Potasse.....	7,538	8,45

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 15.)

## SAVON RÉSINEUX de Glasgow.

Soude.....	6,5	
Graisse et résine.....	70,0	
Eau.....	23,5	
		400,0

(URÉ, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VI, p. 751.)

## SAVON DE MONTAGNE. Voy. HALLOY-SITE.

## SCAMMONÉE.

	(1)	(2)
Résine.....	60,0	29,0
Gomme.....	3,0	8,0
Extractif.....	2,0	5,0
Débris de végétaux.....	»	58,0
Matière terreuse, etc.....	35,0	»
	400,0	400,0

(1) S. d'Alep. — (2) S. de Smyrne.

(BOUILLON-LAGRANGE et VOGEL, *Ann. de Ch.*, t. LXXII, p. 75.)

## Voy. RÉSINES.

## SCAPOLITE. Voy. WERNÉRITE.

## SCARBROÏTE. Voy. COLLYRITE.

## SCHAALLENBLENDE de Rachel.

Zinc.....	64,22
Soufre.....	32,10
Fer.....	1,32
Antimoine.....	} 0,72
Oxyde de plomb.....	
Eau.....	0,80
Cadmium.....	traces
	99,46

(KERSTEN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 283.)

## SCHAALSTEIN. Voy. WOLLASTONITE.

## SCHÉELIN CALCAIRE.

Syn. : *Chaux tungstée*; *wolfram blanc*; *tungstein blanc*; *schéelite*.

	(1)	(2)	(3)
Ox. de tungstène..	65,0	jaune 68,0	77,75
Chaux.....	34,0	30,0	47,60
Silice.....	4,0	»	3,00
	100,0	93,0	98,35

(1) S. de Bitzberg (en Suède), par SCHERLE, *Ann. de Ch.* de Klaproth, t. XLIV, p. 123. — (2) S. de Schlukenwald, par MM. d'ELHUYART, *id.* — (3) *Id.* par KLAPROTH, *id.*

## SCHÉELIN CALCAIRE

	(4)	(5)
Oxyde de tungstène.....	80,447	75,25
Chaux.....	49,400	48,70
Silice.....	»	4,50
Oxyde de fer.....	»	4,25
— de manganèse.....	»	0,75
	99,847	97,45

(4) S. par BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 162. — (5) S. de Cornouailles, par KLAPROTH, *id.*, t. XLIV, p. 124.

## SCHÉELIN FERRUGINÉ.

Syn. : *Tungstate de fer et de manganèse*; *schéelin ferrugineux*; *wolfram*.

	(1)	(2)	(3)
Peroxyde de fer....	46,0	43,5	45,6
— de manganèse.	44,8	22,0	16,0
Silice.....	»	2,0	»
Acide tungstique....	69,2	65,0	68,4
	400,0	402,5	400,0

	(4)	(5)
Peroxyde de fer.....	43,8	47,594
— de manganèse...	43,0	5,640
Silice.....	»	2,400
Acide tungstique.....	73,2	74,666
	400,0	400,000

(1) S. de la Haute-Vienne, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 195. — (2) S. par d'ELHUYART frères, *Ch. de Chaptal*, t. II, p. 432. — (3) (4) S. de la Haute-Vienne, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXX, p. 196. — (5) S. de Cumberland, par BERZELIUS, *id.*, t. III, p. 161.

## SCHÉELIN FERRUGINÉ.

	(1)	(2)	(3)
Protoxyde de fer....	49,24	49,46	47,84
— de manganèse	4,97	4,74	6,20
Tungstène et oxygène	75,79	76,40	75,99
	400,00	400,00	400,00

	(4)	(5)
Protoxyde de fer.....	48,33	47,74
— de manganèse..	5,67	6,29
Tungstène et oxygène....	76,00	76,00
	400,00	400,00

(1) S. de Montevideo. — (2) S. d'Ehrenfriedersdorff. — (3) (4) (5) S. de Chanteloup.

## SCHÉELIN FERRUGINÉ.

	(1)	(2)	(3)
Acide tungstique.	75,69	76,36	76,30
Protoxyde de fer..	49,05	»	49,42
— de manganèse	4,64	»	4,53
Manganèse.....	»	0,75	0,83

(1) (2) (3) S. de Limoges.

## SCHÉELIN FERRUGINÉ.

	(4)	(5)	(6)
Acide tungstique..	76,44	75,99	»
Protoxyde de fer .	49,49	9,45	9,78
— de manganèse	4,32	44,07	43,85
Manganèse.....	0,84	»	»
Chaux.....	»	0,56	0,40

(4) S. de Limoges. — (5) S. de Limstald.

(EHELMEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VIII, p. 507.)

## SCHÉELIN FERRUGINÉ.

	(1)	(2)
Acide tungstique.....	75,89	75,92
Protoxyde de fer.....	9,43	9,38
— de manganèse..	43,80	44,04
	99,12	99,34

	(3)	(4)
Acide tungstique.....	75,90	75,56
Protoxyde de fer.....	9,40	20,47
— de manganèse..	43,86	3,54
	99,16	99,27

(1) (2) (3) S. de Zinnwald. — (4) S. de Harzgerod.

## SCHÉELIN FERRUGINÉ.

	(1)	(2)	(3)
Acide tungstique..	76,34	75,62	75,96
Protoxyde de fer..	9,64	9,54	9,53
— de manganèse	44,20	44,85	44,49

	(4)	(5)	(6)
Acide tungstique..	76,83	75,47	75,76
Protoxyde de fer..	9,20	9,53	9,73
— de manganèse	44,56	44,26	44,96

	(7)	(8)	(9)
Acide tungstique..	75,68	75,80	75,43
Protoxyde de fer..	9,56	9,78	9,64
— de manganèse	44,30	44,41	44,90

(1) (2) S. du Zinnwald. — (3) S. de Lock-fel. —

(4) S. de Neubeschert. — (5) S. de Huntington. —

(6) S. de Trumbul. — (7) S. de Schlaggenwald. —

(8) S. du Mauseberg. — (9) S. d'Altenberg.

## SCHÉELIN FERRUGINÉ.

	(1)	(2)	(3)
Acide tungstique..	75,90	76,02	75,64
Protoxyde de fer..	49,24	49,20	49,55
— de manganèse	4,80	4,75	4,80

	(4)	(5)
Acide tungstique.....	75,87	75,82
Protoxyde de fer.....	49,46	49,32
— de manganèse..	4,96	4,84

(1) S. du Harzgerod. — (2) S. de Monteviden. —

(3) S. de Nerstchinsk. — (4) S. d'Ehrenfriedersdorf.

— (5) S. de Chanteloup.

(KENN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 162.)

## SCHÉELITE. Voy. SCHÉELIN CALCAIRE.

## SCHÉELITINE. Voy. PLOMB TUNGSTATÉ.

## SCHÉÉRÉRITE. Voy. SULF DE MONTAGNE.

## SCHILFGLASERZ. Voy. PLOMB ANTIMONIÉ SULFURÉ ARGENTIFÈRE.

## SCHILLERSPATH. Voy. DIALLAGE.

## SCHISTES.

	(1)	(2)	(3)
Acide carbonique...	»	27,0	»
Silice.....	68,0	30,8	66,50
Alumine.....	45,0	»	7,00
Oxyde de fer.....	5,0	44,2	2,50
Magnésie.....	2,0	28,0	1,50
Chaux.....	1,0	0,8	1,25
Eau.....	»	0,3	49,00
		94,0	

	(4)	(5)	(6)
Magnésie.....	»	»	3,67
Acide carbonique..	»	41,0	»
Silice.....	79,0	64,06	67,05
Potasse.....	»	»	1,23
Alumine.....	4,0	41,00	15,89
Soude.....	»	»	2,44
Oxyde de fer. ....	4,0	2,75	5,85
Strontiane.....	»	»	0,30
Chaux.....	4,0	»	2,24
Perte.....	»	3,99	4,43
Manganèse.....	»	»	0,08
Eau.....	44,0	7,20	»
		400,00	99,55

(1) S. des environs de Cherbourg. par BERTHIER, *Journ. des Mines*, avril, 1807, p. 316. — (2) S. qui accompagne la ménilite près Paris, par LAMPADUS, *id.*, messidor an XIII, p. 320. — (3) *Id.*, par KLAPROTH, *id.* — (4) S. du mont Krutzschelberg (en Bohême), par BUCHHOLZ, *Journ. des Mines*, juin, 1807, p. 450. — (5) S. argileux, par WIEGLEB, *Syst. de Ch.* par THOMSON, t. III, p. 407. — (6) S. de Prague, par PLEISCHEL, *Rev. sc. et ind.*, t. II, p. 146.

## SCHISTE ALUMINEUX.

	(1)	(2)
Silice.....	72,40	71,72
Alumine.....	46,45	19,04
Oxyde ferrique.....	2,26	»
Chaux.....	0,47	1,49
Magnésie.....	4,48	2,02
Potasse.....	5,08	4,46
Soude.....	0,53	traces
Soufre.....	4,25	traces
Sulfure de fer.....	»	4,58
	99,62	400,84

(1) S. d'Opsloé. — (2) S. de Bornholm.

(FORCHHAMMER, *Rev. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XII, p. 80.)

## SCHISTE ALUNIFÈRE.

	(1)	(2)
Acide silicique..	59,86	65,44
Alumine.....	15,89	14,87
Potasse.....	3,72	4,59
Chaux.....	0,99	0,45
Magnésie.....	4,68	4,34
Carbone.....	8,65	0,75 Ox. ferrique
Soufre.....	0,82	4,25
Fer.....	0,50	1,05
Eau.....	6,90	»
Oxygène, nitro- gène, phosphore et soude.....	»	0,48
	99,04	89,92

(1) S. de Bornholm, par FORCHHAMMER, *Rev. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XII. — (2) S. d'Oploë, par le même, *id.*

## SCHISTES BITUMINEUX d'Autun.

Huile.....	20
Gaz combustible.....	44
Résidu de charbon.....	49
— de terre.....	39
Eau.....	8
	400

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 393.)

## SCHISTE BITUMINEUX.

Silice.....	28,6
Alumine.....	6,2
Chaux carbonatée.....	42,0
Magnésie carbonatée.....	3,8
Oxyde de fer.....	5,4
— de manganèse.....	2,0
Matières combustibles et eau.....	42,0
	400,0

(LESCHÉVIN, *Journ. des Mines*, janvier 1813, p. 23.)

## SCHISTE BITUMINEUX des bords de la Windau, en Courlande.

Carbone.....	20,60
Hydrogène.....	2,75
Oxygène et azote.....	19,73
Cendres.....	56,92
	400,00

(WOSKRESSENSKY, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 366.)

## SCHISTE BITUMINEUX de Vouvant, dans la Vendée.

Cendres.....	64,6
Charbon.....	7,7
Mat. volatiles au-dessus dn rouge sombre	3,2
Huile.....	44,5
Eau.....	3,2
Gaz par différence.....	9,8
	400,0

(*Tr. de Ch. de Dumas*, t. VII, p. 391.)

Voy. ASPHALTE.

## SCHISTE CHLORITEUX de Pfitsch, en Tyrol.

Acide silicique.....	34,54
Alumine.....	5,44
Oxyde ferrique.....	40,48
Magnésie.....	44,54
Eau.....	9,62
	98,02

(WARRENTAPP, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 77.)

## SCHISTE COTICULE. Voy. NÉPHRITE.

## SCHISTE HAPPANT de Mênilmontant.

Eau.....	49,0
Silice.....	58,0
Alumine.....	5,0
Oxyde de fer et de manganèse.....	9,0
Chaux carbonatée.....	4,5
Magnésie.....	6,5
	99,0

(BUCHOLZ, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 450.)

## SCHISTE MAGNÉSIEEN de Villa-Rota.

Silice.....	44,34
Alumine.....	3,22
Oxyde de chrome.....	traces
Protoxyde de fer.....	5,54
— de manganèse.....	traces
Magnésie.....	37,64
Eau.....	42,06

## SCHISTE MICACÉ d'Iviken, en Dalécarlie.

Acide silicique.....	46,345
Alumine.....	4,473
Oxyde ferrique.....	0,408
Chaux.....	7,255
Oxyde manganoux.....	0,247
Magnésie.....	3,032
	58,430

(SVANBERG, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 76.)

## SCHISTE A POLIR.

	(1)	(2)
Silice.....	83,5	87,0
Alumine.....	4,0	0,5
Oxyde de fer.....	4,5	4,5
Carbonate de chaux.....	0,5	0,5
Eau.....	9,0	40,0
	98,5	99,5

(1) S. variété dure. — (2) S. variété friable.

(*Journ. des Mines*, juin 1810, p. 450.)

**SCHLICHES.** Sables plombifères destinés à être fondus pour l'extraction du plomb.

	(1)	(2)
Phosphate de plomb.....	51,8	48,6
Arséniate — .....	2,3	4,3
Chlorure — .....	5,0	5,8
Carbonate — .....	0,5	17,0
Oxyde de fer.....	2,4	2,2
Quartz et argile.....	37,2	18,5
Carbonate de chaux.....	»	1,4
	<u>99,2</u>	<u>97,8</u>

(1) Usine de Katzenthal (Bas-Rhin), schlichs gros.  
 — (2) *Id.*, schlichs fins.

**SCHLICHES.**

Sulfure de plomb.....	58,4	68,8	
— de zinc.....	2,1	4,8	
— de fer.....	7,3	5,0	
Carbonate de chaux.....	} 30,5	} 2,0	
Sulfate de baryte et quartz.....			} 19,4
Carbonate de magnésie.....			
Oxyde de fer.....			»
	<u>98,3</u>	<u>100,0</u>	

(LEVALLOIS, *Ann. des Mines*, t. IX, p. 734.)

**SCHORL BLANC.** Voy. NÉPHÉLINE.

**SCHORL BLEU.** Voy. DISTHÈNE; VIVIANITE; ANATASE.

**SCHORL CRUCIFORME.** V. STAUROTIDE.

**SCHORL ÉLECTRIQUE.** Voy. TOURMALINE.

**SCHORL NOIR.** Voy. TOURMALINE.

**SCHORL OCTAÈDRE.** Voy. ANATASE.

**SCHORL ROUGE.** Voy. RUTILE; RUBELLITE.

**SCHORL VERT.** Voy. ÉPIDOTE; AMPHIBOLE.

**SCHORL VIOLET.** Voy. AXINITE.

**SCHORLITE.** Voy. TOPAZE.

**SCHROTTÉRITE.** Voy. ALLOPHANE.

**SCHUTZITE.** V. STRONTIANE SULFATÉE.

**SCILLE.**

Gomme.....	6
Principe amer visqueux (scillitine).....	35
Tannin.....	24
Citrate de chaux.....	»
Matière sucrée.....	»
Fibre ligneuse.....	30

(VOGEL, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 158.)

**SCILLE.**

Principe piquant très-fugace.

Gomme.

Sucre incristallisable.

Matière grasse.

Substance excessivement âcre et amère.

(TILLOY, *Journ. de Pharm.*, décembre 1826, p. 638.)

**SCIRPE.** (*Scirpus lacustris.*)

Potasse.....	12,42
Soude.....	»
Chaux.....	5,94
Magnésie.....	2,09
Oxyde ferrique.....	0,95
Chlorure sodique.....	22,24
— potassique.....	3,19
Acide phosphorique.....	7,69
— sulfurique.....	3,90
Silice.....	2,83
Acide carbonique.....	»
Charbon.....	18,34

(FLEITMANN, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XII, p. 226.)

**SCLÉROTIQUE.**

Carbone.....	50,995
Hydrogène.....	7,075
Azote.....	18,723
Oxygène.....	23,207
	<u>100,000</u>

(SCHÉERER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 34.)

**SCOLEXÉROSE.** Voy. WERNÉRITE.

**SCOLÉZITE.** Voy. MÉSOTYPE.

**SCORIES.** Voy. LES MÉTAUX.

**SCORIE CRISTALLINE D'UN FOUR A CHAUX.**

Acide silicique.....	46,0
Chaux.....	22,5
Magnésie.....	7,5
Oxydes ferreux et manganoux.....	8,0
Alumine.....	14,0
	<u>98,0</u>

(REINSCH, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 263.)

**SCORILITE.**

Silice.....	0,5802
Protoxyde de fer.....	0,1333
Chaux.....	0,0862
Alumine.....	0,4678
Eau.....	0,0200
	<u>0,9875</u>

(THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I, p. 379.)

**SCORODITE.**

Syn. : *Néoctèse ; cuivre arséniaté ferrifère ; fer arséniaté.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ac. arsénique..	45,8	49,6	50,95	52,15
Ox. rouge de fer	34,7	34,3	31,89	33,00
— de plomb..	0,4	0,4	»	»
Eau.....	45,6	46,9	45,64	45,58
Alumine.....	2,6	»	»	»
Silice.....	5,0	»	»	»
Ox. de cuivre..	tr.	»	»	»
	404,0	404,2	98,48	400,73

	(5)	(6)	(7)
Acide arsénique..	51,06	50,96	50,78
Oxyde rouge de fer	32,74	33,20	34,85
Eau.....	45,68	45,70	45,55
Alumine.....	»	»	0,67
Oxyde de cuivre..	»	»	trace
	99,48	99,86	404,85

(1) S. de Loaysa (Popayan), par BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 77. — (2) *Id.*, abstraction faite de la gangue, par le même, *id.* — (3) S. de Vaudry (Haute-Vienne), par DAMOUR, *id.*, 2<sup>e</sup> série, t. X, p. 412. — (4) S. de Saxe, par le même, *id.* — (5) S. de Cornouailles, par le même, *id.* — (6) S. du Brésil, par le même, *id.* — (7) *Id.* par BERZELIUS, *id.*, t. XXXI, p. 421.

**SCORSONÈRE.**

Amidon.....	9,0
Résine.....	3,0
Extrait soluble dans l'eau.....	40,0
Fibre ligneuse.....	46,0
Eau.....	32,0
	400,0

(JUCH, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)

**SCORZA. Voy. ÉPIDOTE.****SCOULÉRITE..**

Syn. : *Terre à pipe ; pipestone.*

**SCOULÉRITE.**

Silice.....	0,5644
Alumine.....	0,4734
Soude.....	0,4248
Chaux.....	0,0246
Magnésie.....	0,0020
Peroxyde de fer.....	0,0696
Eau.....	0,0458
	0,9980

(THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I, p. 287.)

**SÉBATE DE CHAUX. C<sup>10</sup>H<sup>8</sup>O<sup>5</sup>, CaO.**

	Calc.	Tr.	
Carbone.....	764,4	50,22	50,48
Hydrogène.....	99,8	6,37	6,76
Oxygène.....	300,0	19,79	20,45
Chaux.....	356,0	23,42	22,91
	4520,2	400,00	400,00

(REDTENBACHER, *Rev. sc. et ind.*, t. III, p. 317.)

**SÉBATE D'ÉTHYLE. C<sup>7</sup>H<sup>10</sup>O<sup>4</sup>.**

Carbone.....	4070,0	65,56	65,33
Hydrogène.....	462,2	9,93	40,24
Oxygène.....	400,0	24,51	24,43
	4632,2	400,00	400,00

Oxyde d'éthyle.....	468,4	12,22
Acide sébacique anhydre.	4464,2	87,78
	4632,3	400,00

(REDTENBACHER, *Rev. sc. et ind.*, t. III, p. 318.)

**SÉBATE DE POTASSE. C<sup>10</sup>H<sup>8</sup>O<sup>5</sup>, KO.**

Carbone.....	764,4	43,56	43,59
Hydrogène.....	99,8	5,69	5,95
Oxygène.....	300,0	47,42	50,46
Potasse.....	589,9	33,63	
	4754,4	400,00	400,00

(REDTENBACHER, *Rev. sc. et ind.*, t. III, p. 316.)

**SEIFENSTEIN. Voy. PIERRE DE SAVON.****SEIGLE.**

Farine.....	65,6
Enveloppe.....	24,2
Humidité.....	40,2
	400,0

**SEIGLE.**

Carbone.....	46,35	45,72	46,38
Hydrogène.....	5,38	5,70	5,74
Oxygène.....	44,24	44,52	43,82
Azote.....	4,69	4,69	4,69
Cendres.....	2,37	2,37	2,37
	400,00	400,00	400,00

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 230.)

**SEIGLE. Farine.**

Sucre incristallisable.....	3,28
Gomme.....	41,09
Amidon.....	61,07
Enveloppe (fibre ligneuse).....	6,38
Gluten soluble dans l'alcool (peut-être gliadine).....	9,48
Acide déterminé et perte.....	5,62

(EINOF, *Journ. de Gehl.*, t. V, p. 131.)



## SEIGLE. Farine.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Azote.....	4,87	2,93	2,78	2,47
Carbone.....	44,37	45,19	45,52	45,23
Hydrogène....	6,65	6,56	6,58	6,57
Oxygène.....	44,55	42,77	43,54	43,98
Soufre.....	0,13	0,21	0,15	0,18
Cendres.....	4,35	4,07	0,86	2,37
Mat. azot. des- séchées à 100.	41,94	48,74	47,75	45,77
Matières azo- tées fraîches.	40,34	45,96	45,27	43,59
Eau.....	43,78	44,68	43,94	43,82

(1) (2) S. de Vienne. — (3) S. de Hehenheim. —  
(4) S. arundiné.  
(*Rev. sc. et ind.*, t. XXV, p. 304.)

## SEIGLE. Son.

Fécule.....	65,32
Albumine.....	3,34
Dextrine.....	3,78
Gluten.....	3,96
Matière grasse.	4,92
Eau.....	44,98
Matière fibreuse.	6,18
Chlorure potassique.	0,04
Sulfate —	
Phosphate magnésique.	0,39
Carbonate calcique.	
Silice.....	0,12
Traces de fer et d'alumine.....	»
	400,00

(*FURSTENBERG, Rev. sc. et ind.*, t. XXI, p. 457.)

## SEIGLE. Paille. 400 parties en poids de cette paille bien sèche contiennent :

Substances solubles dans l'eau....	2,800
— — dans une lessive	
alcaline caustique.....	49,080
Cire et résine.....	0,520
Fibre végétale.....	47,600
	400,000

## 400 parties en poids de cette paille réduites en cendre contiennent :

Potasse.....	0,032
Soude.....	0,044
Chaux.....	0,478
Magnésie.....	0,042
Alumine et fer.....	0,025
Silice.....	2,297
Acide sulfurique.....	0,470
— phosphorique.....	0,054
Chlore.....	0,047
	2,793

Les parties combustibles de cette paille sont de.....	97,207
	400,000

(*SPRENGEL, Ann. agric. de Roville*, t. VIII, p. 200.)

II.

## SEIGLE. Paille.

Carbone.....	49,88
Hydrogène.....	5,58
Oxygène.....	40,56
Azote.....	0,30
Cendres.....	3,68
	400,00

(*BOUSSINGAULT, Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. I, p. 230.)

## SEIGLE. Cendres.

3840 parties ont fourni les substances suivantes :

Silice.....	3,90
Carbonate de chaux.....	3,35
— de magnésie.....	3,55
Alumine.....	0,35
Oxyde de manganèse.....	0,80
— de fer.....	0,22
	42,47

(*EINHOF.*)

## SEIGLE. Cendres.

Silice.....	70,0
Carbonate de potasse.....	16,0
Alumine.....	2,0
Magnésie.....	7,0
Oxyde de fer.....	4,2
Déchet.....	0,8
	400,0

(*LAMPADUS, Journ. des Mines*, germinal an IX, p. 525.)

## SEIGLE.

Silice.....	63
Chaux et magnésie.....	21
Argile.....	16
	400

(*RUCKERT, Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 94.)

## SEIGLE.

Silice.....	1,009
Carbonate de chaux.....	0,867
— de magnésie.....	0,919
Alumine.....	0,494
Oxyde de manganèse.....	0,207
— de fer.....	0,058
	3,254

(*SCHREDER, Syst. de Ch. de Thomson*, t. IV, p. 216.)

19

## SEIGLE. Cendres.

	(1)	(2)
Potasse.....	32,76	44,43
Soude.....	4,45	11,89
Chaux.....	2,92	7,05
Magnésie.....	40,43	40,57
Oxyde ferrique.....	0,82	1,90
Acide phosphorique.....	47,29	51,84
— sulfurique.....	1,46	0,51
Silice.....	0,04	0,69
	199,84	95,85

(1) Seigle de Giessen, analysé par WILL et FRÉSENIUS. — (2) *Id.* de Clèves, par BUCHON.

(*Rev. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 71.)

## SEIGLE. Cendres de la paille.

Potasse.....	47,03
Chaux.....	8,98
Magnésie.....	2,39
Oxyde ferrique.....	4,35
Acide phosphorique.....	3,80
Chlorure sodique.....	0,56
— potassique.....	0,25
Acide sulfurique.....	0,84
Silice.....	63,89
	402,06

(WILL et FRÉSENIUS, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 72.)

## SEIGLE. Cendres de la paille.

Silice.....	9,840
Carbonate de chaux.....	2,991
— de magnésie.....	4,825
Alumine.....	0,207
Oxyde de manganèse.....	0,440
— de fer.....	0,455
	45,458

(SCHREDER, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. IV, p. 216.)

## SEIGLE ergoté.

Potasse.....	45,38
Soude.....	46,79
Chaux.....	4,68
Magnésie.....	5,34
Oxyde ferrique.....	2,34
Acide phosphorique.....	45,44
— sulfurique.....	0,02
Chlore.....	2,36
Silice.....	40,65
	400,00

(ENGELMANN, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 75.)

Voy. ERGOT.

## SEL ADMIRABLE. Voy. SULFATE DE SOUDE.

## SEL ALEMBROTH. Voy. CHLORURES DE MERCURE ET AMMONIAQUE.

## SEL AMER. Voy. SULFATE DE MAGNÉSIE.

## SEL AMMONIAC. Voy. CHLORHYDRATE D'AMMONIAQUE.

## SEL D'ANGLETERRE. Voy. SULFATE DE MAGNÉSIE.

## SEL DE DUOBUS. Voy. SULFATE DE POTASSE.

## SEL D'ÉTAÏN. Voy. PROTOCHLORURE D'ÉTAÏN.

## SEL D'EPSOM. Voy. SULFATE DE MAGNÉSIE.

## SEL DE GLAUBER. Voy. SULFATE DE SOUDE.

## SEL DE GLAZER. Voy. SULFATE DE POTASSE.

## SEL MARIN. Voy. CHLORURE DE SODIUM.

## SEL D'OSEILLE. Voy. OXALATE DE POTASSE.

## SEL POLYCHRESTE. Voy. SULFATE DE POTASSE.

## SEL DE SATURNE. Voy. ACÉTATES DE PLOMB.

## SEL DE SEDLITZ. Voy. SULFATE DE MAGNÉSIE.

## SEL DE SEIGNETTE. Voy. TARTRATE DE POTASSE ET DE SOUDE.

## SEL DE TARTARIE. Voy. CHLORHYDRATE D'AMMONIAQUE.

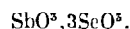
## SEL DE VICHY. Voy. CARBONATES DE SOUDE.

## SEL VOLATIL. Voy. CHLORHYDRATE D'AMMONIAQUE.

SÉLÉNATE D'ALUMINE.  $Al^2O^3, 3SeO^3$ .

Alumine.....	24,23	642,32
Acide sélénique.....	78,77	2383,80
	400,00	3026,12

## SÉLÉNATE D'ANTIMOINE.



Oxyde d'antimoine.....	44,52	1912,90
Acide sélénique.....	55,48	2383,80
	400,00	4296,70

SÉLÉNATE D'ARGENT.  $AgO, SeO^3$ .

Oxyde d'argent.....	64,63	4454,64
Acide sélénique.....	35,37	794,60
	400,00	2246,24

**SÉLÉNIATE D'ARGENT ET D'AMMONIAQUE.**

Acide sélénique.....	29,70	
Oxyde d'argent.....	54,26	
Ammoniaque.....	46,04	
	<u>100,00</u>	

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 62.)

**SÉLÉNIATES DE BARYTE.**NEUTRE.  $\text{BaO}, \text{SeO}^3$ .

Acide sélénique.....	100,0	48,37
Baryte.....	437,7	54,63
		<u>100,00</u>

BISÉLÉNIATE.  $\text{BaO}, 2\text{SeO}^3$ .

Acide sélénique.....	400	
Baryte.....	68	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 262.)

**SÉLÉNIATE DE CADMIUM.  $\text{CaO}, \text{SeO}^3$ .**

Oxyde de cadmium.....	50,07	796,77
Acide sélénique.....	49,93	794,60
	<u>100,00</u>	1591,37

**SÉLÉNIATES DE CÉRIUM.**SEL DE PEROXYDE.  $\text{Ce}^2\text{O}^3, 3\text{SeO}^3$ .

Sesquioxycde de cérium..	4449,39	
Acide sélénique.....	62,19	2383,80
	<u>100,00</u>	3833,19

SEL DE PROTOXYDE.  $\text{CeO}, \text{SeO}^3$ .

Protoxyde de cérium.....	45,92	674,69
Acide sélénique.....	54,08	794,60
	<u>100,00</u>	1469,29

**SÉLÉNIATE DE CHAUX.  $\text{CaO}, \text{SeO}^3$ .**

Chaux.....	30,94	356,02
Acide sélénique.....	69,06	794,60
	<u>100,00</u>	1150,62

**SÉLÉNIATE DE CHROME.** $\text{Cr}^2\text{O}^3, 3\text{SeO}^3$ .

Sesquioxycde de chrome.	29,63	956,00
Acide sélénique.....	70,37	2383,60
	<u>100,00</u>	3339,60

**SÉLÉNIATE DE COBALT.** $\text{CoO}, \text{SeO}^3$ .

Oxyde de cobalt.....	37,42	468,99
Acide sélénique.....	62,88	794,60
	<u>100,00</u>	1263,59

**SÉLÉNIATES DE CUIVRE.**SÉLÉNIATE DE BIOXYDE.  $\text{CuO}, \text{SeO}^3 + 5\text{HO}$ .

SÉLÉNIATE ANHYDRE.

Oxyde noir de cuivre....	38,42	495,69
Acide sélénique.....	61,58	794,60
	<u>100,00</u>	1290,29

SÉLÉNIATE HYDRATÉ.

Oxyde noir de cuivre....	26,75	495,69
Acide.....	42,89	794,60
Eau.....	30,36	564,25
	<u>100,00</u>	1854,54

SEL DE PROTOXYDE.  $\text{Cu}^2\text{O}, \text{SeO}^3$ .

Oxyde rouge de cuivre... 52,87	891,39
Acide sélénique..... 47,13	794,60
	<u>100,00</u>
	1685,99

**SÉLÉNIATES D'ÉTAIN.**SÉLÉNIATE DE BIOXYDE.  $\text{StO}^2, 2\text{SeO}^3$ .

Acide stannique.....	37,05	935,29
Acide sélénique.....	62,95	1589,20
	<u>100,00</u>	2524,49

SÉLÉNIATE DE PROTOXYDE.  $\text{StO}, \text{SeO}^3$ .

Protoxyde d'étain.....	54,25	835,29
Acide.....	48,75	794,60
	<u>100,00</u>	1629,89

**SÉLÉNIATES DE FER.**SÉLÉNIATES DE PEROXYDE.  $\text{Fe}^2\text{O}^3, 3\text{SeO}^3$ .

SÉLÉNIATE NEUTRE.

Peroxyde de fer.....	29,10	978,44
Acide sélénique.....	70,90	2383,60
	<u>100,00</u>	3362,04

SÉLÉNIATE BASIQUE.  $2\text{Fe}^2\text{O}^3, 3\text{SeO}^3$ .

Peroxyde de fer.....	45,08	4956,82
Acide sélénique.....	54,92	2383,60
	<u>100,00</u>	4340,42

SÉLÉNIATE HYDRATÉ.  $2\text{Fe}^2\text{O}^3, 3\text{SeO}^3, 6\text{HO}$ .

Oxyde de fer.....	37,14	878,40
Acide sélénique.....	43,19	2383,60
Eau.....	49,70	675,00
	<u>100,00</u>	3937,00

SÉLÉNIATE DE PROTOXYDE.  $\text{FeO}, \text{SeO}^3, 6\text{HO}$ .

SÉLÉNIATE ANHYDRE.

Protoxyde de fer.....	35,60	439,20
Acide sélénique.....	64,40	794,60
	<u>100,00</u>	1233,80

**SÉLÉNIATE HYDRATÉ.**

Oxyde de fer.....	23,04	
Acide.....	44,63	
Eau.....	35,36	
	<u>400,00</u>	

**SÉLÉNIATE DE LITHINE.  $\text{LiO}, \text{SeO}^5$ .**

Lithine.....	18,50	480,37
Acide sélénique.....	81,50	794,60
	<u>400,00</u>	974,97

**SÉLÉNIATE DE MAGNÉSIE.****SÉLÉNIATE ANHYDRE.  $\text{MgO}, \text{SeO}^5, 7\text{HO}$ .**

Magnésie.....	24,54	258,35
Acide sélénique.....	75,46	794,60
	<u>400,00</u>	1052,95

**SÉLÉNIATE HYDRATÉ.**

Magnésie.....	44,04	258,35
Acide sélénique.....	43,48	794,60
Eau.....	42,78	787,50
	<u>400,00</u>	1840,45

**SÉLÉNIATE DE MANGANÈSE.** **$\text{MnO}, \text{SeO}^5$ .**

Oxyde de manganèse....	35,94	445,88
Acide sélénique.....	64,06	794,60
	<u>400,00</u>	1240,48

**SÉLÉNIATES DE MERCURE.****SÉLÉNIATE DE BIOXYDE.  $\text{HgO}, \text{SeO}^5$ .**

Bioxyde de mercure....	63,22	4365,82
Acide sélénique.....	36,78	794,60
	<u>400,00</u>	2160,42

**SÉLÉNIATE DE PROTOXYDE.  $\text{Hg}^2\text{O}, \text{SeO}^5$ .**

Protoxyde de mercure..	76,84	2631,64
Acide.....	23,49	794,60
	<u>400,00</u>	3426,24

**SÉLÉNIATES DE MOLYBDÈNE.****SÉLÉNIATE DE BIOXYDE.  $\text{MoO}^2, 2\text{SeO}^5$ .**

Bioxyde de molybdène..	33,44	798,52
Acide sélénique.....	66,56	1589,20
	<u>400,00</u>	2387,72

**SÉLÉNIATE DE PROTOXYDE.  $\text{MoO}, \text{SeO}^5$ .**

Protoxyde de molybdène.	46,78	698,52
Acide sélénique.....	53,22	794,60
	<u>400,00</u>	1493,12

**SÉLÉNIATE DE NICKEL.****SÉLÉNIATE ANHYDRE.  $\text{NiO}, \text{SeO}^5, 7\text{HO}$ .**

Protoxyde de nickel.....	37,45	469,67
Acide sélénique.....	62,85	794,60
	<u>400,00</u>	1264,27

**SÉLÉNIATE HYDRATÉ.**

Protoxyde de nickel.....	22,89	469,69
Acide sélénique.....	38,73	794,60
Eau.....	38,38	787,50
	<u>400,00</u>	2054,79

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 64.)**SÉLÉNIATE DE PALLADIUM.** **$\text{PdO}, \text{SeO}^5$ .**

Oxyde de palladium.....	49,08	765,90
Acide sélénique.....	50,92	794,60
	<u>400,00</u>	1560,50

**SÉLÉNIATES DE PLATINE.****SÉLÉNIATE DE BIOXYDE.  $\text{PtO}^2, 2\text{SeO}^5$ .**

Bioxyde de platine.....	47,42	4433,50
Acide sélénique.....	52,58	1589,20
	<u>400,00</u>	3022,70

**SÉLÉNIATE DE PROTOXYDE.  $\text{PtO}, \text{SeO}^5$ .**

Protoxyde de platine....	62,66	4333,50
Acide.....	37,34	794,60
	<u>400,00</u>	2128,10

**SÉLÉNIATE DE PLOMB.  $\text{PbO}, \text{SeO}^5$ .**

Oxyde de plomb.....	63,70	4394,50
Acide sélénique.....	36,30	794,60
	<u>400,00</u>	2189,10

**SÉLÉNIATE DE POTASSE.  $\text{KO}, \text{SeO}^5$ .**

Potasse.....	42,46	589,92
Acide sélénique.....	57,84	794,60
	<u>400,00</u>	1384,52

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 105.)**SÉLÉNIATE DE RHODIUM.  $\text{R}^2\text{O}^5, 3\text{SeO}^5$ .**

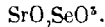
Oxyde de rhodium.....	40,20	1602,70
Acide sélénique.....	59,80	2383,80
	<u>400,00</u>	3986,50

**SÉLÉNIATES DE SOUDE.****SÉLÉNIATE NEUTRE.  $\text{NaO}, \text{SeO}^5$ .**

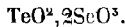
Acide sélénique.....	100,00	67,03	794,60
Soude.....	44,44	32,97	390,89
	<u>400,00</u>	140,00	1185,49

**BISÉLÉNIATE. NaO, 2SeO<sup>3</sup>.**

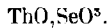
Acide sélénique..	400,00	53,29	4589,20
Soude.....	28,48	46,71	390,89
		400,00	4980,09

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 260.)**SÉLÉNIATE DE STRONTIANE.**

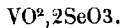
Strontiane.....	44,89		687,28
Acide sélénique.....	55,11		794,60
	400,00		4481,88

**SÉLÉNIATE DE TELLURE.**

Acide tellureux.....	38,66		4001,76
— sélénique.....	61,34		4589,20
	400,00		2590,96

**SÉLÉNIATE DE THORIUM.**

Oxyde de thorium....	51,53		844,90
Acide sélénique.....	48,47		794,60
	400,00		4639,50

**SÉLÉNIATE DE VANADIUM.**

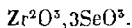
Acide vanadeux.....	39,94		4056,89
— sélénique.....	60,06		4589,20
	400,00		2646,09

**SÉLÉNIATE DE ZINC.****SÉLÉNIATE anhydre. ZnO, SeO<sup>3</sup>, 7HO.**

Oxyde de zinc.....	38,78		503,23
Acide sélénique.....	61,22		794,60
	400,00		4297,83

**SÉLÉNIATE hydraté. ZnO, SeO<sup>3</sup>, 7HO.**

Acide sélénique.....	38,14		794,60
Oxyde de zinc.....	24,13		303,23
Eau.....	37,76		787,50
	400,00		2085,33

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 64.)**SÉLÉNIATE DE ZIRCON.**

Zircone.....	32,36		4440,25
Acide sélénique.....	67,64		2383,80
	100,00		3524,05

**SÉLÉNITE. Voy. CHAUX SULFATÉE.****SÉLÉNITES D'ALUMINE.****SEL NEUTRE. Al<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, 3SeO<sup>2</sup>.**

Alumine.....	23,56		642,32
Acide sélénieux.....	76,44		2083,80
	100,00		2726,12

**SEL ACIDE. Al<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, 6SeO<sup>2</sup>.**

Alumine.....	13,35		642,32
Acide.....	86,65		4167,60
	100,00		4809,92

**SÉLÉNITE D'ANTIMOINE. SbO<sup>3</sup>, 3SeO<sup>2</sup>.**

Oxyde d'antimoine....	47,86		1912,90
Acide.....	52,14		2083,80
	400,00		3996,70

**SÉLÉNITE D'ARGENT. Ag<sub>2</sub>O, SeO<sup>2</sup>.**

Oxyde d'argent.....	67,64		4451,61
Acide sélénieux.....	32,36		694,60
	100,00		2146,21

**SÉLÉNITES DE BARYTE.****SEL NEUTRE. BaO, SeO<sup>2</sup>.**

Baryte.....	956,93		57,90
Acide sélénieux.....	694,60		42,40
	4651,53		400,00

**BISÉLÉNITE. BaO, 2SeO<sup>3</sup>.**

Baryte.....	956,93		40,74
Acide sélénieux.....	4389,20		59,26
	2316,13		400,00

**SÉLÉNITE DE CADMIUM. CaO, SeO<sup>2</sup>.**

Oxyde de cadmium....	53,13		796,77
Acide.....	46,57		694,60
	400,00		4494,38

**SÉLÉNITES DE CÉRIUM.****SÉLÉNITES DE PEROXYDE.****SÉLÉNITE NEUTRE. Ce<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, 3SeO<sup>2</sup>.**

Sesquioxycde de cérium..	41,02		4449,30
Acide.....	58,98		2083,80
	400,00		3533,40

**SÉLÉNITE ACIDE, Ce<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, 6SeO<sup>2</sup>.**

Sesquioxycde de cérium..	25,80		4449,39
Acide.....	74,20		4467,60
	400,00		5616,99

**SÉLÉNITES DE PROTOXYDE.****SÉLÉNITE NEUTRE. CeO, 2SeO<sup>2</sup>.**

Protoxyde de cérium....	49,27		671,69
Acide.....	50,73		699,60
	400,00		4374,29

**SÉLÉNITE ACIDE.  $\text{CeO}_2, 2\text{SeO}_2$ .**

Protoxyde de cérium....	32,69	674,69
Acide.....	67,31	1389,20
	400,00	2063,89

**SÉLÉNITES DE CHAUX.****SEL NEUTRE.  $\text{CaO}, \text{SeO}_2$ .**

Chaux.....	33,89	356,02
Acide.....	66,41	694,60
	400,00	4050,62

**SEL ACIDE.  $\text{CaO}, 2\text{SeO}_2$ .**

Chaux.....	20,40	356,02
Acide.....	79,60	1389,20
	400,00	4745,22

**SÉLÉNITE DE CHROME.  $\text{Cr}_2\text{O}_3, 3\text{SeO}_2$ .**

Sesquioxyde de chrome..	32,54	956,00
Acide.....	67,49	2083,80
	400,00	3039,80

**SÉLÉNITES DE COBALT.****SEL NEUTRE.  $\text{CoO}, \text{SeO}_2$ .**

Oxyde de cobalt.....	40,31	468,99
Acide.....	59,69	694,60
	400,00	4163,59

**SEL ACIDE.  $\text{CoO}, 2\text{SeO}_2$ .**

Oxyde de cobalt.....	25,24	468,99
Acide.....	71,76	1389,20
	400,00	4858,19

**SÉLÉNITES DE CUIVRE.****SEL DE BIOXYDE.  $\text{CuO}, \text{SeO}_2$ .**

Oxyde noir de cuivre....	41,65	495,69
Acide.....	58,35	694,60
	400,00	4490,29

**SEL DE PROTOXYDE.  $\text{CuO}, \text{SeO}_2$ .**

Oxyde rouge de cuivre...	56,24	891,39
Acide.....	43,79	694,60
	400,00	4585,99

**SÉLÉNITES D'ÉTAIN.****SEL DE BIOXYDE.  $\text{SnO}_2, 2\text{SeO}_2$ .**

Acide stannique.....	40,24	935,29
— sélénieux.....	59,76	1389,20
	400,00	2324,49

**SEL DE PROTOXYDE.  $\text{SnO}, \text{SeO}_2$ .**

Protoxyde d'étain.....	54,60	835,29
Acide.....	45,40	694,60
	400,00	4529,89

**SÉLÉNITES DE FER.****SELS DE PEROXYDE NEUTRE.  $\text{Fe}^2\text{O}_3, 3\text{SeO}_2$ .**

Peroxyde de fer.....	31,95	978,44
Acide.....	68,05	2083,80
	400,00	3062,24

**SEL ACIDE.  $\text{Fe}^2\text{O}_3, 6\text{SeO}_2$ .**

Sesquioxyde de fer.....	49,04	978,44
Acide.....	80,99	4467,60
	400,00	5446,04

**SEL DE PROTOXYDE.  $\text{FeO}, \text{SeO}_2$ .**

Protoxyde de fer.....	38,74	439,20
Acide.....	61,26	694,60
	400,00	4133,80

**SÉLÉNITE DE LITHINE.  $\text{LiO}, \text{SeO}_2$ .**

Lithine.....	20,61	480,37
Acide.....	79,39	694,60
	400,00	874,97

**SÉLÉNITES DE MAGNÉSIE.****SEL NEUTRE.  $\text{MgO}, \text{SeO}_2$ .**

Magnésie.....	27,41	258,35
Acide.....	72,89	694,60
	400,00	952,95

**SEL ACIDE.  $\text{MgO}, 2\text{SeO}_2$ .**

Magnésie.....	45,68	258,35
Acide.....	84,32	1389,20
	400,00	1647,55

**SÉLÉNITES DE MANGANÈSE.****SEL NEUTRE.  $\text{MnO}, \text{SeO}_2$ .**

Manganèse.....	39,40	345,88
Acide.....	60,90	694,60
	400,00	4040,48

**SEL ACIDE.  $\text{MnO}, 2\text{SeO}_2$ .**

Manganèse.....	24,30	345,88
Acide.....	75,70	1389,20
	400,00	4735,08

**SÉLÉNITES DE MERCURE.****SÉLÉNITES DE BIOXYDE NEUTRE.  $\text{HgO}, \text{SeO}_2$ .**

Bioxyde de mercure....	66,29	1365,82
Acide.....	33,71	694,60
	400,00	2060,42

**SÉLÉNITE DE BIOXYDE ACIDE.  $\text{HgO}, 2\text{SeO}_2$ .**

Bioxyde de mercure....	49,58	1365,82
Acide.....	50,42	1389,20
	400,00	2755,02

**SÉLÉNITES DE PROTOXYDE. Hg<sup>2</sup>O, SeO<sup>2</sup>.**

Protoxyde de mercure...	72,42	2631,64
Acide .....	20,88	694,60
	<u>400,00</u>	<u>3326,24</u>

**SÉLÉNITES DE MOLYBDÈNE.****SEL DE BIOXYDE. MoO<sup>3</sup>, 2SeO<sup>2</sup>.**

Bioxyde de molybdène...	36,50	798,52
Acide.....	63,50	4389,20
	<u>400,00</u>	<u>2187,72</u>

**SEL DE PROTOXYDE. MoO, SeO<sup>2</sup>.**

Protoxyde de molybdène.	50,14	698,52
Acide.....	49,86	694,60
	<u>400,00</u>	<u>4393,12</u>

**SÉLÉNITE DE NICKEL. NiO, SeO<sup>2</sup>.**

Oxyde de nickel .....	40,34	469,67
Acide.....	59,66	694,60
	<u>400,00</u>	<u>4164,27</u>

**SÉLÉNITE DE PALLADIUM. PdO, SeO<sup>2</sup>.**

Oxyde de palladium.....	52,44	765,90
Acide.....	47,56	694,60
	<u>400,00</u>	<u>4460,50</u>

**SÉLÉNITES DE PLATINE.****SEL DE BIOXYDE. PtO<sup>2</sup>, 2SeO<sup>2</sup>.**

Bioxyde de platine.....	50,79	4433,50
Acide sélénique.....	49,21	4389,20
	<u>400,00</u>	<u>2822,70</u>

**SEL DE PROTOXYDE. PtO, SeO<sup>2</sup>.**

Protoxyde de platine....	65,75	4333,50
Acide.....	34,25	694,60
	<u>400,00</u>	<u>2028,40</u>

**SÉLÉNITE DE PLOMB. PbO, SeO<sup>2</sup>.**

Oxyde de plomb.....	66,75	4394,50
Acide sélénique.....	33,25	694,60
	<u>400,00</u>	<u>2089,40</u>

**SÉLÉNITES DE POTASSE.****SÉLÉNITE NEUTRE. KO, SeO<sup>2</sup>.**

Potasse.....	587,91	45,88
Acide.....	694,60	54,12
	<u>4282,54</u>	<u>400,00</u>

**BISÉLÉNITE. KO, 2SeO<sup>2</sup>.**

Potasse.....	587,91	29,77
Acide.....	4389,20	70,23
	<u>4977,11</u>	<u>400,00</u>

**SÉLÉNITE DE RHODIUM. Rd<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, 3SeO<sup>2</sup>.**

Sesquioxyde de rhodium.	43,48	4602,70
Acide sélénieux.....	56,52	2083,89
	<u>400,00</u>	<u>3686,52</u>

**SÉLÉNITES DE SOUDE.****SÉLÉNITE NEUTRE. NaO, SeO<sup>2</sup>.**

Soude.....	390,92	35,97
Acide sélénieux.....	694,60	64,03
	<u>4085,52</u>	<u>400,00</u>

**BISÉLÉNITE. NaO, 2SeO<sup>2</sup>.**

Soude.....	390,92	21,93
Acide sélénieux.....	4389,20	78,07
	<u>4780,42</u>	<u>400,00</u>

**SÉLÉNITES DE STRONTIANE.****SEL NEUTRE. SrO, SeO<sup>2</sup>.**

Strontiane .....	48,24	687,28
Acide sélénieux.....	54,76	694,60
	<u>400,00</u>	<u>4381,88</u>

**SEL ACIDE. SrO, 2SeO<sup>2</sup>.**

Strontiane .....	34,78	687,28
Acide sélénieux.....	68,22	4389,20
	<u>400,00</u>	<u>2076,48</u>

**SÉLÉNITE DE TELLURE. TeO<sup>2</sup>, 2SeO<sup>2</sup>.**

Acide tellureux.....	41,90	4004,76
— sélénieux.....	58,10	4389,20
	<u>400,00</u>	<u>2390,96</u>

**SÉLÉNITE DE THORINIUM.****ThO, SeO<sup>2</sup>.**

Oxyde de thorinium.....	54,88	844,90
Acide.....	45,12	694,60
	<u>400,00</u>	<u>4539,50</u>

**SÉLÉNITE DE VANADIUM.****VO<sup>2</sup>, 2SeO<sup>2</sup>.**

Acide vanadeux.....	43,24	4056,89
— sélénieux.....	56,79	4389,20
	<u>400,00</u>	<u>2446,09</u>

**SÉLÉNITE DE ZINC. ZnO, SeO<sup>2</sup>.**

Oxyde de zinc.....	42,04	503,23
Acide.....	57,99	694,60
	<u>400,00</u>	<u>4497,83</u>

**SÉLÉNITE DE ZIRCONÉ. Zr<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, 3SeO<sup>2</sup>.**

Zircone.....	35,37	4440,25
Acide.....	64,63	2083,80
	<u>400,00</u>	<u>3224,05</u>

**SÉLÉNIURE D'ALUMINIUM. Al<sup>2</sup>Se<sup>3</sup>.**

Aluminium.....	48,75	342,32
Sélénium.....	84,25	4483,80
	400,00	4826,42

**SÉLÉNIURE D'ARGENT. AgSe.**

Argent.....	73,24	4354,64
Sélénium.....	26,79	494,60
	400,00	4846,24

**SÉLÉNIURE DE BARYUM. BaSe.**

Baryum.....	63,40	856,88
Sélénium.....	36,60	494,60
	400,00	4354,48

**SÉLÉNIURE DE CADMIUM. CdSe.**

Cadmium.....	58,49	696,77
Sélénium.....	44,54	494,60
	400,00	4494,37

**SÉLÉNIURE DE CALCIUM. CaSe.**

Calcium.....	34,44	256,02
Sélénium.....	65,89	494,60
	400,00	750,62

**SÉLÉNIURES DE CÉRIUM.****SESO ISÉLÉNIURE. Ce<sup>2</sup>Se<sup>3</sup>.**

Cérium.....	43,65	4449,38
Sélénium.....	56,35	4483,80
	400,00	2633,48

**PROTOSÉLÉNIURE. CeSe.**

Cérium.....	53,75	574,69
Sélénium.....	46,25	494,60
	400,00	4069,29

**SÉLÉNIURE DE CHROME. Cr<sup>2</sup>Se<sup>3</sup>.**

Chrome.....	32,47	656,00
Sélénium.....	67,83	4483,80
	400,00	2439,80

**SÉLÉNIURE DE COBALT. CoSe.**

Cobalt.....	42,73	368,99
Sélénium.....	57,27	494,60
	400,00	863,59

**SÉLÉNIURES DE CUIVRE.****BISÉLÉNIURE. CuSe.**

Cuivre.....	44,45	395,69
Sélénium.....	55,55	494,60
	400,00	890,29

**PROTOSÉLÉNIURE. Cu<sup>2</sup>Se.**

Cuivre.....	64,54	794,38
Sélénium.....	38,46	494,60
	400,00	4285,98

**SÉLÉNIURES D'ÉTAÏN.****BISÉLÉNIURE. SnSe<sup>2</sup>.**

Étain.....	42,64	735,29
Sélénium.....	57,36	989,20
	400,00	4724,49

**PROTOSÉLÉNIURE. SnSe.**

Étain.....	59,79	735,29
Sélénium.....	40,21	494,60
	400,00	4229,89

**SÉLÉNIURES DE FER.****SESQUISÉLÉNIURE. Fe<sup>2</sup>Se<sup>3</sup>.**

Fer.....	31,38	678,40
Sélénium.....	68,62	4483,80
	400,00	2162,20

**PROTOSÉLÉNIURE. FeSe.**

Fer.....	40,68	339,20
Sélénium.....	59,32	494,60
	400,00	833,80

**SÉLÉNIURE D'IRIDIUM. IrSe<sup>2</sup>.**

Iridium.....	55,50	4233,50
Sélénium.....	44,50	989,20
	400,00	2222,70

**IrSe<sup>3</sup>.**

Iridium.....	45,39	4233,50
Sélénium.....	54,61	4483,80
	400,00	2747,30

**IrSe.**

Iridium.....	74,38	4233,30
Sélénium.....	28,62	494,80
	400,00	4728,40

**Ir<sup>2</sup>Se<sup>3</sup>.**

Iridium.....	64,44	2467,00
Sélénium.....	35,56	4483,80
	400,00	3950,80

**SÉLÉNIURE DE LITHIUM. LS.**

Lithium.....	43,97	80,37
Sélénium.....	86,03	494,60
	400,00	574,97

**SÉLÉNIURE DE MAGNÉSIUM. MgSe.**

Magnésium.....	24,25	158,35
Sélénium.....	75,75	494,60
	400,00	652,95



**SÉLÉNIURE DE MANGANÈSE.****SESQUISÉLÉNIURE. Mn<sup>2</sup>Se<sup>5</sup>.**

Manganèse.....	31,80	691,76
Sélénium.....	68,20	4483,80
	400,00	2175,56

**PROTOSÉLÉNIURE. MnSe.**

Manganèse.....	44,15	345,88
Sélénium.....	58,85	494,60
	400,00	840,48

**SÉLÉNIURES DE MERCURE.****BISÉLÉNIURE. HgSe.**

Mercure.....	74,94	4265,82
Sélénium.....	28,09	494,60
	400,00	4760,42

**PROTOSÉLÉNIURE. Hg<sup>2</sup>Se.**

Mercure.....	83,66	2531,64
Sélénium.....	46,34	494,60
	400,00	3026,24

**SÉLÉNIURE DE MERCURE du Mexique**

Mercure.....	81,33	
Soufre.....	40,30	
Sélénium.....	6,49	
	98,42	

ou :

Sélénium mercurique.....	24	
Sulfure.....	76	
	400	

(ROSE, *Rev. sc. et sc.*, t. VII, p. 44.)**SÉLÉNIURE DE NICKEL. NiSe.**

Nickel.....	42,77	369,67
Sélénium.....	57,23	494,60
	400,00	864,27

**SÉLÉNIURES D'OR.****TRISÉLÉNIURE. Au<sup>2</sup>Se<sup>5</sup>.**

Or.....	62,62	2486,02
Sélénium.....	37,38	4483,80
	400,00	3969,82

**PROTOSÉLÉNIURE. Au<sup>2</sup>Se.**

Or.....	83,44	2486,02
Sélénium.....	46,59	494,60
	400,00	2980,62

**SÉLÉNIURES D'OSMIUM.****BISÉLÉNIURE. OsSe<sup>2</sup>.**

Osmium.....	53,72	4244,48
Sélénium.....	44,28	989,20
	400,00	2233,68

**TRISÉLÉNIURE. OsSe<sup>5</sup>.**

Osmium.....	45,62	4244,48
Sélénium.....	54,38	1483,80
	400,00	2728,28

**PROTOSÉLÉNIURE. OsSe.**

Osmium.....	74,56	4244,48
Sélénium.....	28,44	494,60
	400,00	1739,08

**SESQUISÉLÉNIURE. Os<sup>2</sup>Se<sup>5</sup>.**

Osmium.....	62,65	2488,96
Sélénium.....	37,35	4483,80
	400,00	3972,76

**SÉLÉNIURE DE PALLADIUM. PdSe.**

Palladium.....	57,38	665,90
Sélénium.....	42,62	494,60
	400,00	4160,50

**SÉLÉNIURE DE PLATINE. PtSe<sup>2</sup>.**

Platine.....	55,50	4233,50
Sélénium.....	44,50	989,20
	400,00	2222,70

PtSe.

Platine.....	74,38	1233,50
Sélénium.....	28,62	494,60
	400,00	4728,40

**SÉLÉNIURE DE PLOMB. PbSe.**

Ploomb.....	72,36	1294,50
Sélénium.....	27,64	494,60
	400,00	1789,40

**SOUS-SÉLÉNIURE DE PLOMB.**

Ploomb.....	84,9	100,0
Sélénium.....	45,4	19,2
	400,0	

(Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 680.)

**SÉLÉNIURE DE POTASSIUM. KSe.**

Potassium.....	487,94	49,66
Sélénium.....	494,60	50,34
Sélénium.....	982,54	400,00

**SÉLÉNIURE DE RHODIUM. RdSe<sup>2</sup>.**

Rhodium.....	46,75	651,39
Sélénium.....	53,25	989,20
	100,00	1640,59

**SÉLÉNIURE DE SODIUM. NaSe.**

Sodium.....	37,03	290,89
Sélénium.....	62,97	494,60
	100,00	785,49

**SÉLÉNIURE DE STRONTIUM. SrSe.**

Strontium.....	52,58	587,28
Sélénium.....	47,48	494,60
	100,00	1081,88

**SÉLÉNIURE DE TELLURE. TeSe<sup>2</sup>**

Tellure.....	44,77	801,76
Sélénium.....	55,23	989,20
	100,00	1790,96

**SÉLÉNIURE DE THORINIUM. ThSe.**

Thorinium.....	60,10	744,90
Sélénium.....	39,90	494,60
	100,00	1239,50

**SÉLÉNIURE DE VANADIUM. VSe<sup>2</sup>.**

Vanadium.....	46,42	856,89
Sélénium.....	53,58	989,20
	100,00	1846,09

**SÉLÉNIURE DE ZINC. ZnSe.**

Zinc.....	44,91	403,23
Sélénium.....	55,09	494,60
	100,00	897,83

**SÉLÉNIURE DE ZIRCONIUM.**Zr<sup>4</sup>Se<sup>3</sup>.

Zirconium.....	36,16	840,24
Sélénium.....	63,84	1483,80
	100,00	2324,04

**SEMELINE. Voy. SPHÈNE.****SÉNÉ. Feuilles**

Chlorophylle.  
Huile grasse.  
Huile volatile peu abondante.  
Albumine.  
Principe purgatif (cathartine).  
Principe colorant jaune.  
Muqueux.  
Acide malique.  
Malate et tartrate de chaux.  
Acétate de potasse.  
Sels minéraux.  
(FENEILLE, *Journ. de Pharm.*, t. X, p. 58.)

**SÉNÉ. Extrait aqueux.**

Principe amer.....	53,7
Gomme rouge brunâtre.....	31,9
Matière analogue au mucilage animal, précipitable par les acides.....	6,2
Acétate de chaux.....	8,7
Chaux combinée avec un autre acide végétal.....	3,7
Acétate et hydrochlorate de potasse.....	traces
Excès.....	4,2
	108,4

(BRACONNOT, *Journ. de Ph.*, t. LXXXIV, p. 281.)**SÉNÉ. Feuilles.**

	(1)	(2)	(3)
Résidu fibreux et sels insolubles..	73,0	74,0	71 à 72
Pectine et matière gommeuse.....	27,0	28,0	24

(1) (2) S. d'Alexandrie. — (3) S. de Tinnevely.

(BLEY et DIESEL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 460.)**SÉNÉGUINE. C<sup>22</sup>H<sup>18</sup>O<sup>11</sup>.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	55,704	55,93
Hydrogène.....	7,529	7,47
Oxygène.....	36,767	36,60
	100,000	100,00

(QUEVENNE *Tr. de Ch. de Berzelius*.)**SÉROSITÉ. Voy. LIQUIDES DE L'ORGANISATION.**

## SERPENTINE.

Syn. : *Ophite* ; *néphrite* ; *Pierre ollaire* ; *stéatite* ; *gymnite* ; *baltimorite* ; *kypholite* ; *pikro-  
lite* ; *piéraphylle* ; *rhodochrome* ; *hydrophite*.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	42,0	36,0	41,67	42,04	42,34	42,97	42,50	44,95
Magnésie.....	33,0	46,0	44,25	38,44	44,20	41,96	38,63	40,64
Chaux.....	3,5	2,0	»	3,22	»	»	0,25	»
Protoxyde de fer.....	7,0	»	»	4,30	0,18	2,48	4,50	2,22
— de manganèse.....	»	»	»	2,24	»	»	0,62	»
Oxyde de chrome.....	»	0,5	4,64	»	»	0,87	0,25	»
Alumine.....	»	»	»	»	»	»	4,00	0,37
Eau.....	43,0	45,0	43,80	42,45	42,38	42,02	45,45	44,68
	98,5	99,5	98,36	99,06	99,40	100,30	99,90	96,86

	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)	(14)	(15)	(16)
Silice. . . . .	45,4	44,68	44,85	44,66	40,98	40,04	49,89	36,49
Magnésie. . . . .	35,4	34,00	36,45	37,46	40,64	38,80	30,40	24,08
Chaux.....	0,8	4,25	»	»	»	»	0,78	»
Protoxyde de fer.....	2,6	4,74	3,60	4,05	2,22	8,28	6,86	22,73
— de manganèse.....	»	»	»	2,25	»	»	»	0,47
Alumine.....	4,9	0,56	4,30	»	0,37	»	4,44	2,89
Eau.....	44,0	43,44	43,35	44,72	42,86	9,08	9,83	46,08
	400,4	98,64	99,25	99,84	97,07	96,20	98,57	99,44

(1) S. de Germentowns, près Philadelphie, par NUTALL. — (2) S. de Hoboken, par le même. — (3) *Id.*, par LYCHNELL. — (4) S. de Finlande, par le même. — (5) S. de Gulsjö, par MOSANDER. — (6) S. de Snarum, par HARTWEL. — (7) S. noble, par JOHN. — (8) S. de Fahlun, par LYCHNELL. — (9) S. blanche, par VALDHEIM. — (10) Néphrite de Smithfield, par BOWEN. — (11) N. d'Icolin-kill, par THOMSON. — (12) Pikroïte de Philpottal, par STROMEYER. — (13) P. de Taberg, par LYCHNELL. — (14) *Id.* par ALMERTH. — (15) Piéraphylle de Sala, par SVANBERG. — (16) P. de Taberg, par le même.

(Tr. de Min. par Dufrénoy, t. III, p. 539.)

## SERPENTINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	44,0	32,00	34,50	38,5	43,00	24,25	22,0	34,70
Magnésie.....	44,0	37,24	47,25	34,5	33,50	29,00	29,0	28,00
Alumine.....	2,0	0,50	3,00	23,0	1r.	44,00	47,0	2,35
Chaux.....	»	40,60	0,25	0,5	6,25	0,15	2,0	4,00
Oxyde de fer.....	7,3	0,60	5,50	4,5	44,00	7,00	42,0	6,25
Manganèse.....	4,5	»	4,50	»	»	4,50	2,0	4,00
Chrome.....	2,0	»	»	»	»	»	»	»
Titane.....	»	»	»	»	»	5,25	6,0	8,00
Soude.....	»	»	»	»	»	42,00	6,0	4,00
Eau et acide carbonique.....	»	44,46	40,50	»	»	44,85	5,5	43,50
	400,8	95,40	99,50	404,0	96,75	99,00	404,5	98,80

(1) S. de Ligurie, par VAUQUELIN. — (2) S. de Norwège, par HISINGER. — (3) *Id.* par JOHN. — (4) *Id.* par ROSE. — (5) *Id.* par KNOCH. — (6) S. de Saxe, par PESCHER. — (7) S. du Palatinat, par le même. — (8) S. du Val d'Aoste, par le même.

(Ann. de Ch. et de Ph., t. XXXI, p. 300.)

SÈVES	300		SÈVES			
<b>SERPENTINE.</b>						
	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Chaux.....	»	»	»	»	0,50	»
Muriate de magnésie.....	»	»	0,25	»	»	»
Carbonate de chaux.....	»	»	6,00	»	»	trace.
Acide silicique.....	40,52	40,32	54,00	41,0	28,00	41,50
Soude.....	»	»	»	»	»	0,42
Magnésie.....	42,05	41,76	33,00	33,0	34,50	40,34
Oxyde ferreux.....	3,04	3,33	et eau	3,0	4,50	4,40
— manganique.....	»	»	»	»	»	0,50
Alumine.....	0,24	»	0,03	20,0	23,00	»
Eau.....	43,85	43,54	»	»	40,50	42,87
Matière carbonnée.....	0,30	»	»	»	»	»
	99,94	98,95	93,28	97,0	101,00	99,73

(1) S. jaune de Fahln, par MARCHAND, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (2) *Id.* par JORDAN, *id.* — (3) S. de la forêt de Hartzburg, par HEYER, *Ann. de Ch.*, t. II, p. 306. — (4) S. par BAYEN, *Elém. de Ch.* de Chaptal, t. II, p. 74. — (5) S. par CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XXVIII, p. 199. — (6) S. par KERSTEN, *Rev. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 344.

SERPENTINE.	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Acide silicique.....	40,80	54,68	58,88	40,95	40,46
Magnésie.....	40,57	46,06	42,45	35,70	36,40
Oxyde ferreux.....	2,20	2,15	2,81	40,05	4,16 et alumine.
— manganoux.....	0,20	4,39	0,82	»	»
Chaux.....	0,42	26,04	22,38	»	0,80
Alumine.....	3,02	»	4,56	4,50	»
Potasse.....	»	»	0,80	»	»
Eau.....	42,03	»	»	41,60	24,16
Perte à la calcination.....	»	0,68	0,26	»	»
	99,24	100,97	99,66	99,80	99,38

(1) S. cristallisée de Talowska, dans l'Oural, par IVANOFF, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (2) Néphrite de Turquie, par RAMMELSBERG, *id.* — (3) N. par SCHARHOEETL, *id.* — (4) Baltimoreite, par THOMSON, *id.* — (5) Gymnite de Baltimore, par le même, *id.*

### SÉRUM. Voy. SANG.

#### SÈVE. Bouleau blanc.

#### SÈVE du printemps.

Matière colorante brune.

Sucre incristallisable.

Acide acétique.

Acétate de chaux et d'alumine.

(VAUQUELIN, *Journ. de Schéerer*, t. IV, p. 95.)

#### SÈVE. Charme commun (*carpinus betulus*).

#### SÈVE du printemps.

Matière extractive.

Sucre.

Gomme.

Acétate de potasse et de chaux, et de l'acide acétique libre.

(VAUQUELIN, *Journ. de Schéerer*, t. IV, p. 91.)

#### SÈVE. Hêtre.

#### SÈVE de mai.

Acide acétique libre.

Uu sel calcaire.

— alcalin.

Acide gallique.

Tannin.

Substance extractive et muqueuse.

Matière colorante.

(TASSAERT, *Ann. de Ch.*, t. XXXI, p. 27.)

#### SÈVE. Orme commun (*ulmus campestris*).

#### SÈVE de mai.

Principe végétal..... 0,102

Acétate de potasse..... 0,889

Carbonate de chaux dissous par

l'acide carbonique en excès..... 0,076

Eau..... 98,933

100,000

## SÈVE de novembre.

Principe végétal.....	0,043
Acétate de potasse.....	0,329
Carbonate de chaux.....	0,050
Eau.....	99,408
	99,500

(VALQUELIN, *Journ. de Schéerer*, t. IV, p. 82.)

## SÈVE. 4,039 kilog. de séve d'orme recueillies au mois de floréal contiennent environ :

Carbonate de chaux.....	0,795
Matière végétale.....	4,060
Acétate de potasse.....	9,240
Acide carbonique libre.....	
Sulfate et muriate de potasse.....	traces

## SÈVE. 4 kilog. 834 de la même séve pris au même mois ont donné :

	Cent. cub.
Acide carbonique libre.....	0,456
Carbonate de chaux.....	4,300gr.
Acétate de potasse.....	16,490
Matières végétales.....	2,069
Sulfate et muriate de potasse.....	traces

## SÈVE. 3 kilog. 918 de la même séve recueillies au mois de prairial ont donné :

	Gram.
Carbonate de chaux.....	2,000
Acétate de potasse.....	32,482
Matière végétale.....	0,500
Sulfate et muriate de potasse.....	traces

(TASSAERT, *Ann. de Ch.*, t. XXXI, p. 22.)

## SEYBERTITE.

Syn. : *Clintonite*; *xanthophyllite*; *holmite*.

	(1)	(2)	(3)
Acide fluorique.....	»	0,90	»
Zircon.....	»	2,05	»
Ox. de manganèse.....	»	4,35	»
Silice.....	47,00	49,35	16,30
Alumine.....	37,69	44,75	43,95
Magnésie.....	24,30	9,03	49,34
Chaux.....	40,70	41,45	43,26
Oxyde de fer.....	5,00	4,80	2,55
Soude.....	»	»	0,64
Eau.....	3,60	4,55	»
Perte à la calcination.....	»	»	4,33
	98,29	98,25	400,34

(1) S. par CLEMON, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 520. — (2) Clintonite, par RICHARDSON, *id.* — (3) Xanthophyllite, par MEITZENDORFF, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1844.

## SIBÉRITE. Voy. TOURMALINE.

## SIDÉRITE. Voy. KLAPROTHINE.

## SIDÉRITINE. Voy. PITTIZITE.

## SIDÉROCLEPTE. Voy. PÉRIDOT.

## SIDÉROSCHISOLITE.

Silice.....	46,3
Protoxyde de fer.....	75,5
Alumine.....	4,4
Eau.....	7,3
	403,2

(WERNEKINK, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 558.)

## SIDÉROSE. Voy. FER CARBONATÉ.

## SILEX.

Syn. : *Quartz silex*; *Pierre meulière*.

	(1)	(2)	(3)
Chaux.....	»	0,50	»
Silice.....	80	98,00	99,02
Alumine.....	18	0,25	»
Fer.....	2	0,25	4,16
Perte par calcination.....	»	1,00	0,24
	400		
		(4)	(5)
Silice.....	98,44	96,0	
Alumine.....	»	2,0	
Fer.....	»	4,63	
Perte par calcination.....	0,48	2,0	
	400,0		

(1) Pierre à fusil, par WIEGLEB, *Élém. de Ch. de Chaptal*, t. II, p. 43. — (2) Quartz silex, par KLAPROTH, *Journ. des Mines*, t. IV. — (3) (4) Pierre à chausées de Trotha, par WOLFF, *Ren. sc. et ind.*, t. XXI, p. 206. — (5) Pierre meulière, *Journ. des Mines*, messidor an IV, p. 33.

## SILEX.

	(1)	(2)	(3)	
Oxyde de fer.....	»	»	4,20	
Silice.....	93,6	86,90	85,20	
Alumine.....	0,8	0,7	2,20	
Carbonate de chaux.....	»	9,40	»	
Chaux.....	5,6	»	4,22	
Percarbonate de fer.....	»	»	5,40	
Eau.....	»	3,30	»	
Perte.....	»	»	4,78	
	400,0	400,00	400,00	
		(4)	(5)	(6)
Ox. de manganèse.....	»	»	4,00	
Oxyde de fer.....	24,50	5,0	5,75	
Silice.....	76,00	93,5	92,00	
Alumine.....	0,25	»	»	
Eau.....	4,00	4,0	4,00	
Perte.....	4,25	0,5	0,25	
	400,00	400,0	400,00	

(1) Silex flottant de Saint-Ouen près Paris, calciné, par SCHAFFGOTSCH, *Ann. de Pogg.* 1846, n° 5. — (2) *Id.* non calciné, par le même, *id.* — (3) Cailloux roulés par les eaux de la Meurthe et de la Moselle, par BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 48. (4) (5) (6) Cailloux ferrugineux, par HUCHOLZ, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 350.

Voy. GRYSÉRITE; HYALITE; KACHALONGOPAL; QUARTZ.

**SILEX.** Pierre à fusil des montagnes de la Pologne autrichienne.

Silice.....	92,75	92,50	92,75
Alumine.....	1,40	»	1,50
Chaux.....	1,25	3,00	2,75
Magnésie.....	»	»	0,53
Oxyde de fer.....	2,00	4,25	4,40
Ox. de manganèse	»	0,75	»
Perte.....	2,90	2,50	1,37
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

Silice.....	97,00	89,40
Alumine.....	1,00	2,00
Chaux.....	0,25	4,15
Oxyde de fer.....	4,00	4,75
Perte.....	0,75	3,00
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(HACQUET, *Ann. de Ch.*, t. LXIV, p. 291.)**SILICATES D'ALUMINE.****SILICATE NEUTRE.**  $Al^2O^3, 3SiO^2$ .

Alumine.....	27,05	642,32
Acide silicique.....	72,95	4734,93
	<u>400,00</u>	<u>2374,25</u>

**BISILICATE.**  $Al^2O^3, 6SiO^2$ .

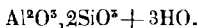
Alumine.....	15,64	642,32
Acide silicique.....	84,36	3463,86
	<u>400,00</u>	<u>4406,18</u>

**TRISILICATE.**  $Al^2O^3, 9SiO^2$ .

Alumine.....	11,00	642,32
Acide silicique.....	89,00	5495,79
	<u>400,00</u>	<u>5838,11</u>

**SILICATE BASIQUE anhydre.**  $Al^2O^3, 2SiO^2$ .

Alumine.....	35,75	642,32
Acide silicique.....	64,25	4454,62
	<u>400,00</u>	<u>4796,94</u>

**SILICATE BASIQUE hydraté.**

Alumine.....	30,09	642,32
Acide silicique.....	54,40	4454,62
Eau.....	45,81	337,50
	<u>400,00</u>	<u>2434,44</u>

**SILICATE BIBASIQUE.**  $2Al^2O^3, 3SiO^2$ .

Alumine.....	42,59	4284,64
Acide silicique.....	57,41	4734,93
	<u>400,00</u>	<u>3046,57</u>

**SILICATE TRIBASIQUE.**  $Al^2O^3, SiO^2$ .

Alumine.....	52,67	642,32
Acide.....	47,33	577,34
	<u>400,00</u>	<u>4249,63</u>

**SILICATE D'AMILENE.**  $C^{10}H^{11}O, SiO^2$ .

Tr.

Silice.....	16,04	»	»
Carbone.....	»	63,34	63,59
Hydrogène.....	»	44,83	44,70

Moyenne. Calc.

Silice.....	16,04	16,04
Carbone.....	63,47	63,78
Hydrogène.....	44,76	44,69
Oxygène.....	8,73	8,52
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(EBELMEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVI, p. 156.)**SILICATE D'ANTIMOINE.**

Protoxyde d'antimoine.....	76,7
Silice.....	23,3
	<u>400,0</u>

**SILICATES DE BARYTE.****SILICATE NEUTRE.**  $BaO, SiO^2$ .

Baryte.....	62,37	956,89
Acide silicique.....	37,63	577,34
	<u>400,00</u>	<u>4534,20</u>

**BISILICATE.**  $BaO, 2SiO^2$ .

Baryte.....	45,32	956,89
Acide silicique.....	54,68	4454,62
	<u>400,00</u>	<u>2444,54</u>

**TRISILICATE.**  $BaO, 3SiO^2$ .

Baryte.....	35,59	956,89
Acide silicique.....	64,41	4734,93
	<u>400,00</u>	<u>2688,82</u>

**SILICATE BIBASIQUE.**  $2BaO, SiO^2$ .

Baryte.....	72,82	4913,78
Acide silicique.....	23,48	577,34
	<u>400,00</u>	<u>2494,09</u>

**SILICATE DE BARYTE ET D'ALUMINE.**

Silice.....	55,0	57,0
Alumine.....	26,0	20,3
Baryte.....	49,0	22,7
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

**SILICATE DE BARYTE ET DE CHAUX.**

Silice.....	48,6	63,4
Baryte.....	10,0	24,8
Chaux.....	44,4	42,4
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(Tr. des Essais de Berthier, t. I, p. 432.)

Voy. STAUROTIDE.

**SILICATES DE CÉRIUM.****SILICATE DE PEROXYDE.  $\text{Ce}^2\text{O}^5, 3\text{SiO}^5$ .**

Sesquioxyde de cérium..	45,56	4449,39
Acide silicique.....	54,44	4734,93
	<u>400,00</u>	<u>3484,32</u>

**SILICATE DE PROTOXYDE.  $\text{CeO}, \text{SiO}^5$ .**

Protoxyde de cérium....	53,89	674,69
Acide.....	46,11	577,34
	<u>400,00</u>	<u>4252,00</u>

**SILICATE TRIBASIQUE.  $3\text{CeO}, \text{SiO}^5 + 3\text{HO}$ .**

Protoxyde de cérium....	68,87	2024,07
Acide.....	49,65	577,34
Eau.....	44,48	337,50
	<u>400,00</u>	<u>2938,88</u>

**SILICATES DE CHAUX.****SILICATE NEUTRE.  $\text{CaO}, \text{SiO}^5$ .**

Chaux.....	38,45	356,02
Acide silicique.....	61,84	577,34
	<u>400,00</u>	<u>933,33</u>

**DESILICATE.  $\text{CaO}, 2\text{SiO}^5$ .**

Chaux.....	23,57	356,02
Acide silicique.....	76,43	4454,62
	<u>400,00</u>	<u>4510,64</u>

Voy. WOLLASTONITE.

**TRISILICATE.  $\text{CaO}, 3\text{SiO}^5$ .**

Chaux.....	47,05	356,02
Acide silicique.....	82,95	4734,92
	<u>400,00</u>	<u>2087,94</u>

Voy. EDELFORSITE.

**SILICATE SESQUIBASIQUE.  $3\text{CaO}, 2\text{SiO}^5$ .**

Chaux.....	48,05	4068,06
Acide.....	54,95	4454,62
	<u>400,00</u>	<u>2222,68</u>

**SILICATE BIBASIQUE.  $2\text{CaO}, \text{SiO}^5$ .**

Chaux.....	55,22	742,04
Acide.....	44,78	577,34
	<u>400,00</u>	<u>4289,35</u>

**SILICATE DE CHAUX ET D'ALUMINE.**

Silice.....	38,5	67,7	58,2
Chaux.....	47,3	20,2	26,4
Alumine.....	44,2	42,4	45,7
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

**SILICATE DE CHAUX ET DE GLUCINE.**

Silice.....	55,0
Chaux.....	25,0
Glucine.....	20,0
	<u>400,0</u>

**SILICATE DE CHAUX ET DE MAGNÉSIE.**

Silice.....	39,0	56,4	57,4	54,4
Chaux.....	35,5	25,3	47,3	33,5
Magnésie....	25,5	48,3	25,2	42,4
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>99,9</u>	<u>400,0</u>

Silice.....	70,4	66,2	74,4	73,3
Chaux.....	9,3	49,8	24,2	40,9
Magnésie....	20,3	44,0	7,7	45,8
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(Tr. des Essais de Berthier, t. I, p. 433.)

**SILICATE DE CHROME.  $\text{Cr}^2\text{O}^5, \text{SiO}^5$ .**

Sesquioxyde de chrome.	36,69	956,00
Acide silicique.....	63,34	4734,93
	<u>400,00</u>	<u>2687,93</u>

**SILICATE DE COBALT.  $\text{CoO}, \text{SiO}^5$ .**

Oxyde de cobalt.....	44,82	468,99
Acide silicique.....	55,18	577,34
	<u>400,00</u>	<u>4046,30</u>

**SILICATES DE CUIVRE.****SILICATE DE BIOXYDE.  $\text{CuO}, \text{SiO}^5$ .**

Oxyde noir de cuivre... ..	46,20	495,69
Acide silicique.....	53,80	677,34
	<u>400,00</u>	<u>4073,00</u>

**SILICATE SESQUIBASIQUE.  $3\text{CuO}, 2\text{SiO}^5 + 3\text{HO}$ .**

Sesquioxyde de cuivre... ..	49,92	4487,07
Acide silicique.....	38,76	4454,62
Eau.....	44,32	337,50
	<u>400,00</u>	<u>2979,19</u>

**SILICATE DE PROTOXYDE.  $\text{Cu}^2\text{O}, \text{SiO}^5 + 3\text{HO}$ .**

Oxyde rouge de cuivre... ..	52,04	894,39
Acide silicique.....	30,29	577,34
Eau.....	47,70	337,50
	<u>400,00</u>	<u>4806,20</u>

Voy. DIOPTEASE.

**SILICATE DE CUIVRE ET D'ALUMINE.**

Silice.....	25,6
Protoxyde de cuivre.....	60,0
Alumine.....	44,4
	<u>400,0</u>

(Tr. des Essais de Berthier, t. I, p. 450.)

**SILICATES DE FER.****SILICATE NEUTRE DE PEROXYDE.  $Fe^2O^3, 3SiO^5$ .**

Sesquioxyde de fer. . . . .	36,40	978,41
Acide silicique. . . . .	63,90	1734,93
	100,00	2740,34

**SILICATE NEUTRE DE PROTOXYDE.  $FeO, SiO^2$ .**

Protoxyde de fer. . . . .	43,24	439,20
Acide silicique. . . . .	56,79	577,34
	100,00	4046,54

**BISILICATE.  $FeO, 2SiO^5$ .**

Protoxyde de fer. . . . .	27,56	439,20
Acide silicique. . . . .	72,44	1154,62
	100,00	1593,82

**TRISILICATE.  $FeO, 3SiO^5$ .**

Protoxyde de fer. . . . .	20,23	439,20
Acide trisilicique. . . . .	79,77	1734,93
	100,00	2174,13

**SILICATE SESQUIBASIQUE.  $3FeO, 2SiO^5$ .**

Protoxyde de fer. . . . .	53,30	417,60
Acide silicique. . . . .	46,70	1154,62
	100,00	2472,22

**SILICATE BIBASIQUE.  $2FeO, 2SiO^5$ .**

Protoxyde de fer. . . . .	60,34	878,40
Acide. . . . .	39,66	577,34
	100,00	1455,74

**SILICATE TRIBASIQUE.  $3FeO, SiO^5$ .**

Protoxyde de fer. . . . .	69,53	417,60
Acide. . . . .	30,47	577,34
	100,00	1894,91

**SILICATE FERREUX hydraté de l'île de Suderodé.**

Acide silicique. . . . .	32,85	
Oxyde ferreux. . . . .	21,56	
Magnésie. . . . .	3,44	
Eau. . . . .	42,15	
	100,00	

(FORCHHAMMER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)**SILICATES DE LITHINE.****SILICATE NEUTRE.  $LiO, SiO^5$ .**

Lithine. . . . .	23,80	480,37
Acide silicique. . . . .	76,20	577,34
	100,00	757,68

**BISILICATE.  $LiO, 2SiO^5$ .**

Lithine. . . . .	43,51	480,37
Acide silicique. . . . .	86,49	1154,62
	100,00	1334,99

**SILICATES DE MAGNÉSIE.****SILICATE NEUTRE ANHYDRE.  $MaO, SiO^5$ .**

Magnésie. . . . .	30,92	
Acide silicique. . . . .	69,08	
	100,00	

**SILICATE NEUTRE HYDRATÉ.  $MaO, SiO^5 + HO$ .**

Magnésie. . . . .	28,97	
Acide. . . . .	64,73	
Eau. . . . .	6,30	
	100,00	

**SILICATE NEUTRE. Autre,  $MaO, SiO^5 + 2HO$ .**

Magnésie. . . . .	24,36	
Acide. . . . .	54,43	
Eau. . . . .	24,21	
	100,00	

**BISILICATE.  $MaO, 2SiO^5$ .**

Magnésie. . . . .	48,28	
Acide silicique. . . . .	81,72	
	100,00	

**TRISILICATE.  $MaO, 3SiO^5$ .**

Magnésie. . . . .	42,98	
Acide silicique. . . . .	87,02	
	100,00	

**SILICATE SESQUIBASIQUE.  $3MaO, 2SiO^5$ .**

Magnésie. . . . .	40,46	
Acide silicique. . . . .	59,84	
	100,00	

**SILICATE SESQUIBASIQUE HYDRATÉ.** **$3MaO, 2SiO^5 + HO$ .**

Magnésie. . . . .	37,95	
Acide. . . . .	56,51	
Eau. . . . .	5,51	
	100,00	

**SILICATE BIBASIQUE.  $2MaO, SiO^5$ .**

Magnésie. . . . .	47,23	
Acide. . . . .	52,77	
	100,00	

**SILICATE TRIBASIQUE.  $3MaO, SiO^5$ .**

Magnésie. . . . .	57,34	
Acide. . . . .	42,69	
	100,00	

Voy. MAGNÉSITE.

**SILICATE DE MAGNÉSIE ET D'ALUMINE.**

Silice. . . . .	45,9	63,0
Magnésie. . . . .	29,3	20,0
Alumine. . . . .	24,8	17,0
	100,0	100,0

(Tr. des Essais de Berthier, t. I, p. 440.)



**SILICATES DE MANGANÈSE.****SILICATE NEUTRE.  $MnO, SiO^3$ .**

Protoxyde de manganèse . . . . .	43,58	445,00
Acide . . . . .	56,42	577,34
	100,00	1022,34

**BISILICATE.  $MnO, 2SiO^3$ .**

Protoxyde de manganèse . . . . .	27,86
Acide silicique . . . . .	72,14
	100,00

Voy. MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.

**TRISILICATE.  $MnO, 3SiO^3$ .**

Protoxyde de manganèse . . . . .	20,47
Acide silicique . . . . .	79,53
	100,00

Voy. MANGANÈSE CONCRÉTIONNÉ.

**SILICATE SESQUIBASIQUE.  $3MnO, 2SiO^3$ .**

Protoxyde de manganèse . . . . .	53,67
Acide silicique . . . . .	46,33
	100,00

**SILICATE BIBASIQUE.  $2MnO, SiO^3$ .**

Protoxyde de manganèse . . . . .	60,70
Acide silicique . . . . .	39,30
	100,00

**SILICATÉ HYDRATÉ.  $2MnO, SiO^3 + HO$ .**

Protoxyde de manganèse . . . . .	56,39
Acide silicique . . . . .	36,50
Eau . . . . .	7,11
	100,00

**SILICATE TRIBASIQUE.  $3MnO, SiO^3$ .**

Protoxyde de manganèse . . . . .	69,85
Acide silicique . . . . .	30,15
	100,00

**SILICATE SÉBASIQUE.  $6MnO, SiO^3 + 3HO$ .**

Protoxyde de manganèse . . . . .	74,52
Acide silicique . . . . .	46,08
Eau . . . . .	9,40
	100,00

**SILICATES DE SESQUIOXYDE.****SILICATE NEUTRE.  $Mn^2O^3, 3SiO^3$ .**

Sesquioxyde de manganèse . . . . .	36,41
Acide silicique . . . . .	63,59
	100,00

**SILICATE BASIQUE.  $Mn^2O^3, 2SiO^3$ .**

Sesquioxyde de manganèse . . . . .	46,21
Acide . . . . .	53,79
	100,00

**SILICATE BIBASIQUE.  $2Mn^2O^3, 3SiO^3$ .**

Sesquioxyde de manganèse . . . . .	56,39
Acide . . . . .	43,61
	100,00

**SILICATE TRIBASIQUE.  $Mn^2O^3, SiO^3$ .**

Sesquioxyde de manganèse . . . . .	63,21
Acide . . . . .	36,79
	100,00

**SILICATE DE MANGANÈSE ET D'ALUMINE.**

Silice . . . . .	57,7	46,7
Protoxyde de manganèse . . . . .	49,0	27,5
Alumine . . . . .	23,3	25,8
	100,0	100,0

**SILICATE DE MANGANÈSE ET DE CHAUX.**

Silice . . . . .	49,7	49,8	52,4	60,5	70,6
Prot.ox. de manganèse . . . . .	26,7	49,6	26,8	45,5	7,4
Chaux . . . . .	23,6	30,6	20,8	24,0	22,3
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

**SILICATE DE MANGANÈSE ET DE MAGNÉSIE.**

Silice . . . . .	36,4	52,6	48,9
Prot.ox. de manganèse . . . . .	41,2	30,4	40,0
Magnésie . . . . .	22,7	47,0	44,4
	100,0	100,0	100,0

(Tr. des Essais de Berthier, t. I, p. 443.)

**SILICATE MANGANIQUE.**

Oxyde manganoux . . . . .	68,40
Oxygène . . . . .	7,95
Oxyde ferrique . . . . .	3,70
Carbone . . . . .	1,70
Acide silicique . . . . .	45,50

(SCHWEITZER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)**SILICATE DE NICKEL.  $NiO, SiO^3$ .**

Oxyde de nickel . . . . .	44,86	469,67
Acide silicique . . . . .	55,14	577,34
	100,00	4046,98

Voy. PIMÉLITE.

**SILICATE DE PLOMB.  $PbO, SiO^3$ .**

Oxyde de plomb . . . . .	70,72	4394,50
Acide silicique . . . . .	29,28	577,34
	100,00	4971,81

**SILICATES DE POTASSE.****SILICATE NEUTRE.  $KO, SiO^2$ .**

Potasse.....	50,54	589,92
Acide silicique.....	49,46	577,31
	<u>400,00</u>	<u>4167,23</u>

**BISILICATE.  $KO, 2SiO^2$ .**

Potasse.....	33,81	589,92
Acide silicique.....	66,19	4154,62
	<u>400,00</u>	<u>4744,54</u>

**TRISILICATE.  $KO, 3SiO^2$ .**

Potasse.....	25,44	589,92
Acide silicique.....	74,59	4734,93
	<u>400,00</u>	<u>2324,85</u>

**SILICATE BIBASIQUE.  $2KO, SiO^2$ .**

Potasse.....	67,14	4179,84
Acide silicique.....	32,86	577,31
	<u>400,00</u>	<u>4757,15</u>

**SILICATE DE POTASSE ET DE PLOMB.**

Potasse.....	42,54	
Oxyde de plomb.....	44,48	
Acide silicique.....	42,98	
	<u>400,00</u>	

**SILICATES DE SOUDE.****SILICATE NEUTRE.  $NaO, SiO^2$ .**

Soude.....	40,37	390,89
Acide silicique.....	59,63	577,31
	<u>400,00</u>	<u>968,20</u>

**BISILICATE.  $NaO, 2SiO^2$ .**

Soude.....	25,29	390,89
Acide silicique.....	74,71	4154,62
	<u>400,00</u>	<u>4545,51</u>

**TRISILICATE.  $NaO, 3SiO^2$ .**

Soude.....	18,41	390,89
Acide silicique.....	81,59	4734,93
	<u>400,00</u>	<u>2422,82</u>

**SILICATE BIBASIQUE.  $2NaO, SiO^2$ .**

Soude.....	57,52	784,78
Acide silicique.....	42,48	577,31
	<u>400,00</u>	<u>4359,09</u>

**SILICATE DE STRONTIANE.** **$SrO, SiO^2$ .**

Strontiane.....	52,86	687,28
Acide silicique.....	47,14	577,31
	<u>400,00</u>	<u>4264,59</u>

**SILICATE DE TITANE. Voy. SPHÈRE.****SILICATE DE VANADIUM.  $VO^2, 2SiO^2$ .**

Acide vanadéux.....	47,79	4056,89
Acide silicique.....	52,21	4154,62
	<u>400,00</u>	<u>2244,54</u>

**SILICATE DE ZINC.  $ZnO, SiO^2$ .**

Oxyde de zinc.....	46,57	503,23
Acide silicique.....	53,43	577,31
	<u>400,00</u>	<u>4080,54</u>

**Voy. ZINC SILICATÉ.****SILICATE DE ZINC ET D'ALUMINE.**

Silice.....	52,5	
Oxyde de zinc.....	33,2	
Alumine.....	44,3	
	<u>400,0</u>	

*(Tr. des Essais de Berthier, t. I, p. 452.)***SILICATE DE ZINC ET DE FER.**

Silice.....	46,0	45,4
Oxyde de zinc.....	38,0	29,9
Protoxyde de fer.....	46,0	25,3
	<u>400,0</u>	<u>400,3</u>

**SILICATES DE ZIRCONE.****SILICATE NEUTRE.  $ZrO^2, 3SiO^2$ .**

Zircone.....	39,70	4440,25
Acide silicique.....	60,30	4734,93
	<u>400,00</u>	<u>2872,48</u>

**SILICATE TRIBASIQUE.  $Zn^2O^2, SiO^2$ .**

Zircone.....	66,39	4440,25
Acide.....	33,61	577,31
	<u>400,00</u>	<u>4747,56</u>

**SILICE.**

Silicium..	48,72	48,08	49,644	49,746
Oxygène..	51,28	51,92	50,359	50,284
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

*(BERZELIUS, Ann. de Ch., t. LXXXII, p. 18; t. XXVII, p. 355; t. XVII, p. 26.)***Voy. QUARTZ ; SABLES.**

SILICE. Présence de la silice dans le règne animal.

ANIMAUX.		SUR 100 PARTIES.		SILICE dans 100 part. de cendres.
NOURRITURE.	ESPÈCES.	Cendres.	Silice.	
Grains, blés, etc.	1. Coq domestique ( <i>Gallus domesticus</i> ).....	7,43	3,71	50
	2. Coq d'Inde ( <i>Meleagris gallopavo</i> ).....	6,79	1,69	25
	3. Freux ( <i>Corvus frugilegus</i> ).....	4,83	1,95	38
	4. Pigeon ( <i>Columba domestica</i> ).....	2,37	0,59	25
	5. Oie ( <i>Anser domestica</i> ).....	3,83	1,47	38
	6. Perdrix ( <i>Perdix cinerea</i> ).....	3,79	2,47	65
	Moyenne.....	4,84	1,98	46
Poissons, œufs de poisson, insectes aquatiques, plantes aquatiques.	1. Goëland ( <i>Larus canus</i> ).....	1,25	»	»
	2. Corbeau de nuit ( <i>Ardea nycticorax</i> ).....	2,04	0,29	14
	3. Héron cendré ( <i>Ardea cinerea</i> ).....	2,06	0,28	13
	4. Héron blanc ( <i>Ardea garcetta</i> ).....	1,07	0,19	18
	5. Pélican ( <i>Pelicanus onocrotalus</i> ).....	5,45	0,53	9
	6. Albatros ( <i>Diomedea exulans</i> ).....	2,43	0,25	10
	7. Alcyon ( <i>Alcedo hispida</i> ).....	0,99	0,09	10
Moyenne.....	2,41	0,23	10,5	
Mammifères, insectes.	1. Effraie ( <i>Strix flammea</i> ).....	2,92	1,35	46
	2. Chat-huant ( <i>Strix aluco</i> ).....	1,41	0,39	27
	3. Buse ( <i>Falco buteo</i> ).....	2,19	0,51	23
	4. Buse pattue ( <i>Falco lagopus</i> ).....	2,14	0,61	28
	5. Épervier ( <i>Falco nisus</i> ).....	2,70	0,87	32
	6. Corneille mantelée ( <i>Corvus cornix</i> )..... (Nourris avec de la viande.)	1,62	0,11	7
Moyenne.....	2,16	0,64	27	
Insectes, œufs d'insecte, baies, charogne.	1. Pic vert ( <i>Picus viridis</i> ).....	2,19	0,62	28
	2. Pie ( <i>Corvus pica</i> ).....	3,78	1,51	40
	3. Coq de bruyère ( <i>Tetrao tetrix</i> ).....	1,01	0,32	33
	4. Poule d'eau commune ( <i>Gallinula chloropus</i> ).....	4,19	1,49	35
	5. Martinet ( <i>Cypselus apus</i> ).....	4,45	1,21	27
	6. Perroquet ( <i>Psittacus</i> ).....	5,31	1,19	22
	7. Cigogne ( <i>Ciconia nigra</i> ).....	3,04	0,99	31
	8. Moineau ( <i>Fringilla domestica</i> ).....	2,12	0,85	40
	9. Fauvette ( <i>Fringilla spinus</i> ).....	2,11	0,52	25
	10. Hirondelle ( <i>Hirundo urbana</i> ).....	1,65	0,47	28
	11. Grive chanteuse ( <i>Turdus musicus</i> ).....	1,56	0,39	25
	12. Rollier commun ( <i>Coracias garrula</i> ).....	2,43	0,79	33
	13. Canard sauvage ( <i>Anas boschas</i> ).....	1,10	»	»
	14. Grive ( <i>Turdus pilaris</i> ).....	1,77	0,26	15
Moyenne.....	2,62	0,75	27	
MOYENNES D'APRÈS LA NOURRITURE :				
Grains.....	4,84	1,98	46	
Poissons.....	2,41	0,23	10,5	
Viaude.....	2,16	0,64	27	
D'insectes, de baies, etc.....	2,62	0,75	27	

(CORUP-BESANEZ, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 581.)

**SILICE FLUATÉE ALUMINEUSE.** Voy. TOPAZE.**SILICE GÉLATINEUSE.** V. RANDANITE.  
**SILICITE** du comté d'Antrim.

Acide silicique.....	54,8
Alumine.....	28,4
Oxyde ferreux.....	4,0
Chaux.....	12,4
Eau.....	0,4
	<u>409,0</u>

(THOMSON, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.)**SILICIURES DE FER.**

Fer.....	85,3528	87,4306	91,1526
Silicium...	9,0679	7,9664	5,7330
Carbone...	5,5793	4,6033	3,1444
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>
Fer.....	95,2149	96,1780	
Silicium.....	3,0044	2,2424	
Carbone.....	4,7837	4,6096	
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>	

(STROMEYER, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 236.)**SILICO-TITANATE DE POTASSE.**

Potasse.....	44,5
Oxyde de titane.....	32,7
Silice.....	22,8
	<u>400,0</u>

**SILICO-TITANATE DE SOUDE.**

Soude.....	34,8
Oxyde de titane.....	38,4
Silice.....	26,8
	<u>400,0</u>

(Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 110.)

**SILLIMANITE.**

Zircone.....	(a)	(b)	(c)
Acide silicique..	37,362	43,00	38,67
Alumine.....	58,622	54,24	35,40
Oxyde ferrique..	2,174	2,00	7,21
Magnésie.....	0,398	»	»
Chaux.....	trace	»	»
Matière volatile.	0,428	»	»
Eau.....	»	0,51	»
	<u>98,984</u>	<u>99,72</u>	<u>99,50</u>

Zircone.....	(d)	(e)	(f)
Acide silicique..	36,75	45,65	37,70
Alumine.....	58,94	49,50	62,75
Oxyde ferrique..	0,99	4,40	2,28
	<u>96,68</u>	<u>99,25</u>	<u>102,73</u>

(a) STAAR, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846. — (b) BOWEN, *Tr. de Min. de Dubrénov*, t. III, p. 228. — (c) THOMAS MUIR, *id.* — (d) CONNELL, *id.* — (e) THOMSON, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 322. — (f) NORTON, *id.***SIMAROUBA.**

Matière résineuse.  
Huile volatile ayant l'odeur du benjoin.  
Acétate de potasse.  
Sel ammoniacal.  
Acide malique et traces d'acide gallique.  
Quassine.  
Malate de chaux et oxalate de la même base.  
Quelques sels minéraux, oxyde de fer, silice.  
Uimine et ligneux.

(MORIN, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 61.)**SIMPLÉSITE.** Voy. SCORODITE.**SINAMMINE.** C<sup>4</sup>H<sup>5</sup>Az.

Carbone.....	58,77
Hydrogène.....	7,20
Azote.....	34,03
Oxygène.....	»
Soufre.....	»
	<u>400,00</u>

(VARRENTRAPPE et WILL, *Tr. de Ch. org. de Liebig*, t. II, p. 555.)**SINAPINE.**

	(a)	(b)
Carbone.....	57,920	54,00
Hydrogène.....	7,795	10,65
Nitrogène.....	4,940	2,83
Soufre.....	9,657	9,36
Oxygène.....	49,688	23,16
	<u>400,000</u>	<u>400,00</u>

(a) HENRY et GAROT, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 187. — (b) ROBIQUET et BOUTRON-CHARLARD, *id.***SINAPOLINE.** C<sup>7</sup>H<sup>12</sup>Az<sup>2</sup>O<sup>6</sup>.

Carbone.....	60,32
Hydrogène.....	8,42
Azote.....	49,96
Oxygène.....	11,30
Soufre.....	»
	<u>400,00</u>

(VARRENTRAPPE et WILL, *Tr. de Ch. org. de Liebig*, t. II, p. 555.)**SIROP DE DEXTRINE.**

Cendres.....	0,42
Eau.....	36,25
Sucre.....	41,46
Matière gommeuse.....	22,17
	<u>400,00</u>

(GUÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 73.)

**SISMONDINE.**

Oxyde de titane.....	»	traces
Silice.....	24,40	0,244
Protoxyde de fer.....	27,40	0,238
Alumine.....	44,56	0,432
Eau.....	7,24	0,076
	400,00	

(DELESSE, C. R., t. XXII, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 202.)

**SMALTINE. Voy. COBALT ARSÉNICAL.**

**SMARAGD. Voy. ÉMERAUDE.**

**SMARAGDITE. Voy. DIALLAGE.**

**SMÉLITE de Telkibanya (Hongrie).**

Acide silicique.....	50,0
Alumine.....	32,0
Soude.....	2,4
Oxyde ferrique.....	2,0
Eau.....	43,0
	99,4

(OSWALD, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

**SMILACINE. C<sup>5</sup>H<sup>10</sup>O.**

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone..	62,83	62,84	63,336	63,607
Hydrogène	8,41	9,76	9,090	8,652
Oxygène..	28,76	27,40	27,574	27,744
	400,00	400,00	400,000	400,000

(a) POGGIALE. — (b) THUBORUF. — (c) PETERSEN. — (d) Calculé.

(*Journ. de Pharm.*, t. XX, p. 561.)

**SMITHSONITE. Voy. ZINC CARBONATÉ.**

**SODALITE. Voy. WERNÉRITE.**

**SODALITE.**

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	38,40	38,52	36,00
Alumine.....	32,04	27,48	32,00
Chaux.....	0,32	0,70	»
Oxyde de fer... »	»	4,00	0,25
Soude.....	24,47	25,50	25,00
Acidehydrochloriq. »	»	3,00	6,75
Matière volatile. »	»	2,40	»
Perte..... »	»	4,70	»
	95,23	400,00	400,00

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	44,87	35,09	37,60
Alumine.....	23,75	32,59	34,37
Oxyde de fer.... »	0,42	»	»
Soude.....	27,50	26,55	25,45
Acidehydrochloriq. »	»	5,30	5,58
Perte..... »	3,76	»	»
	400,00	400,00	

(1) S. des monts Ilmen, par E. HOFMANN, *l'Inst.* 1839. — (2) S. par THOMSON, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 396. — (3) S. par EKERBERG, *id.* — (4) S. par BORKOWSKI, *id.* — (5) S. du Yésuve, par ARFVEDSON, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 409. — (6) S. de l'Oural, par G. ROSE, *id.*

**SOIE.**

	(1)	(2)
Matière filamenteuse.....	44,49	32,48
Gélatine.....	45,95	44,36
Albumine.....	48,86	45,47
Cérine.....	1,08	0,66
Matière colorante.....	0,04	»
— grasse et résineuse	0,08	0,18
Sels divers.....	»	»
Acide bombyque.....	»	»

	(3)	(4)
Matière filamenteuse.....	53,37	54,04
Gélatine.....	20,66	49,08
Albumine.....	24,43	25,47
Cérine.....	4,39	4,44
Matière colorante.....	0,05	»
— grasse et résineuse.	0,40	0,30
	400,00	400,00

(1) Soie jaune, *Inst.* 1838. — (2) Soie blanche, *id.* — (3) (4) *Id.* par G. S. MULDER de Rotterdam.

**Voy. TOILE D'ARAIGNÉE.**

**SOIE. Suc.**

Fibrine.....	53,37	54,04
Gélatine.....	20,66	49,08
Albumine.....	24,43	25,47
Cire.....	4,39	4,44
Matière colorante.....	0,05	»
Graisse et résine.....	0,40	0,30
	400,00	400,00

(LEWIG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 535.)

**SOIE. Suc.**

	(a)	(b)
Azote.....	40,22	44,33
Carbone.....	43,08	50,69
Hydrogène.....	7,38	3,94
Oxygène.....	30,32	34,04
	94,00	400,00

(a) BERTHOLLET, *Ch. org.* de Gmelin, p. 455. — (b) URK, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385.

**SOLANINE. C<sup>48</sup>H<sup>68</sup>AzO<sup>22</sup>.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	64,86	62,44
Hydrogène.....	8,87	8,92
Azote.....	4,64	4,64
Oxygène.....	27,63	27,33
	400,00	400,00

(BLANCHET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 415.)

**SOLANUM pseudo-quina.**

**SOLANUM.** Écorce employée au Brésil comme succédané du quinquina.

Principe amer végétal, environ 0,08.

Matière résineuse, 0,02.

— grasse visqueuse en petite quantité.

Substance animale très-abondante avec des malates alcalins.

Amidon, 0,05—0,06.

Oxalate de chaux.

Carbonate de chaux, 0,05.

Oxalate et malate de manganèse.

Malate de fer.

Magnésie en très-petite quantité.

Phosphate calcaire.

Matière ligneuse  $\frac{2}{3}$ .

(VAUQUELIN, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 52.)

**SOLEIL (Helianthus annuus).**

**SOLEIL.** Melle des tiges.

Médulline..... 40,20

Gomme, acide malique, peut-être aussi de l'acide citrique avec du malate de potasse et de chaux... 4,08

Nitrate de potasse environ..... 4,50

Phosphate, sulfate et hydrochlorate de potasse..... 4,00

Eau..... 58,43

(JOHN, *Écrits ch.*, t. IV, p. 197.)

Voy. TOPINAMBOUR (*Helianthus tuberosus*).

**SOMMERSVILLE.** Voy. CUIVRE HYDROSILICEUX, HUMBOLDTILITE.

**SOMMITE.** Voy. NÉPHÉLINE.

**SONNENSTEIN.**

Syn. : *Feldspath - aventurin; pierre du soleil.*

Silice..... 64,30

Alumine..... 23,77

Oxyde de fer..... 0,36

Chaux..... 4,78

Soude..... 8,50

Potasse..... 4,29

400,00

(SCHÉBERER, *Annuaire de Millon et Relset*, 1846, p. 309.)

**SON.** Voy. FROMENT, SEIGLE, etc.

Amidon, dextrine, sucre. 50,0 } approximatif.

Sucre de réglisse..... 4,0 }

Gluten..... 44,9

Matière grasse..... 3,6

Ligneux..... 9,7

Sels..... 5,7

Eau..... 43,9

98,8

(MILLON, *Annuaire de Millon et Relset*, 1849, p. 435.)

**SOPHORA DU JAPON.**

Cachartine.

Principe odorant.

Matière colorante jaune.

Albumine.

Chlorophylle.

Amidon.

Gomme.

Mucus sucré.

Substance analogue au caoutchouc.

Malate de chaux.

Sels minéraux.

(FLEUROT, *Journ. de Pharm.*, t. XIX, p. 511.)

**SORBATE DE BARYTE.**

Acide sorbique..... 47

Baryte..... 53

400

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 344.)

**SORBATES DE CHAUX.**

**SORBATE NEUTRE.**

Acide sorbique..... 72 100,00

Chaux..... 28 38,89

400

**SORBATE ACIDE.**

Acide sorbique. 65,48 84,33 400,000

Chaux..... 44,99 45,47 49,483

Eau..... 22,53 " "

400,00

**SORBATE DE PLOMB.**

**SORBATE DE PLOMB cristallisé neutre obtenu par dissolution du plomb dans l'acide.**

Acide sorbique..... 38,85 400,0

Oxyde de plomb..... 64,45 457,4

400,00

**SORBATE DE PLOMB obtenu par précipitation d'un autre sorbate.**

Acide sorbique..... 32,57

Oxyde de plomb..... 67,43

400,00

**SORBATES DE ZINC.**

**SORBATE NEUTRE.**

Acide sorbique.. 58,05 64,5 400,000

Oxyde de zinc... 34,95 35,5 55,426

Eau..... 40,00 " "

400,00 400,0

**SORBATE BASIQUE.**

Acide sorbique. . . . .	51,89	400,000
Oxyde de zinc. . . . .	48,11	92,708
	<u>400,00</u>	

**SORBATE ACIDE.**

Acidesorbique. 71,88	78,44	400,0000
Oxyde de zinc. 49,79	24,59	27,6744
Eau. . . . .	8,33	»
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 253.)

**SORBIER.**

Potasse. . . . .	6,77
Soude. . . . .	40,56
Chaux. . . . .	36,47
Magnésie. . . . .	5,98
Oxyde ferrique. . . . .	0,40
Acide sulfurique. . . . .	0,63
— phosphorique. . . . .	5,57
Silice. . . . .	0,24
Chlore. . . . .	tr.
Acide carbonique. . . . .	27,16
Charbon. . . . .	6,83

(WILL et FRÉSENUS, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XII, p. 68.)

**SORDAWALITE.**

Silice. . . . .	49,40
Alumine. . . . .	43,80
Protoxyde de fer. . . . .	18,17
Magnésie. . . . .	40,67
Acide phosphorique. . . . .	2,68
Eau. . . . .	4,38
	<u>99,40</u>

(*Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 318.)

**SOUCNET (cyperus esculentus). Racine.**

Huile grasse. . . . .	4,8
Albumine végétale. . . . .	1,5
Amidon. . . . .	22,4
Inuline. . . . .	4,3
Gomme. . . . .	17,8
Sucre. . . . .	42,5
Colorant. . . . .	1,4
Sels de potasse, de chaux et de magnésie et silice. . . . .	5,5
Fibre végétale. . . . .	24,0
Eau et perte. . . . .	8,8
	<u>400,0</u>

(SEMMOLA, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

**SOUCNET. Tubercules.**

- Fécule amyliacée.
- Huile fixe.
- Sucre liquide.
- Albumine.
- Gomme.
- Acide malique.
- Malate, phosphate et sulfate de chaux.
- Acétate de potasse.
- Matière végéto-animale.
- Acide gallique et tannin.
- Principe volatil huileux.
- Ligneux dont la cendre contient des sels et de l'oxyde de fer.

(LESANT, *Journ. de Ph.*, t. VIII, p. 497.)

**SOUCI (calendula officinalis).**

Résine molle, jaune verdâtre. . . . .	5,44
Extractif amer. . . . .	9,43
Gomme. . . . .	4,50
Amidon. . . . .	1,25
Calenduline. . . . .	3,50
Albumine végétale. . . . .	0,62
Acide malique mêlé d'extractif amer. . . . .	6,84
Malate potassique. . . . .	5,45
— calcique. . . . .	1,47
Chlorure potassique. . . . .	0,66
Fibre végétale. . . . .	62,50
(Excès). . . . .	4,33
	<u>100,69</u>

(GEIGER, *Tr. de Ch.* de Liebig, t. III, p. 153.)

**SOUDE (salsola tragus). Cendres.**

Carbonate de potasse. . . . .	29,04
Chlorure de potassium. . . . .	47,89
Sulfate de potasse. . . . .	4,93
Carbonate de chaux. . . . .	40,26
Phosphate de chaux et oxyde de fer. . . . .	7,88
	<u>400,00</u>

(*Journ. de Pharm.*, t. XXVI, p. 264.)

**SOUDE. NaO.**

	(a)	(b)	(c)
Sodium. . . . .	74,34	74,42	80
Oxygène. . . . .	25,66	25,58	20
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400</u>
	(d)	(e)	(f)
Sodium. . . . .	290,90	74,29	400,00
Oxygène. . . . .	400,00	25,71	34,64
	<u>390,90</u>	<u>400,00</u>	<u>434,64</u>

(a) CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 255. — (b) (c) DAVY, *id.*, t. LXXVIII, p. 248. — (d) (e) BERZELIUS, *id.*, t. LXXX, p. 251. — (f) Calculé.

SOUDE hydratée.

	(a)	(b)	(c)
Soude.....	400,0	400,0	400,0
Eau.....	28,4	38,8	23,2

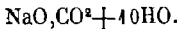
(a) THOMSON. — (b) DARCEY. — (c) BÉRARD.

(Syst. de Ch. de Thomson, t. II, p. 50 et 51.)

SOUDE ARTIFICIELLE. Voy. CARBONATE DE SOUDE.

SOUDE BORATÉE. Voy. BORAX.

SOUDE CARBONATÉE.



Syn. : Soude; alcali minéral; natron.

	(1)	(2)
Soude.....	43,20	22,0
Acide carbonique.....	30,40	46,0
Eau.....	43,80	62,0
Sulfate de soude.....	40,40	»
Muriate de —.....	2,20	»
	400,00	400,0

(1) S. de Debretzin (Hongrie), par KLAPROTH. — (2) S. par BEUDANT.

(Tr. de Min. de Dufrenoy, t. II, p. 156.)

Voy. TRONA; CARBONATE DE SOUDE.

SOUDE native de Debretzin.

Carbonate sodique.....	89,844
Sel marin.....	4,342
Sulfate sodique.....	4,627
Phosphate sodique.....	4,459
Sulfate potassique.....	0,028
Carbonate magnésique.....	0,245
— calcique.....	0,240
Oxyde ferrique siliceux.....	0,420
Silicate sodique.....	4,644
Silice.....	0,430
	99,963

(WACKENRODER, Rapp. ann. de Berzelius, 1845.)

SOUDE NITRATÉE.

	(1)	(2)
Iodure sodique.....	»	0,63
Sulfate —.....	»	3,00
Nitrate —.....	94,294	64,98
Chlorure —.....	4,990	28,69
Sulfate potassique.....	0,239	»
Nitrate —.....	0,426	»
— magnésique.....	0,858	»
Résidu insoluble.....	0,203	»
Eau.....	4,993	»
Coquilles et marnes.....	»	2,60
	400,000	99,90

(1) Salpêtre du Chili, par HOCHSTETTER, Rapp. ann. de Berzelius, 1845. — (2) S. de Tarapaca (Pérou), par HAYES, R. sc. et ind., t. XII, p. 123.

SOUDE SULFATÉE.

Syn. : Sel de Glauber; exanthalose; sel admirable.

	(1)	(2)
Soude.....	49,20	35,00
Acide sulfurique.....	24,80	44,80
Eau.....	56,00	20,20
	400,00	400,00

(1) Soude sulfatée cristallisée, par BERZELIUS. — (2) S. sulfatée du Vésuve, par BEUDANT,

(Tr. de Min. par Dufrenoy, t. II, p. 163.)

SOUDE SULFATÉE.

	(1)	(2)
Sulfate de soude.....	67,024	44,44 sec.
Carbonate de soude... ..	46,333	»
Hydrochlorate de soude.....	44,000	0,40
Carbonate de chaux.....	5,643	»
Eau de cristallisation.. ..	»	55,45
	400,000	400,00

(1) S. d'Eger, par REUSS, Syst. de Ch. par Thomson, t. III, p. 494. — (2) S. tapissant l'intérieur d'une exploitation de plâtre en Suisse, par FREY d'Auran, Ann. de Ch. et de Ph., t. XXXII, p. 100.

SOUFRE.

S. Eq<sup>2</sup> 204,46. D<sup>e</sup> 2,033. Temp. def<sup>n</sup> 170.

SOUFRE des graines cultivées.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Eau perdue par la dessiccation à 400°.....	12,45	40,3	40,00	»
Soufre retiré des graines desséchées en moyenne.....	0,70	4,47	04,05	0,422

	(5)	(6)	(7)
Eau perdue par la dessiccation à 400°.....	»	»	8,057

Soufre retiré des graines desséchées en moyenne..... 0,084 0,098 0,425

(1) Navet. — (2) Moutarde noire. — (3) Id. blanche. — (4) Trèfle pratens. — (5) Id. repens — (6) Pois, première expérience. — (7) Id., deuxième expérience.

SOUFRE des graines cultivées.

	(1)	(2)	(3)
Eau perdue par la dessiccation à 400°.....	»	»	9,066
Soufre retiré des graines desséchées en moyen°.....	0,04	0,44	0,253

(1) Haricots blancs. — (2) Lentilles. — (3) Cameline sative.

(ERDMANN, Annuaire de Millon et Ruisset, 1848, p. 380.)



## SOUFRE ET PHOSPHORE. Proportion contenue dans divers produits agricoles.

Noms des plantes.	Soufre.	Phosphore.
Quatre espèces d'herbe ( <i>poa palustris et trivialis, festuca pratensis, cynosurus cristatus</i> ).....	0,465	0,164
Ray-grass ( <i>lolium perenne</i> ).....	0,340	0,183
Ray-grass italien.....	0,329	0,145
Trèfle rouge ( <i>trifolium pratense</i> ).....	0,407	0,449
—.....	0,087	0,134
Trèfle blanc très-beau ( <i>trifolium repens</i> ).....	0,099	0,483
— ordinaire.....	0,454	0,439
Luzerne ( <i>medicago lupulina</i> ).....	0,436	0,052
Luzerne ( <i>medicago sativa</i> ).....	0,274	0,046
—.....	0,452	0,245
—.....	0,293	0,353
Vesce ( <i>vicia sativa</i> ).....	0,478	0,483
Pommes de terre ( <i>solanum tuberosum</i> ).....	0,094	0,213
— fanes.....	0,389	0,357
— fruit.....	0,074	0,597
Pommes de terre américaines.....	0,082	0,212
— fanes.....	0,206	0,483
Carottes ( <i>daucus carota</i> ).....	0,092	0,255
— fanes.....	0,745	0,382
Betteraves ( <i>beta altissima</i> ).....	0,058	0,490
— fanes.....	0,502	0,293
Navets ( <i>brassica rapa</i> ).....	0,354	0,352
—.....	0,424	0,346
— fanes.....	0,758	0,360
—.....	0,645	0,380
Navets de Suède ( <i>brassica oleracea</i> ).....	0,435	0,472
— fanes.....	0,458	0,250
Navette ( <i>brassica oleifera</i> ).....	0,448	0,233
Autre espèce de rave ( <i>brassica campestris</i> ).....	0,434	0,267
Froment ( <i>triticum vulgare</i> ), plante entière, juste après la floraison.....	0,454	0,248
—.....	0,470	0,440
Épis du froment au moment où le grain était encore laiteux.....	0,075	0,271
Paille de froment.....	0,240	0,432
Épis du froment arrivé à l'état de maturité.....	0,090	0,336
Paille de froment.....	0,213	0,043
Froment rouge.....	0,070	0,363
— paille.....	0,293	0,079
Froment blanc, récolté dans le même champ que le froment rouge.....	0,054	0,366
— paille.....	0,207	0,412
Froment (autre échantillon).....	0,054	0,410
— menue paille du grain.....	0,094	0,252
Orge très-beau ( <i>hordeum distichum</i> ).....	0,066	0,498
— paille.....	0,390	0,087
Orge (plant chétif).....	0,040	0,367
— paille.....	0,194	0,065
Orge en fleur.....	0,313	0,236
Avoine ( <i>avena sativa</i> ), immédiatement avant la floraison.....	0,226	0,194
— en fleur.....	0,189	0,189
Avoine verte.....	0,125	0,317
— paille.....	0,329	0,428
Avoine noire de Tartarie.....	0,080	0,384
— paille.....	0,274	0,440
Avoine blanche.....	0,090	0,334
— paille.....	0,404	0,453

SOUFRE ET PHOSPHORE. Proportion contenue dans divers produits agricoles.

Noms des plantes.	Soufre.	Phosphore.
Avoine blanche (autre échantillon),	0,074	0,382
— — paille.	0,495	0,057
Épis de seigle encore jeune ( <i>secale cereale</i> ).	0,073	0,076
— — paille.	0,099	0,453
Seigle.	0,051	0,160
Fèves ( <i>vicia faba</i> ) en fleur.	0,045	0,258
Fèves.	0,071	0,600
— tige.	0,448	0,233
Pois ( <i>pisum sativum</i> ).	0,458	0,206
— tige.	0,244	0,076
Houblon ( <i>humulus lupulus</i> ).	0,427	0,574
Vrilles du houblon.	0,091	0,438

(CLIFTON SORBY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 378 et 379.)**SOUFRE DORÉ.**

Acide hydrosulfurique.....	17,87
Protoxyde d'or.....	68,30
Soufre.....	42,00

(THÉNARD, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. II, p. 770.)**SOUFRE ROUGE DES VOLCANS.**

Voy. ARSENIC SULFURÉ ROUGE.

**SPADAÏTE de Rome.**

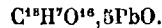
Silice.....	56,00
Magnésie.....	30,67
Protoxyde de fer.....	0,66
Alumine.....	0,66
Eau.....	44,34
	99,33

(KOBELL, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 147.)**SPANIOLITMINE. C<sup>18</sup>H<sup>7</sup>O<sup>16</sup>.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	44,54	409,8
Hydrogène.....	3,44	7,0
Oxygène.....	52,35	428,0
	100,00	244,8
		400,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, p. 141.)**SPANIOLITMINE ET OXYDE D'ARGENT.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	48,92	409,8
Hydrogène.....	4,64	7,0
Oxygène.....	25,55	152,0
Argent.....	53,92	324,0
	100,00	592,8
		400,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, p. 142.)**SPANIOLITMINE ET OXYDE DE PLOMB.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	42,84	409,8
Hydrogène.....	4,09	7,0
Oxygène.....	46,10	428,0
Oxyde de plomb..	70,00	558,0
	400,00	802,8
		400,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, p. 141.)**SPARGELSTEIN. Voyez PHOSPHATE DE CHAUX.****SPATH ADAMANTIN. Voy. CORINDON; ANDALOUSITE.****SPATH AMER.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Chaux.....	30,65	35,84	64,30	77,63
Magnésie..	21,46	40,39	32,20	18,77
Protox. de fer	2,25	5,53	6,27	3,67
Ac. carboniq.	46,94	»	»	»
	404,27	404,76	99,77	400,07

(1) S. du Tyrol. — (2) S. près de Rilin. — (3) S. de Bohême, couche supérieure. — (4) *Id.*, couche inférieure.(KUHN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 285.)**SPATH BLEU de Styrie.**

Alumine.....	74,00
Silice.....	44,00
Magnésie.....	5,00
Chaux.....	3,00
Oxyde de fer.....	0,75
Potasse.....	0,25
Eau.....	5,00
Perte.....	4,00
	400,00

(Syst. de Ch. de Thomson, t. III, p. 384.)

**SPATH BLEU** de Styrie.

Acide silicique.....	6,64
Acide phosphorique.....	38,05
Alumine.....	33,93
Magnésie.....	12,04
Oxyde ferreux.....	1,54
Chaux.....	1,32
Eau.....	6,48
	<hr/>
	400,00

(RAMMELSBERG, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

**SPATH BRUN** dans le quartz de Schneeberg.

Chaux.....	29,48
Magnésie.....	17,34
Oxyde de fer.....	7,70
Oxyde de manganèse.....	0,21
Acide carbonique.....	44,42
	<hr/>
	99,42

(KUNN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 285.)

**SPATH CALCAIRE A CHAUX CARBONATÉE.**

4,029 grammes ont donné :

Silice.....	0,049
Acide carbonique.....	0,434
Chaux.....	0,560
Protoxyde de fer.....	0,016
Magnésie et manganèse.....	traces

(HOCHSTETTER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 241.)

**SPATH CHLORITÉ.**

	(a)	(b)
Silice.....	24,40	24,93
Oxyde ferreux.....	30,29	30,05
Alumine.....	45,17	45,02
	<hr/>	<hr/>
	99,86	100,00

(a) GERATHESWOHL. — (b) ERDMANN.  
(*R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 415.)

**SPATH CUBIQUE.** Voy. CHAUX ANHYDRO-SULFATÉE.

**SPATH ETINCELANT.** V. FELDSPATH.

**SPATH FLUOR.** Voy. CHAUX FLUATÉE.

**SPATH FOSSILE.** Voy. CHAUX FLUATÉE.

**SPATH FUSIBLE.** Voy. FELDSPATH.

**SPATH INCOLORE** de Brion.

Chaux.....	65,30
Magnésie.....	0,13
Acide carbonique.....	43,52
Eau.....	4,07

(SCHNABEL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 153.)

**SPATH D'ISLANDE** ou **SPATH CALCAIRE.** Voy. CHAUX CARBONATÉE.

**SPATH PERLE.** Voy. DOLOMIE.

**SPATH PESANT.** Voy. BARYTE SULFATÉE.

**SPATH PESANT AÉRÉ.** Voy. BARYTE CARBONATÉE.

**SPATH SÉLÉNITEUX.** Voy. CHAUX SULFATÉE.

**SPATH EN TABLES.** V. WOLLASTONITE.

**SPECKSTEIN.** Voy. STÉATITE.

**SPEISS.** Voy. COBALT ARSÉNIACÉ.

	(1)	(2)	(3)
Fer.....	54,00	»	»
Soufre.....	1,02	7,80	6,9
Nickel avec tr. de cobalt	15,90	49,40	47,2
Cuivre.....	1,25	1,60	trace
Arsenic.....	20,10	37,80	44,3
Antimoine.....	»	trace	1,0
Cobalt.....	»	3,20	trace
Argent.....	0,05	»	»
Plomb.....	10,10	»	»
Sable adhérent.....	»	0,60	»
		<hr/>	<hr/>
		100,40	

	(4)	(5)
Fer et manganèse.....	37,21	68,032
Soufre.....	2,20	07,818
Nickel avec trace de cobalt	22,72	06,518
Cuivre.....	1,40	05,682
Arsenic.....	18,40	05,048
Antimoine.....	»	03,355
Cobalt.....	6,14	04,672
Argent.....	0,08	00,003
Plomb.....	11,10	00,600
	<hr/>	<hr/>
	98,95	98,728

(1) S. de l'usine dite Halsbrückner-hutte, par KERSTEN, *Extr. annuaire des Mines de Saxe*, Freyberg, 1839. — (2) (3) Substance métallique qui s'amasse au fond des creusets dans lesquels on prépare le saire ou bleu de cobalt, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 95. — (4) S. d'Antons-hutte, par KERSTEN, *Extr. annuaire des Mines de Saxe*, Freyberg, 1839. — (5) S. par JORDAN, *Journ. d'Erdmann*, t. II, p. 421.

**SPERKISE.** Voy. FER SULFURÉ.

**SPERMA-CETI.** Voy. CÉTINE.

**SPERME HUMAIN.**

Eau.....	900
Mucilage.....	60
Soude caustique.....	40
Phosphate de chaux.....	30
	<hr/>
	1000

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. IX, p. 64.)

**SPESSARTINE.** Voy. MÉLANITE; GRANAT.

**SPHÈNE.**

Syn. : *Titane calcaréo-siliceux*; *titanite*; *menas*; *pictite*; *seméline*; *ligurite*; *greenovite*.

	(a)	(b)	(c)
Acide silicique...	33,82	32,29	34,20
— titanique...	44,84	44,58	40,92
Chaux.....	22,86	26,61	22,25
Oxyde ferrique...	»	1,07	5,63
	98,52	104,55	100,00

	(d)	(e)	(f)	(g)
Acide silicique..	30,63	35,0	36,0	28,0
— titanique...	42,56	33,0	46,0	33,0
Chaux.....	25,00	33,9	46,0	32,5
Oxyde ferrique.	3,93	»	»	»
Eau.....	»	»	4,0	»
	102,12	104,9	99,0	93,5

(a) (b) (c) (d) ROSE, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846. — (e) (f) KLAPROTH. — (g) CORDIER.

**SPHÈNE.**

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	29,5	30,69	34,20
Acide titanique...	»	»	40,92
Oxyde de fer.....	45,8	47,65	5,63
Chaux.....	24,4	22,06	22,25
	96,7	100,40	100,00

	(4)	(5)	(6)
Protox. de mangan.	2,9	3,8	»
Silice.....	29,8	30,4	32,52
Acide titanique...	43,0	42,0	43,24
Chaux.....	23,6	24,3	24,18
	99,3	100,5	99,94

(1) (2) (3) S. d'Arendal, par ROSALES, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XV, p. 308. — (4) (5) Greenovite de Saint-Marcel (Piémont), par DELESSE, *C. R.*, t. XIX. — (6) S. par FUCHS, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.

**SPHÈNE. Greenovite.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ac. silicique	32,66	32,26	35,72	30,63
— titanique	38,44	38,57	39,63	42,56
Chaux....	27,24	27,65	27,44	25,00
Oxyde de fer	0,74	0,76	4,76	3,93
— demang.	0,95	0,76	»	»
	100,00	100,00		

(1) (2) (3) Greenovite, par MARIENAC. — (4) Sphène brun de Bassa, par BROOKE. (*Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XIV, p. 49.)

**SPHÉROLITE. Voy. PEGHSTEIN.****SPHÉROSIDÉRITE. Voy. FER CARBONATÉ.**

Chaux.....	0,08
Magnésie.....	0,24
Oxyde ferreux.....	43,59
— manganéux.....	47,87
Acide carbonique.....	38,22

(*Annuaire de Millon et de Reiset*, 1846, p. 153.)

**SPHÉROSTILBITE. Voy. HYPOSTILBITE.****SPIGÉLIE. Racine.**

Huile grasse.  
— volatile.  
Résine en très-petite quantité.  
Substance amère dans laquelle paraît résider l'action vermifuge.  
Mucoso-sucré.  
Albumine.  
Acide gallique.  
Malates de potasse, de chaux, et d'autres sels minéraux.  
Ligneux.

**SPIGÉLIE. Feuille.**

Chlorophylle accompagnée d'une huile grasse.  
Albumine.  
Matière amère, nauséuse.  
Muqueux en abondance.  
Acide gallique.  
Malates de potasse, de chaux, et autres sels minéraux.  
Ligneux.

(FENEILLE, *Journ. de Pharm.*, 1823, p. 203.)

**SPIGÉLIE.**

Huile grasse..... traces  
Résine âcre, un peu nauséabonde... 3,13  
Matière particulière amère qui précipite en gris les sels ferriques.. 4,89  
Espèce particulière de tannin qui colore en vert les sels ferriques... 40,56  
Fibre ligneuse..... 82,69  
104,27

(WACKENRODER, *Tr. de Ch. de Berzelius*.)

**SPINELLANE.**

Syn. : *Nosine*; *nosiane*.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	43,0	38,50	35,993
Acide sulfuriq. »	»	8,16	9,470
Alumine.....	29,5	29,35	32,566
Soude.....	49,0	46,56	47,837
Chaux.....	4,5	4,44	4,415
Oxyde de fer..	2,0	4,50	fer 0,044
— de mangan.	»	4,00	chlore 0,653
Eau.....	2,5	3,00	1,847
Soufre.....	4,0	»	»
	98,5	99,24	99,222

(1) S. par KLAPROTH. *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 678. — (2) S. par BERGMANN, *id.* — (3) S. par VABRENTAPP, *id.*

## SPINELLANE.

	(4)	(5)
Silice.....	36,52	36,53
Acide sulfurique.....	7,66	7,43
Alumine.....	29,54	29,42
Soude.....	23,12	22,97
Chaux.....	1,09	1,62
Oxyde de fer.....	0,44	»
— de manganèse.....	0,61	0,61
Perte.....	4,37	4,37

(4) (5) S. du lac de Laach, par WHITNEY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 167.

## SPINELLE.

Syn. : Alumine magnésinée; rubis spinelle; rubis balais; rubicelle; ceylanite; candite; pléonaste.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	2,02	2,25	4,590	2,0
Alumine....	69,04	68,94	62,788	65,0
Magnésie...	26,24	25,72	17,868	13,0
Chaux.....	»	»	10,564	2,0
Protox. de fer	0,74	3,49	»	16,5
Ox. de chrome	4,40	»	»	»
Calcaire....	»	»	2,804	»
Eau.....	»	»	0,986	»
	99,05	100,10	99,600	98,5

	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	»	»	2,38	5,09
Alumine....	64,13	57,34	67,46	55,17
Magnésie...	26,77	27,69	5,06	17,65
Chaux.....	0,27	»	»	»
Ox. de mang.	»	»	»	2,71
Protox. de fer	8,70	14,77	25,94	18,33
Ox. de cuivre	0,27	0,62	»	»
	100,44	100,42	100,84	98,95

(1) Rubis spinelle, par ABICH, *Tr. de Min. de Dafrénoy*, t. III, p. 681. — (2) S. bleu d'Aker en Sudermanie, par le même, *id.* — (3) S. vert d'Amity, par THOMSON, *id.* — (4) Ceylanite, par LAUGIER, *id.* — (5) (6) Chlorospinelle de Slatoust, en Oural, par ROSE, *id.* — (7) Pléonaste du Yésuve, par ABICH, *id.* — (8) P. de SCHÉNER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 270.

## SPINELLE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ac. carboniq.	»	»	14,0	»
Silice.....	4,83	15,50	8,0	3,15
Alumine....	62,84	74,50	70,0	57,20
Oxyde ferrique	6,15	4,50	»	20,54
— ferreux.	3,87	»	»	»
Magnésie...	24,87	8,25	8,0	18,24
Terre calcaire	»	0,75	»	»
Perte.....	»	»	»	0,89
	99,56	100,50	100,0	99,99

(1) (2) Pléonaste de Norwège, par TASSAERT, *Ann. de Ch.*, t. XXXI, p. 151. — (3) S. par SCHAUB, *id.*, t. XL, p. 112. — (4) S. par GMELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 208.

## SPINELLE.

	(5)	(6)	(7)
Acide chromique..	»	6,48	»
Silice.....	5,48	»	15,0
Alumine.....	72,25	82,47	76,0
Oxyde ferrique....	4,26	»	1,5
Magnésie.....	14,63	8,78	8,0
Perte.....	0,55	»	»
Substance.....	1,83	»	»
	99,00	97,43	100,5

(5) Pléonaste d'Aker (Sudermanie), par BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LVIII, p. 98. — (6) Spinelle rouge ou rubis, par VAQUEBLIN, *Journ. des Mines*, vendémiaire an VI. — (7) *Id.* par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XXVII, p. 15.

## SPINELLE artificiel.

	(1)	(2)
Alumine.....	71,69	73,2
Oxyde de chrome.....	4,2	»
Magnésie.....	27,3	26,0
Oxyde de cobalt.....	»	1,7
	100,4	100,9

(1) Spinelle rose. — (2) Spinelle bleu.

(EBELMEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, février 1848, t. XXII.)

## SPINELLE RINCIFÈRE. Voy. GAHNITE.

## SPHINTHÈRE. Voy. SPHÈNE.

## SPIROGYRA QUININA. Cendres.

Chlorure de sodium.....	35,8
Carbonate de chaux.....	4,5
— de magnésie.....	9,3
Phosphate de chaux.....	18,4
— de magnésie.....	3,4
Peroxyde de fer.....	trac.
Silice.....	34,6
	100,0

(VANDER MARCK, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 383.)

## SPIROYLURE DE CUIVRE.

Carbone....	54,4	55,4
Hydrogène.....	3,2	3,8
Oxygène.....	24,2	20,7
Cuivre.....	21,5	20,5
	100,0	100,0

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 329.)

## SPODUMÈNE. Voy. TRIPHANE.

## SPODUMÈNE A SOUDE. Voy. OLIGOCLASE.

**STALACTITES** ferrugineuses formées à la couronne des galeries de la mine du Huelgoëth.

Peroxyde de fer.....	0,78
Silice gélatineuse et sable.....	0,06
Acide sulfurique.....	0,04
Eau.....	0,15
	4,00

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1837.)

**STALACTITE** perlée d'Ischia.

	(a)	(b)
Silice.....	98,0	94
Alumine.....	4,5	2
Chaux.....	»	4
Oxyde de fer.....	0,5	»
	400,0	400

(a) KLAPROTH. — (b) SANTI.

(*Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 357.)

**STALACTITE** siliceuse du Geyser en Islande.

Silice.....	0,9404
Alumine.....	0,0470
Eau.....	0,0440
Chlore et fer.....	trace
	0,9984

(KERSTEN, *Journ. de Schw.*, 1832.)

**STALACTITE** sphéroïdale du Vésuve.

Acide carbonique.....	33,10
Chaux.....	25,22
Magnésie.....	24,28
Eau.....	47,40
	400,00

(KOBELL, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

**STALACTITE** de Neusohl (Hongrie).

Magnésie.....	45,344
Oxyde de cobalt.....	0,688
— de cuivre.....	0,382
— de manganèse.....	0,343
Protoxyde de fer.....	0,092
Acide sulfurique.....	34,372
Eau.....	54,700
	99,894

ou bien :

Sulfate de magnésie.....	44,906
— d'oxyde de cobalt.....	4,422
— d'oxyde de cuivre.....	0,764
— d'oxyde de manganèse.....	0,725
— de protoxyde de fer.....	0,497
Eau de cristallisation.....	48,600
Eau mécaniq. enfermée.....	3,400
	99,744

(STROMEYER, *Inst.*, 1834.)

**STANNATE DE POTASSE.**

Potasse.....	29,9
Acide.....	47,4
Eau.....	22,7
	400,0

**STANNATE DE SOUDE.**

	Tr.	Calc.
Acide.....	52,8	52,8
Soude.....	21,9	22,0
Eau.....	25,3	25,2
	400,0	400,0

(FRÉMY, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. III, p. 277.)

**STANZAÏTE.** Voy. ANDALOUSITE.

**STAPHISAIGRE.** Graine.

- Principe amer brun.
- Huile volatile.
- Huile grasse.
- Albumine.
- Matière animalisée.
- Muqueux.
- Mucoso-sucré.
- Malate acide de delphine.
- Principe amer jaune.
- Sels minéraux.

(LASSAIGNE ET FENEULE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 371.)

**STAPHISAIGRE.** C<sup>52</sup>H<sup>23</sup>AzO<sup>2</sup>.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	73,566	73,89
Azote.....	5,779	5,35
Hydrogène.....	8,709	8,67
Oxygène.....	44,946	42,09
	400,000	400,00

(COUREY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 364.)

**STAUROTIDE.**

Syn. : *Schorl cruciforme*;  *Pierre de croix*; *croisette*; *grenatite*; *staurolite*; *chiastolite*.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	27,00	28,47	27,02
Alumine.....	52,25	53,34	49,96
Oxyde ferrique.....	48,50	47,44	20,07
Magnésie.....	»	0,72	»
Oxyde manganique.....	0,25	0,34	0,28
Perte.....	»	»	4,40
	98,00	400,25	98,73

(1) S. de Saint-Gothard, par KLAPROTH. — (2) S., id., par MARIGNAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XIV, p. 50. — (3) S., par LOHMEYER, id.

STAUROTIDE.

	(4)	(5)
Silice.....	29,72	29,43
Alumine.....	54,72	52,04
Oxyde ferrique.....	45,69	47,58
Magnésie.....	4,85	4,28
	<u>401,98</u>	<u>400,00</u>

(4) (5) S. par JACOBSON, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 200.)

STAUROTIDE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	37,50	30,59	44,0
Alumine.....	44,00	47,06	20,0
Oxyde de fer.....	48,25	45,30	»
Magnésie.....	0,50	»	»
Oxyde de mangan.....	0,50	»	»
Chaux.....	»	3,00	»
Baryte.....	»	»	24,0
Perte.....	»	4,05	42,0
	<u>97,75</u>	<u>100,00</u>	<u>400,0</u>

	(4)	(5)
Silice.....	39,09	68,50
Alumine.....	58,56	30,44
Magnésie.....	»	4,42
Acide manganique.....	0,53	»
Chaux.....	0,24	»
Substances volatiles.....	0,99	»
Eau et charbon.....	»	0,27
	<u>99,38</u>	<u>400,00</u>

(1) S. noire de Saint-Gothard, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 241. — (2) Grenatite, *id.*, par VAUQUELIN, *id.*, t. XXX, p. 106. — (3) S. du Hartz, par HEYER, *id.*, t. VI, p. 19. — (4) Chiastolithé, par BUNSEN, *R. ac. et ind.*, t. VII, p. 49. — (5) *Id.* par LANDGREBE de Marbourg *Amer. Journ.*, 1835.

STAUROTIDE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	33,45	32,99	39,49
Alumine.....	47,23	47,92	44,87
Oxyde de fer.....	46,54	46,65	45,09
Magnésie.....	4,99	4,66	0,32
Oxyde de mangan.....	»	»	0,47
	<u>99,48</u>	<u>99,22</u>	<u>99,64</u>

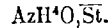
	(4)	(5)	(6)
Silice.....	40,35	38,68	37,33
Alumine.....	44,22	47,43	45,97
Oxyde de fer.....	45,77	45,06	44,60
Magnésie.....	»	2,44	3,47
Oxyde de mangan.....	0,40	»	»
	<u>400,44</u>	<u>403,64</u>	<u>404,37</u>

(1) (2) S. de Saint-Gothard. — (3) (4) S. de Bretagne. — (5) (6) S. de l'Oural. (JACOBSON, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 221 et 222.)

STÉARATE D'ALUMINE. Al<sup>2</sup>O<sup>3</sup>,3St.

Alumine.....	3,4	642,32
Acide stéarique.....	96,9	20058,00
	<u>400,0</u>	<u>20700,32</u>

STÉARATE D'AMMONIAQUE.



Ammoniaque.....	4,66	325
Acide stéarique.....	95,34	6686
	<u>400,00</u>	<u>7044</u>

STÉARATE D'ARGENT. AgO,St.

Oxyde d'argent.....	47,84	4454,64
Acide stéarique.....	82,16	6686,00
	<u>400,00</u>	<u>8437,64</u>

STÉARATE DE BARYTE. BaO,St.

Baryte.....	42,52	956,88
Acide stéarique.....	87,48	6686,00
	<u>400,00</u>	<u>7642,88</u>

STÉARATE DE CHAUX. CaO,St.

Chaux.....	5,06	356,02
Acide stéarique.....	94,94	6686,00
	<u>400,00</u>	<u>7042,02</u>

STÉARATE DE CHROME. Cr<sup>2</sup>O<sup>3</sup>,3St.

Sesquioxyde de chrome.....	4,76	956,0
Acide stéarique.....	95,24	20058,0
	<u>400,00</u>	<u>21044,0</u>

STÉARATE DE COBALT. CoO,St.

Oxyde de cobalt.....	6,55	468,99
Acide stéarique.....	93,45	6686,00
	<u>400,00</u>	<u>7154,99</u>

STÉARATE DE CUIVRE. CuO,St.

Oxyde noir de cuivre.....	6,90	495,69
Acide stéarique.....	93,40	6686,00
	<u>400,00</u>	<u>7184,69</u>

STÉARATE DE FER. FeO,St.

Protoxyde de fer.....	6,16	439,2
Acide stéarique.....	93,84	6686,0
	<u>400,00</u>	<u>7125,2</u>

STÉARATE DE LITHINE. LO,St.

Lithine.....	2,63	480,37
Acide stéarique.....	97,37	6686,00
	<u>400,00</u>	<u>6866,37</u>

**STÉARATE DE MAGNÉSIE.**  $\text{MgO}, \overline{\text{St}}$ .

Magnésie.....	3,72	258,35
Acide stéarique.....	96,28	6686,00
	<u>400,00</u>	<u>6944,35</u>

**STÉARATE DE MANGANÈSE.** $\text{MnO}, \overline{\text{St}}$ .

Oxyde de manganèse...	6,25	445,88
Acide stéarique.....	93,75	6686,00
	<u>400,00</u>	<u>7131,88</u>

**STÉARATES DE PLOMB.****STÉARATE ACIDE.**  $\text{PbO}, \overline{\text{St}}$ .

Oxyde de plomb.....	17,26	4394,5
Acide stéarique.....	82,74	6686,0
	<u>400,00</u>	<u>8080,5</u>

**STÉARATE NEUTRE.**  $2\text{PbO}, \overline{\text{St}}$ .

Oxyde de plomb.....	29,43	2799,0
Acide.....	70,57	6686,0
	<u>400,00</u>	<u>9485,0</u>

**STÉARATE BASIQUE.**  $3\text{PbO}, \overline{\text{St}}$ .

Oxyde de plomb.....	38,49	4183,5
Acide.....	61,51	6686,0
	<u>400,00</u>	<u>10869,5</u>

**STÉARATE DE NICKEL.**  $\text{NiO}, \overline{\text{St}}$ .

Oxyde de nickel.....	6,56	469,67
Acide stéarique.....	93,44	6686,00
	<u>400,00</u>	<u>7155,67</u>

**STÉARATES DE POTASSE..****STÉARATE ACIDE.**  $\text{KO}, \overline{\text{St}}$ .

Potasse.....	8,11	589,92
Acide stéarique.....	91,89	6686,00
	<u>400,00</u>	<u>7275,92</u>

**Autre STÉARATE ACIDE.**  $\text{KO}, 2\overline{\text{St}} + \text{HO}$ .

Potasse.....	4,19	589,92
Acide stéarique.....	95,01	43372,00
Eau.....	0,80	442,50
	<u>400,00</u>	<u>44074,42</u>

**STÉARATES DE SOUDE.**1°  $\text{NaO}, \overline{\text{St}}$ .

Soude.....	5,52	390,89
Acide stéarique.....	94,48	6686,00
	<u>400,00</u>	<u>7076,89</u>

2°  $\text{NaO}, 2\overline{\text{St}} + \text{HO}$ .

Soude.....	2,82	390,89
Acide stéarique.....	96,37	43372,00
Eau.....	0,81	442,50
	<u>400,00</u>	<u>43875,39</u>

**STÉARATE DE STRONTIANE.** $\text{SrO}, \overline{\text{St}}$ .

Strontiane.....	8,83	687,28
Acide stéarique.....	91,17	6686,00
	<u>400,00</u>	<u>7373,28</u>

**STÉARATE DE ZINC.**  $\text{ZnO}, \overline{\text{St}}$ .

Oxyde de zinc.....	7,0	503,23
Acide stéarique.....	93,0	6686,00
	<u>400,00</u>	<u>7189,23</u>

**STÉARATE DE ZIRCONE.**  $\text{Zr}^2\text{O}^3, 3\overline{\text{St}}$ .

Zircone.....	5,38	1140,25
Acide stéarique.....	94,62	20058,00
	<u>400,00</u>	<u>21198,25</u>

**STÉARINE.**  $\text{C}^{146}\text{H}^{145}\text{O}^{17}$ .

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	82,170	77,55	41159,80
Hydrogène..	11,232	42,47	4784,64
Oxygène....	6,302	40,28	4700,00
Azote.....	0,296	»	»
	<u>400,000</u>	<u>400,00</u>	<u>44644,44</u>

(a) SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 349. — (b) LECANE, *id.*, t. LXIII, p. 151. — (c) LIEBIG et PELOUZE, *id.*, t. LXIII, p. 148.

**STÉARINE.**

	Calc.	
Carbone.....	76,21	76,18
Hydrogène.....	42,48	12,37
Oxygène.....	44,64	44,45
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

**STÉAROCONOTE.**

Carbone.....	59,832
Azote.....	9,352
Hydrogène.....	9,246
Phosphore.....	2,420
Soufre.....	2,030
Oxygène.....	47,120
	<u>400,000</u>

(COUVERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 180.)

**STÉARONE.**  $\text{C}^{88}\text{H}^{60}\text{O}$ .

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	84,78	5497,6	84,92
Hydrogène.....	13,77	823,6	13,45
Oxygène.....	1,45	400,0	1,63
	<u>400,00</u>	<u>6121,2</u>	<u>400,00</u>

(*Tr. de Ch. org. de Liebig*, t. II, p. 199.)



## STÉAROPHANATE D'ARGENT.

	C <sup>25</sup> H <sup>34</sup> O <sup>3</sup> , AgO.			
	Tr.	Calc.		
Carbone..	54,45	54,51	2654,89	54,94
Hydrogène	8,83	8,86	424,30	8,78
Oxygène..	7,45	6,76	300,00	6,23
Ox. d'arg.	29,87	29,87	1451,64	30,05
	100,00	100,00	4830,80	100,0

STÉAROPHANINE. C<sup>25</sup>H<sup>36</sup>O<sup>4</sup>.

	Tr.		Calc.	
	Carbone..	76,71	76,69	2882,45
Hydrogène	42,49	42,36	449,25	42,04
Oxygène..	41,40	40,95	400,00	40,72
	100,00	100,00	3734,70	100,00

(WILLIAM FRANCIS, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 49.)

## STÉAROPTÈNE. Voy. ESSENCES.

## STÉATITE.

Syn. : *Talc stéatite; craie de Briançon; speckstein.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	66,70	64,53	66,53	60,42
Magnésie..	30,23	27,70	33,42	30,45
Protox. de fer	2,41	6,85	»	3,02
Eau.....	»	»	»	5,63
	99,34	99,08	99,95	98,92

	(5)	(6)	(7)
Silice.....	63,95	62,25	64,85
Magnésie.....	28,25	27,25	28,53
Protoxyde de fer.	2,60	4,00	4,40
Eau.....	4,74	6,00	5,22
	97,54	96,50	100,00

(1) (2) (3) S. du mont Canigon, d'Écosse, de Chine, par LYCHNELL. — (4) S. de Bareuth, par BRANDES, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 107. — (5) S. d'Ingenis, par TENGSTROM, *id.* — (6) S. de Briançon, par VAUQUELIN, *id.* — (7) S. de Nyntsch, par DELESSE, *C. R.*, t. XXII.

## STÉATITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Alumine.....	3,00	2,0	»	3,0
Silice.....	60,00	80,0	59,5	64,0
Chaux.....	2,50	»	»	»
Magnésie.....	28,50	»	30,5	22,0
Carb <sup>o</sup> de magn <sup>ic</sup>	»	47,0	»	»
Fer.....	2,25	4,0	2,5	5,0
Eau.....	»	»	5,5	6,0
	96,25	100,0	98,0	100,0

(1) S. par CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XXVIII, p. 200. — (2) S. par BERGMANN, *Elem. de Ch. de Chaptal*, t. II, p. 71. — (3) S. par KLAPROTH, *Ann. des Mines*, t. IV, p. 144. — (4) S. compacte de couleur rose, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XLIX, p. 78.

IL

## STÉATITE.

	(5)	(6)	(7)
Alumine.....	42,52	»	0,45
Silice.....	32,03	66,02	50,60
Magnésie.....	37,52	31,94	28,83
Fer.....	4,48	0,84	2,59
Manganèse.....	»	»	4,40
Soude et potasse.	»	0,75	»
Eau.....	46,49	0,20	45,00
	402,74	99,72	98,27

(5) S. de Snarum (Norwège), par HOCHSTETTER, *Bapp. ann. de Berzelius*, 1844. — (6) S. de Voigtsherg, par KOBELL, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 343. — (7) S. cristallisée, par DESSAY, *Journ. de Silliman*, p. 6, 344.

## STÉATITE. Voy. SERPENTINE.

## STEINHEILITE. Voy. CORDIÉRITE.

## STEINMARK. Voy. MACLES.

## STELLITE.

Syn. : *Zéolithe calcaire.*

Silice.....	48,47
Alumine.....	5,30
Chaux.....	30,96
Magnésie.....	5,58
Protoxyde de fer.....	3,53
Eau.....	6,44
	99,95

(THOMSON, *Tr. de Min. de Dufrénoy*, t. III, p. 492.)

## STERNBERGITE.

Argent.....	33,20
Fer.....	36,00
Soufre.....	30,00
	99,20

(ZIPPE, *Tr. de Min. de Dufrénoy*, t. III, p. 176.)

## STIBICONISE. Voy. ACIDE ANTIMONIEUX.

## STIBLITE.

Antimoine.....	75,83
Oxygène.....	49,54
Eau.....	4,63
	100,00

(BLEU et DELFFS, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 145.)STILBÈNE. C<sup>28</sup>H<sup>12</sup>.

	Calc.		Tr.	
Carbone.	2100	93,334	93,48	93,38
Hydrog.	450	6,666	6,66	6,66
	2250	100,000	99,84	100,04

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 377.)

## STILBINE. Voy. ANTIMOINE SULFURÉ.

21

## STILBITE.

Syn. : *Zéolite nacrée feuilletée; desmine; strahlzéolithe; hypostilbite; sphérostilbite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	56,08	50,5	50,50
Alumine....	17,22	16,7	16,50
Chaux.....	6,95	6,5	8,48
Soude.....	2,47	potasse 3,0	1,50
Eau.....	18,35	18,8	18,50
	100,77	95,5	95,48

	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice..	56,93	58,00	58,33	58,40
Alumine.	16,34	16,10	6,66	7,45
Chaux...	7,55	9,20	17,16	16,80
Soude...	1,74	»	1,62	1,62
Eau....	17,79	17,40	14,50	14,50
Ox. de fer	»	»	0,26	0,20
	100,35	100,70	98,53	98,67

(1) S. de Naalsoë, par RETZINS, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 433. — (2) S. de localité inconnue, par DELESSE, *id.* — (3) S. de Vagoe, par DUMÉRIEUX, *id.* — (4) Desmine, par MOHS, *id.* — (5) S. de Rodeljords, par HISINGER, *id.* — (6) S. de Niederkirchen, par RIEGEL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 171.

## STILBITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice..	52,43	52,25	55,94	56,50
Alumine.	18,32	18,73	16,61	16,50
Chaux...	8,40	7,36	9,03	8,23
Soude...	2,41	2,39	0,68	1,58
Eau.....	18,70	18,75	17,84	18,30
	99,96	99,50	100,07	101,11

	(5)	(6)	(7)
Silice.....	58,53	55,61	52,0
Alumine.....	15,73	16,68	17,5
Chaux.....	7,02	8,17	9,0
Soude.....	»	1,53	»
Alcali et magnésie.	3,07	»	»
Eau.....	17,05	19,30	18,5
Oxyde ferrique....	0,50	perle	3,0
	104,90	101,29	100,0

(1) Hypostilbite de Faroë, par BEUDANT, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 435. — (2) S. de Dalsnyphen, par DUMÉNIL, *id.* — (3) Sphérostilbite de Faroë, par BEUDANT, *id.* — (4) *Id.* de Dalsnyphen, par DUMÉNIL, *id.* — (5) Stilbite de Christiania, par SCHÉERER, *R. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 197. — (6) S. par GEHLEN, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 376. — (7) S. par VALQUELIN, *id.*

## STILPNOMÉLANE. Voy. HISINGÉRITE.

## STILPNOSIDÉRITE. Voy. FER OXYDÉ HYDRATÉ.

## STIPIITE. Voy. FER RÉSNITE.

## STRAHLZÉOLITHE. Voy. STILBITE.

## STRALITE. Voy. ÉPIDOTE.

## STRAMOINE.

Syn. : *Pomme épineuse.*

## STRAMOINE. Cendres.

Potasse.....	20,22
Soude.....	44,24
Chaux.....	4,11
Magnésie.....	17,56
Oxyde ferrique.....	3,94
Acide phosphorique.....	34,72
Silice.....	5,21
	100,00

(SOUGHAY, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 78.)

## Voy. DATURA STRAMONIUM.

## STRASS des bords du Rhin.

Silice.....	57,0
Alumine.....	16,0
Chaux.....	2,6
Magnésie.....	1,0
Potasse.....	7,0
Soude.....	1,0
Oxyde de fer et titane.....	1,5
Eau.....	9,6

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 2<sup>e</sup> série, 1827, p. 336.)

## STRASS artificiel.

Silice.....	38,8
Oxyde de plomb.....	53,0
Potasse et soude.....	8,2
Alun et oxyde de fer.....	trace
	100,0

(KOETIG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 241.)

## STRELITE. Voy. ANTOPHYLLITE.

## STROGANOWITE. Voy. CANCRINITE.

## STROMEYÉRINE.

Syn. : *Cuivre sulfuré argentifère.*

	(1)	(2)
Argent.....	52,71	52,272
Cuivre.....	30,95	30,478
Fer.....	0,24	0,333
Soufre.....	15,92	15,782
	99,82	98,865

(1) S. de Rudclstadt, par SANDER. — (2) S. de Schlangenberg, par STROMEYER.

## STROMEYÉRINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Plomb....	»	34,00	49,5	0,56
Cuivre....	34,36	46,25	43,5	24,46
Argent...	44,77	2,25	»	»
Fer.....	3,30	43,00	4,5	4,39
Antimoine	34,90	46,00	24,0	46,84
Soufre....	44,50	40,00	7,0	26,34
	95,83	94,50	92,5	99,56

	(5)	(6)
Plomb.....	»	»
Cuivre.....	34,0	29,30
Argent.....	44,0	0,70
Fer.....	3,0	42,40
Antimoine.....	34,0	36,90
Arsenic.....	»	4,00
Soufre.....	44,0	42,70
Alumine.....	»	4,40
Perte.....	7,0	3,20
	400,0	400,00

(1) S. de Kiemnitz, par HASENFRATZ, *Ann. de Ch.*, t. X, p. 105. — (2) S. du mont Saint-André, par le même, *id.* — (3) Cuivre plombifère de Cornouailles, par le même, *id.* — (4) C. antimonisé éclatant, par HENRY ROSE, *Inst.* 1836. — (5) S. de Cremnitz, par KLAPROTH, *Journ. des Mines*, germinal an V, p. 513. — (6) S. de la vallée de Lanzo, par NAPIOR, *id.*

## STROMEYÉRINE. Cuivre antimonial.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cuivre.....	40,3	37,8	39,0	38,4
Fer.....	43,5	3,3	7,5	4,5
Zinc.....	»	5,0	»	6,8
Mercure....	»	»	6,2	»
Argent.....	0,2	0,3	»	0,8
Antimoine...	23,0	22,0	49,5	25,3
Arsenic.....	»	0,8	»	2,3
Soufre.....	48,5	28,0	26,0	25,0
	95,5	97,2	98,2	400,4

	(5)	(6)	(7)
Cuivre.....	38,6	38,0	34,5
Fer.....	4,9	0,9	2,3
Zinc.....	2,7	6,8	5,5
Argent.....	2,4	0,6	4,9
Antimoine.....	46,5	23,9	28,2
Arsenic.....	7,2	2,9	»
Soufre.....	26,3	26,3	24,7
	98,6	99,4	400,4

(1) (2) (3) C. a. par KLAPROTH. — (4) C. a. de Vilembourg, *id.* — (5) C. a. de Gersdorf, par H. ROSE. — (6) C. a. de Keprick, *id.* — (7) C. a. de Zilles, *id.*

## STROMNITE de Stromness dans les Orcaades.

Carbonate de strontiane.....	68,6
Sulfate de baryte.....	27,5
Carbonate de chaux.....	2,6
Oxyde de fer.....	0,4
	98,8

(TROIL, *Journ. de la Société royale d'Edimbourg*, t. IX, p. 81.)

## STRONTIANE. SrO.

Strontiane... 84,669	400,000	547,29
Oxygène... 45,331	48,407	400,00
	400,000	448,407
		647,29

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 397.)

## STRONTIANE. Genre minéralogique. V. les espèces STRONTIANE CARBONATÉE; STROMNITE OU BARY-STROMNITE; STRONTIANE SULFATÉE; BARYTO-SULFATE DE STRONTIANE; CALCARO-SULFATE DE STRONTIANE; CALCITE.

## STRONTIANE CARBONATÉE.

Syn. : *Strontianite*.

	(1)	(2)
Strontiane.....	68,6340	62,0
Chaux.....	4,2949	»
Manganèse oxydulé....	0,0899	»
Acide carbonique.....	29,7342	30,0
Eau.....	0,2500	8,0
	400,0000	400,0

(1) S. de Freyberg (Saxe), par STROMEYER, *Ann. de Ch.*, t. XCH, p. 261. — (2) S. par PELLETIER, *id.*, t. XXI, p. 135.

## STRONTIANE SULFATÉE.

Syn. : *Cælestin*; *schützite*; *célestine*.

	(1)	(2)	(3)
Strontiane.....	56,26	55,48	68,91
Acide sulfurique.	42,95	42,74	
Ox. de fer et mang <sup>se</sup>	0,03	0,04	0,20
Argile.....	0,05	»	»
Chaux carbonatée	0,40	0,02	27,79
Bitume et eau...	0,44	0,05	3,00
Chaux et baryte.	»	4,47-sulfate	0,40
	99,50	99,20	400,00

(1) S. fibreuse de Bornburg, près d'Éna, par STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 363. — (2) S. feuilletée de Sintel, près de Munder, par le même, *id.* — (3) S. radée de Girgenti en Sicile, par le même, *id.*

STRONTIANE SULFATÉE.

	(4)	(5)
Strontiane.....	56,35	»
Acide sulfurique.....	43,08	»
Oxyde de fer et manganèse..	0,03	»
Chaux carbonatée.....	0,09	0,40
Bitume et eau.....	0,48	0,05
	<u>99,73</u>	

(4) S. par DAURIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVI, p. 316. — (5) S. de Bouvron, près de Toul, par VAUQUELIN, *id.*

STRONTIANE SULFATÉE.

	(1)	(2)
Sulfate de strontiane.....	73,000	78,20
Sulfate de baryte.....	26,467	20,44
Argile ferrugineuse.....	0,243	»
	<u>99,380</u>	<u>98,64</u>

	(3)	(4)
Carbonate de chaux.....	»	8,33
Strontiane.....	56,00	} 94,42
Acide sulfurique.....	40,38	
Oxyde de fer.....	0,25	0,25
Eau.....	3,37	»
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) S. de Norten (Hanovre), par GRUNEN, *Bulletin de la Société philomatique*, 1820, p. 65. — (2) *Id.* par E. TURNER, *Edimb. Journ.*, n° 23, p. 239. — (3) S. de Monte Viale dans une pierre coquillière, par MORETTI, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVI, p. 265. — (4) S. de Montmartre, par VAUQUELIN, *Syst. de Ch.* par THOMSON, t. III, p. 473.

STRONTIANITE. Voy. STRONTIANE CARBONATÉE.

STRUVITE. Voy. PHOSPHATE D'AMMONIAQUE ET DE MAGNÉSIE.

STRYCHNINE. C<sup>50</sup>H<sup>18</sup>Az<sup>5</sup>O<sup>2</sup>.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	78,22	77,83
Azote.....	8,92	9,02
Hydrogène.....	6,54	6,36
Oxygène.....	6,38	6,78
	<u>400,06</u>	<u>99,99</u>

(DUMAS et PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 191.)

STRYCHNINE. C<sup>50</sup>H<sup>16</sup>AzO<sup>5</sup>.

	Calc.	Tr.
Hydrogène.....	499,7	6,72
Carbone.....	2293,4	77,46
Azote.....	477,0	5,95
Oxygène.....	300,0	10,47
	<u>2969,8</u>	<u>400,00</u>

(LILBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 172.)

STRYCHNINE. C<sup>42</sup>H<sup>22</sup>Az<sup>2</sup>O<sup>4</sup>.

	Tr.		
Hydrogène.....	6,86	6,69	6,89
Carbone.....	75,73	76,00	75,67
Azote.....	8,43	8,46	8,35
Oxygène.....	8,98	8,85	9,09
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

	Tr.	Calc.
Hydrogène.....	6,84	6,48
Carbone.....	75,87	75,73
Azote.....	8,51	8,35
Oxygène.....	»	9,44
		<u>400,00</u>

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 125.)

STRYCHNINE. C<sup>44</sup>H<sup>44</sup>Az<sup>2</sup>O<sup>4</sup>.

	Calc.	Tr.	
Carbone.....	3300,0	75,86	75,44
Hydrogène.....	300,0	6,89	6,58
Azote.....	350,0	8,04	8,38
Oxygène.....	400,0	9,24	9,60
	<u>4350,0</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(GERHARDT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 194.)

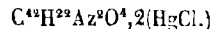
STRYCHNINE. C<sup>42</sup>H<sup>22</sup>Az<sup>2</sup>O<sup>4</sup>.

	Tr.			
Carbone..	75,35	75,34	»	75,45
Hydrogèn.	6,85	6,76	6,59	6,65

	Tr.		Calc.	
Carbone..	»	»	75,38	75,44
Hydrog..	»	»	6,74	6,58
Azote... 8,52	8,81	8,66	8,38	28
Oxygène..	»	»	9,60	32
			<u>400,00</u>	<u>334</u>

(NICHOLSON et ABEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXVII, p. 404.)

STRYCHNINE ET CHLORURE DE MERCURE.



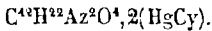
	Tr.		Calc.	
Carbone... 41,52	»	41,64	252,00	
Hydrogène.. 3,77	»	3,63	22,00	
Azote.....	»	4,63	28,00	
Oxygène....	»	5,29	32,00	
Chlore... 44,74	»	44,73	74,00	
Mercure... 33,42	»	33,08	200,44	
		<u>400,00</u>	<u>605,44</u>	

(NICHOLSON et ABEL.)

SUBÉRATE D'ARGENT

SUC GASTRIQUE

STRYCHNINE ET CYANURE DE MERCURE.



	Tr.	Calc.	
Carbone.....	46,96	47,08	276,00
Hydrogène.....	3,78	3,75	22,00
Azote.....	»	9,59	56,00
Oxygène.....	»	5,46	32,00
Hg <sup>2</sup> .....	34,16	34,12	200,14
		100,00	586,14

(NICHOLSON et ABEL.)

STYLOBITE. Voy. GEHLENITE.

STYRACINE.  $C^{24}H^{14}O^2.$

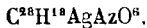
Carbone.....	84,47
Hydrogène.....	6,32
Oxygène.....	9,21
	100,00

(Tr. de Ch. de Dumas, t. VII, p. 345.)

STYRAX. Voy. BAUMES.

STYROLE. Voy. ESSENCE DE STYRAX.

SUBÉRANILATE D'ARGENT.



	Tr.	Calc.	
Argent.....	30,2	408	30,3
Carbone.....	»	468	»
Hydrogène.....	»	48	»
Azote.....	»	44	»
Oxygène.....	»	48	»
		356	

(GERHARDT.)

SUBÉRANILIDE.  $C^{40}H^{24}Az^2O^4.$

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	73,7	240	74,4
Hydrogène.....	7,5	24	7,4
Azote.....	»	28	»
Oxygène.....	»	32	»
		324	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, octobre 1848, t. XXIV, p. 185.)

SUBÉRATE D'ARGENT.

Acide subérique.....	987,4	40,4
Oxyde d'argent.....	4434,6	59,6
	2438,7	400,0

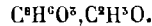
(Tr. de Ch. de Dumas, t. V, p. 334.)

SUBÉRATE D'ARGENT.

Carbone.....	26,05
Hydrogène.....	3,36
Oxygène.....	43,39
Oxyde d'argent.....	57,20
	100,00

(BROMEIS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. III, p. 120.)

SUBÉRATE DE MÉTHYLENE.



	Calc.		Tr.	
Carbone...	764,40	59,86	60,06	59,25
Hydrogène.	412,50	8,82	9,35	9,05
Oxygène...	400,00	34,32	30,59	34,70
	4276,60	400,00	400,00	400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 163.)

SUBÉRATE DE PLOMB.

Oxyde de plomb..	4,495	4394,5	58,5
Acide subérique..	0,605	987,4	44,5
		2384,6	400,0

(BESSY, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 111.)

SUBÉRINE.

Matière fibreuse, blanche, insoluble..	4,0
Résine.....	40,0
Acide oxalique.....	7,6
— subérique.....	22,4

(Tr. de Ch. de Berzelius, t. III, p. 59.)

SUBÉRINE.

Carbone.....	67,80
Hydrogène.....	8,70
Azote.....	2,30
Oxygène.....	24,20
	100,00

(DOPPING, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 252.)

SUBLIME CORROSIF. Voy. BICHLORURE DE MERCURE.

SUCS de fruits. Voy. ABRICOTS, RAISIN.

SUC GASTRIQUE extrait de l'estomac d'un chien à jeun.

Acide hydrochlorique libre, en quantité notable.

Hydrochlorate d'ammoniaque.

Chlorure de sodium, en assez grande quantité.

Chlorure de calcium.

— de fer.

— de potassium, des traces.

— de magnésium.

Huile incolore, d'une saveur âcre.

Matière animale, soluble dans l'eau et dans l'alcool, en quantité assez considérable.

Matière animale, soluble dans les acides affaiblis.

Matière animale, soluble dans l'eau (matière salivaire Gmelin).

Mucus.

Phosphate de chaux.

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 356.)

SUC GASTRIQUE.

Ac. hydrochlorique libre.	0,06	0,05	0,05
Hydrochlorate d'ammon.	"	"	0,16
Chlorures de potassium ou de sodium.	0,13	0,13	0,13

(PROUT, *T. de Ch. organ.* de Liebig, t. III, p. 319.)

SUC PANCRÉATIQUE.

	(1)	(2)
Eau.	917,2	963,5
Matières extractives et sels solubles dans l'alcool.	36,8	45,5
Matières caséuses solubles dans l'eau, et sels.	15,3	2,8
Albumine et sels.	35,5	22,4

(1) Chien. — (2) Mouton.

(TIEDMANN et GMELIN, *T. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 605.)

SUCCIN.

Syn. : *Ambre*; *lyncurion*; *electrum*.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.	80,59	78,824	95,6
Hydrogène.	7,31	10,229	5,6
Oxygène.	6,73	10,947	"
Chaux.	1,54	"	"
Alumine.	4,40	"	"
Silice.	0,63	"	"
Perte.	2,44	"	"
	100,04	100,000	101,2

	(d)	(e)
Carbone.	95,3	95,8
Hydrogène.	5,8	5,5
	101,1	101,3

(a) DRAPIER, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 369.  
 — (b) SCHRÖTTER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845. —  
 (c) (d) (e) PELLETIER et WALTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. IX, p. 97.

SUCCINAMIDE:

SUCCINAMIDE sublimée. C<sup>8</sup>H<sup>8</sup>AzO<sup>4</sup>.

	Tr.		Calc.	
Carbone.	48,68	48,88	306,0	48,90
Hydrog.	5,16	5,95	31,0	5,00
Azote.	15,76	14,82	88,0	14,00
Oxygène.	30,40	30,35	200,0	32,40
	100,00	100,00	625,0	100,00

SUCCINAMIDE cristallisée. C<sup>8</sup>H<sup>7</sup>AzO<sup>4</sup>.

	Tr.		Calc.	
Carbone.	41,59	43,65	306,0	41,5
Hydrog.	5,80	6,29	43,0	5,8
Azote.	12,84	12,63	88,0	11,9
Oxygène.	39,77	37,43	300,0	40,8
	100,00	100,00	737,0	100,0

(DARCEY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 296.)

SUCCINAMIDE. C<sup>8</sup>H<sup>4</sup>AzO<sup>4</sup>.

	Calc.		Tr.	
Carbone.	305,74	41,72	41,71	41,67
Hydrogène.	49,92	6,84	6,97	7,04
Oxygène.	200,00	27,31	27,20	27,16
Azote.	177,04	24,16	24,12	24,13
	732,70	100,00	100,00	100,00

(FEBLING, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 459.)

BISUCCINAMIDE. C<sup>12</sup>H<sup>6</sup>AzO<sup>4</sup>.

	Calc.		Tr.	
Carbone.	611,48	48,38	49,40	48,84
Hydrogène.	62,40	5,99	5,30	5,33
Oxygène.	400,00	31,48	30,98	31,21
Azote.	177,04	44,15	44,62	44,62
	1250,92	100,00	100,00	100,00

(FEBLING.)

SUCCINANILE. C<sup>10</sup>H<sup>8</sup>AzO<sup>4</sup>.

	Tr.		Calc.	
Carbone.	68,6	120	68,6	6
Hydrogène.	5,3	9	5,2	"
Azote.	"	14	"	"
Oxygène.	"	32	"	"
		175		

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, octobre 1841, t. XXIV, p. 180.)

SUCCINANILIDE. C<sup>10</sup>H<sup>10</sup>Az<sup>2</sup>O<sup>4</sup>.

	Tr.		Calc.	
Carbone.	71,5	192	71,6	6
Hydrogène.	6,2	16	6,0	"
Azote.	"	28	"	"
Oxygène.	"	32	"	"
		268		

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, octobre 1848, t. XXIV, p. 183.)

SUCCINATE D'ALUMINE. Al<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, 3S.

Alumine.	25,34	642,32
Acide succinique.	74,66	1892,14
	100,00	2534,46

SUCCINATE D'AMMONIAQUE.

	Calc.		Tr.	
Carbone.	305,74	31,92	31,94	"
Hydrogène.	74,88	7,81	7,92	"
Oxygène.	400,00	41,79	"	"
Azote.	177,04	18,48	"	"
	957,66	100,00		

(FEBLING, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 442.)

**SUCCINATE D'ANTIMOINE.**  $\text{SbO}^3, 3\bar{\text{S}}$ .

Oxyde d'antimoine. ....	50,27	4942,90
Acide succinique. ....	49,73	4892,43
	<u>400,00</u>	<u>3805,03</u>

**SUCCINATE D'ARGENT.**

Oxyde d'argent. ....	69,74	4454,64
Acide succinique. ....	30,29	630,74
	<u>400,00</u>	<u>2082,32</u>

(DARCEY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 285.)**SUCCINATE D'ARGENT.**

Acide et oxyg. 35,40	35,58	35,16	35,05
Argent. .... 64,90	64,42	64,84	64,95
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(FEHLING, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 455.)**SUCCINATE DE BARYTE.**  $\text{BaO}, \bar{\text{S}}$ .

Baryte. ....	60,27	956,88
Acide succinique. ....	39,73	630,74
	<u>400,00</u>	<u>4587,59</u>

**SUCCINATE DE CADMIUM.**  $\text{CdO}, \bar{\text{S}}$ .

Oxyde de cadmium. ....	55,82	796,77
Acide succinique. ....	44,18	630,74
	<u>400,00</u>	<u>4427,48</u>

**SUCCINATES DE CÉRIUM.****SUCCINATE DE PEROXYDE.**  $\text{Ce}^2\text{O}^3, 3\bar{\text{S}}$ .

Sesquioxyde de cérium. ....	43,38	4449,39
Acide succinique. ....	56,62	4892,43
	<u>400,00</u>	<u>3344,52</u>

**SUCCINATE DE PROTOXYDE.**  $\text{CeO}, \bar{\text{S}}$ .

Protoxyde de cérium. ....	54,68	674,69
Acide succinique. ....	48,32	630,74
	<u>400,00</u>	<u>4305,40</u>

**SUCCINATES DE CHAUX.****SUCCINATE NEUTRE.**  $\text{CaO}, \bar{\text{S}}$ .

Chaux. ....	36,08	356,02
Acide succinique. ....	63,92	630,74
	<u>400,00</u>	<u>986,73</u>

**SUCCINATE ACIDE.**  $\text{CaO}, \bar{\text{S}} + \text{HO}$ .

	Calc.	Tr.
Acide. ....	70,3	70,48
Chaux. ....	48,2	48,07
Eau de cristallisation. ....	41,5	41,45
	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>

**SUCCINATE ACIDE anhydre.**

	Calc.	Tr.
Acide. ....	79,42	79,42
CHAUX. ....	20,58	20,88
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(FEHLING, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 446.)**SUCCINATE DE CHROME.**  $\text{Cr}^2\text{O}^3, 3\bar{\text{S}}$ .

Sexquioxyde de chrome. ....	34,60	956,00
Acide succinique. ....	65,34	4892,43
	<u>400,00</u>	<u>2848,43</u>

**SUCCINATE DE COBALT.**  $\text{CoO}, \bar{\text{S}}$ .

Oxyde de cobalt. ....	42,65	468,99
Acide succinique. ....	57,35	630,74
	<u>400,00</u>	<u>4099,70</u>

**SUCCINATES DE CUIVRE.****SUCCINATE DE BIOXYDE.**  $\text{CuO}, \bar{\text{S}}$ .

Oxyde noir de cuivre. ...	44,04	495,69
Acide succinique. ....	55,99	630,74
	<u>400,00</u>	<u>4426,40</u>

**SUCCINATE DE PROTOXYDE.**  $\text{Cu}^2\text{O}, \bar{\text{S}}$ .

Oxyde rouge de cuivre. ...	58,56	891,39
Acide. ....	41,44	630,74
	<u>400,00</u>	<u>4522,40</u>

**SUCCINATES D'ÉTAIN.****SUCCINATE DE BIOXYDE.**  $\text{SnO}^2, 2\bar{\text{S}}$ .

Acide stannique. ....	42,58	935,29
— succinique. ....	57,42	4264,42
	<u>400,00</u>	<u>2496,74</u>

**SUCCINATE DE PROTOXYDE.**  $\text{SnO}, \bar{\text{S}}$ .

Protoxyde d'étain. ....	56,98	835,38
Acide. ....	43,02	630,70
	<u>400,00</u>	<u>4466,08</u>

**SUCCINATES DE FER.****SUCCINATE DE PEROXYDE.**  $\text{Fe}^2\text{O}^3, 3\bar{\text{S}}$ .

Sesquioxyde de fer. ....	34,08	978,44
Acide succinique. ....	65,92	4892,43
	<u>400,00</u>	<u>2870,54</u>

**SUCCINATE DE PROTOXYDE.**  $\text{FeO}, \bar{\text{S}}$ .

Protoxyde de fer. ....	44,05	439,20
Acide succinique. ....	58,95	630,74
	<u>400,00</u>	<u>4069,94</u>

**SUCCINATE DE LITHINE.**  $\text{LO}, \bar{\text{S}}$ .

Lithine. ....	22,23	480,37
Acide succinique. ....	77,77	630,74
	<u>400,00</u>	<u>814,08</u>

**SUCCINATE DE MAGNÉSIE.**  $\text{MgO}, \bar{\text{S}}$ .

Magnésie.....	29,06	258,35
Acide succinique.....	70,94	630,74
	400,00	889,06

**SUCCINATE DE MANGANÈSE.**  $\text{MnO}, \bar{\text{S}}$ .

Oxyde de manganèse... .	41,42	445,88
Acide succinique.....	58,58	630,74
	400,00	4076,59

**SUCCINATE DE MANGANÈSE.**

Oxydule de manganèse.....	30,27
Eau et acide.....	69,73
	400,00

(JOHN, *Journ. des Mines*, mars 1808, p. 200.)

**SUCCINATES DE MERCURE.**

**SUCCINATES DE BIOXYDE.**  $\text{HgO}, \bar{\text{S}}$ .

Bioxyde de mercure.....	68,41	4365,82
Acide succinique.....	34,59	630,74
	400,00	4996,53

**SUCCINATE DE PROTOXYDE.**  $\text{Hg}_2\text{O}, \bar{\text{S}}$ .

Protoxyde de mercure... .	80,67	2634,64
Acide succinique.....	49,33	630,74
	400,00	3262,35

(BURCKARDT, *Répert. de Ch.*, t. III, p. 194.)

**SUCCINATE DE MÉTHYLENE.**  $\text{C}^6\text{H}^8\text{O}^4$ .

Calc.

Carbone.....	458,64	49,79
Hydrogène.....	62,40	6,77
Oxygène.....	400,00	43,44

Tr.

Carbone... .	49,38	49,00	49,54	49,24
Hydrogène..	6,94	6,88	6,75	7,43
Oxygène... .	43,68	44,42	43,74	43,63
	400,00	400,00	400,00	400,00

(FEBLING, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 458.)

**SUCCINATES DE MOLYBDÈNE.**

**SUCCINATE DE BIOXYDE.**  $\text{MoO}_2, 2\bar{\text{S}}$ .

Bioxyde de molybdène... .	38,76	798,52
Acide succiniquo.....	61,24	4264,42
	400,00	2059,94

**SUCCINATE DE PROTOXYDE.**  $\text{MoO}, \bar{\text{S}}$ .

Protoxyde de molybdène..	52,55	698,52
Acide succinique.....	47,45	630,71
	400,00	4329,23

**SUCCINATE DE NICKEL.**  $\text{NiO}, \bar{\text{S}}$ .

Oxyde de nickel.....	42,68	469,67
Acide succinique.....	57,32	630,71
	400,00	4100,38

**SUCCINATE DE PALLADIUM.**  $\text{PdO}, \bar{\text{S}}$ .

Oxyde de palladium.....	54,84	765,90
Acide succinique.....	45,16	630,74
	400,00	4396,61

**SUCCINATE DE PLATINE.**  $\text{PtO}, \bar{\text{S}}$ .

Protoxyde de platine....	67,89	4333,50
Acide succinique.....	32,11	630,74
	400,00	4964,24

**SUCCINATES DE PLOMB.**

**SUCCINATE NEUTRE.**  $\text{PbO}, \bar{\text{S}}$ .

Acide succinique.....	30,9	400,00
Oxyde de plomb.....	69,1	223,62

**SOUS-SUCCINATE.**  $3\text{PbO}, \bar{\text{S}}$ .

Acide succinique.....	43,07	400,00
Oxyde de plomb.....	86,93	666,00
	400,00	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 188.)

**SUCCINATE HYPERBASIQUE.**  $5\text{PbO}, \bar{\text{S}} + \text{HO}$ .

Carbone.....	6,99
Hydrogène.....	0,52
Oxygène.....	7,42
Oxyde de plomb.....	85,37
	400,00

**SUCCINATES DE POTASSE.**

**SEL NEUTRE.**  $\text{KO}, \bar{\text{S}}$ .

	Calc.	Tr.
Sel sec.....	95,6	95,2
Eau de cristallisation.....	4,4	4,8
	400,0	400,0
	Tr.	Calc.
Acide.....	54,68	52,09
Potasse.....	48,32	47,94
	400,00	400,00
		4220,63

**SUCCINATE ACIDE.**  $\text{KO}, 2\bar{\text{S}} + 3\text{HO}$ .

	Calc.	Tr.
Acide.....	69,96	69,70
Potasse.....	30,04	30,30
	400,00	400,00
		400,00

**SUCCINATE ACIDE DE POTASSE.**  $\text{KO}, 4\bar{\text{S}} + 3\text{HO}$ .

	Calc.	Tr.
Acide.....	74,75	74,44
Potasse.....	46,05	46,24
Eau de cristallisation.....	9,20	9,65
	400,00	400,00

(FEBLING, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 439.)



**SUCCINATE DE RHODIUM. R<sup>2</sup>O<sup>3</sup>,3S.**

Sesquioxyde de rhodium. . . . .	45,86	1602,70
Acide succinique. . . . .	54,44	4892,13
	100,00	3494,83

**SUCCINATES DE SOUDE.**

**SEL NEUTRE. NaO, S.**

		Tr.	
Acide. . . . .	37,3	37,87	
Soude. . . . .	23,0	21,73	
Eau de cristallisation. . . . .	39,7	40,40	
	100,0	100,00	
		Calc.	Tr.
Carbone. . . . .	305,74	29,92	29,89
Hydrogène. . . . .	24,96	2,44	2,68
Oxygène. . . . .	300,00	29,38	29,58
Soude. . . . .	390,89	38,26	37,85
	1021,59	100,00	100,00

**SEL ACIDE. NaO, S + HO.**

		Tr.	
Acide hydraté. . . . .	55,7	55,9	
Soude. . . . .	16,7	16,4	
Eau de cristallisation. . . . .	27,6	27,7	
	100,0	100,0	
		Calc.	Tr.
Carbone. . . . .	611,48	34,64	34,21
Hydrogène. . . . .	62,40	3,53	3,71
Oxygène. . . . .	700,00	39,74	40,25
Soude. . . . .	390,90	22,09	21,83
	1764,78	100,00	100,00

(FEHLING.)

**SUCCINATE DE STRONTIANE. SrO, S.**

Strontiane. . . . .	50,65	687,28
Acide succinique. . . . .	49,35	630,71
	100,00	1317,99

**SUCCINATE DE TELLURE. TeO<sup>2</sup>, 2S.**

Acide tellureux. . . . .	44,26	1001,76
— succinique. . . . .	55,74	1261,42
	100,00	2263,18

**SUCCINATE DE THORINIUM. ThO, S.**

Oxyde de thorinium. . . . .	57,26	844,90
Acide succinique. . . . .	42,74	630,71
	100,00	1475,61

**SUCCINATE DE VANADIUM. VO<sup>2</sup>, 2S.**

Acide vanadeux. . . . .	45,59	1056,89
— succinique. . . . .	54,41	1261,42
	100,00	2318,31

**SUCCINATE DE ZINC. ZnO, S.**

Oxyde de zinc. . . . .	44,38	503,23
Acide succinique. . . . .	55,62	630,71
	100,00	1133,94

**SUCCINATE DE ZIRCON. Zr<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, 3S.**

Zircone. . . . .	37,61	1140,25
Acide succinique. . . . .	62,39	1892,13
	100,00	3032,38

**SUCCININE. C<sup>10</sup>H<sup>10</sup>O<sup>4</sup>.**

		Tr.	Calc.
Carbone. . . . .	79,69	79,27	
Hydrogène. . . . .	10,22	10,35	
Oxygène. . . . .	10,19	10,38	
	100,10	100,00	

(FORCHAMMER, R. sc. et ind., t. VIII, p. 336.)

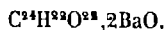
**SUCCINITE. Voy. GRENAT GROSSULAIRE.**

**SUCCINOX. C<sup>21</sup>H<sup>16</sup>O<sup>3</sup>.**

		Tr.		Calc.	
Carbone. . . . .	79,31	80,41	803,4	80,0	
Hydrogène . . . . .	8,27	9,53	100,0	9,9	
Oxygène. . . . .	12,42	10,06	100,0	10,1	
	100,00	100,00	1003,4	100,0	

(DARCET, Ann. de Ch. et de Ph., t. LVIII, p. 238.)

**SUCRATE DE BARYTE.**



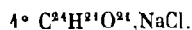
Carbone. . . . .	900,0	29,0
Hydrogène. . . . .	137,5	4,4
Oxygène. . . . .	1100,0	35,6
Baryte. . . . .	957,0	31,0
	3094,5	100,0

**SUCRATE DE CHAUX. C<sup>24</sup>H<sup>20</sup>O<sup>22</sup>, 2CaO.**

Carbone. . . . .	900,0	36,4
Hydrogène. . . . .	137,5	5,5
Oxygène. . . . .	1100,0	44,2
Chaux. . . . .	350,0	14,2
	2487,5	100,0

(Tr. de Ch. de Dumas, t. VI, p. 141.)

**SUCRATES DE SEL MARIN.**



		Tr.		Calc.	
Carbone. . . . .	37,3	37,3	1836,4	37,2	
Hydrogène. . . . .	5,8	5,6	262,0	5,3	
Oxygène. . . . .	"	"	2100,0	42,7	
Chlorure de so-					
dium. . . . .	14,5	14,8	442,6	14,8	
Sodium. . . . .	"	"	290,8		
			4931,8	100,0	

SUCRATE DE SEL MARIN. 2° C<sup>24</sup>H<sup>26</sup>O<sup>16</sup>, NaCl.

Carbone.....	4836,4	33,4
Hydrogène.....	324,4	5,9
Oxygène.....	2600,0	47,4
Chlore.....	442,6	} 43,3
Sodium.....	290,8	
	5494,2	400,0

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 145.)

## SUCRATE. Combinaison de sucre de diabète et de sel marin.

Sel.....	83
Sucre.....	947
	4000

(CALLOUD, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 563.)

## SUCRE.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	"	"	42,85
Sucre.....	94,7	400,0	"
Eau.....	5,3	5,6	57,45
	400,0	405,6	400,00

(a) (b) PAR BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 82.(c) PAR PROUST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 367.SUCRE. C<sup>12</sup>H<sup>11</sup>O<sup>11</sup>.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	42,44	947,220	40,80
Hydrogène... ..	6,37	437,274	7,40
Oxygène... ..	84,82	4100,000	52,40
	400,00	2154,494	400,00

	(d)	(e)
Carbone.....	44,48	44,24
Hydrogène.....	7,05	6,78
Oxygène.....	51,47	49,04
	400,00	400,00

(a) (b) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LV, p. 156.(c) GAY-LUSSAC et THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 61. — (d) (e) BERZELIUS, *id.*, t. XCV, p. 63.

## SUCRE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone... ..	42,2	42,06	42,26	42,4
Hydrogène... ..	"	6,50	6,60	6,5
Oxygène... ..	"	51,44	51,44	51,4
	400,00	400,00	400,0	

	(e)	(f)	(g)
Carbone.....	43,38	42,38	42,2
Hydrogène.....	6,29	6,26	"
Oxygène.....	50,33	51,36	"
	400,00	400,00	

(a) (b) (c) PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 129. — (d) (g) DEMAS, *id.*, t. LXVII, p. 121. —(e) URÉ, *id.*, t. XXIII, p. 384. — (f) BRUNNER, *Rev. sc. et ind.*, t. XI, p. 138.

Voy. CANNE A SUCRE.

## SUCRE. Cendres.

	(1)	(2)
Potasse.....	22,84	30,50
Soude.....	7,69	44,30
Chaux.....	43,69	40,42
Magnésie.....	10,00	9,43
Sesquioxyde de fer.....	6,44	2,45
Oxyde de cuivre.....	0,66	} traces
Protoxyde de manganèse.....	traces	
Acide sulfurique.....	40,42	6,48
Silice.....	42,68	4,58
Acide carbonique.....	2,32	40,04
Chlore.....	42,20	43,33
Charbon.....	0	44,78

(1) Sucre brut. — (2) Mélasse.

(RICHARDSON, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 382.)SUCRE DE CHAMPIGNON. C<sup>6</sup>H<sup>7</sup>O<sup>6</sup>.

Syn. : Mannite.

	Tr.	Calc.
Carbone 39,5379	39,782	458,62
Hydrog. 7,7720	7,732	87,35
Oxygène 52,6704	52,486	600,00
	400,000	400,000
	4445,97	400,00

(LIEBIG et PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 140.)

## SUCRE DE DIABÈTE.

Carbone.....	39,52
Hydrogène.....	5,57
Oxygène.....	54,94
	400,00

(URÉ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 384.)

## SUCRE DE DIABÈTE.

Carbone.....	36	40
Eau.....	64	60
	400	400

(PROUT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 369.)SUCRE DE GÉLATINE. C<sup>18</sup>H<sup>11</sup>Az<sup>4</sup>O<sup>14</sup>.

Carbone.....	34,27	34,06	34,49
Hydrogène.....	6,51	6,49	6,48
Azote.....	49,84	49,84	49,84
Oxygène.....	39,38	39,61	39,49
	400,00	400,00	400,00

	(1)	(2)
Carbone.....	34,39	39,39
Hydrogène.....	6,32	5,62
Azote.....	49,92	22,80
Oxygène.....	39,37	32,49
	400,00	400,00

(1) Sucre hydraté. — (2) Sucre anhydre.

(MULDER, *Rép. de Ch. sc. et ind.*, t. V, p. 321.)

SUCRE DE GÉLATINE.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	33,85	34,00	4200,0
Hydrogène.....	6,44	6,36	224,6
Azote.....	20,00	20,05	708,2
Oxygène.....	39,71	39,59	4400,0
	400,00	400,00	

SUCRE DE GÉLATINE ET OXYDE D'ARGENT.

Carbone....	37,77	44,24	37,67	43,66
Hydrogène..	6,14	2,31	6,12	2,21
Azote.....	22,31	8,41	22,26	8,07
Ox. d'argent.	»	62,28	»	63,75
Oxygène....	33,78	42,76	33,95	42,31
	400,00	400,00	400,00	400,00

SUCRE DE GÉLATINE ET OXYDE DE CUIVRE.

	Calc.		Tr.	
Carbone....	4200,0	23,2	37,77	23,57
Hydrogène..	487,2	3,6	6,04	3,74
Azote.....	708,2	43,7	22,31	43,92
Oxygène....	4400,0	24,2	43,91	24,17
Ox. de cuivre	4982,8	38,3	»	37,60
	5478,2	400,0		400,00

SUCRE DE GÉLATINE ET OXYDE DE PLOMB.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4200,0	43,68	43,29
Hydrogène....	487,2	2,43	2,04
Azote.....	708,2	8,07	7,78
Oxygène.....	4400,0	42,54	44,99
Oxyde de plomb.	5578,0	63,58	64,90
	8773,4	400,00	400,00

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 263.)

SUCRE DE LAIT. C<sup>6</sup>H<sup>12</sup>O<sup>6</sup>.

Syn. : *Lactine.*

	Calc.			
	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone..	40,46	4834,44	38,82	45,26
Hydrogène	6,61	299,51	7,34	6,38
Oxygène..	52,93	2400,00	53,84	48,36
	400,00	4533,95	400,00	400,00

(a) (b) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LV, p. 140.  
(c) TRÉNARD et GAY-LUSSAG, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 76. — (d) BERZELIUS, *id.*

SUCRE DE LAIT.

Sucre de lait.....	(a)	(b)
Cendres.....	»	99,48
Carbone.....	»	0,02
Eau.....	40	»
	60	0,80
	400	400,00

(a) PROUST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 374. — (b) GUÉRIN, *id.*, t. XLIX, p. 240.

SUCRE DE MANNE.

Carbone.....	38,7
Eau.....	64,3
	400,0

(PROUST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 374.)

SUCRE DE MIEL.

Carbone.....	36,36
Eau.....	63,63
	99,99

(PROUST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 368.)

SUCRE DE RAISIN.

Syn. : *Glucose ; sucre d'amidon.*

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone..	31,71	40,452	36,8	40,46
Hydrog..	6,78	6,709	»	6,65
Oxygène.	56,51	58,839	»	52,89
		406,000		400,00

	(e)	(f)	Calc.	
Carbone..	36,4	36,7	947,24	36,80
Hydrogène	7,4	7,3	474,71	7,04
Oxygène..	56,2	56,0	4400,00	56,49
	400,0	400,0	2491,95	400,00

(a) SAUSSURE, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. IV, p. 31. — (b) (d) BRUNNER, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. II, p. 465. — (c) (e) (f) PÉLIQOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 142.

SUCRE D'AMIDON.

Carbone.....	36,2
Eau.....	63,8
	400,0

(PROUST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 369.)

SUCRE D'AMIDON.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	36,88	36,74	37,29
Hydrogène....	6,77	6,68	6,84
Oxygène.....	56,35	56,58	55,87
	400,00	400,00	400,00

(a) (b) GUÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 66. — (c) DE SAUSSURE, *id.*

SIROP DE RAISIN épuré d'acide, ou *moscouade.*

Sucre cristallisable.....	75 liv.	»
— liquide.....	24	7 onc.
Gomme.....	»	5
Malate de chaux.....	»	6

## SIROP DE RAISIN. Rendement de divers raisins en moscouade (400 parties).

	(1)	(2)	(3)	(4)
Muscato blanc d'Aranjuez.....	3,0	0,43	84	30
Raisin blanc d'Alvilla.....	3,5	9,50	87	25
Raisin noir d'Alcovenadas.....	3,0	43,00	84	48
Gros raisin blanc.....	3,0	8,00	89	20
Raisin à écorce astringente.....	3,5	7,50	89	23

(1) Grappe. — (2) Marc frais. — (3) Suc du liquide. (4) Moscouade.

(PROUST, *Ann. de Ch.*, t. LVII, p. 270.)

## SUCRE DE SATURNE. Voy. ACÉTATE DE PLOMB.

## SUEUR.

Beaucoup d'eau.  
Acide acétique libre.  
Muriate de soude.  
Atome de phosphate de chaux et d'oxyde de fer.  
Quantité inappréciable de matière animale analogue à la gélatine.

(THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LIX, p. 269.)

## SUIE de bois.

Ulmine identique avec celle qui est produite artificiellement par la sciure de bois et la potasse, estimée à..... 30,20  
Matière animalisée, très-soluble dans l'eau et insoluble dans l'alcool.... 20,00  
Carbonate de chaux mêlé de quelques traces de carbonate de magnésie. 44,66  
Eau..... 42,50  
Acétate de chaux..... 5,65  
Sulfate de chaux..... 5,00  
Acétate de potasse..... 4,40  
Matière carbonacée insoluble dans les alcalis..... 3,85  
Phosphate de chaux ferrugineux... 4,50  
Silice..... 0,95  
Acétate de magnésie..... 0,53  
Principe acre et amer particulier (asboline) environ..... 0,50  
Chlorure de potassium..... 0,36  
Acétate d'ammoniaque, estimé à... 0,20  
— de fer..... traces  
400,00

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 52.)

## SUIE de tourbe. Six onces ont donné par la distillation.

Phlegme..... 6 gros.  
Huile empyreumatique..... 5  
Ammoniaque..... 2

(HOFFMANN, *Ann. de Ch.*, t. XII, p. 169.)

## SUIF DE MONTAGNE.

Syn. : Schéerérite ; fichtélite ; konlite ; hartite ; izolyte ; ozokérite ; hatchetine ; suif minéral.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	73,0	92,49	89,3
Hydrogène.....	24,0	7,42	40,7
	97,0	99,91	400,0
		(4)	(5)
Carbone.....		92,43	87,446
Hydrogène.....		7,57	44,460
		400,00	98,606

(1) S. de Saint-Gall, par MACAIDE. — (2) *Id.* par KRAUS. — (3) Fichtelite, par BROMFIS. — (4) *Id.* par TROMMSDORF. — (5) Konlite, par KRAUS.

(Tr. de Min. de Dufrénoy, t. III, p. 702.)

## SUIF DE MONTAGNE. Hartite.

		Calc.	
Carbone.....	87,503	87,82	87,473
Hydrogène....	42,405	42,48	42,048
	99,608	400,00	99,521

(SCHROTTER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)OZOKÉRITE. CH<sup>2</sup>.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	85,75	86,204	86,80
Hydrogène....	45,45	43,787	44,06
	400,90	99,994	400,86
		(4)	(5)
Carbone.....		85,96	85,910
Hydrogène.....		44,04	44,624
		400,00	400,534

(1) O. de Moldavie, par MAGNUS. — (2) O. d'Irpath, par SCHROTTER. — (3) *Id.* par JOHNSTON. — (4) Hatchetine, par le même. — (5) Calculé.

(Tr. de Min. de Dufrénoy, t. III, p. 703.)

## SUIF DE MOUTON.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	78,984	76,60	76,44
Hydrogène....	42,244	42,29	42,30
Oxygène.....	44,775	44,44	44,36
	403,000	400,00	400,00

(a) (b) (c) LIEBIG et PELOUZE, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 749.

## SUIF DE MOUTON.

	(d)	(e)	(f)
Carbone.....	76,44	78,99	65,0
Hydrogène.....	42,30	44,70	21,5
Oxygène.....	44,56	9,34	43,5
	400,00	400,00	400,0

(d) LIEBIG et PELOUZE, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 749. — (e) CHEVREUL, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VI, p. 682. — (f) BERARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 294.

## SUINT de la laine.

Savon à base de potasse, qui en fait la plus grande partie.

Petite quantité de carbonate de potasse.

Quantité notable d'acétate de potasse.

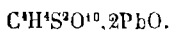
Chaux combinée à ?...

Muriate de potasse.

Matière animale donnant l'odeur du suint.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XLVII, p. 283.)

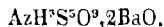
## SULFACÉTATE DE PLOMB.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	306,08	6,73	5,57
Hydrogène....	49,92	4,40	4,27
Soufre.....	402,32	»	»
Oxyde de plomb	2789,00	64,34	61,26
Oxygène.....	4000,00	»	»
	4547,32		

(DUMAS et PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. V, p. 394.)

## SULFAMIDATE DE BARYTE.



	Tr.	Calc.	
Ammoniaque...	6,04	244,50	5,98
Baryte.....	53,89	1943,80	52,74
Soufre.....	46,96	603,48	46,64
Oxygène.....	23,44	900,00	24,75
	400,00	3634,78	400,00

(JACQUELAIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VIII, p. 305.)

## SULFAMIDATE DE CHAUX.

Carbone.....	33,6
Hydrogène.....	5,0
Acide sulfurique.....	17,4
Chaux.....	6,4

(GERBARDY, *Comptes rendus mensuels*, par Gerhardt et Laurent, 1845, n<sup>o</sup> 9 et 10.)

## SULFAMIDATE DE CHAUX.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	34,94	33,78	46,42
Hydrogène.....	5,70	5,08	6,66
Oxygène.....	37,76	43,39	45,34
Acide sulfurique..	46,40	43,00	»
Chaux.....	5,20	4,75	»
Sulfate de chaux..	»	»	34,58
	400,00	400,00	400,00

(1) Produit immédiat. — (2) Produit après sept jours d'action. — (3) Produit après quatre semaines.  
(FEHLING, *Annuaire de Millou et Reiset*, 1846, p. 487.)

## SULFAMIDATE DE POTASSE.

Soufre.....	25,15
Azote.....	5,53
Hydrogène.....	4,47
Potasse.....	36,87
Oxygène.....	34,28
	400,00

(FREMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XV, p. 475.)

## SULFAMMONATE D'AMMONIAQUE.

Soufre.....	30,18
Azote.....	46,98
Hydrogène.....	4,45
Oxygène.....	48,39
	400,00

## SULFAMMONATE D'AMMONIAQUE ET DE BARYTE.

Soufre.....	20,38
Baryte.....	36,35
Hydrogène.....	2,05
Azote.....	4,48
Oxygène.....	36,74
	400,00

## SULFAMMONATE DE POTASSE.

Soufre.....	23,94
Azote.....	2,63
Hydrogène.....	4,44
Potasse.....	35,40
Oxygène.....	37,22
	400,00

(FREMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XV, p. 463.)

SULFANISOLIDE. C<sup>4</sup>H<sup>2</sup>SO<sup>4</sup>.

	Tr.		Calc.	
Carbone....	60,29	60,16	60,42	84
Hydrogène..	5,20	5,42	5,03	7
Soufre.....	»	»	14,51	46
Oxygène..	»	»	23,04	32
			400,00	439

(CABOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 461.)

**SULFANTIMONIATE D'ARGENT.**

$\text{AgS, SbS}^{\circ}$ .		
Sulfure d'argent. ....	37,22	4562,77
Acide sulfoantimonique.	62,78	2617,80
	<u>100,00</u>	<u>4480,57</u>

**SULFANTIMONIATE DE BARYUM.**

$\text{BaS, SbS}^{\circ}$ .		
Sulfure de baryum. ....	28,78	4038,04
Acide sulfoantimonique.	71,22	2617,80
	<u>100,00</u>	<u>3673,84</u>

**SULFANTIMONIATE DE CALCIUM.**

$\text{CaS, SbS}^{\circ}$ .		
Sulfure de calcium. ....	14,86	457,48
Acide sulfoantimonique.	85,14	2617,80
	<u>100,00</u>	<u>3074,98</u>

**SULFANTIMONIATE DE CUIVRE.**

$\text{CuS, SbS}^{\circ}$ .		
Sulfure de cuivre. ....	48,56	596,85
Acide sulfoantimonique.	81,44	2617,80
	<u>100,00</u>	<u>3214,65</u>

**SULFANTIMONIATE DE FER.**

$\text{FeS, SbS}^{\circ}$ .		
Sulfure de fer. ....	47,44	540,36
Acide sulfoantimonique.	82,89	2617,80
	<u>100,00</u>	<u>3458,46</u>

**SULFANTIMONIATE DE LITHIUM.**

$\text{LS, SbS}^{\circ}$ .		
Sulfure de lithium. ....	9,71	281,53
Acide sulfoantimonique.	90,29	2617,80
	<u>100,00</u>	<u>2899,33</u>

**SULFANTIMONIATE DE MAGNÉSIUM**

$\text{MaS, SbS}^{\circ}$ .		
Sulfure de magnésium. .	42,07	359,54
Acide sulfoantimonique.	87,93	2617,80
	<u>100,00</u>	<u>2977,31</u>

**SULFANTIMONIATE DE MANGA-  
NÈSE.  $\text{MaS, SbS}^{\circ}$ .**

Sulfure de manganèse. .	47,28	547,04
Acide sulfoantimonique.	82,72	2617,80
	<u>100,00</u>	<u>3464,84</u>

**SULFANTIMONIATE DE SODIUM.**

$\text{NaS, SbS}^{\circ}$ .		
Sulfure de sodium. ....	45,82	492,05
Acide sulfoantimonique.	84,18	2617,80
	<u>100,00</u>	<u>3409,85</u>

**SULFANTIMONIATE DE PLOMB.**

$\text{PbS, SbS}^{\circ}$ .		
Sulfure de plomb. ....	36,35	4495,66
Acide sulfoantimonique.	63,65	2617,80
	<u>100,00</u>	<u>4413,46</u>

**SULFANTIMONIATE DE POTASSIUM**

$\text{KS, SbS}^{\circ}$ .		
Sulfure de potassium. .	20,88	694,08
Acide sulfoantimonique. .	79,12	2617,80
	<u>100,00</u>	<u>3308,88</u>

**SULFANTIMONIATE DE STRONTIUM**

$\text{SrS, SbS}^{\circ}$ .		
Sulfure de strontium. . .	22,23	788,44
Acide sulfoantimonique.	77,77	2617,80
	<u>100,00</u>	<u>3406,24</u>

**SULFANTIMONIATE DE THORIUM**

$\text{ThS, SbS}^{\circ}$ .		
Sulfure de thorium. . . .	26,54	946,06
Acide sulfoantimonique.	73,46	2617,80
	<u>100,00</u>	<u>3563,86</u>

**SULFANTIMONIATE DE ZINC.**

$\text{ZnS, SbS}^{\circ}$ .		
Sulfure de zinc. ....	48,75	604,39
Acide sulfoantimonique.	81,25	2617,80
	<u>100,00</u>	<u>3222,49</u>

**SULFANTIMONIATE DE ZIRCONE.**

$\text{Zr}^{\circ}\text{S}^{\circ}, 3\text{SbS}^{\circ}$ .		
Sulfure de zirconium. . .	45,53	4443,73
Acide sulfoantimonique.	84,47	7853,40
	<u>100,00</u>	<u>9297,43</u>

**SULFANTIMONITE D'ARGENT.**

$\text{AgS, SbS}^{\circ}$ .		
Sulfure d'argent. ....	39,44	4552,77
Acide sulfoantimonieux.	60,89	2447,54
	<u>100,00</u>	<u>3970,31</u>

**SULFANTIMONITE DE CALCIUM.**

$\text{CaS, SbS}^{\circ}$ .		
Sulfure de calcium. ....	45,90	457,48
Acide sulfoantimonieux.	84,10	2447,54
	<u>100,00</u>	<u>2874,72</u>

**SULFANTIMONITE DE CUIVRE.**

$\text{CuS, SbS}^{\circ}$ .		
Sulfure de cuivre. ....	49,80	596,85
Acide sulfoantimonieux. .	80,20	2447,54
	<u>100,00</u>	<u>3044,39</u>

**SULFANTIMONITE DE FER.**

$\text{FeS, SbS}^4$ .		
Sulfure de fer . . . . .	48,27	540,36
Acide sulfoantimonieux .	84,73	2417,54
	<u>400,00</u>	2937,90

**SULFANTIMONITE DE LITHIUM.**

$\text{LS, SbS}^4$ .		
Sulfure de lithium . . . . .	40,43	284,53
Acide sulfoantimonieux .	89,57	2417,54
	<u>400,00</u>	2699,07

**SULFANTIMONITE DE MAGNÉSIUM.**

$\text{MaS, SbS}^4$ .		
Sulfure de magnésium . .	42,95	359,54
Acide sulfoantimonique .	87,05	2417,54
	<u>400,00</u>	2777,05

**SULFANTIMONITE DE MANGANESE.**

$\text{MnS, SbS}^4$ .		
Sulfure de manganèse . .	48,45	547,04
Acide sulfoantimonique .	84,55	2417,54
	<u>400,00</u>	2964,58

**SULFANTIMONITE DE PLOMB.**

$\text{PbS, SbS}^4$ .		
Sulfure de plomb . . . . .	38,22	4495,66
Acide . . . . .	64,78	2417,54
	<u>400,00</u>	3913,20

**SULFANTIMONITE DE POTASSIUM.**

$\text{KS, SbS}^4$ .		
Sulfure de potassium . . .	22,23	691,08
Acide sulfoantimonieux .	77,77	2417,54
	<u>400,00</u>	3108,62

**SULFANTIMONITE DE SODIUM.**

$\text{NaS, SbS}^4$ .		
Sulfure de sodium . . . . .	46,94	492,05
Acide . . . . .	83,09	2417,54
	<u>400,00</u>	2909,59

**SULFANTIMONITE DE STRONTIUM.**

$\text{SrS, SbS}^4$ .		
Sulfure de strontium . . .	23,64	788,44
Acide . . . . .	76,36	2417,54
	<u>400,00</u>	3205,98

**SULFANTIMONITE DE THORINIUM.**

$\text{ThS, SbS}^4$ .		
Sulfure de thorinium . . . .	28,43	946,06
Acide sulfoantimonieux .	74,87	2417,54
	<u>400,00</u>	3363,60

**SULFANTIMONITE DE ZINC.**

$\text{ZnS, SbS}^4$ .		
Sulfure de zinc . . . . .	20,00	604,39
Acide . . . . .	80,00	2417,54
	<u>400,00</u>	3021,93

**SULFANTIMONITE DE ZIRCONIUM.**

$\text{Zr}^2\text{S}^3, 3\text{SbS}^4$ .		
Sulfure de zirconium . . .	46,60	4443,73
Acide sulfoantimonieux .	83,40	7252,62
	<u>400,00</u>	8696,35

**SULFARSÉNIATE D'ARGENT.**

$2\text{AgS, AsS}^5$ .		
Sulfure d'argent . . . . .	64,48	3105,54
Acide sulfarsénique . . . .	38,52	4945,88
	<u>400,00</u>	5051,42

**SULFARSÉNIATES DE BARYUM.**

SEL NEUTRE. $2\text{BaS, AsS}^5$ .		
Sulfure de baryum . . . . .	52,40	2416,08
Acide sulfarsénique . . . .	47,90	4945,88
	<u>400,00</u>	4061,96

**SEL SESQUIBASIQUE.  $3\text{BaS, AsS}^5$ .**

Sulfure de baryum . . . . .	64,99	3474,42
Acide . . . . .	38,04	4945,88
	<u>400,00</u>	5120,00

**SEL ACIDE.  $\text{BaS, AsS}^5$ .**

Sulfure de baryum . . . . .	35,22	4058,04
Acide sulfarsénique . . . .	64,78	4945,88
	<u>400,00</u>	3003,92

**SULFARSÉNIATE DE CADMIUM.**

$2\text{CdS, AsS}^5$ .		
Sulfure de cadmium . . . .	48,00	4795,86
Acide sulfarsénique . . . .	52,00	4945,88
	<u>400,00</u>	3741,74

**SULFARSÉNIATES DE CALCIUM.**

SEL NEUTRE. $2\text{CaS, AsS}^5$ .		
Sulfure de calcium . . . . .	31,97	944,36
Acide sulfarsénique . . . .	68,03	4945,88
	<u>400,00</u>	2860,24

**SEL BASIQUE.  $3\text{CaS, AsS}^5$ .**

Sulfure de calcium . . . . .	44,34	4371,24
Acide sulfarsénique . . . .	58,66	4945,88
	<u>400,00</u>	3347,42

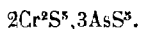
**SEL ACIDE.  $\text{CaS, AsS}^5$ .**

Sulfure de calcium . . . . .	49,02	457,08
Acide sulfarsénique . . . .	80,98	4945,88
	<u>400,00</u>	2402,96

**SULFARSÉNIATES DE CÉRIUM.**

SEL AU MAXIMUM. $2\text{Ce}^2\text{S}^5, 3\text{AsS}^3$ .	
Persulfure de cérium....	37,52    3500,77
Acide sulfarsénique.....	62,48    5837,64
	<u>400,00</u> 9338,41

SEL AU MINIMUM. $2\text{CeS}, \text{AsS}^3$ .	
Protosulfure de cérium..	36,95    4554,60
Acide .....	63,05    4945,88
	<u>400,00</u> 3497,48

**SULFARSÉNIATE DE CHROME.**

Sulfure de chrome.....	30,93    2518,96
Acide sulfarsénique....	69,07    5837,64
	<u>400,00</u> 8356,60

**SULFARSÉNIATE DE COBALT.**

Sulfure de cobalt.....	36,95    4440,30
Acide sulfarsénique....	63,05    4945,88
	<u>400,00</u> 3086,18

**SULFARSÉNIATES DE CUIVRE.**

SEL AU MAXIMUM. $2\text{CuS}, \text{AsS}^3$ .	
Persulfure de cuivre....	38,02    4193,70
Acide sulfarsénique....	64,98    4945,88
	<u>400,00</u> 3439,58

SEL AU MINIMUM. $2\text{Cu}^2\text{S}, \text{AsS}^3$ .	
Protosulfure de cuivre..	50,50    4598,02
Acide sulfarsénique....	49,50    4945,88
	<u>400,00</u> 3543,90

<b>SULFARSÉNIATE D'ÉTAIN.</b> $\text{SnS}^2, \text{AsS}^3$ .	
Sulfure d'étain .....	36,89    4437,64
Acide sulfarsénique....	63,44    4945,88
	<u>400,00</u> 3083,49

**SULFARSÉNIATES DE FER.**

SEL NEUTRE AU MAXIMUM. $2\text{Fe}^2\text{S}^5, 3\text{AsS}^3$ .	
Sesquisulfure de fer....	30,52    2563,76
Acide sulfarsénique....	69,48    5837,64
	<u>400,00</u> 8404,40

SEL ACIDE AU MAXIMUM. $\text{Fe}^2\text{S}^5, \text{AsS}^3$ .	
Sesquisulfure de fer ...	39,74    4284,88
Acide sulfarsénique....	60,29    4945,88
	<u>400,00</u> 3227,76

SEL AU MINIMUM. $2\text{FeS}, \text{AsS}^3$ .	
Protosulfure de fer ....	35,74    4080,72
Acide sulfarsénique ....	64,29    4945,78
	<u>400,00</u> 3026,50

**SULFARSÉNIATE DE LITHIUM.**

Sulfure de lithium.....	22,44    563,06
Acide sulfarsénique....	77,56    4945,88
	<u>400,00</u> 2508,94

**SULFARSÉNIATES DE MAGNÉSIUM.**

Sulfure de magnésium ..	26,98    719,02
Acide sulfarsénique....	73,02    4945,88
	<u>400,00</u> 2664,90



Sulfure de magnésium..	35,66    4078,53
Acide sulfarsénique....	64,34    4945,88
	<u>400,00</u> 3024,44

**SULFARSÉNIATE DE MANGANÈSE.**

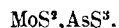
Sulfure de manganèse... 35,99	4094,08
Acide sulfarsénique.... 64,01	4945,88
	<u>400,00</u> 3039,96

**SULFARSÉNIATES DE MERCURE.**

Bisulfure de mercure... 60,42	2933,96
Acide sulfarsénique.... 39,88	4945,88
	<u>400,00</u> 4879,84



Protosulfure de mercure. 73,74	3336,28
Acide .....	26,26    4945,88
	<u>400,00</u> 5282,16

**SULFARSÉNIATE DE MOLYBDÈNE.**

Sulfure de molybdène... 33,96	4000,84
Acide sulfarsénique.... 66,04	4945,88
	<u>400,00</u> 2946,72

**SULFARSÉNIATE DE NICKEL.**

Sulfure de nickel..... 36,98	4442,76
Acide sulfarsénique.... 63,02	4945,88
	<u>400,00</u> 3088,64

**SULFARSÉNIATE D'OR.**  $2\text{Au}^2\text{S}^3, 3\text{AsS}^3$ .

Sulfure d'or .....	51,42    6179,00
Acide sulfarsénique....	48,58    5837,64
	<u>400,00</u> 42016,64



**SULFARSÉNIATE DE PLATINE.**PtS<sup>2</sup>, AsS<sup>3</sup>.

Sulfure de platine.....	45,67	4635,82
Acide sulfarsénique.....	54,33	4945,88
	100,00	3584,70

**SULFARSÉNIATE DE PLOMB.**SEL NEUTRE. 2PbS, AsS<sup>3</sup>.

Sulfure de plomb.....	60,59	2994,32
Acide sulfarsénique.....	39,41	4945,88
	100,00	4937,20

SEL BASIQUE. 3PbS, AsS<sup>3</sup>.

Sulfure de plomb.....	69,75	4486,98
Acide.....	30,25	4945,88
	100,00	6432,86

**SULFARSÉNIATE DE POTASSIUM.**SEL NEUTRE. 2KS, AsS<sup>3</sup>.

Sulfure de potassium...	44,53	4382,46
Acide sulfarsénique.....	55,47	4945,88
	100,00	3328,04

SEL BASIQUE. 3KS, AsS<sup>3</sup>.

Sulfure de potassium...	51,58	2073,24
Acide.....	48,42	4945,88
	100,00	4019,42

SEL ACIDE. KS, AsS<sup>3</sup>.

Sulfure de potassium...	26,24	694,08
Acide.....	73,79	4945,88
	100,00	2636,96

PERSULFARSÉNIATE. KS<sub>2</sub>AsS<sup>3</sup>.

Sulfure de potassium...	2,87	694,08
Acide.....	97,13	23350,56
	100,00	24044,64

**SULFARSÉNIATE DE SODIUM.**SEL NEUTRE. 2NaS, AsS<sup>3</sup>.

Sulfure de sodium.....	33,59	984,40
Acide sulfarsénique.....	66,41	4945,88
	100,00	2929,98

SEL BASIQUE anhydre. 3NaS, AsS<sup>3</sup>.

Sulfure de sodium.....	43,44	4476,45
Acide.....	56,86	4945,88
	100,00	3422,03

SEL BASIQUE hydraté. 3NaS, AsS<sup>3</sup> + 43HO.

Sulfure de sodium.....	28,89	4476,45
Acide.....	38,08	4945,88
Eau.....	33,63	4687,50
	100,00	5109,53

SEL ACIDE. NaS, AsS<sup>3</sup>.

Sulfure de sodium.....	20,48	492,05
Acide.....	79,82	4945,88
	100,00	2437,93

**SULFARSÉNIATE DE STRONTIUM.**2SrS, AsS<sup>3</sup>.

Sulfure de strontium....	43,48	4576,88
Acide sulfarsénique.....	56,52	4945,88
	100,00	3522,76

**SULFARSÉNIATE DE THORINIUM.**ThS<sup>2</sup>, AsS<sup>3</sup>.

Sulfure de thorinium...	49,30	4447,22
Acide sulfarsénique.....	50,70	4945,88
	100,00	3093,40

**SULFARSÉNIATE DE ZINC.**2ZnS, AsS<sup>3</sup>.

Sulfure de zinc.....	38,32	4208,78
Acide sulfarsénique.....	61,68	4945,88
	100,00	3154,66

**SULFARSÉNIATE DE ZIRCONIUM.**2Zr<sup>2</sup>S<sup>3</sup>, 3AsS<sup>3</sup>.

Sulfure de zirconium....	33,40	2887,24
Acide sulfarsénique.....	66,90	5837,64
	100,00	8724,88

**SULFARSÉNITE D'AMMONIAQUE.**SEL NEUTRE. 2AzH<sup>3</sup>, AsS<sup>3</sup>.

Ammoniaque.....	35,68	856,26
Acide sulfarsénieux....	64,32	4543,56
	100,00	2399,82

SEL ACIDE. AzH<sup>3</sup>, 2AsS<sup>3</sup>.

	Calc.	Tr.
Sulfure d'arsenic....	4544 ou 93,5	93,5
Ammoniaque.....	407	6,5
	4654	100,0

(BINEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 265)**SULFARSÉNITE D'ARGENT.**2AgS, AsS<sup>3</sup>.

Sulfure d'argent.....	66,80	3405,54
Acide sulfarsénieux....	33,20	4543,56
	100,00	4649,40

**SULFARSÉNITE DE BARYUM.**2BaS, AsS<sup>3</sup>.

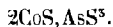
Sulfure de baryum....	57,82	2044,08
Acide sulfarsénieux....	42,18	4543,56
	100,00	3557,64

**SULFARSÉNITE DE CALCIUM.**

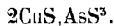
<b>SEL NEUTRE. <math>2CaS, AsS^3</math>.</b>			
Sulfure de calcium . . . . .	37,20	914,36	
Acide sulfarsénieux . . . . .	62,80	4543,56	
	<u>100,00</u>	<u>2457,92</u>	

**SEL BASIQUE.  $3CaS, AsS^3 + 45HO$ .**

Sesquisulfure de calcium	29,80	4371,54	
Acide . . . . .	33,54	4543,56	
Eau . . . . .	36,66	4687,50	
	<u>100,00</u>	<u>4602,60</u>	

**SULFARSÉNITE DE COBALT.**

Sulfure de cobalt . . . . .	42,49	4140,30	
Acide sulfarsénieux . . . . .	57,51	4543,56	
	<u>100,00</u>	<u>2683,86</u>	

**SULFARSÉNITE DE CUIVRE.**

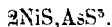
Sulfure de cuivre . . . . .	43,64	4193,70	
Acide sulfarsénieux . . . . .	56,39	4543,56	
	<u>100,00</u>	<u>2737,26</u>	

**SULFARSÉNITE DE FER.**

<b>SEL AU MAXIMUM. <math>2Fe^2S^3, 3AsS^3</math>.</b>			
Sesquisulfure de fer . . . . .	35,64	2543,76	
Acide sulfarsénieux . . . . .	64,36	4630,68	
	<u>100,00</u>	<u>7174,44</u>	

**SEL AU MINIMUM.  $2FeS, AsS^3$ .**

Protosulfure de fer . . . . .	41,48	4080,72	
Acide . . . . .	58,52	4543,56	
	<u>100,00</u>	<u>2624,28</u>	

**SULFARSÉNITE DE NICKEL.**

Sulfure de nickel . . . . .	42,52	4144,66	
Acide sulfarsénieux . . . . .	57,48	4543,56	
	<u>100,00</u>	<u>2688,22</u>	

**SULFARSÉNITE D'OR.  $2Au^2S^3, 3AsS^3$ .**

Sulfure d'or . . . . .	57,16	6479,00	
Acide sulfarsénieux . . . . .	42,84	4630,68	
	<u>100,00</u>	<u>4089,68</u>	

**SULFARSÉNITES DE PLOMB.**

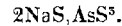
<b>SEL NEUTRE. <math>2PbS, AsS^3</math>.</b>			
Sulfure de plomb . . . . .	65,96	2994,32	
Acide sulfarsénieux . . . . .	34,04	4543,56	
	<u>100,00</u>	<u>4534,88</u>	

**SEL ACIDE.  $PbS, AsS^3$ .**

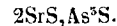
Sulfure de plomb . . . . .	49,21	4495,66	
Acide . . . . .	50,79	4543,88	
	<u>100,00</u>	<u>3039,54</u>	

**SULFARSÉNITE DE POTASSIUM.**

Sulfure de potassium . . . . .	47,24	4382,16	
Acide sulfarsénieux . . . . .	52,76	4543,56	
	<u>100,00</u>	<u>2925,72</u>	

**SULFARSÉNITE DE SODIUM.**

Sulfure de sodium . . . . .	38,93	984,40	
Acide sulfarsénieux . . . . .	61,07	4543,56	
	<u>100,00</u>	<u>2527,66</u>	

**SULFARSÉNITE DE STRONTIUM.**

Sulfure de strontium . . . . .	49,23	4576,88	
Acide sulfarsénieux . . . . .	50,77	4543,56	
	<u>100,00</u>	<u>3420,44</u>	

**SULFASATHYDE.  $(3^2H^4AzO^3S)$ .**

	Tr.		Calc.	
Carbone . . . . .	64,70	64,5	4200	64,44
Hydrogène . . . . .	3,90	4,0	75	3,84
Azote . . . . .	9,24	»	177	9,06
Oxygène . . . . .	44,12	»	300	45,36
Soufre . . . . .	41,04	»	204	40,30
	<u>400,00</u>		<u>4953</u>	<u>400,00</u>

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. III, p. 470.)

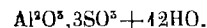
**SULFATE D'ACIDE ILMÉNIQUE.**

Acide ilménique . . . . .	77,63	
— sulfurique . . . . .	7,69	
Eau . . . . .	14,68	
	<u>100,00</u>	

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XIII, p. 211.)

**SULFATES D'ALUMINE.**

4<sup>o</sup> Sulfate obtenu en dissolvant l'alumine en gelée dans l'acide sulfurique.



Alumine . . . . .	643,32	29,93	} 100
Acide . . . . .	4503,48	70,07	
Sel . . . . .	2146,80	61,00	} 400
Eau . . . . .	4349,76	39,00	
Sel cristallisé . . . . .	3496,56		

Voy. ALUMINE SULFATÉE.

2° Sulfate d'alumine tribasique ou webstérite.  $Al_2O_3, SO_3 + 9HO$ .

Alumine.....	643,32	56,47	} 400
Acide.....	504,46	43,83	
Sel sec.....	1144,48	53,00	} 100
Eau.....	4004,92	47,00	
Sel hydraté.....	2149,40		

Voy. WEBSTÉRITE.

3° En chauffant la liqueur qui surnage le sulfate de plomb déposé dans le traitement de l'alun de potasse par l'acétate de plomb, on obtient le *sulfate octobasique* d'alumine.

$8Al_2O_3, 3SO_3$ .

Alumine.....	5146,56	77,39
Acide sulfurique.....	1503,48	22,61
	6650,04	100,00

(Tr. de Ch. de Dumas, t. II, p. 409.)

SULFATE D'ALUMINE du commerce.

Sulfate d'alumine...	40,55	40,88	35,04
— de zinc.....	4,42	7,62	»
— de fer.....	0,25	4,75	0,40
Excès d'acide sulfuriq.	4,54	»	7,44
Eau.....	50,27	49,75	57,45
	100,00	100,00	100,00

Sulfate d'alumine...	37,74	28,70	26,36
— de fer.....	0,40	0,60	0,45
Excès d'acide sulfuriq.	5,04	43,90	6,44
Eau.....	56,85	56,80	52,25
Silice.....	»	»	45,50
	100,00	100,00	100,00

Sulfate d'alum.	41,45	40,72	22,65	10,55
— de zinc.	»	»	23,90	24,50
— de fer..	0,55	4,30	3,20	5,75
Excès d'acide sulfurique.	4,75	4,88	3,95	6,45
Eau.....	56,55	53,10	46,30	53,05
	100,00	100,00	100,00	100,00

SULFATE D'ALUMINE du commerce.

Acide sulfurique....	32,9	34,4	36,4
Alumine.....	44,2	12,6	43,8
Eau.....	55,9	53,3	50,1
	100,0	100,0	100,0

Acide sulfurique....	33,2	32,4	37,7
Alumine.....	12,5	40,6	41,3
Eau.....	54,3	57,3	54,0
	100,0	100,0	100,0

(R. oc. et ind.), t. XXII, p. 347.

KERAMOHALITE de Rudein près de Kœnigsberg (Hongrie).

Alumine.....	44,30
Protoxyde de fer.....	2,45
Acide sulfurique.....	36,75
Eau.....	44,60
Résidu insoluble.....	2,04

(JURASKY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 242.)

SULFATE D'ALUMINE ET DE POTASSE. Voyez ALUN.

SULFATE D'AMMONIAQUE.

$AzH_4O, SO_3 + HO$ .

	(a)	(b)	(c)	(d)
Acide....	54,66	58,75	59,8	100,0
Base....	14,24	44,25	40,2	42,5
Eau.....	31,40	»	»	»
	100,00	100,00	100,0	142,5

	(e)	(f)	(g)
Acide.....	504,46	60,52	53,4
Base.....	244,52	25,90	22,6
Eau.....	412,60	43,58	24,3
	828,48	400,00	100,0

(a) KIRWAN, *Nicholson's quarto Journ.* 3, p. 215. — (b) WENZEL, *Verwandtschafts*, p. 58. — c RICHTER, *Stahyueh Ch.*, t. I, p. 138. — d *Nichol's Journ.* t. I, p. 317. — (e) (f) Tr. de Ch. de Dumas, t. V, p. 704. — (g) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 117.

SULFATE D'ANISIDINE NITRIQUE.

$C^{14}H^9Az^2SO^{10}$ .

	Tr.		Calc.	
Carbone	38,94	»	38,60	38,71
Hydrog.	4,29	»	4,24	4,14
Azote..	»	42,63	»	42,90
Soufre..	»	»	»	7,37
Oxygène	»	»	»	36,88
				100,00
				217

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849 t. XXVII, p. 449.)

SULFATE D'ANTIMOINE.

SEL NEUTRE.  $SbO_3, 3SO_3$ .

Antimoine.....	55,99	4642,90
Acide sulfurique.....	44,01	463,48
	100,00	3416,38

SEL BASIQUE.  $SbO_3, SO_3$ .

Protoxyde.....	4912	80
Acide sulfurique.....	504	20
	2413	100

SOUBEIRAN

**SULFATE D'ARGENT. AgO,SO<sup>3</sup>.**

Acide sulfurique.....	25,34
Oxyde d'argent.....	74,69
	<u>400,00</u>

(BERGMANN, *Syst. de Ch. de Thoinson*, t. II, p. 728.)

**SULFATE D'ARGENT ET D'AMMONIAQUE.**

Acide sulfurique.....	24,04
Oxyde d'argent.....	60,95
Ammoniaque.....	48,01
	<u>400,00</u>

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 62.)

**SULFATE D'ATROPINE.**

Atropine.....	39,0
Acide sulfurique.....	36,0
Eau.....	25,0
	<u>400,0</u>

(BRANDES, *Répert. de Büchner*, t. IX, p. 97.)

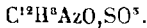
**SULFATE DE BARYTE.**

	(a)	(b)	(c)	(d)
Baryte.....	956,93	65,63	67,82	74,0
Ac. sulfuriqu.	501,46	34,37	32,48	26,0
	<u>458,09</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,0</u>
	(e)	(f)	(g)	
Baryte.....	67,70	66,0	65,52	
Acide sulfurique...	32,30	34,0	34,48	
	<u>400,00</u>	<u>100,0</u>	<u>400,00</u>	

(a) (b) BERZELIUS, *Ann. de Ch. passim.* —  
 (c) CLÉMENT et DESORMES, *id.*, t. XLIII, p. 305. —  
 (d) THÉNARD et ROARD, *id.*, t. LIX, p. 65. — (e) BERARD,  
*id.*, t. LXXI, p. 69. — (f) VAQUELIN, *Ann. de Ch. et*  
*de Ph.*, t. VI, p. 42. — (g) DE SAUSSURE, *id.*, t. XLIV,  
 p. 27.

Voy. BARYTE SULFATÉE.

**SULFATE DE BENZIDAME.**



	Calc.	Tr.
Carbone.....	900,00	50,61
Hydrogène.....	400,00	5,62
Azote.....	477,04	»
Acide.....	504,46	28,48
Oxygène.....	400,00	»
	<u>4778,20</u>	

(ZINN, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 294.)

**SULFATES DE BISMUTH.**

**SULFATE NEUTRE.**

Oxyde de bismuth.....	66,353	100,00
Acide sulfurique.....	33,647	50,74
	<u>100,000</u>	

AGEJEHELM, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 169.)

**SULFATE BASIQUE.**

Acide sulfurique.....	44,5
Oxyde de bismuth.....	85,5
	<u>400,0</u>

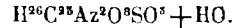
(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 241.)

**SULFATE DE BRUCINE.**

	(a)	(b)	(c)
Brucine.....	3447,66	78,3	83,20
Acide sulfurique.	504,46	41,5	41,97
Eau.....	450,00	40,2	4,83
	<u>4398,82</u>	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>

(a) (b) PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et*  
*de Ph.*, t. XII, p. 122. — (c) LIEBIG, *id.*, t. XLIX,  
 p. 247.

**SULFATE DE BRUCINE.**

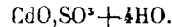


	Calc.	Tr.
Hydrogène.....	6,02	6,53
Carbone.....	52,74	62,77
Azote.....	6,32	6,38
Oxygène.....	16,04	45,54
Acide sulfurique..	8,91	8,78
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

	Tr.	Calc.
Hydrogène.....	6,29	337,0
Carbone.....	62,47	3516,2
Azote.....	»	354,0
Oxygène.....	»	900,0
Acide sulfurique.....	»	500,0
		<u>5607,2</u>

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 146.)

**SULFATE DE CADMIUM.**



Oxyde de cadmium.	796,7	61,39	} 400
Acide sulfurique..	504,4	38,61	
Sulfate sec.....	4297,8	74,27	} 400
Eau.....	450,0	25,73	
Sulfate cristallisé..	4747,8		

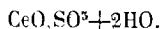
(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 81.)

**SULFATES DE CERIUM.**

**SULFATE DE PROTOXYDE. CeO,SO<sup>3</sup>.**

Base.....	675,00	57,39
Acide.....	504,46	42,61
	<u>4176,46</u>	<u>400,00</u>

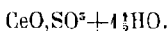
## SULFATE DE PROTOXYDE hydraté,



	Tr.	Calc.
Sulfate céreux.....	83,5	83,95
Eau.....	46,5	46,05
	100,0	100,00

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 213.)

## SULFATE DE PROTOXYDE cristallisé.



	Tr.	Calc.
Protoxyde de cérium.....	50,475	50,48
Acide sulfurique.....	36,941	37,27
Eau.....	42,584	42,55
	100,000	100,00

(OTTO, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 170.)

## SULFATE DE PEROXYDE. Sel neutre.

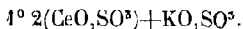


	Calc.	Tr.
Ox. cérique.....	4450,00	36,56
Acide.....	4503,48	37,91
Eau.....	4042,32	25,53
	3965,80	400,00
	400,00	400,00

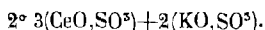
SEL BASIQUE.  $3\text{Ce}^2\text{O}^3 \cdot 4\text{SO}^2 + 9\text{HO}.$ 

	Calc.	Tr.
Base.....	4350,0	59,04
Acide.....	2004,6	27,24
Eau.....	4042,3	43,75
	7366,9	400,00
	400,00	400,00

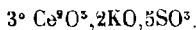
## SULFATE DE CÉRIUM ET DE POTASSE.



	Tr.	Calc.
Sulfate céreux.....	67,78	68,31
— potassique.....	32,22	31,69
	100,00	100,00



	Tr.	Calc.
Sulfate céreux.....	62,35	61,78
— potassique.....	37,65	38,22
	100,00	100,00



	Tr.	Calc.
Oxyde cérique.....	27,64	28,23
Acide sulfurique.....	49,45	48,79
Potasse.....	23,21	22,98
	100,00	100,00

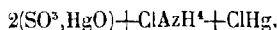
HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 216.)SULFATE DE CHAUX.  $\text{CaO} \cdot \text{SO}^2 + 2\text{HO}.$ 

	Calc.	(a)	(b)	Calc.
Ac. sulfurique.....	58,47	57,63	58	504,46
Chaux.....	44,53	42,37	42	356,03
	100,00	100,00	100	

(a) KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 34. —  
(b) BUCHOLZ, *id.*

## Voy. CHAUX SULFATÉE.

## SULFATE DE CHLORURE AMIDO-MERCURIQUE.



	Tr.	Calc.
Acide sulfurique.....	48,456	46,44
Mercure.....	60,945	62,43
Chlore.....	43,233	44,48
Ammonium.....	4,072	3,74
Oxygène.....	3,624	3,27
	100,000	100,00

(KOSMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, octobre 1849, t. XVII, p. 239.)SULFATE DE CHROME.  $\text{Cr}^2\text{O}^3 \cdot 3\text{SO}^2.$ 

Sesquioxyle de chrôme.....	40,03	936,00
Acide sulfurique.....	59,97	4503,48
	100,00	2459,48

## SULFATES DE CINCHONINE.

SULFATE NEUTRE.  $\bar{\text{C}} \cdot \text{SO}^2 + 9\text{HO}.$ 

Cinchonine.....	1942,05	67,24
Acide sulfurique.....	504,16	47,24
Eau.....	900,00	45,52
	3343,21	100,00

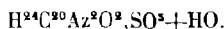
(PELLETIER ET CAVENTOU.)

SOUS-SULFATE.  $2\bar{\text{C}} \cdot \text{SO}^2 + 2\text{HO}.$ 

Cinchonine.....	3884,40	84,3
Acide sulfurique.....	504,16	40,8
Eau.....	225,00	4,9
	4610,26	100,0

(BAUP, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 328.)

## SULFATE DE CINCHONINE.



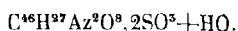
	Tr.	Calc.
Hydrogène.....	7,39	7,27
Carbone.....	67,39	65,58

## SULFATE DE CINCHONINE.

	Tr.	Calc.	
Hydrogène.....	312,0	6,89	6,78
Carbone.....	3057,6	67,57	69,30
Azote.....	354,0	»	»
Oxygène.....	300,0	»	»
Acide sulfurique	504,2	»	»
Sulfate sec. ....	4524,8		
Eau.....	225,0	4,74	»
Sulfate cristallisé	4749,8		

(BERNARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 144.)

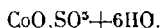
## SULFATE DE CINCHOVATINE.



Carbone.....	55,59
Hydrogène.....	6,07
Acide sulfurique.....	46,68

(MANZINI, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 378.)

## SULFATES DE COBALT.



Protoxyde de cobalt.	469	48,3	400,00
Acide sulfurique...	504	51,7	406,87
		400,0	
Sulfate sec.....	970	59	
Eau.....	672	41	
Sulfate cristallisé..	4642	400	

Voy. COBALT SULFATÉ.

## SULFATE DE CRÉATININE.

	Tr.	Calc.	
Acide sulfurique...	24,65	40,0	24,68
Carbone.....	29,33	48,0	29,78
Azote.....	25,44	4,0	25,92
Hydrogène.....	5,03	8,0	4,94
Oxygène.....	45,55	24,0	44,68
	400,00	424,0	400,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, juin 1848, t. XXIII, p. 156.)

## SULFATES DE CUIVRE.

SULFATE NEUTRE.  $CuO, SO^3 + 5HO.$ 

	(a)	(b)	(c)	(d)
Base..	50,90	403,66	495,60	49,73
Acide..	49,40	400,00	504,46	50,27
	400,00	203,66	996,70	400,00

(a) b BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 115.  
— (c) (d) PROUST, *id.*, t. XXXII, p. 33.

## SULFATE NEUTRE. Sel hydraté.

	(a)	(b)	(c)
Acide sulfurique..	32,24	»	»
Oxyde cuivrique.	34,89	31,75	»
Eau.....	»	»	35,90
		Calc.	(d)
Acide sulfurique.....	31,79	31,38	
Oxyde cuivrique.....	32,44	32,32	
Eau.....	36,07	36,36	
	400,00	400,06	

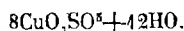
(a) (b) (c) J. PIERRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVI, p. 251. — (d) BERZELIUS, *id.*, t. LXXXII, p. 121.

SULFATE BASIQUE.  $4CuO, SO^3 + 4HO.$ 

	(a)	(b)	(c)
Acide sulfurique...	46,36	47,26	48,0
Oxyde de cuivre...	»	»	68,0
Eau.....	46,28	45,48	44,0
	(d)	Calc.	
Acide sulfurique.	21,28	40,46	47,43
Oxyde de cuivre.	64,22	458,40	67,52
Eau.....	44,50	36,00	45,35
	400,00	234,56	400,00

(a) (b) KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 270.  
— (c) PROUST, *id.*, t. XXXII, p. 34. — (d) BERZELIUS, *id.*, LXXXII, p. 240.

## SULFATE DE CUIVRE obtenu par l'action de l'eau sur le sulfate ammoniacal de cuivre.

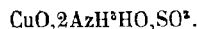


	Calc.		Tr.	
Ac. sulfuriq.	40,46	8,83	8,94	»
Ox. de cuivr.	346,80	68,00	»	»
Eau.....	408,00	23,47	24,20	24,28
	464,96	400,00		

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 272.)

Voy. CUIVRE SULFATÉ.

## SULFATE DE CUIVRE ET D'AMMONIAQUE.



	(a)	(b)	(c)
Acide sulfurique..	40,46	32,25	32,58
Oxyde de cuivre..	39,60	34,00	32,22
Ammoniaque....	34,28	26,40	27,89
Eau.....	9,00	7,35	7,34
	423,04	400,00	400,00

(a) (c) KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 267. — (b) BERZELIUS, *id.*

## SULFATE DE CUIVRE ET DE SUCRE.

Sulfate de cuivre anhydre. ....	4
Eau. ....	4
Sucre candi. ....	4

(BARRESWILL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 150.)

## SULFATE DOUBLE DE CUIVRE ET DE POTASSE.

	Tr.		
Acide sulfurique. . . . .	34,70	34,93	»
Oxyde de cuivre. . . . .	47,46	»	46,97
Potasse. . . . .	20,40	»	»
Eau. . . . .	»	27,16	»

(PIERRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVI, p. 252.)

## SULFATE DE CUIVRE. Précipité noir qui se forme au pôle électro-positif, pendant la décomposition du sulfate de cuivre par la pile.

Antimoine. ....	9,22
Étain. ....	33,50
Arsenic. ....	7,40
Platine. ....	0,44
Or. ....	0,98
Argent. ....	4,54
Plomb. . . . .	0,15
Cuivre. ....	9,24
Fer. ....	0,30
Nickel. ....	2,26
Cobalt. . . . .	0,86
Vanadium. ....	0,64
Soufre. ....	2,46
Sélénium. ....	4,27
Oxygène. ....	24,84
Sable. ....	4,90

(Le duc de LEUCHTENBERG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 139.)

## SULFATE DE DELPHINE.

## SEL NEUTRE.

Acide. ....	3,034
Base. ....	96,969
	100,000

## SOUS-SEL.

Acide. ....	4,746
Base. ....	98,284
	100,000

## SEL ACIDE.

Acide. ....	6,438
Base. ....	100,000

## SULFATES D'ÉTAÏN.

SEL AU MAXIMUM. SnO<sup>2</sup>, 2SO<sup>3</sup>.

Acide stannique. ....	48,27	935,29
— sulfurique. ....	54,73	4002,32
	100,00	4937,61

SEL AU MINIMUM. SnO, SO<sup>3</sup>.

Protoxyde d'étain. ....	62,50	835,29
Acide. ....	37,50	504,16
	100,00	4336,45

## SULFATES DE FER.

SULFATE DE PROTOXYDE. FeO, SO<sup>3</sup>+6HO.

	(a)	Calc.	(b)
Base. ....	25,7	439,21	27,06
Acide. ....	28,9	504,46	31,08
Eau. ....	45,4	675,00	44,86
	100,0	1615,37	100,00

	(c)	(d)	(e)
Base. ....	26,05	47,0	28,0
Acide. ....	28,94	28,0	26,0
Eau. ....	45,01	25,0	46,0
	100,00	100,0	100,0

(a) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 120. —

(b) THOMSON, *Syst. de Ch.*, t. II, p. 599. — (c) KLA-

PROTH, *Journ. des Mines*, mars 1808, p. 222. —

(d) (e) KIRYAN, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 599.

SULFATE NEUTRE DE PEROXYDE. Fe<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, 3SO<sup>3</sup>.

Peroxyde de fer. . . . .	978,44	39,4	100,00
Acide sulfurique. . . . .	4503,48	60,6	183,67
	2484,89	100,0	

## SULFATE DE PEROXYDE. En grillant le protosulfate de fer, on obtient le persulfate.

Fe<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, 2SO<sup>3</sup>.

Peroxyde de fer. . . . .	439,20	49,4	100,00
Acide sulfurique. . . . .	504,46	50,6	202,44
	940,36	100,0	

SULFATE DE PEROXYDE. Sous-sel de couleur jaune qui se dépose dans une digestion dans l'eau de protosulfate. Fe<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, SO<sup>3</sup>.

Peroxyde de fer. ....	66,4	100,00
Acide sulfurique. ....	33,9	54,22

SULFATE DE PEROXYDE. Quand on précipite une dissolution de persulfate neutre par un alcali en excès, on obtient 2Fe<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, SO<sup>3</sup>.

Peroxyde de fer. ....	79,6	100,00
Acide sulfurique. ....	20,4	25,64
	100,0	

## SULFATE DE PEROXYDE DE FER.

$\text{Fe}^2\text{O}^3, 3\text{SO}^3, 10\text{HO}.$	
	Tr. Calc.
Oxyde de fer.....	26,84 27,44
Acide sulfurique.....	42,54 41,68
Eau.....	30,62 31,24
	<hr/> 400,00 400,00

$\text{Fe}^2\text{O}^3, 4\text{SO}^3, 12\text{HO}.$	
	Tr. Calc.
Oxyde de fer.....	21,74 22,37
Acide sulfurique.....	46,87 46,26
Eau.....	34,39 34,47
	<hr/> 400,00 400,00

$5\text{Fe}^2\text{O}^3, 32\text{SO}^3, 36\text{HO}.$	
	Tr. Calc.
Oxyde de fer.....	49,59 49,58
Acide sulfurique.....	64,23 64,49
Eau.....	16,18 16,24
	<hr/> 400,00 99,98

(JACQUELAIN, *Rev. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XIV, p. 196 et 197.)

## SOUS-SULFATE.

Acide sulfurique.....	45,9
Oxyde de fer.....	62,4
Eau.....	21,7
	<hr/> 400,0

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 233.)

## SULFATE DE FER ET D'ALUMINE. Voy. ALUN DE FER.

## SULFATE HYDRATÉ DE FER, D'ALUMINE ET DE POTASSE artificiel trouvé dans le résidu de la distillation des terres ou soufrières de la Solfatare, près Naples.

Acide sulfurique.....	45,67
Protoxyde de fer.....	28,69
Potasse.....	5,46
Alumine.....	3,27
Eau.....	45,77
Résidu soluble.....	0,45
Perte.....	0,68
	<hr/> 400,00

(DUPRÉNOY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 439.)

## SULFATE DE FER ET D'AMMONIAQUE.

Sulfate de peroxyde de fer.....	41,95
— d'ammoniaque.....	12,44
Eau.....	45,94
	<hr/> 400,00

(FORCHHAMMER, *Ann. of phil.*, v. 5, p. 406.)

## SULFATE DE GLOBULINE.

Carbone.....	4,44
Hydrogène.....	7,47
Azote.....	15,70
Oxygène.....	20,52
Acide sulfurique.....	2,50
	<hr/> 50,00

(MULDER, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 488.)

SULFATE DE GLUCINE.  $\text{Gl}^2\text{O}^3, 3\text{SO}^3.$ 

Glucine.....	962,56	39,03
Acide sulfurique.....	1503,48	60,97
	<hr/> 2466,04	400,00

## SULFATE DE GLUCINE.

Ac. sulfuriq.	44,57	45,31	42,90	43,46
Glucine...	44,06	44,20	43,61	43,62
Perte et eau.	44,37	40,49	43,49	43,22
	<hr/> 400,00	400,00	400,00	400,00

(AWDEJEW, *Rev. sc. et ind.*, t. X, p. 328.)

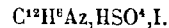
SULFATE DE GLUCINE.  $\text{GlO}, \text{SO}^3, 4\text{HO}.$ 

Tr.				
Ac. sulfuriq.	44,57	45,31	42,90	43,46
Glucine...	44,06	44,20	43,61	43,62
Eau et perte.	44,37	40,49	43,49	43,22
	<hr/> 400,00	400,00	400,00	400,00

Calc.	
Acide sulfurique.....	504,165 45,49
Glucine.....	158,084 44,25
Eau.....	449,948 40,56
	<hr/> 1409,467 400,00

(BARRAL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VII, p. 164.)

## SULFATE D'IODANILINE.

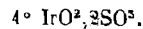


Tr.		
Ac. sulfuriq. hydraté	48,94	49,56 49,24

Calc.	
Acide sulfurique hydraté.	049,00 48,32
Iodaniline.....	248,36 81,08

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXV, p. 241.)

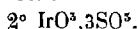
## SULFATES D'IRIDIUM.



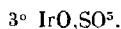
Bioxyde d'iridium.....	58,85
Acide sulfurique.....	44,45
	<hr/> 400,00



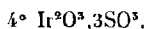
## SULFATES D'IRIDIUM.



Trioxyde d'iridium.....	50,49
Acide.....	49,51
	<u>400,00</u>

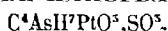


Protoxyde d'iridium.....	72,68
Acide sulfurique.....	27,32
	<u>400,00</u>



Sesquioxyde d'iridium.....	64,79
Acide.....	35,21
	<u>400,00</u>

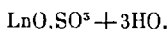
## SULFATE DE KAKOPLATYLE.



	Calc.	Tr.	
Carbone....	305,7	9,08	8,84 8,81
Hydrogène..	87,4	2,60	2,56 2,61
Arsenic....	940,0	27,91	» »
Platine....	4233,3	36,62	» »
Oxygène....	300,0	8,94	» »
Acide.....	504,2	44,88	45,57 »
	<u>3367,6</u>	<u>400,00</u>	

(BUNSEN, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 313.)

## SULFATE DE LANTHANE anhydre.

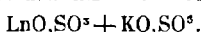


	Tr.	Calc.	
Oxyde lanthanique	58,28	700,00	58,28
Acide sulfurique...	44,72	504,46	41,72
	<u>400,00</u>	<u>4204,46</u>	<u>400,00</u>

## SULFATE DE LANTHANE cristallisé.

	Tr.	Calc.	
Sulfate lanthaniqu.	77,78	4204,46	78,06
Eau.....	22,22	337,44	21,94
	<u>400,00</u>	<u>4538,60</u>	<u>400,00</u>

## SULFATE DE LANTHANE ET DE POTASSE.



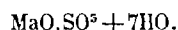
Sulfate de lanthane. . . . .	4204,46	52,4
— de potasse.....	4094,07	47,6
	<u>2292,23</u>	<u>400,00</u>

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 230.)SULFATE DE LITHINE. LO,SO<sub>3</sub>.

	(a)	(b)
Lithine.....	227,80	34,25
Acide sulfurique.....	504,46	68,75
Sel.....	<u>728,96</u>	<u>400,00</u>

(a) VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 237. — (b) ARFWEDSON, *id.*, t. X, p. 90.)

## SULFATE DE MAGNÉSIE.



Magnésie.....	258,36	34,02
Acide sulfurique.....	504,16	65,98
	<u>752,52</u>	<u>400,00</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXII, p. 9.)

## SULFATE DE MAGNÉSIE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Acide.....	29,35	30,64	32	33
Base.....	47,00	46,84	49	49
Eau.....	53,65	52,52	49	48
	<u>100,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400</u>	<u>400</u>

	(e)	(f)	(g)
Acide.....	38	33,754	»
Base.....	48	43,249	»
Eau.....	44	53,000	54,43
	<u>100</u>	<u>400,000</u>	

(a) KIRVAN, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 562. — (b) WENZEL, *id.* — (c) MAJON, *id.* — (d) BERGMANN, *id.* — (e) HENRY ET DALTON, *id.* — (f) LONGCHAMPS, *Ann. de Ch., et de Ph.*, t. XII, p. 275. — (g) GAY-LUSSAC, *id.*, t. XIII, p. 209.

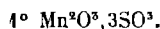
Voy. MAGNÉSIE SULFATÉE.

## SULFATE DE MAGNÉSIE ET D'AMMONIAQUE.

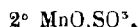
Sulfate de magnésie.....	68
— d'ammoniaque.....	32
	<u>400</u>

(FOURCROT, *Ann. de Ch.*, t. IV, p. 224.)

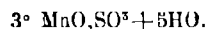
## SULFATES DE MANGANÈSE.



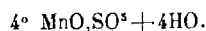
Sesquioxyde de mangan.	39,75	994,77
Acide sulfurique.....	60,25	4503,48
	<u>400,00</u>	<u>2495,25</u>



Protoxyde de manganèse.	47,08	445,88
Acide sulfurique.....	52,92	504,46
	<u>400,00</u>	<u>947,04</u>



Protoxyde de manganèse.	29,54	445,88
Acide sulfurique.....	33,20	504,46
Eau.....	37,26	562,50
	<u>400,00</u>	<u>4509,54</u>



Protoxyde de manganèse.	31,92	445,88
Acide sulfurique.....	35,87	504,46
Eau.....	32,21	450,00
	<u>400,00</u>	<u>4397,04</u>

**SULFATE DE MÉNISPERMINE.**

Ménispermine.....	78,429
Acide sulfurique.....	6,875
Eau.....	45,000
	<u>140,004</u>

(PELLETIER et COURBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 202.)

**SULFATES DE MERCURE.****SULFATE DE PROTOXYDE. Hg<sup>2</sup>O,SO<sup>3</sup>.**

Mercure.....	80,80
Oxygène.....	3,48
Acide sulfurique.....	16,02
	<u>100,00</u>

(KANE.)

**SEL NEUTRE AU MAXIMUM. HgO,SO<sup>3</sup>..**

Oxyde rouge de mercure.....	63,8
Acide sulfurique.....	31,8
Perte par l'humidité.....	4,4
	<u>100,0</u>

(BRAAMCAMP et SIQUEIRA-OLIVA.)

**SEL NEUTRE AU MAXIMUM.**

	Tr.	Calc.
Acide sulfurique.....	26,72	26,82
Oxyde de mercure.....	72,98	73,18
	<u>99,70</u>	<u>100,00</u>

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 227.)

**SEL BASIQUE.**

Syn. : *Turbith minéral.*

Acide sulfurique.....	40
Mercure.....	76
Oxygène.....	44
Eau.....	3
	<u>100</u>

(FOURCROY.)

**SEL BASIQUE.**

Oxyde de mercure au maximum.....	84,7
Acide sulfurique.....	45,0
Perte attribuée à l'humidité.....	0,3
	<u>100,0</u>

(BRAAMCAMP et SIQUEIRA-OLIVA, *Ann. de Ch.*, t. LIV, p. 123.)

**SEL BASIQUE.**

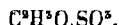
Soufre.....	8,99
Mercure.....	80,87
Oxygène.....	40,14
	<u>100,00</u>

(JACOBSON, *Rep. sc.*, t. XXVII, p. 361.)

**SULFATE DE MERCURE ET D'AMMONIAQUE.**

Acide sulfurique.....	48
Ammoniaque.....	33
Oxyde de mercure.....	39
Eau.....	40
	<u>100</u>

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. X, p. 321.)

**SULFATE DE MÉTHYLÈNE.**

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	453,04	49,3	49,3
Hydrogène.....	37,50	4,7	4,8
Oxygène.....	400,00	»	42,5
Acide sulfurique.....	504,16	»	63,4
	<u>794,70</u>		<u>100,0</u>

(a) (b) DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 34. — (c) REGNAULT, *id.*, t. LXVI, p. 107.)

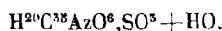
**SULFATES DE MOLYBDÈNE.****SULFATE DE PEROXYDE. MoO<sup>2</sup>,2SO<sup>3</sup>.**

Bioxyde de molybdène..	44,34	798,52
Acide sulfurique.....	65,66	1002,32
	<u>100,00</u>	<u>1800,84</u>

**SULFATE DE PROTOXYDE. MoO,SO<sup>3</sup>.**

Protoxyde de molybdène..	58,23	698,52
Acide.....	41,77	504,16
	<u>100,00</u>	<u>1199,68</u>

(ANDERSON, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

**SULFATE DE MORPHINE.**

Ac. sulfuriq. 44,084	42,465	100,0000
Morphine.... 88,948	400,000	802,2402

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 122.)

**SULFATE DE MORPHINE.**

	Tr.	Calc.
Morphine.....	75,38	75,38
Eau chimiquement combinée	4,66	4,71
Eau de cristallisation.....	9,63	9,42
Acide sulfurique.....	40,33	40,49
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(LIEBIG, *Ann. de Ch et de Ph.*, t. XLVII, p. 170.)

**SULFATE DE MORPHINE.**

		Calc.	
Hydrogène.....	6,53	6,57	6,34
Carbone.....	62,24	61,85	62,22

**SULFATES**

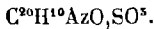
**SULFATES**

**SULFATE DE MORPHINE.**

	Calc.	
Hydrogène.....	262,0	6,07 5,93
Carbone.....	2675,4	61,99 63,65
Azote.....	477,0	» »
Oxygène.....	700,0	» »
Acide sulfurique.	504,2	» »
Sulfate sec.....	4345,6	
Eau.....	562,5	
Sulfate cristallisé	4878,4	

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 147.)

**SULFATE DE NAPHTALIDAME.**



	Calc.		Tr.	
Carbone..	4500,00	62,42	61,90	62,40
Hydrogène	425,00	5,20	5,88	5,89
Azote...	477,04	7,36	»	»
Soufre...	204,46	8,36	»	»
Oxygène.	400,00	46,66	»	»
	2403,20	100,00		

Tr.

Azote.....	6,57	6,42	»	»
Soufre.....	»	»	8,48	8,29

(ZINNE, *Rev. sc. et ind.*, t. XII, p. 289.)

**SULFATE DE NICKEL. NiO,SO<sup>5</sup>+7HO.**

Protoxyde.....	469,75	48,38
Acide.....	504,46	54,62
	970,91	400,00

**SULFATE DE NICKEL.**

	Tr.			
	(1)	(2)	(3)	(4)
Ac. sulfuriq.	30,48	»	»	29,37
Ox. de nickel	28,56	28,34	»	25,63
Eau.....	40,96	»	44,42	45,00
	400,00			400,00
	(5)	(6)	(7)	(8)
Ac. sulfurique.	30,45	28,5	30,0	28,54
Ox. de nickel..	28,54	26,7	28,4	26,74
Eau.....	41,04	44,8	44,9	44,78
	400,00	400,0	400,0	400,00

(1) (2) (3) (4) THEPPE, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 154. — (6) Sel transparent, BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 62. — (7) Sel opaque, id. — (8) MITSCHERLICH, t. XXXVIII, p. 64. — (5) Calculé.

**SULFATES D'OSMIUM.**

**SULFATE DE BIOXYDE. OsO<sup>3</sup>,2SO<sup>5</sup>.**

Bioxyde d'osmium.....	59,04	4444,50
Acide sulfurique.....	40,96	4002,32
	400,00	2446,82

**SULFATE DE TRIOXYDE. OsO<sup>3</sup>,3SO<sup>5</sup>.**

Trioxyle d'osmium.....	50,67	4544,50
Acide sulfurique.....	49,33	4503,48
	400,00	3047,98

**SULFATE DE PROTOXYDE. OsO,SO<sup>5</sup>.**

Protoxyde d'osmium....	72,85	4344,50
Acide sulfurique.....	27,15	504,46
	400,00	1845,66

**SULFATE DE SESQUIOXYDE. Os<sup>2</sup>O<sup>3</sup>,3SO<sup>5</sup>.**

Sesquioxyle d'osmium..	64,97	2789,50
Acide.....	35,03	4503,48
	400,00	4292,98

**SULFATE DE PALLADIUM. PdO,SO<sup>5</sup>.**

Oxyde de palladium....	60,45	765,90
Acide sulfurique.....	39,55	504,46
	400,00	4267,06

**SULFATE DE PICROTOXINE.**

Acide sulfurique.....	9,99
Picrotoxine.....	90,04
	400,00

(BOULLAY.)

**SULFATES DE PLATINE.**

**SULFATE DE BIOXYDE. PtO<sup>3</sup>,3SO<sup>5</sup>.**

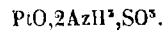
Bioxyde de platine....	58,85	4433,54
Acide sulfurique.....	41,15	1002,32
	400,00	2435,83

**SULFATE DE PROTOXYDE. PtO,SO<sup>5</sup>.**

Protoxyde de platine....	72,68	4333,50
Acide.....	27,32	504,46
	400,00	1834,66

(CHESEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XLVII, p. 195.)

**SULFATE DE PLATINE AMMONIACAL.**



Oxyde de platine.....	70
Sulfate d'ammoniaque et eau.....	30
	400

(E. DAVY.)

**SULFATE DE PLATINE AMMONIACAL.**

	Tr.		Calc.	
Platine..	54,33	54,42	4233,26	54,48
Nitrogène.	»	»	354,06	45,64
Hydrogène	3,59	3,44	75,00	3,34
Oxygène..	»	»	400,00	4,43
Acide sulfurique.	22,33	22,20	504,48	22,44
			2263,50	400,00

(PEYRONNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XII, p. 202.)

## SULFATE DE PLATINE ET DE POTASSE.



Protoxyde de platine.....	78,32
Sulfate de potasse.....	40,84
Eau.....	40,84
	<u>400,00</u>

(E. DAVY.)

## SULFATE DE PLATINE ET DE SOUDE.



Protoxyde de platine.....	84,46
Sulfate de soude.....	7,44
Eau.....	8,73
	<u>400,00</u>

(E. DAVY.)

## SULFATES DE PLOMB.

SULFATE NEUTRE.  $\text{PbO}, \text{SO}_3$ .

	Calc.	
Acide sulfurique.....	504,4	26,44
Protoxyde de plomb.....	4394,5	73,56
	<u>4895,6</u>	<u>400,00</u>

	(a)	(b)	(c)
Acide sulfurique...	23,37	24,72	26,5
Protoxyde de plomb.	75,00	75,28	73,5
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	

(a) KIRVAN. — (b) BUCHOLZ. — (c) KLAPROTH.

(Syst. de Ch. par Thomson, t. II, p. 658.)

SOUS-SULFATE.  $2\text{PbO}, \text{SO}_3$ .

Protoxyde de plomb.....	84,75	400,0
Acide sulfurique.....	45,25	17,9
	<u>400,00</u>	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 158.)

## SULFATES DE POTASSE.

Syn. : *Sel de duobus ; sel polychreste de Glaser.*

## SULFATE NEUTRE.

	(a)	(b)	(c)
Potasse.....	587,915	54,07	53,8
Acide sulfurique.	504,160	45,93	47,0
	<u>4089,075</u>	<u>400,00</u>	<u>400,0</u>

	(d)	(e)
Potasse.....	53,786	446,385
Acide sulfurique.....	46,214	400,000
	<u>400,000</u>	<u>246,385</u>

(a) (b) (c) VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 42. — (d) (e) BERZELIUS, *id.*, t. LXXIX, p. 139.

## SULFATE DE POTASSE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Ac. sulfurique.	45,2	45,3	45,72	42,76
Potasse.....	54,8	54,7	54,28	57,24
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(a) KIRVAN, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 480. — (b) WENZEL, *id.* — (c) THOMSON, *id.* — (d) BÉCARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXI, p. 69.BISULFATE.  $\text{KO}, 2\text{SO}_3$ .

	Calc.		
Potasse.....	587,915	37,05	63,60
Ac. sulfurique.	4002,320	62,95	36,40
	<u>4590,235</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(TRÉBARD et ROARD, *Ann. de Ch.*, t. LIX, p. 69.)

## SULFATE DE POTASSE ET D'AMMONIAQUE.

Sulfate de potasse.....	60
— d'ammoniaque.....	40
	<u>100</u>

(LINK, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 481.)

## SULFATE DE POTASSE ET DE CHROME.

	Tr.		Calc.	
Ac. sulfurique...	»	37,0	4002	37,4
Protox. de chrome	16,6	17,0	428	15,9
Potasse.....	»	»	590	»
Eau.....	»	»	675	»
			<u>2695</u>	

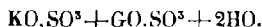
(FRÉMY, *Rev. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. III, p. 294.)

## SULFATE DE POTASSE ET DE CUIVRE.

Acide sulfurique.....	36,075
Potasse.....	21,425
Peroxyde de cuivre..	18,000
Eau.....	24,500
	<u>400,000</u>

(VOGEL, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 689.)

## SULFATE DE POTASSE ET DE GLUCINE.



	Calc.		Tr.	
Potasse..	589,916	29,86	30,27	29,94
Glucine..	458,084	8,00	8,16	8,00
Acidesulfurique.	4002,330	50,74	49,49	50,06
Eau et perte	224,959	44,40	42,08	42,00
	<u>4975,289</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

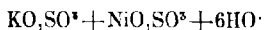
(AWDEJEW, *Rev. sc. et ind.*, t. X, p. 331.)

## SOLFATÉ DE POTASSE ET DE MANGANÈSE.

	Tr.	Calc.
Ac. sulfurique	40,05	»
Potasse.....	23,54	»
Protoxyde de manganèse	17,84	48,20
Eau.....	48,06	48,09
		100,00

(J. PIERRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVI, p. 254.)

## SOLFATÉ DE POTASSE ET DE NICKEL.



Sulfate de potasse.....	1089	39,8
— de nickel.....	970	35,5
Eau.....	672	24,7
	2731	100,0

## SOLFATÉ DE POTASSE ET DE NICKEL.

	Calc.
Ac. sulfurique	36,49
Ox. de nickel	47,45
Potasse.....	24,46
Eau.....	24,55
	100,00

(PIERRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVI, p. 254.)

## SULFATES DE QUININE.

## SEL NEUTRE.

Quinine.....	100,000
Acide sulfurique.....	10,914

(PELLENER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 351.)

SEL ACIDE CRISTALLISÉ.  $\bar{Q},2\text{SO}^3 + 8\text{HO}$ .

Quinine.....	64,644
Acide sulfurique.....	43,698
Eau.....	24,658
	100,000

(BAUP, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 332.)

## SOLFATÉ DE QUININE.

Quinine anhydre.....	85,83
Acide sulfurique.....	10,00
Eau.....	4,17
	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 177.)

SOLFATÉ DE QUININE.  $\text{H}^{25}\text{C}^{40}\text{Az}^2\text{O}^5, \text{SO}^3 + 7\text{HO}$ .

	Calc.	Tr.
Hydrogène.....	342,00	6,64
Carbone.....	3057,60	64,72
Azote.....	354,00	»
Oxygène.....	500,00	»
Acide sulfurique	504,21	»
	4724,81	
Eau.....	787,50	14,26
	5512,34	

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 143.)

## SULFATES DE RHODIUM.

SEL AU MAXIMUM.  $\text{R}^2\text{O}^3, 3\text{SO}^3$ .

Sesquioxyde de rhodium.	51,60	4602,79
Acide sulfurique.....	48,40	1503,48
	100,00	3406,27

SEL AU MINIMUM.  $\text{RO,SO}^3$ .

Protoxyde de rhodium.....	59,99	751,39
Acide.....	40,01	504,16
	100,00	1255,55

SOLFATÉ DE SOUDE.  $\text{NaO,SO}^3 + 10\text{HO}$ .

Syn. : *Sel de Glauber; sel admirable.*

Soude.....	390,92	43,82	} 100
Acide sulfurique.....	504,16	56,18	
Sulfate anhydre.....	892,08	44,23	} 100
Eau.....	4424,80	55,77	
Sulfate cristallisé.....	2016,88		

400 parties d'eau dissolvent :

	5 <sup>o</sup> ,02 de sel sec à 0 <sup>o</sup> .
46,73	— 17,94
43,05	— 30,75
50,65	— 32,73
44,35	— 70,64
42,65	— 103,17

## SOLFATÉ DE SOUDE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Ac. sulfurique.....	52,78	47,94	53,76	100,00
Soude.....	47,22	82,09	44,24	79,34
	100,00	100,0	100,0	479,34

	(e)	(f)	(g)
Acide sulfurique.....	64,0	56,413	55,919
Soude.....	36,0	43,857	44,084
	100,0	100,000	100,000

(a) BERARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXI, p. 69. — (b) BUCHOLZ, *id.*, t. LXXX, p. 249. — (c) BERZELIUS, *id.* — (d) VALQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 42. — (f) LONGCHAMPS, *id.*, t. IX, p. 25. — (g) THENARD, *id.*

## SULFATE DE SOUDE ET D'AMMONIAQUE.

Soude.....	18,550
Ammoniaque.....	9,678
Acide sulfurique.....	43,740
Eau.....	26,032
	<u>100,000</u>

(RIFFAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 435.)

## SULFATE DE SOUDE ET DE MAGNÉSIE.

	(a)	(b)	Calc.
Sulfate de magnésie....	55	33	32,28
— de soude.....	45	39	38,72
Eau.....	»	28	29,00
	<u>400</u>	<u>400</u>	<u>100,00</u>

(a) LINK. — (b) MURRAY.

(Syst. de Ch. de Thomson, t. II, p. 564.)

SULFATE DE STRONTIANE. SrO,SO<sup>3</sup>.

	(a)	(b)	(c)
Strontiane.....	647,30	56,36	58,0
Acide sulfurique..	504,46	43,64	42,0
	<u>1148,46</u>	<u>100,00</u>	<u>100,0</u>

	(d)	(e)
Strontiane.....	54,0	57,0
Acide sulfurique.....	46,0	43,0
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

(a) (b) Syst. de Ch. de Thomson, t. II, p. 564. —

(c) KIRVAN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 398. —(d) VAUQUELIN, *id.* — (e) STROMAYER, *id.*

## SULFATE DE STRYCHNINE.

	(a)	Calc.	(b)	(c)
Strychnine	86,012	2969,80	90,501	90,5
Acide sul- furique	43,828	504,46	9,499	9,5
Perte....	0,460	»	»	»
	<u>100,000</u>	<u>3470,96</u>	<u>100,000</u>	<u>100,0</u>

(a) (b) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 246. — (c) PELLETIER et CAVENTOU, *id.*, t. X, p. 155.

## SULFATE DE STRYCHNINE.

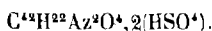


	Tr.		
Hydrogène.....	6,10	6,09	6,10
Carbone.....	66,45	66,28	66,04

	Calc.	
Hydrogène.....	287,0	5,94
Carbone.....	3210,5	66,46
Azote.....	354,0	»
Oxygène.....	500,0	»
Acide sulfurique.....	504,2	»
Sulfate sec.....	4852,7	
Eau.....	787,5	
Sulfate cristallisé.....	5640,2	

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 145.)

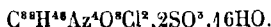
## SULFATE DE STRYCHNINE.



	Tr.		
Carbone... 58,73	»	58,33	252
Hydrogène 5,83	»	5,56	24
Azote.... »	»	6,48	28
Oxygène.. »	} 22,46	} 22,22	96
Strychnine »			
		<u>100,00</u>	<u>432</u>

(NICHOLSON et ABEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 408.)

## SULFATE DE STRYCHNINE CHLORÉE.



Carbone.....	»	528	»
Hydrogène.....	»	46	»
Azote.....	»	56	»
Oxygène.....	»	64	»
Chlore.....	7,3	74	7,20
Acide sulfurique...	9,8	98	10,00
Eau.....	13,0	426	12,70
		<u>989</u>	

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXIV, p. 313.)

## SULFATE DE THORINE.

Acide sulfurique.....	26,260	34,90
Thorine.....	44,273	53,78
Eau.....	29,467	43,32
	<u>100,000</u>	<u>100,00</u>

## SULFATE DE THORINE ET DE POTASSE.

Acide sulfurique.....	39,342
Potasse.....	23,438
Thorine.....	33,139
Eau.....	4,444
	<u>100,000</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 35.)

## SULFATE D'URANE.

Acide sulfurique.....	48
Oxyde d'urane.....	70
Eau.....	42
	<u>100</u>

(BUCHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LVI, p. 148.)SULFATE D'URANE. SO<sup>3</sup>,UO,2HO.

	Calc.		Tr.
Acide.....	504,460	34,94	34,85
Urane.....	842,875	53,72	53,02
Eau.....	225,000	44,34	45,43
	<u>4569,035</u>	<u>100,00</u>	<u>400,00</u>

(EBELMEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. V, p. 216.)

SULFATE D'URANE.  $U^2O^3, SO^2, \frac{2}{3}HO$ .

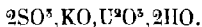
	Calc.	Tr.
Acide uranique.....	1785,75	66,59
— sulfurique.....	504,46	48,69
Eau.....	393,75	44,72
	2680,66	400,00

(EBELMEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. V, p. 210.)SULFATE D'URANE.  $2UO, SO^2, 2HO$ .

	Calc.	Tr.
Oxyde uraneux....	68,47	71,53
Acide sulfurique.....	49,99	49,42
Eau.....	41,54	9,35
	400,00	400,00

(RÄMMELSBERG et EBELMEN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1844.)

## SULFATE DOUBLE D'URANE ET DE POTASSE.



	(a)	(b)	(c)	(d)
Ox. uraniqu.....	1785,75	49,58	48,90	58,06
Potasse.....	589,92	46,37	46,64	43,26
Ac. sulfuriq.....	4002,32	27,81	27,77	28,68
Eau.....	225,00	6,24	6,52	»
	3602,99	400,00	99,83	400,00

(a) (b) Calculé. — (c) EBELMEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. V, p. 212. — (d) ARVEDSON, *id.*, t. XXIX, p. 168.

## SULFATES DE VÉRATRINE.

## SULFATE NEUTRE.

Acide sulfurique.....	3,322
Vératrine.....	400,000

(GOUBEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII, p. 374.)

## SULFATE ACIDE.

Acide sulfurique.....	6,6444	6,227
Vératrine.....	400,0000	93,773
	400,000	

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 77.)

## SULFATE D'YTRIA.

Ytria.....	502,57	50,07
Acide.....	504,46	49,93
	4003,73	400,00

## SULFATES DE ZINC.

SULFATE NEUTRE.  $ZnO, SO^2$ .

Oxyde de zinc.....	50,4	50,3
Acide sulfurique.....	49,9	50,1
	100,0	100,4

SULFATE TRIBASIQUE.  $3ZnO, SO^2$ .

Oxyde de zinc.....	75,08	4509
Acide.....	24,92	504
	400,00	2040

SULFATE NEUTRE cristallisé au-dessus de 35°.  $ZnO, SO^2, 6HO$ .

	(a)	(b)	(c)
Acide sulfurique..	31,8	»	30,965
Oxyde de zinc. . .	»	32,30	32,585
Eau.....	»	35,82	36,450
			400,000

(a) (b) PIERRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVI, p. 241. — (c) BERZELIUS, *id.*, t. LXXXII, p. 120.SULFATE NEUTRE cristallisé au-dessous de 45°.  $ZnO, SO^2 + 7HO$ .

	Tr.	Calc.
Acide sulfurique.....	28,40	27,97
Oxyde de zinc.....	28,75	28,09
Eau.....	43,45	43,94
	99,90	400,00

(J. PIERRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVI, p. 241.)

## SULFATE DE ZINC. Vitriol blanc du commerce.

Sulfate de zinc.  
Sous-sulfate de zinc.  
Sulfate de fer.

— de cuivre.

Alun.

Sulfate de cadmium (quelquefois).

## SULFATE AMMONIACAL DE ZINC.

Sulfate de zinc.....	54,66
Matière volatile.....	45,34
	400,00

Ammoniaque.....	244	8,4
Oxyde de zinc.....	503	49,2
Acide sulfurique.....	4002	38,3
Eau.....	896	34,4
	2645	400,0

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 305.)

## SULFATE AMMONIACAL DE ZINC.

	Tr.	Calc.
Ox. de zinc.....	49,39	49,48
Ac. sulfuriq.....	38,64	38,82
Oxyde d'ammonium..	42,60	42,65
Eau.....	29,37	»
	400,00	400,01

(PIERRE.)

## SULFATE DE ZINC ET DE MAGNÉSIE.

	Tr.		
Acide sulfurique..	30,29	30,54	»
Eau.....	»	»	47,42
	Tr.		Calc.
Oxyde de zinc	44,58	44,68	»
Acide sulfuriq.	»	»	39,40
Magnésie...	8,00	7,95	»
Eau.....	»	»	47,74
			400,00

(PIERRE.)

## SULFATE DE ZINC ET DE MAGNÉSIE. Autre.

	Tr.		Calc.
Ox. de zinc.	47,45	47,44	»
Ac. sulfuriq.	34,77	»	34,69
Magnésie...	8,96	9,20	»
Eau.....	38,82	»	38,97
	100,00		99,99

(PIERRE.)

## SULFATE DE ZINC ET DE NICKEL.

	Tr.		Calc.
Ac. sulfuriq.	28,93	»	»
Ox. de nickel	43,56	»	43,55
— de zinc..	14,76	»	45,04
Eau.....	»	42,38	»
			42,43
			400,00

(PIERRE.)

## SULFATE DE ZINC ET DE POTASSE.

	Tr.		
Acide sulfurique..	34,85	34,92	»
Oxyde de zinc...	»	»	47,86
Potasse.....	20,52	20,56	»

	Tr.		Calc.
Acide sulfurique....	»	»	34,77
Oxyde de zinc.....	48,0	»	47,46
Potasse.....	»	»	20,46
Eau.....	»	27,49	»
			27,32
			400,04

(PIERRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVI, p. 343.)

## SULFATES DE ZIRCONÉ.

SULFATE NEUTRE.  $Zr^2O^3, 3SO^3$ .

Acide sulfurique.....	56,92	400,000
Zircone.....	43,08	75,853
	100,00	

SULFATE SESQUIBASIQUE.  $2Zr^2O^3, 3SO^3$ .

Acide sulfurique.....	39,73	100,00
Zircone.....	60,27	227,58
	400,00	

SULFATE TRIBASIQUE.  $Zr^2O^3, SO^3$ .

Acide sulfurique.....	30,53	400,00
Zircone.....	69,47	227,58
	400,00	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 359.)

## SULFATE SESQUIBASIQUE DE ZIRCONÉ.

	Tr.		Calc.
Zircone.....	84,55	6842,40	84,99
Acide sulfurique	18,45	4503,48	18,04
	400,00	8345,88	400,00

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. II, p. 211.)

## SULFAZATE DE POTASSE.

Soufre.....	49,20
Azote.....	4,22
Hydrogène.....	0,89
Potasse.....	42,45
Oxygène.....	33,24
	400,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XV, p. 417.)

## SULFAZIDATE DE POTASSE.

Soufre.....	21,40
Azote.....	9,31
Hydrogène.....	1,96
Potasse.....	30,94
Oxygène.....	36,69
	400,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XV, p. 449.)

## SULFAZILATE DE POTASSE.

Soufre.....	22,54
Potasse.....	33,04
Azote.....	4,95
Hydrogène.....	0,35
Oxygène.....	39,18
	400,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XV, p. 454.)

## SULFAZITE DE POTASSE.

Soufre.....	45,93
Azote.....	4,67
Hydrogène.....	0,99
Potasse.....	46,73
Oxygène.....	31,68
	400,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XV, p. 423.)



## SULFAZOTATES DE POTASSE.

## SULFAZOTATE NEUTRE.

Soufre.....	23,84
Azote.....	4,19
Hydrogène.....	1,47
Potasse.....	27,90
Oxygène.....	42,63
	<hr/>
	400,00

(FRÉMY.)

## SULFAZOTATE DE POTASSE BASIQUE.

Soufre.....	24,89
Azote.....	3,85
Hydrogène.....	0,81
Oxygène.....	34,94
Potasse.....	38,54
	<hr/>
	400,00

(FRÉMY.)

## SULFAZOTATE DE POTASSE ET DE BARYTE.

Soufre.....	45,29
Azote.....	2,69
Hydrogène.....	0,57
Potasse.....	43,45
Baryte.....	43,65
Oxygène.....	24,35
	<hr/>
	400,00

(FRÉMY.)

## SULFAZOTATE DE POTASSE ET DE PLOMB CRISTALLIN.

Soufre.....	44,34
Azote.....	2,52
Hydrogène.....	0,53
Potasse.....	25,16
Oxyde de plomb.....	29,84
Oxygène.....	27,64
	<hr/>
	400,00

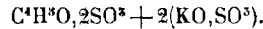
(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XV, p. 441.)SULFÉSATHYDE.  $C^{18}H^6AzO^2S^{\frac{5}{2}}$ .Syn. : *Sulfisatine*.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	55,8	55,8	53,5
Hydrogène.....	3,8	3,6	3,4
Azote.....	»	»	»
Oxygène.....	»	»	»
Soufre.....	21,9	23,0	24,5

(a) (b) LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. III, p. 465. — (c) ERDMANN, *id.*, p. 465.

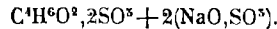
H.

## SULFÉTHIONATE DE POTASSE.



Carbone.....	8,422
Hydrogène.....	1,744
Oxygène.....	»
Acide sulfurique.....	»
Sulfate.....	59,700

## SULFÉTHIONATE DE SOUDE.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	9,446	9,080
Hydrogène.....	2,274	2,224
Oxygène.....	»	5,940
Acide sulfurique.....	»	29,767
Sulfate.....	52,230	52,989
		<hr/>
		400,000

(MAGNUS, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841, p. 265.)SULFHYDRATE D'AMILÈNE.  $C^6H^{11}S$ .Syn. : *Éther sulphydramique*; *sulfure d'amyle*.

	Tr.		Calc.	
Carbone....	68,2	68,3	750,0	67,9
Hydrogène..	12,6	12,7	137,5	12,6
Soufre.....	19,2	19,0	204,2	19,5
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,0	400,0	4088,7	400,0

(BALARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XII, p. 304.)

## SULFHYDRATE D'AMMONIAQUE SULFURÉ.

Syn. : *Pentasulfammon*; *quintisulfure d'ammonium*.

	Tr.		Calc.
Ammoniaque. . .	17,45	16,79	47,40
Hydrogène sulfuré	45,80	46,43	47,33
Soufre.....	64,57	64,83	65,27
Perte.....	2,18	4,95	»
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,00	400,00	400,00

(FRITZSCHE, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 207.)

## SULFHYDRATE D'AZOBENZOÏLE.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	4070	73,4	72,2
Hydrogène.....	75	5,4	5,2
Soufre.....	204	43,8	42,0
Azote.....	447	8,0	8,7
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	4463	100,0	98,4

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. I, p. 301.)

23

## SULFHYDROQUINONE brune.



	Tr.		Calc.
Carbone.....	53,08	52,55	53,35
Hydrogène.....	3,39	4,05	3,88
Soufre.....	24,42	"	22,86
Oxygène.....	22,44	"	19,91
	100,00		100,00

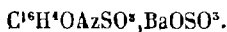
(WOEHLER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)SULFHYDROQUINONE jaune.  $C^{22}H^{12}O^7S^2.$ 

	Tr.		Calc.
Carbone.....	49,48	49,85	50,30
Hydrogène.....	4,37	3,60	4,04
Oxygène.....	18,36	21,03	18,75
Soufre.....	28,09	25,52	26,94
	100,00	100,00	100,00

(WOEHLER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)

## SULFHYDRATE DE SULFURE D'ÉTHYLE. Voy. MERCAPTAN.

## SULFINDYLATE DE BARYTE.



	Tr.		Calc.
Carbone.....	4224,3		34,9
Hydrogène.....	50,0		4,4
Oxygène.....	400,0		2,8
Azote.....	477,0		5,4
Acide sulfurique.....	504,4		44,3
Sulfate de baryte.....	1458,0		44,5
	3540,4		100,0

(DUMAS.)

## SULFINDYLATE DE POTASSE.



	Tr.		Calc.
Carbone.....	4224,32		38,94
Hydrogène.....	50,00		4,59
Sulfate de potasse.....	4094,07		35,00
Acide sulfurique.....	504,16		45,94
Azote.....	477,02		5,43
Oxygène.....	400,00		3,40
	3443,57		100,00

	Tr.			
Carbone.....	39,7	38,8	38,5	38,6
Hydrogène.....	2,2	2,4	2,4	4,9
Sulfate de potasse.....	34,2	34,4	33,8	34,9
Acide sulfurique.....	46,7	45,8	45,5	46,0
Azote.....	5,6	5,6	5,6	5,6
Oxygène.....	4,6	3,3	4,3	3,0
	100,0	100,0	100,0	100,0

(J. DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, p. 248.)

## SULFISATINATE D'AMMONIAQUE.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	4200	38,7	38,9
Hydrogène.....	425	4,0	4,4
Azote.....	475	5,6	5,4
Azote.....	475	5,6	5,4
Soufre.....	400	13,0	14,2
Oxygène.....	800	25,8	24,6
Eau.....	225	7,3	7,4
	3400	100,0	100,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 297.)

## SULFISATINE. Voy. SULFÉSATHYDE.

SULFITE D'ALUMINE.  $Al^2O^3, 3SO^2.$ 

Alumine.....	34,80	642,34
Acide sulfureux.....	65,20	4203,48
	100,00	4845,82

## SULFITE D'ALUMINE.

Alumine.....	44
Acide sulfureux.....	32
Eau.....	24
	100

(Ann. de Ch., t. XXIV, p. 308.)

## SULFITE D'AMMONIAQUE.

Ammoniaque.....	29,07
Acide sulfureux.....	60,06
Eau.....	10,87
	100,00

(FOURCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXIV, p. 286.)SULFITE D'ANTIMOINE.  $SbO^3, 3SO^2.$ 

Oxyde d'antimoine.....	64,38	1912,90
Acide sulfureux.....	38,62	4203,48
	400,00	3446,38

SULFITE D'ARGENT.  $AgO, SO^2.$ 

Oxyde d'argent.....	78,35	4454,64
Acide sulfureux.....	21,65	404,16
	400,00	4852,77

SULFITE DE BARYTE.  $BaO, SO^2.$ 

	(a)	(b)	(c)
Baryte.....	956,93	70,46	209,22
Acide sulfureux.....	404,46	29,54	86,53
Eau.....	"	"	4,25
	4358,09	100,00	300,00

(a) b) Tr. de Ch. de Dumas, t. II, p. 350 — c) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 36.

## SULFITE DE BARYTE.

	(d)	(e)
Baryte.....	69,74	59
Acide sulfureux.....	28,84	39
Eau.....	4,42	2
	400,00	400

(d) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 36. —(e) FOURCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 305.SULFITE DE CADMIUM.  $\text{CdO}, \text{SO}^2$ .

Oxyde de cadmium.....	66,54	796,77
Acide sulfureux.....	33,49	404,46
	400,00	4497,93

## SULFITES DE CÉRIUM.

SULFITE DE PEROXYDE.  $\text{Ce}^2\text{O}^3, 3\text{SO}^2$ .

Peroxyde de cérium....	54,63	4449,39
Acide sulfureux.....	45,37	4203,48
	400,00	2652,87

SULFITE DE PROTOXYDE.  $\text{CeO}, \text{SO}^2$ .

Protoxyde de cérium....	62,74	674,69
Acide sulfureux.....	37,29	404,46
	400,00	4075,85

SULFITE DE CHAUX.  $\text{CaO}, \text{SO}^2$ .

	Calc.	
Chaux.....	47	356,03
Acide sulfureux....	48	404,46
Eau.....	5	»
	400	757,49
		400,00

(FOURCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXIV, p. 293.)SULFITE DE CHROME.  $\text{Cr}^2\text{O}^3, 3\text{SO}^2$ .

Oxyde de chrome.....	45,47	956,00
Acide sulfureux.....	54,53	4203,48
	400,00	2459,48

SULFITE DE COBALT.  $\text{CoO}, \text{SO}^2$ .

Oxyde de cobalt.....	53,90	468,99
Acide sulfureux.....	46,10	404,46
	400,00	870,45

## SULFITES DE CUIVRE.

SULFITE DE BIOXYDE.  $\text{CuO}, \text{SO}^2$ .

Oxyde noir de cuivre....	55,27	495,69
Acide sulfureux.....	44,73	404,46
	400,00	896,85

SULFITE DE PROTOXYDE.  $\text{Cu}^2\text{O}, \text{SO}^2$ .

Oxyde rouge de cuivre...	68,96	894,39
Acide sulfureux.....	34,04	404,46
	400,00	4292,55

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 199.)

## SULFITE DE CUIVRE ET DE POTASSE.

Sulfite de cuivre.....	73,25
— de potasse.....	42,68

(CHEVREUL, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. II, p. 687.)

## SULFITES D'ÉTAIN.

SULFITE DE BIOXYDE.  $\text{SnO}^2, 2\text{SO}^2$ .

Acide stannique.....	53,83	835,29
— sulfureux.....	46,17	802,32
	400,00	4637,64

SULFITE DE PROTOXYDE.  $\text{SnO}, \text{SO}^2$ .

Protoxyde d'étain.....	67,56	835,29
Acide sulfureux.....	32,44	404,46
	400,00	4236,45

## SULFITES DE FER.

SULFITE DE PEROXYDE.  $\text{Fe}^2\text{O}^3, 3\text{SO}^2$ .

Sesquioxyc de fer....	44,84	978,44
Acide sulfureux.....	55,16	4203,48
	400,00	2484,89

SULFITE DE PROTOXYDE.  $\text{FeO}, \text{SO}^2$ .

Protoxyde de fer.....	52,26
Acide sulfureux.....	47,74
	400,00

SULFITE DE LITHINE.  $\text{LO}, \text{SO}^2$ .

Lithine.....	34,04	480,37
Acide sulfureux.....	68,99	404,46
	400,00	581,53

SULFITE DE MAGNÉSIE.  $\text{MgO}, \text{SO}^2$ .

Magnésie.....	39,47	258,36
Acide sulfureux.....	60,83	404,46
	400,00	659,52

(FOURCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXIV, p. 295.)SULFITE DE MANGANÈSE.  $\text{MnO}, \text{SO}^2$ .

Oxyde de manganèse... ..	52,64	442,65
Acide sulfureux.....	47,36	404,46
	400,00	4543,84

(JOHN, *Journ. des Mines*, 1807, p. 273.)

## SULFITES DE MERCURE.

SULFITE DE BIOXYDE.  $\text{HgO}, \text{SO}^2$ .

Bioxyde de mercure....	77,30	4365,65
Acide sulfureux.....	22,70	404,46
	400,00	1766,84

<b>SULFITE DE PROTOXYDE. Hg<sup>2</sup>O,SO<sup>2</sup>.</b>		
Protoxyde de mercure.....	77,30	
Acide sulfureux.....	22,70	
	<u>100,00</u>	

**SULFITES DE MOLYBDÈNE.**

<b>SULFITE DE PEROXYDE. MoO<sup>2</sup>,2SO<sup>2</sup>.</b>		
Bioxyde de molybdène...	49,88	798,52
Acide sulfureux.....	50,12	802,32
	<u>100,00</u>	<u>1600,84</u>

**SULFITE DE PROTOXYDE. MoO,SO<sup>2</sup>.**

Protoxyde de molybdène.....	63,52	
Acide sulfureux.....	36,48	
	<u>100,00</u>	

**SULFITE DE NICKEL. NiO,SO<sup>2</sup>.**

Protoxyde de nickel.....	58,93	469,67
Acide sulfureux.....	46,07	404,16
	<u>100,00</u>	<u>870,83</u>

**SULFITE DE PALLADIUM. PbO,SO<sup>2</sup>.**

Oxyde de palladium.....	65,63	765,90
Acide sulfureux.....	34,37	404,16
	<u>100,00</u>	<u>1170,06</u>

**SULFITES DE PLATINE.**

<b>SULFITE DE BIOXYDE. PtO<sup>2</sup>,2SO<sup>2</sup>.</b>		
Bioxyde de platine.....	64,44	1433,50
Acide sulfureux.....	35,89	802,32
	<u>100,00</u>	<u>2235,82</u>

**SULFITE DE PROTOXYDE. PtO,SO<sup>2</sup>.**

Protoxyde de platine....	76,87	1233,50
Acide sulfureux.....	23,13	404,16
	<u>100,00</u>	<u>1637,66</u>

**SULFITE DE PLOMB. PbO,SO<sup>2</sup>.**

Oxyde de plomb.....	77,66	1394,50
Acide sulfureux.....	22,34	404,16
	<u>100,00</u>	<u>1798,66</u>

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 199.)**SULFITE DE POTASSE.**

Potasse.....	587,945	59,52
Acide sulfureux.....	404,160	40,48
	<u>992,105</u>	<u>100,00</u>

**SULFITE DE RHODIUM. R<sup>2</sup>O<sup>3</sup>,3SO<sup>2</sup>.**

Oxyde de rhodium.....	57,44	4602,70
Acide sulfureux.....	42,89	1203,48
	<u>100,00</u>	<u>5806,18</u>

**SULFITES DE SOUDE. NaO,SO<sup>2</sup>.**

<b>SULFITE NEUTRE. NaO,SO<sup>2</sup>.</b>		
Soude.....	49,35	390,89
Acide sulfureux.....	50,65	404,16
	<u>100,00</u>	<u>795,05</u>

**SULFITE ACIDE. NaO,2SO<sup>2</sup>.**

Soude.....	32,76	390,89
Acide sulfureux.....	67,24	802,32
	<u>100,00</u>	<u>1193,21</u>

(FOURCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXIV, p. 273.)**SULFITE DE STRONTIANE. SrO,SO<sup>2</sup>.**

Strontiane.....	61,74	687,28
Acide sulfureux.....	38,26	404,16
	<u>100,00</u>	<u>1091,44</u>

**SULFITE DE THORINIUM. ThO,SO<sup>2</sup>.**

Oxyde de thorinium.....	67,84	844,90
Acide sulfureux.....	32,19	404,16
	<u>100,00</u>	<u>1249,06</u>

**SULFITE DE VANADIUM. VO<sup>2</sup>,2SO<sup>2</sup>.**

Acide vanadeux.....	56,85	1056,89
— sulfureux.....	43,15	802,32
	<u>100,00</u>	<u>1859,21</u>

**SULFITE DE ZINC. ZnO,SO<sup>2</sup>.**

Protoxyde de zinc.....	55,64	503,23
Acide sulfureux.....	44,36	404,16
	<u>100,00</u>	<u>907,39</u>

**SULFOAMIDONATE DE CHAUX.**

	Calc.	Tr.
Carbone.....	29,58	29,49
Hydrogène.....	5,34	5,22
Oxygène.....	42,72	41,76
Acide sulfurique.....	46,47	46,00
Chaux.....	5,85	5,68
	<u>99,96</u>	<u>98,15</u>

**SULFOAMIDONATE DE PLOMB.**

	Calc.	Tr.
Carbone.....	28,88	28,34
Hydrogène.....	5,06	5,00
Oxygène.....	40,48	40,00
Acide sulfurique.....	40,72	41,06
Oxyde de plomb.....	44,92	45,40
	<u>100,06</u>	<u>99,77</u>

## SULFOAMIDONATE DE PLOMB.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	23,27	24,98
Hydrogène.....	4,56	4,48
Oxygène.....	36,48	35,84
Acide sulfurique.....	14,40	14,14
Oxyde de plomb.....	49,59	49,62
	400,00	99,03

(BLONDEAU DE CAROLLES, *Rev. sc. et ind.*, t. XV, p. 76.)

## SULFOAMILATE DE BARYTE.

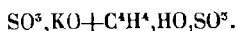
	Tr.	Calc.
Carbone.....	24,36	25,00
Hydrogène.....	4,93	4,88
Oxygène.....	6,86	6,44
Acide sulfurique.....	16,40	16,31
Sulfate de baryte.....	47,45	47,40
	400,00	400,00

## SULFOAMILATE DE CHAUX.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	34,00	30,93
Hydrogène.....	6,00	6,06
Oxygène.....	8,12	8,10
Acide sulfurique.....	20,25	20,26
Sulfate de chaux.....	34,63	34,65
	400,00	400,00

(CAHOURS.)

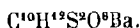
## SULFOAMILATE DE POTASSE.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	29,39	29,56
Hydrogène.....	5,13	5,32
Oxygène.....	3,89	3,86
Acide sulfurique.....	19,38	19,34
Sulfate de potasse.....	42,24	41,95
	400,00	400,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 88.)

## SULFOAMILOLATE DE BARYTE.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	27,34	27,37
Hydrogène.....	4,99	5,00
Soufre.....	44,34	44,54
Oxygène.....	22,30	21,81
Baryte.....	34,06	34,28
	400,00	220 400,00

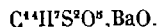
(HENRY fils, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXV, p. 253.)

SULFOBENZIDE.  $\text{C}^{12}\text{H}^8\text{SO}^2.$ 

Carbone.....	947,220	66,42
Hydrogène.....	62,397	4,52
Soufre.....	204,165	14,57
Oxygène.....	200,000	14,59
	4380,782	400,00

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 91.)

## SULFOBENZOËNATE DE BARYTE.



	Tr.		Calc.
Carbone.....	34,81	34,04	35,04
Hydrogène.....	3,20	3,42	2,94
Soufre.....	»	»	13,8 43,43
Baryte.....	»	»	28,60 28,60
Oxygène.....	»	»	20,02 20,02
			400,00

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. III, p. 174.)

SULFOBENZOL.  $\text{C}^{14}\text{H}^6\text{S}^2.$ 

	Tr.		Calc.
Carbone.....	68,58	68,65	69,05
Hydrogène.....	4,99	4,92	5,04
Soufre.....	»	»	26,0
			400,00

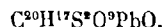
(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXIII, p. 334.)

## SULFOCAMPHATE DE BARYTE.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4530,40	37,20	36,0
Hydrogène.....	212,16	5,13	5,3
Baryte.....	4069,44	26,00	26,4
Soufre.....	402,32	} 31,67	32,6
Oxygène.....	909,00		
	4423,29	400,00	400,0

(DELALANDE.)

## SULFOCAMPHATE DE PLOMB.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	34,2	4330,40 34,4
Hydrogène.....	4,6	212,16 4,5
Soufre.....	9,4	402,32 9,0
Oxygène.....	20,0	900,00 20,7
Oxyde de plomb.....	34,8	4395,00 34,4
	400,0	4439,88 400,0

(DELALANDE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. I, p. 370.)

**SULFOCAMPHORATE D'AMMONIACUE.**  $C^9H^{12}SAzO^7$ .

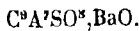
	Tr.	
Carbone.....	35,5	35,45
Hydrogène.....	7,7	7,80
Soufre.....	40,5	»
Azote.....	9,4	»
Oxygène.....	36,9	»
	400,0	

	Tr.	Calc.
Carbone...	»	675,0
Hydrogène.	»	150,0
Soufre.....	40,58	»
Azote....	»	204,4
Oxygène..	9,47	477,0
	»	700,0
(WALTER.)		4903,4

**SULFOCAMPHORATE D'ARGENT.**

	Tr.	
Carbone..	23,02	»
Hydrogène	2,99	»
Soufre..	6,89	6,89
Oxygène..	20,72	»
Argent...	46,38	»
	400,00	

	Calc.	
Carbone.....	675,0	23,45
Hydrogène.....	87,5	3,00
Soufre.....	204,4	6,89
Oxygène.....	500,0	20,60
Argent.....	4354,6	46,36
(WALTER.)	2845,2	400,00

**SULFOCAMPHORATE DE BARYTE.**

	Tr.	
Carbone..	28,33	28,47
Hydrogène	3,66	3,64
Soufre...	»	8,27
		8,31

	Tr.	Calc.
Carbone.	»	675,0
Hydrogène	»	87,5
Soufre...	»	204,4
Oxygène.	»	500,0
Baryte..	39,83	39,48
		956,8
(WALTER.)		2420,4

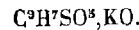
**SULFOCAMPHORATE DE PLOMB.**

	Tr.	
Carbone.....	23,63	»
Hydrogène...	3,08	»
Soufre.....	7,08	7,08
Oxygène.....	47,37	»
Ox. de plomb.	48,84	»
		46,52
		46,25

**SULFOCAMPHORATE DE PLOMB.**

	Calc.	
Carbone.....	675,0	23,64
Hydrogène.....	87,5	3,06
Soufre.....	204,4	7,03
Oxygène.....	500,0	47,51
Oxyde de plomb.....	4394,5	48,79
	2858,4	400,00

(WALTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. IX, p. 195.)

**SULFOCAMPHORATE DE POTASSE.**

	Tr.	
Carbone...	32,65	32,65
Hydrogène.	4,35	4,44
Soufre....	9,87	»
Oxygène..	24,48	»
Potasse...	28,65	»
	400,00	

	Tr.	Calc.
Carbone.	»	675,0
Hydrogène	»	87,5
Soufre..	»	204,4
Oxygène.	»	500,0
Potasse..	28,64	28,66
		587,9
		2051,5
		400,00

(WALTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. IX, p. 189.)

**SULFOCARBANILIDE.**  $C^8H^{12}Az^2S^2$ .

	Tr.	Calc.
Carbone.....	66,4	456
Hydrogène.....	5,3	42
Azote.....	»	28
Soufre.....	»	32
		228

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, octobre 1848, t. XXIV, p. 197.)

**SULFOCARBOMÉTHYLATE DE PLOMB**

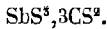
	Calc.		Tr.
Carbone.....	306,08	44,58	40,92
Hydrogène....	37,50	4,42	4,50
Oxygène.....	400,00	3,78	»
Soufre.....	804,64	30,44	»
Oxyde de plomb	4394,50	52,78	53,32
	2642,72	400,00	

(DUMAS et PELIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIV, p. 14.)

**SULFOCARBOMÉTHYLATE DE POTASSE.**

	Calc.	Tr.
Carbone.....	306,08	16,65
Hydrogène.....	37,50	2,04
Oxygène.....	400,00	5,45
Soufre.....	804,64	43,77
Potasse.....	589,90	32,09
	1838,12	100,00

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 107.)

**SULFOCARBONATE D'ANTIMOINE.**

Sulfure d'antimoine.....	60,68	2216,38
Acide sulfocarbonique..	39,32	1434,96
	100,00	3651,34

**SULFOCARBONATE D'ARGENT.**

Sulfure d'argent.....	76,43	1552,77
Acide sulfocarbonique..	23,57	478,32
	100,00	2031,09

**SULFOCARBONATE DE BARYUM.**

Sulfure de baryum.....	68,85	1058,04
Acide sulfocarbonique..	31,15	478,32
	100,00	1536,36

**SULFOCARBONATE DE BISMUTH.**

Sulfure de bismuth.....	69,44	1531,53
Acide sulfocarbonique..	30,56	478,32
	100,00	2009,85

**SULFOCARBONATE DE CADMIUM.**

Sulfure de cadmium.....	65,22	897,93
Acide sulfocarbonique..	34,78	478,32
	100,00	1376,25

**SULFOCARBONATE DE CALCIUM.**

Sulfure de calcium.....	48,85	457,19
Acide sulfocarbonique..	51,15	478,32
	100,00	935,51

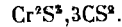
**SULFOCARBONATES DE CÉRIUM.**

SEL AU MAXIMUM.  $\text{Ce}^2\text{S}_3, 3\text{CS}_2.$

Sesquisulfure de cérium.	54,96	1762,86
Acide sulfocarbonique..	45,04	1434,96
	100,00	3197,82

SEL AU MINIMUM.  $\text{CeS}, \text{CS}_2.$

Protosulfure de cérium..	64,84	775,75
Acide sulfocarbonique..	38,16	478,32
	100,00	1254,07

**SULFOCARBONATE DE CHROME.**

Sulfure de chrome.....	47,65	1259,48
Acide sulfocarbonique..	52,35	1434,96
	100,00	2694,44

**SULFOCARBONATE DE COBALT.**

Sulfure de cobalt.....	54,36	530,15
Acide sulfocarbonique..	45,64	478,32
	100,00	1008,47

**SULFOCARBONATE DE CUIVRE.**

Sulfure de cuivre.....	55,49	697,75
Acide sulfocarbonique..	44,51	478,32
	100,00	1176,07

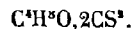
**SULFOCARBONATES D'ÉTAIN.**

SEL AU MAXIMUM.  $\text{SnS}^4, 2\text{CS}_2.$

Bisulfure d'étain.....	54,30	1237,61
Acide sulfocarbonique..	45,70	956,64
	100,00	2194,25

SEL AU MINIMUM.  $\text{SnS}, \text{CS}_2.$

Protosulfure d'étain.....	66,47	735,29
Acide sulfocarbonique..	33,83	478,32
	100,00	1213,61

**SULFOCARBONATE D'ÉTHYLE.**

	Tr.	Calc.
Soufre.....	56,444	56,440
Carbone.....	31,930	32,109
Hydrogène.....	4,508	4,437
Oxygène.....	7,154	7,044
	100,000	100,000

(ZEISE, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

**SULFOCARBONATES DE FER.**

SEL AU MAXIMUM.  $\text{Fe}^2\text{S}^3, 3\text{CS}_2.$

Sesquisulfure de fer.....	47,16	1284,88
Acide sulfocarbonique..	52,84	1434,96
	100,00	2719,84

SEL AU MINIMUM.  $\text{FeS}_2, \text{CS}^2$ .

Protosulfure de fer . . . . .	53,02	530,16
Acide sulfocarbonique . . .	46,98	478,32
	<u>100,00</u>	<u>4008,48</u>

## SULFOCARBONATE DE LITHIUM.

 $\text{LiS}, \text{CS}^2$ .

Sulfure de lithium, . . . . .	37,03	284,50
Acide sulfocarbonique . . .	62,97	478,32
	<u>100,00</u>	<u>759,82</u>

## SULFOCARBONATE DE MAGNÉSIUM

 $\text{MgS}, \text{CS}^2$ .

Sulfure de magnésium . . .	42,89	359,51
Acide sulfocarbonique . . .	57,11	478,32
	<u>100,00</u>	<u>837,83</u>

## SULFOCARBONATE DE MANGANÈSE

 $\text{MnS}, \text{CS}^2$ .

Sulfure de manganèse . . .	53,33	547,04
Acide sulfocarbonique . . .	46,67	478,32
	<u>100,00</u>	<u>4023,36</u>

## SULFOCARBONATES DE MERCURE.

SEL AU MAXIMUM.  $\text{HgS}, \text{CS}^2$ .

Bisulfure de mercure . . .	75,39	4265,82
Acide sulfocarbonique . . .	24,61	478,32
	<u>100,00</u>	<u>4744,14</u>

SEL AU MINIMUM.  $\text{Hg}_2\text{S}, \text{CS}^2$ .

Protosulfure de mercure . . .	85,09	2534,64
Acide sulfocarbonique . . .	14,91	478,32
	<u>100,00</u>	<u>3009,96</u>

## SULFOCARBONATE DE MOLYBDÈNE

 $\text{MoS}_2, 2\text{CS}^2$ .

Sulfure de molybdène . . .	51,11	4000,84
Acide sulfocarbonique . . .	48,89	956,64
	<u>100,00</u>	<u>4957,48</u>

## SULFOCARBONATE DE NICKEL.

 $\text{NiS}, \text{CS}^2$ .

Sulfure de nickel . . . . .	54,39	570,83
Acide sulfocarbonique . . .	45,61	478,32
	<u>100,00</u>	<u>4049,15</u>

SULFOCARBONATE D'OR.  $\text{Au}_2\text{S}_3, 3\text{CS}^2$ .

Sulfure d'or . . . . .	68,26	3089,48
Acide sulfocarbonique . . .	31,74	1434,96
	<u>100,00</u>	<u>4524,44</u>

## SULFOCARBONATE DE PLATINE.

 $\text{PtS}_2, 2\text{CS}^2$ .

Sulfure de platine . . . . .	63,08	4635,82
Acide sulfocarbonique . . .	36,92	956,64
	<u>100,00</u>	<u>2592,46</u>

## SULFOCARBONATE DE POTASSIUM.

 $\text{KS}, \text{CS}^2$ .

Sulfure de potassium . . . . .	59,07	699,07
Acide sulfocarbonique . . .	40,93	478,32
	<u>100,00</u>	<u>4177,39</u>

## SULFOCARBONATE DE SODIUM.

 $\text{NaS}, \text{CS}^2$ .

Sulfure de sodium . . . . .	50,68	492,08
Acide sulfocarbonique . . .	49,32	478,32
	<u>100,00</u>	<u>970,40</u>

## SULFOCARBONATE DE STRONTIUM.

 $\text{SrS}, \text{CS}^2$ .

Sulfure de strontium . . . . .	60,99	788,44
Acide sulfocarbonique . . .	39,01	478,32
	<u>100,00</u>	<u>4266,76</u>

## SULFOCARBONATE DE VANADIUM.

 $\text{VS}_2, 2\text{CS}^2$ .

Sulfure de vanadium . . . . .	56,80	4259,21
Acide sulfocarbonique . . .	43,20	956,64
	<u>100,00</u>	<u>2215,85</u>

## SULFOCARBONATE DE ZINC.

 $\text{ZnS}, \text{CS}^2$ .

Sulfure de zinc . . . . .	55,80	604,39
Acide sulfocarbonique . . .	44,20	478,32
	<u>100,00</u>	<u>4082,74</u>

## SULFOCÉTATE DE POTASSE.

 $\text{C}^{22}\text{H}^{22}, \text{HO}, \text{SO}^2 + \text{KOSO}^2$ .

	Tr.		Calc.	
Sulfate de potasse	24,0	24,0	4090	23,9
Acide sulfurique . . . . .	»	44,7	501	44,0
Carbone . . . . .	53,8	53,4	2448	53,7
Hydrogène . . . . .	»	9,4	442	9,0
Oxygène . . . . .	»	2,1	400	2,4
		<u>100,0</u>	<u>4354</u>	<u>400,0</u>

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 13.)

## SULFOCYANHYDRATE D'ARGENT.

 $\text{AgS}, \text{C}^2\text{AzS}^2\text{H}$ .

Sulfure d'argent . . . . .	67,59	4352,77
Acide sulfocyanhydrique . . .	32,41	744,72
	<u>100,00</u>	<u>2297,49</u>



**SULFOCYANHYDRATE DE BARYUM.**

Sulfure de baryum. . . . .	58,69	4088,04
Acide sulfocyanhydrique	41,31	744,72
	400,00	4802,76

**SULFOCYANHYDRATE DE CALCIUM.**

Sulfure de calcium. . . . .	38,04	457,49
Acide sulfocyanhydrique.	64,96	744,72
	400,00	4204,94

**SULFOCYANHYDRATE DE CUIVRE.**

Sulfure de cuivre. . . . .	44,49	697,75
Acide sulfocyanhydrique.	55,51	744,72
	400,00	4442,47

**SULFOCYANHYDRATE DE FER.**

Sulfure de fer. . . . .	36,46	4284,88
Acide sulfocyanhydrique.	63,54	4489,44
	400,00	2774,32

**SULFOCYANHYDRATE DE MERCURE**

Sulfure de mercure . . . . .	66,33	4466,98
Acide sulfocyanhydrique	33,67	744,72
	400,00	2214,70

**SULFOCYANHYDRATE DE PLOMB.**

Sulfure de plomb. . . . .	66,76	4495,66
Acide sulfocyanhydrique	33,24	744,72
	400,00	2240,38

**SULFOCYANHYDRATE DE POTASSIUM.  $\text{KS}, \text{C}^2\text{AzS}^2\text{H}.$** 

Sulfure de potassium. . . . .	48,43	699,07
Acide sulfocyanhydrique	51,87	744,72
	400,00	4443,79

**SULFOCYANHYDRATE DE ZINC.**

Sulfure de zinc. . . . .	44,80	604,39
Acide sulfocyanhydrique	55,20	744,72
	400,00	4349,44

**SULFOCYANHYDRATE DE STRYCHNINE.  $\text{C}^4\text{H}^2\text{Az}^2\text{O}^4, \text{HCyS}^2.$** 

	Tr.	
Charbon. . . . .	67,70	66,93
Hydrogène. . . . .	6,39	5,92

**SULFOCYANHYDRATE DE STRYCHNINE.**

	Tr.		Calc.
Charbon. . . . .	»	»	67,47
Hydrogène. . . . .	»	»	5,85
Azote. . . . .	»	»	40,68
Acide hydrosulfocyanique. . . . .	45,90	44,93	»
Strychnine. . . . .	»	84,86	8,45
Oxygène. . . . .	»	»	8,45
			400,00

(NICHOLSON ET ABEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 407.)**SULFOCYANOGENE.  $\text{C}^2\text{Az}, \text{S}^2.$** 

Soufre. . . . .	55,09	402,32
Cyanogène. . . . .	44,91	329,91
	400,00	732,23

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 198.)**SULFOCYANOGENE.**

	(a)	(b)	(c)
Soufre. . . . .	53,27	53,12	52,24
Carbone. . . . .	20,24	19,85	20,44
Nitrogène. . . . .	23,45	23,16	23,45
Hydrogène. . . . .	0,83	0,95	1,22
Oxygène. . . . .	2,24	2,92	2,97
	400,00	400,00	99,99

(a) PARNELL, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1842. —(b) (c) VOELCKEL, *id.*, 1844.

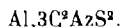
(Rapp. ann. de Berzelius, 1842.)

**SULFOCYANOGENE.  $\text{C}^6\text{H}^4\text{Az}^2\text{S}^6.$** 

	(a)	(b)	(c)
Carbone. . . . .	20,50	19,10	19,24
Hydrogène. . . . .	0,57	1,56	1,60
Azote. . . . .	54,70	22,28	22,44
Soufre. . . . .	23,23	50,88	50,88

(a) LAURENT ET GERHARDT. — (b) (c) JAMIESON.

(Annuaire de Millon et Reisel, 1847, p. 346 et 348.)

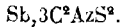
**SULFOCYANURE D'ALUMINIUM.**

Aluminium. . . . .	43,48	342,32
Sulfocyanogène. . . . .	86,52	2496,69
	400,00	2539,04

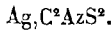
**SULFOCYANURE D'AMYLE.  $\text{C}^4\text{H}^{11}\text{AzS}^2.$** 

	Tr.		Calc.
Carbone. . . . .	56,62	56,75	72,0
Hydrogène. . . . .	8,68	9,26	8,5
Azote. . . . .	40,80	40,36	44,0
Soufre. . . . .	23,90	23,62	32,0
	400,00	99,99	429,0
			400,0

(HENRY fils, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série. t. XXV, p. 250.)

**SULFOCYANURE D'ANTIMOINE.**

Antimoine.....	42,34	4612,90
Sulfocyanogène.....	57,66	2196,69
	<u>400,00</u>	<u>3809,59</u>

**SULFOCYANURE D'ARGENT.**

Argent.....	64,86	4354,64
Sulfocyanogène.....	35,14	732,23
	<u>400,00</u>	<u>2083,84</u>

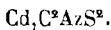
**SULFOCYANURE DE BARYUM.**

Baryum.....	53,92	856,88
Sulfocyanogène.....	46,08	732,23
	<u>400,00</u>	<u>4589,44</u>

**SULFOCYANURE DE BISMUTH.**

Bismuth.....	55,48	54,78
Sulfocyanogène.....	45,48	45,22
	<u>400,36</u>	<u>400,00</u>

(MEITZENDORFF.)

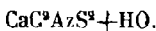
**SULFOCYANURE DE CADMIUM.**

Cadmium.....	48,66	48,75
Sulfocyanogène.....	»	54,25
		<u>400,00</u>

**SULFOCYANURE DE CADMIUM AMMONIACAL.  $Cd_2,C^2AzS^2 + AzH^2.$** 

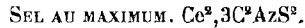
Cadmium.....	42,39	42,40
Sulfocyanogène.....	»	44,55
Ammoniaque.....	42,48	43,05
		<u>400,00</u>

(MEITZENDORFF.)

**SULFOCYANURE DE CALCIUM.**

	Tr.		Calc.	
Calcium...	48,34	48,24	49,34	256,03
Sulfocyanogène....	»	»	55,23	732,23
Eau.....	»	»	25,46	36,75
			<u>400,00</u>	<u>4025,04</u>

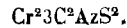
(MEITZENDORFF, R. sc. et ind., t. XI, p. 11.)

**SULFOCYANURES DE CÉRIUM.**

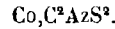
Cérium.....	34,35	4449,38
Sulfocyanogène.....	65,65	2196,69
	<u>400,00</u>	<u>3346,07</u>



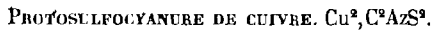
Cérium.....	43,97	574,69
Sulfocyanogène.....	56,03	732,23
	<u>400,00</u>	<u>4306,92</u>

**SULFOCYANURE DE CHROME.**

Chrome.....	24,26	656,00
Sulfocyanogène.....	75,74	2196,69
	<u>400,00</u>	<u>2852,69</u>

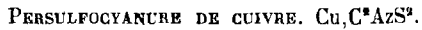
**SULFOCYANURE DE COBALT.**

Cobalt.....	33,54	328,99
Sulfocyanogène.....	66,49	732,23
	<u>400,00</u>	<u>4064,22</u>

**SULFOCYANURE DE CUIVRE.**

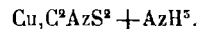
Cuivre.....	54,24	49,78	54,94
Sulfocyanogène....	47,25	47,40	48,06
	<u>98,46</u>	<u>97,18</u>	<u>400,00</u>

(MEITZENDORFF.)



Cuivre.....	35,56	35,07
Sulfocyanogène.....	64,24	64,93
	<u>99,77</u>	<u>400,00</u>

(MEITZENDORFF.)

**PERSULFOCYANURE DE CUIVRE AMMONIACAL.**

Cuivre.....	30,54	29,48
Sulfocyanogène.....	»	54,54
Ammoniaque.....	46,04	45,98
		<u>400,00</u>

(MEITZENDORFF.)

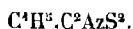
**SULFOCYANURES D'ÉTAIN.**

Étain.....	33,43	735,29
Sulfocyanogène.....	66,57	4464,46
	<u>400,00</u>	<u>2499,75</u>



Étain.....	50,40	735,29
Sulfocyanogène.....	49,90	732,23
	<u>400,00</u>	<u>4467,52</u>

## SULFOCYANURE D'ÉTHYLE.



	Tr.	
Carbone.....	41,58	41,43
Hydrogène.....	5,86	5,79
Azote.....	»	»
		46,17

Calc.

Carbone.....	450,0	41,38
Hydrogène.....	62,5	5,74
Azote.....	477,0	46,09
Soufre.....	400,0	36,79
	1089,5	400,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVIII, p. 265.)

## SULFOCYANURES DE FER.



Fer.....	23,60	678,40
Sulfocyanogène.....	76,40	2196,69
	400,00	2875,09



Fer.....	34,66	339,20
Sulfocyanogène.....	68,34	732,23
	400,00	4071,43

## SULFOCYANURE DE LITHIUM.



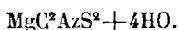
Lithium.....	9,89	80,37
Sulfocyanogène.....	90,11	732,23
	400,00	842,60

## SULFOCYANURE DE MAGNÉSIUM.



Magnésium.....	47,78	458,35
Sulfocyanogène.....	82,22	732,23
	400,00	890,58

## SULFOCYANURE DE MAGNÉSIUM hydraté.



Magnésium.....	44,85	44,84
Sulfocyanogène.....	»	54,62
Eau.....	»	33,57
		400,00

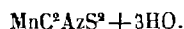
(MEITZENDORFF.)

## SULFOCYANURE DE MANGANÈSE.



Manganèse.....	32,08	345,88
Sulfocyanogène.....	67,92	732,23
	400,00	4078,44

## SULFOCYANURE DE MANGANÈSE hydraté.



Manganèse.....	24,45	24,43
Sulfocyanogène.....	»	54,73
Eau.....	»	23,84
		400,00

(MEITZENDORFF.)

## SULFOCYANURES DE MERCURE.

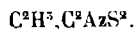


Mercure.....	63,35	4265,82
Sulfocyanogène.....	36,65	732,23
	400,00	4998,05



Mercure.....	77,57	2534,74
Sulfocyanogène.....	22,43	732,23
	400,00	3263,97

## SULFOCYANURE DE MÉTHYLE.



	Tr.	
Carbone.....	33,47	33,20
Hydrogène.....	4,22	4,14
Azote.....	»	»
		49,04

Tr.

Calc.

Carbone.....	»	»	300,0	32,87
Hydrogène.....	»	»	37,5	4,14
Azote.....	49,24	»	477,0	49,18
Soufre.....	»	43,97	400,0	43,84
			944,5	400,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVIII, p. 263.)

## SULFOCYANURES DE MOLYBDÈNE.



Molybdène.....	29,01	598,52
Sulfocyanogène.....	70,99	4464,46
	400,00	2062,98



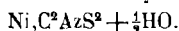
Molybdène.....	44,98	598,52
Sulfocyanogène.....	55,02	732,23
	400,00	4330,75

## SULFOCYANURE DE NICKEL.



Nickel.....	33,55	369,67
Sulfocyanogène.....	66,45	732,23
	400,00	4404,90

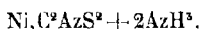
## SULFOCYANURE DE NICKEL hydraté.



Nickel.....	34,82	34,92
Sulfocyanogène.....	»	63,22
Eau.....	»	4,86
		<u>100,00</u>

(MEITZENDORFF.)

## SULFOCYANURE DE NICKEL AMMONIACAL.



Nickel.....	24,80	24,45
Sulfocyanogène.....	»	47,83
Ammoniaque.....	27,45	28,02
		<u>100,00</u>

(MEITZENDORFF.)

SULFOCYANURE D'OR.  $\text{Au}^2, 3\text{C}^2\text{AzS}^2.$ 

Or.....	53,09	2486,00
Sulfocyanogène.....	46,94	2496,69
	<u>100,00</u>	<u>4682,69</u>

## SULFOCYANURES DE PALLADIUM.

SEL AU MAXIMUM.  $\text{Pd}_2\text{C}^2\text{AzS}^2.$ 

Palladium.....	34,26	665,90
Sulfocyanogène.....	68,74	4464,46
	<u>100,00</u>	<u>2130,36</u>

SEL AU MINIMUM.  $\text{Pd}_2\text{C}^2\text{AzS}^2.$ 

Palladium.....	47,63	665,90
Sulfocyanogène.....	52,37	732,23
	<u>100,00</u>	<u>4398,43</u>

## SULFOCYANURES DE PLATINE.

SEL AU MAXIMUM.  $\text{Pt}_2\text{C}^2\text{AzS}^2.$ 

Platine.....	45,72	4233,50
Sulfocyanogène.....	54,28	4464,46
	<u>100,00</u>	<u>2697,96</u>

SEL AU MINIMUM.  $\text{Pt}_2\text{C}^2\text{AzS}^2.$ 

Platine.....	62,73	4233,50
Sulfocyanogène.....	37,25	732,23
	<u>100,00</u>	<u>4965,73</u>

## SULFOCYANURES DE PLOMB.

SEL NEUTRE.  $\text{Pb}_2\text{C}^2\text{AzS}^2.$ 

	Calc.		Tr.	
Carbone.....	451,70	6,84	6,46	6,50
Azote....	477,04	7,95	»	»
Soufre..	603,48	27,44	»	»
Plomb...	4294,72	58,43	»	»
	<u>2226,94</u>	<u>100,00</u>		

Tr.

Plomb...	58,63	58,04	59,24	58,79
----------	-------	-------	-------	-------

(VOELCKEL.)

## SULFOCYANURES DE PLOMB.

SEL BASIQUE.  $\text{Pb}^2\text{O}, 2\text{C}^2\text{AzS}^2.$ 

	Calc.	
Carbone.....	303,40	5,49
Azote.....	354,08	6,06
Soufre.....	4206,96	20,67
Plomb.....	3883,50	66,53
Oxygène.....	400,00	4,55
	<u>5847,94</u>	<u>100,00</u>

Tr.

Carbone..	3,45	»	»
Azote....	6,04	»	»
Plomb....	»	66,72	66,95
			<u>67,42</u>

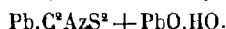
(VOELCKEL, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 330.)

## SULFOCYANURES DE PLOMB.

Cyanure de soufre.....	35,87
Plomb.....	<u>64,13</u>
	<u>100,00</u>

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 189.)

## SULFOCYANURE DE PLOMB et oxyde.



	Calc.	Tr.
Soufre.....	44,38	»
Carbone.....	4,33	4,20
Azote.....	5,04	»
Hydrogène.....	0,34	0,39
Oxygène.....	5,66	»
Plomb.....	<u>73,28</u>	<u>73,78</u>
	<u>100,00</u>	

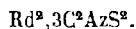
(PARNELL, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 151.)

## SULFOCYANURE DE POTASSIUM.



Potassium.....	40,09	489,92
Acide.....	59,94	732,24
	<u>100,00</u>	<u>4222,46</u>

## SULFOCYANURE DE RHODIUM.



Rhodium.....	37,23	4302,70
Sulfocyanogène.....	62,77	2496,69
	<u>100,00</u>	<u>3499,39</u>

## SULFOCYANURE DE SODIUM.

Sodium.....	28,43	290,92
Sulfocyanogène.....	74,57	732,23
	<u>100,00</u>	<u>4023,45</u>

## SULFOCYANURE DE SODIUM.

Sodium. . . . .	27,84	27,424	27,42	27,77
Sulfocyanogène. . . . .	69,95	68,262	68,27	69,87
Perte. . . . .	2,21	4,617	4,61	2,36
	100,00	100,000	100,00	100,00

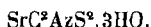
(MEITZENDORFF.)

## SULFOCYANURE DE STRONTIUM.



Strontium. . . . .	42,77	587,28
Sulfocyanogène. . . . .	57,23	732,23
	100,00	1349,51

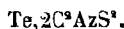
## SULFOCYANURE DE STRONTIUM hydraté.



Strontium. . . . .	34,36	33,84
Sulfocyanogène. . . . .	»	45,28
Eau. . . . .	»	20,88
		100,00

(MEITZENDORFF.)

## SULFOCYANURE DE TELLURE.



Tellure. . . . .	35,38	804,76
Sulfocyanogène. . . . .	64,62	1464,46
	100,00	2266,22

## SULFOCYANURE DE THORINIUM.



Thorinium. . . . .	50,43	744,90
Sulfocyanogène. . . . .	49,57	732,23
	100,00	1477,13

## SULFOCYANURE DE VANADIUM.



Vanadium. . . . .	36,94	856,89
Sulfocyanogène. . . . .	63,09	1464,46
	100,00	2321,35

## SULFOCYANURE D'YTRITIUM.

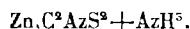


Yttrium. . . . .	35,47	958,64
Sulfocyanogène. . . . .	64,53	732,23
	100,00	1680,84

SULFOCYANURE DE ZINC.  $Zn, C^2AzS^2.$ 

		Calc.	
Zinc. . . . .	36,56	35,51	403,23
Sulfocyanogène. . . . .	»	64,49	732,23
		100,00	1135,46

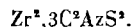
## SULFOCYANURE DE ZINC AMMONIACAL.



Zinc. . . . .	30,22	29,87
Sulfocyanogène. . . . .	»	54,25
Ammoniaque. . . . .	45,68	45,88
		100,00

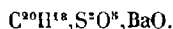
(MEITZENDORFF, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 15.)

## SULFOCYANURE DE ZIRCONIUM.



Zirconium. . . . .	27,67
Sulfocyanogène. . . . .	72,33
	100,00

## SULFOCYMÉNATE DE BARYTE.



	Calc.		Tr.	
Baryum. . . . .	856,8	24,3	»	»
Carbone. . . . .	4500,0	42,6	42,3	42,0
Hydrog. . . . .	462,8	4,6	4,7	4,7
Oxygène. . . . .	600,0	47,4	»	»
Soufre. . . . .	402,3	11,4	»	11,6
	3521,6	100,0		

(GERHARDT et CAROURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. I, p. 107.)

## SULFOHELLÉNATE DE BARYTE.

	Calc.		Tr.	
Carbone. . . . .	4450,00	»	»	»
Hydrogène. . . . .	456,25	6,4	5,9	»
Baryte. . . . .	425,00	16,8	»	17,8
Soufre. . . . .	200,00	»	»	»
Oxygène. . . . .	300,00	»	»	»
	2521,25			

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XII, p. 192.)

## SULFOLIGNATE DE BARYTE.

	Tr.		Calc.	
Carbone. . . . .	24,40	24,30		
Hydrogène. . . . .	4,30	4,50		
Oxygène. . . . .	34,40	36,00		
Acide sulfurique. . . . .	48,00	48,04		
Baryte. . . . .	16,86	17,20		
	97,96	100,04		

(BLONDEAU DE CAROLLES, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 485.)

## SULFOMANNINATE DE PLOMB.



	Tr.	
Oxyde de plomb. . . . .	67,82	88,47
Carbone. . . . .	6,04	5,98
Hydrogène. . . . .	0,83	0,85
Acide sulfurique. . . . .	43,37	43,30

## SULFOMANNINATE DE PLOMB.

	Tr.	
Oxyde de plomb.....	87,74	87,85
Carbone.....	»	6,09
Hydrogène.....	»	0,79
Acide sulfurique.....	43,89	42,91

(FAVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XI, p. 78.)

## SULFOMÉSITYLATE DE CHAUX.

Acide sulfurique.....	4002,32	40,93
Chaux.....	742,00	29,07
Carbone.....	439,42	48,76
Hydrogène.....	75,00	3,06
Oxygène.....	200,00	8,48
	2448,44	400,00

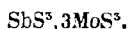
(Tr. de Ch. de Dumas, t. VII, p. 107.)

## SULFOMÉTHYLATE DE BARYTE.

Sulfate de baryte.....	58,5	58,8
Acide sulfurique.....	20,4	20,2
Carbone.....	6,4	6,4
Hydrogène.....	4,5	4,5
Eau.....	40,2	9,9
Perte ou oxygène.....	3,3	3,5
	400,0	400,0

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 57.)

## SULFOMOLYBDATE D'ANTIMOINE.



Sulfure d'antimoine.....	38,07	2216,38
Acide sulfomolybdique..	64,93	3606,00
	400,00	5822,38

## SULFOMOLYBDATE D'ARGENT.



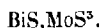
Sulfure d'argent.....	56,37	4552,77
Acide sulfomolybdique..	43,63	4202,00
	400,00	2754,77

## SULFOMOLYBDATE DE BARYUM.



Sulfure de baryum.....	46,82	4058,04
Acide sulfomolybdique..	53,48	4202,00
	400,00	2260,04

## SULFOMOLYBDATE DE BISMUTH.



Sulfure de bismuth.....	47,54	4534,53
Acide sulfomolybdique..	52,42	4202,00
	400,00	2733,53

## SULFOMOLYBDATE DE CADMIUM.



Sulfure de cadmium....	42,76	897,93
Acide sulfomolybdique..	57,24	4202,00
	400,00	2099,93

## SULFOMOLYBDATE DE CALCIUM.



Sulfure de calcium....	27,55	457,49
Acide sulfomolybdique..	72,45	4202,00
	400,00	4659,49

## SULFOMOLYBDATES DE CÉRIUM.

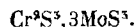


Sesquisulfure de cérium.	32,74	2898,78
Acide sulfomolybdique..	67,29	4204,00
	400,00	5302,78



Protosulfure de cérium..	39,23	674,69
Acide.....	60,77	4202,00
	400,00	4876,69

## SULFOMOLYBDATE DE CHROME.



Sulfure de chrome.....	26,60	4259,48
Acide sulfomolybdique..	73,40	3606,00
	400,00	4865,48

## SULFOMOLYBDATE DE COBALT.

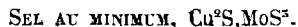


Sulfure de cobalt.....	32,47	530,45
Acide sulfomolybdique..	67,83	1202,00
	400,00	4732,45

## SULFOMOLYBDATES DE CUIVRE.



Bisulfure de cuivre.....	33,18	597,75
Acide sulfomolybdique..	66,82	4202,00
	400,00	4799,75



Protosulfure de cuivre..	45,23	1495,50
Acide.....	54,77	4202,00
	400,00	2397,50

## SULFOMOLYBDATES D'ÉTAIN.



Bisulfure d'étain.....	32,42	4237,64
Acide sulfomolybdique..	67,88	2404,00
	400,00	3641,64

## SULFOMOLYBDATES

367

## SULFOMOLYBDATES

SEL AU MINIMUM.  $\text{SnS}, \text{MoS}^3$ .

Protosulfure d'étain....	43,79	735,29
Acide.....	56,21	4202,00
	400,00	4937,29

## SULFOMOLYBDATES DE FER.

SEL AU MAXIMUM.  $\text{Fe}^2\text{S}^3, 3\text{MoS}^3$ .

Sesquisulfure de fer....	26,23	4284,88
Acide sulfomolybdique..	73,77	3606,00
	400,00	4887,88

SEL AU MINIMUM.  $\text{FeS}, \text{MoS}^3$ ,

Protosulfure de fer.....	34,04	539,46
Acide sulfomolybdique..	68,99	4202,00
	400,00	4741,46

## SULFOMOLYBDATE DE LITHIUM.

 $\text{LS}, \text{MoS}^3$ .

Sulfure de lithium.....	48,97	284,50
Acide sulfomolybdique..	81,03	4202,00
	400,00	4483,50

## SULFOMOLYBDATE DE MAGNÉSIUM

 $\text{MgS}, \text{MoS}^3$ .

Sulfure de magnésium..	23,02	359,54
Acide sulfomolybdique..	76,98	4202,00
	400,00	4561,54

## SULFOMOLYBDATE DE MANGANÈSE

 $\text{MnS}, \text{MoS}^3$ .

Sulfure de manganèse..	34,28	547,04
Acide sulfomolybdique..	68,72	4202,00
	400,00	4749,04

## SULFOMOLYBDATES DE MERCURE.

SEL AU MAXIMUM.  $\text{HgS}, \text{MoS}^3$ .

Bisulfure de mercure....	54,96	4265,82
Acide sulfomolybdique..	45,04	4202,00
	400,00	2467,82

SEL AU MINIMUM.  $\text{Hg}^2\text{S}, \text{MoS}^3$ .

Protosulfure de mercure..	69,45	2531,64
Acide.....	30,55	4202,00
	400,00	3733,64

## SULFOMOLYBDATE DE NICKEL.

 $\text{NiS}, \text{MoS}^3$ .

Sulfure de nickel.....	32,20	570,83
Acide sulfomolybdique..	67,80	4202,00
	400,00	4772,83

## SULFOMOLYBDATE D'OR.

 $\text{Au}^2\text{S}^3, 3\text{MoS}^3$ .

Sulfure d'or.....	46,44	3089,48
Acide sulfomolybdique..	53,86	3606,00
	400,00	6695,48

## SULFOMOLYBDATE DE PLATINE.

 $\text{PtS}, 2\text{MoS}^3$ .

Sulfure de platine.....	40,49	4635,82
Acide sulfomolybdique..	59,51	2404,00
	400,00	4039,82

## SULFOMOLYBDATE DE PLOMB.

 $\text{PbS}, \text{MoS}^3$ .

Sulfure de plomb.....	55,44	4495,66
Acide.....	44,56	4202,00
	400,00	2697,66

SULFOMOLYBDATE DE POTASSIUM.  $\text{KS}, \text{MoS}^3$ .

Sulfure de potassium...	36,57	699,07
Sulfide molybdique.....	63,43	4202,00
	400,00	4904,07

(BERZELIUS.)

## SULFOMOLYBDATE DE SODIUM.

 $\text{NaS}, \text{MoS}^3$ .

Sulfure de sodium.....	29,05	492,08
Acide sulfomolybdique..	70,95	4202,00
	400,00	4694,08

## SULFOMOLYBDATE DE STRONTIUM.

 $\text{SrS}, \text{MoS}^3$ .

Sulfure de strontium....	38,37	788,44
Acide.....	61,63	4202,00
	400,00	4990,44

## SULFOMOLYBDATE DE THORIUM.

 $\text{ThS}, \text{MoS}^3$ .

Sulfure de thorium....	44,04	844,90
Acide.....	55,96	4202,00
	400,00	2046,90

## SULFOMOLYBDATE DE VANADIUM.

 $\text{VS}^2, 2\text{MoS}^3$ .

Sulfure de vanadium...	34,37	4056,89
Acide sulfomolybdique..	65,63	2404,00
	400,00	3460,89

## SULFOMOLYBDATE D'YTTTRIUM.



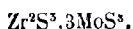
Sulfure d'yttrium.....	33,43	
Acide sulfomolybdique.....	66,57	
	<u>400,00</u>	

## SULFOMOLYBDATE DE ZINC.



Sulfure de zinc.....	33,46	503,23
Acide sulfomolybdique..	66,54	4202,00
	<u>400,00</u>	<u>4705,23</u>

## SULFOMOLYBDATE DE ZIRCONIUM.



Sulfure de zirconium.....		28,59
Acide sulfomolybdique.....		71,41
		<u>400,00</u>

SULFOMORPHIDE. C<sup>54</sup>H<sup>58</sup>Az<sup>2</sup>S<sup>2</sup>O<sup>16</sup>.

	Tr.	Calc.	
Azote.....	»	28	»
Oxygène.....	»	428	»
Carbone.....	63,0	408	64,5
Hydrogène.....	5,8	36	5,7
Soufre.....	5,4	32	5,4
		<u>632</u>	

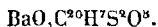
(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXIV, p. 113.)

## SULFONAPHTALATE D'AMMONIAQUE.

	Tr.	Calc.	
Baryte.....	27,57	956,9	26,67
Acide sulfurique.	30,17	4002,3	27,94
Carbone.....	44,90	4528,7	42,64
Hydrogène.....	2,87	99,8	2,78
	<u>402,54</u>	<u>3587,7</u>	<u>400,00</u>

(FARADAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 87.)

## SULFONAPHTALATE DE BARYTE.



	(a)	(b)	(c)
Baryte.....	26,58	27,570	»
Acide sulfurique	27,84	30,170	»
Carbone.....	43,40	41,900	29,523
Hydrogène....	2,86	2,877	1,925
	<u>400,68</u>	<u>402,517</u>	<u>31,448</u>

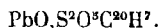
(a) LIEBIG et WOHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 88. — (b) FARADAY, *id.*, t. XXXIV, p. 166. — (c) BERZELIUS, *id.*, t. LXY, p. 293.

## SULFONAPHTALATE DE BARYTE.

	Calc.	Tr.	
Baryte.....	956,9	27,53	27,59
Soufre.....	402,3	41,58	44,76
Oxygène.....	500,0	14,40	14,19
Carbone.....	4528,7	43,98	43,80
Hydrogène.....	87,4	2,51	2,66
	<u>3475,3</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(REGNAULT.)

## SULFONAPHTALATE DE PLOMB.



Oxyde de plomb.	4394,5	35,64	35,75
Soufre.....	402,3	40,28	40,24
Oxygène.....	500,0	42,78	43,44
Carbone.....	4528,7	39,07	38,50
Hydrogène.....	87,4	2,23	2,40
	<u>3942,9</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(REGNAULT.)

## SULFONAPHTALATE DE POTASSE.

	Calc.	Tr.	
Potasse.....	589,9	48,98	49,09
Soufre.....	402,3	42,94	43,24
Oxygène.....	500,0	46,09	45,65
Carbone.....	4528,7	49,48	48,98
Hydrogène.....	87,4	2,84	3,04
	<u>3408,3</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>
Eau.....	442,4	3,64	3,93

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 90.)

## SULFONAPHTALIDE.

Carbone.....	77,446	77,72
Hydrogène.....	5,134	5,29
Soufre.....	47,723	8,52
Oxygène.....		
	<u>400,000</u>	<u>400,00</u>

## SULFONAPHTALINE.

Carbone.....	74,974	73,317
Hydrogène.....	4,879	4,919
Soufre.....	40,000	9,914
Oxygène.....	40,447	9,853
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(Tr. de Ch. de Berzelius.)

SULFONARCOTIDE. C<sup>46</sup>H<sup>48</sup>Az<sup>2</sup>S<sup>2</sup>O<sup>32</sup>.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	59,4	552	60,2
Hydrogène.....	5,3	48	5,2
Soufre.....	3,6	32	3,5
Azote.....	»	28	»
Oxygène.....	»	256	»
		<u>916</u>	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXIV, p. 114.)

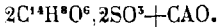


**SULFOPHOSPHITE D'AMMONIAQUE.**

Soufre.....	49,9	
Phosphore.....	32,6	
Ammoniaque.....	17,5	
	<u>100,0</u>	

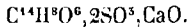
(BINEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 266.)

**SULFORUFATE DE CHAUX.**



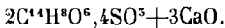
Carbone.....	42,50	43,69
Hydrogène.....	4,18	4,08
Oxygène.....	22,78	24,50
Chaux.....	8,06	7,27
Acide sulfurique.....	22,48	20,46
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

**SULFORUFATE [DE CHAUX.**



Carbone.....	33,77	34,23
Hydrogène.....	3,30	3,19
Oxygène.....	20,12	19,16
Acide sulfurique.....	32,37	32,04
Chaux.....	10,44	11,38
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

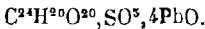
**SULFORUFATE DE CHAUX.**



Carbone.....	32,53	32,37
Hydrogène.....	3,40	3,02
Oxygène.....	49,14	48,15
Acide sulfurique.....	30,45	30,32
Chaux.....	14,51	16,44
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(*Rapport ann. de Berzelius*, 1841.)

**SUBFOSACCHARATE DE PLOMB.**



	Tr.			
Oxyde de plomb.....	54,0	55,30	53,2	53,2
Carbone.....	»	18,00	18,6	»
Hydrogène.....	»	2,38	2,6	»
Acide sulfurique.....	»	4,90	4,1	»
		Calc.		
Oxyde de plomb.....		5578,4	54,8	
Carbone.....		1836,4	18,0	
Hydrogène.....		250,0	2,4	
Acide sulfurique.....		501,1	4,9	
Oxygène.....		2000,0	19,9	
		<u>10165,9</u>	<u>100,0</u>	

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 170.)

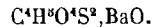
II.

**SULFOSINAPISINE.**

Carbone.....	57,920
Hydrogène.....	7,795
Azote.....	4,940
Soufre.....	9,657
Oxygène.....	19,688
	<u>100,000</u>

(PELOUZE, *Journ. de Pharm.*, t. XVII, p. 273.)

**SULFOSULFÉTHYLATE DE BARYTE.**



Carbone.....	44,38	44,38
Hydrogène.....	3,05	2,93
Oxygène.....	18,83	18,80
Soufre.....	19,09	18,91
Baryte.....	44,65	44,98
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(LÖEVIĆ, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841, p. 295.)

**SULFOTELLURATES D'ARGENT.**

**SEL AU MINIMUM. AgS, TeS<sup>5</sup>.**

Sulfure d'argent.....	52,49	4552,77
Acide sulfotellurique....	47,51	4405,26
	<u>100,00</u>	<u>2958,03</u>

**SEL AU MAXIMUM. 3AgS, TeS<sup>5</sup>.**

Sulfure d'argent.....	76,82	4658,31
Acide.....	23,18	4405,26
	<u>100,00</u>	<u>6063,57</u>

**SULFOTELLURATES DE BARYUM.**

**SEL NEUTRE. BaS, TeS<sup>5</sup>.**

Sulfure de baryum.....	42,95	4058,04
Acide sulfotellurique....	57,05	4405,26
	<u>100,00</u>	<u>2463,30</u>

**BISEL. BaS, 2TeS<sup>5</sup>.**

Sulfure de baryum.....	27,35	4058,04
Acide sulfotellurique....	72,65	2810,52
	<u>100,00</u>	<u>3868,56</u>

**QUADRISEL. BaS, 4TeS<sup>5</sup>.**

Sulfure de baryum.....	15,84	4058,04
Acide sulfotellurique....	84,16	5621,04
	<u>100,00</u>	<u>6679,08</u>

**SEL TRIBASIQUE. 3BaS, TeS<sup>5</sup>.**

Sulfure de baryum.....	69,31	3174,12
Acide sulfotellurique....	30,69	4405,26
	<u>100,00</u>	<u>4579,38</u>

24

**SULFOTELLURATES DE FER.****SEL NEUTRE AU MAXIMUM.  $\text{Fe}^2\text{S}^3, 3\text{TeS}^3$ .**

Sesquisulfure de fer....	23,32	4281,88
Acide sulfotellurique....	76,68	4245,78
	400,00	5497,66

**SEL BASIQUE AU MAXIMUM.  $\text{Fe}^2\text{S}^3, \text{TeS}^3$ .**

Sesquisulfure de fer....	47,71	4281,88
Acide .....	52,29	4405,26
	400,00	2687,14

**SEL AU MINIMUM.  $3\text{FeS}, \text{TeS}^3$ .**

Protosulfure de fer.....	53,57	4590,48
Acide .....	46,43	4405,28
	400,00	2995,76

**SULFOTELLURATES DE POTASSIUM.****SEL NEUTRE.  $\text{KS}, \text{TeS}^3$ .**

Sulfure de potassium....	32,97	699,07
Acide sulfotellurique....	67,03	4405,26
	400,00	2104,33

**BISEL.  $\text{KS}_2, 2\text{TeS}^3$ .**

Sulfure de potassium....	49,74	699,07
Acide sulfotellurique....	80,26	2810,52
	400,00	3509,59

**QUADRISEL.  $\text{KS}_4, 4\text{TeS}^3$ .**

Sulfure de potassium....	10,95	699,07
Acide sulfotellurique....	89,05	5624,04
	400,00	6320,41

**SEL BASIQUE.  $3\text{KS}, \text{TeS}^3$ .**

Sulfure de potassium....	59,60	2097,24
Acide sulfotellurique....	40,40	4405,26
	400,00	3502,47

**SULFOTELLURATES DE SODIUM.****SEL NEUTRE.  $\text{NaS}, \text{TeS}^3$ .**

Sulfure de sodium.....	25,93	492,08
Acide sulfotellurique....	74,07	4405,26
	400,00	4897,34

**BISEL.  $\text{NaS}_2, 2\text{TeS}^3$ .**

Sulfure de sodium.....	44,90	492,08
Acide sulfotellurique....	85,10	2810,52
	400,00	3302,60

**QUADRISEL.  $\text{NaS}_4, 4\text{TeS}^3$ .**

Sulfure de sodium.....	8,05	492,08
Acide sulfotellurique....	91,95	5624,04
	400,00	6113,42

**SEL BASIQUE.  $3\text{NaS}, \text{TeS}^3$ .**

Sulfure de sodium.....	54,23	4476,24
Acide sulfotellurique....	48,77	4405,26
	400,00	2881,50

**SULFOTELLURITES D'ARGENT.****SEL NEUTRE.  $\text{AgS}, \text{TeS}^3$ .**

Sulfure d'argent.....	56,32	1552,77
Acide sulfotellureux....	43,68	1204,08
	400,00	2756,85

**SEL BASIQUE.  $3\text{AgS}, \text{TeS}^3$ .**

Sulfure d'argent.....	79,46	4658,34
Acide sulfotellureux....	20,54	1204,08
	400,00	5862,39

**SULFOTELLURITES DE BARYUM.****SEL NEUTRE.  $\text{BaS}, \text{TeS}^3$ .**

Sulfure de baryum....	46,77	4058,04
Acide sulfotellureux....	53,23	4204,08
	400,00	2262,12

**BISEL.  $\text{BaS}_2, 2\text{TeS}^3$ .**

Sulfure de baryum....	30,52	4058,04
Acide sulfotellureux....	69,48	2408,16
	400,00	3466,20

**QUADRISEL.  $\text{BaS}_4, 4\text{TeS}^3$ .**

Sulfure de baryum....	48,44	4058,04
Acide sulfotellureux....	84,89	4816,32
	400,00	5874,36

**SEL BASIQUE.  $3\text{BaS}, \text{TeS}^3$ .**

Sulfure de baryum....	72,50	3474,12
Acide sulfotellureux....	27,50	4204,08
	400,00	4378,20

**SULFOTELLURITES DE FER.****SEL NEUTRE AU MAXIMUM.  $\text{Fe}^2\text{S}^3, 3\text{TeS}^3$ .**

Sesquisulfure de fer....	26,49	4281,88
Acide sulfotellureux....	73,81	3612,24
	400,00	4894,12

**SEL BASIQUE AU MAXIMUM.  $\text{Fe}^2\text{S}^3, \text{TeS}^3$ .**

Sesquisulfure de fer....	51,57	4281,88
Acide sulfotellureux....	48,43	4204,08
	400,00	2485,96

**SEL NEUTRE AU MINIMUM.  $\text{FeS}, \text{TeS}^3$ .**

Protosulfure de fer....	30,98	530,46
Acide.....	69,02	4204,08
	400,00	4734,24

SEL BASIQUE AU MINIMUM.  $3FeS, TeS^2$ .

Protosulfure de fer.....	57,38	4590,48
Acide.....	42,62	4204,08
	400,00	2794,56

## SULFOTELLURITES DE POTASSIUM.

SEL NEUTRE.  $KS, TeS^2$ .

Sulfure de potassium... ..	36,46	699,07
Acide sulfotellureux.....	63,54	4204,08
	400,00	4903,45

BISEL.  $KS, 2TeS^2$ .

Sulfure de potassium... ..	22,30	699,07
Acide sulfotellureux... ..	77,70	2408,46
	400,00	3407,23

QUADRISEL.  $KS, 4TeS^2$ .

Sulfure de potassium... ..	12,55	699,07
Acide sulfotellureux... ..	87,45	4816,32
	400,00	5515,39

SEL BASIQUE.  $3KS, TeS^2$ .

Sulfure de potassium... ..	63,26	2097,24
Acide sulfotellureux... ..	36,74	4204,08
	400,00	3304,29

## SULFOTELLURITES DE SODIUM.

SEL NEUTRE.  $NaS, TeS^2$ .

Sulfure de sodium.....	29,01	492,08
Acide sulfotellureux.....	70,99	4204,08
	400,00	4696,46

BISEL.  $NaS, 2TeS^2$ .

Sulfure de sodium.....	16,97	492,08
Acide sulfotellureux.....	83,03	2408,46
	400,00	2900,24

QUADRISEL.  $NaS, 4TeS^2$ .

Sulfure de sodium.....	9,27	492,08
Acide sulfotellureux.....	90,73	4816,32
	400,00	5308,40

SEL BASIQUE.  $3NaS, TeS^2$ .

Sulfure de sodium.....	55,08	4476,24
Acide.....	44,92	4204,08
	400,00	2680,32

## SULFOVINATE DE BARYTE.



Hyposulfate de baryte.....	68,40	67,37
Huile douce de vin.....	42,25	42,27
Eau.....	49,65	20,36
	400,30	400,00

(DUMAS et BOULLAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 301.)

## SULFOVINATE DE BARYTE.

Sulfate de baryte.....	54,986
Acide sulfurique.....	49,720
Carbone.....	42,370
Hydrogène.....	3,060
Oxygène.....	9,864
	400,000

(WÖEHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 424.)

## SULFOVINATE DE BARYTE séché à l'air.

Sulfate de baryte.....	54,973
Acide sulfurique.....	48,895
Hydrogène bicarboné.....	43,440
Eau.....	42,722
	400,000

(WÖEHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 142.)

## SULFOVINATE DE BARYTE.

Baryte.....	39,42
Acide sulfurique.....	44,29
Alcool.....	49,29
	400,00

(RAMMELSBERG, *Rép. de Ch. sc. et ind.*, t. IV, p. 46.)

## SULFOVINATE DE CUIVRE.

Hyposulfate de cuivre.....	60,38	60,83
Huile douce de vin.....	44,03	44,72
Eau.....	25,59	24,45
	400,00	400,00

(DUMAS et BOULLAY.)

## SULFOVINATE DE CUIVRE.

Cuivre.....	20,52
Acide sulfurique.....	44,48
Éther.....	49,38
Eau.....	48,62
	400,00

(RAMMELSBERG.)

## SULFOVINATE DE LITHINE.

Lithine.....	—	9,62
Acide.....	—	53,43
Éther.....	—	24,96
Eau.....	—	44,99
		400,00

(RAMMELSBERG.)

## SULFOVINATE DE MAGNÉSIE.

	(1)	(2)	(3)
Magnésie.....	44,94	43,22	41,87
Acide.....	57,98	51,30	46,00
Éther.....	27,08	23,97	24,48
Eau.....	»	11,51	20,65
	400,00	400,00	400,00

(1) (2) Séché à 75°. — (3) S. cristallisé.

(RAMMELSBERG.)

**SULFOVINATE DE MANGANÈSE.**

Manganèse.....	48,84
Acide.....	42,36
Éther.....	49,79
Eau.....	49,01

400,00

(RAMMELSBURG.)

**SULFOVINATES DE PLOMB.****SEL NEUTRE.**

Oxyde de plomb.....	45,43
Acide.....	32,44
Éther.....	45,45
Eau.....	7,28

400,00

(RAMMELSBURG.)

**SULFOVINATE DE PLOMB.****SEL ACIDE.**

Bihyposulfate de plomb. . .	72,20	72,07
Huile douce de vin. . . . .	45,47	45,27
Eau.....	42,33	42,66

400,00 400,00

(DUMAS et BOULLAY.)

**SULFOVINATE DE PLOMB.****SEL BASIQUE.**

Oxyde de plomb.....	65,47
Acide.....	23,53
Éther.....	44,00

400,00

(RAMMELSBURG.)

**SULFOVINATE DE POTASSE.**

Potasse.....	28,84
Acide sulfurique.....	47,84
Carbone.....	43,98
Hydrogène.....	2,34
Eau.....	7,00

400,00

(HENNELL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 157.)**SULFOVINATE DE POTASSE.**

Potasse.....	28,63
Acide.....	48,65
Éther.....	22,72

400,00

(RAMMELSBURG.)

**SULFOVINATE DE POTASSE ET D'AMMONIAQUE,**

Sulfovinat de potasse.....	69,63	69,52
— d'ammoniaque.....	30,37	30,82

400,00

(RAMMELSBURG.)

**SULFOVINATE DE SOUDE.**

Soude.....	48,74
Acide.....	48,04
Éther.....	22,44
Eau.....	40,78

400,00

(RAMMELSBURG.)

**SULFOVINATE DE STRONTIANE.**

Strontiane.....	30,55
Acide.....	47,33
Éther.....	22,44

400,00

(RAMMELSBURG.)

**SULFOVINATE DE ZINC.**

Oxyde de zinc.....	22,89
Acide.....	45,59
Éther.....	21,29
Eau.....	40,23

400,00

(RAMMELSBURG.)

**SULFURE D'ALUMINIUM. AL<sup>2</sup>S<sup>3</sup>.**

Aluminium.....	343,32	36,26
Soufre.....	603,48	63,74

946,80 400,00

**SULFURE D'AMYLE. C<sup>5</sup>H<sup>11</sup>S<sup>2</sup>.**

	Tr.		Calc.	
Carbone... 58,00	58,42	60,0	58,3	
Hydrogène. 9,74	40,26	11,0	10,6	
Soufre..... 32,29	31,32	32,0	31,4	
	400,00	400,00	403,0	400,0

(HENRY fils, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXV, p. 248.)**SULFURES D'ANTIMOINE.****PROTOSULFURE. Sb<sup>3</sup>S<sup>3</sup>.**

	(a)	(b)	(c)	(d)
Antimoine 73,77	1642,8	400,000	72,77	
Soufre... 26,23	603,3	35,559	27,23	
	400,00	2216,1	400,00	

	(e)	(f)	(g)
Antimoine.....	400,00	74,4	75
Soufre.....	37,42	25,9	25
		400,0	400

(a) (c) (e) THOMSON, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 295.  
— (f) PROUST, *id.*, t. LXXX, p. 263. — (g) VAUCQUELIN, *id.* — (b) (d) Calculé.

## SULFURE D'ANTIMOINE.

	(a)	(b)	(c)
Antimoine.....	72,94	53,69	77,0
Soufre.....	27,09	20,00	23,0
	400,00	73,69	400,0

	(d)	(e)	(f)
Antimoine.....	100,00	74,06	400,00
Soufre.....	29,87	25,94	34,96
	429,87	400,00	434,96

(a) (b) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 125. — (c) (d) WENTZEL, *id.*, t. XCIII, p. 141. — (e) (f) JOH. DAVY, *id.*

DEUTOSULFURE. Sb<sub>2</sub>S<sub>3</sub>.

Antimoine.....	66,44	66,55
Soufre.....	33,86	33,45
	400,00	400,00

	Calc.		
Antimoine.....	806,4	66,7	400,0
Soufre.....	402,2	33,3	49,0
	4208,6	400,0	449,9

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 248.)

## VOY. ANTIMOINE SULFURÉ.

PERSULFURE. Sb<sub>2</sub>S<sub>5</sub>.

Antimoine.....	1642,9	64,6	400,00
Soufre.....	4005,5	38,4	62,36
	2618,4	400,0	

## SULFURE D'ANTIMOINE ET DE NICKEL.

Nickel.....	29,43
Fer.....	4,83
Antimoine.....	50,84
Arsenic.....	2,65
Soufre.....	47,38
	402,43

(RAMMELSBERG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 280.)

## SULFURE D'ANTIMOINE ET DE SODIUM.

Sulfure sodique... .	23,44	22,76	23,267
Sulfide antimonique	44,43	44,57	44,277
Eau.....	34,62	35,73	35,456
	99,49	400,05	400,000

(KIRCHER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841.)

## SULFURE D'ARGENT.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Argent... .	87,032	4351,6	87,05	85
Soufre... .	42,968	204,4	42,95	45
	400,000	4552,7	400,00	400

(a) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXIX, p. 132. — (b) KLAPROTH, *id.*, t. LXXXII, p. 253. — (c) VAUQUELIN, *id.* — (d) VANDEN BROECK, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 328.

## SULFURE D'ARGENT.

	(e)	(f)	(g)
Argent.....	87,27	87,04	435
Soufre.....	42,73	42,96	20
	400,00	400,00	435

(e) (f) (g) MARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 125.

## VOY. ARGENT SULFURÉ.

## SULFURES D'ARSENIC.

	(a)	(c)	(d)	(b)
Arsenic.....	57	940,77	48,08	27,62
Soufre.....	43	4005,80	54,92	30,00
	400	4946,57	400,00	57,62

(a) VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 263. — (b) LAUGIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 125. — (c) (d) Calculé.

## SULFURE D'ARSENIC jaune artificiel.

Soufre.....	42
ARSENIC.....	58
	400

(LAUGIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXXV, p. 59.)

## SULFURE D'ARSENIC rouge naturel ou réalgar.

Arsenic.....	400,00
Soufre.....	43,67

## SULFURE D'ARSENIC jaune naturel ou orpiment.

Arsenic.....	400,00
Soufre.....	64,66

(LAUGIER ET KLAPROTH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 243.)

## VOY. ARSENIC SULFURÉ.

SESQUISULFURE. Ar<sub>2</sub>S<sub>3</sub>.

## Syn. : Orpiment.

Arsenic.....	940,77	60,92
Soufre.....	603,48	39,08
	4544,25	400,00

## MONOSULFURE.

## Syn. : Réalgar.

Arsenic.....	470,38	70,04
Soufre.....	204,46	29,96
	674,54	400,00

SOUS-SULFURE d'arsenic. AS<sub>2</sub>S.

Arsenic.....	5544,56	96,56
Soufre.....	204,46	3,44
	5845,72	400,00

**SULFURE D'AZOTE. AzS<sup>5</sup>.**

Soufre.....	603,48	77,32
Azote.....	177,32	22,68
	780,80	100,00

(LECANU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 97.)**SULFURE DE BARYUM. BaS.**

Baryum.....	856,93	80,98
Soufre.....	204,16	49,02
	4058,09	100,00

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 233.)**SULFURE DE BARYUM ET DE CUIVRE.**

Sulfure de baryum.....	45,0
— de cuivre.....	55,0
	400,0

(BERTHIER.)

**SULFURE DE BARYUM ET DE FER.**

Sulfure de baryum.....	62,6
Protosulfure de fer.....	37,4
	400,0

(BERTHIER.)

**SULFURE DE BARYTE.**

Soufre.....	34,5
Baryte.....	65,5
	400,00

(VACQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 13.)**SULFURE DE BENZOÏLE.**

Carbone.....	1074,28	69,77
Hydrogène.....	62,50	4,06
Oxygène.....	200,00	43,03
Soufre.....	204,16	43,44
	4534,94	400,00

(Tr. de Ch. de Dumas, t. V, p. 211.)

**SULFURE DE BISMUTH. Bi<sup>2</sup>S<sup>3</sup>.**

	(a)	(b)	(c)
Bismuth.....	84,62	26,60	86,35
Soufre.....	18,49	6,03	20,00
	400,44	32,63	406,35

	(d)	(e)	(f)	(g)
Bismuth..	68,25	85,0	60,0	84,619
Soufre....	34,75	45,0	40,0	48,381
	400,00	400,0	400,0	400,000

(a) (b) (c) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 125. — (d) VACQUELIN, *id.*, t. LXXX, p. 263. — (e) WENZEL, *id.* — (f) SAGE, *id.* — (g) LA-GERJHELM, *id.*, t. XCIV, p. 169.**SULFURE DE BISMUTH.**

	(h)	(i)	(j)
Bismuth.....	80,98	2660,75	81,51
Soufre.....	48,72	603,48	48,49
	99,70	3264,23	400,00

(h) ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 201.  
— (i) (j) Calculé.**SULFURE BISMUTHIQUE. Bi<sup>2</sup>S<sup>3</sup>.**

Bismuth.....	86,34	86,865
Soufre.....	13,50	13,435
	99,84	400,000

(Rapp. ann. de Berzelius, 1844.)

**SULFURE DE CACODYLE. C<sup>4</sup>H<sup>6</sup>AsS.**

Carbone.....	20,49	20,35	20,1
Hydrogène.....	5,02	5,04	4,9
Arsenic.....	62,32	»	64,8
Soufre.....	42,17	»	43,2
	400,00		400,0

(BUNSEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VI, p. 183.)**SULFURE DE CADMIUM.**

Cadmium.....	696,7	77,6	400,00
Soufre.....	204,1	22,4	28,87
	897,8	400,0	

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 82.)**SULFURE DE CALCIUM. CaS.**

Calcium.....	256,03	56,02
Soufre.....	204,16	43,98
	457,19	400,00

**SULFURE DE CALCIUM ET DE CUIVRE.**

Sulfure de calcium.....	33
— de cuivre.....	67
	400

(BERTHIER.)

**SULFURE DE CALCIUM ET DE FER.**

Sulfure de calcium.....	49
Protosulfure de fer.....	51
	400

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 249.)**SULFURE DE CARBONE. CS<sup>2</sup>.**

Soufre.....	204,16	84,23
Carbone.....	37,66	45,77
Sulfure.....	238,82	400,00

## SULFURE DE CARBONE.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	14,0	15,47	16,205
Soufre.....	86,0	84,84	83,795
	400,0	400,04	400,000

	(d)	(e)
Carbone.....	37,66	45,77
Soufre.....	204,16	84,23
	238,82	400,00

(a) THÉNARD et VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 230. — (b) BERZELIUS et MARCET, *id.* — (c) GOVERNE, *id.* — (d) (e) Calculé.

## SULFURE DE CARBONE de Lampadius obtenu en distillant avec du charbon des pyrites martiales.

Carbone.....	28,49
Soufre.....	58,67
Hydrogène.....	5,86
Azote.....	6,98
	400,00

(CLUZEL, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 265.)

SULFIDE CARBONIQUE ET CHLORE. C<sup>2</sup>S<sup>2</sup>Cl<sup>2</sup>.

	Fr.	Calc.
Carbone.....	40,72	40,449
Soufre.....	32,16	27,984
Chlore.....	56,76	64,570
	99,64	400,000

(WÖHLER et KOLLER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1844.)

## SULFURE DE CÉRIUM.

Cérium.....	574,696	74	400,00
Soufre.....	204,200	26	35,43
	775,896	400	435,43

(MOSANDER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 110.)

## SULFURE DE CHAUX.

	(1)	(2)	(3)
Soufre.....	19,5	63	26
Chaux.....	80,5	37	74
	400,0	400	400

(1) (2) Voie humide. — (3) Voie sèche.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 37.)

SULFURE DE CHROME. Cr<sup>2</sup>S<sup>2</sup>.

Chrome.....	703,6	53,8	400,0
Soufre.....	603,3	46,2	85,5
	4306,9	400,0	

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 301.)

## SULFURES DE COBALT.

## PROTOSULFURE. CoS.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Cobalt.....	369	64,7	400,00	50
Soufre.....	204	35,3	54,54	20
	570	400,0	454,54	70

(a) (b) (c) MIDDLETON, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847. — (d) PROUST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 125.

SESQUISULFURE. Co<sup>2</sup>S<sup>3</sup>.

Cobalt.....	738	55
Soufre.....	603	45
	1341	400

BISULFURE. CoS<sup>2</sup>.

Cobalt.....	369	47,9	400,00
Soufre.....	402	52,4	409,02
	771	400,0	

Voy. COBALT SULFURÉ.

## SULFURES DE CUIVRE.

PROTOSULFURE. Cu<sup>2</sup>S.

	(1)	(2)	(a)
Cuivre.....	792	79,7	77,4
Soufre.....	201	20,3	19,4
	993	400,0	96,5

	(b)	(c)	(d)
Cuivre.....	79,7	78,69	78,0
Soufre.....	20,0	24,34	20,0
	99,7	400,00	98,0

(a) (b) MAUMENÉ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVIII, p. 313. — (c) VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 263. — (d) PROUST, *id.* — (1) (2) Calc.

## DEUTOSULFURE. CuS.

Cuivre.....	395,6	66,3	40
Soufre.....	204,4	33,7	20
	596,7	400,0	60

(CHENEVIX, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 125.)

SULFURE DE CYANOGENE. C<sup>2</sup>AzS.

Carbone.....	20,03	450,66
Azote.....	24,28	477,26
Soufre.....	55,69	402,32
	400,00	730,24

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 34.)

## SULFURE DE CYANOGENÈ.

Carbone.....	49,24	49,24	49,04
Hydrogène.....	4,56	4,60	4,58
Azote.....	22,28	22,44	22,22
Soufre.....	50,88	50,88	50,80
Oxygène.....	»	»	6,36
			<u>400,00</u>

(JAMIESON, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 334.)SULFURE DE CYANOGENÈ. C<sup>4</sup>Az<sup>2</sup>S.

		Tr.	
Cyanogène.....	75,52	76,08	
Soufre.....	24,48	23,92	
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIX, p. 203.)SULFURE D'ÉLAINE. C<sup>3</sup>H<sup>2</sup>S<sup>2</sup>.

Carbone.....	26,43	26,37
Hydrogène.....	4,74	4,30
Soufre.....	69,87	69,33
	<u>400,74</u>	<u>400,00</u>

(LÖVIC ET WEIDMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841.)

## SULFURES D'ÉTAIN.

## PROTOSULFURE. SnS.

	(a)	(b)	(c)	(d)	(e)
Étain.....	735	78,5	400,00	85	85,9
Soufre.....	204	21,5	27,35	45	44,4
	<u>936</u>	<u>400,0</u>	<u>427,35</u>	<u>100</u>	<u>400,0</u>

(a) (b) (c) PELLETIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 263. — (d) VAUQUELIN, *id.* — (e) Calculé.

## Voy. ÉTAIN SULFURÉ.

SESQUISULFURE. Sn<sup>2</sup>S<sup>3</sup>.

Étain.....	4470	74,4	400,00
Soufre.....	603	28,9	44,72
	<u>2073</u>	<u>400,0</u>	

BISULFURE. SnS<sup>2</sup>.

Syn. : Or mussif.

Étain.....	735,29	64,63	400,0
Soufre.....	402,32	35,37	54,7
	<u>1137,61</u>	<u>400,00</u>	<u>454,7</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 77.)

## SULFURES D'ÉTHYLE.

## PROTOSULFURE.

Éthyle.....	368,440	64,66
Soufre.....	204,465	35,34
	<u>569,305</u>	<u>400,00</u>

(Tr. de Ch. org. de Liebig, t. I, p. 325.)

BISULFURE. C<sup>4</sup>H<sup>6</sup>S<sup>2</sup>.

Carbone.....	39,384	39,70
Hydrogène.....	8,266	8,08
Soufre.....	52,648	52,22
	<u>100,295</u>	<u>*400,00</u>

(MITSCHELICH, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841.)

## SULFURES DE FER.

## PROTOSULFURE. FeS.

	(a)	(b)	(c)
Fer.....	339,24	62,77	100,00
Soufre.....	200,00	37,23	59,34
	<u>539,24</u>	<u>400,00</u>	<u>159,34</u>

	(d)	(e)	(f)
Fer.....	62,5	34,5	63,0
Soufre.....	37,5	20,0	37,0
	<u>400,0</u>	<u>54,5</u>	<u>400,0</u>

(a) (b) (c) (d) PROUST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 125. — (e) THÉNARD, *id.* — (f) BERZELIUS, *id.*, t. LXXVIII, p. 127.PERSULFURE. FeS<sup>2</sup>.

Fer.....	339,24	45,74	400,00
Soufre.....	402,00	54,26	448,62
	<u>741,24</u>	<u>400,00</u>	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 150.)SULFURE MAGNÉTIQUE OU PYRITE. Fe<sup>2</sup>S<sup>2</sup>.

Fer.....	59,85	2373
Soufre.....	40,45	4608
	<u>400,00</u>	<u>3984</u>

SULFURE MAGNÉTIQUE OU PYRITE. En réduisant le sulfate de fer par le gaz hydrogène, on obtient le sulfure Fe<sup>2</sup>S<sup>2</sup>.

Fer.....	2747	93,4	400,000
Soufre.....	204	6,9	7,422
	<u>2948</u>	<u>400,0</u>	

SULFURE MAGNÉTIQUE OU PYRITE. Sesquisulfure obtenu en faisant passer de l'acide hydrosulfurique sur du peroxyde hydraté. Fe<sup>2</sup>S<sup>3</sup>.

Fer.....	678	52,9
Soufre.....	603	47,4
	<u>4284</u>	<u>400,0</u>

SULFURE MAGNÉTIQUE OU PYRITE. Variété de sulfure magnétique. Fe<sup>3</sup>S<sup>4</sup>.

Protosulfure...	1080	Fer...	4017	55,8
Bisulfure...	744	Soufre.	804	44,2
	<u>4824</u>		<u>4824</u>	<u>400,0</u>



SULFURE MAGNÉTIQUE OU PYRITE. En réduisant le protosulfate neutre anhydre par l'hydrogène sulfuré, on a le sulfure Fe<sup>2</sup>S.

Fer.....	77,43	400,00	
Soufre.....	22,87	29,65	
		400,00	

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 263.)

## SULFURE DE FER ET DE CALCIUM.

Sulfure de fer.....	54	
— de calcium.....	49	
	400	

(BERTHIER, *Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 192.)

SULFURE D'IRIDIUM. IS<sup>2</sup>.

Iridium.....	4233,2	75,4
Soufre.....	402,3	24,6
	4635,5	400,0

## SULFURES DE MANGANÈSE.

## PROTOSULFURE. MnS.

Manganèse... ..	63,88	400,00	355,887
Soufre.....	36,42	56,32	204,160
	400,00		557,047

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 240.)

SOUS-SULFURE. Mn<sup>2</sup>S.

Manganèse.....			74,5
Soufre.....			25,5
			400,0

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 263.)

## SULFURE DE MANGANÈSE ET DE SODIUM.

Sulfure de manganèse.....	74	
— de sodium.....	26	
	400	

Voy. MANGANÈSE SULFURÉ.

## SULFURES DE MERCURE.

PROTOSULFURE. Hg<sup>2</sup>S.

Mercure.....	2534,6	92,64	400,00
Soufre.....	204,3	7,36	7,95
	2732,9	400,00	

## DEUTOSULFURE. HgS.

Syn: *Cinabre*; *vermillon*.

	(1)	(2)	(3)
Mercure.....	4265,8	86,5772	86,3
Soufre.....	204,4	43,4228	43,7
	4466,9	400,0000	400,0

(1) (2) (3) ARMAND SÉGUIN, *Ann. de Ch.*, t. XC, p. 259.

## DEUTOSULFURE.

	(4)	(5)	(6)
Mercure.....	86,777	400,0	86,244
Soufre.....	43,533	45,9	43,789
	400,340	445,9	400,00

(4) (5) ARMAND SÉGUIN, *Ann. de Ch.*, t. XC, p. 259. — (6) ERDMAN ET MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 267.

Voy. MERCURE SULFURÉ.

SULFURE DE MÉTHYLE. C<sup>2</sup>H<sup>2</sup>S.

			Calc.
Hydrogène.....	37,44	9,56	9,85
Carbone.....	452,88	39,05	39,39
Soufre.....	204,16	54,39	»
	394,48	400,00	

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXI, p. 391.)

SULFURE DE MÉTHYLE. C<sup>2</sup>H<sup>3</sup>S<sup>4</sup>.

		Tr.	
Carbone .	25,57	25,36	» 25,45
Hydrogène	6,30	6,34	» 6,40
Soufre..	»	»	67,90

			Calc.
Carbone.....	450,0	25,53	
Hydrogène.....	37,5	6,38	
Soufre.....	400,0	68,09	
	587,5	400,00	

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVIII, p. 259.)

SULFURE DE MÉTHYLE. C<sup>2</sup>H<sup>3</sup>S<sup>6</sup>.

		Tr.	
Carbone.....	49,70	»	49,26
Hydrogène.....	4,85	»	4,80
Soufre.....	»	75,6	»

			Calc.
Carbone.....	450,0	49,05	
Hydrogène.....	37,5	4,76	
Soufre.....	600,0	76,49	
	787,5	400,00	

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVIII, p. 260.)

SULFURES DE MOLYBDÈNE. MoS<sup>2</sup>.

Molybdène.....	598,520	59,8	400
Soufre.....	402,200	40,2	67
	4000,720	400,0	

SULFURE DE MOLYBDÈNE. MoS<sup>3</sup>.

Molybdène.....	598,52	49,79	400,0
Soufre.....	603,60	50,24	400,5
	4202,42	400,00	

SULFURE DE MOLYBDÈNE. MoS<sup>5</sup>.

Molybdène. . . . .	598,52	42,65	400,00
Soufre. . . . .	804,40	57,35	434,46
	<u>1402,92</u>	<u>400,00</u>	

(BUCHOLZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 125. — BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 413.)

## SULFURES DE NICKEL.

## PROTOSULFURE. NiS.

Nickel. . . . .	369,75	64,58	400,00
Soufre. . . . .	204,46	35,42	54,44
	<u>570,91</u>	<u>400,00</u>	

SOUS-SULFURE. Ni<sup>2</sup>S.

Nickel. . . . .	739,50	79,7	40,0
Soufre. . . . .	204,46	20,3	27,0
	<u>940,66</u>		

(PROUST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 125.)

## Voy. NICKEL SULFURÉ.

SOUS-SULFURE. Ni<sup>2</sup>S<sup>2</sup>.

		Tr.	Calc.
Nickel. . . . .		400,0	400
Soufre. . . . .		44,3	40

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 258.)

## SULFURES D'OR.

## PROTOSULFURE. AuS.

Or. . . . .	248,006	92,54	400,0
Soufre. . . . .	204,460	7,49	8,9
	<u>449,166</u>		

DEUTOSULFURE. AuS<sup>2</sup>.

	Calc.	(a)	(b)
Or. . . . .	<u>248,006</u>	<u>80,47</u>	<u>80,39</u>
Soufre. . . . .	<u>603,480</u>	<u>49,53</u>	<u>49,64</u>
	<u>851,486</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(a) OBERKAMPF, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 144.

— (b) BUCHOLZ, *id.*

## SULFURE D'OSMIUM.

PROTOSULFURE. Os<sup>2</sup>S<sup>2</sup>.

Osmium. . . . .	2488,42	74,4	400,0
Soufre. . . . .	4005,80	28,9	40,6
	<u>3494,22</u>	<u>400,0</u>	

PERSULFURE. OsS<sup>4</sup>.

Osmium. . . . .	4244,24	60,7	400,0
Soufre. . . . .	804,64	39,3	64,7
	<u>2048,85</u>	<u>400,0</u>	

## SULFURE DE PALLADIUM.

Palladium. . . . .	76,8
Soufre. . . . .	23,2
	<u>400,0</u>

## SULFURE DE PHOSPHORE. Voyez PHOSPHURE DE SOUFRE.

## SULFURES DE PLATINE.

## PROTOSULFURE. PtS.

Platine. . . . .	4233,2	85,8	400,0
Soufre. . . . .	204,4	44,2	16,5
	<u>4434,3</u>	<u>400,0</u>	

DEUTOSULFURE. PtS<sup>2</sup>.

Platine. . . . .	4233,2	75,44	030
Soufre. . . . .	402,2	24,59	33
	<u>4635,4</u>	<u>400,00</u>	

## SULFURES DE PLOMB.

## PROTOSULFURE DE PLOMB. PbS.

	(1)	(2)	(3)
Ploomb. . . . .	4294,5	86,0	86,55
Soufre. . . . .	204,4	44,0	43,45
	<u>4495,6</u>	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>

	(4)	(5)	(6)
Ploomb. . . . .	86,23	400,00	429,5
Soufre. . . . .	43,77	45,54	20,0
	<u>400,00</u>	<u>445,54</u>	<u>449,5</u>

(1) (3) (5) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXIX, p. 116. — (2) PROUST, *id.*, t. LXXX, p. 263. — (4) VAUQUELIN, *id.* — (6) BERZELIUS, *id.*, t. III, p. 125.

SOUS-SULFURE DE PLOMB, Pb<sup>2</sup>S.

Ploomb. . . . .	2589,0	92,8	400,00
Soufre. . . . .	204,4	7,2	7,77
	<u>2790,4</u>	<u>400,0</u>	

## SULFURES DE POTASSIUM.

## PROTOSULFURE. KS.

Potassium . . . . .	487,945	70,89
Soufre. . . . .	204,460	29,41
	<u>689,075</u>	<u>400,00</u>

BISULFURE. KS<sup>2</sup>.

Potassium. . . . .	487,94	54,82
Soufre. . . . .	402,32	45,48
	<u>890,23</u>	<u>400,00</u>

TRISULFURE. KS<sup>3</sup>.

Potassium. . . . .	487,94	44,72
Soufre. . . . .	603,48	55,28
	<u>4094,39</u>	<u>400,00</u>

## SULFURES

379

## SULFURES

Autre SULFURE.  $K^2S^2$ .

Potassium.....	487,91	40,93
Soufre.....	704,04	59,07
	1491,95	400,00

QUADRISULFURE.  $KS^2$ .

Potassium.....	487,91	37,75
Soufre.....	804,64	62,25
	1292,55	400,00

Autre SULFURE  $K^2S^2$ .

Potassium.....	487,91	35,02
Soufre.....	905,20	64,98
	1393,11	400,00

QUINTISULFURE.  $KS^2$ .

Potassium.....	487,915	32,67
Soufre.....	4005,800	67,33
	4493,715	400,00

## HYDROSULFATE DE SULFURE DE POTASSIUM.

## KS,SH.

Sulfure de potassium....	689,07	76,39
Acide hydrosulfurique....	213,64	23,61
	902,71	400,00

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 24.)

## SULFURE DE POTASSIUM ET DE BARYUM.

Sulfure de potassium.....	35,7
— de baryum.....	64,3
	400,0

## SULFURE DE POTASSIUM ET DE CUIVRE.

Sulfure de potassium.....	55
— de cuivre.....	45
	400

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 244.)

## SULFURE DE RHODIUM.

Rhodium.....	654,4	76,4
Soufre.....	204,1	23,6
	852,5	400,0

SULFURE DE SÉLÉNIUM.  $SeS^2$ .

Sélénium.....	495,91	55,2
Soufre.....	402,32	44,8
	898,23	400,0

## SULFURES DE SODIUM.

PROTOSULFURE ANHYDRE.  $NaS$ .

Sodium.....	59,42	290,90
Soufre.....	40,88	201,46
	400,00	492,06

## NaS+9HO.

Sodium.....	49,34	290,90
Soufre.....	43,37	201,46
Eau.....	67,29	4042,32
	400,00	4504,38

Autre.  $NaS+5HO$ .

Sodium.....	27,59	290,90
Soufre.....	49,08	201,46
Eau.....	53,33	562,40
	400,00	1054,46

BISULFURE.  $NaS^2$ .

Sodium.....	41,96	290,91
Soufre.....	58,04	402,32
	400,00	693,23

TRISULFURE.  $NaS^2$ .

Sodium.....	32,52	290,91
Soufre.....	67,48	603,48
	400,00	894,39

QUADRISULFURE.  $NaS^2$ .

Sodium.....	26,55	290,92
Soufre.....	73,45	804,64
	400,00	4095,56

QUINTISULFURE.  $NaS^2$ .

Sodium.....	22,43	290,91
Soufre.....	77,57	4005,84
	400,00	4296,72

(KISCHER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841.)

## SULFURE DE SODIUM ET D'ANTIMOINE.

Sulfure d'antimoine.....	77
— de sodium.....	23
	400

## SULFURE DE SODIUM ET DE CALCIUM

Sulfure de sodium.....	26
— de calcium.....	74
	400

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 245.)

## SULFURE DE SOUDE.

Soufre.....	62
Soude.....	38
	400

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 33.)

## SULFURE DE STRONTIUM.

Strontium.....	547,30	73,43
Soufre.....	201,46	26,87
	748,46	400,00

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 233.)

**SULFURE DE TANTALE.**

Tantale. . . . .	2307,43	79,27	400,00
Soufre. . . . .	603,60	20,73	26,40
	<u>2911,03</u>	<u>400,00</u>	

(Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 92.)

**SULFURE DE TITANE.**

	(a)	(b)	(c)	(d)
Titane. . . . .	303,662	43	400,00	49,47
Soufre. . . . .	402,200	57	432,56	50,83
	<u>705,862</u>	<u>400</u>	<u>232,56</u>	<u>400,00</u>

(a) (b) (c) BERZELIUS, *Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 106. — (d) H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 372.**SULFURES DE TUNGSTÈNE.****PROTOSULFURE. WS<sup>3</sup>.**

Tungstène. . . . .	4483,0	74,62	400
Soufre. . . . .	402,2	25,38	34
	<u>4585,2</u>	<u>400,00</u>	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 14.)**PERSULFURE. WS<sup>5</sup>.**

Tungstène. . . . .	4483,0	66,22	400
Soufre. . . . .	603,6	33,78	51
	<u>4786,6</u>	<u>400,00</u>	

(Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 63.)

**SULFURES DE VANADIUM.****PROTOSULFURE.**

Vanadium. . . . .	855,84	68,02	400
Soufre. . . . .	204,46	31,98	47
	<u>4057,00</u>	<u>400,00</u>	

**BISULFURE.**

Vanadium. . . . .	855,84	58,65	400,0
Soufre. . . . .	402,32	44,35	70,5
	<u>4258,46</u>	<u>400,00</u>	

(Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 30.)

**SULFURE DE ZINC.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Zinc. . . . .	66,7	400,0	44,0	67,49
Soufre. . . . .	33,3	50,0	20,0	32,84
	<u>400,0</u>	<u>450,0</u>	<u>64,0</u>	<u>400,00</u>

	(5)	(6)	(7)
Zinc. . . . .	400,00	244,40	403,32
Soufre. . . . .	48,84	400,00	204,46
	<u>448,84</u>	<u>344,40</u>	<u>604,48</u>

(1) (2) S. provenant de la calcination du sulfate de zinc dans un creuset brasqué, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 237. — (3) S. par GAY-LUSSAC, *id.*, t. III, p. 125. — (4) (5) (6) Sulfure de zinc naturel ou blende, par THOMSON, *Ann. de Ch.*, t. XXIII, p. 167. — (7) Calculé.**SUMAC. *Rhus conara* de Linnée.**

Gallate de magnésie.  
Nitrate de potasse.  
Chlorure de sodium.  
Sulfate de chaux.  
Mucilage.

(BARTHOLDI, *Ann. de Ch.*, t. XII, p. 305.)**SUREAU.**

Acide malique.  
Nitrate de potasse.  
Oxalate de chaux.

(BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 268.)**SUREAU. Écorce.**

Acide viburique } volatils et obtenus  
Traces d'huile essentielle } par distillation.  
Résine neutre indifférente.  
Matière grasse acide }  
contenant du soufre } contenues dans l'ex-  
Cire végétale } trait étheré.  
Chlorophylle }  
Tannin }  
Sucre de raisin } extrait alcoolique.  
Albumine végétale }  
Gomme }  
Matière extractive } extrait aqueux.  
Fécule }  
Pectine }  
Malates de potasse et de chaux.  
Sulfates — —  
Chlorure de potassium.  
Phosphates de chaux et de magnésie.  
Fer et silice.

(KROEMER, *R. sc. et ind.*, t. XXVI, p. 339.)**SUREAU. Cendres.***Sels alcalins.*

Acide carbonique. . . . .	24,0
— sulfurique. . . . .	6,4
— muriatique. . . . .	0,4
Silice. . . . .	0,2
Potasse. . . . .	} 67,0
Soude. . . . .	
	<u>98,0</u>

*Matières insolubles.*

Acide carbonique. . . . .	34,4
— phosphorique. . . . .	8,3
Silice. . . . .	3,2
Chaux. . . . .	49,2
Magnésie. . . . .	2,5
Oxyde de fer. . . . .	4,4
— de manganèse. . . . .	4,8
Charbon. . . . .	»
	<u>97,5</u>
Phosphate de chaux. . . . .	13,6
— de fer. . . . .	2,7

(Tr. des Essais de Berthier, t. I, p. 262.)

**SUSANITE.** Voy. **PLOMB SULFATO-TRICARBONATÉ.**

**SYLVANE.** Voy. **TELLURE NATIF.**

**SYLVANITE.** Voy. **TELLURE NATIF.**

**SYMPLESITE.** Voy. **SCORODITE.**

**SYNOVIE.**

Albumine sous un état particulier....	34
Albumine ordinaire.....	13
Muriate de soude.....	5
Carbonate de soude.....	2
Phosphate de chaux.....	1 à 2
Eau.....	232
	<hr/>
	288

(MARGUERON, *Ann. de Ch.*, t. XIV, p. 130.)

**SYNOVIE humaine.**

Albumine pour la plus grande partie.

Matière grasse.

Matière animale soluble dans l'eau.

Soude.

Chlorures de sodium et de potassium.

Phosphate et carbonate de chaux.

(LASSAIGNE et ROISSEL, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 206.)

**SYNOVIE d'un cheval.**

Albumine soluble.....	6,40
Matière animale qui ne se concrète pas, avec du carbonate et de l'hydrochlorate de soude.....	0,60
Phosphate de chaux.....	0,45
Sel ammoniacal et phosphate de soude	traces
Eau.....	92,80
	<hr/>
	99,95

(JOHN, *Écrits ch.*, t. VI, p. 146.)

**T**

**TABAC.**

Une grande quantité de matière animale de nature albumineuse.

Malate de chaux, avec excès d'acide.

Acide acétique.

Nitrate et muriate de potasse en quantité notable.

Une matière rouge soluble dans l'alcool et l'eau.

Muriate d'ammoniaque.

Un principe âcre, volatil, incolore, soluble dans l'eau et l'alcool.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXI, p. 155.)

**TABAC.**

Nicotine.....	6,0
Nicotianine.....	4,0
Extractif faiblement amer.....	284,0
A reporter.....	294,0

Report.... 294,0

Gomme mêlée d'un peu de malate calcique.....	444,0
Résine verte.....	26,1
Albumine végétale.....	26,0
Substance analogue au gluten.....	104,8
Acide malique.....	51,0
Malate ammonique.....	42,0
Sulfate potassique.....	4,8
Chlorure potassique.....	6,3
Potasse qui se trouvait combinée avec de l'acide malique et de l'acide nitrique.....	9,5
Phosphate calcique.....	16,6
Chaux qui était unie à l'acide malique	24,2
Silice.....	8,8
Fibre ligneuse.....	496,9
Amidon.....	traces
Eau.....	8808,0
	<hr/>
	10000,0

(POSSELT et REIMANN, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 146.)

## TABAC. Cendres de tabac de Hongrie.

Potasse.....	23,33	22,90	22,63	14,48	5,77	13,62	6,28	6,01	7,35	6,55
Soude.....	1,81	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Chaux.....	22,49	18,51	25,29	22,16	30,08	0,19	»	»	»	»
Magnésie....	5,79	5,79	5,93	12,51	9,80	30,99	31,98	31,74	27,09	27,44
Chlorure sodiq.	0,73	4,44	7,59	9,07	2,27	7,71	9,46	10,01	10,31	7,46
— potassique »	»	»	3,98	3,12	6,00	2,46	2,99	2,06	4,38	4,51
Phosphate fer- rique.....	7,04	4,50	5,19	5,41	4,27	3,06	{ 2,88 3,37	2,10 4,32	2,05 5,19	1,74 3,69
— calcique. »	»	»	»	»	»	4,16	»	»	»	»
Sulfate —	5,16	4,50	5,22	8,04	5,60	3,92	4,34	3,94	6,46	3,00
Silice.....	14,16	13,73	5,35	4,75	6,54	3,58	3,59	4,03	5,72	7,04
Ac. carboniq.	10,45	9,41	14,78	15,90	15,09	21,95	22,69	17,08	17,39	17,19
Charbon et sable.....	10,31	13,50	4,73	6,46	13,72	8,04	11,62	19,36	13,80	23,75
	100,97	97,28	100,69	104,90	99,44	99,68	99,20	100,65	99,74	99,70

(WILL et FRÉSENUS, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 68.)

## TABAC. Composition des cendres, après déduction de l'acide carbonique, du charbon et du sable.

Potasse.....	29,08	30,67	27,88	18,20	8,20	19,55	9,68	9,37	11,37	11,21
Soude.....	2,26	»	»	»	»	0,27	»	»	»	»
Chaux.....	27,67	24,79	31,16	27,86	42,77	44,49	49,28	49,44	39,53	47,03
Magnésie....	7,22	8,57	7,31	13,73	13,93	11,07	14,53	15,58	15,04	12,77
Chlorure sodiq.	0,91	5,95	9,34	11,41	3,22	3,54	4,66	3,20	6,39	2,58
— potassique »	»	»	4,90	3,92	8,63	»	4,44	3,27	2,99	2,97
Phosphate fer- rique.....	8,78	6,03	6,39	6,80	6,07	4,34	5,19	6,72	7,56	6,30
— calcique »	»	»	»	»	»	5,97	»	»	»	»
Sulfate de chaux	6,43	5,50	6,43	10,11	7,96	5,63	6,68	6,44	9,42	5,11
Silice.....	17,65	18,39	6,59	5,97	9,22	5,14	5,54	6,28	8,34	12,03
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,64	100,00

(WILL et FRÉSENUS, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 68.)

## TABASHEER.

Silice.....	70
Chaux, potasse, eau et matière végétale	30
	100
(FOURCROY et VAUQUELIN.)	
Silice.....	72
Chaux, alumine, oxyde de fer, matière végétale et eau.....	8
Perte consistant probablement en potasse	20
	100

(JOHN, *Écrits chim.*, t. III, p. 1.)

## TACHYLITE du Vogelsgebirge.

Silice.....	50,220
Acide titanique.....	1,415
Alumine.....	47,839
A reporter.....	69,474

Report.....	69,474
Chaux.....	8,217
Soude.....	5,185
Potasse.....	3,866
Magnésie.....	3,374
Protoxyde de fer.....	10,266
— de manganèse.....	0,397
Eau ammoniacale.....	0,497
	101,306

(KLETT, *Min. de Dufrénoy*, t. III, p. 783.)

## TAFELSPATH. Voy. WOLLASTONITE.

## TAGILITE.

Oxyde de cuivre.....	61,29
Acide phosphorique.....	26,44
Eau.....	10,77
Oxyde ferrique.....	4,50
	100,00

(HERMANN, *Rev. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 351.)

## TALC.

Syn. : *Schiste talqueux ; pierre ollaire.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice .....	62,58	63,0	58,2	61,75
Magnésie.....	35,40	33,6	32,2	31,68
Oxyde ferreux.....	4,98	»	4,6	4,70
Eau.....	0,04	3,4	3,5	4,83
	<u>100,00</u>	<u>100,0</u>	<u>98,5</u>	<u>99,96</u>

(1) T. de Chamouny, par MARIIGNAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. X, p. 433. — (2) T. du Zillenthal, par BEUDANT. — (3) T. du Petit-Saint-Bernard, par BERTHIER. — (4) T. de Rhode-Island, par DELLESSE, *C. R.*, t. XLII.

## TALC. SCHISTE TALQUEUX.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	57,83	62,8	62,80	45,60	50,20	40,695	62,0	50,0
Magnésie.....	25,58	32,4	34,92	46,40	35,90	48,450	27,0	30,0
Oxyde ferreux....	9,45	4,6	4,40	5,40	2,36	5,250	3,5	3,0
Alumine.....	7,06	4,0	0,60	25,40	»	»	4,5	8,0
Eau et potassium..	»	2,3	4,92	»	2,45	0,600	6,0	»
Soude.....	»	»	»	»	»	4,230	»	»
— et potasse....	»	»	»	6,50	8,45	14,163	»	»
Carbonate de chaux.	»	»	»	»	»	22,740	»	chaux 9,0
	<u>99,92</u>	<u>100,4</u>	<u>98,34</u>	<u>98,70</u>	<u>99,36</u>	<u>99,828</u>	<u>100,0</u>	

(1) S. de Hofgastein, par HAMMELSBURG, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 534. — (2) S. de Greimer, par COBEL, *id.* — (3) S. de Proussiensk, par le même, *id.* — (4) S. de Giray, par VAUQUELIN, *id.* — (5) S. du Saint-Gothard, par SCHAFFHAULT, *id.* — (6) S. du Zillenthal, par le même, *id.* — (7). Talc laminaire flexible, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XLIX, p. 77. — (8) S. du mont Saint-Gothard, par STRUBE, *id.*, t. VIII, p. 326.

## TALC. Pierre ollaire.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Potasse.....	»	»	2,75	»	0,50	»	»
Silice.....	38,42	48,0	62,00	55,6	»	60,20	54,40
Magnésie.....	38,54	4,5	30,50	49,7	0,75	»	»
Oxyde ferreux....	45,62	6,0	2,50	44,7	»	3,55	4,00
Chaux.....	0,44	4,5	»	8,4	4,00	trace.	3,00 et magnésie.
Alumine.....	6,66	37,0	»	4,7	84,75	30,83	33,46
Acide fluorique....	0,44	»	»	»	»	»	»
Eau.....	»	5,0	»	2,6	43,50	5,00	»
Perte.....	»	»	0,50	»	»	»	8,44
	<u>99,76</u>	<u>99,0</u>	<u>98,25</u>	<u>99,4</u>	<u>100,50</u>	<u>99,58</u>	<u>100,00</u>

(1) T. par WIEGLER, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 536. — (2) T. par CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XXVIII, p. 200. — (3) T. lamelleux de Saint-Gothard, par KLAPROTH, *id.*, t. LXX, p. 103. — (4) T. de Saint-Bernard, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1821, p. 451. — (5) T. blanc terreux de Freyberg, en Saxe, par JOURN, *Ann. de Ch.*, t. LXII, p. 262 et 264. — (6) T. jaune terreux de Merowitz (Bohême), par le même, *id.* — (7) T. de Fahln en Suède, par CAHN et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 417.

## TALC ÉCAILLEUX. Voy. NACRITE.

## TALC GLAPHIQUE. Voy. AGALMATOLITE.

## TALC GRANULAIRE. Voy. NACRITE.

## TALC HYDRATÉ. Voy. MAGNÉSIE HYDRATÉE.

## TALC STÉATITE. Voy. STÉATITE.

## TALC ZOGRAPHIQUE. Voy. TERRE DE VÉRONE.

**TALCAPATITE** de Russie.

Chaux.....	37,50
Magnésie.....	7,74
Acide phosphorique.....	39,02
Acide sulfurique.....	2,10
Chlore.....	0,91
Oxyde de fer.....	4,00
Fluor et perte.....	2,23
Matière insoluble.....	9,50
	<hr/>
	400,00

(HERMANN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 207.)

**TALCITE**. Voy. NACRITE.**TALKSTEINMARK**. Voy. ANDALOUSITE.**TAMARINS**.

Tartrate acide de potasse.....	300
Gomme.....	432
Sucre.....	4452
Gelée.....	576
Acide citrique.....	864
— tartarique.....	444
— malique.....	40
Matière féculente.....	2880
Eau.....	3364
	<hr/>
	9752

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. V, p. 104.)

**TAN**. Voy. JUSÉE.**TANAISIE**.

Sulfate de potasse.....	3,3
Muriate —.....	9,0
Carbonate —.....	46,7
Silice.....	46,5
Carbonate de chaux.....	43,4
Phosphate de chaux.....	40,0
Magnésie.....	0,2
Oxyde de fer.....	0,7
— de manganèse.....	0,2
	<hr/>
	400,0

(*Tr. des Essais de Berthier*, t. I, p. 268.)

**TANGUIN**. Amande.

Huile fixe, limpide, douce, solide à 40°.  
Matière neutre cristalline vénéneuse.  
Principe brun, visqueux, acide.  
Gomme, des traces.  
Albumine végétale en grande quantité.  
Chaux et oxyde de fer, des traces.

(HENRY fils et OLLIVIER, *Journ. de Pharm.*, t. X, p. 56.)

**TANKÉLITE**.

Syn. : *Tankyte*.

Voy. YTRIA PHOSPHATÉE.

**TANNATE DE PLOMB**.

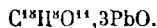
Acide tannique.....	65,79	400
Oxyde de plomb.....	34,24	52
	<hr/>	
	400,00	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 320.)

**TANNATE DE PLOMB**.  $C^8H^5O^9, 3PbO$ .

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	20,544	21,09	4375,83
Hydrogène... ..	4,410	0,95	62,39
Oxygène... ..	43,549	43,84	900,00
Ox. de plomb..	64,830	64,45	4483,50
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,000	400,00	6524,72

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 25.)

**TANNIN**. Voy. ACIDE TANNIQUE.**TANNOXYLATE DE PLOMB**.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	47,648	47,567	47,659
Hydrogène... ..	0,960	0,912	0,961
Oxygène... ..	47,797	47,973	46,944
Ox. plombique.	63,625	63,548	64,436
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,000	400,000	400,000

(BUCHNER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

**TANTALE**.

Syn. : *Colombium*.

Ta. Equiv<sup>4</sup> 4453,72.

**TANTALE OXYDÉ**. Voy. TANTALITE ET BAÏÉRINE.**TANTALE OXYDÉ YTRIFÈRE**. Voy. YTTROTANTALITE.



**TANTALITE.**

Syn. : *Tantalite de Suède; tantale oxydé; tantalite; columbite; tantale oxydé ferro-manganésifère.*

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Oxyde de tantale. . . . .	66,99	66,35	82,20	80,00	85,00	83,00	88,0	83,44
Protoxyde de fer . . . . .	7,67	41,07	7,20	45,00	40,00	42,00	10,0	43,75
— de manganèse . . . . .	7,98	6,60	7,40	5,00	4,00	8,00	5,0	4,42
Oxyde d'étain . . . . .	46,75	8,40	0,60	»	»	»	4,0	»
Acide tungstique . . . . .	»	6,42	»	»	»	»	»	»
Chaux . . . . .	2,40	4,50	»	»	»	»	»	»

(1) T. de Finbo, par BERZELIUS. — (2) T. de Brodho, par le même. — (3) T. de Kimito, en Finlande, par le même. — (4) T. d'Amérique, par WOLLASTON. — (5) T. de Suède, par le même. — (6) *Id.*, par VAUQUELIN. — (7) *Id.*, par KLAPROTH. — (8) T. de Finlande, par NORDENSKIÖLD.

(Tr. de Min. par Dufrenoy, t. II, p. 523.)

**TANTALITE.**

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Acide tantalique . . . . .	77,30	78,830	84,45	79,73	73,90	77,83	79,62
Protoxyde de fer . . . . .	43,00	46,656	44,68	44,76	45,65	8,47	46,37
— de manganèse . . . . .	9,50	4,705	0,90	4,77	8,00	4,88	4,44
Bioxyde de cuivre impur . . . . .	»	0,074	4,84	4,51	»	0,24	0,06
— d'étain . . . . .	0,50	0,292	0,32	0,40	»	6,80	0,47
Yttria . . . . .	trace	»	»	»	»	»	»
Chaux . . . . .	»	0,452	0,07	»	»	0,49	»
Eau . . . . .	»	»	»	»	0,35	»	trace
Oxyde de nickel . . . . .	»	0,220	»	»	»	»	»
	400,30	404,226	404,93	400,40	97,90	98,73	400,96

(1) T. des États-Unis, par MARIIGNAC, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 523. — (2) T. de Middleton, dans le Connecticut, par SCHLEPER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XIII, p. 362. — (3) T. de Tamela, par ROSE, *id.*, t. XIII, p. 362. — (4) T. de Bodennais, par JACOBSON, *id.*, p. 360. — (5) T. de l'Amérique du Nord, par THOMSON, *id.*, p. 358. — (6) T. de Tamela, par ROSE, *id.*, p. 363. — (7) T. de l'Amérique du Nord, par le même, *id.*, p. 361.

**TANTALITE des environs de Limoges.**

Acide tantalique . . . . .	82,98
Oxyde d'étain . . . . .	4,24
Protoxyde de fer . . . . .	44,62
— de manganèse . . . . .	traces
Silice . . . . .	0,42

(DAMOUR, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 149.)

**TANTALITE DE BAVIÈRE. Voy. BAÏÉRINE.****TANTALITE DE SUÈDE. Voy. TANTALITE.****TARANDITE.**

Carbonate de chaux . . . . .	54,76
— de magnésie . . . . .	42,40
— ferreux . . . . .	4,49
	401,05

(KUHNS, *Rev. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 323.)

II.

**TARNOWITZITE.**

Arragonite contenant  $\frac{3,85}{100}$  de carbonate de plomb.

**TARTRALATE DE PLOMB.**

Oxyde de plomb . . . . .	54,55	52,64
Hydrogène . . . . .	4,44	4,43
Carbone . . . . .	46,74	47,40
Oxygène . . . . .	27,27	28,56
	100,00	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 360.)

**TARTRAMYLATE D'ARGENT.**

	Calc.	Tr.
Carbone . . . . .	33,0	32,6
Hydrogène . . . . .	4,5	4,6
Argent . . . . .	33,0	32,5
Oxygène . . . . .	29,5	30,3
	100,0	100,0

(BALARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XII, p. 315.)

25

**TARTRATES D'AMMONIAQUE.**

TARTRATE NEUTRE. Az<sup>2</sup>H<sup>8</sup>, C<sup>2</sup>H<sup>4</sup>O<sup>10</sup>, 2HO.

Carbone.....	600,0	26,0
Hydrogène.....	450,0	6,5
Oxygène.....	4200,0	52,0
Azote.....	354,0	15,5
	<u>2304,0</u>	<u>100,0</u>

**BITARTRATE.**

Carbone.....	600,0	28,4
Hydrogène.....	412,5	5,4
Oxygène.....	4200,0	57,7
Azote.....	477,0	8,5
	<u>2089,5</u>	<u>100,0</u>

(DUMAS et PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. V, p. 370.)

**TARTRATE D'ANTIMOINE ET DE POTASSE. Voy. EMÉTIQUE.**

**TARTRATE D'ARGENT.**

Oxyde d'argent.....	63,6864	63,60
Acide tartrique.....	36,3136	36,40
	<u>400,0000</u>	<u>400,00</u>

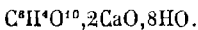
(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 37.)

**TARTRATE DE BISMUTH.**

Acide.....	33,75	34,2
Oxyde.....	49,37	48,8
Eau.....	46,88	47,0
	<u>400,00</u>	<u>400,0</u>

(LAGEHJELM, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 705.)

**TARTRATE DE CHAUX.**



Acide tartrique.....	830,72 ou bien	70,00	} 400
Chaux.....	356,03	30,00	
Tartrate anhydre.....	4186,75	72,54	} 400
Eau.....	449,92	27,49	
Tartrate cristallisé.....	4636,67		

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 179.)

**TARTRATE DE CUIVRE.**

	Calc.	Tr.
Carbone.....	612,0	18,3
Hydrogène.....	425,0	3,7
Oxygène.....	4600,0	48,3
Oxyde de cuivre....	994,4	29,7
	<u>3328,4</u>	<u>100,0</u>

(DUMAS et PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. V, p. 373.)

**TARTRATE D'ÉTHYLE. Voy. ÉTHÈRE TARTRIQUE.**

**TARTRATES DE MERCURE.**

**TARTRATE NEUTRE DE PROTOXYDE.**

	Tr.	Calc.
Protoxyde de mercure....	72,45	73,64
Acide tartrique.....	27,55	26,39
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

**TARTRATE DE BIOXYDE.**

	Tr.	Calc.
Oxyde.....	58,45	59,15
Acide.....	41,55	40,85
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(BURCKARDT, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. III, p. 180.)

**TARTRATE DE PLOMB.**

	(a)	(b)
Acide tartrique.....	830,72	37,54
Oxyde de plomb.....	4394,60	62,49
	<u>2225,32</u>	<u>400,00</u>
	400,00	400,0

(a) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVI, p. 110. — (b) THÉNARD, *id.*, t. XLI, p. 48.)

**TARTRATES DE POTASSE.**

**TARTRATE ACIDE OU crème de tartre.**

	(a)	(b)
Acide tartrique.....	57	70,45
Potasse.....	33	24,80
Eau.....	7	4,75
		<u>100,00</u>

(a) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 32. — (b) THÉNARD, *id.*

**TARTRATE DE POTASSE ACIDE.**

Carbone.....	600,0
Hydrogène.....	62,5
Oxygène.....	4400,0
Potasse.....	590,0
	<u>2352,5</u>

(DUMAS et PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. V, p. 365.)

**TARTRATE DE POTASSE NEUTRE.**

Carbone.....	600,0
Hydrogène.....	50,0
Oxygène.....	4000,0
Potasse.....	4479,8
Eau.....	412,5
	<u>2942,3</u>

TARTRATE DE POTASSE NEUTRE.

	(a)	(b)	(c)
Acide tartrique.....	48,0	58,69	100,0
Potasse.....	43,0	41,34	70,4
Eau.....	7,0	»	»
	<u>98,0</u>	<u>100,00</u>	<u>170,4</u>

(a) THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. XXXVIII, p. 39. —  
(b) (c) BERZELIUS, *id.*

TARTRATE DE POTASSE BORATÉ.

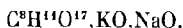
Acide tartrique.....	61,824
— basique.....	16,223
Potasse.....	21,953
	<u>100,000</u>

(DUFLOS, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)

TARTRATE DE POTASSE ET DE SOUDE.

Tartrate de soude.....	4221,64	32,45
— de potasse.....	1448,63	37,67
Eau.....	4424,80	29,88
	<u>3765,07</u>	<u>100,00</u>

TARTRATE DE POTASSE. SEL DE SEIGNETTE.



Carbone.....	600,0	17,6
Hydrogène.....	137,5	4,0
Oxygène.....	1700,0	49,6
Potasse.....	590,0	17,4
Soude.....	390,9	11,4
	<u>3418,4</u>	<u>100,0</u>

(DUMAS et PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. V, p. 371.)

TARTRATE DE POTASSE. SEL DE SEIGNETTE.

Potasse.....	14,3
Soude.....	13,3
Acide tartrique.....	41,3
Eau.....	34,1
	<u>100,0</u>

(SCHULZE, *Ch. org. de Gmelin*, p. 227.)

TARTRATES DE SOUDE.

SEL NEUTRE.

	Calc.	Tr.
Carbone....	600,0	20,8
Hydrogène..	100,0	3,5
Oxygène...	1400,0	»
Soude.....	781,8	»
	<u>2881,8</u>	

TARTRATE DE SOUDE. SEL ACIDE.

Carbone.....	600,0	25,2
Hydrogène.....	87,5	3,8
Oxygène.....	1800,0	54,6
Soude.....	390,9	16,4
	<u>2878,4</u>	<u>100,0</u>

TARTRATE DE STRONTIANE.

Acide.....	47,42	56,3
Base.....	52,88	43,7
	<u>100,00</u>	<u>100,0</u>

(VAUQUELIN, *Journ. des Mines*, vendémiaire an VI.)

TARTRE DES DENTS.

Eau.....	0,07
Mucus salivaire insoluble dans les acides et dans l'eau.....	0,13
Phosphate calcique, avec une trace de magnésie.....	0,66
Carbonate calcique.....	0,09
Matière animale dissoute dans l'acide hydrochlorique.....	0,05
	<u>1,00</u>

(VAUQUELIN et LAUGIER.)

TARTRE DES DENTS.

Ptyaline.....	1,0
Mucus salivaire.....	12,5
Phosphate terreux.....	79,0
Matière animale dissoute par l'acide hydrochlorique.....	7,5
	<u>100,0</u>

(BERZELIUS, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 593.)

TARTRE DES VINS.

Tartre.....	90
Résine molle rougeâtre, soluble dans l'éther, possédant l'odeur de la vanille.....	1
Matière résine rouge ponceau (extractif oxygéné).....	2
Gomme.....	2
Matière sucrée.....	1
Fibre ligneuse rouge cerise, avec un peu de tartrate acide de chaux.....	4
	<u>100</u>

(JOHN, *Écrits chim.*, t. VI, p. 10.)

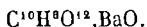
TARTRE DES VINS.

	Oncés.	Gros.	Grains.
Chaux et silice.....	»	1	32,0
Potasse.....	1	1	4,4
Acide tartareux.....	2	5	20,0
Perte.....	»	»	3,6
		<u>4</u>	

(KUNSERMULLER, *Ann. de Ch.*, t. VI, p. 42.)

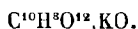
TARTRE STIBIÉ. Voy. ÉMÉTIQUE.

TARTRE VITRIOLÉ. Voy. SULFATE DE POTASSE.

**TARTROMÉTHYLATE DE BARYTE.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	24,9	25,3
Hydrogène.....	3,0	3,3
Baryte.....	30,8	31,8
Oxygène.....	41,3	39,6
	100,0	100,0

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 200.)

**TARTROMÉTHYLATE DE POTASSE.**

	Calc.	Tr.
Carbone.....	28,72	28,79
Hydrogène.....	3,93	3,76
Potasse.....	22,17	22,23
Oxygène.....	45,18	45,22
	100,00	100,00

(GUÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 82.)

**TARTROMÉTHYLATE DE POTASSE.**

	Calc.		Tr.	
Carbone...	765,0	30,9	30,4	30,3
Hydrogène.....	87,5	3,4	4,0	3,8
Oxygène...	1100,0	»	»	»
Potasse....	590,0	»	»	»
	2542,5			

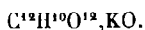
(DUMAS et PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. V, p. 374.)

**TARTROVINATE D'ARGENT.**

	Tr.	Calc.
Oxyde d'argent.....	40,44	40,53
Acide.....	59,56	59,47
	100,00	100,00

**TARTROVINATE DE BARYTE.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	27,56	27,69
Hydrogène.....	4,22	4,14
Baryte.....	28,78	28,89
Oxygène.....	39,44	39,28
	100,00	100,00

**TARTROVINATE DE POTASSE.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	32,20	32,38
Hydrogène.....	4,44	4,40
Potasse.....	20,78	20,83
Oxygène.....	42,58	42,39
	100,00	100,00

(GUÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 68.)

**TARTROVINATE DE POTASSE.**

	Calc.		Tr.
Carbone.....	948,0	33,7	33,9
Hydrogène.....	112,5	4,1	4,1
Oxygène.....	1100,0	»	»
Potasse.....	590,0	»	»
	2720,5		

(DUMAS et PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. V, p. 375.)

**TAURINE. C<sup>4</sup>H<sup>7</sup>AzO<sup>14</sup>.**

	(1)	(a)	(b)	(c)
Carbone...	49,4	49,28	49,767	49,243
Azote....	41,2	41,25	»	»
Hydrogène.....	5,6	5,73	5,774	5,660
Oxygène...	38,5	38,04	»	»
Soufre....	25,6	25,70	»	»
	100,0	100,00		

	(d)	(e)	(2)
Carbone.....	49,713	49,26	49,4
Azote.....	»	41,19	41,2
Hydrogène.....	5,588	5,66	5,5
Oxygène.....	»	63,89	63,6
		100,00	99,7

(a) REDTENBACHER, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 241. — (b) (c) (d) DEMARÇAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 198. — (e) DUMAS, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 352. — (1) (2) Calculé.

**TAUTOLITE. Variété de PÉRIDOT.****TÉKORÉTINE. Matière cristalline trouvée dans les tourbières du Danemark.**

Carbone.....	87,17
Hydrogène.....	12,84

(FORCHHAMMER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 333.)

**TÉLÉRYTRINE.**

	Tr.		Calc.	
Carbone....	44,79	45,35	434,2	45,34
Hydrogène..	3,78	3,67	10,0	3,37
Oxygène....	51,43	50,98	152,0	51,32
	100,00	100,00	296,2	100,00

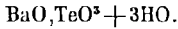
**TÉLÉRYTRINE ET OXYDE DE PLOMB.**

	Tr.		Calc.	
Carbone....	15,29	15,46	134,2	15,88
Hydrogène..	1,30	1,56	9,0	1,07
Oxygène....	47,22	45,94	144,0	47,04
Ox. de plomb	66,19	67,04	558,0	66,04
	100,00	100,00	845,2	100,00

KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, p. 21.)

**TELÉSIE.** Voy. CORINDON.

**TELLURATE DE BARYTE.**



	Tr.	Calc.
Acide tellurique.....	45,846	45,982
Baryte.....	39,819	39,935
Eau.....	44,335	44,083
	400,000	400,000

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 243.)

**TELLURATE DE PLOMB.**

Oxyde de tellure.....	42,2	41,66
Protoxyde de plomb.....	57,8	58,34
	400,0	400,00

(BERZELIUS.)

**TELLURE.**

Te. Dens<sup>6</sup> 6,24. Équiv<sup>6</sup> 403,23.

Genre minéralogique.

Voy. les espèces : TELLURE CARBONATÉ ; TELLURE NATIF ; TELLURE NATIF AURO-ARGENTIFÈRE ; TELLURE AURO-PLUMBIFÈRE ; TELLURE PLUMBO-AURIFÈRE ; TELLURE BISMUTHIFÈRE ; ARGENT TELLURÉ ; PLOMB TELLURÉ.

**TELLURE AURO-PLUMBIFÈRE.**

Syn. : *Or gris jaunâtre ; tellure gris ; mullérine.*

	(1)	(2)
Cuivre.....	»	4,0
Antimoine.....	»	4,5
Tellure.....	44,75	43,0
Or.....	26,75	6,7
Plomb.....	49,50	63,4
Argent.....	8,50	»
Soufre.....	0,50	44,7
	400,00	400,0

(1) T. de Nagyac, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 121. — (2) *Id.*, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 150.

**TELLURE AURO-PLUMBIFÈRE.**

Tellure.....	55,39	48,40	57,32
Or.....	24,89	26,14	27,10
Argent.....	14,68	10,69	7,47
Plomb.....	2,54	2,85	8,46
Antimoine.....	2,50	8,42	5,75
	400,00		
Tellure.....	44,54	49,96	
Or.....	25,31	29,62	
Argent.....	40,40	2,78	
Plomb.....	44,21	43,82	
Antimoine.....	8,54	3,82	
	400,00	400,00	

(PETZ, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 245.)

**TELLURE CARBONATÉ d'Albaradon, au Mexique.**

Oxyde de tellure.....	55,35
Acide carbonique.....	34,85
Peroxyde de nickel.....	42,32
Perte.....	0,48
	400,00

(Tr. de Min. de Dufrenoy, t. II, p. 623.)

**TELLURE GRIS.** Voy. TELLURE.

**TELLURE NATIF.**

Syn. : *Tellure natif auro-ferrifère ; sylvane ; sylvanite ; tellure.*

**TELLURE NATIF de Zalathna dans les montagnes de Transylvanie.**

Tellure.....	925,5
Fer.....	72,0
Or.....	2,5
	400,0

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 120.)

**TELLURE NATIF AURO-ARGENTIFÈRE.**

Syn. : *Or graphique ; or blanc dendritique ; sylvane.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Tellure... ..	60,0	59,97	58,84	37,76
Or.....	30,0	26,95	26,47	0,69
Argent... ..	40,0	44,47	44,34	64,55
Plomb... ..	»	0,25	2,75	»
Antimoine ..	»	0,58	0,66	»
Cuivre... ..	»	0,78	»	»
	400,0	400,00	400,00	400,00

(1) Mine d'or de Transylvanie, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 120. — (2) (3) T. d'Offenbanya, par PETZ, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1844. — (4) Minerais de tellure, argent telluré, par le même, *id.*

**TELLURE NATIF BISMUTHIFÈRE.**

Syn. : *Bornine ; bismuth telluré ; bismuth sélénié ; argent molybdique.*

	(a)	(b)	(c)
Argent.....	»	»	2,07
Soufre.....	3,45	4,92	2,33
Sélénium.....	4,48	»	»
Tellure.....	45,93	35,24	29,74
Bismuth.....	79,15	59,84	64,15
	99,71	100,00	95,29

(a) DAMOUR, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 632. — (b) (c) WEBER, *Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 623.

**TELLURE PLUMBO-AURIFÈRE.**

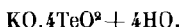
Syn. : *Blattererz* ; *élasnose*.

Mine feuilletée de Nagyac.

Plomb.....	54,0
Tellure.....	32,2
Or.....	9,0
Argent.....	0,5
Cuivre.....	4,3
Soufre.....	3,0
	<hr/>
	400,0

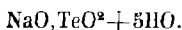
(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 121.)

**TELLURITE DE POTASSE.**



	Tr.	Calc.
Acide tellureux.....	79,023	79,397
Potasse.....	44,824	44,689
Eau.....	9,453	8,944
	<hr/>	<hr/>
	400,000	400,000

**TELLURITE DE SOUDE.**



	Tr.	Calc.
Acide tellureux.....	80,46	80,854
Soude.....	8,32	7,854
Eau.....	41,22	44,294
	<hr/>	<hr/>
	400,00	99,996

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 255.)

**TELLURE DE BISMUTH du Brésil.**

Soufre.....	3,45	4,58	{ 4,43
Sélénium.....	4,48		{ »
Tellure.....	43,93	45,68	47,62
Bismuth.....	79,45	78,40	77,95
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	99,74	98,66	400,00

(DAMOUR, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 285.)

**TENNANTITE.**

Syn. : *Cuivre gris arsénifère*.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cuivre....	48,94	50,0	47,70	41,0
Fer.....	3,57	45,0	9,75	22,5
Zinc.....	»	»	»	»
Argent....	trace	trace	»	0,4
Arsenic....	49,40	42,4	42,46	24,4
Soufre....	27,76	23,0	30,25	40,0
Gangue...	»	»	»	»
Perte....	»	»	»	»
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	99,37	400,4	400,46	98,0

(1) T. du Cornouailles, par KROCKNATSCHE. — (2) T. id., par HEMMING. — (3) T., id., par PHILLIPS. — (4) T. de Birke, près Freyberg, par KLAPROTH.

**TENNANTITE.**

	(5)	(6)	(7)
Cuivre.....	48,0	39,2	42,60
Fer.....	25,5	4,5	9,24
Argent.....	0,5	4,0	»
Arsenic.....	14,0	25,0	19,04
Antimoine.....	»	4,5	»
Soufre.....	40,0	22,8	29,48
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	99,0	97,0	400,00

(5) T. de Kroner, par KLAPROTH. — (6) T. de Sainte-Marie aux Mines, par BERTHIER. — (7) Mines de Cobalt, par SCHÉERER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 270.

**TENNANTITE.**

	(1)	(2)
Silice.....	5	»
Soufre.....	42	42
Cuivre.....	30	84
Fer.....	53	4
	<hr/>	<hr/>
	400	400

(1) Cuivre gris (pyrite de cuivre), par CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 49. — (2) Sulfure de cuivre jaune hématiforme, id.

**TENNANTITE.**

	(1)	(2)
Antimoine.....	18,48	27,47
Arsenic.....	3,98	»
Fer.....	4,90	4,89
Zinc.....	4,04	6,05
Cuivre.....	35,90	35,80
Mercure.....	7,52	2,70
Soufre.....	23,34	24,47
Argent et plomb.....	trace	argent 0,33
Sable et grains de quartz	2,73	»
	<hr/>	<hr/>
	97,86	98,44

(1) Cuivre gris mercurifère de Kotterback (Hongrie), par SCHEIDTHANER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844. — (2) *Id.*, de Castello (Toscane), par KERSTEN, id., 1845.

**TÉNORITE. Voy. COVELLITE.**

**TÉPHROÏTE de Sparta, à New-Jersey.**

Acide silicique.....	28,66
Oxyde manganéux.....	68,88
— ferreux.....	2,92
	<hr/>
	400,46

(H. ROSE, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

**TEQUEQUITE.**

Carbonate de soude (anhydre).....	0,516
Sulfate de soude.....	0,153
Sel marin.....	0,045
Eau.....	0,246
Matières terreuses.....	0,030
	<hr/>
	0,990

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1838.)

**TÉRATOLITHÉ.**

Silice.....	44,7
Alumine.....	22,8
Oxyde de fer.....	13,0
Chaux.....	3,0
Magnésie.....	2,5
Oxyde de manganèse.....	1,7
Eau.....	14,2
(Tr. de Min. de Dufrenoy, t. III, p. 784.)	98,9

**TÉRÉBATE D'ARGENT.**

Acide térébique anhydre.....	55,78
Oxyde d'argent.....	44,22
(BROMER, R. sc. et ind., t. VI, p. 10.)	100,00

**TERÉBÈNE. C<sup>20</sup>H<sup>16</sup>.**

	(a)	(b)	(b)
Hydrogène.....	44,57	44,53	44,5
Carbone.....	88,54	88,47	88,5
	400,08	400,00	400,0
	(c)	(d)	(e)
Hydrogène.....	44,9	44,8	44,76
Carbone.....	88,4	88,4	88,24
	400,0	99,9	400,00

(a) (b) DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 41. — (c) (d) *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, septembre 1849, t. XXVII, p. 85. — (e) Calculé.

**TÉRÉBENTHINE.**

Syn.: *Barras; galipot.*

	(1)	(2)
Huile volatile.....	33,50	32,00
Résine alpha et résine bêta des espèces de térébenthine. .	46,39	45,37
Résine gamma (cristallisée)..	40,85	44,47
— delta (insoluble dans l'alcool).....	6,20	7,42
Matière extractive et acide succinique.....	0,85	1,22
Perte consistant principalement en huile volatile....	2,24	2,52
	400,00	400,00

(1) *Abies pectinata.* — (2) *Abies excelsa.*

(CAILLOT, *Journ. de Pharm.*)

**TÉRÉBENTHINE.**

	(1)	(2)
Huile volatile.....	35,70	34,5
Abiétine.....	40,85	44,5
Acide abiétique.....	46,39	45,4
Sous-résine.....	6,20	7,4
Extrait aqueux contenant de l'acide succinique.....	0,86	1,2
	400,00	400,0

(1) T. de Strasbourg. — (2) T. des Vosges.

Voy. **COLOPHANE; ESSENCE DE TÉRÉBENTHINE; ACIDE SYLVIQUE; ACIDE PINIQUE; POIX; RÉSINE.**

**TÉRÉBENTHINE. Résine de l'arbre à brai.**

Résine soluble.....	60,0	68,2	64,5
Sous-résine.....	24,0	20,5	25,0
Huile volatile.....	42,5	4,6	6,3
Extrait amer.....	2,0	1,2	0,5
Acide.....	»	0,2	0,5
Impuretés.....	4,5	4,2	6,4
Perte.....	»	4,4	»
	400,0	400,0	400,0

(BONASTRE, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VII, p. 307.)

**TÉRÉNITE. Voy. PARENTHINE.**

**TERRE ALUMINEUSE. Voy. TERRES VERTES.**

**TERRE DE COLOGNE. Voy. LIGNITES.**

**TERRE COMESTIBLE mangée par les habitants de la Nouvelle-Calédonie.**

Magnésie pure.....	37
Silice.....	36
Oxyde de fer.....	47
Eau.....	3
Chaux et cuivre.....	2
Perte.....	5
	400

(VAUQUELIN, *Journ. des Mines*, prairial an IX, p. 711.)

**TERRE A FOULON. Voy. ARGILES.**

**TERRE D'ITALIE. Voy. FER OXYDÉ HYDRATÉ.**

**TERRE D'OMBRE. Voy. LIGNITES.**

**TERRE A PIPES. Voy. SCOLÉRITE, ARGILES.**

**TERRE A PORCELAINÉ. Voy. ARGILES.**

**TERRE ROUGE. Voy. ARGENT NATIF.**

**TERRE DE SALINELLE. Voy. MAGNÉSIE NATURELLE.**

**TERRE VÉGÉTALE des marais de la Charente-Inférieure.**

	(1)	(2)
Argile.....	0,777	0,738
Oxyde de fer.....	0,055	0,055
Carbonate de chaux.....	0,050	0,090
Eau et matières organiques.....	0,418	0,447
	4,000	4,000

(1) Terre de la superficie. — (2) Terre prise à 1 mètre.

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1838.)

## TERRE VÉGÉTALE.

TERRES ANALYSÉES A L'ÉTAT DE SICCITÉ.	Proportion d'ammoniaque en 100 part.	Densité.
1. Terrain argileux de Giessen, exposé au sud-ouest, avant l'engrais.	0,4700	2,39
2. <i>Id.</i> — — — — —	0,4630	2,42
3. <i>Id.</i> de Hohenheim, destiné au froment après colza.....	0,4560	2,40
4. Couche inférieure du même terrain.....	0,4040	2,44
5. Terrain argileux de Giessen, exposé au sud-ouest, avant l'engrais.	0,4490	2,41
6. <i>Id.</i> — — — — — au nord-est —	0,4470	2,41
7. <i>Id.</i> — — — — — portant de l'orge.	0,4430	2,44
8. <i>Id.</i> — — — — — avant l'engrais..	0,4390	2,41
9. <i>Id.</i> — — — — —	0,4350	2,45
10. <i>Id.</i> — — — — — au sud-ouest, —	0,4330	2,45
11. Terre de l'Illinois (Amérique), provenant probablement du débordement d'un lac, et jamais fumée.....	0,4160	2,18
12. Terre sablonneuse inculte de Giessen.....	0,096	2,50
13. Terrain argileux provenant d'un charnier (dépôt d'os).....	0,0880	2,50
14. Terrain sablonneux inculte.....	0,0560	2,51
15. Sablon presque pur, inculte.....	0,0340	2,61
16. Marnes plus ou moins sablonneuses.....	0,0988	2,42
— — — — —	0,0955	»
— — — — —	0,0768	»
— — — — —	0,0736	»
— — — — —	0,0579	»
— — — — —	0,0077	»
— — — — —	0,0047	»

(KROCKER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 636.)

## TERRE VÉGÉTALE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Soude.....	»	3,50	»	»
Matière organique.....	6,95	»	»	»
Silice.....	71,56	66,00	25,2	31,0
Alumine.....	11,40	14,50	30,3	15,5
Oxyde de fer.....	5,62	6,00	0,5	1,0
Chaux.....	0,80	0,25	»	21,0
Magnésie.....	1,22	0,25	3,6	»
Acide hydrochlorique.....	»	»	»	4,0
Chlorures alcalins.....	1,24	»	»	»
Acide fluorique.....	»	»	»	28,5
— phosphorique.....	trace	»	»	4,0
Eau.....	»	8,50	»	4,0
Perte.....	1,24	1,00	»	»
	400,00	400,00	59,6	400,0

(1) T. de Russie, par PAYEN, *Ec. rurale de Boussingault*, t. I, p. 619. — (2) T. de l'île de Lemnos, par KLAPROTH, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 420. — (3) T. de Missis, par WINTERL, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 451. — (4) Terre phosphorique de Marmarosch (en Hongrie), par PELLETIER, *Ann. de Ch.*, t. IX, p. 232.



TERRE VÉGÉTALE

393

TERRE VÉGÉTALE

TERRE VÉGÉTALE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Carbonate de chaux.....	8,0	2,0	0,5	0,5	37,0	4,0
Protoxyde de fer.....	44,0	4,5	3,6	4,4	2,0	3,0
Oxyde de manganèse.....	4,0	»	»	»	»	»
Silice.....	33,6	14,0	40,0	24,0	43,4	78,5
Alumine.....	47,0	7,0	5,0	40,6	9,3	44,0
Sable quartzeux léger.....	»	44,0	40,0	45,0	»	»
— très-fin.....	»	52,5	67,3	44,5	»	»
Eau et matières organiques	25,0	6,0	3,6	et humus 7,0	6,3	6,5
	98,6	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

(1) T. de l'île de Cuba, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1835. — (2) T. de Melun terre commune, par le même, *id.*, 1837. — (3) *Id.*, terre pourrie, par le même, *id.* — (4) T. d'Ormesson, près Nemours, par le même, — (5) (6) T. des environs de Puiseaux (Loiret), par le même, *id.*, 1836.

TERRE VÉGÉTALE.

	(1)	(2)
Argile.....	54,2	33,3
Sable siliceux.....	42,7	63,0
— calcaire.....	0,4	4,2
Terre —.....	2,3	4,2
Humus.....	3,4	»
Perte.....	»	4,3
	100,0	100,0

(1) Prise dans un champ d'Hoffwyl. — (2) Prise dans le Jura.

(SCHUBLER, *Écon. rurale* de Boussingault, t. I, p. 589.)

TERRE SULFUREUSE de Rollat (Somme).

Terreau végétal.....	54,0
Sulfate de fer.....	40,7
Soufre.....	8,0
Oxyde de fer.....	42,7
Sulfate de chaux.....	7,3
Silice.....	2,0
Perte.....	5,3
	100,0

(VAUQUELIN, *Journ. des Mines*, vendémiaire an V, p. 76.)

TERRE VÉGÉTALE de Rathmannsdorffer Moor.

Silice.....	78,75
Alumine et oxyde ferrique.....	4,25
Carbonate calcique.....	7,50
— magnésique.....	3,50
Sulfate calcique.....	3,00
— magnésique.....	4,00
Humus.....	2,00
	100,00

(BLEY, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

TERRE DE BRUYÈRES des environs de Paris.

Racines moyennes et petites.....	0,025
Radicules et terreau.....	0,078
Terreau (ulmine).....	0,043
Sable quartzeux et argile.....	0,854
	1,000

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1835.)

TERREAU DE RUSSIE.

	(1)	(2)	(3)
Sable.....	54,84	53,38	52,77
Argile.....	Silice.....	47,80	47,76
	Alumine.....	8,90	8,40
	Oxyde ferrique.....	5,47	5,66
	Chaux.....	0,87	0,93
	Magnésie.....	»	0,77
Acides combinés avec l'oxyde ferrique et avec l'alumine.	Eau.....	4,08	3,75
	Acide phosphorique.....	0,46	0,46
	— crénique.....	2,42	4,67
	— apocrenique.....	4,77	2,34
Extrait d'humus.....	— humique.....	4,77	0,78
	Humide et racines.....	3,40	2,20
	4,66	4,66	4,66

(1) Terre vierge. — (2) Terre non fumée — (3) Terre profonde.

(HERMANN, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

TERRE VÉGÉTALE

397

TERRE VÉGÉTALE

TERRE A COLZA des environs de Lille.

Silice.....	78,2
Alumine.....	7,4
Peroxyde de fer.....	4,4
Chaux.....	4,9
Magnésie.....	0,8
Acide carbonique.....	1,4
Eau.....	5,8
	<hr/>
	99,46

(BERTHIER, *Économie rurale* de Boussingault, t. I, p. 617.)

TERRE A GARANCE.

	(1)	(2)
Sable quartzéux.....	034,0	20,0
Carbonate de chaux.....	047,5	37,0
— de magnésie.....	»	01,0
Argile.....	41,0	30,5
Oxyde de fer.....	3,5	06,0
Eau et matières organiques.....	4,0	05,5
	<hr/>	<hr/>
	400,0	400,0

(1) T. de l'Isle (Vaucluse), par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1838. — (2) T. de Mallemont (Bouches-du-Rhône, *id.*

TERRE A LIN de Belgique.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Potasse.....	0,460	0,423	0,068	0,454	0,583	0,534
Soude.....	0,298	0,446	0,440	0,206	0,306	0,083
Peroxyde de fer.....	3,298	0,663	4,202	4,543	6,047	4,500
Oxyde de manganèse.....	traces	traces	traces	traces	traces	traces
Alumine.....	2,402	4,383	4,125	0,988	5,626	3,065
Chaux.....	0,367	0,227	0,484	0,366	3,043	5,538
Magnésie.....	0,202	0,453	0,440	0,442	0,405	0,052
Acide sulfurique.....	0,025	0,047	0,043	0,026	0,023	0,443
— phosphorique.....	0,424	0,452	0,064	0,493	0,459	0,222
Chlorure de sodium.....	0,017	0,030	0,067	0,009	0,023	0,067
Matières organiques et eau non dégagée par la dessiccation à 100°	3,423	2,364	4,209	3,672	5,844	5,328
Argile.....	44,920	9,280	5,760	4,400	47,080	»
Sable.....	75,080	84,065	86,797	88,385	60,947	80,702

(1) Sol de Heestert. — (2) Sol d'Escamottes. — (3) Sol de Hammzog. — (4) Sol d'une contrée produisant du lin sauvage. — (5) Sol d'une contrée fertile en lin. — (6) Relais de mer n'ayant encore produit aucune récolte.

(KANE, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 385.)

Voy. LINS CULTIVÉS sur ces terres.

TERRE VÉGÉTALE de l'Angleterre.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice.....	5,2	4,7	12,8	46,4	7,0	12,7
Alumine.....	3,3	1,2	41,6	44,0	6,8	6,4
Carbonate de chaux.....	4,8	7,0	41,2	5,6	0,7	57,3
— de magnésie.....	0,8	»	»	»	»	»
Oxyde de fer.....	4,2	0,3	»	4,2	0,8	4,8
Sulfate de chaux.....	0,5	»	»	»	»	»
Humidité.....	66,3	88,9	60,0	60,0	83,3	9,4
Sable siliceux et gravier.....	4,9	0,3	»	»	»	»
Perte.....	5,0	»	»	»	»	»
Sels et matières organiques.....	8,0	0,6	4,4	2,8	4,4	42,7
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	406,0	400,0	400,0	400,0	400,0	400,0

(1) T. du comté de Kent, culture du houblon. — (2) T. de Norfolk. — (3) T. de Middlesex, très-bonne qualité terre à froment. — (4) T. du Worcesshire, sol extrêmement fertile. — (5) T. de la vallée de Tiviot, bonne qualité. — (6) T. de Salisbury, sol d'un excellent pâturage.

(HUMPERY DAVY, *Économ. rurale* de Boussingault, t. I, p. 622.)

TERRE VÉGÉTALE

395

TERRE VÉGÉTALE

TERRE VÉGÉTALE du midi de la France.

	(1)	(2)	(3)	(4)	
T. du Thor (Vaucluse)....	7,5	92,5	6,0	4,5	Médiocre terre à blé.
Alluvion du Rhône.....	3,4	2,3	53,5	42,7	Bonne pour garance, blé et luzerne
T. de Palus près Orange..	2,5	55,5	43,5	4,0	Mauvaise terre à blé.
Anciens dépôts du Rhône, près Tarascon.....	5,0	32,5	56,0	14,5	Bonne terre à blé, très-médiocre.
T. des plaines d'Orange..	4,0	50,0	48,0	2,0	Pour garance.
T. des environs d'Auch..	4,5	3,5	73,0	23,0	— mauvaise terre à garance.

(1) Humus. — (2) Calcaire. — (3) Argile. — (4) Sable.

(GASPARI, *Écon. rurale* de Boussingault, t. I, p. 623.)

TERRE VÉGÉTALE du midi de la France.

		(1)	(2)	(3)	(4)
Argile avec humus,	Riche terre à froment.....	74,0	10,0	4	11,50
—	—.....	84,0	6,0	4	8,50
—	—.....	79,0	10,0	4	6,50
Terre marneuse,	—.....	40,0	22,0	36	4,00
— légère,	Terrain de prairies.....	44,0	49,0	10	27,00
Terrain sablonneux,	Riche terre à orge.....	20,0	67,0	3	10,00
— argileux,	Bonne terre à froment.....	58,0	36,0	2	4,00
— marneux,	Terre à froment.....	56,0	30,0	12	2,00
— argileux,	—.....	60,0	38,0	»	2,00
— glaiseux,	—.....	48,0	50,0	»	2,00
Glaise,	—.....	68,0	30,0	»	2,00
Terrain glaiseux,	Terre à orge de première classe... ..	38,0	60,0	»	2,00
—	— de deuxième —.....	33,0	65,0	»	2,00
Glaise sablonneuse.	—.....	28,0	70,0	»	2,00
—	Terre à avoine.....	23,5	75,0	»	1,50
Sable argileux,	—.....	48,5	80,0	»	1,50
—	—.....	14,0	85,0	»	1,00
Terrain sablonneux,	Terre à seigle.....	9,0	90,0	»	1,00
—	—.....	4,0	95,0	»	0,75
—	—.....	2,0	97,5	»	0,50

(1) Argile. — (2) Sable. — (3) Calcaire. — (4) Humus.

(THAER et ENBOFF, *Écon. rurale* de Boussingault, t. I, p. 615.)

TERRE VÉGÉTALE. État du fer dans les terres labourables.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice.....	77,0	68,0	64,5	40,0	68,0	72,4
Alumine.....	8,8	16,3	9,1	29,7	12,4	12,0
Protoxyde de fer.....	5,4	7,4	3,1	14,0	5,0	5,1
Sulfate de chaux.....	0,6	0,4	»	0,3	1,4	0,4
Magnésie.....	trac.	trac.	»	»	»	»
Sels de potasse et de soude.....	4,0	trac.	0,8	0,4	0,5	0,7
Matière organique.....	5,0	4,1	6,2	8,9	6,3	7,4
Eau.....	2,2	3,8	2,2	1,9	0,3	2,0
Phosphate de chaux.....	trac.	»	trac.	trac.	trac.	»
Carbonate de chaux.....	»	»	16,4	4,2	6,4	»
— de magnésie.....	»	»	0,7	0,6	»	»
	400,0	400,0	98,0	400,0	400,0	400,0

(1) Excellente terre à blé, sol de la surface. — (2) Sous-sol. — (3) Terre de polder, très-fertile, n'ayant pas été fumée depuis 50 ans. — (4) T. des Indes, très-fertile. — (5) T. de Berkshire, de qualité supérieure. — (6) Terre vierge de Jorkshire.

(RICHARD PHILLIPS, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 686, 687 et 688.)

TERRE VÉGÉTALE. Tableau comparatif des terres végétales.

DÉNOMINATION METHODIQUE DES TERRES.	DÉNOMINATION USUELLE.	PROPORTION DES ÉLÉMENTS.				VALEUR relative.
		Argile.	Sable.	Chaux.	Terreau.	
1. Argilo-calcaire argileux.	Riche terre à froment...	74,0	40,00	4,5	11,50	100
2. —	— — — ...	84,0	6,00	4,0	9,00	98
3. —	— — — ...	79,0	10,00	4,0	7,00	96
4. Loam.	— — — ...	40,0	22,00	36,0	4,00	90
5. Terreau.	Terrain de prairies.....	44,0	49,00	10,0	27,00	79
6. Terrain siliceux.	Riche terre à orge.....	20,0	67,00	3,0	10,00	78
7. Loam.	Bon terrain à froment...	58,0	36,00	2,0	4,00	77
8. —	Terrain à froment.....	56,0	30,00	12,0	2,00	75
9. Glaise.	— — — .....	60,0	38,00	»	2,00	75
10. —	— — — .....	48,0	50,00	»	2,00	65
11. —	— — — .....	68,0	30,00	»	2,00	60
12. Terrain siliceux.	Terre à orge de 1 <sup>re</sup> classe.	38,0	60,00	»	2,00	60
13. —	— 2 <sup>e</sup> classe.	33,0	65,00	»	2,00	50
14. —	— — — .....	28,0	70,00	»	2,00	40
15. —	Terrain à avoine.....	23,5	75,00	»	1,50	30
16. —	— — — .....	18,5	80,00	»	1,50	20
17. —	Terrain à seigle.....	14,0	85,00	»	»	15
18. —	— — — .....	9,0	90,00	»	1,00	10
19. —	Terre à seigle tous les 6 ans	4,0	95,25	»	0,75	5
20. —	— — — tous les 9 ans	2,0	97,50	»	0,50	2

(THAER, *Cours d'Agriculture* de M. Gasparin, t. I, p. 361.)

TERRE VÉGÉTALE. De la quantité d'ammoniaque contenue dans les terres.

	(1)	(2)	(3)
Terre argileuse non fumée.....	0,1700	2,39	20,344
— — — .....	0,1630	2,42	19,723
— supérieur d'un champ de Hohenstein.....	0,1560	2,40	18,720
— inférieure — — .....	0,1040	2,44	12,532
— argileuse non fumée.....	0,1490	2,41	17,953
— — — .....	0,1470	2,41	17,743
— préparée pour de l'orge.....	0,1430	2,44	17,446
— argileuse non fumée.....	0,1390	2,41	16,749
— — grasse.....	0,1350	2,45	18,547
— — — .....	0,1330	2,45	16,292
— vierge d'Amérique.....	0,1160	2,48	12,644
— sablonneuse non encore cultivée.....	0,0960	2,50	12,000
— argileuse grasse extraite du fond.....	0,0880	2,50	11,000
— sablonneuse non encore cultivée.....	0,0560	2,51	7,028
Sable presque pur.....	0,0340	2,61	4,045
	0,0988	2,42	11,952
	0,0955		11,552
	0,0768		9,288
Marnes.....	0,0736	2,42	8,904
	0,0579		7,004
	0,0077		0,931
	0,0047		0,568

(1) Ammoniaque sur 100 parties de terre desséchée à l'air. — (2) Densité de la terre. — (3) Quantité d'ammoniaque en livre contenue dans 2,500 mètres cubes.

(KROCKER, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XII, p. 224.)

TERRE VÉGÉTALE des basses côtes de la mer du Nord.

Silicates insolubles.....	57,646	54,706	55,379
Acide silicique soluble.....	2,340	2,496	2,286
Alumine.....	4,364	2,576	2,410
Protoxyde de fer.....	9,039	10,306	11,864
Oxyde de fer.....	0,350	0,563	0,200
— de manganèse.....	0,288	0,354	0,284
Chaux.....	4,092	5,096	2,480
Magnésie.....	0,430	0,440	0,428
Potasse.....	4,026	4,430	4,524
Soude.....	4,972	2,069	4,937
Ammoniaque.....	0,060	0,078	0,075
Acide phosphorique.....	0,466	0,324	0,478
— sulfurique.....	0,896	4,404	0,576
— carbonique.....	6,085	6,940	4,775
Chlore.....	4,240	4,382	4,448
Acide humique.....	2,798	3,914	3,428
— de source.....	0,771	0,731	0,037
— de dépôt de source.....	0,407	0,160	0,152
Humus, débris végétaux et eau chimiquement combinée...	8,324	7,700	9,348
Résine.....	traces	traces	traces
Perte.....	4,006	0,935	4,231

(MULLER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 643.)

TERRE DE VÉRONE. Voy. HISINGÉRITE.

TERRES VERTES ALUMINEUSES.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	54,50	46,0	46,3
Alumine.....	42,00	41,7	7,6
Protoxyde de fer.....	17,00	47,4	22,3
Magnésie.....	3,50	8,0	6,0
Chaux.....	2,50	3,6	3,0
Soude.....	4,50	»	»
Eau.....	9,00	43,9	45,0
	400,00	400,6	400,2

	(4)	(5)
Silice.....	49,7	52,3
Alumine.....	6,9	5,6
Protoxyde de fer.....	49,5	23,0
Magnésie.....	»	4,9
Soude et potasse.....	40,6	3,0
Eau.....	42,0	8,5
	98,7	98,3

(1) T. de Lossosna, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LII, p. 25. — (2) *Id.*, par BERTHIER. — (3) T. du Calcaire, *id.* — (4) T. du grès vert du Havre, *id.* — (5) T. de Glaris, *id.*

TERRES VERTES ALUMINEUSES de Rigberge, près de Bonn.

Silice.....	45,300
Alumine.....	40,800
Carbone.....	5,950
Soufre.....	3,949
Protoxyde de fer.....	5,500
Oxyde de manganèse.....	0,600
A reporter.....	72,090

Report... 72,090

Protosulfate de fer.....	5,729
Sulfate d'alumine.....	4,200
— de potasse.....	4,749
— de chaux.....	4,740
Muriate de potasse.....	0,354
Acide sulfurique.....	0,474
Eau.....	46,500
(NÉGERATH.)	99,803

TESSÉLITE. Voy. APOPHYLLITE.

TÉTARTINE. Voy. ALBITE.

TÉTRADYNITE. Voy. TELLURE NATIF BISMUTHIFÈRE.

TÉTRAKLASITE. Voy. WERNÉRITE.

TÉTRAPHYLLINE de Taméla en Finlande.

Acide phosphorique.....	42,60
Protoxyde de manganèse.....	42,40
— de fer.....	38,60
Magnésie.....	0,47
Lithine.....	0,82

(NORDENSKIÖLD, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1834.)

THALLITE. Voy. ÉPIDOTE.

THARANDITE. Voy. DOLOMIE.

Carb <sup>te</sup> de chaux.....	54,76
— de magnésie.....	42,40
— de protox. de fer et tr. de mang <sup>te</sup> .....	4,49
	401,05

(KRNH, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 284.)

THÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Huile volatile.	0,70	0,60	0,98	0,65
Chlorophylle..	0,22	1,84	0,24	1,28
Cire.....	0,28	»	0,32	»
Résine.....	2,22	3,64	1,64	2,44
Gomme.....	8,56	7,28	42,20	11,08
Ac. tannique.	17,80	12,88	17,56	14,80
Théine.....	0,43	0,46	0,60	0,65
Mat. extract..	22,88	19,88	21,68	18,64
Apothème....	traces	1,48	traces	1,64
Extr. avec l'ac. hydrochloriq.	23,60	19,12	20,36	18,24
Album. végét. <sup>e</sup>	3,00	2,80	3,64	1,28
Fibre végétale	17,08	28,32	18,20	27,00
Sels (cendres).	5,56	5,24	4,76	5,36
Eau perdue par la dessiccation à 100°.....	5,44	5,48	4,00	3,88

(1) (3) Hysam. — (2) (4) Congo.

(MULDER.)

THÉ. Cendres.

	(1)	(2)
Chlorure, carbonate, sulfate et phosphate potassiques.....	2,84	3,40
Carbonate calcique et magnésique, sulfate et phosphate calciques, phosph <sup>ic</sup> ferrique	1,72	1,64
Silice.....	0,68	0,32
	5,24	5,36

(1) Chine. — (2) Japon.

(MULDER, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 149.)

THÉBAÏNE. C<sup>25</sup>AzH<sup>14</sup>O<sup>5</sup>.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	74,57	4910,925	74,976
Azote.....	6,89	177,036	6,385
Hydrogène..	6,83	174,714	6,460
Oxygène....	11,71	300,000	15,279
	100,00	2562,675	

(a) (b) J. KANE, *Répert. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 290. — (c) COUERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 156.

THÉÏNE. Voy. CAFÉÏNE.

THÉNARDITE.

Sulfate de soude.....	99,78
Sous-carbonate de soude.....	0,22
	100,00

(CASASCA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII, p. 314.)

THÉOBROMINE. C<sup>9</sup>H<sup>8</sup>Az<sup>3</sup>O<sup>8</sup>.

	(a)	(b)	(1)
Carbone.....	47,21	46,97	46,43
Hydrogène.....	4,53	4,61	4,24
Azote.....	35,38	35,38	35,85
Oxygène.....	12,88	13,04	13,51
	100,00	100,00	100,00
	(c)	(2)	
Carbone.....	46,71	687,91	
Hydrogène.....	4,62	62,39	
Azote.....	35,28	531,12	
Oxygène.....	13,39	200,00	
	100,00	1481,42	

(a) (b) (c) WOSKRESENSKY. — (1) (2) Calculé.

(R. sc. et ind., t. VIII, p. 305.)

THÉOBROMINE.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	47,13	46,47
Hydrogène.....	4,60	4,44
Azote.....	31,23	31,41
Oxygène.....	17,04	17,78
	100,00	100,00

(GLASSON, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XIV, p. 404.)

THERMONATRITE. Voy. NATRON.

THIOFURFOL. C<sup>10</sup>H<sup>4</sup>S<sup>2</sup>O<sup>2</sup>.

	Tr.		Calc.	
Carbone	53,78	53,63	»	53,29
Hydrog.	3,74	3,64	»	3,82
Soufre..	»	»	28,28	»
				28,17
			750	53,58
			50	3,58
			400	28,58
			200	14,26
			1400	100,00

(PERSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXIV, p. 283.)

THIOFURFOL. Composé dérivé. C<sup>10</sup>H<sup>8</sup>O<sup>4</sup>.

	Tr.		
Carbone.....	72,79	72,90	72,87
Hydrogène.....	5,39	5,24	5,36
Oxygène.....	21,82	21,86	21,77
	100,00	100,00	100,00

	Tr.		Calc.	
Carbone..	72,99	72,89	1350	72,97
Hydrogène	5,20	5,23	100	5,40
Oxygène.	21,81	21,88	400	21,73
	100,00	100,00	1850	100,10

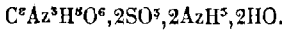
(PERSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XXIV, p. 284.)

**THION - ESSALE. C<sup>26</sup>H<sup>18</sup>S.**

	Calc.		Tr.
Carbone.....	1950,0	86,2	36,35
Hydrogène.....	212,5	4,9	4,90
Soufre.....	204,0	8,9	8,80
	2363,5	400,0	400,05

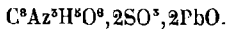
(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 199.)

**THIONURATE D'AMMONIAQUE.**



	Tr.	Calc.	
Carbone.....	17,39	614,480	47,40
Azote.....	25,17	885,200	25,19
Hydrogène...	4,90	162,233	4,68
Oxygène.....	24,04	800,000	23,78
Ac. sulfurique.	28,53	1002,320	28,95
	100,00	3464,233	400,00

**THIONURATE DE PLOMB.**



	Tr.	Calc.	
Carbone.....	10,95	10,92	614,480
Azote.....	9,54	9,49	531,126
Hydrogène...	4,04	4,11	62,391
Oxygène.....	»	40,74	600,000
Acide sulfurique	»	17,91	1002,320
Oxyde de plomb	»	49,83	2789,000
		400,00	5596,317

(WOEHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 258.)

**THIOSINAMMINE, C<sup>6</sup>H<sup>8</sup>Az<sup>2</sup>S<sup>2</sup>.**

Carbone.....		44,66
Hydrogène.....		6,84
Azote.....		24,12
Oxygène.....		»
Soufre.....		27,44
		400,00

(VARENTREAPP et WILL, *Tr. de Ch. org. de Liebig*, t. II, p. 555.)

**THIORSANITE.**

Silice.....	49,15	48,36
Alumine.....	perdu	30,59
Sesquioxyde de fer.....	4,62	4,37
Magnésie.....	traces	0,97
Protoxyde de manganèse ..	traces	traces
Chaux.....	17,28	17,16
Soude.....	»	4,13
Potasse.....	»	0,62
		400,20

(GENTH, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 220.)

**THOMSONITE.**

Syn. : *Comptonite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice... 38,30	37,08	39,20	36,80	
Alumine. 31,20	34,02	30,05	34,36	
Chaux... 43,54	42,75	40,58	45,40	
Soude... 4,53	4,70	8,11	2,64	
Ox. de fer »	»	0,50	0,20	
Eau... 43,40	43,00	43,40	43,60	
	400,17	98,55	404,84	400,60

(1) T. de Kilpatrick, par BERZELIUS. — (2) T. par THOMSON. — (3) T. de Dalsnypen, par RETZIUS. — (4) T. de Lochwinnock, par THOMSON.

(*Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 485.)

**THOMSONITE. Comptonite.**

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	37,80	37,00	38,74
Alumine.....	34,60	31,07	30,83
Chaux.....	43,25	42,60	43,43
Soude.....	3,62	6,25	3,35
Potasse.....	0,65	»	0,54
Eau.....	43,27	42,24	43,20
	400,19	99,16	400,09

(1) C. d'Elbogen, par MELY. — (2) C. du Vésuve. — (3) C. de Seeberg, par RAMMELSBERG.

(*Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 485.)

**THON. Voy. ARGILES.**

**THORINIUM. Th. Eq<sup>2</sup> 844,90.**

**THORITE. Voy. YTRIA PHOSPHATEE.**

**THORITE.**

Silice.....	48,78
Thorine.....	57,91
Chaux.....	2,58
Protoxyde de fer.....	3,40
— de manganèse.....	2,39
Magnésie.....	0,36
Urane oxydé.....	4,61
Plomb —.....	0,80
Oxyde d'étain.....	0,01
Potasse.....	0,14
Soude.....	0,10
Alumine.....	0,06
Eau.....	9,50
Minéral non attaqué.....	4,70

(BERZELIUS, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 580.)

**THRAULITE. Voy. HISINGÉRITE.****THRIDACE.**

Mélange composé de deux résines. . . . .	34,2
Substance soluble dans l'eau et l'alcool. . . . .	36,3
— insoluble dans l'alcool et soluble dans l'eau. . . . .	3,5
— insoluble dans l'eau et l'alcool. . . . .	26,0
(SCHROEDER.)	400,0

Matière soluble dans l'eau. . . . .	55
Cire. . . . .	40
Résine. . . . .	7
Caoutchouc. . . . .	48
Eau et perte. . . . .	40
	400

(KLINK, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 76.)**THURINGITE.**

Acide silicique. . . . .	22,41
Peroxyde de fer. . . . .	21,94
Protoxyde de — . . . . .	42,60
Magnésie. . . . .	4,16
Eau. . . . .	41,89
	400,05

(RAMMELSBERG, *Annuaire de Millon et Reiset*, t. CXLVII, p. 276.)**THROMBOLITHE. Voy. CUIVRE HYDROPHOSPHATÉ.****TRULITE. Voy. ÉPIDOTE.****THUMITE. Voy. AXINITE.****THURINGITE. Variété de pinguite.****TILLEUL. Cendres.***Sels alcalins.*

Acide carbonique. . . . .	28,2
— sulfurique. . . . .	7,6
— muriatique. . . . .	4,8
Silice. . . . .	4,7
Potasse. . . . .	60,7
Soude. . . . .	
	400,0

*Matières insolubles.*

Acide carbonique. . . . .	39,8
— phosphorique. . . . .	2,8
Silice. . . . .	2,0
Chaux. . . . .	54,8
Magnésie. . . . .	2,2
Oxyde de fer. . . . .	0,4
— de manganèse. . . . .	0,6
Charbon, etc. . . . .	n
	99,3
Phosphate de chaux. . . . .	5,4
— de fer. . . . .	0,3

(T. des *Essais de Berthier*, t. I, p. 262.)**TILLEUL. Cendres.**

	Ecorce.	Bois.
Potasse. . . . .	44,934	27,863
Soude. . . . .	3,348	4,074
Chaux. . . . .	44,954	23,293
Magnésie. . . . .	5,939	3,227
Chlorure sodique. . . . .	4,632	4,160
Oxyde ferrique. . . . .	0,914	6,207
Acide phosphorique. . . . .	2,969	3,774
— sulfurique. . . . .	0,553	4,429
Silice. . . . .	4,679	4,098
Acide carbonique. . . . .	23,407	16,449
Charbon, sable, etc. . . . .	2,885	6,139

(HOFFMANN, *R. sc. et ind.*, t. XXV, p. 285.)**TILLEUL. Fleurs.**

	Grains.
Eau. . . . .	446,0
Cire végétale verte. . . . .	45,5
Résine d'une saveur un peu aromatique. . . . .	39,5
Sucre sous la forme d'un sirop épais, jaune foncé avec une petite quantité d'un sel de potasse à acide végétal. . . . .	66,0
Matière extractive de couleur brunâtre et d'une saveur légèrement amère. . . . .	26,5
Mucilage végétal à l'état sec. . . . .	95,0
Albumine végétale. . . . .	45,5
Fibre — . . . . .	280,0
Matière odorante, quantité impondérable et perte. . . . .	2,0

(SILLER, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 155.)**TINKAL. Voy. BORATE DE SOUDE.****TITANATE DE FER. Voy. FER TITANÉ; ILMÉNITE.****TITANATE DE POTASSE.**

Acide titanique. . . . .	84,99	82,67
Potasse. . . . .	48,04	47,33
	100,00	100,00
Acide titanique. . . . .		94,30
Potasse. . . . .		8,70
		100,00

**TITANATE DE SOUDE.**

Acide titanique. . . . .	74,73	75,47
Soude. . . . .	45,44	45,30
Eau. . . . .	40,43	9,23
	100,00	100,00

**TITANATE DE SOUDE.**

Acide titanique. . . . .	96,20	96,56
Soude. . . . .	3,80	3,44
	100,00	100,00

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 361.)



**TITANE.** Éq<sup>t</sup> 303,66.

Genre minéralogique. Voy. les espèces : RUTILE; NIGRINE; ANATASE; BROOKITE; WARWICKITE.

**TITANE OXYDÉ.** Voy. RUTILE.

**TITANITE.** Voy. RUTILE.

**TOILE D'ARAIGNÉE.** Fils blancs qui, en automne, se trouvent quelquefois suspendus en l'air à plusieurs pieds de hauteur du sol.

Substance fibreuse.....	45,85
Albumine.....	6½,00
Substance analogue à la colle.....	18,04
Cire et graisse solide.....	2,74
	400,60

MULDER, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 813.)

**TOLÈNE.**

	Tr.		Calc.
Carbone..	88,58	88,62	88,89
Hydrog..	11,35	11,30	11,25
	99,93	99,92	100,00

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. III, p. 154.)

**TOLUIDINE.** C<sup>10</sup>H<sup>9</sup>N.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	78,53	78,38
Hydrogène.....	8,61	8,39
Nitrogène.....	42,86	43,23
	100,00	100,00

(HOFMANN et MUSPRATE, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

**TOMATE.** (solanum lycopersicum).

Un acide qui n'est pas l'acide acétique, comme nous l'avons cru, mais un acide particulier qui se détruit par la chaleur de la distillation et qui est uni en excès à un principe amer, qui est probablement analogue à la solanine.

Une huile volatile difficile à s'épurer et qui sévapore avec la plus grande promptitude.

Une matière extracto-résineuse, brune, poisseuse, très-odorante, de l'odeur de la douce-amère, soluble dans l'eau, et en partie dans l'alcool et l'éther.

Une matière végétale-animale, albumineuse, susceptible de fermentation putride, comme on la trouve dans tous les solanés et qui y est assez abondante.

Une petite quantité de mucoso sucré qui se

II.

manifeste par l'odeur de caramel dans le premier temps de la combustion.

Enfin du sulfate de potasse, une petite quantité d'hydrochlorate de potasse et de chaux, de la potasse pure, et très-vraisemblablement un alcoolide dont la grande amertume des différents produits, ainsi que la vapeur acre qui se répand lorsqu'on les brûle, annoncent suffisamment la présence, mais qui toutefois est beaucoup moins abondant dans le fruit que dans les feuilles.

FODÉRÉ et HECHT, *Journ. de Pharm.*, t. XVIII, p. 112.)

**TOMBOSITE.** Voy. ARSÉNIO-SULFURE DE NICKEL.

(BREITHAUP, *Tr. de Min. de Dufrénoy*, t. III, p. 785.)

**TOMOSITE.** Voy. SILICATE DE MANGANÈSE.

**TOPAZE.**

Syn. : *Silica fluatée-alumineuse; chrysolite de Saxe; phengite; physalite; pycnite; pyrophythalite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	23,0	34,0	36,8	43,0
Alumine.....	47,0	48,0	52,6	49,5
Oxyde de fer....	4,0	»	»	1,0
Manganèse.....	»	1,0	»	»
Acide fluorique..	17,0	»	5,8	4,0
Chaux.....	»	»	3,3	»
Parties volatiles..	»	17,0	1,5	1,0
Perte.....	4,0	»	»	1,5
	100,0	100,0	100,0	100,0

	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	32,88	34,27	38,43	38,80
Alumine....	53,25	58,55	51,00	53,07
Oxyde de fer	0,88	7,18	»	»
Ac. fluorique	»	»	8,84	8,43
Chaux....	0,88	»	»	»
Parties volatil.	0,75	»	»	»
Perte.....	11,36	»	»	»
	100,00	100,00	98,27	100,00

(1) (3) T., par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LII, p. 303. — (2) Pycnite, par BUCHHOLZ, *id.*, t. LXVII, p. 252. — (4) P., par KLAPROTH, *id.* — (5) Pyrophythalite, par HISINGER et BERZELIUS, *id.*, t. LVIII, p. 118. — (6) T., par BERZELIUS, *Ann. de Ch. de Ph.*, t. IV, p. 108. — (7) Pycnite, par le même, *id.*, t. III, p. 39. — (8) Calculé.

**TOPAZE.** Formule : Al<sup>2</sup>O<sup>3</sup>, SiO<sup>2</sup>, Fl.

	(1)	(2)	(3)	4
Alumine. 34,92	54,88	55,96	55,16	
Silice.... 23,27	»	35,39	35,66	
Fluor.... 17,14	16,50	16,86	18,00	

(2) T. du Brésil. — (3) T. de Trumbull. — (4) T. de Finbo. — (1) Calculé.

(FORCHHAMMER, *Rep. sc. et ind.*, t. II, p. 149

26

TOPAZES roulées.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice. . . . .	34,36	34,24	34,36	34,04
Alumine. . . . .	57,74	57,45	57,74	58,38
Ac. fluoriq. . . . .	7,77	7,75	7,77	7,79
	99,87	99,44	99,87	400,48

(1) Pycnite de Saxe. — (2) Topaze de Saxe. — (3) Pyrophyssalithe de Finbo. — (4) Topaze du Brésil. (BERZELIUS, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 635.)

TOPAZOLITE.

Variété de grenat grossulaire.

TOPHUS trouvé dans les articulations du bras.

Matière animale avec de l'eau et des traces d'adipocire. . . . .	56,2
Carbonate, phosphate, hydrochlorate de potasse. . . . .	3,2
Carbonate de chaux avec des traces de carbonate de magnésie. . . . .	42,5
Phosphate de chaux. . . . .	28,1
	400,0

TOPHUS.

Matière animale avec de la graisse onctueuse et un peu de soude. . . . .	73,0
Carbonate de chaux. . . . .	40,0
Phosphate — . . . . .	47,0
	400,0

(JOHN, *Écrits ch.*, t. V, p. 104.)

TOPINAMBOUR.

	Grammes.
Eau. . . . .	386,00
Matière sucrée incristallisable. . . . .	74,00
Inuline. . . . .	45,00
Squelette végétal. . . . .	6,40
Matière gommeuse. . . . .	5,39
Citrate de potasse. . . . .	5,35
Substance particulière produisant la fermentation visqueuse. . . . .	4,95
Phosphate de chaux ferruginé. . . . .	0,72
Sulfate de potasse. . . . .	0,60
Citrate de chaux. . . . .	0,40
Muriate de potasse. . . . .	0,40
Phosphate — . . . . .	0,30
Huile tres-soluble dans l'alcool et dans la potasse. . . . .	0,30
Cérine. . . . .	0,45
Malate de potasse. . . . .	0,45
Silice. . . . .	0,42
Tartrate de chaux. . . . .	0,07
	500,00

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 373.)

TOPINAMBOUR.

Carbone. . . . .	43,02	43,62
Hydrogène. . . . .	5,94	5,80
Oxygène. . . . .	43,56	43,07
Azote. . . . .	4,57	4,57
Cendres. . . . .	5,94	5,94
	400,00	400,00

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. I, p. 232.)

TORBÉRITE. Voy. URANE PHOSPHATÉ.

TORMENTILLE. Racine.

Myricine. . . . .	2
Cérine. . . . .	5 <sup>3</sup> / <sub>8</sub>
Résine. . . . .	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>
Tannin. . . . .	47 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>
Principe colorant rouge. . . . .	180 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>
— modifié. . . . .	25 <sup>3</sup> / <sub>8</sub>
— gomme extractif avec du tannin et quelques sels calcaires. . . . .	431 <sup>+</sup>
Gomme. . . . .	282
Extractif séparé par un alcali. . . . .	77
Huile liquide. . . . .	quelques traces
Corps ligneux. . . . .	150
Eau et combinaison. . . . .	64 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>
	4008 <sup>3</sup> / <sub>8</sub>

(MEISSNER, *Journ. de Pharm.*, 1<sup>er</sup> année, p. 370.)

TORRÉLITE de New-Jersey.

Silice. . . . .	32,60
Peroxyde de cérium. . . . .	42,32
Protoxyde de fer. . . . .	21,00
Alumine. . . . .	3,68
Chaux. . . . .	24,08
Eau. . . . .	3,50
	97,48

(RENWICK, *Ann. of New-York*, 1823, p. 37.)

TORRÉLITE.

Acide columbique. . . . .	73,90
Protoxyde de fer. . . . .	45,65
— de manganèse. . . . .	8,00
Eau. . . . .	0,35
	97,90

(THOMSON, *Records of sc.*, décembre 1836.)

TOURBES.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Charbon. . . . .	23,5	26,0	30,4	34,7	38,6
Cendres. . . . .	47,3	45,0	47,4	6,8	4,7
Mat. volatiles					
liquides. . . . .	36,7	34,0	28,4	39,9	38,5
Gaz. . . . .	22,5	28,0	24,4	18,6	24,2
	400,0	400,0	400,0	400,0	400,0

(1) T. de Demerary. — (2) T. de Château-Landon. — (3) T. de Clermont (Oise). — (4) T. de Reims. — (5) T. de Voisuma (Bavière).

(BERTHIER, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 730.)

TOURBES.

Acide crénique libre.....	0,4
Crénate cuivrique.....	0,3
Résine rouge soluble dans l'acoolfroid	2,0
— visqueuse — —	4,1
— (cire)soluble dans l'alcool bouillant	2,6
— soluble dans l'éther.....	0,9
Acide humique de la tourbe soluble dans la potasse.....	70,7
— — insoluble dans la potasse	44,3
Matières inorganiques solubles et insolubles, et eau.....	44,0
	<u>400,0</u>

(REINSCH, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

TOURBE de Saint-Petersbourg.

Carbone.....	39,084
Hydrogène.....	3,788
Oxygène et azote.....	51,088
Cendres.....	6,040
	<u>400,000</u>

(WOSKRESSENSKY, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 366.)

TOURBE de Freyberg.

Fibres menues de couleur brune donnant à l'incinération 1, 2 pour 100 d'une cendre légère et d'un blanc gris.....	43,2
Matière tourbeuse fine azotée et brun noir, consistant en :	
a. Crénates, apocrénates et humates	
A reporter.....	<u>43,2</u>

TOURBE. Cendres.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Carbonate de chaux.....	»	»	»	51,5	»
Chaux caustique.....	63,0	»	»	»	»
Argile inattaquable par les acides.....	7,5	»	»	»	»
Silice gélatineuse.....	45,0	»	»	»	»
Alumine.....	7,0	47,3	44,0	{ 41,5	30,0
Oxyde de fer.....	7,0	33,0			
Carbonate de potasse.....	0,5	»	»	»	»
Silice.....	»	36,5	26,0	{ 41,0	40,0
Argile.....	»	»			
Chaux.....	»	2,0	23,0	»	30,0
Magnésie.....	»	3,5	44,0	»	»
Sulfate de chaux.....	»	4,5	»	26,0	»
Muriate —.....	»	0,5	»	»	»
Charbon.....	»	2,7	»	»	»
Acide carbonique et soufre.....	»	»	23,0	»	»
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(1) T. de Château-Landon (Seine-et-Marne). — (2) T. de Voitsuma (Bavière). — (3) T. de Troyes. — (4) T. de Vassy (Marne). — (5) T. de Framont (Vosges).

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 249.)

Report....	43,2
d'alumine, de chaux, de magnésie, de fer et de manganèse	60,2
b. Humus non acide.....	40,4
c. Parties terreuses solubles dans l'acide hydrochlorique.....	43,3
Crénate de chaux soluble dans l'eau chaude avec un peu de crénate de magnésie, et des traces d'acide humique, de gypse et d'hydrochlorate de chaux.....	43,3
Eau adhérente à la masse tourbeuse.....	620,4
Eau d'hydratation de cette masse...	200,5
Sable micacé fin mélangé.....	21,2
Trace d'acide carbonique, de résine et de matière céroise.....	»
	<u>990,9</u>
Perte.....	<u>9,4</u>
	<u>4000,0</u>

(LAMPADIUS, *Institut*, 1836.)

TOURBE. Cendres.

Hydrochlorate de soude avec un peu de sulfate de chaux.....	49
Carbonate de chaux.....	}
— de magnésie.....	
Phosphate d'alumine.....	} 84
Alumine.....	
Oxyde de fer.....	
Sulfate de chaux.....	
Silice.....	<u>100</u>

(OBERLIN et BUCHNER, *Journ. de Pharm.*, t. XX, p. 253.)

## TOURBE.

DESIGNATION des COMBUSTIBLES.	COMPOSITION				DÉDUCTION FAITE DES CENDRES.		
	Carbone.	Hydrogène.	Oxygène et azote.	Cendres.	Carbone.	Hydrogène.	Oxygène et azote.
Tourbe vulgaire.....	67,03	5,63	31,76	5,58	60,40	5,96	33,64
— de Louy.....	58,09	5,63	34,37	4,61	60,89	6,24	32,90
— du Champ-de-Feu	57,79	6,44	30,77	5,33	61,05	6,45	32,50

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 264.)

## TOURMALINE.

Syn. : Schorl électrique; aphyrite; apyrite; indicolite; daourite; rubellite; sibérite; cockle.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice.....	43,50	40,8	42,0	37,5	33,048
Alumine.....	42,25	39,0	40,0	38,5	38,235
Oxyde de fer.....	»	1,2	»	9,0	23,857
— de manganèse.....	4,50	2,5	7,0	»	»
Acide borique.....	»	»	»	»	4,890
Chaux.....	0,40	4,0	»	40,0	0,857 avec magnésie.
Soude.....	9,00	10,0	10,0	»	2,475 avec potasse.
Eau.....	4,25	»	»	»	»
Perte.....	2,40	2,5	4,0	5,0	»
	<u>400,00</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,062</u>

(1) T. de la montagne Kadisko en Moravie, par KLAPROTH, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 461. — (2) T. par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXX, p. 105. — (3) T. apyre, par le même, *id.*, t. LXVII, p. 257. — (4) T. du mont Saint-Gothard, par STRUVE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VIII, p. 327. — (5) T. d'Eibenstock (en Saxe), par KLAPROTH, *id.*, t. XXVII, p. 219.

## TOURMALINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Acide borique.....	3,83	4,02	3,63	4,48	4,41	3,88
Silice.....	37,65	35,48	38,79	37,81	35,20	38,80
Alumine.....	33,46	37,75	37,49	31,61	35,50	39,64
Magnésie.....	10,96	4,68	5,86	5,99	0,70	»
Oxyde de fer.....	9,38	14,44	5,81	7,77	17,86	»
Protoxyde de fer.....	»	»	»	»	»	7,43
Oxyde de manganèse.....	»	4,89	traces	4,44	0,43	2,88
Potasse.....	} 2,65	{ 0,48	0,22	4,20	»	»
Soude.....			4,75	5,13	»	2,09
Chaux.....	0,25	traces	»	0,98	0,55	»
Perte au feu.....	0,03	»	1,86	0,24	»	0,78
	<u>98,24</u>	<u>100,49</u>	<u>98,49</u>	<u>90,89</u>	<u>96,44</u>	<u>98,33</u>

(1) T. noire du Karingbricka, en Suède. — (2) T. noire de Rabenstein, en Bavière. — (3) T. noire du Groenland. — (4) T. brun foncé dans le schiste micacé du Saint-Gothard. — (5) T. sans lithine, avec potasse et soude, noire de Boway (en Devonshire). — (6) T. verte de Chesterfield.

(GMELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 275.)

TOURMALINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Acide silicique .....	39,00	37,800	40,535	39,70
— borique.....	10,73	9,890	11,785	6,65
— carbonique.....	2,50	1,662	1,660	»
Alumine.....	30,65	30,563	31,774	40,29
Peroxyde de fer.....	1,58	0,500	»	»
Protoxyde — .....	6,10	12,069	3,654	»
Magnésie.....	9,44	1,400	6,435	0,16
Protoxyde de manganèse.....	»	2,500	0,900	2,30
Soude.....	»	3,090	»	7,88
Chaux.....	»	traces	»	»
Lithine.....	»	0,504	2,091	3,02
Oxyde de chrome .....	»	»	1,466	»
Potasse .....	»	»	traces	»

(1) Schorl noir de Gornoschit. — (2) Schorl brun de Mursinsk. — (3) Schorl vert de Gora. — (4) Rubellite de Mursinsk.

(HERMANN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 264 et 265.)

TOURMALINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Acide borique.....	5,74	4,18	4,59	1,10	5,72
Silice.....	42,13	39,37	39,16	40,30	44,10
Alumine.....	36,43	44,00	40,00	40,50	26,36
Oxyde de fer.....	»	»	5,96	4,85	11,96 protoxyde.
— de manganèse.....	6,32	5,02	2,44	1,50	6,96 magnésie.
Chaux.....	1,20	»	»	»	0,50
Potasse.....	2,41	1,29	»	»	2,32
Lithine.....	2,04	2,52 avec potasse	3,59	4,30	»
Substances volatiles..	1,31	1,58	1,58	3,60	»
Perte.....	»	»	»	3,85	0,60 eau.
	97,58	97,96	97,02	100,00	98,52

(1) T. rouge de Rôzna en Moravie. par Gmelin, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 274. — (2) T. rouge de Perm, en Sibérie, par le même, *id.* — (3) T. vert écladon du Brésil, par le même, *id.* — (4) T. verte, par ARFVEDSON, *id.*, t. X, p. 103. — (5) T. du mont Rose, par LEPLAY, *id.*, t. XLII, p. 277.

TOURNESOL (croton eleutheria). Écorce.

Mucilage et principe amer.....	864
Huile volatile.....	72
Eau.....	48
Fibre ligneuse.....	3024
Résine.....	688
	4696

(TROMMSDORFF, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. IV, p. 265.)

TOURTEAU DE SÉSAME. Résidu de la graine de sésame après avoir extrait l'huile.

Substances azotées.....	44,135
Matières organiques non azotées..	19,723
Substances minérales.....	18,000
Huile.....	8,472
Eau.....	9,970
	100,000

(GASPARI et PAYEN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 542 et 543.)

TOUTENAGUE. Voy. CUIVRE BLANC.

TRACHYTE. Voy. DOMITE.

TRAPP.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	54	56	52,88	56
Alumine.....	11	12	15,91	18
Chaux.....	5	7	0,70	4
Magnésie.....	3	10		
Fer.....	22	16	»	15
Soude et potasse.....	5	6	7,63	6
Protox. de manganèse .....	»	»	11,77	»
Charbon.....	»	»	40,03	»
Perte.....	4	3	1,08	»
	101	110	100,00	100

(1) T. compacte d'Adelfort, en Suède, par VAUGERLIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 181. — (2) T. de Kirn, par le même, *id.* — (3) T. de Renssion, par CHEVREUL, *id.* — (4) T. amygdaloïde d'Oberstein, par BERGMANN, *id.*

## TRAPP.

	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	49	55	58	48
Alumine.....	16	12	12	14
Chaux.....	6	8	6	5
Magnésie.....	1	1	1	2
For.....	18	16	14	22
Soude et potasse....	6	5	6	6
Perte.....	4	3	3	4
	100	100	100	100

(5) T. de Champsaur, par FAUJAS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 181. — (6) T. de Hesse-Darmstadt, par DEBOIS, *id.* — (7) T. de Bruxion dans le Derbysyre, par LANGLOIS, *id.* — (8) T. compacte de Norberg (Suède), par VAUQUELIN, *id.*

## TRASS.

Syn. : *Dukstein.*

Silice.....	41,500
Peroxyde de fer avec traces d'oxyde de manganèse.....	41,772
Alumine.....	47,700
Chaux.....	3,456
Magnésie.....	2,448
Potasse.....	0,294
Soude.....	2,437
	49,007

(ELSNER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 201.)

## TRÈFLE. Feuilles.

Eau.....	75
Fécule verte { albumine.....	}
{ résine verte.....	
Acide malique libre.....	}
Acétate de potasse.....	
Matière animale.....	
Extractif très-amer.....	
Gomme brune.....	
Fécule blanche.....	25
	100

(TROMMSDORFF, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 350.)

## TRÈFLE. Foin.

Carbone.....	47,53	47,49
Hydrogène.....	4,69	5,33
Oxygène.....	37,96	37,66
Azote.....	2,06	2,06
Cendres.....	7,76	7,76
	100,00	100,00

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. I, p. 227.)

## TRÈFLE. Racine.

Carbone.....	43,4
Hydrogène.....	5,3
Oxygène.....	36,9
Azote.....	4,8
Sels et terres.....	42,6
	100,0

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, p. 314.)

## TRÈFLE. Cendres.

Potasse.....	42,464
Soude.....	30,757
Chaux.....	16,556
Magnésie.....	6,262
Phosphate ferrique.....	9,506
Chlorure sodique.....	3,573
Acide phosphorique.....	2,957
— sulfurique.....	0,804
Silice.....	4,968
Acide carbonique.....	22,930
Charbon.....	4,244
	108,718

(HORSFOLD, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XII, p. 227.)

## TREMBLE. Charbon marchand de Paris et de Choisy.

Charbon.....	83,0
Cendres calcinées.....	3,0
Matières volatiles.....	15,0
	100,0

(BERTHIER, *Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 286.)

## TREMBLE. Écorce.

Salicine.....	
Corticine.....	
Populine.....	
Acide benzoïque, ou éléments propres à le former.....	
Matière gommeuse.....	
Principe soluble dans l'eau et dans l'alcool, réduisant les sels d'or, d'argent et de mercure.....	
Tartrate de chaux.....	
— de potasse.....	

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 306.)

## TRÉMOLITE.

Syn. : *Grammatite; amphibole blanche.*

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice.....	39,84	37,0	63,7	50,0	65,000	55,5
Magnésie.....	»	8,5	8,9	25,0	10,333	13,5
Chaux.....	23,72	24,0	27,2	18,0	18,000	10,5
Oxyde de fer.....	»	»	»	»	0,165	»
Alumine.....	14,70	6,0	»	»	»	8,5
Acide carbonique.....	14,36	26,0	»	eteau 5,0	6,500	9,5
Protoxyde de manganèse.....	4,95	»	»	»	»	»
— de fer.....	4,43	»	»	»	»	»
Perte.....	3,53	4,5	»	»	»	2,5
	99,53	100,0	99,8	98,0	100,000	100,0

(1) T. de Gjelleback, près Christiana (Norvège), par HISINGER, *Handlinger*, 1823. — (2) T., par CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XXVIII, p. 198. — (3) T. d'Helgoland (Norvège), par ROETZIUS, *Journ. de Ph.*, 1820, p. 361. — (4) T. du Saint-Gothard, par LAUGIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 76. — (5) T. cassante du mont Saint-Gothard, par KLAPROTH, *id.*, t. VIII, p. 325. — (6) T. par STRUVE, *id.*

## TRÉMOLITE vitreuse.

	(a)	(b)	(c)	(d)	(e)
Silice.....	59,244	35,5	28,4	41,00	50
Magnésie.....	22,133	16,5	18,0	15,25	25
Chaux.....	15,200	26,5	30,6	15,00	18
Oxyde de fer.....	4,314	»	»	»	»
— de manganèse.....	4,000	»	»	»	»
Alumine.....	0,888	»	»	»	»
Acide carbonique et eau.....	0,020	23,0	23,0	23,00	5
Perte.....	0,204	»	»	5,75	2
	100,000	104,5	100,0	100,00	100

(a) HISINGER. — (b) (c) LAUGIER. — (d) (e) KIRWAN.

(*Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 435.)

## TRÉMOLITE. Amphibole blanche ou trémolite ou grammatite.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice.....	59,75	60,10	59,75	56,33	59,5	56,24	47,21
Chaux.....	44,11	12,73	14,25	10,67	12,3	12,95	12,73
Magnésie.....	25,00	24,34	24,10	26,00	26,8	24,13	21,86
Protoxyde de fer.....	0,50	4,00	3,95	4,30	trace	4,00	2,28
— de manganèse.....	»	0,47	0,34	»	»	0,26	0,57
Alumine.....	»	0,42	»	1,67	1,4	4,32	13,94
Acide fluorique.....	0,94	0,83	0,76	»	»	0,78	0,90
Eau.....	0,40	0,15	»	1,03	»	0,50	0,44
	100,40	100,01	100,12	100,00	100,0	100,18	99,93

(1) T. de Guilsjo, par BONSORFF, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 582. — (2) T. de Fahlun, par le même, *id.* — (3) T. de Taberg, par le même, *id.* — (4) T. de Pensylvanie, par Seybert, *id.* — (5) T. de Cziklowa, par BEUDANT, *id.* — (6) T. claire de Aker, par BONSORFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 23. — (7) T. sombre de Aker, par le même, *id.*

## TRÉMOLITE compacte ou jade oriental.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice.....	58,07	54,68	58,94	58,88	58,46	53,75
Chaux.....	42,99	16,06	42,28	42,45	42,06	42,75
Magnésie.....	24,46	26,04	22,43	22,39	27,09	»
Oxyde ferreux.....	4,82	2,45	2,70	2,84	4,45	5,00
— manganoux.....	»	4,39	0,94	0,83	»	2,00
Alumine.....	»	»	4,32	4,56	»	4,50
Potasse.....	»	»	0,80	0,60	»	»
Eau.....	»	»	0,25	0,27	»	2,25
Perte.....	»	»	»	»	»	22,75
	97,34	400,29	99,60	99,49	98,76	400,00

(1) T. de Saint-Gothard, par DAMOUR, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XVI. — (2) Jade de Turquie, par RAMMELSBERG, *id.* — (3) Néphrite, par SCHAFFHAULT, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 582. — (4) Plaque sonante, par DAMOUR, *C. R.*, t. XXI. — (5) Jade blanc, par DAMOUR, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 224. — (6) T. compacte, par SAUSSURE, *Journ. des Mines*, janvier 1808, p. 212.

## TRIKLASITE. Voy. FAHLUNITE.

## TRIPHANE.

Syn. : *Zéolite de Suède; spodumène.*

	(a)	(b)	(c)	(d)
Silice.....	66,40	63,29	66,44	65,30
Alumine.....	25,30	23,78	27,03	25,34
Lithine.....	6,85	5,63	3,83	6,76
Oxyde de fer.....	4,45	0,79	0,32	2,83
— de mang. »	»	0,20	»	»
Soude.....	»	»	2,68	»
	400,00	98,69	400,00	400,23

(a) ARFVEDSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 98. — (b) STROMAYER, *id.*, t. XX, p. 375. — (c) HAGEN, *Rev. sc. et ind.*, t. VII, p. 50. — (d) REGNAULT, *id.*

## TRIPHYLLINE.

Acide phosphorique.....	43,64
Protoxyde de fer.....	49,46
— de manganèse.....	3,75
Lithine.....	3,45
	400,00

(FUCHS, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 425.)

## TRIPLITE. Voy. MANGANÈSE PHOSPHATÉ FERRIFÈRE.

## TRIPOLÉENNE.

Silice à l'état pulvérulent.....	0,90
Alumine.....	0,06
Chaux.....	0,03
Peroxyde de fer et magnésie.....	0,04
	4,00

(MARCEL DE SERRES, *Journ. de Pharm.*, février 1842.)

## TRIPOLI.

Chaux pure....	46	indice
Silice.....	43	84,00
Oxyde de fer....	3	8,00 noir et rouge.
Acide carbonique 35	»	»
— sulfurique »	3,45	»
Alumine.....	»	4,50
Eau.....	3	4,55
Perte.....	»	4,50
	400	400,00

(BUCHOLZ, *Journ. des Mines*, juin 1807 et août 1812.)

## TROMBOLITHE. Voy. CUIVRE HYDROPHOSPHATÉ.

## TRONA.

Syn. : *Natron; sesquicarbonate de soude; urao; borech.*

## TRONA.

	(1)	(2)	(3)
Soude pure.....	37,0	463	{ 44,22
Acide carbonique.....	38,5		
Sulfate sec de soude....	2,0	404	»
Muriate de soude.....	»	75	»
Mat. étrangères et perte	»	»	0,98
Eau.....	22,5	458	48,80
	400,0	500	400,00

(1) T. de Suckna dans le Fezzan, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 138. — (2) T. de Makarie, dans la basse Egypte, *id.* — (3) T. de Mérida, Amérique méridionale, par MARIANO DE RIVERO et BOTSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 111.

TROOSTITE. Syn. : *Troolite.* Voy. MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.



**TROPÆOLUM MAJUS.**

Huile étherique.....	43,500
— fixe.....	7,250
Acide tropæolique.....	47,500
Soufre.....	3,500
Albumine.....	59,500
Résine molle.....	50,250
— dure.....	9,500
Amidon.....	25,000
Matière extractive amère.....	478,500
Gomme.....	24,000
Tannin.....	7,500
Gomme.....	76,500
Phyllochlore.....	79,000
Matière colorante.....	50,000
Albumine indurée.....	33,000
Oxyde de fer et manganèse.....	9,500
Acide sulfurique.....	44,500
— malique.....	0,425
— hydrochlorique.....	58,000
Chaux.....	47,250
Potasse.....	3,425
Silice.....	415,000
Albumine.....	4,500
Humidité.....	94,500
Perte.....	24,000
	<hr/>
	4000,000

(DULK de Konisberg, *Journ. de Pharm.*, t. XXIV, p. 660.)

**TSCHIEWKINITE.**

	(a)	(b)	(c)
Alumine.....	»	44,45	48,24
Silice.....	24,04	34,90	33,49
Chaux.....	3,50	7,40	9,25
Magnésie.....	0,22	4,30	2,06
Yttria.....	»	0,95	»
Oxyde manganoux.....	0,83	2,88	2,37
Potasse et soude.....	0,42	»	»
Oxyde céréeux.....	»	9,45	40,85
— de didyme.....	47,29	»	»
— lanthanique.....	»	6,90	6,50
— ferreux.....	44,24	20,65	43,03
Acide titanique.....	20,47	4,65	»
Eau.....	»	2,00	2,00
	<hr/>		
	404,38		

(a) H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XV, p. 317. — (b) CHOUBINE, *Happ. ann. de Berzelius*, 1847. — (c) HERMANN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 218.

**TUESITE. Voy. HALLOYSITE.**

**TUF VOLCANIQUE.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	46	26,5	44,5	67,6
Oxyde de fer.....	42	40,0	6,5	24,0
Alumine.....	7	40,0	42,0	40,2
Magnésie.....	»	trace	0,7	»
Chaux.....	6	»	»	4,0
Matières animales.....	26	»	»	»
Potasse.....	»	2,4	5,5	»
Soude.....	»	2,3	4,5	»
Carbonate de chaux.....	»	9,0	»	»
Argile et mica.....	»	26,5	»	»
Partie inattaquable.....	»	»	46,4	»
Eau.....	»	8,8	44,0	»
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	97	95,2	98,4	99,8

(1) T. de Tungaragua en 1797, *Journ. des Mines*, juin 1808, p. 72. — (2) T. d'Herculanum, par BERTHIER, *Ann. des Mines*. — (3) T. de la grotte de Paussilippe, *id.* — (4) T. de Pile de Flores (Açores), par HOCHSTETTER, *Happ. ann. de Berzelius*, 1844.

**TUGILITE. Voy. FER OXYDÉ HYDRATÉ.**

**TULIPE. Pollen. -**

Albumine végétale.....	20,25
Malate de chaux avec trace de malate de magnésie.....	3,50
Acide malique.....	4,00
Malate d'ammoniaque.....	} 4,25
Matière colorante.....	
Nitrate de potasse.....	
	<hr/>
	26,00

(GROTHUS, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. VI, p. 284.)

**TULIPIER. Écorce.**

	Onces.	Gros.	Grains.
Extractif amer.....	»	2	»
Principe gommeux.....	»	4	»
Substance résineuse.....	»	»	8
Fibre ligneuse.....	4	4	»
	<hr/>		
	2 onces.		

(TROMMSDORFF, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 217.)

**TUMEUR de l'encéphale.**

Eau.....	65,00
Fibrine.....	13,25
Matières grasses, rouge et blanche, analogues à celles du cerveau, mais ne contenant que des traces de phosphore.....	4,20
Un principe immédiat, indéterminé par les chimistes, qui se transforme en gélatine par l'action de la chaleur, et que les anatomistes nomment <i>corps muqueux</i> .....	42,20
Osmazôme.....	8,00
Perte.....	0,35
	<hr/>
	400,00

(SERRER et BAUDRIMONT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 352.)

**TUMEUR de la joue.**

Substance protéine.....	18,3
Albumine soluble.....	1,0
Glutine.....	3,7
Matière extractive.....	2,5
Graisse.....	3,1
Eau.....	71,4
	<u>400,0</u>

(BIRRA.)

**TUMEUR d'un enfant.**

Graisse.....	79,938	78,32	75,72
Membrane.....	2,553	3,54	6,06
Eau.....	17,509	18,14	18,22
	<u>400,000</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(BIRRA.)

**TUMEUR de la région iliaque externe.**

Caséine insoluble, tissu cellulaire, matière fibreuse.....	43,25
Caséine soluble.....	2,77
Albumine soluble.....	5,45
Cholestérine.....	7,35
Graisse saponifiable.....	2,53
Eau.....	65,80
Phosphate de chaux, de soude, traces de sel marin et de phosphate de magnésie.....	2,54

(KOPP, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 465.)**TUNGSTATE DE CHAUX. Voy. SCHÉÉ-LIN CALCAIRE.****TUNGSTATE DE FER ET DE MANGANESE. Voy. WOLFRAM.****TUNGSTATE DE SOUDE.**

	Calc.	Tr.
Oxyde de tungstène.....	87,84	86,2
Soude.....	12,19	13,8
	<u>400,00</u>	<u>400,0</u>

(WÖHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 49.)**TUNGSTATE DE TUNGSTÈNE ET DE SOUDE.**

Tungstène.....	74,878
Sodium.....	6,136
Oxygène.....	18,986
	<u>400,000</u>

(MALAGUTI, *C. R.*, t. I.)**TUNGSTÈNE. W. Équiv<sup>t</sup> 4183.****TURBITH. Racine.**

Résine.  
Matière grasse.  
Huile volatile.  
Albumine.  
Fécule amyliacée.  
Matière colorante jaune.  
Ligneux.  
Sulfate, muriate et carbonate de potasse.  
Sous-phosphate et sous-carbonate de chaux.  
Oxyde de fer.

(BOUSTRON-CHARLARD, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 131.)**TURBITH MINÉRAL. Voy. SULFATE DE MERCURE.****TURGITE. Voy. FER OXYDÉ HYDRATÉ.****TURNÉRITE. Voy. ALUMINATE DE CHAUX ET DE MAGNÉSIE.****TURQUOISE.**Syn. : *Calaité; agaphite; johnite.*

	(a)	(b)
Alumine.....	47,45	50,75
Acide phosphorique.....	27,34	5,54
Oxyde de cuivre.....	2,02	1,42
— de fer.....	1,40	1,40
— de manganèse.....	0,50	0,60
Silice.....	»	4,26
Phosphate de chaux.....	3,61	48,40
Eau.....	18,18	18,12
	<u>400,20</u>	<u>99,89</u>

	(c)	(d)
Alumine.....	1,5	73,0
Oxyde de cuivre.....	»	4,5
— de fer.....	»	4,0
Phosphate de fer.....	2,0	»
— de chaux.....	80,0	»
Carbonate de chaux.....	8,0	»
Eau et perte.....	6,5	18,0
Phosphate de magnésie.....	2,0	»
	<u>400,0</u>	<u>99,5</u>

(a) (b) HERMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 433. — (c) BOUILLON-LAGRANGE, *Ann. de Ch.*, t. LIX, p. 193. — (d) T. de Pischepus près le Corrasan, par JOHN, *id.*, t. LXII, p. 283.**TYPHA.**

	(1)	(2)
Fécule.....	12,5	10,8
Gomme, sucre, tannin.....	1,5	3,2
Malate de chaux.....		
Extractif, albumine.....	73,0	73,0
Eau.....		
Ligneux.....	13,0	13,0
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(1) Racines recueillies en décembre. — (2) *Id.* en avril.(LECOQ, *Journ. de Pharm.*, t. XIV, p. 222.)

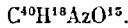
## U

ULMARATE DE PLOMB.  $C^{15}H^2O^7, 2PbO$ .

	Tr.	Calc.
Carbone.....	24,66	24,23
Hydrogène.....	4,95	2,11
Oxygène.....	45,32	44,77
Oxyde plombique.....	58,07	58,89
	100,00	100,00

(LOEWIG et WEIDMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1842.)

## ULMATE D'AMMONIAQUE.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	64,75	64,23
Hydrogène.....	5,06	4,74
Azote.....	3,97	3,72
Oxygène.....	26,22	27,31
	100,00	100,00

(MULDER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1842.)

ULMATE D'ARGENT.  $C^{40}H^{16}O^{18}, AgO$ .

Carbone.....	49,26
Hydrogène.....	3,24
Oxygène.....	24,47
Oxyde argentique.....	23,36
	100,00

(MULDER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1842.)

## ULMINE. Voy. ACIDE ULMIQUE.

## URACONISE. Voy. URANE OXYDÉ HYDRATÉ.

URAMILE.  $C^8A_7^5H^2O^6$ .

	Calc.	
Carbone.....	644,48	33,87
Azote.....	534,42	29,43
Hydrogène.....	62,39	3,45
Oxygène.....	600,00	33,25
	1801,99	100,00

	Tr.				
Carb.	32,95	23,23	33,40	33,54	33,34
Azote	28,94	28,94	28,92	28,91	28,91
Hydr.	4,06	3,69	3,73	3,78	3,67
Oxyg.	34,08	34,17	33,90	33,80	34,08
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00

(WÖHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 263.)

## URANATE DE BARYTE.

	(a)	(b)	(c)
Baryte.....	21,87	0,494	20,99
Peroxyde d'urane.....	77,64	0,424	78,44
		(d)	(e)
Baryte.....		21,06	956,88
Peroxyde d'urane.....		78,94	3585,44

(a) (c) WERTHEIM, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. II, p. 60. — (b) ROSE, *id.*, t. XXIX, p. 165. — (d) (e) Calculé.

## URANATE DE CHAUX. Voy. URANE PHOSPHATÉ.

## URANATE DE PLOMB.

	Calc.		Tr.
Oxyde de plomb.....	1394,49	28,04	28,79
Peroxyde d'urane.....	3585,44	74,99	74,21
	4979,93	100,00	100,00

(WERTHEIM.)

URANATE DE PLOMB.  $5PbO + U^2O^7$ .

	Calc.	Tr.
Oxyde de plomb.....	56,23	56,86
Acide uranique.....	43,77	43,44
	100,00	100,00

URANATE DE PLOMB.  $PbO + 2U^2O^7$ .

	Calc.	Tr.
Oxyde de plomb.....	44,39	43,75
Acide uranique.....	88,64	86,25
	100,00	100,00

(ARFVEDSON, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 225.)

## URANATE DE POTASSE obtenu en précipitant le peroxyde d'urane par la potasse caustique.

Potasse.....	43,97	n
Peroxyde d'urane.....	85,86	85,73

## URANATE DE POTASSE obtenu en calcinant l'acétate double d'urane et de potasse.

Potasse.....	589,92	44,42
Peroxyde d'urane.....	3585,44	85,88

## URANATE DE POTASSE.

Potasse.....	589,92	44,42
Peroxyde d'urane.....	3585,44	85,88
	4175,36	100,00

(WERTHEIM.)

**URANE. Voy. PROTOXYDE D'URANIUM.**

Genre minéralogique.

E-pèces : URANE OXYDULÉ; URANE OXYDÉ HYDRATÉ; URANE PHOSPHATÉ; URANO-TANTALE; URANE SULFATÉ; URANE SOUS-SULFATÉ.

**URANE OXYDÉ HYDRATÉ.**Syn. : *Uraconise; gummierz; pechuran.*

	(1)	(2)	(3)
Oxyde d'étain.....	»	»	0,75
Peroxyde d'urane....	72,00	74,4	72,15
Chaux.....	6,00	»	6,87
Oxyde de manganèse..	0,05	»	»
Silice et magnésie...	»	»	0,80
Oxyde de cuivre.....	»	8,2	»
Acide phosphorique..	2,30	»	»
Silice.....	4,26	»	»
Eau.....	14,75	15,4	15,70
Gangue insoluble....	»	»	2,50
Acide arsénieux et fluor	traces	»	»
Perte.....	»	2,0	»
	99,36	100,0	98,77

(1) U. par KARSTEN, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 83. — (2) U. de Cornouailles, par GRÉGOR, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 211. — (3) U. d'Autun, par BERZELIUS, *id.*, t. XII, p. 33.

**URANE OXYDULÉ.**Syn. : *Pechblende; pechurane; uranpecherz.***URANE OXYDULÉ.**

Silice.....	0,560
Urane.....	0,320
Fer.....	0,074
Alumine.....	0,036
	0,990
Perte.....	0,010
	1,000

LAMPADIUS, *Ann. de Ch.*, t. XXXIX, p. 307.)**URANE OXYDULÉ.**

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	»	»	5,0
Protoxyde d'urane...	51,6	60,0	86,5
Argile.....	47,2	9,0	»
Peroxyde de fer....	7,2	2,5	2,5
Carbonate de chaux..	2,2	2,2	»
— de magnésie	3,3	»	»
Plomb sulfuré.....	6,0	3,5	6,0
Cuiv. pyriteux etsulfuré	4,2	5,5	»
Pyrite de fer arsénicale	5,8	9,2	»
Blende.....	»	1,4	»
Eau et bitume.....	4,2	5,2	»
	98,7	98,5	100,0

(1) (2) *Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 81. — (3) P. de Joachimsthal (Bohême), par KLAPROTH, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. III, p. 579.

**URANE OXYDULÉ.**

Oxyde d'urane.....	75,23
Sulfure de plomb.....	4,82
Silice.....	3,48
Chaux.....	5,24
Magnésie.....	2,07
Soude.....	0,25
Protoxyde de fer.....	3,40
— de manganèse.....	0,82
Acide carbonique.....	3,32
Eau.....	1,85
	100,48

(EBELMENN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VIII, p. 503.)**URANE OXYDULÉ de Joachimsthal.**

Oxyde uranoso-uranique.....	79,448
Acide silicique.....	5,304
Chaux.....	2,808
Magnésie.....	0,457
Plomb.....	6,204
Fer.....	3,033
Bismuth avec traces de cuivre et de plomb.....	0,648
Arsenic.....	4,126
Eau.....	0,362

(RAMMELSBERG, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.)**URANE PHOSPHATÉ.**Syn. : *Urane oxydé; uranate de chaux; torbérîte; uranite; chalkolite.*

	(1)	(2)	(3)
Magnésie et protox. de manganèse.....	»	»	0,20
Baryte.....	»	»	1,56
Chaux.....	4,6	»	5,87
Silice et oxyde de fer..	3,0	0,5	»
Acide phosphorique..	14,5	16,0	15,17
Oxyde d'urane.....	55,0	60,0	61,75
— de cuivre.....	»	9,0	»
Eau.....	21,0	14,5	15,45
	98,4	100,0	
	(4)	(5)	(6)
Chaux.....	»	»	6,00
Silice et oxyde de fer	»	»	4,26
Acide phosphorique.	15,57	15,44	2,30
Oxyde d'urane.....	60,31	61,27	72,00
— de cuivre.....	8,05	8,39	»
Eau.....	15,05	15,23	14,75

(1) U. d'Autun, par LAUGIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 239. — (2) U. de Cornouailles, par PHILLIPS, *id.*, t. XXII, p. 213. — (3) U. d'Autun, par BERZELIUS, *Rev. sc. et ind.*, t. IX, p. 224. — (4) (5) U. de Cornouailles, par le même, *id.* — (6) U. de Johannsgorgensstahl, par PFAFF, *Journ. de Schw.*, 1832.

**URANE SOUS-SULFATÉ.**Syn. : *Johannite*.**URANE SULFATÉ.**Syn. : *Uran-vitriol*.**URANITE.** Voy. URANE PHOSPHATÉ.**URANIUM.** Équiv<sup>t</sup> 750. Voy. OXYDES D'URANIUM.**URANOTANTALE.**

Acide métallique...	56,38	56,00	55,94
Magnésie.....	0,80	0,75	0,75
Chaux et ox. manga <sup>ann</sup>	0,92	1,02	1,88
Protoxyde de fer...	15,43	15,90	15,94
Bioxyde d'urane....	14,46	16,70	16,77
Ytria.....	9,15	11,04	8,36
Bioxyde de cuivre..	"	traces	"

(PERETZ, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 148.)**URANPECHERZ.** Voy. URANE OXYDULÉ.**URANYLE.** Voy. OXYDE D'URANE.**URAO.** Voy. SOUDE CARBONATÉE.**URATE D'AMMONIAQUE.**

	Tr.		Calc.
Acide urique.....	86,36	86,46	86,7
Ammoniaque.....	13,04	13,34	13,3
	99,40	99,80	100,0

(LEHMANN, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 72.)**URATE DE BARYTE.**

Acide urique.....	61,64
Baryte.....	38,86
	100,50

**URATES DE POTASSE.****URATE NEUTRE.**

Acide urique.....	70,11
Potasse.....	29,89
	100,00

(BÉRARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 296.)**URATE BASIQUE.**

Acide urique.....	66,4
Potasse.....	33,6
	100,0

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 393.)**UREDIO** du maïs.

Matière analogue à la fungine, qui en a fait la base.

Matière azotée soluble dans l'eau et dans l'alcool.

— analogue à l'osmazôme végétale.

— (azotée) soluble dans l'eau, insoluble dans l'alcool.

— grasse.

Cire, une petite quantité.

Matière colorante brune.

Acide organique libre ou en partie uni à la potasse, et peut-être à la magnésie.

Phosphate de potasse.

Chlorure de potassium.

Sulfate de potasse.

Sous-phosphate de chaux.

Sel à base d'ammoniaque.

Magnésie et une très-petite quantité de chaux, sans doute unies à un acide organique.

Fer.

(DULONG D'ASTAPORT, *Journ. de Pharm.*, novembre 1828.)**URÉE.** C<sup>2</sup>Az<sup>2</sup>H<sup>4</sup>O<sup>2</sup>.

	Calc.		(a)	(b)
Carbone....	152,88	20,19	14,7	19,99
Oxygène....	200,00	26,42	39,5	26,66
Azote. . . .	354,08	46,79	32,5	46,69
Hydrogène..	49,92	6,60	13,3	6,66
	756,88	100,00	100,0	100,00

(a) FOURCROY et VAUQUELIN, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. IV, p. 474. — (b) WILLIAM PROUT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 376.**URÉE.**

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	18,57	12,58	19,9
Hydrogène.....	5,93	6,82	6,6
Oxygène.....	43,68	20,46	26,6
Azote.....	31,82	29,14	16,9
	100,00	69,00	100,0

	(d)	(e)
Carbone.....	20,02	15,53
Hydrogène.....	6,71	7,68
Oxygène.....	26,54	40,74
Azote.....	16,73	36,03
	100,00	100,00

(a) URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385. —(b) SANG de chair, DRF BÉRARD, *id.*, t. XXIII, p. 99. —(c) DUMAS, *id.*, t. XLIV, p. 273. — (d) WOELER etLIEBIG, *id.*, t. XLVI, p. 31. — (e) MORIN, *id.*, t. LXI,

p. 30.

## URÉE rejetée dans les 24 heures (en grammes).

	(1)	(2)	(3)
Chez les hommes	23,455	28,0525	33,055
— les femmes.	9,926	19,4163	28,307
— les vieillards	3,956	8,1105	19,446
— des enfants			
de huit ans..	10,478	13,4710	16,464
— des enfants			
de quatre ans.	3,740	4,5050	5,300

(1) Minimum. — (2) Moyenne. — (3) Maximum.

(LECANU, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841.

## URÉE. Diminution de l'urée et de l'acide urique dans une affection cutanée.

Eau.....	98,228
Sels fixes.....	4,388
Urée.....	0,330
Acide urique.....	0,054
	<u>100,000</u>

(VOGEL, *Annuaire de Milton et Reiset*, 1847, p. 706.)URÉTHANE. C<sup>2</sup>H<sup>7</sup>AzO<sup>4</sup>.

	Calc.	(a)	Calc.
Carbone:.....	40,5	40,88	458,610
Hydrogène.....	7,9	7,78	87,356
Azote.....	15,6	15,68	177,040
Oxygène.....	36,0	35,66	4000,00
	<u>100,0</u>	<u>100,00</u>	<u>4423,006</u>

	(b)	(c)
Carbone.....	40,37	»
Hydrogène.....	8,08	»
Azote.....	»	15,96

a) (b) DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 234. — (c) CAHOURS, *C. R.*, t. XXI.

## URINE humaine.

Muriate de potasse.
— de soude.
— d'ammoniaque.
Phosphate de soude et d'ammoniaque.
Phosphate de chaux.
Matière huileuse.
Acide urique.

(SCHEELÉ, *Ann. de Ch.*, t. XXVII, p. 254.)

## URINE fraîche.

Muriate de soude.
— d'ammoniaque.
Phosphate acide de chaux (formant le $\frac{1}{100}$ de l'urine).

## Phosphate de magnésie.

— de soude.  
— d'ammoniaque.

Acide urique.

— benzoïque,

Gélatine et albumine.

Urée (formant les  $\frac{1}{30}$  des matières de l'urine).

## URINE putréfiée.

Ammoniaque libre.

Phosphate d'ammoniaque.

— ammoniaco-magnésien.

Urate d'ammoniaque.

Acétate —

Benzoate —

Muriate de soude.

— d'ammoniaque.

Carbonate —

Gélatine et albumine précipitées.

(FOUCROUY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXXI, p. 48.)

## URINE.

Eau.....	933,00
Urée.....	30,40
Sulfate de kali.....	3,74
— de natron.....	3,46
Muriate de —.....	4,45
Phosphate de —.....	2,94
Muriate d'ammoniaque.....	4,50
Phosphate —.....	1,65
Acide lactique en état de liberté..	} 17,44
Lactate d'ammoniaque.....	
Mat. animale soluble dans l'alcool.	
Matière animale indissoluble dans l'alcool.....	} 4,00
Phosphate de chaux.....	
— de magnésie.....	
Fluate de chaux.....	4,00
Acide lithique.....	0,32
Mucus de la vessie.....	0,03
Silice.....	0,03
	<u>1000,00</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 245.)

## URINE.

Eau.....	65
Phosphate de chaux.....	3
Hydrochlorate de potasse.....	»
— d'ammoniaque.....	15
Sulfate de potasse.....	$\frac{1}{2}$
Carbonate d'ammoniaque.....	»
Urée.....	$\frac{1}{2}$
	<u>91</u>

(BRANDES, *Tr. de Ch.* de Thénard, t. IV, p. 638.)

## URINE.

	10 octobre.	15 octobre.	30 octobre.
Eau.....	93,4002	93,7682	93,2019
Urée.....	3,2914	3,1450	3,2909
Acide urique.....	0,1073	0,1021	0,1098
— lactique libre.....	0,1551	0,1496	0,1543
Lactates.....	0,1666	0,1897	0,1732
Mucus.....	0,0401	0,0142	0,0440
Chlorhydrates de soude et d'ammoniaque.....	0,3602	0,3646	0,3712
Sulfates alcalins.....	0,7289	0,7344	0,7321
Phosphates de soude.....	0,3666	0,3765	0,3989
Phosphates de chaux et de magnésie.....	0,1187	0,1132	0,1108
Matières extractives solubles dans l'eau.....	0,0591	0,0621	0,0632
— — — — — et dans l'alcool.....	0,9871	1,0059	1,0872

(LEHMANN, *Journ. de Pharm.*, mars 1842.)

## URINE.

État de l'urine.	Pesant. spéc. de l'urine.	Nature et poids du dépôt.	Pour 1000 gr. d'urine.
			Grammes.
Très-acide.....	1007,3	Biurate d'ammoniaque.....	0,150
Très-acide.....	1007,3	{ Calcul xanthique..... 0,200	0,400
		{ Mucus..... 0,200	
		{ Acide urique..... trac.	
Neutre.....	1011,0	{ Carbonate de magnésie et de chaux... 0,440	0,757
		{ Phosphate — — — — — 0,617	
Acidité très-faible.	1028,0	{ Acide urique..... 1,440	1,600
		{ Carbonate de chaux..... 0,160	
Très-acide.....	1023,8	{ Alumine..... 0,030	0,042
		{ Acide rosacique..... 0,005	
		{ Phosphate et carbonate calcique... 0,007	
Alcaline.....		{ Matière animale..... traces	0,290
		{ Carbonate de chaux..... traces	
Alcaline.....	1031,0	{ Phosphate de chaux..... 0,290	
Très-acide.....	1026,0	— — — — —	
Très-acide.....	1022,0	{ Acide urique.	
		{ Albumine.	
		{ Phosphate de chaux.	
Acide.....	1027,0	Acide urique.	

(MARIN, *Journ. de Pharm.*, 3<sup>e</sup> série, t. III, p. 356.)

## URINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Régime mêlé.....	67,82	32,498	1,183	2,725	10,489
Régime animal.....	57,44	53,198	1,478	2,167	5,496
Régime végétal.....	59,24	22,481	1,021	2,669	16,499
Régime non nitrogéné.....	41,68	15,408	0,735	5,276	11,854

(1) Résidu de l'urine. — (2) Urée. — (3) Acide lithénique. — (4) Acide lactique et lactates. — (5) Matières extractives.

(LEHMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1844.)

## URINES du matin.

Quantité d'urine émise.	Densité.	Sels renfermés dans l'urine émise.		
		Purine émise.	Sels rapportés à 1000 parties.	
Moyenne .....	447,96	1,0227	4,204	9,332
Maximum .....	686,00	1,0350	10,079	19,102
Minimum .....	274,00	1,0147	4,227	3,580

## URINES du repas.

Moyenne .....	273,50	1,0271	4,640	16,394
Maximum .....	424,00	1,0379	10,658	21,370
Minimum .....	137,00	1,0210	2,126	11,190

## URINES des boissons.

Maximum .....	672,00	1,0121	14,203	21,137
Minimum .....	323,00	1,0070	4,288	2,463

## URINES des vingt-quatre heures.

Moyenne .....	1034,375	1,0256	14,854	13,024
Maximum .....	1590,000	1,0347	23,636	18,055
Minimum .....	685,000	1,0176	6,993	8,161

(CHAMBERT, *C. R.*, t. XX.)

## URINE de diabétique.

Matières solubles dans l'éther, urée, acide lactique, lactate calcique et matière extractiforme .....	0,34	0,33	0,65
Matières solubles dans l'alcool, sucre urinaire, matière extractive et sels .....	7,06	3,46	5,78
Matières solubles dans l'eau, matière extractiforme et sels. ....	4,37	3,44	0,99
Mucus vésical, avec sous-phosphate calcique et traces d'ox. ferrique	0,34	0,34	0,46
Eau .....	91,49	92,46	92,10
	100,30	100,00	99,98

(MEISNER.)

## URINE de diabétique.

Sucré diabétique sucré incristallisable, de 8,5 à 9 <sup>es</sup> ,2 (accompagné de chlorure de sodium et de lactate de soude).	
Sucré non cristallisé, brunâtre, fermentescible comme le précédent, environ. 2,0	
Urée sèche, environ $\frac{1}{2}$ de celle de l'urine normale combinée primitivement à l'état de lactate.	
Albumine faisant fonction de ferment (ferment diabétique).	
Matières animales } solubles dans l'alcool.	
} insolubles dans l'alcool et l'eau.	
} provenant sans doute de l'albumine modifiée.	
Acides lactique et phosphorique.	
} Chlorure de sodium.	
} Lactate de soude présumé.	
Sels } Phosphate de soude et sulfate.	
} — de chaux.	
} — de magnésie.	
} Traces d'oxydes de fer dans le résidu de la calcination.	

(O. HENRY, *Journ. de Pharm.*, t. XXVII, p. 622.)

## URINE de diabétique.

Eau .....	948,50
Extrait aqueux et alcoolique.....	33,30
Urée.....	33,30
Mucus avec un peu de carbonate de chaux.....	0,80
Acide hippurique.....	4,40
Chlorure de potassium.....	traces
Urates de chaux et de potasse.....	0,14
Phosphate de chaux.....	0,70
Carbonates de chaux et de magnésie	3,92
Oxyde de fer et de manganèse....	traces
Sulfates, phosphates et chlorures alcalins.....	11,30

(JOBS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 102.)

## URINE de diabétique.

Sucré.....	4,900
Urée.....	0,006
Mat. extractive solubles dans l'alcool	1,420
A reporter.....	6,326



	Report. . . . .	6,326
Matière extractive seulement soluble dans l'eau. . . . .	0,360	
Albumine. . . . .	0,029	
Mucus. . . . .	0,024	
Sulfate potassique. . . . .	0,024	
Chlorure sodique. . . . .	0,054	
— potassique. . . . .	0,015	
Phosphate sodique. . . . .	0,410	
Chlorure ammonique. . . . .	0,033	
Terre d'os. . . . .	0,028	
Acide silicique. . . . .	0,004	
Eau. . . . .	93,766	
	<hr/>	100,767

(MULLER.)

URINE DIABÉTIQUE.

Sucre. . . . .	43,300
Acide urique. . . . .	4,310
Urée. . . . .	9,700
Mucus. . . . .	0,280
Matières extractives colorantes, solubles dans l'alcool. . . . .	46,220
Matières extractives solubles dans l'eau. . . . .	4,363
Chlorure de sodium. . . . .	0,820
— de potassium. . . . .	0,266
Phosphate de soude. . . . .	4,745
— de chaux. . . . .	0,330
Sulfate de potasse. . . . .	0,251
Phosphate de magnésie. . . . .	0,023
Silice. . . . .	0,032
Eau. . . . .	924,360

(REICH, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 432.)

URINE du diabète insipide.

Matières extractives solubles dans l'alcool . . . . .	4,321	1,837
Matières extractives seulement solubles dans l'eau	0,427	0,548
Urée. . . . .	»	4,434
Mucus et terre d'os. . . . .	0,012	0,036
Sels solubles dans l'eau. . . . .	0,524	0,927
Acide urique. . . . .	0,024	0,064
Eau. . . . .	97,692	95,457
	<hr/>	<hr/>
	100,000	100,000

(BOUCHARDAT, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 696.)

URINE du diabète insipide.

Densité. . . . .	1018,00	1016,00
Eau. . . . .	957,00	960,09
Matériaux solides. . . . .	43,00	40,00
Urée. . . . .	traces	7,99
Acide urique. . . . .	traces	traces
Sucre. . . . .	39,80	25,00

11

Extrait alcoolique. . . . .	}	2,10	6,50
— aqueux. . . . .			
Sels. . . . .			
Phosphates et mucus. . . . .		0,52	0,80
Albumine. . . . .		traces	traces
Oxyde de fer. . . . .		»	»

(SIMON, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 557.)

URINE d'un malade atteint d'un ramollissement des os.

Eau. . . . .	890,72
Corps nouveau. . . . .	66,97
Urée et extrait. . . . .	29,90
Acide urique. . . . .	0,96
Phosphate terreux. . . . .	4,20
Chlorure de sodium. . . . .	3,83
Sulfate de potasse. . . . .	2,10
Phosphates alcalins. . . . .	4,45

(BENCE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 542.)

URINE laiteuse.

- Caséum.
- Acide phosphorique libre.
- Sulfate de potasse.
- Muriate de soude.
- d'ammoniaque.
- Phosphate de soude.
- de chaux.
- d'ammoniaque.
- de magnésie.

Urée.  
Acide nitrique.

(CABALLE, sous la direction de Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. I.V, p. 68.)

URINE d'un malade affecté de rhumatismes aigus.

- Beaucoup d'urée.
- Du mucus soluble dans l'eau et une substance animalisée dissoute par l'alcool.
- Une matière rougeâtre non acide et un peu de résine noirâtre.

des acides { le rosacique } fort abondants.  
tels que { le phosphorique }  
{ l'acétique probablement (lactique) }  
{ urique, à peine quelques traces. }

Des traces d'albumine.  
Une matière animale insoluble dans l'eau.

{ Le phosphate, acide d'ammoniaque }  
— de soude.

Des sels { Le sulfate }  
{ Lemuriate de soude } probablement  
— de potasse } mucus en très-petites portions.  
{ Le phosphate de chaux, beaucoup. }

De la silice.

(HENRY fils, *Journ. de Pharm.*, mai 1829)

27

## URINE visqueuse.

## 1° Urine filtrée.

Eau.....	98,42	
Urée.....	0,40	
Albumine.....	0,17	
Mucus.....	0,50	
Hydrochlorate de soude.....	}	
— de potasse.....		0,81
— d'ammoniaque.....		
Urate d'ammoniaque (sans doute).....		
Phosphate de soude.....	}	
— d'ammoniaque.....		0,81
— de chaux.....		
— ammoniaco-magnésien.....		
Sulfate de soude.....	}	
Lactate d'ammoniaque.....		
	400,00	

## 2° Sédiment.

Phosphate de chaux.....	}	1,00
— ammoniaco-magnésien.....		
Urate de chaux mêlé d'urate d'ammoniaque acide.....		

(GAP et HENRY, *Journ. de Pharm.*, t. XXII, p. 329.)

## URINE des ânes.

Carbonate de soude.....	
Sulfate —.....	
Muriate —.....	
— de potasse (un peu).....	
Phosphate de chaux.....	} plus que dans l'urine
Urée.....	

(BRANDE, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 277.)

## URINE de bœuf.

Mat. extractives solubles		
dans l'eau.....	22,48	46,43
— dans l'alcool.....	14,24	40,20
Sels solubles dans l'eau.....	24,42	25,77
Sels insolubles —.....	4,50	2,22
Urée.....	49,76	40,24
Acide hippurique.....	5,53	42,00
Mucus.....	0,07	0,06
Eau.....	912,04	923,44
	4000,00	4000,00

## Le résidu salin contenait :

Carbonate de chaux.....	4,07
— de magnésie.....	6,93
— de potasse.....	77,28
Sulfate —.....	43,30
Chlorure de sodium.....	0,30
Silice.....	0,35
Traces de fer et perte.....	0,77
	400,00

(BIBRA, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 359.)

## URINE de bœuf.

Eau.....	928,27
Urée.....	40,10
Albumine.....	0,10
Mucus.....	1,90
Acide benzoïque.....	0,90
— lactique.....	5,16
— carbonique.....	2,50
Potasse.....	6,64
Soude.....	5,54
Silice.....	0,36
Alumine.....	0,04
Oxyde de manganèse.....	0,04
Chaux.....	0,65
Magnésie.....	0,36
Chlore.....	2,72
Acide sulfurique.....	4,05
Phosphore.....	0,70
	4000,00

(SPRENGEL, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 573.)

## URINE de vache.

Eau.....	65
Phosphate de chaux.....	3
Muriate de potasse et d'ammoniaque.....	45
Sulfate de potasse.....	6
Carbonate de potasse et d'ammoniaque.....	4
Urée.....	4
	97

## URINE de vache.

Carbonate de potasse.....	
Sulfate —.....	
Muriate —.....	
Urée.....	
Acide benzoïque.....	

(BRANDE et ROUELLE, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 274.)

## URINE de vache.

Urée.....	48,48
Hippurate de potasse.....	46,54
Lactate de —.....	17,16
Bicarbonate de —.....	46,42
Carbonate de magnésie.....	4,74
— de chaux.....	0,55
Sulfate de potasse.....	3,60
Chlorure de sodium.....	1,52
Silice.....	traces
Acide phosphorique.....	»
Eau et matières indéterminées.....	924,32
	4000,00

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XV, p. 106.)

## URINE de veau.

Phosphate ammoniaco-magnésien.....	0,485
Chlorure de potassium.....	3,22
Sulfate de potasse.....	0,44

Matière animale.....	}	2,36
Urée.....		
Phosphate de fer.....	}	traces
— de chaux.....		
— de potasse.....		
Acide combustible uni à la potasse.....		
Silice.....	}	993,80
Mucus et chlorure de sodium.....		
Eau.....		

(BRACONNOT.)

## URINE de castor.

Urée.
Mucus animal.
Benzoate de potasse.
Carbonate de chaux et de magnésie.
Acétate de magnésie (douteux).
Sulfate de potasse.
Muriate de potasse ou de soude.
Matière colorante végétale.
Fer (un peu).

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 204.)

## URINE de chameau.

Eau.....	75	
Phosphate de chaux.....	}	6
Muriate d'ammoniaque.....		
Sulfate de potasse.....		
Urate —.....		
Carbonate —.....	}	8
Muriate —.....		
Urée.....	6	
		95

(BRANDE, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 273.)

## URINE de chameau.

Matière animale coagulable par la chaleur.
Carbonate de chaux.
— de magnésie.
Silice.
Sulfate de chaux (atome).
Fer (atome).
Carbonate d'ammoniaque.
Muriate de potasse (en petite quantité).
Sulfate de soude (en petite quantité).
Sulfate de potasse (en grande quantité).
Carbonate — (en petite quantité).
Acide benzoïque.
Urée.
Huile odorante rousse.

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 303.)

## URINE de cheval.

Carbonate de chaux.....	4,4
— de soude.....	0,9
Muriate —.....	2,4
— de potasse.....	0,9
Urée.....	0,7
Eau et mucilage.....	94,0

400,0

(FOURCROY et VAUQUELIN.)

## URINE de cheval.

Carbonate de chaux.....	}	42
— de soude.....		
Sulfate —.....		
Muriate —.....		
Benzoate —.....	}	88
Phosphate de chaux.....		
Eau.....		88

400

(BRANDE, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 275.)

## URINE de cheval.

Urée.....	34,00
Hippurate de potasse.....	4,74
Lactate —.....	41,28
— de soude.....	8,81
Bicarbonate de potasse.....	45,50
Carbonate de chaux.....	10,82
— de magnésie.....	4,16
Sulfate de potasse.....	4,18
Chlorure de sodium.....	0,74
Silice.....	4,01
Phosphate.....	»
Eau et matières indéterminées.....	910,76

4000,00

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XV, p. 110.)

## URINE de cheval.

Matière extractive soluble dans l'eau.....	21,32	49,25
Matière extractive soluble dans l'alcool.....	25,50	48,26
Sels solubles dans l'eau.....	23,40	} 40,00
Sels insolubles —.....	16,60	
Urée.....	42,44	8,36
Acide hippurique.....	42,60	4,23
Mucus.....	0,05	0,06
Eau.....	885,89	942,84

4000,00

4000,00

URINE de cheval. Sels contenus :

Carbonate de chaux.....	12,50	31,40
— de magnésie.....	9,46	43,07
— de potasse.....	46,09	} 40,33
— de soude.....	10,33	
Sulfate de potasse.....	43,04	9,02
Chlorure de sodium.....	6,94	5,60
Silice.....	0,55	} 0,88
Perte.....	4,09	
	400,00	400,00

(BIBRA, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 397.)

URINE d'un cheval attaqué de diabète.

Eau.....	} 4,5	
Urée, benzoate de potasse, acétate de potasse, acétate de chaux, chlorure de sodium, acide acétique libre...)		
Mucus, sulfate de chaux.....		0,5

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 422.)

URINE de chèvre.

Matières extractives solubles dans l'eau.....	4,00	0,56
Matières extractives solubles dans l'alcool...)	4,54	4,66
Sels solubles dans l'eau	8,50	8,70
Sels insolubles —	0,80	0,40
Urée.....	3,78	0,76
Acide hippurique.....	4,25	0,88
Mucus.....	0,96	0,05
Eau.....	980,07	983,99
	4000,00	4000,00

40 parties de matières salines contiennent :

Carbonate magnésique avec un peu de chaux.....	0,73
Sulfate sodique.....	2,50
Chlorure —.....	4,47
Carbonate sodique avec un peu de potasse.....	5,30
	40,00

(BIBRA, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 400.)

URINE de crocodile.

Acide urique.	
Carbonate de chaux.	
Phosphate —	

(DAVY, *Journ. de Ph.*, t. LXXXVIII, p. 255.)

URINE. CALCUL URINAIRE d'un lama.

Phosphate de chaux.....	53,496
— de magnésie.....	24,422
Chlorure de sodium.....	0,024
— de potassium.....	0,048
A reporter.....	77,360

Report.....	77,360
Silice et sable titanifère.....	0,080
Matières organiques.....	} 22,560
{ Matière colorante...)	
{ Albumine.....)	
{ Graisse.....)	
{ Matière résineuse...)	} 22,560
{ Ox. cystique et urée)	
{ Mucus.....)	400,000

(STIEREN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 717.)

URINE de lapin.

Carbonate de chaux.	
— de magnésie.	
— de potasse.	
Sulfate —	
— de chaux.	
Muriate de potasse.	
Urée.	
Gélatine.	
Soufre.	

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 274.)

URINE de lézard.

Acide urique.....	94,00
Ammoniaque.....	2,00
Phosphate de chaux.....	3,33
Sable qui s'y trouve accidentellement.....	0,67
	100,00

(SCHOLZ, *Ann. de Gilbert*, t. XLIII, p. 83.)

URINE de lion.

Urée.	
Mucus animal.	
Phosphate de soude.	
— d'ammoniaque.	
Hydrochlorate —	
Phosphate de chaux (trace).	
Sulfate de potasse (en grande quantité).	
Hydrochlorate de soude (atome).	

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 204.)

URINE de mouton.

4 litre renferme en matières solides :

Chlorure de potassium.....	6,43
Sulfate de potasse.....	3,74
Carbonate de magnésie.....	4,40
Urée, matière animale.....	} indéterminés.
Hippurate et bicarbonate...)	
— de potasse.....)	} indéterminés.
Carbonate de chaux, mucus et oxyde de fer.....)	

(BRACONNOT, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 435.)

## URINE de porc.

Urée.		
Hydrochlorate d'ammoniaque.		
Potasse.		
Soude.		
Sulfate de potasse.		
— de soude.		
Des traces de carbonate et de sulfate de chaux.		

(LASSAIGNE, *Journ. de Pharm.*, t. V, p. 174.)

## URINE de porc.

Matières extractives solubles dans l'eau. ....	4,42	4,42
Matières extractives solubles dans l'alcool. . .	3,87	3,99
Sels solubles dans l'eau	9,09	8,48
Sels insolubles —	0,88	0,80
Urée. ....	2,73	2,97
Mucus. ....	0,05	0,07
Eau. ....	984,96	982,57
	<u>4000,00</u>	<u>4000,00</u>

## Les cendres du n° 4 contenaient :

Chlorure sodique avec un peu de chlorure potassique. ....	53,4
Sulfate de soude. ....	7,0
Carbonate de potasse. ....	42,4
Phosphate de soude. ....	49,0
Phosphates de chaux et de magnésie, silice et un peu de fer. ....	8,8
	<u>400,0</u>

(BIBRA, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 398.)

## URINE de porc.

Urée. ....	0,490
Bicarbonate de potasse. ....	4,074
Carbonate de magnésie. ....	0,037
— de chaux. ....	traces
Sulfate de potasse. ....	0,498
Phosphate —	0,402
Chlorure de sodium, ....	0,428
Lactate alcalin. ....	indéterminé
Acide hippurique. ....	»
Silice. ....	0,007
Eau et matières organiques indéterminées. ....	97,944
	<u>400,000</u>

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XV, p. 103.)

## URINE d'un porc (affecté de rétention d'urine).

Mat. extractive soluble dans l'eau	0,047085
— — dans l'alcool	0,044050
Urée. ....	0,007500
Résine d'urine avec une mat. noire	0,004250
Albumine et manganèse. ....	0,007240
Acide lactique impur. ....	0,004900
— urique. ....	0,004950
Stéarine. ....	0,000925
Sucre. ....	0,003750
Phosphate sodique. ....	0,043760
Sulfate potassique. ....	} 0,020075
Chlorure sodique. ....	
— potassique. ....	} 0,004250
Sulfate calcique et magnésique. .	
Nitrate ammoniac. ....	0,004965
Chlorure ammoniac. ....	0,001050
	<u>0,099720</u>

Eau, substances volatiles et perte, 40 kilog.

(VAN SELTEN, *Répert. de Ch.*, 2<sup>e</sup> série, t. I, p. 165.)

## URINE du rhinocéros.

Urée.	
Mucus.	
Carbonate d'ammoniaque.	
Benzoate et hydrochlorate de potasse.	
Carbonate de chaux avec un excès d'acide carbonique.	
Sulfate de chaux.	
Carbonate de magnésie.	
Silice et fer.	

(VOGEL, *Journ. de Schweiger*, t. XIX, p. 156.)

## URINE de tortue.

Matière animale soluble dans l'esprit-de-vin, avec du phosphate d'ammoniac et des hydrochlorates. ....	0,63
Urate d'ammoniac avec une matière animale soluble dans l'eau, insoluble dans l'esprit-de-vin. ....	0,37
Matière animale insoluble dans l'eau et l'esprit-de-vin, probablement avec du phosphate de chaux. ....	4,50
Eau. ....	97,50
	<u>400,00</u>

(JOHN, *Écrits chim.*, t. VI, p. 141.)

## V

## VADE.

	(1)	(2)
Alumine.....	»	6,304
Oxyde manganique.....	80,98	82,514
Chaux.....	4,22	4,944
Baryte.....	0,36	»
Potasse.....	3,66	»
Eau.....	40,30	5,583
Oxyde ferrique.....	4,04	0,773
Acide silicique.....	0,47	4,430
Magnésie.....	»	0,694
	404,00	99,206

(1) V. de Kubbach, par RAMMELSBURG, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846. — (2) V. de Mokebo, par ISELSTROM, *id.*

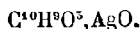
VALÉRAL. C<sup>10</sup>H<sup>10</sup>O<sup>2</sup>.

	Calc.	
Carbone.....	730	69,8
Hydrogène.....	423	44,6
Oxygène.....	200	48,6
	4073	400,0

	Tr.			
Carbone.....	69,0	69,8	69,5	69,7
Hydrogène... ..	44,6	44,8	44,9	44,8
Oxygène... ..	49,4	48,4	48,6	48,5
	400,0	400,0	400,0	400,0

(CHANCEL, C. R., t. XXI.)

## VALÉRATE D'ARGENT.



Carbone.....	765,2	29,0	28,3
Hydrogène.....	442,3	4,2	4,3
Oxygène.....	300,0	44,6	42,0
Oxyde d'argent... ..	4454,6	55,2	55,4
	2629,4	400,0	400,0

(DUMAS et STASS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 136.)

## VALÉRATE D'ARGENT.

Argent.....	54,5	54,7
Acide.....	48,5	48,3
	400,0	400,0

(CHANCEL, C. R., t. XXI.)

## VALÉRATE DE QUININE.

Sel cristallisé.

	Tr.	Calc.
Quinine.....	54,355	54,444
Acide valérique.....	44,980	44,749
Eau.....	33,665	33,870
	400,000	400,000

Sel fondu.

	Tr.	Calc.
Quinine.....	74,855	74,629
Acide.....	20,225	20,505
Eau.....	7,920	7,866
	400,000	400,000

(WITTESTEIN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

## VALÉRIANATE DE BARYTE.

	Calc.	Tr.
Baryte.....	956,880	82,5806
Acide valérianique.....	4458,207	400,0000
	2445,087	

(TROMMSDORFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 214.)

## VALÉRIANE.

Malate de potasse et de chaux.  
Phosphate —

(BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 290.)

## VALÉRIANE. Racine sèche.

	Onces.	Gros.	Grains.
Fécule.....	»	2	»
Extractif particulier.....	2	»	»
Extrait gommeux.....	4	4	»
Résine noire.....	4	»	»
Huile volatile.....	»	4	24
Ligneux.....	44	»	48

(TROMMSDORFF, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 97.)

## VALÉRIANE.

Huile volatile et acide valérianique.....	4,044
Matière extractive, particulière, insoluble dans l'alcool.....	42,500
Gomme.....	9,375
Résine.....	6,250
Amidon.....	4,563
Fibre ligneuse.....	69,274
	400,000

(TROMMSDORFF, *T. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 109.)

**VALÉROL. C<sup>10</sup>H<sup>10</sup>O<sup>2</sup>.**

	Calc.		
Carbone.....	900,0	73,47	73,52
Hydrogène.....	125,0	40,20	40,49
Oxygène.....	200,0	16,33	45,99
	1225,0	100,00	100,00

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VII, p. 279.)

**VALÉRONE.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	75,75	76,44
Hydrogène.....	12,45	12,48
Oxygène.....	11,80	11,44
	100,00	100,00

(LOEWIG, *T. de Ch. de Berzelius.*)

**VANADATE DE CUIVRE. Voy. CUIVRE VANADIÉ.****VANADATE DE PLOMB. Voy. PLOMB VANADIATÉ.****VANADIATE DE PLOMB ET DE CUIVRE.**

Oxyde de plomb.....	54,9
— de cuivre.....	14,6
Acide vanadique.....	13,5
— arsénié.....	4,6
— phosphorique.....	0,6
Chlorure de plomb.....	0,3

(DOMEYKO, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 163.)

**VANADINE BRONZITE.**

Silice.....	49,50
Alumine.....	5,55
Chaux.....	18,12
Magnésie.....	11,11
Protoxyde de fer.....	5,27
— de vanadium.....	3,65
Soude.....	1,75
Eau.....	1,77
	99,72

(SCHAFHAUHL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 201.)

**VANADINITE. Voy. PLOMB VANADIATÉ.****VANADIUM.**

V. Éq<sup>t</sup> 856,89.

**VANILLE. Gousses.**

Huile grasse, d'un brun jaunâtre, d'une odeur désagréable et d'une saveur rance.....	40,8
Résine molle peu soluble dans l'éther.....	
A reporter.....	40,8

Report.....	40,8
qui répand quand on la chauffe une faible odeur de vanille.....	2,3
Extrait légèrement amer mêlé avec de l'acétate potassique.....	16,8
Extrait qui colore en vert les sels ferriques, qui trouble légèrement la dissolution de tartrate antimoniaco-potassique sans précipiter la solution de gélatine, et qui est précipité par l'infusion de noix de galle.....	9,0
Sucre ou sirop mêlé avec de l'acide benzoïque.....	7,3
Apothème extrait à l'aide de la potasse.....	7,1
Gomme.....	11,2
Substance amyloïde.....	2,8
Gomme d'amidon extraite par la potasse.....	5,9
Acide benzoïque.....	1,1
Fibre végétale insoluble.....	20,0
	94,3

(BUCHOLZ, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 170.)

**VARECHS. Voy. CARBONATE DE SOUDE.****VARIOLAIRE.**

Matière analogue à la cire.....	5,0
Principe amer et âcre.....	2,0
Matière colorante verte.....	1,0
Substances pulvérulentes indéterminées.....	3,0
Matière sucrée incristallisable.....	0,5
Gelée.....	4,4
Matière végétale analogue à la précédente.....	31,0
Matière végétale inconnue.....	34,0
Chaux qui était unie intimement à la matière précédente.....	18,0
Phosphate de chaux ferrugineux et perte.....	1,1
	100,0

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 133.)

**VAUQUELINITE. Voy. PLOMB CHROMÉ.****VERATRE (veratrum). Semence.**

Syn. : *Hellebore blanc des anciens; cévadille.*

Huile grasse.....	24,20
Adipocire.....	0,43
Cire.....	0,10
Résine soluble dans l'éther.....	1,45
— insoluble dans —.....	8,43
Vératrine.....	0,58
Extractif amer avec un acide indéterminé.....	5,97

A reporter..... 44,16

	Report.....	44,16
Extractif doux.....		0,65
Gomme.....		4,82
Matière extractive oxygénée (ulmine).....		24,24
Fibre ligneuse.....		20,56
Phyteumacolle avec de l'hydrochlorate de potasse et un sel végétal à base de potasse.....		4,44
Oxalate de chaux avec bassorine.....		4,06
Eau.....		6,40
		<u>100,00</u>

(MEISSNER, *Nowv. Journ. de Trommsdorf*, t. I, p. 3.)

VÉRATRE. Racine.

Matière grasse composée de :	{	Élaïne.
		Stéarine.
		Acide volatil.
Gallate acide de vératrine.		
Matière colorante jaune.		
Amidon.		
Ligneux.		
Gomme.		
Cendres com-	posées de :	Sous-carbonate de potasse.
		Phosphate de chaux.
		Silice.
		Sulfate de chaux.

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 81.)

VÉRATRIN. C<sup>14</sup>AzH<sup>3</sup>O<sup>2</sup>.

Carbone.....	1042,132	67,67
Azote.....	88,518	5,64
Hydrogène.....	442,320	7,45
Oxygène.....	300,000	49,54
	<u>1872,970</u>	<u>100,00</u>

(COUERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 372.)

VÉRATRINE. C<sup>58</sup>H<sup>43</sup>Az<sup>2</sup>O<sup>12</sup>.

Carbone.....	2598,89	74,24
Hydrogène.....	268,30	7,52
Azote.....	477,03	4,85
Oxygène.....	600,00	46,39
	<u>3644,22</u>	<u>100,00</u>

(COUERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 376.)

VÉRATRINE. C<sup>30</sup>AzH<sup>12</sup>O<sup>2</sup>.

Carbone.....	66,75	68,04
Azote.....	5,04	5,25
Hydrogène.....	8,54	8,89
Oxygène.....	49,60	47,80
	<u>99,93</u>	<u>99,98</u>

(DUMAS et PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 191.)

VERDET. Voy. ACÉTATE DE CUIVRE.

VERJUS. Voy. RAISIN.

VERMICULITE.

Silice.....		49,08
Magnésie.....		46,96
Peroxyde de fer.....		16,12
Alumine.....		7,38
Eau.....		40,28
		<u>99,72</u>

(THOMSON, *Tr. de Min.*, t. I, p. 373.)

VERMILLON. Voy. SULFURE DE MERCURE.

VERNIS DE PASTO. C<sup>2</sup>H<sup>4</sup>O.

					Calc.
Carbone..	71,6	71,8	71,9	71,5	71,4
Hydrogène.	9,7	9,5	9,7	10,0	9,6
Oxygène..	48,7	48,7	48,4	48,5	49,0
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 220.)

VERRE.

VERRE de Bohême.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	71,6	71,7	69,4	62,8
Potasse.....	44,0	42,7	44,8	22,4
Soude.....	»	2,5	»	»
Chaux.....	10,0	40,3	9,2	42,5
Magnésie....	2,3	»	»	»
Alumine.....	2,2	0,4	9,6	2,6
Oxyde de fer.	3,9	0,3	»	»
— de mang <sup>se</sup>	0,2	0,2	»	»
	<u>104,2</u>	<u>98,4</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	75,9	73,85	70,0	57,0
Potasse....	»	5,50	20,0	25,0
Soude.....	47,5	42,05	»	»
Chaux.....	3,8	5,60	4,0	42,5
Alumine....	2,8	3,50	5,0	3,0
Oxyde de fer.	»	»	0,6	4,3
— de mang <sup>se</sup>	»	»	0,4	0,4
	<u>140,0</u>	<u>140,50</u>	<u>140,0</u>	<u>99,2</u>

(1) Verre, par GRAS. — (2) Gobeletterie fine, par BERTHIER. — (3) Ancien verre, par DUMAS. — (4) Crown-glass allemand, par le même. — (5) (6) Verre à glace, par le même. — (7) Gobeletterie blanche. — (8) Verre à glaces.

(DEBETTE, *Rec. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. II, p. 354.)



VERRE BLANC.

	(1)	(2)	(3)
Soude.....		»	47,5
Silice.....	77,0	76,0	75,9
Potasse.....	44,0	46,0	»
Chaux.....	8,0	7,0	3,8
Alumine.....	4,0	4,0	2,8
	400,0	400,0	400,0
	(4)	(5)	(6)
Soude.....	42,05	»	»
Silice.....	73,85	69,4	67,7
Potasse.....	5,50	44,8	24,0
Chaux.....	5,60	9,2	9,9
Alumine.....	3,50	9,6	4,4
	400,50	400,0	400,0

(1) (2) Verre de Bohême, par PÉLIGOT, *Res. sc. et ind.*, t. XXIX, p. 59. — (3) (4) Verre à glaces coulées, par DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 150. — (5) V. de Bohême très-pur, par le même, *id.* — (6) V. à glaces soufflées, par PÉLIGOT, *C. R.*, t. XXII.

VERRE. CRISTAL.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	0,560	0,544	0,592
Oxyde de plomb..	0,344	0,374	0,282
Potasse.....	0,066	0,094	0,090
Alumine.....	0,040	0,042	»
Oxyde de fer.....	»	»	»
— de manganèse »	»	0,008	{ 6,004
			{ 0,040
	0,980	1,002	0,978

(1) C. de Vouèche. — (2) C. de Newcastle. — (3) C. de Londres. (BERTHIER.)

VERRE. FLINT-GLASS de Guinand.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice.....	42,5	44,8	64	56,0	51,93
Alumine..	4,8	»	»	»	»
Ox. de plomb	43,5	43,5	33	32,5	33,28
Chaux.....	0,5	»	»	2,6	»
Potasse....	11,7	11,7	6	8,9	43,67
Ac. arséniq. trac.	»	»	»	»	»
	400,0	400,0	400	400,0	98,88

(1) F., par DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 164. — (2) F., par FARADAY, *id.* — (3) F. de Vouèche fait à la houille, par BERTHIER, *id.* — (4) Echantillon d'origine inconnue, par DUMAS. — (5) Cristal de fabrication anglaise, par FARADAY.

VERRE à pilettes.

Silice.....	0,716	0,692	0,635	0,620
Chaux.....	0,400	0,430	0,462	9,456
Potasse....	0,406	0,080	0,405	»
Soude.....	»	0,030	»	0,464
Magnésie...	»	0,006	»	0,022
Alumine....	0,030	0,036	0,045	0,024
Oxyde de fer	0,045	0,046	0,025	0,007
— de mang**	0,003	»	0,042	»
	0,970	0,990	0,984	0,993

(BERTHIER.)

VERRE de Bohême qui sert aux tubes à combustion.

Silice.....	73,43	74,0
Chaux.....	40,43	7,2
Alumine.....	0,30	} 0,4
Peroxyde de fer.....	0,43	
Oxyde de manganèse.....	0,26	»
Magnésie.....	0,46	»
Soude.....	3,07	»
Potasse.....	44,49	48,5

(OTTO, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 135.)

VERRE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	0,720	0,747	0,686	0,734
Chaux.....	0,064	0,403	0,440	0,042
Potasse....	»	0,427	0,069	0,472
Soude.....	0,470	0,025	0,081	»
Magnésie...	»	»	0,024	»
Alumine....	0,026	0,004	0,042	0,045
Oxyde de fer	0,044	0,003	0,002	0,010
— de mang**	»	0,002	0,004	0,010
— de plomb	»	»	»	0,040
	0,994	0,984	0,982	0,993

	(5)	(6)	(7)
Silice.....	0,692	0,735	0,628
Chaux.....	0,076	0,060	0,425
Potasse.....	0,458	»	0,221
Soude.....	0,030	0,470	»
Magnésie.....	0,020	»	»
Alumine.....	0,042	0,025	0,026
Oxyde de fer....	0,005	0,040	»
	0,994	1,000	1,000

(1) Verre blanc de Bagneaux, près Nemours. — (2) Verre blanc de Neuveit, en Bohême, pour gobelletteries. — (3) Verre blanc de Venise. — (4) Verre blanc tiré en tubes pleins. — (5) Verre blanc des émailleurs. — (6) Verre à glace de Saint-Gobain. — (7) Crown-glass de fabrication allemande.

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 434.)

MIROIRS. Images pâles très-claires.

Potasse.....	8,75
Soude.....	4,04
Oxyde de plomb.....	29,62
Silice.....	50,81
Perte.....	0,88

Étamage après séparation du mercure.

Étain.....	77,92
Zinc et traces de plomb.....	20,81
Perte.....	1,27
	100,00

## Miroirs. Images assombries.

Potasse.....	44,2
Soude.....	2,4
Chaux.....	6,9
Alumine.....	0,8
Oxyde de manganèse.....	0,3
— de fer.....	0,6
Silice.....	73,7
Perte.....	4,4

## Étamage après séparation du mercure.

Étain.....	82,9
Bismuth, trace d'arsenic.....	8,2
Plomb.....	7,8
Perte.....	4,1
	<u>400,0</u>

## Miroirs. Images tirant sur le vert.

Potasse.....	44,4
Soude.....	3,7
Oxyde de plomb.....	31,8
Silice.....	48,6
Perte.....	0,8

## Étamage après séparation du mercure.

Étain.....	86,5
Plomb.....	42,6
Perte.....	0,9
	<u>400,0</u>

## Miroirs tirant fortement sur le vert gris, images presque livides.

Potasse.....	24,42
Soude.....	2,54
Chaux.....	8,44
Oxyde de fer.....	4,40
— de manganèse.....	0,80
Silice.....	64,73
Perte.....	4,03

## Étamage après séparation du mercure.

Étain.....	86,5
Plomb.....	42,6
Perte.....	0,9
	<u>400,0</u>

## Miroirs. Images claires tirant sur le cramoisi.

Potasse.....	8,9
Oxyde de fer.....	0,6
— de manganèse.....	0,9
— de plomb.....	27,4
Silice.....	64,3
Perte.....	0,9

## Étamage après séparation du mercure.

Étain.....	73,3
Plomb.....	26,0
Perte.....	0,7
	<u>400,0</u>

## Miroirs. Clair dispersant fortement la lumière tirant sur le rouge cuivre.

Chaux.....	6,3
Soude.....	47,2
Alumine.....	2,5
Oxyde de manganèse.....	0,9
— de fer.....	0,2
Silice.....	72,0
Perte.....	0,9

## Étamage après séparation du mercure.

Étain.....	95,4
Plomb.....	3,9
Perte.....	0,7
	<u>400,0</u>

## Miroirs. Images parfaitement claires et pures.

Chaux.....	8,4
Soude.....	49,3
Alumine.....	4,6
Oxyde de manganèse.....	4,3
Silice.....	69,4
Perte.....	0,6
	<u>400,0</u>

## Étamage après séparation du mercure.

Zinc.....	1,44
Plomb.....	43,90
Étain.....	84,20
Perte.....	0,76
	<u>400,00</u>

(MICHELIS, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 195, 196, 197.)

## VERRE à vitres.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice ...	69,65	69,25	68,55	68,65
Alumine.	4,82	2,20	2,40	4,00
Chaux...	43,34	47,25	46,47	9,65
Soude...	45,22	44,30	42,88	47,70
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) V. tendre. — (2) V. dur. — (3) V. tendre. — (4) V. très-tendre.

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 153.)

VERRE à vitres.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice.....	68,5	68,0	69,0	64,7	68,2
Alumine..	10,0	7,6	7,4	3,5	4,9
Chaux....	7,8	14,3	12,5	12,0	12,0
Soude....	43,7	40,1	44,1	49,8	44,9
	400,0	400,0	400,0	400,0	400,0

(1) V. tendre, par DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 156. — (2) V. dur, *id.* — (3) V. de BONTemps, *id.* — (4) V. transparent, *id.* — (5) V. cristallisé, *id.*

VERRE A BOUTEILLES.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	0,600	0,604	0,596	0,536
Chaux.....	0,223	0,207	0,180	0,292
Baryte.....	»	0,009	»	»
Potasse... }	0,034	0,032	0,032	0,055
Soude... }	»	0,006	0,070	»
Magnésie... }	»	0,006	0,070	»
Alumine....	0,080	0,104	0,068	0,060
Oxyde de fer	0,040	0,038	0,044	0,057
— de mang.	0,042	»	0,004	»
Ac. phospho <sup>re</sup> .	0,004	»	»	»
	0,990	1,000	0,994	1,000

	(5)	(6)	(7)
Silice.....	0,456	49,00	59,0
Chaux.....	0,284	24,85	49,9
Potasse... }	0,064	2,00	4,7
Soude... }	»	7,25	40,0
Magnésie.....	»	2,00	0,8
Alumine.....	0,140	4,40	1,2
Oxyde de fer.....	0,062	40,40	7,0
— de manganèse	etcuivre	trace	trace
	1,000	99,30	99,6

(1) V. de Souvigny, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 438. — (2) V. de Saint-Etienne, par le même, *id.* — (3) V. d'Épinac, par le même, *id.* — (4) V. de Sèvres, par DUMAS, *id.*, t. XLIX, p. 158. — (5) V. de localité inconnue, par le même, *id.* — (6) V. calcaire, par le même, *id.* — (7) V. ordinaire, par WARRINGTON, *R. sc. et ind.*, t. LXXIV, p. 362.

VERRE DÉVITRIFIÉ.

Silice.....	52,0
Alumine.....	12,0
Oxydes de fer.....	6,6
Chaux.....	27,4
Perte de potasse.....	2,0
	400,0

VERRE agate ou pâte de riz.

Silice.....	80,9
Potasse.....	47,6
Alumine et traces d'oxyde de fer....	0,8
Chaux.....	0,7
	400,0

(PÉLIGOT, *C. R.*, t. XXII.)

VERRE SOLUBLE à base de soude.

Silice.....	70
Soude.....	30
	400

(FUCHS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 147.)

VERRE SOLUBLE à base de potasse.

Silice.....	70
Potasse.....	30
	400

(FUCHS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 146.)

VERRE jaune, couleur de chair, employé et fabriqué à la manufacture de Sèvres.

	Tr.		Calc.
Silice.....	49,23	49,40	49,29
Protox. de plomb.	57,64	57,80	57,88
Soude.....	3,08	»	2,98
Acide borique....	7,09	»	6,66
Peroxyde de fer...	6,12	»	6,03
Oxyde de zinc....	2,99	»	3,00
Ac. antimonique..	3,44	»	3,63
Potasse.....	0,44	»	0,54
	400,00		99,98

(SALVETAT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XV, p. 122.)

VERRE rubis de Venise (fondant d'émailleur).

Or.....	0,04
Oxyde stannique.....	0,69
— ferrique.....	2,20
— plombique.....	22,93
Magnésie.....	0,50
Chaux.....	3,80
Soude.....	5,79
Potasse.....	6,70
Silice.....	58,98
Arsenic.....	traces
	404,63

(ROB BOEHME, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XII, p. 224.)

VERRE D'ANTIMOINE.

Oxyde d'antimoine.....	94,3
Sulfure d'antimoine.....	4,9
Silice.....	4,5
Peroxyde de fer.....	3,2
	400,9

(SOUBEYRAN, *Manuel du fabricant de prod. chim.*, t. I.)

VERRE DE MOSCOVIE. Voy. Mica.

**VERRE VOLCANIQUE.**

	(a)	(b)
Silice.....	0,57	0,92
Alumine.....	0,48	»
Chaux.....	0,45	»
Perte.....	0,40	0,08
	4,00	4,00

(a) LINCK. — (b) BUCHOLZ.

(Ann. de Ch., t. LXIV, p. 297.)

**Voy. BASALTE.**

**VERT DE CORSE. Voy. DIALLAGE.**

**VERT-DE-GRIS. Voy. ACÉTATE DE CUIVRE BIBASIQUE et ACÉTATE DE CUIVRE SESQUI-BASIQUE.**

**VERT DE MONTAGNE. Voy. CUIVRE CARBONATÉ VERT.**

**VESCES. Cendres.**

Silice.....	2,04
Acide sulfurique.....	4,40
— phosphorique.....	38,05
Chlore.....	4,24
Oxyde ferrique.....	0,75
Chaux.....	4,75
Magnésie.....	8,49
Potasse.....	30,57
Soude.....	40,84
	400,74

(LÉVY, Ann. der Ch. und Pharm., v. Liebig et Wöhler, 1845, n° 6. — Rev. sc. et ind., t. XXIV, p. 74.)

**VESCES. Paille.**

Substances solubles dans l'eau.....	26,00
— — dans une lessive alcaline caustique.....	30,69
Cire et résine.....	4,32
Fibre végétale.....	41,99
	400,00

Potasse.....	4,840
Soude.....	0,052
Chaux.....	4,955
Magnésie.....	0,324
Alumine.....	0,015
Oxyde de fer.....	0,009
— de manganèse.....	0,008
Silice.....	0,442
Acide sulfurique.....	0,422
— phosphorique.....	0,280
Chlore.....	0,084
	5,404

(SPRENGEL, Ann. agr. de Roville, t. VIII, p. 209.)

**VÉSUVIENNE. Voy. IDOCRASE.**

**VÉTYVER. Racine.**

Résine rouge brun, âcre, odeur de myrrhe.  
Matière colorante, soluble dans l'eau.  
Acide libre.  
Sel calcaire.  
Oxyde de fer en assez grande quantité.  
Matière ligneuse en grande quantité.

(VAUQUELIN, Ann. de Ch., t. LXXII, p. 305.)

**VÉTYVER.**

Matière résineuse absolument semblable à la résine de myrrhe.  
Matière colorante soluble dans l'eau.  
Acide organique à nu.  
Chaux et magnésie unies probablement à des acides organiques.  
Grande quantité d'oxyde de fer.  
— — de ligneux.

Alumine.  
Matière extractive.  
Amidon.  
Sulfate de chaux.  
(HENRY, Journ. de Pharm.)

**VIANDE. Voy. CHAIR.**

**VIGNE. Cendres.**

Potasse.....	37,482
Soude.....	4,336
Chaux.....	34,344
Magnésie.....	4,055
Phosphate ferrique.....	4,564
— de chaux.....	45,694
Sulfate de chaux.....	6,486
Chlorure sodique.....	4,644
Silice.....	0,725
	400,000

(CRESSO, Ann. der Chem. und Pharm., 1846, n° 1.)

**VIGNE. Cendres.**

	(1)	(2)
Silice.....	4,45	»
Acide carbonique.....	49,26	47,42
— sulfurique.....	4,44	2,20
— phosphorique.....	3,79	44,40
Chlore.....	4,33	0,42
Oxyde ferrique.....	3,02	4,46
Chaux.....	24,69	31,42
Magnésie.....	6,56	5,70
Potasse.....	42,55	49,28
Soude.....	20,65	2,09
Charbon et perte.....	8,56	4,54
	400,00	98,00

(1) 100 p. de végétal ont donné en cendres 2,835  
(2) Id. Id. Id. 2,689

(LÉVY, R. sc. et ind., t. XXIV, p. 74.)

## VIGNE. Cendres.

Potasse.....	21,68	47,60	49,32
Soude.....	5,10	5,16	6,43
Chaux.....	20,46	26,54	24,49
Magnésie.....	2,93	5,03	6,70
Oxyde de fer.....	0,40	0,47	0,14
Acide sulfurique..	4,70	4,67	4,78
— phosphorique	40,39	43,80	42,34
Silice.....	0,92	0,44	1,84
Chlore.....	0,32	0,25	0,48
Acide carbonique.	45,71	20,24	17,67
Charbon et sable.	21,08	9,39	9,40
	400,09	400,29	400,26

(FRANZ HRUSCHAUER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 662, 663.)

## VIGNE. Sarment. Les cendres contiennent :

*Sels alcalins.*

Acide carbonique.....	25,8	25,8
— sulfurique.....	7,0	8,0
— muriatique.....	4,5	0,7
Silice.....	»	»
Potasse.....	} 65,7	} 65,5
Soude.....		
	400,0	400,0

*Matières insolubles.*

Acide carbonique.....	33,0	35,2
— phosphorique.....	7,8	43,2
Silice.....	44,5	7,6
Chaux.....	45,5	44,8
Magnésie.....	2,2	4,2
Oxyde de fer.....	trace	4,0
— de manganèse.....	»	»
Charbon.....	»	»
	400,0	400,0
Phosphate de chaux.....	47,0	25,2
— de fer.....	»	2,0

(Tr. des Essais de Berthier, t. I, p. 262.)

## VIGNES. Larmes des vignes.

Eau.....	97,47
Résidu sec.....	0,53
Acide malique, malate de potasse et hydrochlorate de chaux.....	0,30
Tartrate acide de potasse contenant de la chaux.....	0,12
Tartrate de chaux.....	0,04
Acide carbonique, sulfate de potasse et albumine, quantité indéterminée	»

(GEIGER, *Journ. de Schw.*, t. XV, p. 461.)

## VIGNITE.

Peroxyde de fer.....	49,03
Protoxyde —.....	35,75
Acide carbonique.....	41,49
— phosphorique.....	4,03
	400,00

(KERSTEN, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 787.)

## VILLARSITE.

	(1)	(2)
Acide silicique.....	34,61	40,52
Magnésie.....	47,37	43,75
Oxyde ferreux.....	8,59	6,25
— manganoux.....	2,42	»
Chaux.....	0,53	4,70
Potasse.....	0,46	0,72
Eau.....	5,80	6,24
	99,78	99,45

(1) V. de Saint-Marcel, par DUFRENOY, *Tr. de Min.*, t. III, p. 555. — (2) V. du Forez, par le même, *id.*

VIN. Quantités d'alcool que contiennent diverses liqueurs fermentées; la densité de l'alcool obtenu étant 0,825, à 15° 5.

400 parties de liquide ont donné en volume :

Vin de Porto.....	22,30
— —.....	23,39
— —.....	23,79
— —.....	24,29
— —.....	25,83
— Madère.....	49,34
— —.....	24,40
— —.....	23,93
— —.....	25,42
— Xérés.....	18,25
— —.....	18,79
— —.....	19,81
— —.....	19,83
— Claret.....	42,94
— —.....	44,08
— —.....	46,32
— Callavella.....	48,40
— Lisbonne.....	48,94
— Malaga.....	47,26
— Bucellas.....	48,49
— Madère rouge.....	48,40
— Madère (de Malvoisie).....	46,46
— Muscat.....	25,87
— —.....	47,26
— Champagne rouge.....	44,30
— — blanc.....	42,84
— Bourgogne.....	44,53
— —.....	44,95
— Hermitage blanc.....	47,43
— — rouge.....	42,32

Vin du Rhin dit Hock.....	44,38
— — .....	8,88
— Grave.....	42,80
— Frontignan.....	42,79
— Côte-Rôtie.....	42,39
— Roussillon.....	49,26
— Madère (du Cap).....	48,11
— Muscat (du Cap).....	48,25
— Constance.....	49,75
— Tinto.....	43,30
— Chiraz.....	45,52
— Syracuse.....	45,28
— Nice.....	44,63
— Tokay.....	9,88
— groseilles.....	20,55
— groseilles à maquereau.....	41,84
— baies de sureau.....	9,87
Cidre.....	9,87
Poiré.....	9,87
Bière rouge.....	6,80
Ale.....	8,83
Rhum.....	53,66
— de Hoillande.....	51,60
Vin de Lissa.....	25,41
— raisins secs.....	25,42
— Marsala.....	25,09
— Madère.....	22,27
— groseilles.....	20,55
— Xérés.....	49,17
— Ténériffe.....	49,79
— Colarès.....	49,75
— Lacryma-Christi.....	49,70
— Constance blanc.....	49,75
— Constance rouge.....	48,92
— Lisbonne.....	48,34
— Malaga de 1666.....	48,34
— Bucellas.....	48,43
— Madère rouge.....	20,35
— — du Cap.....	42,25
— Muscat du —.....	20,51
— de raisin.....	48,11
— Carcavella.....	48,65
— Vidiona.....	19,25
— Alba-Flora.....	49,27
— Malaga.....	47,26
— Hermitage blanc.....	47,43
— Roussillon.....	48,43
— Claret ou vin de Bordeaux.....	45,10
— Malvoisie de Madère.....	46,40
— Nice.....	44,63
— Barsac.....	43,86
— Tinto.....	43,30
— Champagne.....	43,80
— — mousseux.....	42,91
— Hermitage rouge.....	42,32
— Grave.....	43,37
— Frontignan.....	42,79
— Côte-Rôtie.....	42,32
— de groseilles à maquereau.....	41,84
— d'orange fait à Londres.....	41,26

Vin de Tokay.....	9,88
— Baie de sureau (elder wine).....	9,87
— Cidre le plus spiritueux.....	5,24
— — le moins —.....	5,21
— Poiré.....	7,26
— Hydromel.....	7,32
— Ale de Benton.....	8,88
— — d'Édimbourg.....	6,20
— — de Dorchester.....	6,56
— Bière forte brune (Brownstout).....	6,80
— Porter de Londres.....	4,20
— Petite bière de Londres.....	4,28
— Lunel.....	45,52
— Chiraz.....	45,52
— Syracuse.....	45,28
— Sauterne.....	44,22
— Bourgogne.....	44,57
— du Rhin (Hock).....	42,08
— Rhum.....	53,58
— Genièvre (gin).....	54,60
— Whiskey d'Écosse (eau-de-vie de grains).....	54,32
— Whiskey d'Irlande.....	53,90

(BRANDES, *Manuel du Vinaigrier et du Moutardier*,  
t. XI, p. 42 et 43.)

## Vins de France.

Vin de Roussillon.....	
— Rivesaltes de 20 ans.....	23,40
— — de 40 ans.....	22,80
— — de 1'année.....	21,60
— — moyenne.....	24,20
— Banyuls de 48 ans.....	20,00
— — de 1'année.....	24,80
— — moyenne.....	23,60
— — de 40 ans.....	23,40
— — de 1'année.....	24,40
— — moyenne.....	21,40
— de 1'année.....	20,30
— — moyenne.....	24,96
— Colliouvre de 45 ans.....	23,00
— — de 5 ans.....	22,40
— — de 1'année.....	21,10
— — moyenne.....	20,00
— Salces de 40 ans.....	24,62
— — de 1'année.....	24,80
— — moyenne.....	21,10
— — de 1'année.....	49,40
— — moyenne.....	20,43
— Fitou et Leucate de 40 ans.....	24,20
— — de 1'année.....	24,00
— — moyenne.....	19,40
— — de 1'année.....	49,07
— La Palme de 40 ans.....	22,00
— — de 1'année.....	24,20
— — moyenne.....	49,60
— Sigean de 8 ans.....	20,93
— — moyenne.....	21,50

Vin de Sigean de 8 ans.....	21,00
— de l'année.....	49,20
— moyenne.....	20,56
— Narbonne de 8 ans.....	24,80
— .....	21,50
— .....	24,00
— .....	20,30
— de l'année.....	20,00
— .....	19,40
— .....	49,30
— .....	49,20
— .....	48,80
— de la plaine.....	47,70
— moyenne.....	49,90
— Lesignan de 40 ans.....	24,00
— .....	20,90
— de l'année.....	49,40
— .....	48,60
— de la plaine.....	47,00
— moyenne.....	49,46
— Mire peisset de 40 ans.....	22,20
— .....	21,80
— de 8 ans.....	24,60
— de l'année.....	20,30
— de la plaine.....	47,80
— moyenne.....	20,45
— Carcassonne de 8 ans.....	48,40
— .....	48,40
— de l'année.....	47,00
— .....	45,00
— moyenne.....	47,42
— Nissan de 9 ans.....	20,40
— .....	49,80
— de l'année.....	48,30
— .....	47,00
— moyenne.....	48,80
— Béziers de 8 ans.....	49,90
— .....	49,86
— de l'année.....	48,60
— .....	46,00
— moyenne.....	48,40
— Montagnac de 40 ans.....	20,00
— .....	49,80
— de la plaine de l'année.....	48,40
— moyenne.....	48,60
— Méze de 40 ans.....	20,00
— .....	49,60
— de l'année.....	48,00
— de la plaine de l'année.....	46,80
— moyenne.....	48,60
— Montpellier de 5 ans.....	49,40
— de 4 ans.....	48,80
— de l'année.....	47,00
— de la plaine.....	45,70
— moyenne.....	47,65
— Lunel de 8 ans.....	20,00
— .....	49,00
— .....	47,40
— de la plaine de l'année.....	46,00
— moyenne.....	48,04

Vin de Frontignan de 5 ans.....	48,40
— .....	47,80
— de l'année.....	46,00
— .....	45,70
— moyenne.....	46,90
— l'Hermitage, rouge, de 4 ans.....	43,90
— blanc.....	46,80
— Bourgogne.....	46,70
— moyenne.....	44,20
— de Grade de 3 ans.....	44,20
— de 2 ans.....	43,60
— moyenne.....	44,20
— Champagne (non mousseux).....	44,40
— .....	43,90
— moyenne.....	44,00
— (mousseux) blanc.....	42,40
— .....	42,10
— moyenne.....	42,25
— rouge mousseux.....	42,20
— .....	44,80
— .....	44,40
— moyenne.....	44,80
— Tokay.....	44,60
— Bordeaux 4 <sup>re</sup> qualité.....	47,00
— .....	46,80
— .....	46,40
— 2 <sup>e</sup> qualité.....	44,80
— .....	44,60
— de l'an et ordinaire.....	42,90
— .....	42,80
— .....	42,40
— moyenne.....	44,73
— Toulouse de l'année.....	42,40
— .....	42,40
— .....	44,80
— .....	44,60
— moyenne.....	44,97
— grosseille.....	44,60
— Cidre, 4 <sup>re</sup> qualité de Normandie.....	42,50
— .....	44,60
— .....	40,80
— 2 <sup>e</sup> qualité.....	9,40
— .....	9,20
— .....	8,90
— 3 <sup>e</sup> qualité.....	7,80
— .....	7,60
— .....	7,40
— moyenne.....	9,44
— Pomé, 4 <sup>re</sup> qualité.....	42,40
— .....	44,40
— .....	40,60
— qualité inférieure.....	7,90
— .....	7,40
— .....	7,40
— moyenne.....	9,40
— Bière forte brune d'Angleterre.....	6,80
— de France.....	6,40
— .....	5,40
— ordinaire.....	5,00
— moyenne.....	5,50

Petite bière de Londres, pour le terme moyen.....	1,28
Porter de Londres, terme moyen...	4,20
Ale de Burton.....	8,88
— d'Édimbourg.....	6,20
— de Dorchester.....	5,56

Hydromel.....	40,40
— .....	8,60
— .....	7,10
moyenne.....	8,70

(JULIA DE FONTENELLE, *Manuel du Vinaigrier et du Moutardier*, t. XI, p. 48.)

## VINS du département de la Gironde.

500 gr.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Bitartrate potassique.....	0,3332	0,9864	0,4586	0,7604
Tartrate calcique.....	0,0362	0,4204	0,0325	»
— aluminique.....	0,4340	0,3578	0,4334	0,2042
— ferrique.....	0,0542	0,4472	0,0324	0,0985
Chlorure sodique.....	»	0,0745	»	0,0416
— potassique.....	»	0,0530	»	0,0394
Sulfate potassique.....	0,0565	0,1340	0,0530	0,4234
Phosphate aluminique.....	0,0624	0,0235	0,0042	0,0442

(1) (2) Vins rouges. — (3) (4) Vins blancs.

(FAURÉ, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

## VINS.

VINS de	Années de la récolte.	Quantité de tartre de potasse.	Tartrate de chaux.	Tartrate d'alumine.	Tartrate de fer.	Chlorure de potassium.	Chlorure de sodium.	Chlorure de calcium.	Chlorure de magnésium.	Sulfate de potasse.	Sulfate de chaux.	Phosphate de chaux.	Phosphate de magnésie.
Villandries.....	1842	0,840	0,031	0,942	0,054	0,050	trace	trac	trace	0,083	0,012	0,620	trac
Id.....	1844	0,910	trace	trace	0,131	0,077	id.	id.	id.	0,160	id.	0,420	id.
Fronton.....	1842	1,185	trace	id.	trace	0,064	id.	id.	id.	0,140	id.	0,750	id.
Villemur.....	1844	0,820	0,024	0,031	0,071	0,056	id.	id.	id.	0,074	trace	0,560	id.
Grenade.....	1844	1,128	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.	0,095	id.	0,420	id.
Merville.....	1844	2,425	id.	0,041	0,044	0,042	id.	0,025	id.	0,076	id.	0,405	id.
Id.....	1841	2,435	id.	0,038	0,045	0,038	id.	0,030	id.	0,080	id.	0,448	id.
Saint-Paul.....	1844	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Lévignac.....	1844	1,230	id.	id.	id.	0,036	id.	trace	id.	0,065	id.	0,587	id.
Montastruc.....	1844	1,242	trace	0,047	0,035	0,034	id.	id.	id.	0,265	id.	0,498	id.
Verfeil.....	1844	1,248	id.	0,054	id.	0,062	id.	id.	id.	0,074	0,102	0,089	id.
Vieille-Toulouse.....	1844	1,476	id.	trace	id.	0,021	id.	id.	id.	0,027	0,036	0,460	id.
Portet.....	1843	1,165	0,062	0,029	id.	0,024	id.	id.	id.	0,061	0,149	0,406	id.
Id.....	1844	1,180	0,072	0,025	id.	0,032	id.	id.	id.	0,064	0,128	0,442	id.
Cornebarien.....	1844	0,913	trace	trace	id.	0,041	id.	id.	id.	0,045	0,032	0,183	id.
Lardène.....	1844	0,974	id.	id.	id.	0,050	id.	id.	id.	0,068	id.	0,325	id.
Cugnaux.....	»	0,966	id.	0,027	id.	0,040	id.	id.	id.	0,115	id.	0,277	id.
Bagnac.....	1844	2,150	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Leguevin.....	1843	1,200	id.	id.	id.	0,065	id.	id.	id.	0,106	id.	0,337	id.
Martres.....	1844	1,256	id.	id.	id.	0,061	id.	id.	id.	0,057	id.	0,325	id.
Carbonne.....	1844	1,312	id.	0,032	0,027	0,019	id.	id.	id.	0,266	id.	0,300	id.
Saint-Gaudens.....	1842	1,457	0,070	0,041	id.	0,059	id.	id.	id.	0,127	id.	0,452	id.
Id.....	1842	1,624	trace	0,039	0,030	0,259	id.	id.	id.	0,463	id.	0,370	id.
Id.....	1844	0,984	id.	0,052	id.	0,044	id.	id.	id.	0,130	id.	0,700	id.
Id.....	1842	0,920	id.	trace	trace	0,045	id.	id.	id.	0,075	id.	0,620	id.
Caraman.....	1844	1,055	id.	0,037	id.	0,042	id.	id.	id.	0,057	id.	0,328	id.
Villefranche.....	1844	1,476	id.	0,048	id.	0,032	id.	id.	id.	0,084	id.	0,254	id.
Avignonet.....	1844	1,500	id.	0,025	0,048	0,049	id.	id.	id.	0,115	id.	0,430	id.

(FILHOL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 625.)



## VINS.

Vins de	Années de la récolte.	Quantité d'extrait.
		Grammes.
Villandrie.....	1842	23,42
— .....	1844	24,00
Fronton.....	1842	25,00
Villemur.....	1844	28,00
Grenade.....	—	22,30
Merville.....	—	24,90
— .....	1844	21,30
Saint-Paul.....	1844	23,50
Lévigac.....	—	23,00
Montastruc.....	—	23,32
Verfeil.....	—	21,20
Vieille-Toulouse.....	1843	21,00
Portet.....	1844	23,50
— .....	—	24,20
Cornebarien.....	—	22,00
Lardène.....	—	25,00
Cugnaux.....	—	25,00
Blagnac.....	—	25,05
Leguevin.....	1843	25,00
Martres.....	1844	24,00
Carbonne.....	1842	22,50
Saint-Gaudens.....	—	18,90
— .....	—	20,00
— .....	1844	22,00
— .....	—	24,00
Caraman.....	—	19,00
Villefranche.....	—	19,05
Avignonet.....	—	21,00

(FILHOL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 626.)

## VINS. Intensité de la coloration par le colorimètre de Collardeau.

Villandrie.....	4,00
Villemur.....	4,02
Lardène.....	1,01
Fronton.....	4,00
Lévigac.....	0,87
Cugnaux.....	0,77
Grenade.....	0,71
Portet.....	0,70
Montastruc.....	0,64
Blagnac.....	0,63
Leguevin.....	0,60
Revel.....	0,56
— .....	0,38
— .....	0,38
Verfeil.....	0,37
Carbonne.....	0,31
Avignonet.....	0,28
Caraman.....	0,23
Villefranche.....	0,21
Vieille-Toulouse.....	0,21
Saint-Gaudens.....	0,21

II.

## VINS. Richesse alcoolique par l'alambic de Gay-Lussac.

Villandrie.....	1842	42,58
— .....	1844	41,10
Fronton rouge.....	1842	42,03
— blanc.....	—	41,25
Villemur.....	1844	42,33
Grenade.....	—	40,33
— .....	—	40,37
Merville.....	1844	40,60
— .....	1844	40,65
Saint-Paul.....	—	40,30
Lévigac.....	—	40,33
Montastruc.....	—	40,10
Verfeil.....	—	9,13
Vieille-Toulouse.....	—	8,14
Portet.....	1843	40,00
— .....	1844	9,40
Cornebarien.....	—	40,00
Lardène.....	—	8,80
— .....	—	8,66
Blagnac.....	—	9,50
Leguevin.....	—	40,66
Martres.....	1843	41,16
Carbonne.....	1844	8,70
— .....	—	40,25
Saint-Gaudens.....	1842	40,10
— .....	—	40,00
— .....	—	8,66
— .....	1844	8,60
Caraman.....	1844	8,50
Villefranche.....	—	7,60
Avignonet.....	1833	40,34
Revel.....	1844	8,63
— .....	—	8,35
— .....	—	8,25

## VINS de la Haute-Garonne.

	(1)	(2)
Villandrie.....	0,992	1844
— .....	0,993	1844
Villemur.....	0,991	—
Fronton.....	0,995	—
Lardène.....	0,993	—
Cornebarien.....	0,994	—
Leguevin.....	0,992	—
Portet.....	0,995	—
Saint-Gaudens.....	0,996	—
— .....	0,993	1842
— .....	0,996	—
— .....	0,997	—
Martres.....	0,991	1843
Verfeil.....	0,991	1844
Grenade.....	0,993	—
Lévigac.....	0,992	—
Avignonet.....	0,992	—
Revel.....	0,991	—

(1) Densité à 15°. — (2) Année.

Revel.....	(1) 0,994	(2) 1844
— .....	0,995	—
Merville.....	0,998	—
— .....	0,996	1841

(1) Densité à 15°. — (2) Année.

(FILHOL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 619.)

## VINS du Rhin.

Eau.....	(1) 85,079	(2) 83,681
Matière extractive.....	4,214	5,178
Sucre de raisin anhydre.....	3,580	4,521
Acide tartrique.....	0,556	0,533
Alcool.....	10,707	11,141
Eau.....	(3) 84,384	(4) 78,275
Matière extractive.....	5,559	10,555
Sucre de raisin anhydre.....	4,491	8,628
Acide tartrique.....	0,497	0,424
Alcool.....	10,067	10,170

(1) V. de Hohenheim. — (2) V. de Markobrunn. — (3) V. de Steinberg. — (4) *Id.* de 1<sup>re</sup> qualité.(BOCHARDAT, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 367.)

## VIN. Lie.

Matière animale paraissant d'une nature particulaire.....	20,70
Matière grasse molle de couleur verte (chlorophylle).....	4,60
Matière grasse blanche ayant la consistance de la cire.....	0,50
Phosphate de chaux.....	6,00
Tartrate acide de potasse.....	60,75
— de chaux.....	5,25
— de magnésie.....	0,40
Sulfate de potasse.....	} 2,80
Phosphate de — .....	
Silice mêlée de grains de sable.....	2,00
Matière gommeuse.....	} Quantité indéterminée peu considérable.
— colorante rouge des raisins.....	
Tannin.....	400,00

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 68.)

## VINS.

0,946 des vins de	Esprit très-rectifié.	Matière épaisse, huileuse, onctueuse et résineuse.	Matière gommeuse et tartarique.	Eau.
	Grammes.	Grammes.	Grammes.	Grammes.
Aland.....	54,326	100,898	50,446	900,334
Alicante.....	116,418	187,556	6,440	830,476
Bourgogne.....	69,852	15,520	6,440	1025,798
Carcassonne.....	85,372	16,160	5,160	1010,912
Champagne.....	82,772	25,840	3,880	1005,412
Bordeaux.....	93,138	25,840	3,880	995,152
Frontignan.....	93,138	108,658	20,680	894,488
De Grave.....	62,092	23,280	7,760	1024,518
L'Hermitage.....	89,252	38,806	6,440	986,986
Madère.....	73,712	100,898	62,092	880,928
Malmsey.....	124,184	135,824	73,732	793,910
Vin del Monte-Pulciano.....	85,372	11,640	10,320	995,152
Moselle.....	69,852	16,800	4,072	1024,682
Muscat.....	93,138	77,612	31,046	904,214
Neufchâtel.....	100,898	124,184	58,206	834,356
Palme sec.....	73,752	77,612	139,704	826,593
Pontac.....	62,092	20,680	7,760	1027,078
Vieux Rhin.....	62,092	31,046	9,040	1015,432
Salamanque.....	93,138	108,658	62,092	853,762
Vin d'Andalousie.....	93,138	186,276	69,852	768,384
— d'Espagne.....	38,806	77,612	264,934	706,292
Vino Tinto.....	62,092	204,796	54,326	768,384
Tokay.....	69,852	135,824	155,230	756,754
Vin rouge du Tyrol.....	46,856	38,806	15,520	1016,752
Vin rouge.....	54,326	17,980	7,760	1037,438
Vin blanc.....	62,092	27,160	11,640	962,426
Rhin.....	69,852	12,720	6,056	1028,482

(NEUMANN, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. IV, p. 430.)

## VINS. Cendres d'un moût de vin.

Potasse.....	58,644
Chaux.....	6,734
Magnésie.....	7,044
Oxyde ferrique.....	0,494
— manganoux.....	2,458
Acide sulfurique.....	43,582
Chlore.....	4,442
Silice.....	0,437
Acide phosphorique (dosé par perte).....	9,774

(CRESSO, *Ann. der Chem. und Pharm.*, 1846, n° 1.)

## VINAIGRE. Voy. ACIDE ACÉTIQUE.

## VIOLANE. Voy. ÉPIDOTE.

VITELLINE. C<sup>24</sup>H<sup>80</sup>Az<sup>6</sup>O<sup>18</sup>.

	(a)	Calc.	(b)
Carbone.....	52,26	54,80	54,60
Hydrogène.....	7,24	7,10	7,22
Azote.....	45,08	45,10	45,02
Soufre, phosphore et oxygène.....	25,42	26,00	26,16
	400,00	400,00	400,00

(a) V., par GOBBLEY, *Rev. sc. et ind.*, t. XXVI, p. 275. — (b) V., par DUMAS et CAHOUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VI, p. 423.

## VITRIOL BLANC. Voy. ZINC SULFATÉ.

## VITRIOL DE GOSLAR. Voy. ZINC SULFATÉ.

## VITRIOL BLEU. Voy. CUIVRE SULFATÉ.

## VITRIOL DE CUIVRE. Voy. CUIVRE SULFATÉ.

## VITRIOL MARTIAL. Voy. FER SULFATÉ VERT.

## VIVIANITE.

Syn. : *Anclarite*; *mullicite*; *fer azuré*; *schörl bleu*; *bleu martial cristallisé*.

	(1)	(2)	(3)
Ac. phosphorique.....	29,48	26,40	26,90
Protoxyde de fer.....	44,23	44,00	42,40
Eau.....	29,49	34,00	28,50
	99,90	98,40	97,50

(1) V. du Cornouailles, par STROMAYER. — (2) V. de Bodennais, par VOGL. — (3) V. fibreux de l'île de France, par DEFRENOY.

(Tr. de Min. par Dufrénoy, t. II, p. 535.)

## VIVIANITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ac. pohsphur.....	28,40	»	29,04	29,40
Ox. ferreux.....	33,94	33,98	35,65	33,00
— ferrique.....	42,06	42,06	44,60	42,22
Eau.....	»	27,49	23,75	25,68
	74,37	73,53	100,04	100,00

(1) (2) V. de New-Jersey, par RAMMELSBERG, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 172. — (3) (4) V. de Bodennais, par KERSTEN.

## VOLBORTHITE. Voy. CUIVRE VANADIÉ.

## VOLTAITE. Cristaux octaèdres obtenus dans la distillation du soufre à la solfatare de Pouzzoles.

Acide sulfurique.....	45,67
Protoxyde de fer.....	28,69
Alumine.....	3,27
Potasse.....	5,47
Eau.....	45,77

## VOLTIZINE de Pont-Gibaud.

Sulfure de zinc.....	81,00
Oxyde —.....	15,00
— de fer.....	4,80
Matière organique.....	2,20
	400,00

(FOURNET, *Ann. de l'Auvergne*.)

## VOLVOCE GLOBULEUX.

Squelette d'une nature particulière constituant la majeure partie du corps de l'animalcule.

Chlorophylle en assez grande quantité.  
Mucilage identique avec celui du nostoc.

Matière animale soluble dans l'alcool.

Chlorure de potassium.

Phosphate de chaux.

Ac. combustible uni à la potasse

} en petite quantité.

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 442.)

## VORAUITE. Voy. KLAPROTHINE.

## VULCANITE. Voy. PYROXÈNE.

## VULPINITE. Voy. CHAUX ANHYDRO-SULFATÉE.

W

**WACHSTEIN.** Voy. PIERRE DE SAVON.

**WACKE.** Voy. ARGILE DE SIEGEN.

**WAD.** Voy. PEROXYDE DE MANGANÈSE HYDRATÉ.

**WAGNÉRITE.** Voy. MAGNÉSIE PHOSPHATÉE.

**WALKERDE.**

Silice.....	44,00
Alumine.....	23,06
Chaux.....	4,08
Magnésie.....	3,00
Protoxyde de fer.....	2,00
Eau.....	23,95
(THOMSON, <i>Tr. de Min.</i> , t. I.)	400,09

**WALMSTÉDITE.** Voy. MAGNÉSIE CARBONATÉE.

**WALVITE.**

Alumine.....	81,47
Eau.....	43,50
Chaux.....	4,00
Magnésie.....	0,83
Potasse.....	0,50
(JOHN, <i>Journ. des Min.</i> , avril 1814, p. 318.)	400,00

**WARWICITE.** Voy. ACERDÈSE.

**WARWICKITE.**

Titane.....	64,74
Fer.....	7,44
Yttrium.....	0,80
Fluor.....	27,33
Alumine.....	trace.
(SHEPARD, <i>R. sc. et ind.</i> , t. VII, p. 59.)	

**WASHINGTONITE.** Voy. ILMÉNITE.

**WASSERGLIMMER.** Voyez CHLORITE HEXAGONALE.

**WAVELLITE.**

Syn.: *Hydrargylite*; *hydrate d'alumine*; *dévonite*; *lazionite*; *alumine phosphatée*; *fischérite*; *péganite*.

	(a)	(b)
Acide phosphorique.....	35,42	33,40
— fluorique.....	»	2,06
Alumine.....	37,20	35,35
Eau.....	28,00	26,80
Chaux.....	»	0,50
Ox. de fer et de manganèse.....	»	4,23
	400,32	99,36

(a) FUCHS, *Journ. de Schweiger*. — (b) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 19

**WAVELLITE.**

	(c)	(d)
Acide phosphorique.....	34,65	34,29
Acide fluorique.....	»	1,78
Alumine.....	34,00	36,39
Eau.....	28,75	26,34
Ox. de fer et de manganèse.....	2,15	4,20
	99,55	400,00

(c) RICHARDSON, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.  
— (d) HERMANN, *id.*

**WAVELLITE d'Épernay.**

Phosphate d'alumine.....	46
Eau et matières volatiles.....	49
Carbonate de chaux et perle.....	5

(A. DELESSE, *Rev. sc. et ind.*, t. XX, p. 120.) 400

**WAVELLITE.**

	(c)	(a)	(b)	(b)
Alumine.....	70	58,70	74,5	68,0
Silice.....	30	6,42	»	4,5
Chaux.....	»	0,37	»	»
Oxyde de fer.....	»	0,19	0,5	4,0
Magnésie.....	»	»	»	»
Eau.....	»	30,75	28,0	26,5
Potasse.....	»	»	»	»
Perte.....	»	3,87	»	»
	400	400,00	400,0	400,0

(a) GREGOR. — (b) KLAPROTH. — (c) DAVY, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 103.

**WAVELLITE.**

	(a)	(b)	(c)
Silice.....	2,5	»	»
Alumine.....	29,5	23,0	64,03
Oxyde plombique.....	»	10,0	»
— cuivrique.....	20,0	chaux 3,0	»
Acide phosphoriqu.....	»	25,5	4,43
Eau et mat. organiq.....	46,0	38,0	34,54
		99,5	400,00

(a) W. d'Épernay, par LANSAGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 335. — (b) Stalactites, par BERTHIER, *Rev. sc. et ind.* t. XII, p. 123. — (c) HERMANN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 155.

**WAVELLITE.**

	(a)	(b)
Acide phosphorique.....	29,03	30,49
Alumine.....	38,47	44,49
Eau.....	27,50	22,82
Oxyde de fer et de mangan <sup>se</sup> .....	4,20	} 2,20
— de cuivre.....	0,80	
Phosphate de chaux.....	3,00	»

(a) DUFRENOY. — (b) HERMANN. 99,00 400,00

**WEBSTÉRITE.**

Syn. : *Hallite* ; *aluminite* ; *alumine sous-sulfatée*.

**WEBSTÉRITE de Halle.**

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	»	24,00	56,5
Acide sulfurique....	21,5	25,00	46,5
Alumine.....	34,0	43,92	49,0
Potasse.....	»	3,08	4,0
Eau.....	45,0	4,00	3,0
Fer, chaux et silice.	2,0	»	»
Perte.....	0,5	»	4,0
	400,0	400,00	400,0

(1) W. par BUCHOLZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 82. — (2) W. de la Tolla, par VACQUELIN, *Ann. des Mines*, t. IV, p. 211. — (3) W., *id.*, par KLAPROTH, *id.*

**WEBSTÉRITE.**

	(1)	(2)	(3)
Acide sulfurique	23,365	23,370	23,45
Alumine.....	30,263	29,868	29,72
Eau.....	46,372	46,762	46,80
	400,000	400,000	99,97

(1) W. de Halle, par STROMEYER, *Ann. des Mines*, t. IV, p. 217. — (2) W. de Newhaven, par le même, *id.* — (3) W. de Lunel, par DUFRENOY, *Tr. de Min.*, t. II, p. 366.

**WEBSTÉRITE.**

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	»	»	2,4
Acide sulfurique....	27,469	23,0	3,0
Alumine.....	26,666	30,0	6,3
Eau.....	45,865	47,0	88,4
	400,000	400,0	99,8

(1) W., par RAMMELSBERG, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. V, p. 28. — (2) W. d'Auteuil, par DUMAS, *id.* — (3) W., par WILLIAM HENRY, *Journ. de Ph.*, t. LXXXVI, p. 461.

**WEBSTÉRITE de Halle.**

Alumine.....	36,0	39,50	36,47
Acide sulfurique....	47,0	44,45	44,54
Eau.....	47,2	48,80	49,03
	400,2	99,75	99,74

(MARCHAND, *Bapp. ann. de Berzelius*, 1846.)

**WEBSTÉRITE.**

	(1)	(2)
Alumine.....	35,964	0,445
Acide sulfurique....	44,039	0,129
Silice.....	»	0,035
Eau.....	50,000	0,424
	400,000	4,000

(1) W. par STEINBERG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 184. — (2) W. de Huelgoëth, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1837.

**WEHLRITE.**

Silice.....	34,60
Protoxyde de fer....	58,46
Chaux.....	5,84
Alumine.....	0,42
Ox. de manganèse.....	0,28
Eau.....	4,00
	400,00

(WEHLE, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 624.)

**WEISENERZ. Voy. FER OXYDÉ HYDRATÉ.**

**WEISSGULTIGERZ. Voy. PLOMB SULFURÉ.**

**WERNÉRITE.**

Syn. : *Scapolite* ; *paranthine*, *rapidolite* ; *arktizite* ; *meionite* ; *pargasite* ; *nuttalite* ; *ekebergite* ; *gabronite* ; *barsowite* ; *bergmanite* ; *scolécérose*.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	51,50	40,0	50,25
Alumine....	33,00	34,0	30,00
Chaux.....	40,45	46,5	40,45
Oxyde de fer.	3,50	8,0	3,00
— de mangan <sup>se</sup> »	»	»	4,45
Perte.....	4,45	4,5	2,00 soude
	99,90	400,0	

(1) (2) W., par KARSTEN et JOHN, *Tr. des Mines*, juin 1810. — (3) Paranthine verte d'Arendal, par JOHN, *Rev. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. XII, p. 77.

**WERNÉRITE.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	40,8	58,70	40,53	39,92
Alumine.....	30,6	49,95	32,73	34,97
Chaux.....	22,4	4,35	24,24	23,86
Potasse.....	»	24,40	} 4,84	} 0,89
Soude et lithine	2,4	»		
Oxyde de fer.	4,0	0,40	0,48	2,24
Ac. carbonique et perte...	3,4	»	»	»
Manganèse...	»	»	»	0,47
Eau.....	»	»	»	0,95
	400,0	404,80	99,49	100,00

(1) W., par GMELIN, *Journ. de Ph.*, t. XVI, p. 236. — (2) W., par ARFVEDSON, *Ann. des Mines*, t. V, p. 213. — (3) (4) Méionite, par STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 371.

**WERNÉRITE.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	43,83	43,83	43,80	54,43
Alumine....	35,28	35,43	32,83	29,23
Chaux.....	49,37	48,96	20,64	45,45
Soude et lithine »	»	»	1,57	»
Prot. de fer	0,64	»	4,07	»
Eau.....	»	»	»	4,07

(1) Paranthine de Pargas, par NORDENSKIÖLD. — (2) Wernérite de Tunaberg, par WALMSTED. — (3) Méionite du Vésuve, par GMELIN. — (4) Scolécérose, par NORDENSKIÖLD.

(*Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 301 et 305.)

## WERNÉRITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	47,97	48,42	48,00	46,0
Alumine.....	26,66	26,96	30,00	32,5
Oxyde ferrique	0,73	0,22	4,00	»
Chaux.....	0,68	0,69	44,00	20,0
Soude.....	14,07	44,23	»	0,5
Potasse.....	traces	traces	»	»
Eau.....	9,77	40,48	2,00	»
Perte.....	»	»	5,25	»
	99,88	400,70		99,0

(1) W. colorée, par SCHEERER, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 188. — (2) W. blanche, par le même, *id.* — (3) Pierre ou baguettes d'Arendal, par ABILGAART, *Ann. de Ch.*, t. XXXII, p. 195. — (4) W. de Bavière, par BROKOWSKY, *Journ. de Ph.*, t. LXXXVII, p. 382.

(*R. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 188.)

## WERNÉRITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Manganèse. »		4,00	0,36	0,07
Ac. siliciq. 46,353	53,50	46,26	49,42	
Alumine... 26,339	45,00	11,48	25,41	
Oxyde ferriq. 0,316	2,00	3,48	4,40	
Chaux..... 47,002	13,75	13,96	45,59	
Magnésie.. 0,543	7,00	19,03	0,68	
Potasse.... 0,318	»	»	»	
Soude..... 4,710	3,50	»	6,05	
Mat. volatile 1,896	»	»	»	
Partie non dé-				
composée 0,988	»	»	»	
Eau..... »	0,50	0,64	»	
	98,165	99,25		

(1) Paranthine, par BERG, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846. — (2) P. par SIMON, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 459. — (3) Pargasite de Pargas, par BONDORF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 25. — (4) Scapolite, par HARTWALL, *id.*

## WERNÉRITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	37,81	46,00	54,00	49,01
Alumine....	25,40	28,75	24,00	33,85
Chaux.....	48,33	15,59	»	45,46
Protox. de fer	7,89	1,25	1,25	»
Magnésie...	»	0,68	1,25	1,55
Potasse.....	7,30	»	»	»
Soude.....	»	5,25	17,25	»
Eau.....	1,50	2,25	2,00	»

(1) Nuttallite, par THOMAS MUIR. — (2) Ekebergite, par EKEBERG. — (3) Cabronite, par JOHN. — (4) Barsowite, par WARRENTRAPP.

(*Tr. de Min. de Dujrénoy*, t. III, p. 305.)

## WERNÉRITE.

	(a)	(b)	(c)
Silice.....	45,0	61,50	49,01
Alumine.....	33,0	25,75	33,85
Chaux.....	47,6	3,00	45,46
Magnésie.....	»	0,75	1,55
Oxyde de fer.....	4,0	1,50	»
— de manganèse	»	4,50	»
Potasse.....	0,5	»	»
Soude.....	4,5	»	»
Eau.....	»	5,00	»
Perte.....	1,4	4,00	»
	400,0	100,00	99,87

(a) Scapolite de Suède, par LAUGIER, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. III, p. 394. — (b) *Id.*, par HISINGER, *id.* — (c) Barsowite, par WARRENTRAPP, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 37.

## WICHTYNE de Wichty en Finlande.

Silice.....	56,3
Alumine.....	43,3
Peroxyde de fer.....	4,0
Protoxyde de fer.....	13,0
Chaux.....	6,0
Magnésie.....	3,0
Soude.....	3,5
Perte.....	0,9
	400,0

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 111.)

## WILLEMITE.

Syn. : *Williamsite*.

Silice.....	27,5
Oxyde de zinc.....	68,4
— de fer.....	0,7
Perte au feu.....	0,3
	96,9

(LÉVY, *Tr. de Min. de Dujrénoy*, t. II, p. 611.)

## WILLENITE. Voy. GRENAT.

## WISMUTHGLANS. V. BISMUTH SULFURÉ.

## WITHAMITE. Voy. ÉPIDOTE.

## WITHERITE. Voy. BARYTE CARBONATÉE.

## WOHLÉRITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	30,62	30,62	30,22
Acide tantalique..	14,47	14,47	13,66
Zirconé.....	45,17	47,64	17,91
Chaux.....	26,19	26,49	27,97
Soude.....	7,78	9,73	10,24
Protoxyde de fer.	2,12	»	»
— de manganèse	1,55	»	»
Magnésie.....	0,40	»	»
Eau.....	0,24	»	»
	98,54	98,35	400,00

(SCHEERER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.)

**WOLFRAM.** Voy. SCHÉELIN FERRUGINÉ.**WOLFRAM BLANC.** Voy. SCHÉELIN CALCAIRE.**WOLKONSKITE.** Voy. CHRÔME OXYDÉ.**WOLKHONSKOIT** d'Okhansk.

Silice.....	30,06
Oxyde de chrome.....	34,24
Sesquioxyde de fer.....	9,39
Alumine.....	3,09
Chaux.....	4,90
Magnésie.....	6,50
Oxyde de plomb.....	0,46
Eau.....	42,40

(ILLMOFF, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 262.)**WOLLASTONITE.**Syn. : *Tafelspath*; *spath en tables*; *zur-lite*; *zurlonite*; *schaalstein*; *grammite*; *bisilicate de chaux*.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	53,4	54,4	51,58
Chaux.....	45,4	46,0	45,45
Magnésie.....	4,8	4,3	0,68
Oxyde de fer.....	»	»	4,43
Eau.....	»	4,0	0,99
	400,0	99,4	99,83

(1) W. de Czicloma, par BEUDANT. — (2) W. du lac Champlain, par SEYBERT. — (3) W. de Pargass, par BONSBORFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 306.**WOLLASTONITE.**

	(4)	(5)	(6)
Silice... ..	54,50	51,60	52,744
Chaux.. ..	45,45	46,41	44,684
Magnésie	0,55	»	4,520
Ox. de fer	»	trace protox. de fer	4,200
Alumine.	»	»	0,672
Eau.....	2,00	»	2,000
	99,50	98,01	99,820

(4) W. de Capo di Bové, par Kobell, *Rev. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. II, p. 149. — (5) W. de Perhoniemi, par ROSE, *id.* — (6) W., par THOMSON, *id.***WOLLASTONITE.**

	(1)	(2)
Silice.....	54,44	50
Chaux.....	47,44	45
Fer oxydulé.....	0,40	»
Oxyde de manganèse.....	0,26	»
Eau ou perte par la chaleur..	0,08	5
	99,59	400

(1) Tafelspath du Bannat, par STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 370. — (2) T. par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 134.**WORTHITE.**

Silice.....	44,00	40,58
Alumine.....	52,63	53,50
Magnésie.....	0,76	4,00
Eau.....	4,63	4,63
	99,02	99,74

(Hess, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 246.)

## X

**XANTHAMYLATE DE POTASSE.**

Carbone.....	35,4	35,4
Hydrogène.....	5,3	5,4
Potasse.....	22,9	23,4
Soufre.....	»	32,2
Oxygène.....	»	3,9
		400,0

(BALARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. XII, p. 308.)**XANTHARINE.** C<sup>8</sup>H<sup>8</sup>SO<sup>4</sup>.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	46,562	46,59
Hydrogène.....	7,726	7,66
Soufre.....	45,307	45,34
Oxygène.....	30,405	30,47
	400,000	400,06

(COUVERRE.)

**XANTHILE.** C<sup>4</sup>H<sup>2</sup>O<sup>10</sup>.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	45,404	45,650
Hydrogène.....	9,623	9,595
Oxygène.....	45,399	44,755
	400,423	400,000

(COUVERRE, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)**XANTHITE.**

Silice.....	32,708	35,092
Alumine.....	42,280	17,420
Peroxyde de fer.....	42,000	6,366
Chaux.....	36,308	33,080
Protoxyde de manganèse.....	3,680	2,804
Magnésie.....	»	2,004
Eau.....	0,600	4,680
	97,576	98,440

(THOMSON, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 311.)

**XANTHOCOON** d'Erbisdorff près de Freiberg.  $S^{20}As^3Ag^6$ .

	Tr.	Calc.
Soufre.....	24,798	24,467
Arsenic.....	14,322	14,837
Argent.....	63,880	63,996
	400,000	400,000

(PLATTNER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

**XANTHOPHYLLITE.** Voy. SEYBERTITE.

**XANTHORHAMNINE.**  $C^{23}H^{27}O^{29}$ .

	Tr.	Calc.
Carbone.....	34,74	438
Hydrogène.....	6,93	27
Oxygène.....	58,33	232
	400,00	397
		400,00

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, 3<sup>e</sup> série, t. VIII, p. 382.)

**XANTHURE DE PLOMB.**

Carbone.....	46,940
Hydrogène.....	4,843
Soufre.....	29,720
Oxyde de plomb.....	51,497
	400,000

(COUERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 250.)

**XÉROLITHE. AS.**

Acide silicique.....	47,44
Alumine.....	52,54

(KOMMER, *Rev. sc. et ind.*, t. XII, p. 112.)

**XÉNOTIME.** Voy. YTRIA PHOSPHATÉE.

**XYLITE.** Voy. LIGNONE.

**XYLITHARTS.**

Carbone.....	80,00
Hydrogène.....	9,86
Oxygène.....	40,14
	400,00

(WEIDMANN et SCHWEITZER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

**XYLITHE.**  $SO^4, 2Fe^2O^3, CaO, MgO, HO$ .

	Tr.	Calc.
Acide silicique.....	44,06	44,89
Oxyde ferrique.....	37,84	38,89
Chaux.....	6,58	6,83
Magnésie.....	5,42	5,02
Oxyde cuivrique.....	4,36	»
Eau.....	4,70	4,37
	99,96	400,00

(HERMANN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

**XYLOÏDINE.**  $C^{18}H^{12}AzO^2$ .

	Tr.	Calc.
Carbone.....	37,48	37,29
Hydrogène.....	5,00	4,99
Nitrogène.....	5,66	5,47
Oxygène.....	52,46	52,55
	409,00	400,00

(BALLOT, *R. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. II, p. 252.)

**XYLOÏDINE.**

Carbone.....	34,80
Hydrogène.....	4,34
Oxygène.....	54,09
Azote.....	6,77
	400,00

(PELOUZE, *C. R.*, t. XXIII.)

**XYLORÉTINE.**  $C^{25}H^{19}O^2$ .

	Tr.	Calc.
Carbone.....	79,754	79,78
Hydrogène.....	11,035	10,97
Oxygène.....	9,214	9,25
	400,000	400,00

(SCHRÖTTER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

**XYLORÉTINE.**

Carbone.....	78,97
Hydrogène.....	10,87
Oxygène.....	10,16
	400,00

(FORCHHAMMER, *Rev. sc. et ind.*, t. VIII, p. 335.)

## Y

**YANOLITE.** Voy. AXINITE.

**YENITE.** Voy. ILVAÏTE.

**YPOLÉINE.** V. CUIVRE HYDROPHOSPHATÉ.

**YTTÉRBITE.** Voy. GADOLINITE.

**YTRIA.**

Yttrium.....	402,57	80,40
Oxygène.....	100,00	49,90
	502,57	400,00

Genre minéralogique. Voy. les espèces : YTRIA PHOSPHATÉE; YTRIA FLUATÉE; YTTROTANTALITE; FERGUSONITE; GADOLINITE.

**YTRIA FLUATÉE.**

Syn. : *Yttrocécrite*; *cérium oxydé yttrifère*.

	(1)	(2)	(3)
Acide fluorique.....	44,0	47,84	25,45
Ytria.....	33,3	49,02	8,40
Ox. de cérium.....	22,9	43,78	16,45
Chaux.....	3,9	31,25	50,00
Silice.....	49,3	albite 48,41	»
Oxyde de fer... ..	3,0	»	»

(1) (3) Y. de Finbo. — (2) Y. de Brodbo.

(BERZELIUS, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 326.)



**YTRIA FLUATÉE.**

Chaux.....	34,7
Ytria.....	45,5
Oxyde cérique et lanthanique.....	43,3
Alumine et oxyde ferrigue.....	6,5
Acide silicique et silicate cérique.....	40,6
Fluor.....	19,4
	<hr/>
	400,0

(JACKSON, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

**YTRIA FLUATÉE de Fahlun en Suède.**

Fluate de chaux.....	65,462	68,48
— d'yttria.....	41,612	40,60
— de cérium.....	23,226	20,22

(GAHN ET BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 414.)

**YTRIA PHOSPHATÉE.**

Syn. : *Thorite; xénotime.*

**YTRIA PHOSPHATÉE de Lindenau en Norwège.**

Ytria.....	62,58
Acide phosphorique avec un peu d'a-	
cide fluorique.....	33,49
Sous-phosphate de fer.....	3,93
	<hr/>
	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 405.)

**YTRITE. Voy. GADOLINITE.**

**YTTRO-CÉRITE. Voy. YTRIA FLUATÉE.**

**YTTROILMÉNITE.**

	(a)	(b)
Acide ilménique.....	64,33	57,843
— titanique.....	4,50	5,904
Oxyde de cérium.....	}	» 2,273
— de lanthane.....		
Ytria.....	49,74	48,302
Protoxyde d'urane.....	5,64	4,869
— de fer.....	8,06	43,643
— de manganèse.....	4,00	0,330
Chaux.....	2,08	0,500
Eau.....	4,66	»

(a) HERMANN. — (b) PERETZ.

(*Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 749.)

**YTTROTANTALITE.**

Syn. : *Tantale oxydé yttrifère; yttrotantale; yttrocolumbite.*

	(1)	(2)	(3)
Acide tantalique....	64,33	51,845	57,00
Ytria.....	49,73	38,515	20,25
Oxyde ferreux.....	7,23	0,555	3,50
— manganoux.....	4,00	»	»
Chaux.....	2,08	3,260	2,65
Oxyde uraneux.....	5,64	4,444	0,50
Zircone.....	}	4,50	»
Ox. cérique.....			
— lanthanique.....			
— titanique.....			
Acide tungstique et			
étain.....	»	2,592	8,25
Perte à la calcination.....	4,66	»	4,50
	<hr/>		
	400,47		

(1) Y., par HERMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.

— (2) Y. brun noir, par BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 153. — (3) Y. noir, par le même, *id.*

**YTTROTANTALITE.**

	(4)	(5)	(6)
Magnésie.....	»	»	4,40
Acide tantalique....	60,424	59,50	58,65
Ytria.....	27,780	24,90	24,25
Oxyde ferreux.....	4,155	2,72	6,29
Chaux.....	0,500	3,29	7,55
Oxyde uraneux....	6,622	3,23	3,94
— de cuivre.....	»	»	0,40
Ac. tungstiq. et étain	4,044	4,25	0,60

(4) (5) Y. jaune, par BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 153. — (6) Y. noir d'Ytterby, de PERETZ, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 147.

**YTTROTITANITE.**

Syn. : *Keilhanite.*

Acide silicique.....	30,00	24,45
Chaux.....	48,92	48,68
Oxyde ferrigue.....	6,35	6,48
Alumine.....	6,09	5,90
Oxyde manganique.....	0,67	0,86
— cérique.....	0,32	0,63
Acide titanique.....	29,01	28,44
Ytria.....	9,62	9,74

(ERDMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)

## Z

## ZÉAGONITE. Voy. GISMONDINE.

## ZÉODOAIRE (amomum zedoaria).

Huile volatile d'une saveur brûlante camphrée.....	4,42
Résine molle, amère, aromatique...	3,60
Extrait amer et aromatique.....	40,75
Gomme.....	4,50
Mucilage végétal.....	9,00
Amidon.....	3,60
Amidon extrait de la fibre ligneuse..	8,00
Autre matière.....	34,20
Ligneux.....	42,89
Eau.....	45,00
Excès.....	0,96
	<u>400,92</u>

(BUCHOLZ.)

## ZÉOLITHES.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	45,92	34,5	69,0
Alumine.....	22,24	0,5	20,0
Chaux.....	3,90	32,0	8,0
Eau.....	25,86	»	3,0
Oxyde de fer.....	»	0,5	»
Soude.....	»	8,5	»
Acide carbonique et matières volatiles.	»	5,0	»
	<u>97,92</u>	<u>78,0</u>	<u>400,0</u>

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	48,98	54,60	50,24
Alumine et ox. ferrique »	»	0,50	29,30
Chaux.....	»	33,65	9,46
Eau.....	33,00	0,50	40,00
Oxyde de fer.....	22,90	»	»
Ox. manganique... »	25,04	»	»
Magnésie.....	»	6,80	»
Perte.....	»	»	4,00
	<u>99,89</u>	<u>96,05</u>	<u>400,00</u>

(1) Z. de Stolpen, par RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 47. — (2) Z., par KENNEDY, *Ann. de Ch.*, t. XLVI, p. 74. — (3) Z. de Mosseberg, en Westrogothie, par BERGMANN, *id.*, t. 1, p. 212. — (4) Z. moderne, par KERSTEN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843. — (5) Z. de l'Amérique septentrionale, par BECK, 1845. — (6) Z. de Féroé, par VAUCQUELIN, *Journ. des Mines*, février au VI, p. 576.

## ZÉOLITHES.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	38,83	60,28	53,76
Oxyde de fer.....	»	4,46	4,02
Alumine.....	28,77	45,44	48,47
Chaux.....	40,45	8,48	40,90
Soude.....	43,84	»	»
Potasse.....	4,42	»	»
Eau.....	6,72	44,07	44,23
Magnésie et mangan <sup>se</sup> »	»	0,42	»
	<u>400,00</u>	<u>99,52</u>	<u>98,38</u>

	(4)	(5)
Silice.....	44,56	54,60
Oxyde de fer.....	»	0,50
Alumine.....	25,56	»
Chaux.....	7,08	33,65
Soude.....	7,68	»
Eau.....	44,42	0,50
Magnésie.....	»	6,80

404,00

(1) Z., par KERSTEN, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 277. (2) Z. rouge d'Edelford, par RETZIUS, *Journ. de Ph.*, t. XCI, p. 152. — (3) Z. d'Erfort, par HISINGER, *Ann. des Mines*, t. V, p. 226. — (4) Z. fibreuse, par FREYSSMUTH, *Journ. de Ph.*, 1820, p. 236. — (5) Z., de Hill (New-Jersey), par BECK, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 259.

## ZÉOLITHE EN AIGUILLES. Voy. MÉSO-TYPE.

## ZÉOLITHE BLEUE. Voy. LAPIS-LAZULI.

## ZÉOLITHE CALCAIRE. Voy. STELLITE.

## ZÉOLITHE CUBIQUE. Voy. CHABASIE.

## ZÉOLITHE DURE. Voy. ALNALCIME.

## ZÉOLITHE EFFLORESCENTE. Voyez LAUMONITE.

## ZÉOLITHE D'HELLESTA. Voy. APO-PHYLLITE.

## ZÉOLITHE NACRÉE. Voy. STILBITE.

## ZÉOLITHE RADÉE. Voy. MÉSOTYPE.

## ZÉOLITHE ROUGE. Voy. ADELFORSITE.

## ZÉOLITHE DE SUEDE. Voy. TRIPHANE.

## ZÉOLITHE TENACE. Voy. DYSCLASITE.

## ZEUXITE. Voy. PYROXÈNE.

## ZIÉGÉLINE. Voy. CUIVRE OXYDULÉ.

## ZINC.

Zn. Dens<sup>6</sup> 6,86. Équiv<sup>t</sup> 403,32.

Genre minéralogique. Voy. les espèces : ZINC SULFURÉ; VOLTZINE; ZINC CARBONATÉ; WILLEMITE; HOPÉITE; ZINC OXYDÉ; PYRRHITE; ZINC SULFATÉ.

## ZINC du commerce.

	(1)	(2)	(3)
Fer.....	0,0035	0,0028	0,015
Plomb.....	0,0030	0,0047	0,008
Plombagine... »	»	0,0004	trace.
Cadmium..... »	»	0,0002	»
	0,0065	0,0084	0,023

(1) Iserthône. — (2) Silésie. — (3) Chine.

(Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 587.)

## ZINC CARBONATÉ.

Syn. : Zinc oxyd<sup>é</sup>; calamine; galmei; zinkspath; smithsonite; aurichalcite; herrière.

	(1)	(2)
Oxyde de zinc.....	65,2	64,8
Acide carbonique.....	34,8	35,2
	400,0	400,0

(1) Z. du Derbyshire, par BERTHIER. — (2) Z. du Sommersetshire, par SMITSON.

## CALAMINE blanche de la Silésie supérieure.

	(1)	(2)	(3)
Magnésie..... »	»	»	49,60
Acide carbonique.	30,74	29,76	45,35
Eau.....	0,57	4,30	»
Oxyde de zinc...	56,33	53,25	9,00
Oxydule de fer... »	4,85	3,45	0,90
— de manganèse	0,50	0,66	»
Silice.....	9,36	44,25	0,25
Chaux.....	0,40	0,03	25,80
Ox. de cadmium.. »	0,25	0,09	»
	99,67	99,79	400,90

	(4)	(5)
Acide carbonique.....	29,25	25,0
Eau.....	4,08	2,5
Zinc.....	60,47	53,5
Oxyde de fer et zinc.....	9,50	49,0
	400,0	400,0

(1) C. de Scharley, par KARSTEN, *Ann. des Mines*, t. XII, p. 252. — (2) C. de Gustave, par le même, *id.* — (3) C. de Namur, par BOUESNEL, *id.*, t. XII, p. 244. — (4) C. de Tarnowitz, par JOHN, *id.*, t. XI, p. 251. — (5) C. de Rudpiker, *id.*

## CALAMINE de Nertschinsk.

Carbonate zincique.....	96,00
— plombique.....	4,42
— ferreux.....	2,03
	99,45

(KOBELL, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

## CALAMINES diverses.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de zinc.....	64,6	60,7	62,2
Protoxyde de fer.... »	»	4,3	0,9
— de manganèse... »	»	»	4,9
Acide carbonique, eau	35,4	35,0	35,0
	400,0	400,0	400,0

Carbonate de zinc....	400	93,0	95,0
— de fer..... »	»	7,0	4,5
— de manganèse »	»	»	3,0
	400	400,0	99,5

	(4)	(5)	(6)
Oxyde de zinc.....	58,5	28,0	57,4
Protoxyde de fer....	2,5	5,0	4,0
Acide carbonique, eau	34,0	36,0	34,4
Gangue terreuse....	5,0	31,0	4,2
	400,0	400,0	99,7

Carbonate de zinc....	90,5	43,0	89,0
— de fer..... »	4,0	7,0	6,5
Gangue.....	5,0	50,0	4,2
	99,5	400,0	99,7

(1) C. du pays de Galles. — (2) C. de Taina (Sibérie). — (3) C. de Sibérie. — (4) C. de Combecave (Lot). — (5) C. de Sauxois (Vienne). — (6) C. d'Ampsin (Belgique).

## ZINC HYDROCARBONATÉ.

Syn. : Zinconise.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de zinc.....	67	67,0	71,4
Acide carbonique.....	43	43,5	43,5
Eau.....	20	49,5	43,4
	400	400,0	400,0

(1) (3) C. de Bleyberg, par SMITSON, *Journ. des Mines*, novembre 1810, p. 348. — (2) C. par BERTHIER, *id.*

## ZINC HYDROCARBONATÉ.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de zinc.....	56,4	58,6	38,7
Protoxyde de fer.... »	3,4	»	»
Oxyde de plomb.... »	»	2,6	45,9
Acide carbonique, eau	34,2	29,6	27,0
Peroxyde de fer.....	5,0	5,0	47,3
Gangue.....	0,4	3,6	4,0
	99,4	99,4	99,9

Carbonate de zinc....	87,3	87,0	60,0
— de fer..... »	5,3	»	»
— de plomb... »	»	3,2	48,3
Hydrate de fer.....	5,3	5,6	20,4
Gangue.....	0,4	3,6	4,0
	98,3	99,4	99,4

(1) C. de l'Oural (Sibérie). — (2) C. des Pyrénées-Orientales. — (3) C. de Montoulin (Hérault).

## ZINC HYDROCARBONATÉ.

	(4)	(5)	(6)
Oxyde de zinc.....	45,2	56,2	22,6
— de plomb.....	»	»	10,8
Chaux.....	»	»	20,2
Magnésie.....	»	»	5,6
Acide carbonique, eau	30,6	32,4	34,0
Peroxyde de fer.....	19,0	2,2	4,4
— de manganèse	4,0	8,0	»
Gangue.....	3,8	4,0	0,7
Silice combinée.....	»	»	4,8
	<u>99,6</u>	<u>99,8</u>	<u>97,4</u>
Carbonate de zinc... ..	74,8	86,2	28,9
— de plomb. »	»	»	12,9
— de chaux. »	»	»	35,7
— de magnésie »	»	»	41,6
Hydrate de fer... ..	22,2	2,6	2,0
— de manganèse	1,8	40,0	»
Silicate de zinc.....	»	»	5,8
Gangue.....	3,8	4,0	0,7
	<u>99,6</u>	<u>99,8</u>	<u>97,6</u>

(4) C. jaune, grand-duché du Rhin à Isserlhône. —

(5) C. noire, *id.* — (6) C. de Tunis.

(*Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 583.*)

## ZINC OXYDÉ FERRIFÈRE.

Syn. : *Zinc oxydé rouge; brucite.*

## ZINC OXYDÉ ROUGE.

Ox. de zinc et trac. de mang <sup>se</sup>	94,45	96,49
Sesquioxyde de manganèse.	»	3,70
Résidu non attaqué (franklinite)	4,49	»
Perte.....	4,09	»

(WHITNEY, *Annuaire de Millon et Reiset, 1848, p. 160.*)

## ZINC OXYDÉ ROUGE.

	(1)	(2)
Peroxyde de fer.....	»	66,0
Oxyde de fer au minimum. . .	45	»
— de zinc, environ.....	50	47,0
— de mang <sup>se</sup> au minimum	5 rouge	46,0
	<u>400</u>	<u>99,0</u>

	(3)	(4)
Oxyde de zinc, environ... ..	92,0	88,0
— de mang <sup>se</sup> au minimum,		
rouge.....	8,0	42,0
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(1) Z. de New-Jersey, par VAUQUELIN, *Ann. des Mines, t. IV, p. 483.* — (2) Z. de Franklin, par ERTTER, *id.*, t. IV, p. 491. — (4) Z., par BERTHIER, *Tr. des Essais, t. II, p. 578.* — (3) Z., par BRUCE, *id.*

## ZINC SÉLÉNIÉ.

Sélénium.....	49,0
Soufre.....	4,5
Zinc.....	24,0
Mercure.....	49,0
Chaux.....	6,0
	<u>99,5</u>

(DEL RIO, *Tr. de Min. de Dufrénoy, t. II, p. 596.*)

## ZINC SILICATÉ.

Syn. : *Zinc oxydé; zinkglas; galmei; calamine; calamine électrique.*

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de zinc.....	38,0	68,3	64,5
Silice.....	50,0	25,0	25,5
Eau.....	12,0	4,4	10,0
	<u>400,0</u>	<u>97,7</u>	<u>400,0</u>

	(4)	(5)	(6)
Acide carbonique.. »	»	»	0,45
Ox. de plomb et étain »	»	»	0,30
Oxyde de zinc.....	64,7	74,33	66,83
Silice.....	25,3	25,00	24,89
Eau.....	9,5	»	7,64
Oxyde de mangan <sup>se</sup> »	»	2,66	»
— de cuivre.. 0,5	»	»	»
— de fer..... »	»	0,67	»
Perte..... »	»	»	0,06
	<u>400,0</u>	<u>99,66</u>	<u>400,47</u>

(1) C. de Fribourg, par PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 29. — (2) C. de Reyhania, par SMITHSON, *Journ. des Mines, novembre 1840, p. 345.* — (3) C. de Fribourg, par le même, *id.* — (4) C. de Sibérie, par le même, *id.* — (5) C. de New-Jersey, par VANUXEM, *Journ. de Phil.*, 1824, p. 1. — (6) C. par BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 29.)

## ZINC SILICEUX.

Oxyde de zinc.....	62,85	65,66
Acide silicique.....	25,38	25,96
Eau.....	9,07	8,38
Oxyde de plomb.....	2,70	»
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(HERMANN, *Annuaire de Millon et Reiset, 1845, p. 209.*)

## ZINC SULFATE.

Syn. : *Vitriol blanc; vitriol de Goslar; couperose blanche; zinc vitriol; gallizinite.*

	(1)	(2)
Zinc.....	»	25,666
Silice.....	»	0,666
Acide sulfurique.	29,8	21,600
Oxyde de zinc.. 28,5		
— de mang. 0,7		»
— de fer.... 0,4		0,166
Manganèse..... »		4,333
Eau..... 40,8 cristallisation		46,500
Cuivre..... »		4,000
Perte..... »		0,069
	<u>400,2</u>	<u>400,000</u>

(1) Z. par BEUDANT, *Tr. de Min. de Dufrénoy, t. II, p. 621.* — (2) Z. du Cornouailles, par SCHAUB, *Ann. de Ch.*, t. XXXVIII, p. 328.

## ZINC SULFURÉ.

Syn. : *Mine de zinc sulfureuse; blende.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Zinc.....	61,5	61,65	66,34	62,0
Fer.....	33,0	3,20	»	»
Oxyde de fer	»	»	»	4,5
Plomb.....	»	1,50	»	»
Soufre....	4,0	33,45	33,66	34,0
	98,5	99,50	100,00	97,5
		(5)	(6)	(7)
Zinc.....		62,62	68,48	59,09
Oxyde de fer....		2,20	8,08	12,05
Plomb.....		1,78	»	»
Soufre.....		32,75	23,46	28,86
		99,35	99,72	100,00

(1) Z. par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 181. — (2) Zinc concrétionné du Brisgau, par LAUGIER, *id.* — (3) Z. naturel, par ARVEDSON, *id.* — (4) Blende, par A. G., *Journ. des Mines*, juin 1807, p. 483. — (5) Zinc concrétionné cadmiifère, par LOW, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 589. — (6) Blende brune, sa pesanteur spécifique est de 4,061, par DUMÉNIL, *Ann. of Phil.*, n° 86. — (7) Z. par THOMSON, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 166.

## ZINC SULFURÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	37,0	4,6	»	»
Cuivre.....	5,4	0,9	»	traces
Plomb.....	44,6	»	»	»
Zinc.....	16,0	54,0	0,430	53,47
Fer.....	2,4	7,9	0,457	11,79
Soufre.....	17,4	33,5	0,286	33,73
Pyrite.....	»	»	0,017	»
Quartz.....	»	»	0,080	»
Alumine.....	3,2	»	»	»
Ox. de mangan.	»	»	»	0,74
Oxygène.....	»	»	0,047	»
Perte.....	7,0	»	»	»
	100,0	97,9	0,987	99,43
		(5)	(6)	(7)
Silice.....		0,200	»	»
Cuivre.....		»	»	traces
Zinc.....		2,243	0,448	46,45
Fer.....		0,762	0,439	16,88
Soufre.....		1,485	0,278	33,76
Pyrite.....		»	0,046	»
Quartz.....		»	0,087	»
Alumine....		»	0,009	»
Eau et acide carbonique	0,210	»	0,23	»
Ox. de mang.	»	0,002	»	»
Oxygène....	»	0,009	»	»
Perte.....	0,400	»	»	»
	5,000	0,988	97,32	98,34

(1) B. de Servos près de Chamouni, *Journ. des Mines*, septembre 1812, p. 198. — (2) Blende, par LECANU, *Journ. de Ph.*, t. IX, p. 457. — (3) B. noire de Maréoto, par BOESSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 314. — (4) B. brune, noirâtre, cristalline, par SCHREBER, *Ann. de Pogg.*, 1845, n° 6, suite — (5) B. du Puig, (Pyrénées-Orientales, par BOUIS, *Inst.*, 1835. — (6) (7) B. conchoïde, par SCHREBER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.

## ZINC SULFURÉ.

	(1)	(2)	(3)
Zinc.....	63,0	63,0	64,5
Fer.....	2,0	3,4	4,0
Soufre.....	35,0	33,6	33,0
Gangue.....	»	»	4,5
	100,0	100,0	100,0
Sulfure de zinc.....	94,5	94,5	92,2
Protosulfure de fer...	3,3	5,4	6,3
Gangue.....	»	»	4,5
	97,8	99,9	100,0
		(4)	(5)
Zinc.....		42,3	55,0
Fer.....		7,3	8,6
Soufre.....		25,5	36,2
Gangue.....		24,9	»
		100,0	99,8
		(6)	(6)
Zinc.....		42,3	55,0
Fer.....		7,3	8,6
Soufre.....		25,5	36,2
Gangue.....		24,9	»
		100,0	99,8
Sulfure de zinc.....	63,5	82,5	75,3
Protosulfure de fer...	11,7	16,2	16,0
Gangue.....	24,9	»	7,0
	100,1	98,7	98,3

(1) B. de Vienne (Isère). — (2) B. de Bagnères-de-Luchon. — (3) B. d'Angleterre. — (4) B. d'Argentières (Ardèche). — (5) B. de Chéronis (Charente). — (6) B. de Cogelin (Var).

(Tr. de Ch. de Dumas, t. II, p. 201.

## ZINC VITRIOL. Voy. ZINC SULFATÉ.

## ZINCORISE. Voy. ZINC HYDROCARBONATÉ.

## ZINKENITE.

Plomb.....	31,84
Antimoine.....	44,39
Soufre.....	22,54
Cuivre.....	0,42
	99,19

(H. Rosk, *Ann. der Phys.*, 1826, p. 99)

## ZINKIGLAS. Voy. ZINC SILICATÉ.

## ZINKSPATH. Voy. ZINC CARBONATÉ.

## ZINNERZ. Voy. ÉTAÏN OXYDÉ.

## ZINNOBER. Voy. MERCURE SULFURÉ.

## ZIRCON.

Syn. : *Zirconite; hyacinthe; jargon; ceylanite; malacon.*

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice....	32,6	33	32,5	33,48	33,85
Zircon....	64,5	66	64,5	66,52	64,81
Oxyde de fer	2,0	»	4,5	»	»
Perox. de fer	»	»	»	»	4,55
Chaux....	»	»	»	»	0,88
	99,1	99	98,5	100,00	

(1) Z. de Ceylan, par VACOLELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 192. — (2) Z. de Norvège, par KLAPROTH, *id.*, t. XLV, p. 19. — (3) Z. de l'Oural, *parlemême*, *id.*, t. VI, p. 1. — (4) Z. d'Épouilly, par BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 35. — (5) Z. calune, par HENSEBERG, *Annales de Millou et Reiset*, 1848, p. 176.

MALACO.	(1)	(2)	(3)
Oxyde de mangan <sup>se</sup> .....	»	6,50	»
— de titane. . . . .	»	18,50	»
Alumine .....	»	40,00	68,0
Acide silicique. . . . .	34,34	66,00	2,0
Zircone .....	63,40	2,00	»
Oxyde ferrique. . . . .	0,44	65,25	16,0
Yttria. . . . .	0,34	»	»
Chaux. . . . .	0,39	26,25	»
Magnésie. . . . .	0,44	»	42,0
Eau. . . . .	3,03	»	»
Perte. . . . .	»	»	2,0
	98,99	494,50	400,0

	(4)	(5)
Oxyde de manganèse. . . . .	»	0,44
Acide silicique. . . . .	28,95	30,87
Zircone. . . . .	57,20	64,47
Oxyde ferrique. . . . .	2,70	3,67
Chaux. . . . .	»	0,08
Eau. . . . .	3,05	3,09
	94,90	99,02

(1) M. de Norwège, par SCHÉERER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846. — (2) M. de Norwège, par JOHN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 103. — (3) Ceylanite, par DESCOTILS, *id.*, t. XXIII, p. 220. — (4) (5) M., par DAMOUR, *Ann. de Ch. et de Ph.*, septembre 1848, t. XXIV, p. 92.

ZIRÇONE. ZrO<sup>5</sup>.

Zirconium. . . . .	840,42	73,69
Oxygène. . . . .	300,00	26,34
	4140,42	400,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 346.)

## ZIRÇONE HYDRATÉE.

Zircone. . . . .	87,44	400,000
Eau. . . . .	42,89	14,793
	400,00	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 361.)

ZIRÇONE HYDRATÉE. ZrO<sup>5</sup>,3HO.

	Tr.	Calc.	
Zircone. . . . .	77,44	1440,40	77,47
Eau. . . . .	22,89	337,50	22,83
	400,00	4477,90	400,00

(ERDMANN.)

## ZIRÇONE POTASSIFÈRE.

Zircone. . . . .	96,89
Potasse. . . . .	3,44
	400,00

(ERDMANN, *Rev. sc. et ind.*, 2<sup>e</sup> série, t. II, p. 153.)

## ZIRCONITE. Voy. ZIRCON.

## ZOÏSITE. Voy. ÉPIDOTE.

## ZOÏSITE de Zwiesel.

Chaux. . . . .	22,67
Magnésie. . . . .	0,73
Oxyde de fer. . . . .	6,49
Alumine. . . . .	29,48
Silice. . . . .	40,62
Perte. . . . .	0,42
	99,84

(KOHN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 288.)

## ZOÏSITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice. . . . .	40,95	42,800	44,56
Alumine. . . . .	30,34	31,440	23,72
Chaux. . . . .	21,56	18,720	24,71
Protoxyde de fer. . . . .	4,96	2,288	»
Acide stannique. . . . .	»	»	»
Magnésie. . . . .	»	4,630	»
Soude. . . . .	»	4,890	»
Sesquioxyde de fer. . . . .	»	»	8,83
Eau. . . . .	0,56	0,640	»
Acide carbonique. . . . .	4,13	»	»

	(4)	(5)	(6)
Silice. . . . .	37,86	37,32	37,47
Alumine. . . . .	46,30	22,85	24,09
Sesquiox. de mang. . . . .	48,96	»	»
Chaux. . . . .	13,42	22,03	22,49
Protoxyde de fer. . . . .	7,41	4,86	2,84
— de mangan <sup>se</sup> . . . . .	4,82	»	»
Oxyde de cuivre. . . . .	0,40	»	»
Magnésie. . . . .	»	0,77	»
Sesquioxyde de fer. . . . .	»	14,56	10,60
Eau. . . . .	»	0,29	0,34
Acide carbonique. . . . .	»	2,64	4,90

(1) Z. grise de Faltigel (Tyrol), par HERMANN. — (2) Z. rouge, par GMELIN. — (3) Z. brune, canton de Berne, par RAMMELSBERG. — (4) Z. noire, par SOBBERO. — (5) Z. verte, par HERMANN. — (6) Z. près de Naschimskaja-Gora.

(*Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 215.)

## ZUNDERERZ d'Andréasberg.

Soufre. . . . .	19,57
Arsenic. . . . .	12,60
Antimoine. . . . .	16,88
Argent. . . . .	2,56
Plomb. . . . .	43,06
Fer. . . . .	4,52
	99,19

(HAUSMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

## ZURLITE. Voy. WOLLASTONITE.