

DICIONNAIRE

DES

ANALYSES CHIMIQUES

I

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. HOFFER et NICKLES.

- *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.

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 VAUGRARD, 9.

DICTIONNAIRE
DES
ANALYSES CHIMIQUES

OU

RÉPERTOIRE ALPHABÉTIQUE

DES ANALYSES DE TOUS LES CORPS NATURELS ET ARTIFICIELS

DEPUIS L'ORIGINE DE LA CHIMIE JUSQU'À 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

Bull. ou. Profus. de la Statique des végétaux.

TOME PREMIER

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 PRINCIPE

—
1851

PRÉFACE.

Lorsque nous avons entrepris le travail que nous livrons au public, nous sentions depuis longtemps la nécessité d'un recueil qui contînt l'ensemble des analyses de toutes les substances que les savants et les industriels ont intérêt à bien connaître. Lors même qu'on aurait à sa disposition les collections de livres d'où nous avons tiré les éléments de ce Dictionnaire, il serait encore avantageux de trouver réunis dans un seul ouvrage tous les résultats des travaux qu'il faudrait consulter, avec l'indication précise des sources qui les ont fournis.

Le titre de notre ouvrage indique l'étendue de la tâche que nous nous sommes imposée. Nous avons voulu que ce livre pût servir non-seulement aux hommes qui s'occupent de spéculations scientifiques, mais encore à tous ceux qui auraient besoin, dans la pratique, de connaître exactement la nature des matières sur lesquelles ils opèrent. L'ingénieur, le médecin, le pharmacien, le manufacturier, l'agriculteur trouveront dans ce Dictionnaire les documents qui les intéressent.

En exposant la méthode que nous avons suivie dans l'exécution de notre travail, nous fournirons des instructions indispensables aux personnes qui voudront en tirer tout le parti possible : quant aux principes immédiats et aux composés définis de la chimie minérale et de la chimie organique, nous avons pris pour base la nomenclature des traités les plus récents et les plus accrédités, publiés dans notre langue. Nous avons fait suivre le nom adopté pour chaque corps d'une synonymie, d'où nous avons exclu seulement les noms tout à fait étrangers à la langue française. En même temps, chacun des noms synonymes s'est rangé à la place que lui assignait l'ordre alphabétique du Dictionnaire, avec un renvoi au

nom que nous avons choisi pour titre de la série des analyses relatives à ce corps. A côté du nom d'un corps nous inscrivons son *équivalent rapporté à l'oxygène*, et le symbole qui le représente. Nous avons cru devoir nous contenter de ces indications purement expérimentales, et nous avons omis les formules atomiques; leur construction est en effet basée sur des discussions que notre recueil ne pouvait pas admettre. Souvent nous ajoutons quelques autres nombres spécifiques, tels que la densité, la température d'ébullition. Enfin nous inscrivons à la suite toutes les analyses qui ont été faites du même corps, en suivant, autant que possible, l'ordre chronologique de leur publication, l'indication du nom de l'auteur, du recueil qui la contient, etc., etc. Ces analyses en centièmes sont toujours accompagnées du calcul détaillé des équivalents.

Au point de vue de la science abstraite, nous croyons que les chimistes apprécieront l'importance et la commodité d'un recueil qui renferme les faits constants relatifs à tous les composés importants, les formules qui les désignent, et les nombres au moyen desquels ces formules ont été établies. La série chronologique des analyses présentera pour chaque corps une sorte de résumé historique, où l'on pourra suivre les progrès de la science. Enfin, les renvois aux mémoires d'où les analyses ont été extraites, fourniront des bulletins bibliographiques utiles et intéressants.

Mais une portion considérable de l'ouvrage est consacrée à d'autres analyses dont il nous reste à parler. Le naturaliste et le médecin trouveront dans ce livre les compositions des tissus d'animaux et de plantes, des produits de l'organisation dans l'état de santé et de maladie. Le géologue y trouvera les analyses des roches et des fossiles, dont l'ingénieur, à son tour, peut tirer un parti avantageux pour la connaissance des localités qu'il exploite, ou des matériaux qu'il veut mettre en œuvre. Nous croyons inutile de détailler tous les renseignements qu'un Dictionnaire d'analyses chimiques doit fournir au fabricant de produits chimiques, au teinturier, au maître de forges, etc. Les

agriculteurs puiseront dans ce recueil beaucoup d'indications utiles sur les terrains qu'ils cultivent, sur les semences qu'ils leur confient, sur les produits qu'ils veulent en obtenir.

Nous ne nous faisons point illusion sur la valeur de notre œuvre, ni sur la perfection que nous avons pu lui donner. Il fallait, pour achever ce travail, de l'ordre et de la méthode; nous y avons apporté tous les soins consciencieux, toute l'attention sévère dont nous étions capables. Dans un travail aussi compliqué, des erreurs auront pu nous échapper; nous accueillerons avec reconnaissance les rectifications que l'on voudra bien nous signaler. Heureux si les chimistes témoignent quelque intérêt à une entreprise aussi laborieuse, et s'ils nous savent gré de nos soins à enregistrer les résultats de la science qu'enrichissent leurs travaux.

Paris, 15 novembre 1850.

DICTIONNAIRE

DES

ANALYSES CHIMIQUES.

ABRAZITE

ABRAZITE. Voy. GISMONDINE.

ABRICOTS. Portion charnue.

Sucre incristallisable.....	3,30
Gomme.....	3,82
Acide citrique.....	4,81
Graisse d'un jaune safran.....	0,90
Graisse analogue à la cire.....	0,48
Chlorophylle.....	0,04
Extr. gomm., brun-cannelle.....	0,75
Fibrine amyliacée.....	0,80
Fibrine.....	457,70
Eau.....	830,49
	<u>4,000,00</u>

ABRICOTS. Épiderme extérieur.

Résine brute, soluble dans l'alcool et l'éther.....	48,09
Gomme.....	24,42
Extrait insoluble dans l'alcool avec du gypse.....	44,43
Substance mucilagineuse extraite par la potasse.....	479,45
Fibrine, humidité et perte.....	764,19
	<u>4,000,00</u>

(BLEY.)

ABRICOTS.

	(1)	(2)	(3)
Matière anim....	0,76	0,34	0,47
Mat. color. verte	0,04	0,03	jaune 0,10
Ligneux.....	3,61	2,53	4,86
Gomme.....	4,40	4,47	5,42
A reporter....	8,64	7,37	7,25

(1) Fruits verts. — (2) Fruits plus avancés. — (3) Fruits mûrs.

ABRICOTS

Report....	8,64	7,37	7,25
Sucre.....	traces	6,64	46,48
Acide malique..	2,70	2,30	4,80
Chaux, très-petite quantité dans les trois.			
Eau.....	89,39	84,49	74,87
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(BÉRARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 236.)

ABRICOTS. Suc examiné aux différentes époques de la maturation (100 gr.)

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
46 mai	4,032	4,05	7,66	0,426	
29 —	4,043	5,20	8,43	0,464	
4 juin	4,055	6,42	8,57	0,522	
45 —	4,058	6,64	8,87	0,614	
27 —	4,066	6,75	8,95	0,643	

(1) Dates. — (2) Densité. — (3) Résidu après dessiccation dans le vide. — (4) Crème de tartre. — (5) Cendres.

(COUVERCHEL, *J. de Ph.*, t. VII, p. 268.)

ABRICOTS. Noyaux.

	(1)	(2)
Huile grasse.....	23,333	3,57
Sucre cristallin.....	42,666	3,57
Gomme.....	44,500	44,28
Mucilage soluble dans la potasse caustique....	40,000	42,67
Fibrine.....	8,333	23,10
Albumine végétale....	traces	traces
Eau.....	31,468	42,74
	<u>400,000</u>	<u>400,00</u>

(1) Amande. — (2) Épiderme.

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

ABSINTHE. Cendres.

Chlorure de potassium.....	3
Sulfate de potasse.....	4
Carbonate de chaux.....	59
Alumine.....	5
Sulfate de chaux.....	5
Silice.....	4
Oxyde de fer.....	3
Perte.....	40
	<hr/>
	90

ABSINTHE. Décoction.

Résine sèche.....	48,00
Chlorure de potassium.....	42,00
Acide végétal.....	50,00
Combinaison d'acide végétal et de potasse.....	2,44
	<hr/>
	142,44

(KUNSMULLER, *Ann. de Ch.*, t. VI, p. 35.)**ABSTRICHS. Voy. PLOMB.****ACADIALITE. Voy. CHABASIE.****ACAJOU. Sciure du bois.**

Charbon.....	48,4
Cendres.....	4,6
Matières volatiles.....	80,0
	<hr/>
	400,0

(T. des Essais de Berthier, t. I, p. 249.)

ACERDÈSE. Mn²O³ + HO.

Syn. : Oxyde de manganèse prismatique; manganèse oxydé hydraté; manganèse argentin; manganèse oxydé terreux; manganite; newkirkite; Warwicite.

ACERDÈSE d'Ihlefeld au Hartz.

Oxyde rouge de manganèse.....	86,85
Oxygène en excès.....	3,05
Eau.....	40,40
	<hr/>
	400,00

(TURNER.)

ACERDÈSE. Newkirkite d'Alsace.

Deutoxyde.....	56,30
Peroxyde de fer.....	40,35
Eau.....	6,70
	<hr/>
	403,35

(THOMSON.)

ACERDÈSE. Warwicite.

Manganèse.....	63,00
Oxygène.....	31,60
Eau.....	5,40

(T. de Min. de Dufrenoy, t. II, p. 407.)

ACÉTAL. C⁸H¹⁰O⁵,Dⁿ 0,842 à 21°; ébⁿ à 75°, sous 0^m,75.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	59,74	59,72
Hydrogène.....	14,58	10,97
Oxygène.....	28,65	29,34
	<hr/>	<hr/>
	99,94	400,00

(LIEBIG, *Journ. de Ph.*, t. XIX, p. 351.)**ACÉTAL.**

Carbone....	60,40	60,72	60,92	60,74
Hydrogène.	44,83	44,99	44,98	44,98
Oxygène...	27,77	27,28	27,20	27,28
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,0	99,99	400,40	400,00

(STAS, *Ann. de Millon et Reiset*, 1847, p. 373.)**ACÉTATE D'ALUMINE. Al²O³, 3C²H³O².**

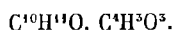
	(a)	(b)	(c)
Acide.....	73,84	92,06	85,74
Alumine.....	26,49	7,94	44,29
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,00	400,00	400,00

(a) RICHTER, *Stat. ch.* I, 136. — (b) WENZEL, *id.* p. 157. — (c) Calculé.**ACÉTATE D'AMMONIAQUE.**

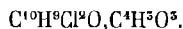
	(a)	(b)
Ammoniaque.....	37,5	29,65
Acide acétique.....	62,5	70,35
	<hr/>	<hr/>
	400,0	400,00

(a) WENZEL. — (b) RICHTER.

(Ch. org. de Gmelin, p. 239.)

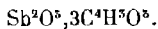
ACÉTATE D'AMYLÈNE.Ébⁿ à 425°.

	Tr.	Calc.		
Carbone...	64,38	64,57	64,45	64,52
Hydrogène.	40,51	40,66	40,87	40,75
Oxygène...	25,11	24,77	24,68	24,63
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,00	400,00	400,00	400,00

ACÉTATE D'AMYLÈNE CHLORÉ.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	42,25	42,44	42,38
Hydrogène...	6,03	6,47	5,97
Chlore.....	35,63	35,29	»
Oxygène.....	46,49	»	»
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,00		

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 201.)

ACÉTATE D'ANTIMOINE.

Acide acétique.....	50,22	1929,54
Oxyde d'antimoine....	49,78	1942,00
	400,00	3844,54

ACÉTATE D'ARGENT. $AgO, C_2H_3O_2$.

Oxyde d'argent.....	69,36	4454,64
Acide acétique.....	30,64	0643,48
	400,00	2094,79

(REDTENRACHER et J. LIEBIG, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 262.)**ACÉTATE DE BARYTE.** $BaO, C_2H_3O_2$.

Acide acétique.....	36,30	643,48
Baryte.....	56,70	956,88
	92,00	1600,06

(GEHLEN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 214.)**ACÉTATE DE BARYTE.**

	(a)	(b)	(c)	(d)
Acide.....	35	39,98	43,47	39,54
Base.....	58	60,02	56,83	60,46
Eau.....	7	»	»	»
	400	400,00	400,00	400,00

(a) BUCHOLZ. — (b) RICHTER, *Stat. ch.*, I, 126. — (c) GAY-LUSSAC et THÉNARD, *Rech. ph.-ch.*, t. II, p. 309. — (d) Calculé.**ACÉTATE DE BARYTE.**

	Tr.	Calc.
Baryte.....	56,0	52,00
Acide acétique.....	37,4	40,40
Eau.....	6,6	6,60
	400,0	400,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 209.)**ACÉTATE DE BARYTE soumis à la distillation, renfermant de l'eau; il fournit :**

Carbonate de baryte.....	72,2
Charbon.....	4,2
Acétone.....	48,3
Eau.....	6,6
Gaz carburés.....	4,7
	400,0

(T. de Ch. de Dumas, t. V, p. 159.)

ACÉTATE DE BISMUTH. $BiO, C_2H_3O_2$.

Acide.....	39,46
Base.....	60,84
	400,00

ACÉTATE DE CADMIUM. $CdO, C_2H_3O_2$.

Acide.....	44,60	643,48
Oxyde de cadmium.....	55,33	796,77
	400,00	4439,95

ACÉTATES DE CÉRIUM. ACÉTATE DE PROTOXYDE. $CeO, C_2H_3O_2$.

Acide.....	48,80	643,48
Protoxyde de cérium....	54,20	674,69
	400,00	4317,87

ACÉTATE DE PEROXYDE. $Ce^2O^3, 3C_2H_3O_2$.

Acide.....	57,44	4924,54
Sesquioxyde de cérium..	42,89	4449,39
	400,00	3373,93

ACÉTATE DE CHAUX. $CaO, C_2H_3O_2$.

	(a)	(b)	(c)
Acide.....	64,3	65,41	65,75
Chaux.....	35,7	34,89	34,25
	400,0	400,00	400,00

	(d)	(e)	(f)
Acide.....	64,6	63,75	64,38
Chaux.....	35,4	36,25	35,20
	400,0	400,00	995,20

(a) HIGGINS. — (b) RICHTER, *Stat. ch.*, I, p. 136. — (c) WENZEL, *id.*, p. 156. — (d) BERZELIUS, *Annals of Philosophy*. — (e) (f) Calculé.**ACÉTATES DE CHROME.** ACÉTATE DE PROTOXYDE. $CrO, C_2H_3O_2$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	300	25,4
Hydrogène.....	50	4,2
Oxygène.....	400	33,9
Oxyde de chrome.....	428	36,3
	4478	400,0

(FREMÿ, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. III, p. 293.)**ACÉTATE DE PEROXYDE.** $Cr^2O^3, 3C_2H_3O_2$.

Acide.....	65,78
Base.....	34,22
	400,00

ACÉTATE DE COBALT. $CoO, C_2H_3O_2$.

Acide.....	57,83	643,48
Oxyde de cobalt.....	42,17	468,99
	400,00	4442,07

ACÉTATES DE BIOXYDE DE CUIVRE.ACÉTATE NEUTRE. $\text{CuO}, \text{C}^4\text{H}^5\text{O}^5, 2\text{HO}$.Syn. : *Verdet ou cristaux de Vénus*.

Acide.....	643,52	56,48
Oxyde.....	495,60	43,52
	4139,42	400,00
Eau.....	412,62	
Sel hydraté.....	4254,74	

ACÉTATE SESQUIBASIQUE. $3\text{CuO}, 2\text{C}^4\text{H}^5\text{O}^5, 42\text{HO}$.

Acide acétique.....	37,30	4286,378
Oxyde de cuivre....	43,42	4487,400
Eau.....	49,58	674,463
	400,00	3447,944

(T. de Ch. organ. de Liebig, t. I, p. 420.)

ACÉTATE BIBASIQUE. $2\text{CuO}, \text{C}^4\text{H}^5\text{O}^5, 8\text{HO}$.Syn. : *Vert-de-gris*.

Acide.....	643,2	27,85
Base.....	994,2	42,92
Eau.....	674,9	29,22
	2309,3	400,00

(T. de Ch. de Dumas, t. V, p. 171.)

ACÉTATE BIBASIQUE.

	(a)	(b)	(c)
Acide acétique... ..	25,42	29,2	26,64
Bioxyde de cuivre..	39,44	59,2	62,44
Eau.....	35,47	41,6	44,25
	400,00	400,0	400,00

(a) PROUST, *Ann. de Ch.*, t. XXXII, p. 36. —(b) PHILIPPE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 213.(c) ROUX, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 13.**ACÉTATE BIBASIQUE.**

	(1)	(2)	(3)
Acide acétique... ..	28,30	29,3	29,62
Oxyde de cuivre..	43,25	43,5	44,25
Eau.....	28,45	25,2	25,51
Impuretés.....	0,00	2,0	0,62
	400,00	400,0	400,00

(1) Cristaux bleus. — (2) Vert-de-gris de France.

(3) *Id.* d'Angleterre.(PHILLIPS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 215.)**ACÉTATE BIBASIQUE. Vert-de-gris de Grenoble.**

Acide carbonique.....	9,40
Eau faiblement acidulée.....	43,05
Acide fort et coloré.....	53,95
Cuivre.....	20,90
Carbone.....	3,00
	400,00

ACÉTATE BIBASIQUE. Vert-de-gris de Montpellier.

Acide carbonique.....	8,00
Acide acéteux très-faible et très-em-pyreumatique.....	65,45
Cuivre.....	22,50
Carbone.....	4,35
	400,00

(CHAPTAL, *Journ. des Mines*, frimaire an II, p. 230.)**ACÉTATE TRIBASIQUE. $3\text{CuO}, \text{C}^4\text{H}^5\text{O}^5, 3\text{HO}$.**

Acide.....	643,48	27,88
Base.....	4486,84	64,67
Eau.....	338,52	7,35
	2468,54	400,00

(T. de Ch. de Dumas, t. V, p. 171.)

ACÉTATE TRIBASIQUE.

Acide et eau.....	37
Oxyde.....	63
	400

(PROUST, *Ann. de Ch.*, t. XXXII, p. 40.)**ACÉTATE SURBASIQUE.**

Oxyde de cuivre.....	92,38
Carbone.....	2,39
Hydrogène.....	0,58
Oxygène.....	4,65
	400,00

(ROUX, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 17.)**ACÉTATES D'ÉTAÏN. ACÉTATE DE PROTOXYDE. $\text{SnO}, \text{C}^4\text{H}^5\text{O}^5$.**

Acide acétique.....	43,50	643,48
Oxyde d'étain.....	56,50	735,29
	400,00	4378,47

ACÉTATE DE BIOXYDE. $\text{SnO}^2, 2\text{C}^4\text{H}^5\text{O}^5$.

Acide acétique.....	57,90	4286,36
Acide stannique.....	42,40	935,29
	400,00	2224,65

ACÉTATE D'ÉTHYLE. Voy. ÉTHER ACÉTIQUE.**ACÉTATES DE FER. ACÉTATE DE PROTOXYDE. $\text{FeO}, \text{C}^4\text{H}^5\text{O}^5$.**

Acide acétique.....	59,42	643,48
Protoxyde de fer.....	40,58	439,20
	400,00	4082,38

ACÉTATE DE PEROXYDE. $\text{Fe}^2\text{O}^3, 3\text{C}^4\text{H}^5\text{O}^5$.

Acide acétique.....	66,35	4929,54
Oxyde de fer.....	33,65	439,20
	400,00	2368,74

ACÉTATE DE GLUCINE. $\text{Gl}^2\text{O}^3, \text{C}^4\text{H}^5\text{O}^5$.

Acide acétique.....	66,72	643,48
Glucine.....	33,28	441,26
	100,00	4084,44

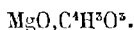
ACÉTATE DE LITHINE. $\text{LiO}, \text{C}^4\text{H}^5\text{O}^5$.

Acide acétique.....	78,40	643,48
Lithine.....	21,90	180,37
	100,00	823,55

ACÉTATE DE LITHINE.

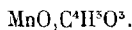
Lithine.....		47,30
Acide acétique.....		64,43
Eau.....		21,57
		400,00

(HAMMELSBURG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 134.)

ACÉTATE DE MAGNÉSIE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Acide..	65,96	70,65	71,83	643,48
Base..	34,04	29,35	28,47	258,35
	100,00	400,00	400,00	901,53

(a) WENZEL, *Traité*, p. 150. — (b) RICHTER, *Stat. ch.*, t. I, p. 136. — (c) (d) Calculé.

ACÉTATE DE MANGANÈSE.

Acide acétique.....		41,46
Protoxyde de manganèse.....		29,33
Eau.....		29,21
		400,00

(*Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 627.)

ACÉTATE DE MANGANÈSE.

Oxyde de manganèse.....		30
Eau et acide.....		70
		400

(JOHN, *J. des Mines*, mars 1808, p. 201.)

ACÉTATES DE MERCURE. ACÉTATE DE PROTOXYDE. $\text{Hg}^2\text{O}, \text{C}^4\text{H}^5\text{O}^5$.

Protoxyde de mercure....	80,46	2631,6
Acide acétique.....	49,54	643,2
	100,00	3274,8

ACÉTATE DE BIOXYDE. $\text{HgO}, \text{C}^4\text{H}^5\text{O}^5$.

Acide acétique.....	32,02	643,48
Bioxyde de mercure....	67,98	4365,82
	100,00	2009,00

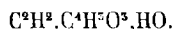
ACÉTATE DE BIOXYDE.

Carbone.....		300,0
Mercure.....		4250,0
Oxygène.....		400,0
Hydrogène.....		37,5
Eau.....		224,5
		2212,0

ACÉTATE DE BIOXYDE.

Acide acétique.....		14,67
Oxyde de mercure.....		61,46
Eau.....		24,47
		400,00

(MILLON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVIII, p. 372.)

ACÉTATE DE MÉTHYLÈNE.

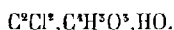
Syn. : *Acétate de méthyle.*

	Calc.		Tr.
Carbone.....	459,10	49,15	49,2
Hydrogène.....	73,00	8,03	8,3
Oxygène.....	400,00	42,82	42,5
	934,40	400,00	400,0

ACÉTATE DE MÉTHYLÈNE.

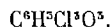
	Calc.	
Méthylène.....	478,05	49,06
Acide acétique.....	643,55	68,90
Eau.....	442,50	42,04
	934,40	400,00

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 46.)

ACÉTATE DE MÉTHYLÈNE CHLORÉ.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	458,622	25,58	25,97
Hydrogène.....	49,948	2,78	3,08
Chlore.....	885,300	49,33	48,23
Oxygène.....	400,000	22,34	"
	4793,840	400,00	

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 382.)

ACÉTATE DE MÉTHYLÈNE ET CHLORE.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	20,5	21,593
Hydrogène.....	4,7	4,762
Oxygène.....	15,7	14,424
Chlore.....	62,1	62,524
	100,0	100,000

(LAURENT, *T. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 415.)

ACÉTATES

6

ACÉTATES

ACÉTATES DE MOLYBDÈNE. ACÉTATE DE PROTOXYDE. $\text{MoO}, \text{C}^4\text{H}^5\text{O}^5$.

Acide.....	47,94	643,48
Protoxyde de molybdène..	52,06	698,52
	100,00	4344,70

ACÉTATE DE PEROXYDE. $\text{MoO}^2, 2\text{C}^4\text{H}^5\text{O}^5$.

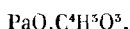
Acide.....	61,70	4286,36
Bioxyde de molybdène..	38,30	798,52
	100,00	2084,88

ACÉTATE DE MORPHINE.

Morphine.....	3600,32	88,7
Acide.....	455,14	44,3
	4055,46	400,0

ACÉTATE DE NICKEL. $\text{NiO}, \text{C}^4\text{H}^5\text{O}^5$.

Acide.....	643,18	57,80
Oxyde de nickel.....	369,67	42,20
	1012,85	400,00

ACÉTATE DE PALLADIUM.

Acide.....	45,65	643,48
Oxyde de palladium....	54,35	665,90
	100,00	4309,08

ACÉTATE DE PLATINE. $\text{PtO}, \text{C}^4\text{H}^5\text{O}^5$.

Acide.....	32,54	643,48
Oxyde de platine.....	67,46	4333,50
	100,00	4976,68

ACÉTATES DE PLOMB. ACÉTATE NEUTRE ou sel de Saturne. $\text{PbO}, \text{C}^4\text{H}^5\text{O}^5, 3\text{HO}$.

	(a)	(b)	(c)
Acide.....	26	26,96	26,84
Base.....	58	58,74	58,95
Eau.....	46	44,33	44,24
	100	400,00	400,00

(a) THOMSON, *Syst. de Ch.*, t. II, p. 664. — (b) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 298. — (c) Calculé.

ACÉTATE NEUTRE.

Carbone.....	17,26
Hydrogène.....	2,23
Oxygène.....	47,87
Oxyde de plomb.....	82,64
	120,00

(PAYEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 40.)

ACÉTATE SESQUIBASIQUE. $3\text{PbO}, 2\text{C}^4\text{H}^5\text{O}^5$.

Acide acétique.....	23,5	4286,36
Oxyde de plomb.....	76,5	4394,50
	100,0	2680,86

(BERZELIUS, *Annals of Philosophy*, V, 174.)

ACÉTATE TRIBASIQUE. $3\text{PbO}, \text{C}^4\text{H}^5\text{O}^5$,

Syn. : *Eau de Goutard, extrait de Saturne.*

Acide acétique.....	43,34	643,5
Oxyde de plomb.....	86,66	4483,8
	100,00	4827,3

(T. de Ch, de Dumas, t. V, p. 176.)

ACÉTATE TRIBASIQUE.

Acide acétique.....	43,23
Oxyde de plomb.....	86,77
	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 300.)

ACÉTATE TRIBASIQUE.

Carbone.....	67,2
Hydrogène.....	10,4
Oxygène.....	82,6
Oxyde de plomb.....	890,0
	1050,2

(PAYEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 46.)

ACÉTATE SEXBASIQUE. $6\text{PbO}, \text{C}^4\text{H}^5\text{O}^5$.

Acide acétique.....	7,14	643,2
Oxyde de plomb.....	92,86	8367,6
	100,00	9040,8

ACÉTATE SEXBASIQUE.

Acide acétique.....	5,70
Oxyde de plomb.....	94,30
Eau.....	3,00
	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 301.)

ACÉTATE DE POTASSE.

	(a)	(b)	(c)
Acide.....	38,5	47,98	49,85
Base.....	61,5	52,02	50,15
	100,0	400,00	400,00

	(d)	(e)
Acide.....	51,52	643,48
Base.....	48,48	589,92
	100,00	4233,00

(a) HIGGINS. — (b) RICHTER, *Stat. ch.*, I, 136. — (c) WENZEL, *Verwandschaft*, I, p. 147. — (d) (e) Calculé.

ACÉTATES

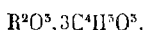
ACÉTATE DE POTASSE. Sel dissous par 100 parties d'eau.

	(1)	(2)
A 0°	»	476
A 2°	488	486
A 13°,9	229	245
A 28°,5	311	348
A 62°	492	486
A 100°	»	676

(1) Trouvé. — (2) Calculé d'après la formule 176 + 5 t.

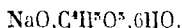
(OSANN, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. V, p. 156.)

ACÉTATE DE RHODIUM.



Acide.....	54,63	4929,54
Sesquioxyde de rhodium, base.....	45,37	1602,70
	<u>400,00</u>	<u>3532,24</u>

ACÉTATE DE SOUDE.



	(a)	(b)	(c)
Acide.....	60,39	63,28	61,45
Base.....	39,61	36,72	38,55
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

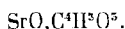
(a) WENZEL, *Traité*, p. 147. — (b) RICHTER, *Stat. ch.*, LXXXII, 1:3. — (c) Calculé.

ACÉTATE DE SOUDE.

Soude.....	49,46
Acide acétique.....	31,24
Eau.....	49,60
	<u>400,00</u>

(ANTHON, *J. de Pharm.*, 3^e série, t. II, p. 421.)

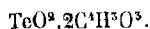
ACÉTATE DE STRONTIANE.



	Tr.	Calc.	
Acide.....	52,69	49,53	643,48
Base.....	47,31	50,47	687,28
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>4330,46</u>

(RICHTER, *Stat. ch.*, t. I, p. 136.)

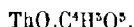
ACÉTATE DE TELLURE.



Acide acétique.....	56,22	4286,36
Acide tellureux.....	43,78	4004,76
	<u>400,00</u>	<u>2288,42</u>

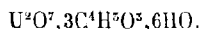
ACÉTATES

ACÉTATE DE THORINIUM.



Oxyde de thorinium....	56,78	844,90
Acide.....	43,22	643,19
	<u>400,00</u>	<u>4488,09</u>

ACÉTATES D'URANE.



	(a)	(b)	(c)
Peroxyde d'urane..	67,35	67,45	66,93
Acide acétique....	24,44	»	23,93
Eau.....	8,32	»	»
	<u>400,08</u>		

	(d)	(e)	(f)
Peroxyde d'urane...	67,25	67,30	67,54
Acide acétique....	23,53	»	»
Eau.....	»	21,60	24,46
Carbone.....	»	44,27	44,30
		<u>400,47</u>	<u>400,00</u>

(a) (b) (c) (d) WERTHEIM, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XI, p. 57. — (e) (f) PELIGOT, *id.*, t. V, p. 39.

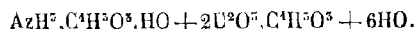
ACÉTATES D'URANE. $U^2O^5, C^4H^3O^5, 3HO$.

	Tr.		
Peroxyde d'urane....	»	64,61	64,24
Acide acétiq. »	»	23,59	»
Eau.....	43,02	44,79	»

	Tr.	Calc.	
Peroxyde d'urane	64,78	4792,72	64,67
Acide acétique.. »	»	637,50	23,03
Eau..... »	»	337,30	42,20
		<u>2767,72</u>	<u>400,00</u>

(WERTHEIM.)

ACÉTATE DOUBLE D'URANE ET D'AMMONIAQUE.



	Tr.	
Ammoniaque.....	5,24	»
Peroxyde d'urane.....	53,44	55,13
Acide acétique.....	29,62	»
Eau.....	40,00	40,75

	Calc.	
Ammoniaque.....	327,04	5,03
Peroxyde d'urane.....	3385,44	55,46
Acide acétique.....	1942,50	29,43
Eau.....	675,00	40,38

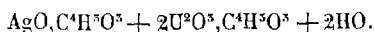
(WERTHEIM.)

ACÉTATES

8

ACÉTATES

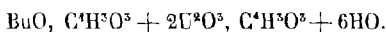
ACÉTATE DOUBLE D'URANE ET D'ARGENT.



	Tr.	Calc.	
Oxyde d'argent...	20,24	4454,61	20,23
Peroxyde d'urane...	50,08	3585,44	49,98
Acide acétique...	26,22	4912,50	26,66
Eau.....	3,20	225,00	3,43
	99,74	100,00	

(WERTHEIM.)

ACÉTATE DOUBLE D'URANE ET DE BARYTE.

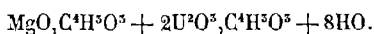


	Calc.	
Baryte.....	956,88	43,44
Peroxyde d'urane.....	3585,44	50,30
Acide acétique.....	4912,50	26,83
Eau.....	675,00	9,46
	7429,82	400,00

	Tr.	
Baryte.....	43,35	43,61
Peroxyde d'urane.....	50,02	50,44
Acide acétique.....	26,78	26,82
Eau.....	»	9,44

(WERTHEIM.)

ACÉTATE DOUBLE D'URANE ET DE MAGNÉSIE.

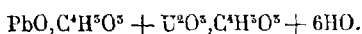


	Tr.	
Magnésie.....	3,77	3,98
Peroxyde d'urane.....	53,83	53,86
Acide acétique.....	28,94	29,43
Eau.....	43,89	43,75

	Calc.	
Magnésie.....	258,35	3,88
Peroxyde d'urane.....	3585,44	53,86
Acide acétique.....	4912,50	28,73
Eau.....	900,00	43,53
	6656,29	400,00

(WERTHEIM.)

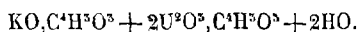
ACÉTATE DOUBLE D'URANE ET DE PLOMB.



	Tr.	Calc.	
Oxyde de plomb..	27,44	4394,49	27,45
Peroxyde d'urane.	34,93	4792,72	34,85
Acide acétique...	24,84	4275,00	24,82
Eau.....	43,42	675,00	43,44
		5137,24	400,00

(WERTHEIM.)

ACÉTATE DOUBLE D'URANE ET DE POTASSE.

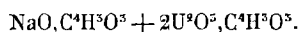


	Tr.	
Potasse.....	9,47	9,27
Peroxyde d'urane.....	56,08	56,45
Acide acétique.....	29,04	30,77
Eau.....	3,74	»

	Calc.	
Potasse.....	589,92	9,34
Peroxyde d'urane.....	3585,44	56,80
Acide acétique.....	4912,50	30,30
Eau.....	225,00	3,56
	6342,86	400,00

(WERTHEIM.)

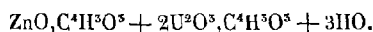
ACÉTATE DOUBLE D'URANE ET DE SOUDE.



	Tr.	Calc.	
Soude.....	6,36	590,90	6,63
Peroxyde d'urane.	60,43	3585,44	60,88
Acide acétique...	32,15	4912,50	32,49
		5888,84	400,00

(WERTHEIM.)

ACÉTATE DOUBLE D'URANE ET DE ZINC.

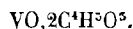


	Tr.	
Oxyde de zinc.....	7,79	»
Peroxyde d'urane.....	56,50	»
Acide acétique.....	29,43	»
Eau.....	»	5,88

	Calc.	
Oxyde de zinc.....	503,23	7,94
Peroxyde d'urane.....	3585,44	56,56
Acide acétique.....	4912,50	30,48
Eau.....	337,50	5,32
	6338,67	400,00

(WERTHEIM, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XI, p. 67.)

ACÉTATE DE VANADIUM.



Acide acétique.....	54,90	4286,36
Oxyde de vanadium...	45,40	956,89
	400,00	2243,25

ACÉTATE DE ZINC. $\text{ZnO}, \text{C}^4\text{H}^3\text{O}^5.$

Acide acétique.....	56,40	643,48
Oxyde de zinc.....	45,96	503,23
	400,00	4446,44

ACETONE. C³H⁶O.

Syn. : *Esprit pyroliqueux; alcool mé-sitylique; bihydrate de mé-sitylène; esprit pyro-acétique.*

Dens⁰ 0,792, Dens¹ de vap. 2,049. Éb^a à 56°.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	229,55	62,5	59,36
Hydrogène.....	37,50	40,2	6,49
Oxygène.....	400,00	27,3	33,74
	367,05	400,0	400,00

(MATTEUCCI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVI, p. 429.)

ACHILLÉE. Feuilles récoltées en septembre.

Eau.....	85,000
Substances solubles dans l'eau...	5,960
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique.....	2,780
Cire, résine et beaucoup de chlorophylle.....	0,280
Fibre végétale.....	5,980
	<u>400,000</u>

ACHILLÉE. Cendres de feuilles vertes.

Potasse.....	0,425
Soude.....	0,152
Chaux.....	0,303
Magnésie.....	0,072
Alumine.....	0,012
Silice avec un peu de charbon.....	0,393
Oxyde de fer.....	0,025
Oxyde de manganèse.....	0,010
Chlore.....	0,162
Acide sulfurique.....	0,028
Acide phosphorique.....	0,043
	<u>4,624</u>

(SPRENGEL, *Ann. agr. de Roville*, t. VIII, p. 230.)

ACHIRITE. Voy. DIOPHASE.**ACHMITE. NaO, SiO² + FeO², 2SiO².**

	(a)	(b)	(c)	(d)
Silice.....	52,02	54,27	55,25	54,13
Peroxyde de fer.....	28,08		31,25	34,44
— de manganèse.....	3,48		4,08	»
Soude.....	13,33	9,74	10,40	»
Chaux.....	0,88	»	0,72	»
Magnésie.....	0,54	»	»	»
Alumine.....	0,66	»	»	»
	<u>98,96</u>	<u>98,45</u>	<u>98,70</u>	

(a) LEHNT, *T. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 626.
 — (b) STROMAYER, *id.* — (c) A. d'EGERS en Norwège, par Berzelius. — (d) RAMMELSBURG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 270.

ACHROITE de l'île d'Elbe.

Acide silicique.....	42,885
— borique.....	5,340
— carbonique.....	4,660
Alumine.....	44,088
Magnésie.....	0,450
Protoxyde de manganèse.....	0,267
Soude.....	3,120
Lithine.....	2,490
Potasse.....	traces.

(HERMANN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 266.)

ACIDE ACÉTEUX. C⁴H²O³.

Syn. *Acide lampique, acide aldehydique.*

ACIDE ACÉTEUX. Acide hydraté.

Carbone.....	= 305,7	46,6
Hydrogène.....	= 49,9	7,6
Oxygène.....	= 300,0	45,8
	= 655,6	400,0

ACIDE ACÉTEUX. Acide anhydre.

Carbone.....	= 305,7	66,3
Hydrogène.....	= 37,4	6,9
Oxygène.....	= 200,0	36,8
	= 543,1	400,0

ACIDE ACÉTIQUE. C⁴H⁴O², HO.

Eq¹ 643,52. Fus^a à 17°. Ébull^a à 120°.
 Ind. 4,396. Dens¹ de vap. 2,7.

Carbone.....	= 306,08	47,54
Hydrogène.....	= 37,44	5,82
Oxygène.....	= 300,00	46,64
		<u>400,00</u>

Acide acét. anhydre...	= 643,52	85,44
Eau.....	= 442,48	44,89
Acide acétique concentr.	= 756,00	400,00

ACIDE ACÉTIQUE dont la densité est 1,08.

Acide acétique anhydre	= 643,52	65,59
Eau.....	= 337,44	34,44
	980,96	400,00

ACIDE ACÉTIQUE. Table des densités de l'acide acétique.

	(1)	(2)
	4,0630	0,0
	4,0742	40,0
	4,0770	22,5
	4,0794	32,5
	4,0763	43,0
	4,0742	55,0
	4,0748	66,5
	4,0658	97,5
	4,0637	108,5
	4,0630	442,2

(1) Densité. — (2) Quantité d'eau pour 110 d'acide concentré.

(*T. de Ch.* de Dumas, t. V, p. 145.)

	(a)	(b)
Hydrogène.....	6,35	6,495
Carbone.....	46,83	46,874
Oxygène.....	46,82	46,934
	400,00	400,000

	(c)	(d)
Hydrogène.....	2,94	5,629
Carbone.....	32,42	50,224
Oxygène.....	64,64	44,447
	400,00	400,000

(a) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 301. —
 (b) Calculé. — (c) DOEBBERINER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IV, p. 107. — (d) TREHARD et GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 59.

ACIDE ACÉTIQUE.

Carbone.....	47,05
Eau.....	52,95
	400,00

(PROUT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 373.)

ACIDE ACONITIQUE.

$C^4H^5O^5$, HO. Fusⁿ à 140°. Ébullⁿ à 160°.

Syn. : a. *équisétique*; a. *citridique*.

	Tr.		Calc.	
Carbone... ..	41,58	41,53	305,74	41,84
Hydrogène... ..	3,83	3,80	24,95	3,44
Oxygène... ..	54,59	54,67	400,00	54,75
	400,00	400,00	730,69	400,00

(GRASSO, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 315.)

Voy. A. *ÉQUISÉTIQUE*.

ACIDE ADIPIQUE. $C^{12}H^{10}O^4$.

ACIDE ADIPIQUE. A. hydraté.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	458,52	49,78	50,40
Hydrogène.....	62,40	6,77	6,97
Oxygène.....	400,00	43,45	42,93
	920,92	400,00	400,00

	(d)	(e)
Carbone.....	49,77	48,64
Hydrogène.....	6,88	7,06
Oxygène.....	43,35	44,30
	400,00	400,00

(a, b) Calculé. — (c) (d) LAURENT. — (e) SCHROEDER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 85.

ACIDE ADIPIQUE. A. anhydre.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	458,52	56,74
Hydrogène.....	50,00	6,48
Oxygène.....	300,00	37,44
	808,52	400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 169.)

ACIDE ALDÉHYDIQUE. Voy. ACIDE ACÉTEUX.

ACIDE ALLANTOIQUE. Voy. ALLANTOÏNE.

ACIDE ALLANTURIQUE. $C^6H^5Az^2O^4$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	36,24	36,24
Hydrogène.....	3,32	3,02
Nitrogène.....	28,19	28,49
Oxygène.....	32,35	32,65

(SCHLIEFER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

ACIDE ALLOXANIQUE. C^4AzHO^4 .

Carbone.....	505,74	34,45
Hydrogène.....	42,48	4,39
Azote.....	177,04	49,77
Oxygène.....	400,00	44,69
	895,26	400,00

(T. de Ch. org. par Liebig, t. I, p. 212.)

ACIDE ALOËTIQUE.

Carbone.....	=	40,0
Hydrogène.....	=	4,4
Azote.....	=	42,2
Oxygène.....	=	46,7
		400,0

(BOUTIN, *C. R. T.*, 10.)

ACIDE ALPHANHYDRIQUE.



Carbone.....	24,80
Hydrogène.....	4,13
Nitrogène.....	57,79
Soufre.....	43,28

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

ACIDE ALTHIONIQUE. Voy. ACIDE SULFOVINIQUE.

ACIDE AMBREIQUE. $C^{15}AzH^{10}O^6$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	54,93	54,99
Azote.....	4,74	4,89
Hydrogène.....	7,04	6,96
Oxygène.....	33,35	33,20
	400,00	400,04

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 189.)

ACIDE AMER. Voy. ACIDE NITROPHÉNISIQUE.

ACIDE AMPÉLIQUE. $C^{14}H^6O^6$.

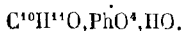
	Calc.		Tr.
Carbone.....	4050	60,8	60,0
Hydrogène.....	75	4,3	4,4
Oxygène.....	600	34,9	35,6
	4725	400,0	400,0

(LAURENT, *Revue sc. et ind.*, t. VI, p. 72.)

ACIDE AMYGDALIQUE. $C^{10}H^{26}O^4$.

Carbone.....	3057,480	52,879
Hydrogène.....	324,469	5,613
Oxygène.....	2400,000	41,508
	5784,949	100,000

(WOHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 199.)

ACIDE AMYLOPHOSPHOREUX.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	39,46	39,24
Hydrogène.....	8,55	8,40
Phosphore.....	49,72	20,94
Oxygène.....	»	34,39
		100,00

(WURTZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 229.)

ACIDE ANAMISTIQUE. $C^{35}H^{94}O^5, HO$.**ACIDE ANAMISTIQUE. A. anhydre.**

Carbone.....	2654	78,57
Hydrogène.....	424	42,53
Oxygène.....	300	8,88
	5579	100,00

ACIDE ANAMISTIQUE. A. hydraté.

Carbone.....	2654	76,04
Hydrogène.....	439	42,54
Oxygène.....	400	44,75
	3494	100,00

(*T. de Ch.* de Dumas, t. VI, p. 666.)

ACIDE ANCHUSIQUE. $C^{17}H^{10}O^4$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	74,478	74,23
Hydrogène.....	6,826	6,84
Oxygène.....	24,996	24,94
	100,000	100,00

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 192.)

ACIDE ANÉMONIQUE. $C^7H^2O^6$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	43,48	44,71
Hydrogène.....	5,43	5,44
Oxygène.....	54,39	50,48

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

ACIDE ANÉMONIQUE. $C^{15}H^{15}O^{14}$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	59,35	59,47
Hydrogène.....	4,54	4,21
Oxygène.....	36,44	36,32

(FEBLING, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

ACIDE ANGÉLIQUE. $C^{10}H^8O^4$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	59,7	60,0
Hydrogène.....	8,0	8,0
Oxygène.....	32,3	32,0
	100,0	100,0

(MEYER et ZENNER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 58.)

ACIDE ANILIQUE. Voy. A. INDIGOTIQUE.**ACIDE ANISIQUE.** $C^{16}H^{20}O^3, HO$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	63,40	4200,0	63,57
Hydrogène.....	4,74	87,5	4,64
Oxygène.....	34,86	600,0	34,79
	100,00	4887,5	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 289.)

ACIDE ANISIQUE. AUTRE. $C^{16}H^{17}O^5, HO$.

	Calc.	Tr.	
Carbone.....	4200	63,45	63,08
Hydrogène.....	400	5,26	5,45
Oxygène.....	600	34,59	34,77
	4900	100,00	100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 355.)

Voy. ACIDE CHLORO-ANISIQUE, A. DRACONIQUE.**ACIDE ANTHRANILIQUE.**

Syn. : *Salicylamide.* $C^{11}H^6AzO^5, HO$.

Carbone.....	1050,0	64,34
Hydrogène.....	87,5	5,44
Azote.....	177,0	10,22
Oxygène.....	400,0	23,36
	1714,5	100,00

(*T. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 27.)

ACIDE ANTHRANILIQUE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone... ..	64,63	64,69	54,97	34,84
Hydrogène.. ..	5,09	5,03	2,54	5,44
Nitrogène... ..	10,94	10,24	5,90	5,76
Oxygène... ..	22,34	23,07	9,03	9,76

(1) (2) A. hydraté. — (3) (4) A. anhydre.

(FRITZSCHE, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

ACIDE ANTIMONIEUX, Voy. OXACIDES DE L'ANTIMOINE.**ACIDE ANTIMONIQUE, Voy. OXACIDES DE L'ANTIMOINE.**

ACIDE APOCRÉNIQUE. C²⁸H⁴⁴Az⁵O⁶.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	62,57	62,44
Hydrogène.....	4,80	5,07
Azote.....	45,00	45,44
Oxygène.....	47,63	47,44
	100,00	100,00

(HERMANN, *T. de Ch. org. de Liebig*, t. III, p. 60.)**ACIDE APOCRÉNIQUE. AUTRE. C³⁶H⁴²Az³O³⁸.**

	Tr.			Calc.
Carbone... 51,89	51,46	50,83	54,65	
Hydrogène.. 3,75	3,79	4,16	3,78	
Nitrogène.. 3,37	n	4,09	3,74	
Oxygène... 40,99	n	40,92	40,82	

(MULDER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.)**ACIDE APOGLUCIQUE. C¹⁸H¹¹O⁴.**

Carbone.....	54,40	54,74
Hydrogène.....	5,42	5,46
Oxygène.....	40,48	39,80

(MULDER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1842.)**ACIDE ARGANHYDRIQUE.**

Carbone.....	26,40
Hydrogène.....	4,34
Nitrogène.....	60,84
Soufre.....	8,75

(VOECKEL, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)**ACIDE ARSÉNIEUX. Voy. OXACIDES DE L'ARSENIC.****ACIDE ARSENIQ-VINIQUE.**

	Calc.		Tr.
Carbone.....	612,0	25,6	24,93
Hydrogène.....	425,0	5,6	4,47
Arsenic.....	940,7	39,4	38,94
Oxygène.....	700,0	29,4	34,69
	2377,7	400,0	400,00

Éther.....	39,7
Acide.....	60,3
	400,0

(FÉLIX D'ARCEY, *C. R.*, t. I.)**ACIDE ARSÉNIQUE. Voy. OXACIDES DE L'ARSENIC.****ACIDE ASPARTIQUE. C⁸H¹³AzO⁶, 2HO.**Syn. : *Acide asparmique.*

	(a)	(b)	(c)
Carbone....	36,422	35,946	36,056
Azote.....	40,424	40,317	40,420
Hydrogène...	5,377	5,377	5,344
Oxygène....	47,769	48,080	48,243
	100,000	100,000	100,000
	(d)	(e)	(f)
Carbone....	614,492	36,507	37,7254
Azote.....	477,036	40,509	42,0442
Hydrogène...	87,355	5,245	5,3700
Oxygène....	800,000	47,769	44,8637
	4675,883	100,000	100,0000

(a) (b) (c) BLANCHET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 419. — (d) (e) Calculé. — (f) PLISSON et HENRI HÉS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLV, p. 318.**ACIDE ASPARTIQUE.**

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	35,99	36,09	36,422
Hydrogène.....	5,47	5,26	5,377
Azote.....	40,78	40,53	40,424
Oxygène.....	47,76	48,42	48,769

(a) (b) PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 171. — (c) LIEBIG, *id.*, t. LXVIII, p. 20.**ACIDE ASPARTIQUE. Autre formule.****ACIDE ASPARTIQUE. Acide anhydre.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	44,70	44,78
Hydrogène.....	5,25	5,44
Azote.....	44,90	42,09
Oxygène.....	44,45	44,02
	100,00	100,00

ACIDE ASPARTIQUE. Acide hydraté.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	38,43	644,504	38,80
Hydrogène....	5,52	87,357	5,54
Azote.....	44,25	477,036	44,23
Oxygène....	44,80	700,000	44,43
	100,00	4575,897	100,00

(BOUTRON-CHARLARD et PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 99.)**ACIDE AZÉLAÏQUE. C¹⁰H⁶O⁴, HO.**

	Calc.		Tr.
Carbone.....	764,0	55,5	55,7
Hydrogène....	442,0	8,4	8,4
Oxygène.....	500,0	36,4	36,2
	4376,0	100,0	100,0

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 173)

ACIDE AZOLÉIQUE. C¹⁴H¹²O⁴.

	Calc.	Tr.	
Carbone.....	993,46	63,86	63,68
Hydrogène.....	162,00	40,30	40,74
Oxygène.....	400,00	25,84	25,64
	1,555,46	100,00	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 174.)**ACIDE AZOLÉIQUE. C¹⁴H¹⁴O⁴.**

Carbone.....	1070,09	65,09
Hydrogène.....	474,74	40,63
Oxygène.....	400,00	24,28
	1644,80	100,00

(BROMES, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 12.)**ACIDE AZOMARIQUE. C²⁰H¹⁴O⁸Az.**

	Calc.	Tr.	
Carbone.....	1528	57,8	57,2
Hydrogène.....	137	5,2	5,4
Oxygène.....	800	30,3	30,2
Azote.....	177	6,7	7,2
	2642	100,0	100,0

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 398.)**ACIDE AZOTEUX. Voy. OXACIDES DE L'AZOTE.****ACIDE AZOTIQUE. Voy. OXACIDES DE L'AZOTE.****ACIDE AZULMIQUE. Voy. AZULMINE.****ACIDE BÉNIQUE. C³⁰H³⁰O⁴.**

	Calc.	Tr.	
Carbone.....	2250	74,3	74,3
Hydrogène.....	375	12,3	12,5
Oxygène.....	400	13,4	13,0
	3025		

(PHILIPPE WALTER, *C. R.*, t. XXII.)**ACIDE BENZAMIDIQUE. C¹⁴H¹⁷AzO⁴.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	61,02	61,24
Hydrogène.....	5,12	5,10
Nitrogène.....	10,01	10,32
Oxygène.....	23,85	23,34
	100,00	100,00

(ZINIS, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)**ACIDE BENZILIQUE. C⁹H¹¹O².HO.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	74,15	74,06
Hydrogène.....	3,31	5,18
Oxygène.....	20,54	20,76
	100,00	100,00

(ZINIS, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841.)**ACIDE BENZOÏQUE. C⁷H⁶O².HO.**Fusⁿ à 120°. Ébⁿ à 243°. Dens^e de vap. 4,27.**ACIDE BENZOÏQUE. A. cristallisé.**

	Tr.	Calc.	
Carbone...	68,902	107,0148	69,25
Hydrogène..	5,000	7,4877	4,86
Oxygène...	26,098	40,0000	25,89
	100,000	154,4995	100,00

ACIDE BENZOÏQUE. A. anhydre.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	74,378	74,43
Hydrogène.....	4,367	4,34
Oxygène.....	21,035	21,23
	100,000	100,00

(WÖHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 282.)**ACIDE BENZOÏQUE.**

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone...	66,74	74,44	68,96	68,96
Hydrogène.	4,94	5,46	4,93	4,97
Oxygène...	28,32	20,43	26,41	26,07
	100,00	100,00	100,00	100,00

(a) URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385. —(b) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 317. —(c) (d) DUMAS et STAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 51.**ACIDE BENZOSULFURIQUE. Voy. ACIDE HYPOSULFO-BENZILIQUE.****ACIDE BILIFELLINIQUE. C¹⁴H¹⁵⁶AzO¹⁵.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	63,70	63,40
Hydrogène.....	8,84	8,53
Nitrogène.....	3,45	3,36
Oxygène.....	24,04	24,74

(THEYER et SCHLOSSER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)**ACIDE BILIFELLIQUE. C⁴⁰H⁵⁶AzO¹².**

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	63,707	65,5	63,7
Hydrogène.....	8,821	9,3	8,9
Azote.....	3,255	3,3	3,5
Oxygène.....	24,217	23,9	23,9
	100,000	100,0	100,0

(a) DEMARÇAY. — (b) DUMAS. — (c) Calc.

ACIDE BILIQUE. Voy. ACIDE CHOLÉIQUE.**ACIDE BISMUTHIQUE. Bi²O³.**

	Calc.	Tr.
Bismuth.....	84,18	84,88
Oxygène.....	15,82	15,12
	100,00	100,00

(HEINTZ, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 131.)

ACIDE BOGIQUE. C⁵⁵H⁵⁵O⁴.

Carbone.....	75,05	75,30
Hydrogène.....	42,56	42,52
Oxygène.....	42,39	42,48

(LUCK, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)**ACIDE BORIQUE.**Syn. : *Acide boracique; sassoline. Bo⁵.*Dens^s. 4,48. Eq^t. 436,20.**ACIDE BORIQUE. A. sec.**

Bore.....	435,98	34,49
Oxygène.....	300,00	68,81
	435,98	400,00

ACIDE BORIQUE. A. hydraté, tel qu'on l'obtient après la dessiccation, à une température de 100° cent.

Acide borique.....	= 435,98	72,4
Eau.....	= 468,72	27,9
	604,70	100,0

ACIDE BORIQUE. Cristaux d'acide borique.

Acide borique.....	= 435,98	= 56,38
Eau.....	= 337,44	43,62
	773,42	400,00

ACIDE BORIQUE.

	(a)	(b)	(c)
Bore.....	27	26,386	25,83
Oxygène.....	73	73,614	74,17
	100	100,000	400,00

(a) DAVY. — (b) SOUBEIRAN. — (c) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 118.ACIDE BORIQUE. Acide naturel ou *sassolin*, de Sasso, près de Sienne.

Acide boracique.....	86
Sulfate de manganèse ferrugineux....	44
Sulfate de chaux.....	3
	400

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 229.)

ACIDE BORIQUE. Acide en cristaux implantés dans le gypse de Segeberg (Holstein).

Acide borique.....	6,50
Magnésie.....	3,50
Protoxyde de fer.....	0,05
Silice.....	0,25
Perte.....	4,32

(PFAFF, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIX, p. 201.)**ACIDE BORIQUE DE TOSCANE.**

Acide borique cristallisé, 3H ₂ O, BO ⁵	76,494
Sulfate manganéux (trace).....	» »
— ferrique.....	0,365
— aluminique.....	0,320
— calcique.....	4,048
— magnésique.....	2,632
— ammonique.....	8,508
— sodique.....	0,947
— potassique.....	0,369
Chlorure ammonique.....	0,298
Acide sulfurique combiné avec de l'acide borique.....	4,322
Acide silicique.....	4,200
Eau de cristallisation des sels....	6,557
Matières organiques (trace).....	» »
	400,000

(WITTSTEIN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1842.)**ACIDE BROMHYDRIQUE. HBr.**

Brome.....	466,40	98,68
Hydrogène.....	6,24	4,32
	472,64	400,00

ACIDE BROMIQUE. BrO⁵.

	Tr.	Calc.	
Brome.....	64,69	65,40	979,02
Oxygène.....	35,34	34,90	500,00
	100,00	400,00	4479,02

(BALARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII, p. 370.)**ACIDE BROMO-ANISIQUE. C¹⁶H⁷BrO⁶.**

		Calc.
Carbone.....	44,74	44,92
Hydrogène.....	3,43	3,05
Brome.....	34,25	34,06
Oxygène.....	»	20,97
		400,00

(CAROURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIV, p. 497.)**ACIDE BROMODRACONÉSIQUE.**

	C ¹⁶ H ⁷ BrO ⁶ .		
		Calc.	Tr.
Carbone.....	2400	44,87	44,55
Hydrogène.....	475	3,04	2,95
Brome.....	4200	20,96	24,50
Oxygène.....	4956	34,43	34,00
	5734	400,00	400,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 17.)

ACIDE BROMOPHÉNÉSIQUE.

	C ¹² H ⁵ BrO ² .		Calc.
	Tr.		
Carbone.....	43,30	»	42,42
Hydrogène.....	3,57	»	2,93
Brôme.....	»	44,85	45,64
Oxygène.....	»	»	9,36
			400,00

(CAHOURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIII, p. 102.)

ACIDE BROMOPHÉNÉSIQUE.

	C ¹² H ⁵ Br ² O.		Calc.
	Tr.		
Carbone.....	22,55	947,2	22,40
Hydrogène.....	0,94	37,5	0,91
Brôme.....	74,40	2934,0	74,76
Oxygène.....	5,44	200,0	4,93
			400,00
			4088,7
			400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. III, p. 212.)

ACIDES BROMOSALYCILIQUES. ACIDE MONOBROMOSALYCILIQUE.

	C ¹⁴ H ³ BrO ⁶ .		Calc.
	Tr.		
Carbone... 39,75	39,80	»	39,08
Hydrogène. 2,58	2,66	»	2,72
Brôme.... »	»	36,02	36,28
Oxygène... »	»	»	22,32
			400,00

(CAHOURE.)

ACIDE BIBROMOSALYCILIQUE.

	C ¹⁴ H ⁴ Br ² O ⁶ .		Calc.
	Tr.		
Carbone... 29,45	28,96	»	28,25
Hydrogène. 4,78	4,62	»	4,56
Brôme.... »	»	52,89	»
Oxygène... »	»	»	»

	Tr.		Calc.
	Carbone.....	»	
Hydrogène.....	»	4,64	4,4
Brôme.....	53,5	53,20	53,4
Oxygène.....	»	»	46,8
			400,0

(CAHOURE.)

ACIDE TRIBROMOSALYCILIQUE.

	C ¹⁴ H ⁵ Br ³ O ⁶ .		Calc.
	Tr.		
Carbone.....	24,09	»	22,9
Hydrogène.....	4,24	»	0,8
Brôme.....	63,72	»	63,7
Oxygène.....	»	»	42,6
			100,0

(CAHOURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIII, p. 105.)

ACIDE BUTYRIQUE. C⁴H⁷O².HO.

Dens^e 0,963. Ébⁿ à 464°.

	C ⁴ H ⁷ O ² .HO.		
	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	644,48	55,64	62,84
Hydrogène.....	87,35	8,03	7,04
Oxygène.....	400,00	36,33	30,47
	4098,83	400,00	400,00

(a) Calculé. — (b) CHEVREUL. — (c) BROMEIS, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 318.)

ACIDE BUTYROLÉIQUE. C⁵H⁷O⁴.

Carbone... 74,44	74,34	74,29	73,87
Hydrogène. 41,96	44,88	41,80	44,58
Oxygène... 43,63	43,78	43,94	44,55
	400,00	400,00	400,00

Carbone.....	73,97	74,63	74,32
Hydrogène.....	42,37	44,87	44,60
Oxygène.....	43,66	43,50	44,08
	400,00	400,00	400,00

(BROMEIS, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 311.)

ACIDE CAFÉIQUE.

	C ⁸ H ⁶ O ⁴ .		
	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	29,4	56,58	56,47
Hydrogène.....	6,9	5,50	5,58
Oxygène.....	64,0	37,92	37,95
	400,0	400,00	400,00

(a) PRAFF, *T. de Ch. org. de Liebig*, t. II, p. 248. — (b) (c) ROCHLEDER, *Rev. sc. et ind.*, t. XIII, 2^e série, p. 105.

ACIDE CAHNCIQUE.

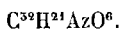
Carbone.....	57,38
Hydrogène.....	7,48
Oxygène.....	35,14
	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 186.)

ACIDE CAMPHOLIQUE. C²⁰H¹⁸O⁴.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	70,77		4530,4	74,02
Hydrogène.....	40,64		225,0	40,40
Oxygène.....	48,59		400,0	48,58
	400,00		2455,4	400,00

(DELAJANDE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. 1, p. 122.)

ACIDE CAMPHORANILIQUE.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	68,6	69,5	492	69,8
Hydrogène.....	7,7	7,6	24	7,6
Azote.....	»	»	44	»
Oxygène.....	»	»	48	»
			275	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, 1846, t. XXIV, p. 194.)

ACIDE CAMPHORIQUE. C¹⁰H⁷O⁴.HO.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	66,167		66,29	
Hydrogène.....	6,984		6,89	
Oxygène.....	26,852		26,82	
	400,000		400,00	

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 97.)

ACIDE CAMPHORIQUE. A. anhydre.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone..	49,644	65,37	26,405	66,04
Hydrogène	2,353	7,84	3,452	7,88
Oxygène..	8,036	26,79	40,443	26,44
	30,000	400,00	40,000	400,00

	(e)	(f)
Carbone.....	66,36	66,24
Hydrogène.....	7,58	7,90
Oxygène.....	25,06	25,86
	400,00	400,00

(a) (b) (c) (d) LAURENT. — (e) (f) MALAGUTI.

ACIDE CAMPHORIQUE. A. hydraté.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone... 764,37	60,40	60,23	60,30	
Hydrogène. 400,00	7,90	7,95	7,97	
Oxygène... 400,00	34,90	34,82	34,73	
	4264,37	400,00	400,00	400,00

(a) (b) Calculé. — (c) LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 212. — (d) MALAGUTI.

ACIDE CAMPHOVINIQUE. C²⁴H¹⁹O⁷.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	66,00		4834,48	66,18
Hydrogène.....	8,62		237,44	8,55
Oxygène.....	25,38		700,00	25,27
	400,00		2774,59	400,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 166.)

ACIDE CAPRILIQUE. C¹⁶H¹⁸O³.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	2243,66	45,66	45,47	
Hydrogène.....	487,49	7,04	7,40	
Oxygène.....	300,00	44,29	44,42	
Baryte.....	956,88	36,04	36,04	
	3657,73	100,00	400,00	

(LEROCH, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 503.)

ACIDE CAPRIQUE. C¹⁸H¹⁸O³.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	74,00		73,850	
Hydrogène.....	9,75		10,047	
Oxygène.....	46,25		46,403	
	400,00		400,000	

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

ACIDE CAPROIQUE. C¹⁴H²⁰O².HO.

Carbone.....	947,28	68,66
Hydrogène.....	448,56	8,89
Oxygène.....	300,00	22,45
	4335,84	400,00
Acide anhydre.....	4335,84	82,23
Eau.....	442,48	7,77
	4448,32	400,00

(CHEVREUL, *T. de Ch. de Dumas*, t. V, p. 249.)

ACIDE CARAMÉLIQUE. C²²H¹⁸O¹⁶.

Carbone.....	1800	47,0
Hydrogène.....	225	5,9
Oxygène.....	4800	47,4
	3525	400,0

(*T. de Ch. de Dumas*, t. VI, p. 292.)

ACIDE CARBAZOTIQUE. Voy. A. NITROPHÉNISIQUE.**ACIDE CARBOLIQUE. Voy. ALCOOL PHÉNIQUE.****ACIDE CARBONIQUE. CO².**

Équiv. 275. Dens. 4,52. Ind. 4,0004.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	27,65	28,35	26,0
Oxygène.....	72,35	71,65	74,0
	400,00	400,00	400,0

(a) DULONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395. — (b) DESORMES et CLÉMENT, *Ann. de Ch.*, t. XXXIX, p. 42. — (c) SAUSSURE, *Ann. de Ch.*, t. LXIII, p. 56.

ACIDE CARBONIQUE. CO².Équiv^s. 275. Dens^s. 4,52. Ind. 4,0004.

	(d)	(e)
Carbone.....	28,437	400,000
Oxygène.....	74,563	254,636
	400,000	354,636

(d) (e) ALLEN et PEPYS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 29.

ACIDE CARBONIQUE. La quantité moyenne d'acide carbonique trouvée dans 10,000 volumes d'air est comme il suit :

Près Paris... 4,00	(Thénard).
En Suisse... 4,15	(par 404 observations de Saussure).
A Groningue. 4,20	(par 90 expériences de Vervés.)
Dans Paris... 4,00	(par 142 expériences de Boussingault).

48 observations nocturnes faites à Paris ont donné 4,2 acide carbonique dans 10 000 volumes d'air.

48 observations diurnes correspondantes ont donné 3,9 acide carbonique dans 10 000 volumes d'air.

(Ann. de Ch. et de Ph., t. X, p. 465.)

ACIDE CARBONIQUE. L'acide carbonique qui se dégage de nos poumons, en 24 heures, est de 8,6 pouces cubes.

(LAVOISIER et A. SÉGUIN, *Ann. de Ch.*, t. XC, p. 26.)

ACIDE CARTHAMEUX.

Carbone.....	76,40
Hydrogène.....	4,38
Oxygène.....	49,53
	400,00

ACIDE CARTHAMIQUE.

Carbone.....	70,06
Hydrogène.....	4,94
Oxygène.....	25,03
	400,00

(PREISSER, *T. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 61.)

ACIDE CASÉIQUE.

Syn. : Aposépédine.

Acide acétique libre ;

Aposépédine ;

Matière animale soluble dans l'eau et insoluble dans l'alcool rectifié (osmazome) ;

Matière animale soluble dans l'eau et dans l'alcool ;

Huile jaune, fluide, très-âcre ;

Résine brune, peu sapide ;

Acétate de potasse ;
Muriate de potasse ;
Acétate d'ammoniaque, des traces.(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 170.)ACIDE CATÉCHUCIQUE. C¹²H⁶O⁶.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	62,53	62,94
Hydrogène.....	4,72	4,44
Oxygène.....	32,75	32,95
	400,00	400,00

(SVANBERG, *T. de Ch.* de Berzelius.)ACIDE CATÉCHUCIQUE. C¹⁴H⁷O⁷, 2HO.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone..	54,289	54,39	57,424	57,61
Hydrog...	5,485	5,39	5,277	4,70
Oxygène..	43,286	43,22	37,299	37,69

(1) (2) A. cristallisé. — (3) (4) A. fondu.

(HAGEN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

ACIDE CÉRÉBRIQUE.

	(a)	(b)
Carbone.....	66,7	67,04
Hydrogène.....	40,6	40,85
Azote.....	2,3	2,24
Phosphore.....	0,9	0,46
Oxygène.....	49,5	49,44
	400,0	400,00

(a) FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 472. — (b) THOMSON, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 316.ACIDE CÉRINIQUE. C¹²H⁵⁴O¹³.

Carbone.....	79,72	79,84
Hydrogène.....	43,74	43,72
Oxygène.....	6,54	6,47
	400,00	400,00

(LEWY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIII, p. 444.)

ACIDE CÉRINIQUE.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	64,49	64,466	64,664
Hydrogène.....	8,88	8,848	8,696
Oxygène.....	26,63	26,986	26,643

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

ACIDE CÉRIQUE.

Carbone.....	64,92	64,65
Hydrogène.....	8,72	8,77
Oxygène.....	26,36	26,58
	400,00	400,00

(DOPPING, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 253.)

ACIDE CÉROSIQUE. C⁴⁸H¹⁶⁰O⁵.

	Tr.		Calc.	
Carbone..	80,44	80,45	3600,0	80,00
Hydrog..	43,35	43,44	600,0	43,33
Oxygène..	6,34	6,41	300,0	6,67
	400,00	400,00	4300,0	400,00

(LEWY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIII, p. 457.)

ACIDE CÉTINIQUE. C³²H²⁴⁰O⁹.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	74,81	75,045
Hydrogène.....	42,47	42,467
Oxygène.....	42,72	42,488

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

ACIDE CÉTRARIQUE. C²⁴H¹⁶⁰O¹³.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	60,06	60,05	60,05
Hydrogène.....	4,64	4,71	4,69
Oxygène.....	35,30	35,24	35,26

(SCHENEDERMAN et KNOP, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

ACIDE CÉTYLIQUE. Voy. A. ÉTHALIQUE ET A. PALMITIQUE.**ACIDE CHÉLIDONIQUE. C⁷H⁹O⁶.**

Carbone.....	38,47
Hydrogène.....	2,22
Oxygène.....	59,61
	400,00

(PROBST, *T. de Ch. org. de Liebig*, t. II, p. 246.)

ACIDE CHLORACÉTAMIQUE.

Carbone.....	42,4	42,3
Chlore.....	74,4	74,9
Oxygène.....	8,7	8,1
Azote.....	7,0	7,2
Hydrogène.....	0,8	0,5
	400,0	400,0

(CLOEZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVII, p. 306.)

ACIDE CHLORACÉTIQUE. C⁴Cl²O⁵.HO.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	45,4	306,08	46,95
Hydrogène.....	0,8	42,50	0,64
Chlore.....	63,7	4327,92	64,88
Oxygène.....	20,1	400,00	19,56
	400,0	2046,50	400,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 81.)

ACIDE CHLORANAPHTISIQUE. Voyez A. CHLORONAPHTALIQUE.**ACIDE CHLORANILIQUE. C⁶ClHO⁴.**

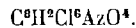
	Calc.		Tr.
Carbone.....	458,64	34,90	35,08
Chlore.....	442,65	33,69	33,48
Hydrogène.....	12,48	0,95	1,05
Oxygène.....	400,00	30,46	30,39
	1343,74	400,00	400,00

(MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 372.)

ACIDE CHLORAZOSUCCIQUE.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	20,59	450,0	20,78
Chlore.....	64,03	4327,0	64,32
Hydrogène.....	0,77	42,5	0,57
Azote.....	7,99	475,0	8,08
Oxygène.....	9,62	200,0	9,25
	400,00	2464,5	400,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 75.)

ACIDE CHLORAZOSUCCIQUE. AUTRE.

Carbone.....	48
Hydrogène.....	2
Chlore.....	444
Azote.....	44
Oxygène.....	32
	348

(GERHARDT, *Rev. sc. et ind.*, sept. 1848, p. 86.)

ACIDE CHLORAZOTIQUE.

Azote.....	0,426
Oxygène.....	0,224
Chlore.....	0,650
	4,000

(BAUDRIMONT, *C. R.*, t. XXII.)

ACIDE CHLOREUX. Voy. OXACIDES DU CHLORE.**ACIDE CHLORHYDRIQUE. HCl.**

Éq. 455,45. Dens. 1,247.

Chlore.....	97,26	224,320
Hydrogène.....	2,74	6,244
	400,00	227,564

ACIDE HYDROCHLORIQUE. L'eau saturée d'acide hydrochlorique acquiert une densité de 1,21.

La table suivante exprime le rapport entre la densité de l'acide hydrochlorique et les quantités d'acide réel qu'il renferme, d'après les expériences d'Ed. Davy. Les proportions d'acide réel sont rapportées à 100 parties d'acide liquide à la température de 7°,22 et sous la pression de 0^m,76.

(1)	(2)
4,24	42,43
4,20	40,80
4,19	38,38
4,18	36,36
4,17	34,34
4,16	32,32
4,15	30,30
4,14	28,28
4,13	26,26
4,12	24,24
4,11	22,22
4,10	20,20
4,09	18,18
4,08	16,16
4,07	14,14
4,06	12,12
4,05	10,10
4,04	8,08
4,03	6,06
4,02	4,04
4,01	2,02

(1) Densité. — (2) Quantité d'acide.

(T. de Ch. de Dumas, t. I, p. 62.)

ACIDE CLORINDOPTIQUE. Voy. ACIDE CHLOROPHÉNISIQUE.

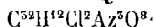
ACIDE CHLORINDOPTIQUE CHLORÉ. C¹Cl¹⁸.

	Calc.		Tr.	
Carbone..	917,22	20,02	20,12	20,08
Chlore... .	2213,25	48,30	46,64	46,98
Oxyde d'ar-				
gent....	4451,54	31,68	34,12	33,34
	4581,98	400,00	400,88	400,40

(ERDMANN, R. sc. et ind., t. IV, p. 364.)

ACIDE CHLORIQUE. Voy. OXACIDES DU CHLORE.

ACIDE CHLORISAMIQUE.



	Tr.		Calc.	
Carbone.....	50,00	2400	50,55	
Hydrogène.....	2,96	437	2,90	
Chlore.....	»	885	48,65	
Azote.....	»	525	44,05	
Oxygène.....	»	800	46,85	
		3747	400,00	

(LAURENT, R. sc. et ind., 2^e série, t. II, p. 470.)

ACIDE CHLOROANISIQUE. C¹⁶H⁷ClO⁸.

	Tr.		Calc.	
Carbone... .	51,42	51,54	4200,0	51,64
Hydrogène... .	3,86	3,88	87,5	3,76
Chlore.....	»	48,98	442,6	48,84
Oxygène... .	»	»	600,0	25,82
			2330,4	400,00

(CAHOURS, Ann. de Ch. et de Ph., 3^e série, t. XIV, p. 498.)

ACIDE CHLOROCARBONIQUE. COCh.

Syn. : A. chloroxicarbonique.

Chlore.....	=	221,32	71,63
Oxyde de carbone... .	=	87,66	28,37
		308,98	400,00

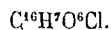
(DAVY, T. de Ch. de Dumas, t. I, p. 511.)

ACIDE CHLOROCYANIQUE. C²AzCl.

Cyanogène.....	3,250	400,00
Chlore.....	4,500	438,46

(GAY-LUSSAC, Ann. de Ch., t. XCV, p. 200.)

ACIDE CHLORODRACONÉSIQUE.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	2400	51,50	52,20
Hydrogène.....	475	3,75	3,64
Oxygène.....	4200	25,75	25,56
Chlore.....	885	49,00	48,60
	4660	400,00	400,00

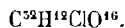
(LAURENT, R. sc. et ind., t. X, p. 16.)

ACIDE CHLOROGINIQUE. C⁷H⁴O⁷.

Carbone.....	56,0
Hydrogène.....	5,6
Oxygène.....	38,4
	400,0

(PAYEN, R. sc. et ind., t. XXVII, p. 76.)

ACIDE CHLOROHUMIQUE.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	53,44	52,75
Hydrogène.....	3,49	3,23
Chlore.....	40,74	9,54
Oxygène.....	32,36	34,48

(MULDER, Rapp. ann. de Berzelius, 1842.)

ACIDE CHLORONAPHTALIQUE.



ACIDE CHLORONAPHTALIQUE. A. hydraté.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	4528	58,04	57,80
Hydrogène.....	62	2,35	2,44
Chlore.....	442	16,79	16,68
Oxygène.....	600	22,85	23,44
	2632	400,00	400,00

	(d)	(e)
Carbone.....	57,79	57,00
Hydrogène.....	2,49	2,45
Chlore.....	16,68	16,68
Oxygène.....	22,84	23,87
	400,00	400,00

(a) (b) Calculé. — (c) (d) DUMAS et PELIGOT. — (e) LAURENT.

ACIDE CHLORONAPHTALIQUE. A. anhydre.

Carbone.....	4528	60,63
Hydrogène.....	50	4,98
Chlore.....	442	17,58
Oxygène.....	500	49,84
	2520	400,00

(DUMAS et PELIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIV, p. 30.)

ACIDE CHLORONICÉIQUE. C¹²H²ClO⁴.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	50,06	72,0
Hydrogène.....	3,39	5,0
Chlore.....	24,45	35,0
Oxygène.....	22,40	32,0
	400,00	444,0

(SAINT-YVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 486.)

ACIDE CHLOROPHÉNÉSIQUE.
C¹²H⁷Cl²O,HO.

ACIDE CHLOROPHÉNÉSIQUE. A. hydraté.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	947,46	42,35
Hydrogène.....	62,50	2,88
Chlore.....	885,28	40,89
Oxygène.....	300,00	13,88
	2464,94	400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 38.)

ACIDE CHLOROPHÉNÉSIQUE. A. anhydre.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	44,5	947
Hydrogène.....	2,8	50
Chlore.....	43,0	885
Oxygène.....	13,5	200
	400,0	2052

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. III, p. 210.)

ACIDE CHLOROPHÉNÉSISIQUE.

C⁶H⁵ClO³.

Syn. : A. chlorindoptique.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	947,2	36,93
Hydrogène....	37,4	4,50
Chlore.....	4329,0	53,51
Oxygène.....	200,0	8,06
		36,775
		4,644
		52,800
		8,044

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 344.)

ACIDE CHLOROPHÉNÉSISIQUE.

C⁶HCl²O³.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	4200,0	38,2
Hydrogène.....	42,5	0,4
Chlore.....	4326,0	42,2
Oxygène.....	600,0	49,2
	3138,5	400,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 26.)

ACIDE CHLOROPROTÉÉUX.

C⁴⁰H⁵⁴Az¹⁰O¹²,ClO⁵.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone... ..	48,54	48,74	49,47	48,76
Hydrogène....	6,45	6,06	6,39	6,46
Azote.	44,08	»	»	44,44
Oxygène... ..	49,53	»	»	49,53
Acide chlo- reux....	44,70	44,56	42,27	44,84
	400,00			400,00

(1) Par l'albumine. — (2) Par la fibrine. — (3) Par la caséine. — (4) Calculé.

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 288.)

ACIDE CHLOROSALICYLIQUE. Voy.
CHLORURE DE SALICYLE.

ACIDE BICHLOROSALICYLIQUE. C¹⁴H⁴O⁴Cl².

ACIDE BICHLOROSALICYLIQUE.

	Tr.
Carbone... ..	40,77
Hydrogène....	2,44
Chlore.....	34,43
Oxygène... ..	»
	40,77
	2,43
	»
	»

	Tr.
Carbone... ..	40,65
Hydrogène....	2,42
Chlore.....	34,34
Oxygène... ..	»
	40,94
	2,00
	»
	34,48

ACIDE BICHLOROSALICYLIQUE.

	Calc.	
Carbone.....	4050,0	40,62
Hydrogène.....	50,0	4,94
Oxygène.....	600,0	23,20
Chlore.....	885,0	34,24
	2585,0	400,00

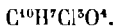
(CAROURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIII, p. 110.)

ACIDE CHLOROSUCCIQUE. C²Cl³H²O⁵.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	450,0	21,40	21,34
Chlore.....	4327,8	63,44	63,00
Hydrogène.....	25,0	1,18	1,26
Oxygène.....	300,0	14,28	14,43
	2102,8	400,00	400,00

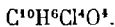
(J. MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 69.)

ACIDE CHLOROVALÉRIQUE.



	Tr.		Calc.	
Carbone...	29,7	29,5	765,2	29,69
Hydrogène.	3,5	3,4	87,3	3,38
Oxygène...	46,0	46,3	4320,0	51,40
Chlore.....	50,8	30,8	400,0	15,53
	400,0	400,0	2778,5	400,00

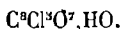
ACIDE CHLOROVALÉROSIQUE.



	Tr.	Calc.	
Carbone.....	25,2	765,2	25,4
Hydrogène.....	2,6	74,8	2,4
Oxygène.....	43,4	400,0	43,5
Chlore.....	59,4	4768,0	58,7
	400,0	3008,0	400,0

(DUMAS et J. STASS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 140.)

ACIDE CHLOROVALOVINIQUE.



A. hydraté.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	46,81	46,23
Chlore.....	60,85	60,05
Hydrogène.....	0,34	23,72
Oxygène.....	22,00	
	400,00	400,00

ACIDE CHLOROVALOVINIQUE. A. anhydre.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	614,496	47,34	47,47
Chlore.....	2213,250	62,79	62,59
Oxygène.....	700,000	19,87	»
	3524,746	100,00	

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIV, p. 317.)

ACIDE CHLOROXCARBONIQUE. Voy. A. CHLOROCARBONIQUE.

ACIDE CHLOROXINAPHTALÉSIQUE,



	Calc.		Tr.
Carbone.....	4500,0	34,6	35,0
Hydrogène.....	12,5	0,3	0,5
Chlore.....	2213,0	51,2	50,5
Oxygène.....	600,0	13,9	14,0
	4323,5	400,0	400,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 597.)

ACIDE CHOLANIQUE. Voy. A. CHOLÉI-
DIQUE.

ACIDE CHOLÉIQUE.

Syn. : *Picromel*; *a. bilique*; *matière bilieuse*; *biline*.

	Tr.			Calc.
Carbone...	63,818	63,707	63,568	63,662
Hydrogène.	9,054	8,824	8,854	8,365
Azote....	3,349	3,255	»	3,596
Oxygène...	»	»	»	24,377
				400,000

(DEMARÇAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 123.)

ACIDE CHOLÉIQUE.

Carbone.....	63,5	63,70	63,76	63,98
Hydrogène...	9,5	8,84	8,50	8,58
Azote.....	3,3	3,97	3,45	»
Oxyg. et soufre	23,9	23,49	24,29	»
	400,2	400,00	400,00	

(THEYER et SCHLOSSER, *T. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 588.)

ACIDE CHOLÉIQUE. Picromel de bœuf.

Résine acide particulière, qui en constitue la plus grande partie;

Acide margarique;

Acide oléique;

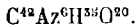
Matière animale;

Matière très-amère de nature alcaline;

Principe sucré incolore qui devient pourpre, violet et bleu par l'acide sulfurique;

Enfin une matière colorante.

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLII, p. 185.)

ACIDE CHOLESTÉRIQUE.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	51,942	51,96
Azote.....	8,505	8,59
Hydrogène.....	7,437	7,07
Oxygène.....	32,416	32,37
	100,000	99,99

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 190.)**ACIDE CHOLINIQUE. C²⁴H⁵³O⁹.**Syn. . *A. cholique.*

	(a)	(b)
Carbone.....	70,40	68,8
Hydrogène.....	9,79	9,7

(a) THEYER et SCHLOSSER. — (b) DUMAS.

(T. de Ch. de Dumas, t. VIII, p. 594.)

ACIDE CHOLOÏDIQUE. C⁶⁰H⁴⁹O¹⁰,HO.Syn. : *A. cholanique.*

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone..	73,522	73,301	73,456	73,3
Hydrogène	9,577	9,514	9,477	9,7
Oxygène..	26,901	27,488	27,367	27,0
	100,000	100,000	100,000	100,0

(a) (b) (c) DEMARÇAY. — (d) DUMAS.

(Ann. de Ch. et de Ph., t. LXVII, p. 200.)

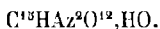
ACIDE CHOLOÏDIQUE.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	72,23	72,53	4354,24
Hydrogène.....	40,40	9,94	623,98
Oxygène.....	»	17,53	4400,00
		100,00	6273,22

(THEYER et SCHLOSSER, *T. de Ch. org. de Liebig*, t. III, p. 307.)**ACIDE CHROMIQUE. CrO³. Éq. 628.**

Chrome.....	53,97
Oxygène.....	46,03
	100,00

(T. des Essais de Berthier, t. II, p. 5.)

ACIDE CHRYSAMMIQUE.**ACIDE CHRYSAMMIQUE. A. anhydre.**

Carbone...	40,39	40,44	40,16	40,21
Hydrogène..	4,45	4,48	4,24	4,27
Azote.....	42,47	42,48	42,40	42,41
Oxygène....	45,99	45,90	46,23	46,44

ACIDE CHRYSAMMIQUE. A. hydraté,

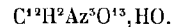
Carbone.....	4145,5	40,57
Hydrogène.....	24,9	0,88
Azote.....	354,0	12,53
Oxygène.....	4300,0	46,02
	2824,4	100,00

(SCHENCK, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 243.)**ACIDE CHRYSAMMIQUE. C¹⁴HAz²O¹¹,HO.**

	Tr.		Calc.
Carbone.....	39,7	39,9	40,1
Hydrogène.....	4,0	4,1	0,9
Azote.....	43,0	»	43,3
Oxygène.....	46,3	»	45,7
	100,0		100,0

(MULDER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 122.)**ACIDE CHRYSANISIQUE. C¹⁴H⁸Az²O¹⁴.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	34,53	34,57
Hydrogène.....	2,01	2,06
Azote.....	47,45	47,28
Oxygène.....	»	46,09
		100,00

(CAROURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 457.)**ACIDE CHRYSOLÉPIQUE.****ACIDE CHRYSOLÉPIQUE. A. anhydre.**

Carbone.....	34,97	32,27
Hydrogène.....	4,36	4,46
Azote.....	48,54	48,68
Oxygène.....	48,16	47,59
	100,00	100,00

ACIDE CHRYSOLÉPIQUE. A. hydraté.

Carbone.....	917,22	31,79
Hydrogène.....	37,43	1,30
Azote.....	534,42	18,40
Oxygène.....	4400,00	48,51
	2885,77	100,00

(E. SCHUNCK, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 237.)**ACIDE CHRYSOPHANIQUE. C¹⁰H⁴O⁵.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	68,475	68,222
Hydrogène.....	4,590	4,533
Oxygène.....	27,235	27,245

(ROCHLEDER et HELDT, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.)**ACIDE CHYAZIQUE SULFURÉ. Voyez A. SULFOCYANIQUE.**

ACIDE CINNAMIQUE. $C^9H^7O^3.HO.$

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	73,78	73,49	4377,3	73,4
Hydrogène.....	5,55	5,80	400,0	5,3
Oxygène.....	20,67	21,01	400,0	24,3
	400,00	400,00	4877,3	400,0

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 312.)

ACIDE CINNAMIQUE.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	72,78	72,67	73,4
Hydrogène.....	5,47	5,45	5,9
Oxygène.....	24,75	24,88	24,0
	400,00	400,00	400,0

(a) (b) CABOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 53, 3^e série. — (c) FREMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 197.)

ACIDE CITRACONIQUE. $C^8H^8O^3.HO.$

Syn. : *A. citribique.*

ACIDE CITRACONIQUE. A. hydraté.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	46,24	382,17	46,62	
Hydrogène.....	4,60	37,43	4,56	
Oxygène.....	49,16	400,00	48,82	
	400,00	819,60	400,00	

ACIDE CITRACONIQUE. A. anhydre.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	54,24	382,17	54,12	
Hydrogène.....	3,67	24,95	3,53	
Oxygène.....	42,09	300,00	42,35	
	400,00	707,12	400,00	

(GRASSO, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 325.)

ACIDE CITRIBIQUE. Voy. A. CITRACONIQUE.

ACIDE CITRICIQUE. Voy. A. ITACONIQUE.

ACIDE CITRIDIQUE. Voy. A. ACONITIQUE.

ACIDE CITRIQUE. $C^4H^5O^4,3HO.$

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	33,00	41,369	33,94
Hydrogène.....	4,63	3,800	6,33
Oxygène.....	62,37	54,834	59,859
	400,00	400,00	400,00

(a) URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385. — (b) BERZELIUS. — (c) THENARD et GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 172.

ACIDE CITRIQUE.

	(d)	(e)
Carbone.....	42,05	37,905
Hydrogène.....	3,57	4,213
Oxygène.....	54,38	57,822
	400,00	

(d) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 441. — (e) WACKENRODER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1842.

ACIDE CITRIQUE. A. cristallisé.

Carbone.....	34,28
Eau.....	42,85
Oxygène.....	22,85
	99,98

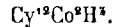
(PROUT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 376.)

ACIDE CITRIQUE.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	917,22	37,94	37,29
Hydrogène.....	99,83	4,43	4,45
Oxygène.....	1400,00	58,03	58,56
	2417,05	400,00	400,00

(GRASSO, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 313.)

ACIDE COBALTOCYANHYDRIQUE.



Cyanogène.....	4979,460	74,85
Cobalt.....	737,982	26,79
Hydrogène.....	37,438	4,36
	2754,880	400,00

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 172.)

ACIDE COCINIQUE. Voy. ACIDE COCOSTÉARIQUE.

ACIDE COCOSTÉARIQUE. $C^{27}H^{27}O^4.$

Syn. : *A. cocinique.*

	Calc.		Tr.
Carbone.....	2063,74	73,68	73,77
Hydrogène.....	336,94	42,03	42,22
Oxygène.....	400,00	44,29	44,46
	2800,68	400,00	400,45

(BROMELS, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 346.)

ACIDE COCOSTÉARIQUE. $C^{25}H^{24}O^4.$

	Tr.	Calc.
Carbone.....	75,84	76,04
Hydrogène.....	44,98	42,54
Oxygène.....	42,48	44,43

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

ACIDE COMÉNIQUE. C¹⁹H¹⁰O¹⁰.

Syn. : *A. métaméconique*; *a. paraméconique*.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	46,67	46,64	46,62
Hydrogène.....	2,69	2,82	2,61
Oxygène.....	50,64	50,57	50,77
	100,00	100,00	100,00

	(d)	(e)	(f)
Carbone.....	917,220	46,62	46,45
Hydrogène....	49,918	2,53	2,61
Oxygène.....	100,000	50,85	50,94
	1967,438	100,00	100,00

(a) (b) (c) JOHN STENHOUSE, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 278. (d) (e) Calculé. — (f) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 30.

Voy. ACIDE MÉCONIQUE.

ACIDE COUMARIQUE. C¹⁰H⁶O⁶.

Carbone.....	1377,3	67,42
Hydrogène.....	75,0	3,65
Oxygène.....	600,0	29,23
	2052,3	100,00

(*T. de Ch. de Dumas*, t. VII, p. 164.)

ACIDE CRÉNIQUE. C¹⁴H¹⁶O¹²Az.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	40,24	40,43
Hydrogène.....	7,69	7,54
Oxygène.....	44,57	45,34
Azote.....	7,50	6,69
	100,00	100,00

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

ACIDE CROCONIQUE. C⁸O⁴HO.

Carbone.....	382,175	42,7
Oxygène.....	400,000	46,9
Eau.....	112,482	10,4
	894,657	100,0

(*T. de Ch. org. de Liebig*, t. I, p. 118.)

ACIDE CUMNIQUE. C²⁰H¹²O⁴.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	73,09	73,45	1500,0	73,47
Hydrogène..	7,55	7,52	150,0	7,32
Oxygène.....	49,36	49,33	400,0	49,51
	100,00	100,00	2050,0	100,00

(GERHARDT et CABOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 72.)

ACIDE CYANHYDRIQUE. C²AzH.

Syn. : *A. prussique*; *a. hydrocyanique*.

Dens^s. 0,6967. Ébullⁿ. à 26°,5. Dens^s. de vapeur 0,9476.

Cyanogène.....	329,940	96,36
Hydrogène.....	12,479	3,64
	442,389	100,00

(*T. de Ch. org. de Liebig*, t. I, p. 139.)

ACIDE CYANHYDRIQUE.

	(a)	(b)
Carbone.....	44,650	44,39
Hydrogène.....	3,645	3,90
Azote.....	51,705	51,71
	100,000	100,00

(a) DELONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395. — (b) GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 155.)

ACIDE CYANIQUE. C²AzO.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	35,334	35,294
Azote.....	41,317	41,177
Oxygène.....	23,349	23,529
	100,000	100,000

(WÖHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 199.)

ACIDE CYANURIQUE. C⁶Az³O³,3HO.**ACIDE CYANURIQUE INSOLUBLE.**

Voy. CYAMÉLIDE.

ACIDE CYANYLIQUE. C⁶Az³H³O⁶.

	Tr.	
Carbone.....	28,479	29,03
Azote.....	32,732	52,86
Hydrogène.....	2,543	2,44
Oxygène.....	36,246	35,67
	100,000	100,00

	Calc.	
Carbone.....	458,622	28,1854
Azote.....	531,408	32,6404
Hydrogène.....	37,438	2,3008
Oxygène.....	600,000	36,8746
	1627,468	100,0009

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 43.)

ACIDE DAMMARIQUE. C⁴⁰H³¹O⁷.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	72,69	73,39
Hydrogène.....	9,34	9,47
Oxygène.....	18,00	17,14
	100,00	100,00

(ROBERT THOMPSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. IX, p. 502.)

ACIDE DÉCATÉTRYLIQUE. C¹⁰H¹⁰O⁴.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	64,70	64,20
Hydrogène.....	2,38	2,40
Oxygène.....	32,92	33,64
	100,00	99,94

(LAURENT.)

Voy. ACIDE PHTALIQUE.

ACIDE DELPHINIQUE. Voy. ACIDE PHOCÉNIQUE.**ACIDE DRACONIQUE. C¹⁶H⁸O⁵.**

	Calc.		Tr.
Carbone.....	2400,0	63,43	62,85
Hydrogène.....	200,0	5,26	5,32
Oxygène.....	4200,0	34,59	34,83
	3800,0	400,00	

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 9.)

Voy. A. ANISIQUE.

ACIDE ÉLAIQUE. C⁷⁰H⁵⁸O⁸.

	Calc.		
Carbone.....	5350,8	76,446	
Hydrogène.....	848,6	42,422	
Oxygène.....	800,0	41,432	
	6999,4	400,000	
	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	76,49	76,34	80,644
Hydrogène.....	42,37	42,17	42,065
Oxygène.....	41,44	41,52	7,324
	400,00	400,00	400,000

(a) (b) LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 154. — (c) MEYER, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 329.**ACIDE ELLAGIQUE. C⁸H²O⁴.HO.**

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	55,80	55,69	55,65
Hydrogène.....	2,66	2,48	2,43
Oxygène.....	41,54	41,83	42,22
	400,00	400,00	400,00

(a) (b) PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 357. — (c) WOHLEK et MERKLEIN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.

Voy. A. GALLIQUE.

ACIDE ÉQUISÉTIQUE.

Syn. : A. aconitique.

Hydrogène.....	4,040
Carbone.....	41,338
Oxygène.....	54,622
	400,000

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 212.)**ACIDE ERYTHRINIQUE.**

	Tr.		Calc.
Carbone.....	58,78	58,70	59,47
Hydrogène.....	5,20	5,55	5,53
Oxygène.....	36,02	35,75	35,00

(SCHUNCK, *R. sc. et ind.*, t. XIII, 2^e série, p. 169.)**ACIDE ÉRYTHRIQUE. Voy. ALLOXANE.****ACIDE ÉRYTHROLÉIQUE. C²⁶H²²O⁸.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	64,70	64,84
Hydrogène.....	9,33	9,00
Oxygène.....	25,97	26,16

(KANE, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843.)**ACIDE ESCULIQUE. C³²H⁴⁶O²⁴.**

	Tr.	Calc.	
Hydrogène... =	8,352	23,28	8,26
Carbone.... =	57,260	43,08	57,20
Oxygène... =	34,388	6,00	34,54
	400,000	42,46	400,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 103.)**ACIDE ÉTHALIQUE. C³²H⁵¹O⁵.HO.**

Syn. : A. cétylrique.

	Tr.	
Carbone.....	74,97	75,2
Hydrogène.....	42,40	42,7
Oxygène.....	42,63	42,4
	400,00	400,0

	Calc.	
Carbone.....	2448,64	75,34
Hydrogène.....	404,36	42,35
Oxygène.....	400,00	42,34
	3250,00	400,00

(DUMAS et STASS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 126.)**ACIDE ÉTHALIQUE. A. anhydre.**

	Calc.
Carbone.....	2427,20
Hydrogène.....	387,50
Oxygène.....	300,00
	3444,70
	400,00

ACIDE ÉTHALIQUE. A. hydraté.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	2427,00	75,20	73,13
Hydrogène.....	399,34	42,40	42,54
Oxygène.....	400,00	42,40	42,36
	3226,34	400,00	400,00

(SMITH, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 33.)

Voy. ACIDE PALMITIQUE.

ACIDE ÉTHALOSULFURIQUE. Voyez

A. SULFOCÉTYLIQUE.

ACIDE ÉTHÉROPHOSPHORIQUE. Voy.

A. PHOSPHOVINIQUE.

ACIDE ÉTHÉROSULFURIQUE. Voyez

A. SULFOVINIQUE.

ACIDE ÉTHIONIQUE. Voy. ÉTHIONATES.**ACIDE EUCHROIQUE.** C¹²H¹²Az²O, 5HO.**ACIDE EUCHROÏQUE.** A. hydraté.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	917,22	43,67	43,62
Hydrogène.....	74,87	3,52	2,91
Azote.....	354,08	»	»
Oxygène.....	600,00	»	»

ACIDE EUCHROÏQUE. A. anhydre.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	917,220		54,43
Hydrogène.....	42,479		0,74
Azote.....	354,080		21,08
Oxygène.....	400,000		23,75
	4383,779		400,00

(WOEHLER, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 139.)**ACIDE EUCHRONIQUE.** C¹²AzO⁶, 2HO.

	Tr.		Tr.
Carbone.....	48,96	48,70	48,32
Azote.....	»	»	40,98
Oxygène.....	»	»	27,93
Eau.....	45,81	43,70	42,77
			400,00

	Calc.		Tr.
Carbone.....	917,25	47,79	
Azote.....	477,04	9,23	
Oxygène.....	600,00	31,26	
Eau.....	224,90	41,72	
	4919,29	400,00	

(WOEHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 84.)**ACIDE EUGÉNIQUE.** C²⁰H²⁴O⁹, HO.

Carbone.....	72,696	72,633
Hydrogène.....	7,434	7,437
Oxygène.....	49,870	49,929
	400,000	400,000

(BOECKMANN, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. II, p. 169.)**ACIDE FELLINIQUE.** C⁶⁰H⁵⁰O⁴¹.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	72,23		72,53
Hydrogène.....	40,40		9,94
Oxygène.....	47,67		47,53
	400,00		400,00

(THEYER et SCHLOSSER, *R. ann.* de Berzelius, 1846.)**ACIDE FERRICYANHYDRIQUE.**

Syn. : A. *sesquiprussianoferrihydrique* ; a. *cyanhydrique sesquicyanoferré* ; *sesquicyanure ferrique acide*.

Ferricyanogène.....	2637,88	98,61
Hydrogène.....	37,43	4,39
	2695,31	400,00

(T. de Ch. org. de Liebig, t. I, p. 169.)

ACIDE FERRICYANHYDRIQUE.

	Calc.	Tr.	
Fer.....	33,83	33,44	34,69
Cyanogène.....	49,35	49,52	»
Eau.....	46,78	46,58	»

(POSSELT, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 55.)**ACIDE FERROCYANHYDRIQUE.**

Syn. : A. *chyzique ferruré* ; a. *hydroferrocyanique* ; a. *hydrocyanoferrique* ; a. *hydrocyanique ferruré* ; *cyanure ferreux acide* ; a. *prussianoferrihydrique* ; a. *prussique ferugineux*.

Ferrocyanogène.....	4328,940	98,14
Hydrogène.....	24,959	4,86
	4353,899	400,00

(T. de Ch. org. de Liebig, t. I, p. 155.)

ACIDE FERROCYANHYDRIQUE.

	Tr.		Calc.
Cyanogène.....	72,74	73,33	73,09
Hydrogène.....	4,99	2,27	4,84
Fer.....	25,22	25,08	25,06
	99,92	400,68	99,99

(POSSELT, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 53.)**ACIDE FERROCHYAZIQUE.**

Carbone.....	30,00
Azote.....	47,50
Fer.....	47,50
Hydrogène.....	4,25
	66,25

(PORETT, *Ann. of Philosophy*, t. XIV, p. 165.)**ACIDE FLUORHYDRIQUE.** FH.Éq¹ 246,30. Dens⁴ 4,06. Éb² à 30.°

ACIDE FLUOBORIQUE. BF_3 Éq^t 837,60. Dens^s 2,3124. L'eau en dissout
700 vol.

Fluor.....		83,76
Bore.....		46,24
		<u>400,00</u>

ACIDE FLUOBROMIQUE. BrF_3

Fluor.....	54,44	4169,00
Brôme.....	45,56	979,02
	<u>400,00</u>	<u>2148,02</u>

ACIDE FLUOSILICIQUE. SiF_4 Dens^s 3,600. L'eau en dissout 265 vol.

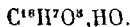
	Tr.	Calc.	
Silicium.....	28,36	28,34	92,6
Fluor.....	71,64	71,66	233,8
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>326,4</u>

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 371.)**ACIDE FLUOSILICIQUE.**

Acide fluorique.....	41,024	400,00
Silice.....	58,976	443,76
	<u>400,000</u>	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 356.)**ACIDE FORMIQUE. $\text{C}^2\text{H}^2\text{O}^2$, HO.**Éq^t 577,833. Dens^s 4,235. Éb^a à 100°.

	Tr.	Calc.
Hydrogène.....	2,807	2,84
Carbone.....	32,970	32,40
Oxygène.....	64,223	64,76
	<u>400,000</u>	<u>400,00</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IV, p. 110.)**ACIDE FORMOBENZOÏLIQUE.**

Carbone.....	4222,960	67,942
Hydrogène.....	87,356	4,852
Oxygène.....	500,000	27,203
A. anhydre.....	4810,316	400,000
Eau.....	412,480	6,210
A. cristallisé.....	4922,796	406,210

(T. de Ch. org. de Liebig, t. I, p. 251.)

ACIDE FORMOBENZOÏLIQUE. A. hydraté.

Carbone.....	64,40
Hydrogène.....	5,40
Oxygène.....	30,50
	<u>400,00</u>

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 202.)**ACIDE FUMARIQUE. $\text{C}^4\text{H}^2\text{O}^4$, HO.**

Syn: : A. paramalétique.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	41,029	44,92	42,64
Hydrogène....	3,565	3,62	3,76
Oxygène.....	55,406	54,46	53,60
	<u>100,000</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

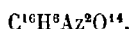
	(d)	(e)	(f)
Carbone.....	305,74	41,84	41,738
Hydrogène....	24,95	3,41	3,605
Oxygène.....	400,00	54,75	54,633
	<u>730,69</u>	<u>100,00</u>	<u>400,000</u>

(a) DEMARÇAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 432. — (b) (c) PELOUZE, *id.*, t. LVI, p. 83. — (d) (e) Calculé. — (f) HAGEN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 195.**ACIDE GALLIQUE. $\text{C}^7\text{H}^2\text{O}^4$.****ACIDE GALLIQUE. A. desséché.**

Carbone.....	50,23	50,25	50,40
Hydrogène.....	3,75	3,55	3,64
Oxygène.....	46,02	46,20	46,26
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

ACIDE GALLIQUE. A. anhydre.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone..	50,26	535,066	49,89	49,56
Hydrog...	3,58	37,438	3,49	3,70
Oxygène..	46,16	500,000	46,62	46,74
	<u>400,00</u>	<u>4072,504</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(a) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 419. — (b) (c) Calculé. — (d) PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 351.**ACIDE GAULTHÉRIQUE. VOY. SALICYLATE DE MÉTHYLENE.****ACIDE GAULTHÉRIQUE BINITRIQUE.**

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	39,47	4200	39,66
Hydrogène.....	2,54	75	2,48
Soufre.....	44,62	354	44,57
Oxygène.....	»	4400	46,29
		<u>3029</u>	<u>400,00</u>

(CANOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 8.)**ACIDE GLAUCOMÉLANIQUE. Voyez GLAUCOMÉLANATES.****ACIDE GLUCIQUE. $\text{C}^6\text{H}^{12}\text{O}^{12}$.**(PÉLIGOT, *T. de Ch. org. de Liebig*, t. I, p. 506.)

ACIDE GLUCIQUE. $C^6H^{12}O^{11}$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	38,42	38,55
Hydrogène.....	4,46	4,33
Oxygène.....	33,90	34,67
Chaux.....	23,22	22,45

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

ACIDE HÉMIPINIQUE. Voy. HÉMIPI-NATES.

ACIDE HIPPIRIQUE. $C^8H^8AzO^5,HO$.

	(a)	(b)
Azote.....	7,337	7,90
Carbone.....	63,032	60,63
Hydrogène.....	5,000	4,98
Oxygène.....	24,631	26,49
	100,000	100,00

(a) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 193.(b) MITSCHERLICH, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 354.

ACIDE HIPPIRIQUE.

	Tr.		Calc.	
Carbone..	60,5	60,5	1377,3	60,9
Hydrogène	4,9	5,4	112,5	4,9
Azote.....	7,7	7,7	177,0	7,8
Oxygène..	26,9	26,7	600,0	26,4
	100,0	100,0	2266,8	100,0

(DUMAS et PÉLICOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 328.)

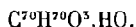
ACIDE HUMIQUE. Voy. A. ULMIQUE.

ACIDE HYDROFLUOSILICIQUE. Voyez FLUORHYDRATE DE FLUORURE DE SILICIUM.

ACIDE HYDROLÉIQUE. $C^7O^2H^{12}O^{10}$.

Carbone.....	73,9	74,38
Hydrogène.....	11,8	11,92
Oxygène.....	14,3	13,70
	100,0	100,00

ACIDE HYDROMARGARIQUE.



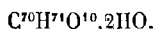
ACIDE HYDROMARGARIQUE. A. anhydre.

	Tr.	
Carbone.....	75,2	75,44
Hydrogène.....	12,8	12,80
Oxygène.....	12,0	12,06
	100,0	100,00

ACIDE HYDROMARGARIQUE. A. hydraté.

Carbone.....	73,82	73,91	73,49
Hydrogène.....	12,46	12,75	12,36
Oxygène.....	13,72	13,34	14,15
	100,00	100,00	100,00

ACIDE HYDROMARGARITIQUE.



	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	73,73	71,86	72,4
Hydrogène.....	12,20	12,22	12,3
Oxygène.....	14,07	15,92	15,6
	100,00	100,00	100,0

(1) A. anhydre. — (2) (3) A. hydraté.

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 133.)

ACIDE HYDROSULFOMELLONIQUE.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	22,60	22,51	22,50
Hydrogène.....	2,69	2,68	2,50
Azote.....	35,15	35,02	35,00
Soufre.....	39,99	39,88	40,00

(JAMIESON, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 347.)

ACIDE HYDROSULFURIQUE. Voyez

A. SULPHYDRIQUE.

ACIDE HYDROTHIOCYANIQUE.



	Calc.		Tr.
Soufre.....	2414,0	55,64	55,16
Carbone.....	764,3	17,61	17,59
Azote.....	885,2	20,42	20,37
Hydrogène.....	74,8	1,72	1,76
Oxygène.....	200,0	4,61	5,42
	4338,3	100,00	100,00

(PARNELL, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 158.)ACIDE HYCHOLÉIQUE. $C^8H^{14}AzO^{10}$.

	Tr.			
Carbone..	69,95	70,18	70,22	69,95
Hydrogène.	9,63	9,81	9,57	9,60
Azote.....	3,54	»	»	»
Oxygène...	16,88	»	»	»
	100,00			

	Calc.
Carbone.....	70,28
Hydrogène.....	9,33
Azote.....	3,04
Oxygène.....	17,35
	100,00

(STRECKER et GUNDELACH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 56.)

ACIDE HYPERMANGANIQUE. Voyez

OXACIDES DU MANGANESE.

ACIDE HYPERPECTIQUE. C²⁵H¹⁹O²⁷.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	41,52	44,39	41,68
Hydrogène.....	4,75	4,92	4,71
Oxygène.....	53,73	53,69	53,64

(CHODNEU, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)**ACIDE HYPOACÉTEUX. Voy. ALDÉHYDE.****ACIDE HYPOAZOTIQUE. Voy. OXACIDES DE L'AZOTE.****ACIDE HYPOIODIQUE. V. OXACIDES DE L'IODE.****ACIDE HYPO-NITREUX. Voyez A. AZOTEUX.****ACIDE HYPONITRIQUE. Voy. OXACIDES DE L'AZOTE.****ACIDE HYPOPHOSPHORIQUE. Voy. OXACIDES DU PHOSPHORE.****ACIDE HYPOPICROTOXIQUE.**

Carbone.....	64,44
Hydrogène.....	6,09
Oxygène.....	29,77

(PELLETIER et COUERBE, *Inst.*, 1834.)**ACIDE HYPOSULFOBENZIDIQUE.**Syn. *A. benzozulfurique.*(MITSCHEHLICH, *Tr. de Ch. org. de Liebig*, t. I, p. 261.)**ACIDE HYPOSULFO-BENZOIQUE. V. A. SULFO-BENZOIQUE.****ACIDE IMASATIQUE. C²²H²Az²O³.**

	Tr.		Calc.	
Carbone..	64,85	64,95	4200	64,7
Hydrog...	4,35	4,45	84	4,2
Azote...	43,45	43,45	265	43,6
Oxygène..	20,35	20,45	400	20,5
	400,00	400,00	4946	400,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. II.)**ACIDE INDIGOTIQUE. H¹⁴H²AzO¹⁰.**Syn. *A. nitrosalicylique. A. anilique.*

Carbone.....	48,23
Hydrogène.....	2,76
Azote.....	7,73
Oxygène.....	44,28
	400,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 177.)**A. INDIGOTIQUE.**

	Tr.		
Carbone.....	46,79	46,24	46,42
Hydrogène.....	2,79	2,66	2,82
Azote.....	7,78	7,78	7,78
Oxygène.....	42,64	43,35	43,28
	400,00	400,00	400,00

	Calc.		
Carbone.....	4074,28	46,40	
Hydrogène.....	62,50	2,70	
Azote.....	177,02	2,66	
Oxygène.....	4000,00	43,24	
	2310,80	400,00	

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 225.)**A. INDIGOTIQUE.**

Hydrogène...	2,447	4,73	2,03
Azote.....	7,229	7,22	7,55
Carbone.....	46,244	46,34	48,24
Oxygène.....	44,444	44,74	42,24
	400,000	400,00	400,00

(BUFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVII, p. 168.)**ACIDE INDINIQUE. C¹⁶H⁴AzO².**

(T. de Ch. org. de Liebig, t. II, p. 523.)

ACIDE INOSIQUE. Voy. INOSATES.**ACIDE IODHYRIQUE.**IH. Équiv^t. 4592.

Iode.....	400,000
Hydrogène.....	0,783

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 23.)**ACIDE IODIQUE. Voy. OXACIDES DE L'AZOTE.****ACIDE ITACONIQUE. C⁶H²O⁵, HO.**Syn. *A. pyrocitrique; A. citricique.***ACIDE ITACONIQUE. A. cristallisé.**

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	46,86	382,47	46,62	
Hydrogène.....	4,67	37,43	4,56	
Oxygène.....	48,47	400,00	48,82	
	400,00	819,60	400,00	

(GRASSO, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 320.)**ACIDE ITACONIQUE. A. anhydre.**

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	47,5	54,30	386,6
Oxygène.....	43,5	42,07	300,0
Hydrogène.....	9,0	3,60	25,0
	400,0	400,	707,6

(a) LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 106. — (b) DUMAS, *id.*, t. LII, p. 299. — (c) DUMAS, *id.*, t. LVIII, p. 109.

ACIDE ITACONIQUE. A. anhydre.

	(d)	(e)
Carbone	54,07	54,4
Oxygène	42,40	42,4
Hydrogène	3,53	3,5
	400,00	400,0

(d) (e) Calculé.

ACIDE ISAMIQUE. $C^{32}H^{18}Az^5O^7$.(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. II, p. 467.)

ACIDE ISÉTHIONIQUE. Voy. ISÉTHIONATES.

ACIDE JAPONIQUE. $C^{24}H^4O^4$, HO.

Carbone	1836,4	62,0
Hydrogène	124,7	4,2
Oxygène	400,0	34,8
	2961,1	400,0

(PELIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 159.)

ACIDE JATROPHIQUE. Voy. A. CROTONIQUE.

ACIDE KINIQUE. Voy. A. QUINIQUE.

ACIDE KINOVIQUE. $C^{38}H^{30}O^{10}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	67,78	67,74
Hydrogène	8,98	8,79
Oxygène	23,34	23,50

(WÖHLER et SCHNEIDERMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1844.)ACIDE LACTIQUE. $C^6H^{10}O^6$, HO.

ACIDE LACTIQUE, A. liquide.

Carbone	41,00	40,89
Hydrogène	7,11	6,79
Oxygène	51,89	52,33
	400,00	400,00

ACIDE LACTIQUE, A. sublimé cristallisé.

Carbone	49,34	49,68	50,54
Hydrogène	5,53	5,54	5,73
Oxygène	45,46	44,78	43,76
	400,00	400,00	400,00

ACIDE LACTIQUE, A. anhydre.

Carbone	44,64	45,50	45,05
Hydrogène	6,38	6,32	6,25
Oxygène	49,00	48,18	48,70
	400,02	400,00	400,00

		Calc.
Carbone	44,59	44,90
Hydrogène	6,38	6,44
Oxygène	49,03	48,99
	400,00	400,00

(GAY-LUSSAC et PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 419.)

ACIDE LAMPIQUE. Voy. A. ACÉTEUX.

ACIDE LEUCANHYDRIQUE. $C^6H^5Az^2S^2$.

Carbone	25,47
Hydrogène	3,49
Nitrogène	48,87
Soufre	22,47

(WÖCKEL, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)ACIDE LIPIQUE. $C^8H^1O^8$.

ACIDE LIPIQUE, A. sec.

	Calc.		Tr.
Carbone	382,40	41,00	44,45
Hydrogène	50,00	5,36	5,50
Oxygène	500,00	53,64	53,35
	932,40	400,00	400,00

ACIDE LIPIQUE, A. anhydre.

	Calc.		Tr.
Carbone	382,40	64,64	46,59
Hydrogène	37,40	4,56	4,39
Oxygène	400,00	48,80	49,12
	819,50	400,00	400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 171.)ACIDE LITHIQUE. $C^2HAz^2O^8$.

Carbone	40,035
Hydrogène	4,330
Nitrogène	37,348
Oxygène	24,317

(BENSCH, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)ACIDE LITHOFELLINIQUE. $C^{40}H^{50}O^8$.

	Tr.	Calc.
Carbone	70,83	70,83
Hydrogène	10,60	10,48
Oxygène	48,57	48,69

(WÖHLER.)

ACIDE LITHOFELLINIQUE. $C^{42}H^{58}O^8$.

	Tr.	Calc.
Carbone	70,80	71,43
Hydrogène	10,78	10,63
Oxygène	48,42	47,94

(ETTLING et WILL, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843.)

ACIDE LIZARIQUE.

Carbone	68,95	68,98
Hydrogène	3,79	3,80
Oxygène	"	"

(SCHUNCK, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 433.)

ACIDE MALÉIQUE. C⁴H⁴O⁴.HO.

ACIDE MALÉIQUE. A. anhydre.

	Tr.	
Carbone.....	49,30	48,90
Hydrogène.....	2,30	2,26
Oxygène.....	48,40	48,84
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

	Calc.	
Carbone.....	305,744	49,45
Hydrogène.....	12,479	2,02
Oxygène.....	300,000	48,53
	<u>618,223</u>	<u>400,00</u>

(PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 79.)

ACIDE MALÉIQUE. A. hydraté.

Hydrogène.....	24,96	3,416
Carbone.....	305,75	41,843
Oxygène.....	400,00	54,741
	<u>730,71</u>	<u>400,000</u>

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 213.)

ACIDE MALIQUE. C⁸H⁴O⁸.HO.

Carbone.....	40,68
Eau.....	45,76
Oxygène.....	43,56
	<u>400,00</u>

(PROUT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 376.)

ACIDE MALIQUE.

	(a)	(b)
Carbone.....	40,949	41,238
Hydrogène.....	2,883	2,883
Oxygène.....	56,198	55,879
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(a) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 266.
 — (b) *Id.*, t. LII, p. 321.

ACIDE MALIQUE.

	Tr.		
Carbone.....	41,30	41,32	41,34
Hydrogène.....	3,46	3,44	3,60
Oxygène.....	55,24	55,24	55,09
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

	Calc.	
Carbone.....	76,438	41,84
Hydrogène.....	6,239	3,44
Oxygène.....	400,000	54,75
	<u>482,677</u>	<u>400,00</u>

(PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 78.)

ACIDE MANGANIQUE. Voy. OXACIDES DU MANGANÈSE.

ACIDE MARGARIQUE. C³⁴H⁵⁵O⁸.HO.

Fus. à 60°.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	79,053	70,950	76,82
Hydrogène...	42,010	42,635	42,74
Oxygène.....	8,937	16,415	40,44
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(a) CHEVREUL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 406. — (b) TH. DE SAUSSURE, *id.*, t. XIII, p. 342. — (c) BROMÉIS, *Journ. de Pharm. et de Ch.*, 3^e série, t. II, août 1842.

ACIDE MÉCHLOIQUE. C¹⁴H²O¹⁰.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	49,404	49,600
Hydrogène.....	4,070	4,049
Oxygène.....	46,526	46,354
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(COURRÈS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 149.)

ACIDE MÉCONIQUE. C¹⁴H¹¹.3HO.

	(a)	(b)
Carbone.....	42,30	45,276
Hydrogène.....	2,00	3,651
Oxygène.....	55,70	51,073
	<u>400,00</u>	<u>400,000</u>
	(c)	(d)
Carbone.....	42,41484	42,4472
Hydrogène.....	2,04517	2,4214
Oxygène.....	55,87304	55,7313
	<u>99,99999</u>	<u>99,99999</u>

(a) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 6. — (b) ROBIGNET, *id.*, t. LI, p. 248. — (c) (d) LIEBIG, *id.*, t. LIV, p. 28.

Voy. ACIDE PYROMÉCONIQUE.

ACIDE MÉLANGALLIQUE. Voy. ACIDE MÉTAGALLIQUE.

ACIDE MÉLANIQUE. C¹⁰H⁴O⁸.

	Tr.		Calc.
Carbone... ..	57,08	57,50	58,46
Hydrogène... ..	4,04	»	3,80
Oxygène... ..	38,94	»	38,04
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>434,32</u>

(PIRRI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 308.)

ACIDE MÉLANIHYDRIQUE. C⁷H⁴Az⁴S⁶.

	Tr.
Carbone.....	24,43
Hydrogène.....	2,07
Nitrogène.....	28,19
Soufre.....	48,06

(WÖELKEL, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1840.)

ACIDE MÉLASSIQUE. $C^{12}H^{12}O^{10}$.

Carbone.....	62,5
Hydrogène.....	5,4
Oxygène.....	32,1
	<hr/> 400,0

(PÉLIGOT, *T. de Ch. de Dumas*, t. VI, p. 289.)**ACIDE MELLITIQUE.** $C^6O^3.HO$.Syn. : *A. mellique.*

Hydrogène.....	0,35
Carbone.....	47,44
Oxygène.....	52,54
	<hr/> 400,00

(KLAPROTH, *Syst. Ch. de Thomson*, t. II, p. 182.)**ACIDE MELLITIQUE. A. anhydre.**

Carbone.....	50,21
Oxygène.....	49,79
	<hr/> 400,00

(WOEHLER et LIERIC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 201.)**ACIDE MELLITIQUE. A. cristallisé.**

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	42,38	305,74	42,58
Oxygène.....	41,24	300,00	41,24
Eau.....	46,38	442,48	46,38
	<hr/> 400,00	<hr/> 748,22	<hr/> 400,00

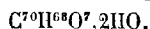
(WOEHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 10.)**ACIDE MELLONHYDRIQUE.** C^8Az^4H .

Mellon.....	1166,77
Hydrogène.....	42,48
	<hr/> 4179,25

(T. de Ch. org. de Liebig, t. I, p. 189.)

ACIDE MÉSOXALIQUE. Voy. MÉSOXALATES.**ACIDE MÉTACÉTONIQUE.** Voy. MÉTACÉTONATES.**ACIDE MÉTAGALLIQUE.** $C^6H^2O^2.HO$.Syn. : *A. métagallique.*

	Tr.	Calc.
Carbone.....	72,86	73,40
Hydrogène.....	3,48	2,98
Oxygène.....	23,96	23,92
	<hr/> 400,00	

(PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 362.)**ACIDE MÉTAMARGARIQUE.**

	Tr.		Calc.
Carbone.....	74,906	75,2	75,109
Hydrogène....	42,650	42,6	42,262
Oxygène.....	42,444	42,2	42,629
	<hr/> 400,000	<hr/> 400,0	<hr/> 400,000

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 122.)**ACIDE MÉTAMÉCONIQUE.** Voy. ACIDE MÉCONIQUE.**ACIDE MÉTAOLÉIQUE.**

	(1)	(2)
Carbone.....	77,2	75,8
Hydrogène.....	42,2	41,9
Oxygène.....	40,6	42,3
	<hr/> 400,0	<hr/> 400,0

(1) A. anhydre. — (2) A. hydraté.

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 130.)**ACIDE MÉTAPECTIQUE.** $C^8H^6O^7, 2HO$.**ACIDE MÉTAPECTIQUE. A. anhydre.**

	Tr.			Calc.
Hydrogène....	4,38	4,98	4,38	4,58
Carbone.....	43,77	43,00	43,77	44,04
Oxygène.....	51,85	52,02	51,85	51,38
	<hr/> 400,00	<hr/> 400,00	<hr/> 400,00	<hr/> 400,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, septembre 1848, t. XXIV, p. 38.)**ACIDE MOLYBDIQUE.** MoO^5 .

	(a)	(b)
Molybdène.....	66,7	66,643
Oxygène.....	33,3	33,387
	<hr/> 400,0	<hr/> 400,000

	(c)	(d)
Molybdène.....	598,52	63,5
Oxygène.....	300,00	34,5
	<hr/> 898,52	<hr/> 400,0

(a) BECHOLTZ, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 26. —(b) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 7.—(c) Calculé. —(d) KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 26.**ACIDE MUCIQUE.** $C^{12}H^6O^{14}, 2HO$.

	(a)	(b)
Hydrogène.....	5,405	5,018
Carbone.....	33,430	34,464
Oxygène.....	64,465	60,818
	<hr/> 400,000	<hr/> 400,000

(a) (b) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 312.

ACIDE MUCIQUE. $C^{12}H^8O^{14}, 2HO.$

	(c)	(d)
Hydrogène.....	4,82	4,86
Carbone.....	23,92	34,62
Oxygène.....	61,06	60,52
	89,80	100,00

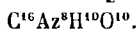
(c) LIEBIG, *id.*, t. LV, p. 121. — (d) MALAGUTI, *id.*, t. LX, p. 196.

ACIDE MUCIQUE.

Carbone.....	33,33
Eau.....	44,44
Oxygène.....	22,22
	99,99

(PROUT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 377.)

ACIDE MYCOMÉLINIQUE.



	Tr.		
Carbone....	33,347	33,453	32,877
Azote.....	38,363	38,363	38,363
Hydrogène..	3,552	3,593	3,553
Oxygène....	24,738	24,891	25,205
	100,000	100,000	100,000

	Calc.	
Carbone.....	614,480	32,49
Azote.....	708,160	37,62
Hydrogène.....	62,397	3,34
Oxygène.....	500,000	26,58
	1882,037	100,00

(WOELER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 297.)

ACIDE MYRICINIQUE.

Carbone.....	77,85	77,71
Hydrogène.....	43,47	43,47
Oxygène.....	8,98	9,42
	100,00	100,00

(LEWY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIII, p. 445.)

ACIDE MYRISTIQUE. $C^{28}H^{27}O^5, HO.$

	Calc.	
Carbone.....	2440,48	74,06
Hydrogène.....	349,42	42,09
Oxygène.....	400,00	43,85
	2889,60	100,00

	Tr.	
Carbone.....	74,42	74,40
Hydrogène.....	42,34	42,26
Oxygène.....	43,37	43,64
	100,00	100,00

(PLAYFAIR, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 99.)

ACIDE NAPHTALIQUE. Voyez ACIDE PHTALIQUE.

ACIDE NAPHTOÉLIQUE.

Carbone.....	65,650
Hydrogène.....	44,220
Oxygène.....	20,130
	100,000

(ROSSIGNON, *C. R.*, t. XIV.)

ACIDE NITRANILIQUE. $C^{12}H^8AzO^{18}.$

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	49,244	28,23	49,583
Hydrogène...	2,447	2,76	2,698
Azote.....	7,225	7,73	4,477
Oxygène.....	44,112	41,28	40,542
	99,998	100,00	100,000

(a) BUFF. — (b) DUMAS. — (c) Calculé.

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

ACIDE NITRANISIQUE.



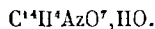
	Tr.		Calc.	
Carbone..	48,88	48,67	4200,00	48,93
Hydrogène	3,08	3,45	75,00	3,05
Azote... ..	7,27	»	177,00	7,22
Oxygène..	»	»	4000,00	40,80
			2452,00	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 299.)

ACIDE NITREUX. Voy. ACIDE HYPOAZOTIQUE.

ACIDE NITRIQUE. Voy. OXACIDES DE L'AZOTE.

ACIDE NITROBENZOÏQUE.



ACIDE NITROBENZOÏQUE. Acide anhydre.

Carbone.....	4070,42	53,58
Hydrogène.....	400,00	2,50
Azote.....	1700,00	8,87
Oxygène.....	700,00	35,05
	4997,08	100,00

ACIDE NITROBENZOÏQUE. Acide hydraté.

	Tr.			Calc.
Carbone... ..	51,22	51,41	54,02	50,73
Hydrogène..	3,00	3,07	2,99	2,96
Azote.....	»	8,27	8,44	8,39
Oxygène... ..	»	37,55	37,55	37,92

(MULDER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIV, p. 78.)

ACIDE HYDRATÉ.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	50,96	50,83	50,90
Hydrogène.....	3,00	2,95	2,99
Azote.....	8,26	8,30	8,32
Oxygène.....	37,78	37,87	37,59
		(d)	(e)
Carbone.....		51,00	51,02
Hydrogène.....		2,95	2,99
Azote.....		»	8,44
Oxygène.....		»	37,55

(a) (b) (c) (d) MARCHAND, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIV, p. 78. — (e) PLANTAMOUR, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841.

ACIDE BINITRO-BENZOÏQUE.



	Tr.		Tr.	
Carb.	39,53	39,80	»	39,60
Hyd..	2,03	2,09	»	1,95
Azote	»	»	43,22	»
Oxyg.	»	»	»	43,51

	Tr.		Calc.	
Carbone.	39,27	39,38	4050,0	39,36
Hydrog..	1,94	2,08	50	1,88
Azote ...	»	»	354	43,34
Oxygène.	»	»	4200	45,22
			2634,0	400,00

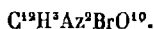
(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 33.)

ACIDE NITROBROMODRACONÉSIQUE. $C^{32}H^{14}AzBrO^{18}$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	2400	45,03	44,44
Hydrogène.....	475	3,28	3,37
Oxygène.....	4600	30,06	»
Azote.....	475	3,28	3,51
Brôme.....	978	18,35	»
	5328	400,00	

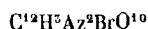
(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 18.)

ACIDE NITROBROMOPHÉNISIQUE.



	Calc.	
Carbone.....	900	27,53
Hydrogène.....	37,5	1,15
Oxygène.....	4000,0	30,58
Azote.....	354,0	40,83
Brôme.....	978,0	29,91
	3269,5	400,00

ACIDE NITROBROMOPHÉNISIQUE.



	Tr.			
Carbone...	27,40	27,54	27,52	»
Hydrogène.	1,11	1,22	1,26	1,24
Oxygène...	30,79	»	»	»
Azote.....	41,20	»	»	»
Brôme.....	29,50	»	»	»
	100,00			

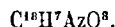
(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 67.)

ACIDE NITROCHLORODRACONÉSIQUE. $C^{32}H^{14}AzClO^{16}$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	2400	50,10	50,18
Hydrogène.....	475	3,64	3,76
Oxygène.....	4600	33,40	»
Azote.....	475	3,64	»
Chlore.....	442	9,22	»
	4792	100,00	

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 19.)

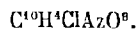
ACIDE NITRO-CINNAMIQUE.



	Tr.		Calc.
Carbone.....	56,38		56,34
Hydrogène.....	3,64		3,58
Azote.....	7,73		7,25
Oxygène.....	32,24		32,78
	100,00		100,00

(MITSCHERLICH, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 112.)

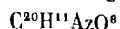
ACIDE NITROCITRACONIQUE.



	Tr.		Calc.	
Carbone.....	33,77	60	33,89	
Hydrogène.....	2,29	4	2,26	
Chlore.....	19,67	33	19,78	
Azote.....	8,14	14	7,90	
Oxygène.....	»	64	36,17	
		177	100,00	

(SAINT-EVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 494.)

ACIDE NITROCUMINIQUE.



	Tr.		
Carbone.....	57,33	»	27,32
Hydrogène.....	5,42	»	5,33
Azote.....	»	6,79	»
Oxygène.....	»	»	»

ACIDE NITROCUMINIQUE. $C^{20}H^{11}AzO^8$

	Calc.	
Carbone.....	4300,0	57,44
Hydrogène.....	437,5	5,26
Azote.....	475,0	6,69
Oxygène.....	800,0	30,64
	2612,5	400,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 36.)

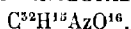
ACIDE BINITROCUMINIQUE.

	$C^{20}H^{10}Az^2O^{12}$	
	Tr.	
Carbone...	47,33	» 47,20
Hydrogène.	4,03	» 3,96
Azote.....	» 40,87	» 40,79
Oxygène..	»	»

	Calc.	
Carbone.....	4300	47,25
Hydrogène.....	425	3,93
Azote.....	350	44,03
Oxygène.....	4200	37,79
	3175	400,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 59.)

ACIDE NITRODRACONASIQUE.

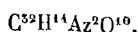


	Calc.	
Carbone.....	2400,0	55,00
Hydrogène.....	487,5	4,30
Oxygène.....	4600,0	36,70
Azote.....	475,0	4,00
	4362,5	400,00

	Tr.	
Carbone.....	54,9	54,85 55,10
Hydrogène.....	4,20	4,30 4,34
Oxygène.....	36,40	»
Azote.....	4,50	»
	400,00	

(LAURENT.)

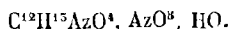
ACIDE NITRODRACONÉSIQUE.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	2400	48,73	49,07
Hydrogène.....	475	3,53	3,60
Oxygène.....	2000	40,64	39,96
Azote.....	350	7,40	7,37
	4925	400,00	400,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 14.)

ACIDE NITROLEUCIQUE.



	Tr.		Calc.
Carbone.....	36,9	72	36,9
Hydrogène.....	7,2	44	7,2
Azote.....	»	28	»
Oxygène.....	»	80	»

(LAURENT et GERHAROT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 323.)

ACIDE NITROMARIQUE. $C^{40}H^{26}Az^2O^{18}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.	57,2	57,0	3000,0	56,87
Hydrog..	5,6	5,9	325,0	6,45
Azote...	7,2	7,4	350,0	6,60
Oxygène.	30,0	30,0	1600,0	30,38
	400,0	400,0	5275,0	400,00

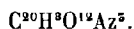
(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXII, p. 462.)

ACIDE NITROMÉCONIQUE. $C^{20}H^9AzO^{12}$.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	50,326	764	380
Hydrogène.....	3,940	56	400
Azote.....	6,359	88	518
Oxygène.....	39,375	600	000
	400,000	4509	298

(COURBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 143.)

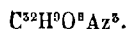
ACIDE NITRONAPHTALÉSIQUE.



	Tr.		Calc.
Carbone.....	51,5	52,0	
Hydrogène.....	2,6	2,6	
Oxygène.....	31,5	31,6	
Azote.....	44,4	43,8	
	400,0	400,0	

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 90.)

ACIDE NITRONAPHTALÉSIQUE.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	4222	62,8	62,2
Hydrogène.....	56	2,8	3,2
Oxygène.....	400	20,8	21,5
Azote.....	265	43,6	43,4
	4943	400,0	400,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 89.)

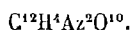
ACIDE NITRONAPHTALIQUE. Voy. A. NITROPHALIQUE.

ACIDE NITRONICÉIQUE. C¹²H⁴ClAzO⁹.

	Tr.			
Carbone.....	37,78	37,88	»	»
Hydrogène...	2,31	2,19	»	»
Chlore.....	48,34	48,35	»	»
Azote.....	7,78	7,67	7,87	7,76
Oxygène....	»	»	»	»

	Calc.	
Carbone.....	72	38,04
Hydrogène.....	4	2,14
Chlore.....	35	48,51
Azote.....	14	7,40
Oxygène.....	64	33,94
	189	100,00

(SAINT-EVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 493.)

ACIDE NITROPHÉNÉSIQUE.

	Tr.		
Carbone.....	39,402	39,19	39,47
Hydrogène...	2,303	2,30	2,25
Azote.....	43,770	43,76	43,76
Oxygène.....	42,525	42,75	42,53
	100,000	100,00	100,00

	Calc.	
Carbone.....	917,2	39,53
Hydrogène.....	50,0	2,15
Azote.....	354,1	45,20
Oxygène.....	1000,0	43,12
	2321,3	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. III, p. 217.)

ACIDE NITROPHÉNÉSIQUE.

	Tr.		
Carbone.....	39,04	39,31	»
Hydrogène.....	2,40	2,26	»
Azote.....	»	»	45,10
Oxygène.....	»	»	»

	Calc.	
Carbone.....	900	39,43
Hydrogène.....	50	2,17
Azote.....	350	45,24
Oxygène.....	1000	43,49
	2300	100,00

(CAROURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 23.)

ACIDE NITROPHÉNÉSIQUE.

Syn. *A. picrique*; *Acide nitropicrique*; *Amer de Wellcr*; *Acide amer*; *A. carbazolique*.

	Tr.		
Carbone.....	32,1	31,95	31,6
Hydrogène.....	1,4	1,34	1,6
Azote.....	48,5	48,50	48,5
Oxygène.....	48,0	48,24	48,3
	100,0	100,00	100,0

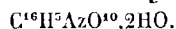
	Calc.	
Carbone.....	918,24	31,8
Hydrogène.....	37,50	1,2
Azote.....	531,42	48,4
Oxygène.....	1400,00	48,6
	2886,86	100,0

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 229.)

ACIDE NITROPHÉNÉSIQUE.

Carbone.....	31,86	31,78
Hydrogène.....	1,52	1,30
Azote.....	48,62	48,62
Oxygène.....	48,00	48,30
	100,00	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. III, p. 223.)

ACIDE NITRO-PHLORÉTIQUE. Voyez ACIDE PHLORÉTIQUE.**ACIDE NITROPHALIQUE.****ACIDE NITROPHALIQUE. A. hydraté.**

	Calc.	
Carbone.....	4223,0	45,95
Hydrogène.....	62,5	2,35
Azote.....	177,0	6,65
Oxygène.....	1200,0	45,03
	2662,5	100,00

	Tr.		
Carbone.....	43,80	45,62	45,62
Hydrogène.....	2,66	2,59	2,54
Azote.....	6,70	6,70	6,70
Oxygène.....	44,84	45,09	45,07
	100,00	100,00	100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 96.)

ACIDE NITROPHALIQUE.

	Tr.	
Carbone.....	45,73	45,42
Hydrogène.....	2,55	2,54
Azote.....	6,59	6,68
Oxygène.....	45,43	45,69
	100,00	100,00

(MARIGNAC, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 371.)

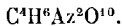
ACIDE NITROPHALIQUE. A. anhydre.

	Calc.		Tr.	
Carbone...	4223,0	50,48	49,77	49,94
Hydrogène.	37,5	4,55	4,81	4,72
Azote.....	177,0	7,26	4,59	7,59
Oxygène...	4000,0	44,04	40,83	40,78
	2437,5	100,00	400,00	400,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 56.)

ACIDE NITROPICRIQUE. Voy. ACIDE NITROPHÉNISIQUE.

ACIDE NITRO-SACCHARIQUE.



	Tr.		Calc.	
Carbone.....	47,32	300,0	47,35	
Hydrogène.....	4,53	74,9	4,32	
Azote.....	20,20	354,4	20,48	
Oxygène.....	57,95	4000,0	57,85	
	400,00	1729,0	400,00	

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 265.)

ACIDE NITROSALICYLIQUE.



Syn. : Nitrosalicylide ; a. spirœilique ; a. indigotique.

Voy. A. INDIGOTIQUE.

(PIRIA, *T. de Ch. org. de Liebig*, t. I, p. 296.)

ACIDE NITROSTILBIQUE.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	2400	55,08	54,70
Hydrogène.....	438	3,58	4,60
Azote.....	475	4,58	4,60
Oxygène.....	4400	36,76	37,40
	3843	100,00	400,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 385.)ACIDE OENANTHIQUE. $C^{14}H^{15}O^8$, HO.

A. anhydre.

	Tr.		Calc.	
Carbone..	74,32	75,04	4070,42	74,71
Hydrogèn.	42,20	42,48	462,23	44,33
Oxygène..	43,58	43,84	200,00	43,96
			4432,35	400,00

ACIDE OENANTHIQUE HYDRATÉ.

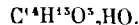
	Tr.		
Carbone.....	69,28	69,74	68,59
Hydrogène.....	44,54	»	44,56
Oxygène.....	49,48	»	49,85

ACIDE OENANTHIQUE HYDRATÉ.

	Calc.	
Carbone.....	4070,42	69,22
Hydrogène.....	474,74	44,39
Oxygène.....	300,00	49,39
	4544,83	400,00

(LIEBIG ET PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 122.)

ACIDE OENANTHYLIQUE.



Carbone.....	65,34	65,33
Hydrogène.....	40,83	40,60
Oxygène.....	23,83	24,06
	100,00	400,00

(TILLEY, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 234.)ACIDE OLÉIQUE. $C^{18}H^{30}O^2$, HO.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	77,49	77,35	84,08
Hydrogène.....	42,20	42,34	44,34
Oxygène.....	40,61	40,34	7,58
	400,00	400,00	

(a) (b) LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 152. — (c) CHEVREUL.

ACIDE OLÉIQUE. A. anhydre.

Carbone.....	3363,44	79,13
Hydrogène.....	486,70	44,45
Oxygène.....	400,00	9,42
	4249,84	400,00

ACIDE OLÉIQUE. A. hydraté.

Carbone.....	3363,44	77,40
Hydrogène.....	499,18	44,44
Oxygène.....	500,00	44,46
	4362,32	400,00

(VARRENTAPP, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 337.)

ACIDE OLÉIQUE.

Carbone.....	76,37	76,42	76,34
Hydrogène.....	42,09	42,16	42,20
Oxygène.....	44,54	44,72	44,46
	400,00	400,00	400,00

(GOTTLIER, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 249.)ACIDE OPIANIQUE. $C^{20}H^{30}O^8$, HO.

Carbone.....		57,84
Hydrogène.....		4,29
Oxygène.....		37,87
		400,00

(WOHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XII, p. 233.)

ACIDE OSMIQUE. OsO_4 . Éq^t. 1644,49.

Osmium.....	75,7	100,00
Oxygène.....	24,3	32,45
	400,0	

(T. des Essais de Berthier, t. II, p. 976.)

ACIDE OXALHYDRIQUE. Voy. ACIDE SACCHARIQUE.**ACIDE OXALIQUE.** $\text{C}^2\text{O}^3, \text{HO}$.Éq^t. 565,35.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	26,566	35,02	49,43
Oxygène.....	70,689	64,30	76,20
Hydrogène....	2,745	00,68	4,76
	400,000	400,00	400,09

(a) GAY-LUSSAC et THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 58. — (b) BERZELIUS, *id.*, t. VIII, p. 302. — (c) URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 385.**ACIDE OXALIQUE.**

Carbone.....	49,04
Eau.....	42,85
Oxygène.....	38,11
	400,00

(PROUD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 375.)**ACIDE OXALURIQUE.** $\text{C}^6\text{Az}^2\text{H}^5\text{O}^7, \text{HO}$.

	Tr.	
Carbone.....	27,600	27,318
Azote.....	21,218	21,218
Hydrogène.....	3,422	3,072
Oxygène.....	48,060	48,392
	400,000	400,000

	Calc.	
Carbone.....	458,61	27,59
Azote.....	354,08	21,29
Hydrogène.....	49,92	3,00
Oxygène.....	800,00	48,42
	4662,64	400,00

(WOEHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 278.)**ACIDE OXANILIQUE.** Voyez ANILIDE OXALIQUE.**ACIDE OXISYLOIQUE.**

Carbone.....	72,14
Hydrogène.....	8,74
Oxygène.....	49,42
	400,00

(HESS, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 379.)**ACIDE OXYLIZARIQUE.**

Carbone.....	66,59
Hydrogène.....	3,87
Oxygène.....	"

Voy. RUBIACIN.

(SCHENCK, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 436.)**ACIDE PALMITIQUE.** $\text{C}^{22}\text{H}^{31}\text{O}^2$.

Syn. : A. éthérique ; a. cétylique.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	2427,328	77,94
Hydrogène.....	386,864	42,42
Oxygène.....	300,000	9,64
	3114,192	400,00

Voy. A. ÉTHALIQUE.

(STHOEMER, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 428.)**ACIDE PARABANIQUE.** $\text{C}^6\text{Az}^2\text{O}^4, 2\text{HO}$.

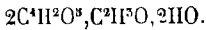
	Calc.	
Carbone.....	458,61	31,91
Azote.....	354,08	44,62
Hydrogène.....	24,91	1,73
Oxygène.....	600,00	44,74
	4437,60	400,00

	Tr.		
Carbone.....	31,95	31,940	34,84
Azote.....	24,66	24,650	24,54
Hydrogène.....	2,09	1,876	4,82
Oxygène.....	44,30	44,534	44,80
	400,00	400,000	400,00

(WOEHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 274.)**ACIDE PARAMALÉIQUE.** Voy. ACIDE FUMARIQUE.**ACIDE PARAMÉCONIQUE.** Voy. ACIDE COMÉNIQUE.**ACIDE PARAPECTIQUE.** $\text{C}^2\text{H}^{12}\text{O}^{21}, 2\text{HO}$.**ACIDE PARAPECTIQUE. A. anhydre.**

	Tr.			Calc.
Hydrog..	4,88	4,78	4,49	4,58
Carbone.	44,40	43,43	43,83	44,04
Oxygène.	50,72	51,79	51,68	51,38
	100,00	400,00	400,00	400,00

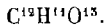
(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 35.)**ACIDE PARATARTRIQUE.** Voy. ACIDE RACÉMIQUE.

ACIDE PARATARTRIQUE LIQUIDE.
Voy. A. PYRORACÉMIQUE.**ACIDE PARATARTROMÉTHYLIQUE.**

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	33,08	33,2	33,4
Hydrogène.....	5,41	5,4	»
Oxygène.....	59,51	59,7	»
	100,00	100,0	

	(d)	(e)
Carbone.....	765,2	35,4
Hydrogène.....	112,5	5,4
Oxygène.....	4300,0	59,8
	2177,7	100,0

(a) GUÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 85. — (b) (c) DOMAS ET PERIA, *id.*, 3^e série, t. V, p. 374. — (d) (e) Calculé.

ACIDE PARATARTROVINIQUE.

Carbone.....	38,77	38,54	38,95
Hydrogène.....	5,94	5,94	5,83
Oxygène.....	55,32	55,52	55,22
	100,00	100,00	100,00

(GUÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 73.)

ACIDE PARELLIQUE. C²⁴H⁷O⁸.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	61,84	61,504
Hydrogène.....	3,42	3,406
Oxygène.....	34,74	35,090

(SCHUNK, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

ACIDE PARRILINIQUE.

Carbone.....	62,98	62,38	62,76
Hydrogène.....	8,88	8,96	8,63
Oxygène.....	28,44	28,66	28,64

(POGGIALE, *J. de Pharm.*, t. XX, p. 561.)

ACIDE PECTEUX. C²⁵H²¹O²⁵.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	43,02	42,92	43,48
Hydrogène.....	5,72	5,59	5,39
Oxygène.....	51,26	51,49	51,22

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

ACIDE PECTIQUE. C¹²H⁷O¹⁰, HO.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	44,012	43,655	45,045
Hydrogène.....	4,695	4,626	4,989
Oxygène.....	51,293	51,719	49,966
	100,000	100,000	

(a) (b) REGNAULT. — (c) FROMBERG, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.

ACIDE PECTIQUE.

	Tr.	
Carbone.....	45,477	45,473
Hydrogène.....	5,392	5,270
Oxygène.....	49,131	49,257
	100,000	100,000

	Calc.	
Carbone.....	947,244	45,47
Hydrogène.....	99,837	4,95
Oxygène.....	4000,000	49,58
	2047,081	100,00

(MULDER, *Répert. de Ch.*, 2^e série, t. I, p. 135.)

ACIDE PECTIQUE. C¹⁴H¹⁰O¹⁵.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	42,25	42,39	42,42
Hydrogène.....	5,29	5,13	5,05
Oxygène.....	52,46	52,48	52,53

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

ACIDE PECTIQUE. C³²H²⁰O²⁸, 2HO.

	Tr.		Calc.	
Hydrogène.....	4,56	5,02	4,75	4,84
Carbone.....	44,35	44,30	44,55	42,29
Oxygène.....	54,09	53,68	53,70	52,87
	100,00	100,00	100,00	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 30.)

ACIDE PECTIQUE. C¹⁴H¹⁰O¹⁵.

	Tr.		
Carbone.....	40,83	42,40	42,86
Hydrogène.....	5,86	6,00	5,94
Oxygène.....	53,31	54,90	54,20
	100,00	100,00	100,00

	Calc.	
Carbone.....	41,93	42,0
Hydrogène.....	5,93	6,0
Oxygène.....	52,14	52,0
	100,00	100,0

(SACC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 227.)

ACIDE PECTOSIQUE. H⁴¹C³²O²⁹, 2HO.

	Tr.	Calc.
Hydrogène.....	5,25	4,97
Carbone.....	41,08	41,48
Oxygène.....	53,87	53,55
	100,00	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 23.)

ACIDE PERCHLORIQUE. Voy. OXACIDES DU CHLORE.

ACIDE PERSULFOCYANHYDRIQUE.

	Tr.				
Carbone	46,49	46,07	46,29	»	»
Azote..	»	»	»	»	»
Hydrog.	4,43	4,62	4,49	»	»
Soufre..	»	»	»	63,71	63,65

	Calc.	
Carbone.....	151,70	16,05
Azote.....	477,04	48,73
Hydrogène.....	42,48	4,32
Soufre.....	603,48	63,90
	944,70	400,00

(WOELKEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. X, p. 241.)

ACIDE PHALANHYDRIQUE.

Carbone.....	25,78
Hydrogène.....	4,29
Nitrogène.....	60,09
Soufre.....	9,84

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

ACIDE PHLORETIQUE. $C^{24}H^{10}AzO^{12}.$

Syn. : *A. nitrophlorétique.*

	Tr.		
Carbone.....	55,2	55,4	55,6
Hydrogène.....	3,8	3,7	3,77
Oxygène.....	35,2	»	»
Azote.....	5,8	»	»
	400,00		

	Calc.	
Carbone.....	4836	55,4
Hydrogène.....	425	3,7
Oxygène.....	1200	5,3
Azote.....	0177	35,9
	3338	400,0

(STASS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 387.)

ACIDE PHOCÉNIQUE. $C^{10}H^7O^5,HO.$

Syn. : *A. delphinique.*

	Tr.	Calc.
Carbone.....	65,00	65,655
Hydrogène.....	8,25	8,575
Oxygène.....	26,75	25,769
	400,00	400,000

(CHEVREUL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 370.)

ACIDE PHOSPHOMÉSITYLIQUE. Voy. PHOSPHOMÉSITYLATES.**ACIDE PHOSPHOVINIQUE.**

Syn. : *A. éthérophosphorique; phosphate acide d'oxyde d'éthyle.*

ACIDE PHTALANILIQUE. $C^{20}H^{14}AzO^6.$

	Tr.		Calc.
Carbone.....	69,3	486	69,7
Hydrogène.....	4,6	44	4,6
Azote.....	»	44	»
Oxygène.....	»	48	»
		244	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 190.)

ACIDE PHTALIQUE. $C^{10}H^8O^4,HO.$

Syn. *A. naphthalique.*

ACIDE PHTALIQUE. A. anhydre.

Carbone.....	64,70
Hydrogène.....	2,38
Oxygène.....	32,92
	400,00

ACIDE PHTALIQUE. A. hydraté.

Carbone.....	59,472
Hydrogène.....	3,408
Oxygène.....	37,720
	400,000

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 116.)

ACIDE PICRANISIQUE. $C^{12}H^5Az^2O^{14}.$

	Tr.			
Carbone...	34,20	31,45	»	34,24
Hydrogène..	4,36	4,49	»	4,40
Azote.....	»	»	48,34	»
Oxygène...	»	»	»	»

	Calc.			
Carbone.....	»	31,29	900,0	31,44
Hydrog..	»	4,30	37,5	4,34
Azote...	48,46	»	531,0	48,34
Oxygène..	»	»	140,0	48,94
			2868,5	400,00

(CAROURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 28.)

ACIDE PICRIQUE. Voy. A. NITROPHÉNÉSIQUE.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	31,53	34,37
Hydrogène.....	4,42	4,30
Oxygène.....	67,05	67,33
	400,00	400,00

(STENHOUSE, *Annuaire de Millon et Roiset*, 1847, p. 521.)

ACIDE PIMARIQUE. C¹⁰H¹⁸O⁴, HO.**ACIDE PIMARIQUE. A. anhydre.**

	Calc.	Tr.
Carbone	4528,7	79,7
Hydrogène	487,3	9,7
Oxygène	200,0	40,6
	4946,0	400,0

ACIDE PIMARIQUE. A. hydraté.

	Calc.	Tr.
Carbone	4528	77,56
Hydrogène	492	9,74
Oxygène	250	42,70
	4970	400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 397.)**ACIDE PIMÉLIQUE. C⁷H⁶O⁴.**

	(a)	(b)
Carbone	534,9	52,96
Hydrogène	75,0	7,42
Oxygène	400,0	39,62
	4009,9	400,00

	(c)	(d)	(e)
Carbone	52,52	52,44	52,0
Hydrogène	7,50	7,60	7,8
Oxygène	39,98	39,96	n
	400,00	400,00	

(a) (b) Calculé. — (c) (d) LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 165. — (e) GERHARDT, *id.*, 3^e série, t. XV, p. 246.)**ACIDE PINIQUE.**

Carbone	79,43
Hydrogène	9,73
Oxygène	41,44
	400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 327.)**ACIDE PLATINOCYANHYDRIQUE.****Pt, C⁸Az⁴, H.**

Platine	4233,50	64,72
Cyanogène	659,82	34,62
Hydrogène	42,48	0,66
	4903,80	400,00

(T. de Ch. org. de Liebig, t. 4, p. 168.)

ACIDE PORRANHYDRIQUE.**C³H²Az²S³.**

Carbone	22,22
Hydrogène	2,48
Nitrogène	35,49
Soufre	40,44

(VOELCKEL, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)**ACIDE PRUSSIQUE. Voy. A. CYANHYDRIQUE.****ACIDE PURPURIQUE. Voy. MUREXANE.****ACIDE PYROCATECHUCIQUE.****C⁶H²O².**

	Tr.	Calc.
Carbone	65,836	65,880
Hydrogène	5,684	5,378
Oxygène	28,483	28,733

(ZWENGER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843.)**ACIDE PIROCITRIQUE. Voy. A. ITACONIQUE.****ACIDE PYROGALLIQUE. C³HO.**

	(a)	(b)	(c)
Carbone	57,44	57,49	57,80
Hydrogène	4,86	5,86	4,78
Oxygène	38,00	37,65	37,42
	400,00	400,00	400,00

	(d)	(e)	(f)
Carbone	458,628	57,64	57,60
Hydrogène	37,438	4,70	4,78
Oxygène	300,000	37,69	37,62
	496,066	400,00	400,00

(a) (b) (c) PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 360. — (d) (e) Calculé. — (f) STENHOUSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VIII, p. 251, 3^e série.**ACIDE PYROMÉCONIQUE. C¹⁰H⁸O⁸, HO.****ACIDE PYROMÉCONIQUE. A. anhydre.**

	Tr.	Calc.
Carbone	59,284	58,746
Hydrogène	2,816	2,874
Oxygène	37,903	38,440
	400,000	400,000

ACIDE PYROMÉCONIQUE. A. hydraté.

	Tr.	Calc.
Carbone	53,420	54,046
Hydrogène	3,637	3,530
Oxygène	42,943	42,424
	400,000	400,000

(ROBIQUET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 301.)**ACIDE PYROMÉCONIQUE.**

Carbone	53,95	53,58	53,84
Hydrogène	3,58	3,52	3,80
Oxygène	42,47	42,90	42,36
	400,00	400,00	400,00

(STENHOUSE, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 273.)

ACIDE PYROMUCIQUE. C¹⁰H²O⁵.HO.

Charbon.....	52,418
Oxygène.....	43,806
Hydrogène.....	2,441
	<u>400,035</u>

(HOUTOU LABILLARDIÈRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 368.)

ACIDE PYROMUCIQUE. A. anhydre.

	Tr.		Calc.	
Carbone.	58,8	58,5	764,4	58,7
Hydrogène.	3,4	3,4	37,4	3,4
Oxygène.	38,4	38,4	500,0	38,2
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>1304,8</u>	<u>400,0</u>

ACIDE PYROMUCIQUE. A. hydraté.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	54,0	54,4	54,10
Hydrogène.....	3,9	3,8	3,88
Oxygène.....	42,4	42,4	42,02
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>

(a) (b) BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 106. — (c) MALAGUTI, *id.*, t. LX, p. 200.

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 106.)

ACIDE PYROPECTIQUE. C¹⁴H²O⁹.

	Tr.	Calc.
Hydrogène.....	5,33	5,46
Carbone.....	51,32	50,96
Oxygène.....	43,35	43,58
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

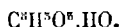
(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 30.)

ACIDE PYRORACÉMIQUE. C⁷H²O³.

Syn. : *A. pyrotartrique liquide.*

	Tr.	Calc.
Carbone.....	45,80	46,042
Hydrogène.....	3,68	3,763
Oxygène.....	50,52	50,495
	<u>400,00</u>	<u>400,000</u>

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

ACIDE PYRO-TARTRIQUE solide.**ACIDE PYRO-TARTRIQUE SOLIDE. A. hydraté.**

	Tr.	
Carbone.....	45,63	46,08
Hydrogène.....	6,02	6,33
Oxygène.....	48,35	47,59
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

ACIDE PYRO-TARTRIQUE solide. A. hydraté.

	Calc.	
Carbone.....	382,2	46,00
Hydrogène.....	49,9	5,96
Oxygène.....	400,0	48,04
	<u>832,1</u>	<u>400,00</u>

ACIDE PYRO-TARTRIQUE SOLIDE. A. anhydre.

	Tr.
Carbone.....	52,11
Hydrogène.....	5,30
Oxygène.....	42,59
	<u>400,00</u>

(PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 301.)

ACIDE PYRO-URIQUE. Voy. A. CYANURIQUE.**ACIDE QUERCITANNIQUE. V. ACIDE TANNIQUE.****ACIDE QUERCITRIQUE. C¹⁶H²O¹⁰.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	52,89	52,370
Hydrogène.....	4,81	4,809
Oxygène.....	42,30	42,821

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

ACIDE QUINIQUE. C⁷H²O⁴.2HO.**ACIDE QUINIQUE. A. anhydre.**

Carbone.....	50,000
Hydrogène.....	5,556
Oxygène.....	44,444
	<u>400,000</u>

ACIDE QUINIQUE. A. cristallisé.

Carbone.....	47,619
Hydrogène.....	5,820
Oxygène.....	46,561
	<u>400,000</u>

(BAUP, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 61.)

ACIDE QUINIQUE.

	(a)	(b)
Carbone.....	46,457	46,23
Hydrogène.....	6,000	6,09
Oxygène.....	47,732	47,68
	<u>99,889</u>	<u>99,40</u>

	(c)	(d)
Carbone.....	46,42	34,43
Hydrogène.....	5,82	5,56
Oxygène.....	47,89	60,04
	<u>99,83</u>	<u>400,00</u>

(a) (b) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 189. — (c) Calculé. — (d) HENRY et PLISSON.

ACIDE QUINIQUE.

Carbone.... =	44,297	43,858	44,17
Hydrogène.. =	6,329	6,214	6,30
Oxygène... =	49,374	49,928	49,53
	100,000	100,000	100,00

(WOSKRESENSKY, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. V, p. 236.)

ACIDE RACÉMIQUE. C⁴H⁶O⁵, 2HO.

Syn. : *A. paratartrique.*

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	36,40	36,570	36,284
Hydrogène...	3,25	2,948	3,298
Oxygène....	60,35	60,482	60,418
	100,00	100,000	100,000

(a) HESSE, *Ann. de Ch. sc. et de Ph.*, t. XLVII, p. 155. — (b) (c) ERDMANN, *id.*, t. LXIV, p. 263.

ACIDE RHODIZANIQUE. C⁷O⁷.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	535,045	43,52	31,442
Oxygène....	700,000	56,68	68,558
	1235,045	100,00	100,000

(a) (b) THAULOW, *Tr. de Ch. org. de Liebig*, t. I, p. 117. — (c) HELLER, *Répert. de Ch. et ind.*, t. III, p. 146.)

ACIDE RICINIQUE.

Carbone.....	73,56
Hydrogène.....	9,86
Oxygène.....	46,58
	100,00

ACIDE ROCCELLIQUE. C¹²H¹⁶O⁸.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	67,940	67,05
Hydrogène.....	10,756	10,95
Oxygène.....	21,372	21,94
	100,000	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 183.)

ACIDE RUBINIQUE. C¹⁸H²⁰O⁸.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	59,42	58,53
Hydrogène.....	3,42	3,49
Oxygène.....	37,46	38,28
	100,00	100,00

(SVANBERG, *T. de Ch. org. de Liebig*, t. II, p. 33.)

ACIDE RUTINIQUE. C¹²H¹⁸O⁸.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	50,27	50,04
Hydrogène.....	5,54	5,54
Oxygène.....	44,19	44,42

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

ACIDE SACCHARIQUE. C¹²H²²O¹¹, 5HO.

Syn. : *A. oxalhydrique.*

	(a)	(b)	(c)
Oxygène.....	63,89	64,57	63,24
Carbone.....	32,25	31,35	33,44
Hydrogène....	3,86	4,08	3,65
	100,00	100,00	100,00

(a) GUERIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, II, p. 321. — (b) (c) *Id.*, t. LXIX, p. 58.

ACIDE SACCHOLACTIQUE. Voy. ACIDE MUCIQUE.

ACIDE SACCHULMIQUE. C³⁰H⁴⁸O¹⁸.

Carbone.....	57,48
Hydrogène.....	4,76
Oxygène.....	37,76
	100,00

(BOULLAY, MALAGUTI, *T. de Ch. org. de Liebig*, t. I, p. 505.)

ACIDE SALICYLEUX. C¹⁴H¹⁰O⁵, HO.

Syn. : *Hydruve de salicyle; a. spirœilhydrique.*

ACIDE SALICYLEUX.

	Tr.			
Carbone	69,45	69,44	»	69,44
Hydrog.	4,86	4,89	4,88	5,07
Oxyg...	25,69	26,00	»	25,49
	100,00	100,00		100,00

	Calc.	
Carbone.....	1070,16	69,26
Hydrogène.....	74,88	4,84
Oxygène.....	400,00	29,90
	1545,04	100,00

(PIRRA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 291.)

ACIDE SALICYLIQUE. C¹⁴H¹⁰O⁶.

	Calc.	
Carbone.....	1070,16	61,32
Hydrogène.....	74,88	4,29
Oxygène.....	600,00	34,39
	1745,04	100,00

	Tr.	
Carbone.....	61,40	61,27
Hydrogène.....	4,41	4,43
Oxygène.....	34,43	34,33
	100,00	100,00

(PIRRA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 300.)

ACIDE SALICYLIQUE.

Carbone.....	60,76	60,78	60,76
Hydrogène.....	4,47	4,45	4,44
Oxygène.....	34,77	34,77	34,83
	100,00	100,00	100,00

Carbone.....	60,83	60,43
Hydrogène.....	4,37	4,38
Oxygène.....	34,84	35,14
	100,00	100,00

(CAHOIRS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. X, p. 338 et t. XIII, p. 93.)

ACIDE SALICYLIQUE BINITRIQUE. C¹⁴H⁴Az²O¹⁴.

Tr.			
Carbone.	36,78	36,72	» 36,92
Hydrog.	1,84	1,84	» 1,89
Azote..	»	»	42,15
Oxygène	»	»	» 42,35

		Calc.	
Carbone.....	1050,0	36,84	
Hydrogène.....	50,0	1,75	
Azote.....	350,0	42,28	
Oxygène.....	1400,0	49,43	
	2850,0	100,00	

(CAHOIRS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 14.)

ACIDE SAPONIQUE. C¹³H²²O¹².

		Tr.	Calc.
Carbone.....	57,260	57,20	
Hydrogène.....	8,352	8,26	
Oxygène.....	34,388	34,54	
	100,000	100,00	

(FREMY.)

ACIDE SÉBACIQUE. C¹⁸H³⁶O².HO.

Syn. : *A. sébique.*

ACIDE SÉBACIQUE. A. anhydre.

		Calc.	Tr.
Carbone.....	765,20	65,69	65,58
Hydrogène.....	100,00	8,58	8,59
Oxygène.....	300,00	25,73	25,83
	1265,20	100,00	100,00

ACIDE SÉBACIQUE. A. hydraté.

		Calc.	Tr.
Carbone.....	765,20	59,88	60,04
Hydrogène.....	112,50	8,82	8,84
Oxygène.....	400,00	31,30	34,48
	1277,70	100,00	100,00

(REUTENBACHER, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 315.)

ACIDE SÉLÉNHYDRIQUE. SeH.

Sélénium.....	97,4	495,91
Hydrogène.....	2,6	43,27
	100,0	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 236.)

ACIDE SÉLÉNIEUX. Voy. OXACIDES DU SÉLÉNIUM.

ACIDE SÉLÉNIQUE. Voy. OXACIDES DU SÉLÉNIUM.

ACIDE SILICIQUE.

Syn. : *Silice.*

Silicium.....	= 92,6	48,08
Oxygène.....	= 100,0	51,92
	= 192,6	100,00

Voy. SILICE.

ACIDE SINÉSIQUE. C⁷²H⁷²O⁶.

		Tr.	Calc.
Carbone.	78,44	78,49	5400,0
Hydrog.	42,99	43,24	900,0
Oxygène.	8,90	8,30	600,0
	100,00	100,00	6900,0
			100,00

(LEWY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIII, p. 446.)

ACIDE SORBIQUE.

Hydrogène.....	16,8
Carbone.....	28,3
Oxygène.....	54,9
	100,0

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 346.)

ACIDE SPIROILHYDRIQUE. Voy. ACIDE SALICYLEUX.

ACIDE SPIROILIQUE. Voy. A. NITRO-SALICYLIQUE.

ACIDE STANNIQUE. SnO².

Étain... 735,29	78,62	100	77,63
Oxygène. 200,00	21,38	27,2	24,88
	935,29	100,00	99,51

ACIDE STANNIQUE. A. hydraté.

Stannique.....	935,29	89,80
Eau.....	442,00	40,70
	1407,29	100,00

(ROTH, *Inst.*, 1834.)

ACIDE STÉARIQUE. C⁶⁶H⁶⁶O².2HO.

Carbone.....	80,445
Hydrogène.....	12,478
Oxygène.....	7,377
	100,000

(CHEVREUL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 405.)

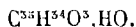
ACIDE STÉARIQUE.

	Tr.			
Carbone....	76,53	76,40	76,93	76,82
Hydrogène..	12,95	12,75	13,13	12,95
Oxygène....	10,52	10,85	9,94	10,23

	Tr.			Calc.
Carbone....	76,64	76,57	76,79	77,04
Hydrogène..	12,96	12,64	12,67	12,58
Oxygène....	10,49	10,79	10,54	10,38

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

ACIDE STÉAROPHANIQUE.



ACIDE STÉAROPHANIQUE. A. anhydre.

Carbone.....	2654,89	78,57
Hydrogène.....	424,30	12,55
Oxygène.....	300,00	8,88
	3379,19	400,00

ACIDE STÉAROPHANIQUE. A. hydraté.

	Calc.	
Carbone.....	2654,89	76,04
Hydrogène.....	436,78	12,51
Oxygène.....	400,00	11,75
	3491,67	400,00

	Tr.		
Carbone.....	75,11	75,32	75,24
Hydrogène....	12,60	12,73	12,50
Oxygène.....	11,69	11,95	12,26
	100,00	100,00	100,00

(FRANCIS, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 45.)ACIDE SUBÉRANILIQUE. $C^{28}H^{42}AzO^6.$

	Tr.	Calc.
Carbone.....	67,5	168
Hydrogène.....	7,8	19
Azote.....	»	14
Oxygène.....	»	48
	249	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 186.)ACIDE SUBÉRIQUE. $C^8H^{10}O^3,HO.$

ACIDE SUBÉRIQUE. A. anhydre.

Carbone.....	612,4	61,99
Hydrogène.....	75,0	7,59
Oxygène.....	300,0	30,42
	987,4	100,00

ACIDE SUBÉRIQUE. A. hydraté.

Carbone.....	612,4	55,66
Hydrogène.....	87,5	7,94
Oxygène.....	400,0	36,40
	1099,6	98,00

(BUSSY, *J. de Pharm.*, t. VIII, p. 110.)

ACIDE SUBÉRIQUE.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	55,97	55,64
Hydrogène.....	8,15	8,03
Oxygène.....	35,78	36,33
	100,00	100,00

(TILLEY, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 239.)

ACIDE SUBÉRIQUE.

Carbone....	55,64	56,04	55,55	55,71
Hydrogène..	8,03	8,30	8,10	8,19
Oxygène....	36,33	35,66	36,33	36,10
	100,00	100,00	100,00	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 160.)ACIDE SUCCINILIQUE. $C^{20}H^{11}AzO^6.$

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	62,2	62,4	420	62,2
Hydrogène....	5,9	5,8	11	5,7
Azote.....	»	»	44	»
Oxygène.....	»	»	48	»
			493	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 181.)ACIDE SUCCINIQUE. $C^4H^2O^3,HO.$

	(a)	(b)	(c)	(d)
Hydrog....	44,38	4,512	4,218	44,04
Carbone..	5,00	47,600	47,859	4,58
Oxygène..	50,62	47,888	47,923	51,38
	100,00	100,000	100,000	100,00

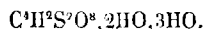
(b) (c) HERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 189. — (a) (d) WOHLER ET LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 203.

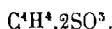
ACIDE SUCCINIQUE. A. artificiel hydraté.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	305,74	44,10	44,98
Hydrogène.....	37,44	4,98	5,37
Oxygène.....	400,00	53,92	52,63
	743,18	100,00	100,00

(BROMEIS, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 7.)

ACIDE SULFACÉTIQUE.

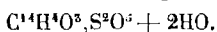
(MELSENS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. X, p. 372.)

ACIDE SULFACÉTYLIQUE.(REGNAULT, *T. de Ch. org. de Liebig*, t. I, p. 452.)**ACIDE SULFÉTHÉRIQUE. Voy. ACIDE ÉTHIONIQUÉ.****ACIDE SULFÉTHIONIQUÉ. $CH,SO^5.$**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	42,91	42,955
Hydrogène.....	2,45	2,445
Acide sulfurique.....	85,91	84,930

(MACNUS, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1811, p. 264.)**ACIDE SULFHIDIQUÉ. HS.**Syn. : *Hydrogène sulfuré; a. hydrosulfurique.*Équiv^t 213,56. Dens^t 4,1912.**ACIDE SULFHIDIQUÉ.**

Soufre.....	70,857	201,46
Hydrogène.....	29,143	12,25
	100,000	213,41

(THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. XXXII, p. 267.)**ACIDE SULFOAMILOLIQUE. Voy. SULFOAMILOLATES.****ACIDE SULFOBENZOÏQUE.**Syn. : *A. hyposulfobenzoiïque.*

(T. de Ch. de Dumas, t. VII, p. 172.)

ACIDE SULFOCAMPHORIQUÉ.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	43,01	675,0	42,82
Hydrogène.....	6,42	400,0	6,34
Soufre.....	42,78	201,4	42,75
Oxygène.....	37,79	600,0	38,09
	100,00	4576,4	400,00

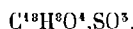
(WALTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. IX, p. 185.)**ACIDE SULFOCARBOLIQUÉ. Voyez A. SULFOPHÉNIQUÉ.****ACIDE SULFOCARBOVINIQUÉ.**

Carbone.....	39,846
Hydrogène.....	9,623
Soufre.....	45,900
Oxygène.....	34,664
	100,000

(COUVERNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 252.)**ACIDE SULFOCÉTIQUÉ. $C^3H^3O,SO^5.$**

	Tr.
Acide sulfurique.....	41,17
Carbone.....	53,40
Hydrogène.....	9,10
Oxygène.....	2,40

(DUMAS et PÉLIGOT.)

ACIDE SULFOCINNAMIQUÉ.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	47,025	47,372
Hydrogène.....	3,702	3,498
Oxygène.....	14,603	14,044
Acide sulfurique.....	34,670	35,416
	400,000	400,000

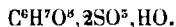
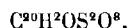
(HERZOG, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.)**ACIDE SULFO-CUMÉNIQUÉ. $C^{18}H^{14}S^2O^6.$**

Carbone.....	1350,0	40,33
Hydrogène.....	437,5	4,10
Soufre.....	402,3	42,02
Oxygène.....	600,0	47,94
	2489,8	

(T. de Ch. de Dumas, t. VII, p. 142.)

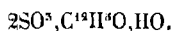
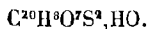
ACIDE SULFOCYANHYDRIQUÉ.

	Tr.	Calc.	
Soufre.....	67,29	54,47	402,32
Carbone.....	8,48	20,30	450,66
Azote.....	49,26	23,85	177,26
Hydrogène.....	4,47	4,68	42,44
	99,50	400,00	772,68

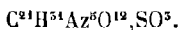
(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 25.)**ACIDE SULFOGLYCÉRIQUÉ.**Syn. : *Bisulfate d'oxyde de glycérile.*(PELOUZE et FRÉMY, *T. de Ch. organ. de Liebig*, t. I, p. 601.)**ACIDE SULFOLIGNIQUÉ. $C^3H^4SO^6.$** (BLONDEAU, *T. de Ch. org. de Liebig*, t. III, p. 150.)**ACIDE SULFONAPHTALIQUÉ.**

	Calc.		Tr.	
Hydrogène.....	424,8	4,37	4,59	4,79
Carbone....	4528,7	53,53	54,02	53,40
Soufre.....	402,3	»	»	»
Oxygène....	800,0	»	»	»
	2855,8			

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 97.)

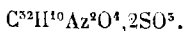
ACIDE SULFOPHÉNIQUE.Syn. : *Acide sulfocarbolique.*(LAURENT, *T. de Ch. org. de Liebig*, t. III, p. 91.)**ACIDE SULFOPIANIQUE.**

	Tr.		Calc.
Carbone....	53,15	52,52	52,51
Hydrogène..	4,19	4,10	4,24
Oxygène....	28,30	»	»
Soufre.....	44,32	»	»
			44,28

(WÖHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XII, p. 242.)**ACIDE SULFOPROTEÏQUE.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	50,94	50,70
Hydrogène.....	6,93	6,41
Azote.....	45,08	44,68
Oxygène.....	18,74	19,90
Acide sulfurique.....	8,34	8,34
	400,03	400,00

(MULDER.)

ACIDE SULFOPURPURIQUE.

	Calc.		Tr.	
Carbone.....	2448,6	56,5	54,7	55,4
Hydrogène.....	125,0	2,9	3,0	3,0
Azote.....	354,0	8,4	»	»
Oxygène.....	400,0	9,4	»	»
A. sulfurique..	4002,3	23,4	24,2	24,2
	4329,9	400,0		

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 221.)**ACIDE SULFORÉTINYLIQUE.**

	Calc.	Tr.
Carbone.....	4350,0	40,33
Hydrogène.....	437,5	4,10
Soufre.....	402,3	42,02
Oxygène.....	600,0	47,91

(GERHARDT et CAHOUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 95.)**ACIDE SULFORUFIQUE. Voy. SULFORUFATES.****ACIDE SULFOSACCHARIQUE. Voyez SULFOSACCHARATE DE PLOMB.****ACIDE SULFOSULFÉTHYLIQUE. Voy. SULFOSULFÉTHYLATES.****ACIDE SULFOVINIQUE. $2\text{SO}^3, \text{C}^4\text{H}^6\text{O}.$** Syn : *Bisulfate d'oxyde d'éthyle.*

Voy. SULFOVINATES.

ACIDE SULFUREUX. Voy. OXACIDES DU SOUFRE.**ACIDE SULFURIQUE. Voy. OXACIDES DU SOUFRE.****ACIDE SYLVIQUE. $\text{C}^{20}\text{H}^{18}\text{O}^2.$**

	Calc.		Tr.	
Carbone.....	4528,70	79,7	79,58	79,50
Hydrog.	487,30	9,7	9,94	9,90
Oxygène.....	200,00	10,6	10,54	10,60
	4916,00	400,0	400,00	400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 327.)**ACIDE SYLVIQUE. $\text{C}^{20}\text{H}^{18}\text{O}^4.$**

Carbone.....	72,44	72,24
Hydrogène.....	8,74	8,84
Oxygène.....	49,42	49,92
	400,00	400,00

(FRITZSCHE, *Inst.*, 1839.)**ACIDE SYLVIQUE. $\text{C}^{40}\text{H}^{20}\text{O}^7.$**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	74,44	74,22
Hydrogène.....	8,77	8,79
Oxygène.....	46,82	46,99

(H. ROSE, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843.)**ACIDE TANNIQUE. $\text{C}^{18}\text{H}^8\text{O}^9, 3\text{HO}.$** Syn. : *Acide quercitanique ; tannin.*

Hydrog.	3,98	4,37	4,29	4,17
Carbone.....	54,77	54,56	54,20	54,72
Oxygène.....	44,25	44,07	44,51	44,44
	400,00	400,00	400,00	400,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 322. PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 344.)**ACIDE TANNIQUE.**

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	52,5059	4365,866	51,43
Hydrogène... ..	4,4240	99,824	3,84
Oxygène... ..	43,3700	4200,000	44,76
	99,9999	2665,690	400,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 417.)

ACIDE TANNIQUE. Quantités de tannin pour
100 parties des matières suivantes :

Noix de galle.....	37,5	à 27,4
Écorce de chêne entière.....	12,7	6,3
Écorce entière de marronnier d'Inde.....	41,0	4,3
Écorce d'orme entière.....		2,7
Écorce de saule ordinaire.....		2,2
Écorce intérieure blanche des vieux chênes.....	22,5	15,0
<i>Idem</i> des jeunes chênes.....	23,4	16,0
<i>Idem</i> du marron d'Inde.....	48,5	15,2
Écorce intérieure colorée des chênes.....	40,0	4,0
Sumac de Sicile.....	34,3	16,2
Sumac de Malaga.....	32,5	40,4
Thé chouchong.....	32,5	40,0
Thé vert.....		8,5
Cachou de Bombay.....		54,3
Cachou du Bengale.....		48,1

ACIDE TANNOXYLIQUE. Voy. TANNOXYLIATES.

ACIDE TANTALIQUE. Ta²O⁵.
Éq^t 2607,43.
Syn. : *Sesquioxyde de tantale ou de colombium.*

Tantale.....	88,447
Oxygène.....	11,513
	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 310.)

ACIDE TARTRALIQUE. C⁶H⁸O¹⁰, 3HO.

ACIDE TARTRALIQUE. A. hydraté.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	34,09	33,75
Hydrogène.....	3,92	3,65
Oxygène.....	61,99	62,60
	100,00	100,00

ACIDE TARTRALIQUE. A. anhydre.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	36,73	36,84	36,84
Hydrogène.....	3,03	3,47	3,03
Oxygène.....	60,24	60,02	60,18
	100,00	100,00	100,00

(FRÉMY.)

ACIDE TARTRÉLIQUE. C⁸H⁸O¹⁰, HO.

ACIDE TARTRÉLIQUE. A. anhydre.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	36,69	36,84
Hydrogène.....	3,43	3,04
Oxygène.....	59,88	60,18
	100,00	100,00

(FRÉMY.)

ACIDE TARTRÉLIQUE. A. hydraté.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	34,56	34,46
Hydrogène.....	3,72	3,51
Oxygène.....	61,72	62,03
	100,00	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 368.)

ACIDE TARTRIQUE. C⁸H¹⁰O¹⁰, 2HO.
Dens^e 4,75.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	35,980	34,42	39,5
Hydrogène.....	3,807	2,76	3,9
Oxygène.....	60,213	65,82	56,6
	100,000	100,00	100,0

	(d)	(e)
Carbone.....	32,0	36,8060
Hydrogène.....	36,0	3,0045
Oxygène.....	32,0	60,1895
	100,0	100,0000

(a) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 177. —
 (b) URÉ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385. —
 (c) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 296. —
 (d) W. PROUT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI,
 p. 376. — (e) BERZELIUS, *id.*, t. XLVI, p. 118.

ACIDE TARTRIQUE. A. anhydre.

	Tr.		
Carbone.....	37,3	37,04	37,19
Hydrogène.....	3,3	3,14	3,23
Oxygène.....	59,4	59,85	59,58
	100,0	100,00	100,00

	Tr.		Calc.
Carbone.....	36,9	36,78	36,84
Hydrogène.....	»	3,30	3,04
Oxygène.....	»	59,92	60,18
	100,00	100,00	

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 375.)

ACIDE TARTROMÉTHYLIQUE.
C⁸H¹⁰O¹⁰, C²H²O, HO.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	36,94	36,6	765,2
Hydrogène.....	4,88	5,2	100,0
Oxygène.....	58,18	58,2	1200,0
	100,00	100,0	2065,2

(a) GUERIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII,
 p. 80. — (b)(c) DUMAS CHIRIA, *id.*, 3^e série, t. V, p. 373.

ACIDE TARTRONIQUE.
C⁸H¹⁰O¹⁰, C²H²O, HO.

Carbone.....	40,85	40,95	40,94
Hydrogène.....	5,66	5,77	5,56
Oxygène.....	53,49	53,28	53,53
	100,00	100,00	100,00

(GUERIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 63.)

ACIDE TELLUREUX. Voy. OXACIDES DU TELLURE.

ACIDE TELLURIQUE. Voy. OXACIDES DU TELLURE.

ACIDE TÉRÉBIQUE. $C^{14}H^9O^7, HO.$

Syn. : *Acide térébenthique.*

ACIDE TÉRÉBIQUE. A. hydraté.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	4070,09	53,66
Hydrogène.....	424,79	6,22
Oxygène.....	800,00	40,12
	4994,88	100,00
	400,00	400,00

ACIDE TÉRÉBIQUE. A. anhydre.

Carbone.....	4070,09	56,85
Hydrogène.....	412,34	5,97
Oxygène.....	700,00	37,48
	4882,40	400,00

BROMEIS, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 10.)

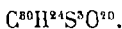
ACIDE THIOCYANHYDRIQUE.

	(a)	(b)
Carbone.....	46,77	47,59
Azote.....	49,74	20,37
Hydrogène.....	4,78	4,76
Soufre.....	58,76	55,46
Oxygène.....	2,98	5,42
	400,00	400,00

(a) WOELCKEL. — (b) PARNELL.

(*Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 256.)

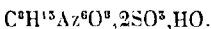
ACIDE THIOMÉLANIQUE.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	67,66	67,88
Hydrogène.....	3,34	3,32
Soufre.....	6,65	6,69
Oxygène.....	22,35	22,41
	400,00	400,00

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

ACIDE THIONURIQUE.



	Calc.	
Carbone.....	611,480	47,40
Azote.....	885,200	25,19
Hydrogène.....	462,233	4,68
Oxygène.....	800,000	23,78
Acide sulfurique.....	4002,320	28,95
	3461,233	400,00

ACIDE THIONURIQUE.

	Tr.		
Carbone.....	47,39	48,432	48,24
Azote.....	25,17	26,682	26,44
Hydrogène.....	4,90	4,848	4,90
Oxygène.....	24,04	21,508	21,89
Acide sulfurique.....	28,53	28,530	28,53
	400,00	400,000	400,00

(WOEHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 256.)

ACIDE TITANIQUE. Tio².

Équiv⁴ 503,66.

Titane.....	66,05	»	»
Oxygène.....	33,95	32,95	33,19
	400,00		

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 372.)

ACIDE TRIGÉNIQUE.

Carbone.....	37,78	38,26	38,42
Azote.....	32,24	»	»
Hydrogène.....	5,81	3,94	6,07
Oxygène.....	24,17	»	»
	400,00		

(LIEBIG et WOELKER, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 321.)

ACIDE TUNGSTIQUE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Tungstène.....	79,4	75	79,768	100,000
Oxygène.....	20,9	25	20,232	25,355
	400,0	400	400,000	425,355

(a) KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 26. — (b) BUCHOLZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8. — (c) (d) BERZELIUS, *id.*, t. XXIX, p. 368.

ACIDE ULMIQUE.

Syn. : *Ulmine* ; *humus* ; *humine* ; *acide humique* ; *gèine* ; *acide gèique.*

	(a)	(b)
Oxygène.....	»	37,76
Hydrogène.....	»	4,76
Carbone.....	56,7	57,48
Eau.....	43,3	»
	400,0	400,00

(a) P. BOULLAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 277. — (b) MALAGUTI, *id.*, t. LIX, p. 421.

ACIDE ULMIQUE. A. séché à 420°.

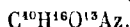
Carbone.....	72,3	74,5	72,4
Hydrogène.....	6,2	6,4	5,8
Oxygène.....	21,5	22,4	22,4
	400,0	400,0	400,0

ACIDE ULMIQUE. A. séché à 120°.

Carbone.	72,4	72,3	72,0
Hydrogène.	6,3	6,0	6,1
Oxygène.	21,6	21,7	21,6
	400,0	400,0	400,0

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 214.)

ACIDE ULMIQUE. Acide humique.



	Tr.	Calc.
Carbone.	64,94	64,58
Hydrogène.	4,53	4,22
Oxygène.	»	27,16
Nitrogène.	»	3,74
		400,00

(MULDER.)

ACIDE ULMIQUE. Acide ulmarique. $C^{12}H^{10}O^7.$

	Tr.	Calc.
Carbone.	89,62	89,94
Hydrogène.	5,32	5,13
Oxygène.	35,06	35,93
	400,00	400,00

(LOEVIG et WEIDMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1842.)

Voy. ULMARATES.

ACIDE ULMIQUE. Autre. $C^{10}H^{16}O^{14}.$

	Tr.	Calc.
Carbone.	65,30	65,65
Hydrogène.	4,30	4,28
Oxygène.	30,40	30,07
	400,00	400,00

(MULDER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1842.)ACIDE URAMILIQUE. $C^{16}Az^5H^{10}O^{18}.$

	Tr.		Calc.	
Carb. .	31,77	32,40	4222,960	32,76
Azote .	23,23	23,23	885,200	23,74
Hydr. .	3,56	3,62	124,793	3,34
Oxyg. .	41,44	40,75	4500,000	40,19
	400,00	400,00	3732,935	400,00

(WÖHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 311.)

ACIDE UREUX. Voy. OXYDE XANTHIQUE.

ACIDE URIQUE. $C^{10}H^4Az^4O^6.$

	(a)	(b)	(c)
Azote.	39,16	40,000	354,072
Carbone.	33,61	31,286	382,485
Oxygène. . .	18,89	22,837	300,000
Hydrogène . .	8,34	2,837	24,959
	400,00	400,000	4061,246

(a) BÉRAUD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 431.
— (b) PROUT, *id.*, t. X, p. 379. — (c) Calculé.ACIDE URIQUE. $C^{10}H^4Az^4O^6$

	(d)	(e)
Azote.	33,36	33,364
Carbone.	36,44	36,083
Oxygène.	28,49	28,424
Hydrogène.	2,34	2,344
	400,00	99,909

(d) Calculé. — (e) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 58.ACIDE VALÉRIQUE. $C^{10}H^{18}O^5.HO.$ Syn. : *A. valérianique.*

	(a)	(b)	(c)
Carbone.	58,4769	58,5139	59,3
Hydrogène. . .	40,4258	9,9327	9,9
Oxygène.	31,6973	31,5334	30,8
	400,0000	100,0000	100,0

	(d)	(e)	(f)
Carbone.	59,2	59,3	765,2
Hydrogène.	9,8	9,7	425,0
Oxygène.	34,0	34,0	400,0
	400,0	400,0	4290,2

(a) (b) ETTLING, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 213. — (c) (d) (e) (f) DUMAS et STASS. *id.*, t. LXXIII, p. 132.

ACIDE VANADEUX. Voy. OXACIDES DU VANADIUM.

ACIDE VANADIQUE. Voy. OXACIDES DU VANADIUM.

ACIDE VÉRATRIQUE. $C^{18}H^9O^7.HO.$

	Tr.	Calc.
Carbone.	59,95	59,803
Hydrogène.	5,49	5,424
Oxygène.	34,56	34,773
	400,00	400,000

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

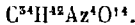
ACIDE XANTHAMILIQUE. Voy. XANTHAMILATE DE POTASSE.

ACIDE XANTHIQUE. $2CS^2, C^4H^2O.$ Syn. : *bisulfocarbonate d'oxyde d'éthyle.*

	Tr.		Calc.	
Carbone. . . .	34,930	32,469	438,640	
Hydrogène. . .	4,508	4,377	62,397	
Soufre.	56,444	56,440	804,660	
Oxygène. . . .	7,454	7,014	400,000	
	400,000	400,000	4325,667	

(ZEISE, *T. de Ch. org. de Liebig*, t. I, p. 354.)

ACIDE XANTHOPROTÉIQUE.



Carbone.....	54,65	2397,6
Hydrogène.....	6,45	525,0
Azote.....	44,07	708,0
Oxygène.....	27,83	4400,0
	100,00	5230,6

(MULDER, *T. de Ch. de Dumas*, t. VII, p. 444.)ACONITATE D'ARGENT. C^4HO^2, AgO .

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	44,74	305,74	44,76
Hydrogène.....	0,69	42,48	0,60
Oxygène.....	45,39	300,00	44,54
Oxyde d'argent.	69,24	4454,61	70,13
	100,00	2069,83	100,00

(GRASSO, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 2^e série, t. I, p. 316.)

ACORUS. Racine.

	Onces	Gros	Grains
Huile volatile.....	»	»	43,33
Fécule particulière...	4	»	4,00
Extractifavecunpeude muriate de potasse.	2	4	20,00
Gomme avec un peu de phosphate de potasse	3	4	»
Résine visqueuse....	4	4	»
Partie ligneuse.....	43	6	»
Eau.....	42	»	35,67
	64 onces.		

(TROMMSDORFF, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 333.)ACROLÉINE. $C^6H^4O^2$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	64,55	64,55
Hydrogène.....	7,27	7,08
Oxygène.....	28,18	28,37
	100,00	100,00

REDTENBACHER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1844.)

ACTINOTE.

Syn. : *Amphibole verte.*

	(a)	(b)	(c)
Silice.....	50,00	56,2	48,7
Oxyde de fer.....	44,00	8,5	20,3
Magnésie.....	49,25	20,0	9,9
Chaux.....	9,75	13,8	14,6
Alumine.....	» 75	4,3	4,6
Oxyde de manganèse	» 50	»	»
Chrome.....	3,00	»	»
Potasse.....	» 50	»	»
Eau et perte.....	5,25	»	2,2
	100,00	99,8	97,3

(a) LACIER, *Ann. de Ch.*, t. LXVI, p. 328. —(b) (c) BERTHIER, *Ann. des M.*, 1821, p. 451.

ADINOLE. Voy. PÉTROSILEX.

ADIPATE DE CHAUX.

	Calc.	Tr.	
Acide.....	931,0	66,57	66,86
Base.....	356,0	25,43	25,74
Eau.....	412,5	8,00	8,40
	1399,5	100,00	100,00

ADIPATE DE PLOMB.

	Calc.	Tr.	
Acide.....	934	40,05	»
Base.....	4394	59,95	60,40
	2325	100,00	60,60

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 124.)

ADIPOCIRE. Voy. CHOLESTÉRINE.

ADULAIRE. Voy. FELDSPATH.

ÆDELFORSITE.

Silice.....	60,28
Alumine.....	45,42
Chaux.....	8,18
Oxyde de fer.....	4,46
Magnésie.....	44,07
Manganèse.....	0,42
	99,83

(REYLIUS, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 440.)

ÆGYRINE.

Silice.....	46,574
Chaux.....	5,913
Magnésie.....	5,878
Protoxyde de fer.....	24,384
Manganèse.....	2,068
Soude.....	7,790
Potasse.....	2,964
Alumine.....	3,418
Oxyde de titane.....	2,017
Fluor.....	»
	100,000

(PLANTAMOUR, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 747.)

ÆQUINOLITE.

Obsidienne et feldspath soudés.

(Tr. de Min. de Dufrénoy, t. III, p. 748.)

ÆSCHINITE.

Acide tantalique.....	33,39
Acide titanique.....	44,94
Zircone.....	17,52
Protoxyde de fer.....	17,65
Yttria.....	9,35
Oxyde de lanthane.....	4,76
id. de cerium.....	2,48
Chaux.....	2,40
Eau.....	4,56
	101,05

(HARTWAL, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 572.)

AÉROLITHES.

(On a adopté l'ordre chronologique.)

A., tombé le 13 septembre 1768, et analysé par les académiciens de ce temps, qui trouvèrent :

Soufre	8,5
Fer.....	36,6
Terre vitrifiable.....	55,5
	<u>100,0</u>

(Ann. de Ch., t. XLIII, p. 61.)

AÉROLITHE d'Ensisheim.

Soufre	2
Fer.....	20
Magnésie.....	14
Alumine	17
Chaux	2
Silice.....	42
	<u>97</u>

(BARTHOLD, Ann. de Ch., t. XLIII, p. 64.)

AÉROLITHE. Pierre de Bénarès. Les pyrites contenues et disséminées dans cette pierre contiennent sur 16 grains :

Soufre.....	2,0 grains.
Fer.....	40,5
Nickel à peu près.....	1,0
Matière terreuse étrangère..	2,0
	<u>45,5</u>

Corps globuleux irrégulièrement disséminés dans l'intérieur de la pierre.

Silice.....	50
Magnésie.....	15
Oxyde de fer.....	34
Oxyde de nickel.....	2 $\frac{1}{2}$
	<u>101$\frac{1}{2}$</u>

Gangue ou enveloppe :

Silice	48,0
Magnésie	18,0
Oxyde de fer.....	34,0
Oxyde de nickel	2,5
	<u>102,5</u>

(HOWARD, Ann. de Ch., t. XLIII, p. 232.)

AÉROLITHE. Fer de Sibérie.

Silice	27,0
Magnésie	13,5
Oxyde de fer.....	8,5
Oxyde de nickel	0,5
	<u>49,5</u>

(HOWARD, Ann. de Ch., t. XLIII, p. 263.)

AÉROLITHE. Pierre de Bénarès.

Silice	48
Fer oxydé.....	38
Magnésie.....	13
Nickel.....	3
Soufre, quantité indéterminée.....	»
	<u>102</u>

(VAUQUELIN, Ann. de Ch., t. XLV, p. 234.)

AÉROLITHE. Pierre de Bohême.

Silice	25,0
Magnésie.....	9,5
Oxyde de fer.....	23,5
Oxyde de nickel.....	1,5
	<u>59,5</u>

(HOWARD, Ann. de Ch., t. XLIII, p. 244.)

AÉROLITHE tombé dans le comté d'York.

AÉROLITHE dépouillé autant que possible de ses particules métalliques.

Silice.....	75
Magnésie.....	37
Oxyde de fer.....	48
Oxyde de nickel.....	2
	<u>162</u>

(HOWARD.)

AÉROLITHE tombé à Laigle en France en 1803.

Silice.....	54
Oxyde de fer.....	36
Magnésie.....	9
Oxyde de nickel.....	3
Soufre.....	2
Chaux	1
	<u>105</u>

(VAUQUELIN et FOURCROY, Ann. de Ch., t. XLIII, p. 243.)

AÉROLITHE. Pierre de Sienne.

Silice	70
Magnésie.....	34
Oxyde de fer.....	52
Oxyde de nickel.....	3
	<u>159</u>

(HOWARD, Ann. de Ch., t. XLVIII, p. 242.)

AÉROLITHE. Pierre de Sienne.

Fer métallique.....	2 25
Nickel.....	0,60
Oxyde noir de fer.....	25,00
Magnésie.....	22,50
Silice.....	44,00
Oxyde de manganèse.....	0,25
Perte, plus le soufre et l'oxyde de nickel.....	5,40
	<u>100,00</u>

(KLAPROTH, Ann. de Ch., t. LI, p. 159.)

AÉROLITHE d'Aichstaedt.

Fer.....	19,00
Nickel.....	1,50
Oxyde de fer.....	16,50
Magnésie.....	21,50
Silice.....	37,00
Perte, y compris le soufre et le nickel.....	4,50
	<u>100,00</u>

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LI, p. 161.)

AÉROLITHE de Sclavonie.

Fer.....	96,50
Nickel.....	3,50
	<u>100,00</u>

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LI, p. 162.)

AÉROLITHE d'Alais (15 mars 1806).

Silice.....	32,1
Oxyde noir de fer.....	34,0
Oxyde de nickel.....	2,5
Oxyde de manganèse.....	2,0
Charbon.....	2,5
Magnésie.....	9,0
Soufre.....	3,5
Chrome.....	1,0
Eau et perte.....	18,5
	<u>105,1</u>

(THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LIX, p. 109.)

AÉROLITHE de Valence (15 mars 1806).

Fer oxydé au minimum.....	30,0
Silice.....	38,0
Magnésie.....	11,0
Nickel, environ.....	2,0
Manganèse, environ.....	2,0
Chrome, environ.....	2,0
Carbone.....	2,5
Soufre, quantité inappréciée.....	3,0
	<u>90,5</u>

(THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LIX, p. 39.)

AÉROLITHE d'Apt (Vaucluse).

Silice.....	34,00
Fer.....	35,03
Magnésie.....	14,50
Soufre.....	9,00
Manganèse.....	0,83
Nickel.....	0,33
Eau et perte.....	3,31
	<u>100,00</u>

LAUGIER, *Ann. de Ch.*, t. LXIX, p. 316.)

AÉROLITHE tombé le 13 mai 1807 dans le district de Jucknow en Smolensk.

Fer métallique.....	17,60
Nickel métallique.....	0,40
Silice.....	38 00
Magnésie.....	14,25
Alumine.....	1,00
Chaux.....	0,75
Oxyde de fer.....	25,00
Perte, y compris un peu de soufre et une trace de manganèse.....	3,00
	<u>100,00</u>

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 182.)

AÉROLITHE tombé à Stannern en Moravie, le 22 mai 1808.

Silice.....	46,25
Alumine.....	7,12
Fer oxydé.....	27,00
Chaux.....	12,13
Magnésie.....	2,50
Chrome, quantité indéterminée.....	»
Soufre, eau et perte.....	5,00
	<u>100,00</u>

(MOSER.)

Silice.....	50
Chaux.....	12
Alumine.....	9
Oxyde de fer.....	29
Oxyde de manganèse.....	} traces.
Oxyde de nickel.....	
	<u>100</u>

Soufre (un atome).

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 324.)

AÉROLITHE tombé à Weston, dans l'Amérique septentrionale.

Silice.....	41,00
Soufre.....	2,33
Acide chromique.....	2,33
Alumine.....	4,00
Chaux.....	3,00
Magnésie.....	16,00
Oxyde de fer.....	30,00
Oxyde de manganèse.....	1,34
Perte.....	3,00
	<u>100,00</u>

Cette pierre contient en outre 70 pour 100 de fer métallique contenant du nickel, fer qu'on a séparé avant l'analyse par le barreau aimanté.

(WARDEN, *Ann. de Ch.*, t. LXXIII, p. 298.)

AÉROLITHES tombé le 3 septembre 1808 à Lissa, en Bohême.

Fer.....	29,00
Nickel.....	0,50
Manganèse.....	0,25
Silice.....	43,00
Magnésie.....	32,00
Alumine.....	1,25
Chaux.....	0,50
Soufre et perte.....	3,50
	<u>400,00</u>

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 93.)

AÉROLITHES tombé dans les environs de Langres, le 3 octobre 1815.

Silice.....	33,90
Fer oxydé.....	31,00
Magnésie.....	32,00
Chrome.....	2,00
	<u>98,90</u>

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 53.)

AÉROLITHES tombé à Maira (États-Unis), en août 1823.

Silice.....	29,5
Alumine.....	4,7
Chaux.....	trace.
Magnésie.....	24,8
Chrome.....	4,0
Fer.....	14,9
Nickel.....	2,3
Soufre.....	48,3
	<u>98,5</u>

(WEBSTER, *Ann. of Phil.*, 1824, p. 236.)

AÉROLITHES tombé dans l'État de Maryland.

— Partie pierreuse.

Silice.....	59,60
Magnésie.....	10,40
Chaux.....	1,80
Oxyde de fer.....	24,60
Oxyde de nickel.....	3,20
Soufre.....	5,08
Alumine.....	0,20
	<u>104,88</u>

— Partie métallique.

Oxyde de fer.....	96,00
Oxyde de nickel.....	4,20
Silice.....	13,84
Soufre.....	trace.
	<u>114,04</u>

(G. CHILTON.)

AÉROLITHES de Bitbourg.

Fer.....	78,82
Soufre.....	4,30
Nickel.....	8,40
Cobalt.....	3,00
Sélénium.....	trace.
Silicium.....	0,08
Charbon.....	trace.
Silice, alumine, etc.....	5,50
	<u>400,00</u>

AÉROLITHES de Lenarto en Hongrie.

Fer.....	92,00
Nickel.....	7,00
Cobalt.....	0,50
Fer sulfuré.....	0,50
Sélénium.....	trace.
	<u>400,00</u>

(JOHN, *Bulletin des Sc. de Férussac*, t. VII, p. 145.)

AÉROLITHES de Jonzac.

Oxyde de fer.....	36,00
Silice.....	46,00
Alumine.....	6,00
Chaux.....	7,50
Oxyde de manganèse.....	2,80
Magnésie.....	1,60
Soufre.....	4,50
Chrome.....	1,00
	<u>402,40</u>

(LAUGIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 441.)

AÉROLITHES de Kostriz, en Russie, le 13 octobre 1819.

Silice.....	38,0574
Magnésie.....	29,9306
Alumine.....	3,4688
Protoxyde de fer.....	4,8059
Oxyde de manganèse.....	1,4467
Oxyde de chrome.....	0,1298
Fer.....	17,4896
Nickel.....	4,3617
Soufre.....	2,6957
	<u>99,4762</u>

(STROMAYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 432.)

AÉROLITHES. Fer de Pallas.

Oxyde de fer.....	3,44
Silice.....	0,80
Magnésie.....	0,75
Soufre.....	0,26
Nickel.....	0,26
Chrome.....	trace.
Perte.....	0,45
	<u>5,63</u>

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVIII, p. 208.)

AÉROLITHES.

	(1)	(2)	(3)
Fer.....	92,72	92,72	92,72
Nickel.....	5,50	5,50	5,40
Soufre.....	1,00	»	»
Cobalt.....	0,78	»	»
Chrome.....	trace.	»	»
	<u>100,00</u>		

(1) A. de Chatouney. — (2) A. de l'Éagle. — (3) A. de Sienna.

(JOHN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVIII, p. 205.)

AÉROLITHÉ de Juvénas, le 15 juin 1821.

Silice.....	40,0
Oxyde de fer.....	23,5
Oxyde de manganèse.....	6,5
Alumine.....	10,4
Chaux.....	9,2
Chrome.....	1,0
Magnésie.....	0,8
Soufre.....	0,5
Potasse.....	0,2
Cuivre.....	0,1
Perte indispensable.....	3,0
Perte dont on ignore la cause.....	4,8
	<u>100,0</u>

(LAUGIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 269.)

AÉROLITHÉ d'Épinal, le 13 septembre 1822.

Silice.....	4,40
Fer oxydé.....	2,50
Soufre.....	0,09
Oxyde de chrome.....	0,01
Oxyde de nickel.....	0,02
Magnésie.....	0,47
Chaux et potasse.....	0,50
	<u>4,70</u>

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 327.)

AÉROLITHÉ de Courlande, près du lac de Kolutpschen, le 12 juillet 1820.

Fer.....	26,0
Nickel.....	2,0
Soufre.....	3,5
Silice.....	33,2
Protoxyde de fer.....	22,0
Magnésie.....	10,8
Alumine.....	1,3
Chrome.....	0,7
Chaux.....	0,5
Manganèse.....	trace.
	<u>100,0</u>

(GROTHUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 407.)

AÉROLITHES tombés l'un (1) à Lippa (Pologne), le 30 juin 1820, l'autre (2) à Zoborzyca, en Volhynie, le 30 mars 1818.

	(1)	(2)
Oxyde de fer.....	40,00	45,00
Silice.....	34,00	41,00
Magnésie.....	17,00	14,90
Soufre.....	6,80	4,00
Alumine.....	4,00	0,75
Nickel.....	1,50	1,00
Chrome.....	1,00	0,75
Chaux.....	0,50	2,00

Traces de cuivre et de manganèse.

101,80 109,40

AÉROLITHES. Fer météorique de Brablin.

Fer pur.....	87,35	91,50
Silice.....	6,30	3,00
Nickel.....	2,50	1,50
Magnésie.....	2,10	2,00
Soufre.....	1,85	1,00
Chrome.....	0,50	traces seulement.
	<u>100,60</u>	<u>99,00</u>

(LAUGIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 220.)

AÉROLITHÉ de Ferrare, en 1821.

Peroxyde de fer.....	43,00
Silice.....	41,75
Magnésie.....	16,00
Chrome oxydé.....	4,50
Oxyde de nickel.....	1,25
Soufre.....	1,00
	<u>104,50</u>

(LAUGIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 141.)

AÉROLITHES. Noyau pierreux tombé dans le cercle de Sterletamak, gouvernement d'Orembourg, en janvier 1825.

Oxyde rouge de fer.....	70,00
Oxyde de manganèse.....	7,50
Magnésie.....	6,25
Alumine.....	3,75
Silice.....	7,50
Perte.....	5,00
	<u>100,00</u>

(NELOUBIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIX, p. 429.)

AÉROLITHÉ de Drake-Creek, dans le Tennessee (Amérique), le 9 mai 1827.

Silice.....	40,000
Protoxyde de nickel.....	2,166
Magnésie.....	23,833

A reporter... 65,999

	Report.....	65,999
Alumine.....		2,466
Protoxyde de chrome.....		0,833
Fer.....		12,000
Peroxyde de fer.....		12,200
Soufre.....		2,433
		<u>95,934</u>
	Perte.....	4,069
		<u>100,000</u>

(Ann. de Ch. et de Ph., t. XLV, p. 416.)

AÉROLITHES. Pluie de terre tombée à Orléans, le 1^{er} octobre 1829.

Oxyde de fer.
Silice.
Alumine
Chaux.
Acide carbonique.

(FOURCENON, Ann. de Ch. et de Ph., t. XLV, p. 418.)

AÉROLITHES. Pluie de terre tombée à Siene, le 16 mai 1830.

Matière organique végétale.
Carbonate de fer.
Manganèse.
Carbonate de chaux.
Alumine.
Silice.

(GICLI, Ann. de Ch. et de Ph., t. XLV, p. 419.)

AÉROLITHES. Masse de fer découverte en 1833, dans les environs de Magdebourg.

	(1)	(2)
Fer.....	76,77	74,60
Molybdène.....	9,97	40,40
Cuivre.....	3,40	4,32
Cobalt.....	3,25	3,47
Nickel.....	1,15	1,28
Manganèse.....	0,02	0,01
Arsenic.....	1,40	2,47
Silice.....	0,35	0,39
Phosphore.....	1,25	2,27
Soufre.....	2,06	0,91
Carbone.....	0,38	0,48
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(1) Variété à gros grains. — (2) Variété à grains fins.

(STROMAYER, Inst., 1834.)

AÉROLITHE tombé le 16 septembre 1843, près du village de Kleinwenden (district de Nordhausen).

Soufre.....	2,09
Phosphore.....	0,02
Fer.....	23,90
Nickel.....	2,37
Étain.....	0,08
	<u>28,46</u>

A reporter..... 28,46

	Report.....	28,46
Cuivre.....		0,05
Oxyde chromique.....		0,62
Acide silicique.....		33,03
Magnésie.....		23,64
Oxyde ferreux.....		6,90
Alumine.....		3,75
Chaux.....		2,83
Oxyde manganoux.....		0,07
Potasse.....		0,38
Soude.....		0,28
		<u>100,00</u>

(RAMMELSBERG, Rapp. ann. de Berzelius, 1846.)

AÉROLITHE d'Alabama, dans le comté de Clarke, près de Clairbonne.

Fer.....	66,560
Nickel.....	24,708
Chrome et manganèse.....	3,240
Soufre.....	4,000
Chlore.....	1,480
	<u>99,988</u>

(JACKSON, R. sc. et ind., t. VII, p. 67.)

AÉROLITHES tombés en grand nombre dans les environs du cap de Bonne-Espérance.

Silice.....	28,90
Oxyde ferreux.....	33,22
Magnésie.....	49,20
Alumine.....	5,22
Chaux.....	1,61
Oxyde nicotique.....	0,82
Oxyde chromique.....	0,70
Soufre.....	4,24
Eau.....	6,50
	<u>140,44</u>

(FARADAY, R. sc. et ind., t. VII, p. 68.)

AÉROLITHE tombé le 12 juin 1841, aux environs de Château-Renaud.

Nicoline de fer.....	9,25
Alumine.....	51,62
Minéral insoluble.....	38,17
Pyrite de fer.....	0,67
	<u>99,71</u>

(DUFRENOY, R. sc. et ind., t. XII, p. 125.)

AÉROLITHES.

	(1)	(2)
Soufre.....	4,897	1,804
Phosphore.....	0,005	»
Fer.....	11,068	12,806
Nickel et cobalt.....	1,242	1,657
Cuivre et étain.....	0,025	0,065
Acide silicique.....	39,301	38,503
Oxyde ferreux.....	15,296	10,029
	<u>68,834</u>	<u>64,864</u>

(1) A. d'Utrecht. — (2) A. d'Amérique

Report....	68,834	64,864
Oxyde manganoux et oxyde nicolique.....	0,609	2,310
Oxyde chromique.....	0,656	4,374
Oxyde cuivrique et oxyde stannique.....	0,256	2,328
Alumine.....	2,252	4,807
Magnésie.....	24,366	22,789
Chaux.....	4,480	0,700
Soude.....	4,395	0,594
Potasse.....	0,152	0,025
	400,000	99,794

(BAUMHAUER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

Voy. FER MÉTÉORIQUE.

AÉROLITHE de Juvénas.

Silice.....	49,23
Alumine.....	42,55
Peroxyde de fer.....	4,21
Protoxyde de fer.....	20,33
Fer.....	0,16
Chaux.....	40,23
Magnésie.....	6,44
Soude.....	0,63
Potasse.....	0,12
Acide phosphorique.....	0,28
Acide titanique.....	0,10
Oxyde de chrome.....	0,24
Soufre.....	0,09

(HAMMELSBURG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 244.)

AÉROSITE. V. ARGENT ANTIMONIÉ SULFURÉ.

AGALMATHOLITE.

Syn. : *Talc glaphique; pierre de lard; lardite; koréite; bildstein; pagodite; onchosine.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	56,00	55,50	49,82	52,52
Alumine....	29,00	31,00	29,60	30,88
Potasse.....	7,00	5,25	6,80	6,38
Chaux.....	2,00	2,00	6,00	3,82
Oxyde de fer.	4,00	4,25	4,50	0,80
Eau.....	5,00	5,00	5,50	4,60
	400,00	400,00	99,22	99,00

	(5)	(6)	(7)
Silice... ..	54,50	55,0	64,3
Alumine..	34,25	33,0	0,5
Pota-se..	6,25	7,0	0,2 protox. manganèse.
Chaux... ..	»	»	32,4 magnésie.
Oxyde de fer....	0,50	0,5	2,3
Eau... ..	4,00	3,0	0,7
	99,50	98,5	

(1) A. jaune de Chine, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XLIX, LXXXII, LXXXVIII. — (2) A. rouge de Chine, par JOIN. — (3) *Id.*, par THOMSON. — (4) Onchosine, par KOBELL. — (5) (6) A. rouge de Nagayak, par KLAPROTH. — (7) A. de Chine, par SCHNEIDER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 262.

AGALMATHOLITE.

	(a)	(b)
Silice.....	0,612	0,640
Alumine.....	0,044	0,050
Chaux.....	0,028	0,030
Magnésie.....	0,264	0,254
Protoxyde de fer.....	0,042	0,042
Protoxyde de magnésie... ..	0,008	0,009
	0,998	0,995

(a) WACKENRODER. — (b) HOLGER.

(*Journ. d'ERDMANN*, t. X, p. 446.)

AGAPHITE. Voy. TURQUOISE.

AGARICS. Voy. CHAMPIGNONS.

AGARIC MINÉRAL. Voy. FARINE FOSSILE.

AGATE.

Syn. : *Quartz agate; onyx; calcédoine; cornaline; sardoine; saphirine; chrysopraxe; héliotrope; plasma; œil de chat; quartz néopêtre.*

AGATE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	99	96,16	96,75	94,00
Alumine.....	»	0,08	0,25	3,50
Chaux.....	»	0,83	»	»
Oxyde de fer... ..	»	0,08	0,50	0,75
Oxyde de nickel. »	»	4,00	»	»
Eau.....	»	»	2,50	»
Perte.....	4	4,85	»	4,75
	400	400,00	400,00	400,00

(1) Calcédoine, par THOMSON, *Syst. de Ch.*, par Thomson, t. III, p. 355. — (2) Chrysopraxe, par KLAPROTH. — (3) Plasma. — (4) Cornaline de Bredheim.

AGATE. Œil de chat.

	(a)	(b)	(c)
Silice.....	95,00	94,50	86,08
Alumine.....	4,75	2,00	4,44
Chaux.....	4,50	4,50	4,46
Oxyde de fer....	0,25	0,25	7,63
Perte.....	4,50	1,75	4,02
	400,00	400,00	400,00

(a) (b) KLAPROTH, *Journ. des Mines*, thermidor an IV, p. 14. — (c) GUYTON DE MORVEAU, *Journ. des Mines*, mai 1810, p. 367.

AGATE. Saphirine de Fiskenaes, dans le Groënland.

Alumine.....	63,44
Silice.....	44,51
Magnésie.....	16,85
Chaux.....	0,38
Protoxyde de fer.....	3,92
Oxyde de manganèse.....	0,53
Eau ou perte par la chaleur.....	0,49
	99,79

(STROMENYER, *Ann. de Ch. et de Ph.* t. XX, p. 372.)

AGATE. Cornaline.

Oxyde ferrique.....	0,0300	p. 400.
Alumine.....	0,0810	»
Magnésie.....	0,0880	»
Potasse.....	0,0043	»
Soude.....	0,0730	»
	<u>0,2983</u>	

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

AGATE. Chrysoprase.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	288,50	84,00	93,0	468
Magnésie..	0,25	3,00	4,2	»
Alumine...	»	12,00	»	45
Chaux....	2,50	4,55	4,7	»
Oxyde de fer.....	0,25	11,00	entre 0,6	40
Oxyde de nickel...	3,00	37,00	»	»
Perte.....	5,50	91,50	»	»
	<u>300,00</u>	<u>240,05</u>	<u>98,5</u>	<u>493</u>

(1) C., par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. Ier, p. 178. —
 (2) Chrysoprase verte, par KLAPROTH, *id.* — (3) C. par ACHARD, *Elém. de Ch.* de Chaptal, t. II, p. 131. —
 (4) C. par TROMMSDORF, *Ann. de Ch.*, t. XXXIV, p. 130.

AGEDOILE. Voy. ASPARAGINE.

AGUSTITE. Voy. ÉMERAUDE.

AIGUE-MARINE. Voy. ÉMERAUDE.

AII. Cendres.

Potasse.....	33,0
Sulfate de potasse mêlé d'hydrochlorate de potasse.....	58,0
Alumine.....	2,0
Phosphate de chaux.....	45,6
Oxyde de fer.....	4,5
Magnésie.....	9,0
Chaux.....	44,0
Silice.....	8,0
	<u>441,4</u>

AII FRAIS.

Mucilage.....	520
Albumine.....	37
Matière fibreuse.....	48
Eau par estimation.....	801
	<u>1406</u>

(CADZT, *Syst. de Ch.*, par Thomson, t. IV, p. 312.)

AII. (Ornithogalum caudatum) racine.

Corps volatil âcre.
 Chlorophylle résineuse.
 Très-peu de tannin.

Matière extractive.

Gomme voisine de la bassorine.
 Fibre ligneuse.
 Sel végétal à base de chaux.
 Peu d'hydrochlorate de potasse.
 Point de scillitine, et en général, point de matière amère.

(HUNEFELB, *Nouv. Journ.* de Trommsdorff, t. I. p. 101.)

AIMANT. Voy. OXYDES DE FER.

AIR ATMOSPHÉRIQUE.

Azote.....	(a)	(b)	(c)	(d)
Oxygène.....	66	73	79	79
	44	27	21	21
	(e)	(f)	(g)	(h)
Azote.....	77	79	76,704	79,46
Oxygène.....	23	21	23,299	20,54

(a) SCHEELE. — (b) LAVOISIER. — (c) DAVY. —
 (d) (e) MARTY. — (f) HUMBOLDT et GAY-LUSSAC. —
 (g) SHUCKBURG. — (h) CAYENBISH, *Syst. de Ch.*, par Thomson, t. III, p. 207.)

AIR ATMOSPHÉRIQUE.

Oxygène.....	0,2304	0,2086	0,208
Azote.....	0,7699	0,7889	0,792
	<u>4,0000</u>	<u>0,9975</u>	<u>4,000</u>

(DUMAS et BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. III, p. 257.)

AIR ATMOSPHÉRIQUE. Air de divers lieux.

	(1)	(2)
Paris.....	230,0	770,0
Bruxelles.....	230,6	769,4
Genève.....	229,8	770,2
Berne.....	229,5	770,5
Faulhorn.....	229,7	770,3
Groningue.....	229,9	770,1
Copenhague.....	230,4	769,9
Mer du Nord.....	226,0	774,0

(1) Oxygène. — (2) Azote.
 (LEWY, *C. R.*, t. XVII.)

AIR ATMOSPHÉRIQUE. Air renfermé dans les œufs nouvellement pondus.

Oxygène.....	47,9	48,5
Azote, etc.....	82,4	84,5
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

AIR ATMOSPHÉRIQUE. Air renfermé dans les œufs âgés de plusieurs semaines.

Oxygène. .	21,7	20,9	21,4	21,4	20,8
Azote, etc.	78,3	79,4	78,9	78,9	79,2
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

(GRIEPEKERL, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 209.)

Tableau des quantités d'air dissoutes par l'eau de la mer et de la composition variable de cet air. (Les parties sont estimées en centimètres cubes.)

DATES.	A 5 H. DU MATIN.		DE 11 H A 12 H.		VERS 5 H. DU SOIR.		EXPÉRIENCES DIVERSES.
	Total du gaz dissous dans une même quantité d'eau.	Composition.	Total du gaz.	Composition.	Total du gaz.	Composition.	
27 et 28 mars.	c.c. 100,00	(C. 10,00 Oxy. 29,70 Azote 60,30)	c.c. 100,00	(C. 10,00 Oxyg. 29,07 Azote 60,03)	c.c. 100,00	(C. 10,00 Oxyg. 29,07 Azote 60,03)	
29 mars.	110,05	(C. 7,51 O. 33,89 A. 68,01)	112,00	(C. " " O. " " A. " "	117,60	(C. 10,58 O. 38,60 A. 68,42)	
30 mars.	113,20	(C. 12,45 A. 65,45)		(C. " " O. " " A. " "	124,07	(C. 16,20 O. 39,00 A. 69,50)	
31 mars.	109,08	(C. 12,08 O. 33,30 A. 64,42)		(C. " " O. " " A. " "	115,03	(C. 11,53 O. 37,35 A. 68,42)	
1 ^{er} avril.	118,02	(C. 11,82 A. 68,98)		(C. " " O. " " A. " "	131,05	(C. 17,00 O. 41,30 A. 63,20)	
2 avril.	108,07	(C. 10,87 O. 33,23 A. 64,60)		(C. " " O. " " A. " "	134,05	(C. 16,10 O. 45,00 A. 73,40)	
3 avril.	131,04	(C. 17,10 A. 74,30)		(C. " " O. " " A. " "	137,07	(C. 13,77 O. 44,00 A. 78,93)	
4 avril.	131,03	(C. 17,60 O. 39,80 A. 73,90)		(C. " " O. " " A. " "	126,01	(C. 15,20 O. 39,90 A. 71,00)	
5 avril.	127,00	(C. 13,09 O. 40,00 A. 73,00)		(C. " " O. " " A. " "	150,00	(C. 12,07 O. 53,06 A. 83,07)	
6 avril.	113,02	(C. 11,03 O. 33,06 A. 68,03)		(C. " " O. " " A. " "	130,00	(C. 14,03 O. 41,04 A. 74,03)	
7 avril.	"	(Aucune expé- rience, c'est le jour de Pâques.)	(C. " " O. " " A. " "	(C. " " O. " " A. " "	(C. " " O. " " A. " "		Composition du gaz qui se dégage spontanément de l'eau des flaques sous l'influence solaire. Acide carbonique. 2 pour 100. Le reste du gaz est formé de : Oxygène 47,80 Azote 52,20 Total 100,00
8 avril.	124,07	(C. 12,40 O. 38,20 A. 74,10)		(C. " " O. " " A. " "	138,10	(C. 75,05 O. 43,07 A. 77,09)	
9 avril.	130,00	(C. 13,00 O. 38,60 A. 78,40)		(C. " " O. " " A. " "		(C. " " O. " " A. " "	Le gaz atmosphérique qui repose sur l'eau des flaques, déduction faite de l'acide carbonique qu'il peut contenir, est formé de : Oxygène 23,67 Azote 76,33 Total 100,00
18 mai.	140,00	(C. Pas d'expé- riences)		(C. " " O. " " A. " "	146,00	(C. 17,50 O. 45,00 A. 83,50)	Analyse de l'air dissous dans de l'eau douce bien aérée, après l'influence solaire du 23 mai.
19 mai.	140,00	(C. 21,00 O. 38,04 A. 80,06)	Temps pluvieux. Couvert.		140,00	(C. 15,40 O. 38,60 A. 86,00)	Total du gaz 193 (C. 13,50 O. 76,80 A. 109,70)
23 mai.	121,00	(C. 13,03 O. 33,08 A. 73,09)	Le temps passe au beau.		146,00	(C. 14,50 O. 46,00 A. 85,40)	

(MORREY, Ann. de Ch. et de Ph., 3^e série, t. XII, p. 39 et 40.)

AIR ATMOSPHÉRIQUE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Azote.	79,00	82 848	86,0	80,0
Oxygène.	20,77	17,067	8,0	6,0
Ac. carb.	0,23	0,085	6,0	14,0
	100,00	100,000	100,0	100,0

(1) Air d'écurie, par BOUSSINGAULT, *C. R.*, t. XI. —
(2) (3) (4) Air pris dans une citerne où l'on conser-
vait de l'huile depuis deux ans, par RAYNAUD et JAC-
QUEZ, *Ann. de Ch.*, t. LVI, p. 55.

AIR ATMOSPHÉRIQUE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Acid. carbonique	56,00	56,0	31,0	70,0
Azote.	44,00	39,0	59,0	26,0
Oxygène.	"	5,0	10,0	4,0
	100,00	100,0	100,0	100,0

(1) Air d'une pomme mûre. — (2) (3) Air d'une
pomme verte. — (4) Air des coings verts.

AIR ATMOSPHÉRIQUE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Ac. carbon. 68,0	68,0	93,0	90,0	95 0	
Azote.	30,0	27,0	7,0	10,0	5,0
Oxygène.	2,0	5,0	"	"	"
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

(1) Air d'une poire mûre. — (2) Air d'une poire
verte. — (3) (4) Air de raisins noirs. — (5) Air de
raisins verts.

(FRÉMY, *C. R.*, t. XIX.)

AIR ATMOSPHÉRIQUE. 40,000 volumes d'air
contiennent :

	Maximum.	Minim.	Moyenne.
Ac. carboniq.	5,05	3,54	4,488
Oxygène.	2140,00	2060,00	2086,40
Hydrogène.	2,22	0,92	4,48

(VENVES, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 121.)

AIR ATMOSPHÉRIQUE. Une aspiration dans les
poumons y introduisit 43 pouces cubes
d'air atmosphérique ainsi composé :

Azote.	9 5
Oxygène.	3,4
Acide carbonique.	0,1

AIR ATMOSPHÉRIQUE. L'expiration immédiate
de l'air précédent a rejeté 42,75 pouces
cubes d'air ainsi composé :

Azote.	9,30
Oxygène.	2,20
Acide carbonique.	1,25

AIR ATMOSPHÉRIQUE. On a, pendant une mi-
nute, aspiré et expiré, en 19 fois, 164 pouces
cubiques d'air ordinaire; ce volume s'est
réduit à 152 pouces. La composition de
l'air était celle-ci :

Avant l'inspiration.

Azote.	117,0
Oxygène.	42,4
Acide carbonique.	1,6

164,0 pouces cubes.

Après l'expiration.

Azote.	111,6
Oxygène.	23,0
Acide carbonique.	17,7

152,3 pouces cubes.

(HUMPHRY DAVY, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 98.)

AIR ATMOSPHÉRIQUE. Air limité où s'est ac-
complie la combustion du charbon.

Azote.	82,6
Acide carbonique.	10,8
Oxygène.	5,7
Oxyde de carbone.	0,9
	100,0

(LASSAIGNE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848,
p. 40.)

AIR ATMOSPHÉRIQUE. Air respiré.

	(1)	(2)
Oxygène.	19,80	20,10
Azote.	79,58	79,35
Acide carbonique.	0 62	0 55
	100,00	100,00

(1) Air recueilli au plafond. — (2) *Id.* au niveau
du sol.

(LASSAIGNE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847,
p. 154.)

AKANTICONNE. Voy. ÉPIDOTE.

ALABANDINE. Voy. MANGANÈSE SULFURÉ.

ALABASTRITE. Voy. CHAUX CARBONATÉE.

ALBATRE CALCAIRE. Voyez CHAUX
CARBONATÉE.

ALBATRE GYPSEUX. Voy. CHAUX SUL-
FATÉE.

ALBINE. Voy. APOPHYLLITE.

ALBITE. $3(\text{Al}^2\text{O}_3, 3\text{SiO}_3) + \text{NaO}, \text{SiO}_3$.

Syn. : *Cleavelandite*; *péricline*; *tétartine*; *santidine*; *feldspath vosgien*; *Pierre d'Amazone*.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	67,99	70,48	69,90
Alumine.....	49,64	48,45	49,43
Soude.....	44,42	40,50	40,47
Potasse.....	»	»	»
Chaux.....	0,66	0,55	»
Oxyde de fer....	0,70	»	0,20
	100,08	99,98	100,00
	(4)	(5)	(6)
Silice.....	67,94	67,99	65,32
Alumine.....	48,93	49,61	47,89
Soude.....	9,99	44,42	2,84
Potasse.....	2,44	»	43,05
Chaux.....	0,45	0,66	0,49
Oxyde de fer....	0,48	»	0,49
	99,90	99,38	99,75

(1) Albite de Finlande, par TINGSTROM, *Tr. de Min.*, par DUFRENOY, t. III, p. 365. — (2) A. fibreux de Fimbo, par ROSE. — (3) Péricline du Saint-Goth., par THAULOW. — (4) A. de Zeebuitz, par GVELIN. — (5) A. du Dauphiné, par BRÉDIE. — (6) Pierre d'Amazone de l'Oural, par ABICH, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 251.

ALBITE. Feldspath.

	(1)	(2)	(3)	
Oxyde ferreux....	»	»	4,80	
Silice.....	62,97	68,00	48,83	
Alumine.....	22,29	22,00	32,00	
Chaux.....	2,46	trace.	trace.	
Magnésie.....	0,54	0,40	4,61	
Potasse.....	3,69	0,70	42,76	
Soude.....	8,45	7,80	»	
	100,00	98,90	400,00	
	(4)	(5)	(6)	(7)
Oxyde fer-				
reux....	0,16	0,28	trace.	trace.
Silice....	61,50	68,46	68,60	68,84
Alumine..	23,77	49,30	49,25	20,53
Chaux....	4,78	0,68	trace.	trace.
Magnésie..	»	trace.	»	»
Potasse... 1,29	»	»	»	»
Soude.... 8,50	perle. 44,27	»	»	9,12
	400,00	99,99		

(1) F. de Ténériffe, par CH. DEVILLE, *C. R.*, t. XIV. — (2) F. du Mont-Rose, par DELESSE, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 371. — (3) F. vosgien, par le même. — (4) Aventurine de Norvège, par SCHÉERER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1816. — (5) (6) (7) F. cristallisé d'Arendal, par G. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 19.

ALBITE. Feldspath.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	67,92	68,4	68,45	63,80
Alumine.....	48,50	20,8	18,74	24,31
Oxyd. ferrique	» 50	0,4	0,27	»
Chaux.....	0,85	0,2	0,50	0,47
Magnésie....	0,42	»	0,48	»
Soude.....	8,04	40,5	41,24	42,04
Potasse.....	2,55	»	0,65	4,98
	98,75	400,0	400,03	99,60
	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	52,30	52,45	52,20	68,23
Alumine....	29,00	29,85	29,05	18,30
Oxyd. ferriq.	4,93	4,00	0,80	4,04
Chaux.....	41,69	44,70	42,40	4,26
Magnésie....	0,45	0,46	0,43	0,51
Soude.....	4,04	3,90	4,70	7,99
Potasse.....	0,52	0,60	»	2,53
	99,60	99,66	98,98	99,83

(1) F. de la galerie profonde au vieux Prince, par KERSTEN, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 347. — (2) F. de Chesterfield, par LAURENT et HALM, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 331. — (3) F. de Miask, par ABICH, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 251. — (4) F. rouge de Finlande, par CHODNEW, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (5) (6) (7) F. d'Egersund (Norvège), par KERSTEN, *id.*, 1846. — (8) F. par HERMANN, *Ann. de Pogg.*

ALBUMINATE D'ARGENT.

Oxyde d'ar-				
gent....	0,0787	8,84	0,0554	8,97
Albumine..	0,8427	94,16	0,5594	94,03
	0,8944	400,00	0,6445	400,00

ALBUMINATE DE CUIVRE.

Oxyde de cuivre.....	0,025	3,045
Albumine.....	0,796	96,955
	0,821	400,000

(MULDER, *Répert. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 327.)

ALBUMINATE DE CUIVRE ET DE POTASSE.

Albumine.....	89,40
Potasse.....	7,56
Bioxyde de cuivre.....	3,04
	400,00

(LASSAIGNE, *C. R.*, t. XIII.)

ALBUMINATE DE PLOMB.

Oxyde de plomb.....	6,845	42,305
Albumine.....	93,485	87,695
	400,000	400,000

(MULDER.)

ALBUMINE ANIMALE.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	52,9	52,88	52,70
Hydrogène.....	7,5	7,49	7,06
Oxygène.....	24,0	24,38	24,69
Azote.....	15,6	15,55	15,55
	100,0	100,00	100,00

(a) THÉNARD et GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 250. — (b) (c) BRACONNOT, *id.*, 3^e série, t. XII, p. 222.

ALBUMINE ANIMALE.

	(1)	(2)
Carbone.....	52,64	52,50
Hydrogène.....	7,34	7,26
Azote.....	16,48	16,65
Soufre.....	4,64	4,57
Oxygène.....	21,76	21,82
Cendres(phosphate de chaux)	0,20	0,20
	100,00	100,00

	(3)	(4)
Carbone.....	53,55	53,31
Hydrogène.....	7,40	6,66
Azote.....	15,32	15,69
Soufre.....	4,55	4,57
Oxygène.....	22,29	22,28
Cendres(phosphate de chaux)	0,19	0,19
	100,00	100,00

(1) (2) A. de la chair d'un brochet. — (3) (4) A. d'un poulet.

(WEIDENBUSCH, *R. sc. et ind.*, janvier 1848, p. 98.)

ALBUMINE ANIMALE.

	(1)	(2)
Carbone.....	53,850	53,461
Hydrogène.....	6,983	7,204
Azote.....	15,673	15,673
Oxygène.....	23,494	21,665
Soufre.....		
Phosphore.....		
	100,000	100,000

	(3)	(4)
Carbone.....	55,097	55,000
Hydrogène.....	6,880	7,073
Azote.....	15,681	15,920
Oxygène.....	22,342	22,007
Soufre.....		
Phosphore.....		
	100,000	100,000

(1) (2) (3) A. extraite du sérum du sang. — (4) A. du sang.

ALBUMINE ANIMALE.

	(1)	(2)
Carbone.....	54,920	54,757
Hydrogène.....	7,022	7,174
Azote.....	15,839	15,848
Oxygène.....	22,537	22,224
Soufre.....		
Phosphore.....		
	100,348	100,000

	(3)	(4)
Carbone.....	54,401	54,302
Hydrogène.....	6,947	7,176
Azote.....	15,660	15,717
Oxygène.....	23,292	22,805
Soufre.....		
Phosphore.....		
	100,000	100,000

(1) A. du liquide d'une hydrocèle. — (2) A. d'un abcès. — (3) A. du pus. — (4) A. d'une liqueur hydroptique.

(SCHERER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 28.)

ALBUMINE ANIMALE.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	53,54	53,40	53,49
Hydrogène.....	7,08	7,20	7,27
Azote.....	15,82	15,70	15,72
Oxygène, etc.....	23,56	23,70	23,52
	100,00	100,00	100,00

	(4)	(5)	(6)
Carbone.....	53,32	53,37	53,74
Hydrogène.....	7,29	7,40	7,40
Azote.....	15,70	15,77	15,66
Oxygène, etc.....	23,69	23,76	23,50
	100,00	100,00	100,00

(1) Sérum de mouton. — (2) *Id.* de bœuf. — (3) *Id.* de veau. — (4) *Id.* d'homme. — (5) Albumine du blanc d'œuf. — (6) *Id.* de la farine.

(DUMAS et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. VI, p. 411.)

ALBUMINE ANIMALE. C⁵⁵Az¹⁵H⁸⁴O¹⁷.

	(1)	(2)
Azote.....	15,843	1450,734
Carbone.....	54,398	4054,464
Hydrogène.....	7,024	524,443
Oxygène.....	22,744	1700,000
	100,009	7426,038

	(3)	(4)
Azote.....	15,50	15,456
Carbone.....	54,56	54,005
Hydrogène.....	7,06	7,270
Oxygène.....	22,88	23,269
	100,000	100,000

(1) A. du sang, par J. MULDER. *Répert. de Ch. et de Ph.*, p. 326. — (2) (3) A. des œufs, *id.*, p. 321 et 22. — (4) A. de la soie, p. 319.

ALBUMINE ANIMALE.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	52,88	52,70	52,92
Hydrogène.....	7,19	7,06	7,15
Azote.....	15,55	15,55	15,65
Oxygène, etc.....	24,38	24,69	24,28
	400,00	400,00	400,00

(1) (2) Albumine soluble. — (3) Albumine insoluble.

(WERTZ, C. R., t. XVIII.)

ALBUMINE VÉGÉTALE.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	51,74	55,04	54,78
Hydrogène.....	7,77	7,23	7,34
Azote.....	15,85	15,92	16,61
Oxygène et soufre.	24,64	21,80	21,27
	400,00	99,96	400,00

	(4)	(5)	(6)
Carbone.....	51,85	57,03	53,74
Hydrogène.....	6,96	7,53	7,41
Azote.....	15,88	13,45	15,66
Oxygène et soufre.	22,39	21,96	23,50
	400,08	99,97	400,04

(1) A. du seigle. — (2) (3) A. du blé. — (4) A. de la glutine végétale. — (5) (6) A. de la farine

(T. de Ch. org. de Liebig, t. III, p. 259.)

ALBUMINE VÉGÉTALE. A. du froment.

Carbone.....	52,6	52,7
Hydrogène.....	6,9	7,0
Azote.....	18,4	18,4
Oxygène.....	22,4	21,9
	400,0	400,0

(BOUSSINGAULT, Ann. de Ch. et de Ph., t. LXV, p. 306.)

ALBUMINE VÉGÉTALE. A. du froment.

Carbone.....	»	»	53,74
Hydrogène.....	»	»	7,44
Azote.....	15,66	15,58	»
Oxygène, etc.....	»	»	»
Carbone.....	»	»	53,74
Hydrogène.....	»	»	7,44
Azote.....	15,72	15,65	»
Oxygène, etc.....	»	»	23,50
			400,00

(DUMAS ET CAROURS, Ann. de Ch. et de Ph., 3^e série, t. VI, p. 410.)

Voy. GLUTINE.

ALBUMINE VÉGÉTALE. Albumines diverses.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cendres....	0,89	4,40	4,68	»
Soufre.....	0,78	0,96	1,76	4,79
Carbone....	52,00	53,06	54,94	51,88
Hydrogène..	6,75	7,24	7,45	7,43
	(5)	(6)	(7)	
Cendres.....	4,30	4,00	4,160	
Soufre.....	4,38	4,34	4,283	
Carbone.....	50,81	52,74	52,760	
Hydrogène.....	7,09	7,44	7,280	

(1) A. des pois. — (2) A. des pommes de terre. — (3) (4) A. des œufs — (5) A. du sérum du bœuf. — (6) A. du sang artériel d'un cheval. — (7) A. d'un sang veineux de cheval.

(RELLING, WALTHIER, VERDEIL, Annuaire de Millon et Reiset, 1847, p. 679, 680.)

ALCALI MINÉRAL. Voy. SOUDE CARBONATÉE.

ALCARGÈNE. C⁴H⁸O⁸Az².

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	46,97	47,84	46,67
Hydrogène.....	4,88	5,09	4,76
Oxygène.....	27,43	23,36	27,28
Arsenic.....	50,72	53,71	54,29
	400,00	400,00	400,00

(BUNSEN, T. de Ch. org. de Liebig, t. I, p. 477.)

ALCARSINE. Voy. OXYDE DE CACODYLE.

ALCOOL. C⁴H⁶O².

Carbone.....	43,65
Oxygène.....	37,85
Hydrogène.....	14,94
Azote.....	3,52
Cendres.....	0,04

(DEYREUX, VAUQUELIN ET BERTHOLLET, Ann. de Ch., t. LXII, p. 234.)

ALCOOL. 81st, 37 d'alcool aqueux, d'une densité de 0,8302, décomposés par le feu en vase clos ont produit :

Gaz hydrogène oxycarburé réduit	gr.
à la sécheresse extrême.....	59,069
Eau.....	17,774
Huile.....	0,440
Charbon.....	0,050
Alcool de Richter.....	0,650
	77,950
Perte.....	3,420
	81,370
Carbone.....	54,98
Oxygène.....	34,32
Hydrogène.....	43,70
	100,00

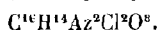
(THÉODORE DE SAUSSURE, Ann. de Ch., t. LXXXIX, p. 285 et 286.)

ALCOOL.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.	52,664	47,85	52,06
Hydrogène.	12,896	12,24	13,23
Oxygène.	34,443	39,94	34,58
	100,000	100,00	99,87
	(d)	(e)	(f)
Carbone.	52,09	52,96	52,37
Hydrogène.	13,24	13,46	13,31
Oxygène.	34,55	34,72	34,61
	99,88	101,14	100,29

(a) DULONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 595. — (b) URE, *id.*, t. XXIII, p. 385. — (c) (d) (e) (f) DUMAS et BOULLAY fils, *id.*, t. XXXVI, p. 290.

ALCOOL. Alcool, acide cyanhydrique et chlore.



	Tr.	Calc.
Carbone.	35,760	35,60
Hydrogène.	5,038	5,08
Nitrogène.	40,350	40,30
Chlore.	25,930	25,75
Oxygène.	22,922	23,27

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

ALCOOL AMYLIQUE. Voy. HUILE DE POMME DE TERRE.

ALCOOL MÉSITIQUE. Voy. ACÉTONE.

ALCOOL PHÉNIQUE.

Syn. : *A. carbolique; hydrate de phényle.*

ALCOOL PHÉNIQUE. $C^{12}H^{10}O^2.$

Carbone.	917	76,93
Hydrogène.	75	6,40
Oxygène.	200	46,67
	1192	100,00

(*T. de Ch. de Dumas*, t. VII, p. 119.)

ALDÉHYDE. $C^4H^4O^2.$

	(1)	(2)	(3)
Carbone.	53,798	54,6423	54,714
Hydrogène.	8,956	9,0081	8,994
Oxygène.	37,245	36,3506	36,498
	99,999	100,0010	99,900
	(4)	(5)	
Carbone.	305,748	55,024	
Hydrogène.	49,948	8,983	
Oxygène.	200,000	35,993	
	555,666	100,000	

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 299.)

ALDÉHYDE.

Carbone.	54,514
Hydrogène.	9,054
Oxygène.	36,435
	100,000

(FEBLING, *Répert. de Ch.*, 2^e série, t. I, p. 67.)

ALDÉHYDE-AMMONIAQUE.



	Calc.	
Carbone.	305,750	39,7004
Hydrogène.	87,357	11,3428
Azote.	177,036	22,9874
Oxygène.	200,000	25,9694
	770,143	100,0000

Tr.

Carbone.	39,8163	39,8165	39,679
Hydrogène.	11,4722	11,4444	11,444
Azote.	23,0081	23,0441	22,970
Oxygène.	25,7924	25,6950	25,907
	100,0890	100,0000	100,000

Aldéhyde.	555,666	72,45
Ammoniaque.	214,474	27,85
	770,140	100,00

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 303.)

ALDÉHYDE CHLORE. $C^2Cl^2O.$

	Tr.		
Chlore.	77,93	77,94	77,92
Carbone.	42,59	42,98	42,78
Oxygène.	9,48	9,41	9,30
	100,00	100,00	100,00

Calc.

Chlore.	885,2	77,92
Carbone.	150,0	42,78
Oxygène.	100,0	9,30
	1135,2	100,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 9.)

ALDÉHYDE VALÉRIANIQUE. $C^{12}H^{10}O^2.$

	Tr.			
Carbone.	69,9	69,7	70,6	70,2
Hydrogène.	11,6	11,5	11,7	11,4
Oxygène.	18,5	18,8	17,7	18,4
	100,0	100,0	100,0	100,0

(DUMAS et STASS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXXIII, p. 147.)

ALE. Voy. BIÈRE ANGLAISE.

ALEXANDRITE. Voyez CYMOPHANE ET PHÉNAKITE.

ALGUES. Voy. FUCUS.

ALIMENTS.

Table de la proportion absolue de substance alimentaire, calculée d'après la proportion d'azote de la matière organique desséchée à 100°. La proportion du lait de femme a été supposée égale à 100°.

Substances végétales.

Riz.....	84
Pommes de terre.....	84
Raves.....	406
Seigle.....	406
Maïs.....	400
Orge.....	425
Avoine.....	438
Froment.....	449
Pain blanc.....	442
— noir.....	466
— panifié artificiellement de Glasgow.....	434
Lentilles.....	276
Fèves.....	320
Haricots.....	283
Pois.....	239
Agaricus deliciosus.....	289
Agaricus russula.....	264
Agaricus cantharellus.....	204

Substances animales.

Lait de femme.....	400
— de vache.....	237
Fromage.....	334
Jaune d'œuf.....	305
Foie du homard.....	471
Saumon cru.....	776
— cuit.....	610
Bouillon.....	764
Chair du homard.....	859
— de la raie.....	859
— de la raie cuite.....	956
Huitre.....	305
Moule crue.....	528

Moule cuite.....	660
Anguille crue.....	434
— cuite.....	428
Foie de bœuf.....	570
Foie de pigeon.....	742
Blanc d'œuf.....	845
Jambon cru.....	940
— bouilli.....	808
Testicule de hareng.....	924
Chair crue d'églefin.....	920
— cuite d'églefin.....	846
Turbot cru.....	898
— cuit.....	954
Pigeon cru.....	756
— cuit.....	827
Agneau cru.....	833
Mouton cru.....	773
— cuit.....	852
Veau cru.....	873
— cuit.....	944
Bœuf cru.....	880
— cuit.....	942
Poumon de bœuf.....	934
Fibres purif. de l'anguille.....	908
Saumon.....	982
Hareng.....	944
Églefin.....	988
Turbot.....	988
Pigeon.....	775
Agneau.....	946
Mouton.....	928
Veau.....	993
Bœuf.....	935
Porc.....	893
Protéine pure.....	1006
Alumine.....	966
Fibrine.....	999
Caséine.....	4003
Gélatine.....	4428
Chondrine.....	940

(SCHLOSSBERGER et KEMP, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 83.)

SUBSTANCES ALIMENTAIRES. 4000 parties d'aliment, à l'état normal, récoltées à Bechelbronn, contiennent :

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Foin.....	62,33	11,50	3,37	10,04	6,96
Pommes de terre.....	9,64	3,70	1,09	0,17	0,33
Betteraves.....	7,70	2,10	0,46	0,54	0,95
Navets.....	5,70	1,30	0,35	0,62	0,72
Topinambours.....	12,47	3,75	1,35	0,29	0,56
Froment.....	20,51	20,50	9,64	0,60	1,16
Maïs.....	11,00	16,40	5,51	0,14	0,27
Avoine.....	31,74	17,87	4,73	1,17	2,27
Paille de froment.....	51,90	3,00	1,61	4,41	3,32
Paille d'avoine.....	35,70	23,00	1,07	2,97	2,21
Trèfle fané.....	73,50	21,00	4,63	18,08	9,85
Pois.....	30,00	38,40	9,03	3,03	5,83
Haricots.....	35,00	45,80	9,38	2,03	5,94
Fèves.....	30,00	51,10	10,26	1,53	9,27

(1) Substances minérales. — (2) Azote. — (3) Acide phosphorique. — (4) Chaux. — (5) Phosphate des os.

(BOUSSINGAULT, *Economie rurale*, t. XI, p. 461.)

ALIMENTS.

Tableau de la composition des substances alimentaires végétales.

NOMS DES SUBSTANCES.	AZOTE.	CARBONE.	HYDROGENE.	OXYGENE.	SOUFRE.	CENDRES.	MATIÈRES		EAU.
							AZOTÉES		
							desséchées à 100°.	fraîches.	
Farine de froment, n° 1, de Vienne....	3,00	45,74	6,70	43,23	0,23	0,70	19,16	16,51	13,55
<i>Id.</i> <i>id.</i> n° 2, <i>id.</i>	2,12	45,18	6,65	44,81	0,15	0,66	13,54	11,69	13,65
<i>Id.</i> <i>id.</i> n° 3, <i>id.</i>	3,44	46,88	6,78	42,65	0,25	1,10	21,97	19,17	12,73
Froment de Talavera, de Hohenheim....	2,59	44,93	6,25	43,35	0,18	2,80	16,54	13,98	15,43
<i>Id.</i> de Whittington, <i>id.</i>	2,88	44,42	6,82	42,58	0,19	3,13	17,11	14,72	13,93
<i>Id.</i> de Sandonie, <i>id.</i>	2,69	44,20	6,68	42,28	0,19	2,40	17,18	14,51	15,48
Farine de seigle, n° 1, de Vienne.....	1,87	44,37	6,65	44,55	0,13	1,35	11,94	10,34	13,78
<i>Id.</i> <i>id.</i> n° 2, <i>id.</i>	2,93	45,19	5,56	42,77	0,21	1,07	18,71	15,96	14,68
Seigle (stande-proggen), à Hohenheim.	2,78	43,52	6,58	43,51	0,15	0,86	17,75	15,27	13,94
Seigle arundiné, <i>id.</i>	2,47	45,23	6,57	43,98	0,18	2,37	15,77	13,59	13,82
Farine de maïs, de Vienne.....	2,14	45,04	6,60	44,62	0,15	0,86	13,66	11,53	13,36
Maïs de Hohenheim.....	2,30	45,45	6,51	44,66	0,16	1,92	14,63	12,48	14,96
Froment locular (einskrn).....	2,07	44,54	6,72	44,24	0,15	2,01	13,22	11,30	14,40
Orge de Jérusalem.....	2,31	45,50	6,87	44,68	0,16	2,84	14,74	12,26	16,80
Orge d'hiver.....	2,79	45,22	6,99	42,16	0,20	5,52	17,81	15,35	13,80
Avoine de Kamtschatka.....	2,39	46,50	6,64	45,59	0,17	3,26	15,26	13,32	12,71
Avoine blanche précoce (rispenhafer).	2,82	46,65	6,71	44,68	0,20	4,14	18,00	15,67	12,94
Riz commun.....	1,16	44,61	6,53	46,62	0,08	0,36	7,40	6,27	15,14
Farine de sarrasin, de Vienne.....	1,08	44,27	6,54	46,50	0,07	1,09	6,69	5,84	15,12
Sarrasin de Tartarie.....	1,56	45,42	6,45	46,50	0,11	2,30	9,96	7,94	14,19
Pois de table (tischerbsen).....	4,42	45,12	6,73	37,92	0,14	3,18	28,02	24,41	13,13
Pois des champs.....	4,47	45,33	6,42	38,75	0,14	2,79	29,18	23,49	19,50
Haricots.....	4,47	45,07	6,63	38,73	0,14	4,38	28,54	24,71	13,41
Grandes fèves blanches.....	4,59	45,18	6,80	38,55	0,14	4,01	29,31	24,67	15,60
Lentilles.....	4,77	45,35	6,75	38,28	0,15	2,60	30,46	28,56	13,01
Pommes de terre blanches.....	1,56	43,86	6,00	44,77	0,11	3,61	9,96	2,49	74,95
<i>Id.</i> <i>id.</i> bleues.....	1,20	43,25	6,31	45,00	0,08	3,66	7,96	2,37	68,94
Carottes.....	1,07	43,34	6,22	43,90	0,12	5,77	10,66	1,48	86,10
Betteraves rouges.....	2,43	40,99	5,72	39,37	0,17	6,43	15,50	2,83	81,61
Betteraves.....	1,81	41,09	5,94	41,06	0,13	5,02	11,56	2,64	82,25
Navets jaunes.....	1,45	43,51	6,61	42,59	0,10	4,01	9,25	1,54	83,28
Navets.....	1,98	43,19	3,68	42,96	0,14	7,02	12,64	1,54	87,78
Oignons.....	1,18	"	"	"	"	8,53	7,53	0,46	93,78

ALIMENTS. Valeur relative des grains isolés d'après leur poids et leur proportion d'azote.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Seigle.....	0,4220	1,0	2,39	4,0
— arundiné.....	0,4838	1,5	2,43	1,3
Froment de Talavera.....	0,3606	3,0	2,19	2,7
— de Whittington.....	0,4239	3,5	2,30	2,9
— de Sandonie.....	0,3199	2,8	2,43	2,4
Maïs.....	3,5934	29,4	4,95	24,0
Orge de Jérusalem.....	0,5312	4,3	1,92	3,6
— commune.....	0,3953	3,2	2,40	2,4
Avoine de Kamtschatka.....	0,3446	2,8	2,08	2,4
— précoce.....	0,3689	3,0	2,45	3,4
Sarrasin de Tartarie.....	0,2566	2,4	1,33	4,2
Pois de table.....	2,6080	21,4	3,83	34,3
— des champs.....	4,9828	46,3	3,68	25,4
Haricots.....	3,1431	25,5	3,87	44,2
Fèves blanches.....	5,2890	43,3	3,86	69,0

(1) 10. Gr. frais pésent. — (2) Poids relatifs des grains. — (3) Azote p. 0/0 à l'état frais. — (4) Quantité relative d'azote de chaque grain.

PLANTES ALIMENTAIRES. Table de la valeur nutritive des aliments en équivalents, le froment étant supposé = 400.

	(1)	(2)	(3)
Froment.	100,0	100,0	94,00
Ségle.	98,8	97,6	97,60
Maïs.	445,0	443,0	408,00
Froment locular.	428,0	424,6	»
Orge.	404,0	402,0	404,00
Avoine précoce.	92,0	90,0	112,70
Avoine sans enveloppes.	78,0	76,3	»
Avoine de Kamtschatka.	410,0	406,0	412,70
Riz commun.	220,0	225,0	»
Sarrasin de Tartarie.	470,0	466,0	422,70
Pois de table.	59,9	57,6	90,70
— des champs.	57,7	60,0	90,07
Haricots.	59,2	57,0	94,70
Fèves blanches.	58,8	57,0	94,70
Lentilles.	55,5	53,0	»
Pommes de terre blanches.	469,8	565,6	429,00
Pommes de terre bleues.	220,8	596,3	429,00
Carottes.	458,6	959,4	545,40
Betteraves rouges.	409,0	504,5	»
Betteraves.	446,0	869,5	643,00
Navets jaunes.	482,7	949,4	589,70
Navets.	433,8	949,4	1,000,00
Oignons.	224,6	240,6	»

(1) Substances desséchées, à 100°. — (2) (3) *Id.* à l'état frais.

(R. sc. et ind., t. XXV, p. 304.)

Voy. CHAIR, FOURRAGES.

ALIZARINE. C⁵⁰H⁹⁰O⁸.

	Tr.	Calc.
Carbone.	71,062	71,096
Hydrogène.	3,744	3,764
Oxygène.	25,194	25,440
	400,000	400,000

(ROBIGNET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 459.)

ALIZARINE et plomb.

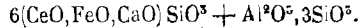
Carbone.	69,09	69,15	37,51
Hydrogène.	3,88	4,11	1,67
Oxyde de plomb.	»	»	49,42

(SCHUNCK, *Annuaire de Milon et Reiset*, 1849, p. 433.)

ALLAGITE. Voy. MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.

ALLALITE. Voy. PYROXÈNE.

ALLANITE.



	(a)	(b)
Silice.	35,40	34,00
Alumine.	4,40	9,00
Chaux.	9,20	»
Oxyde de fer.	25,40	protoxyde. 32,00
— de cérium.	33,90	protoxyde. 49,80
	408,00	94,80

(a) THOMPSON, *Journ. des Mines*, février 1811, p. 150. — (b) WOLLASTON, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 285.

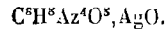
ALLANITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.	34,69	35,45	35,75
Alumine.	45,58	46,23	45,49
Oxyde de fer.	44,42	45,55	45,49
Oxyde de cérium.	»	43,34	»
Oxyde de lanthane.	49,65	5,80	49,96
Oxyde de mangan.	1,55	0,98	»
Chaux.	44,90	42,02	44,25
Magnésie.	4,09	0,78	0,77
Eau.	0,52	0,50	»
	99,40	400,35	98,41

	(4)	(5)
Silice.	34,00	33,02
Alumine.	46,40	45,22
Oxyde de fer.	45,54	45,40
Oxyde de cérium.	43,73	21,60
Oxyde de lanthane.	7,80	»
Oxyde de manganèse.	»	0,40
Chaux.	44,75	44,08
Magnésie.	0,56	»
Eau.	»	3,00
	99,75	99,42

(1) (2) A. de Jottem-field, par SCHÉERER, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 38. — (3) (4) A. de Scaurum, *id.* — (5) A. du Groënland, par STROMAYER, *id.*, t. VI, p. 31.

ALLANTATE D'ARGENT.



	Calc.	
Carbone.	644,48	48,34
Azote.	708,16	24,24
Hydrogène.	62,40	4,88
Oxygène.	500,00	45,00
Oxyde d'argent.	4451,61	43,54
	3333,65	100,00

	Tr.	
Carbone.	48,111	48,249
Azote.	20,973	21,402
Hydrogène.	4,993	4,888
Oxygène.	45,483	45,324
Oxyde d'argent.	43,440	43,440
	400,000	400,000

(WOELER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 233.)

ALLIAGES

68

ALLIAGES

ALLANTOINE. C^H5Az²O⁵.

Syn. : *Acide allantoiqne.*

	Tr.	
Carbone.....	30,60	30,55
Azote.....	35,45	35,40
Hydrogène.....	3,83	4,39
Oxygène.....	30,12	29,66
	400,00	400,00

	Calc.	
Carbone.....	305,74	30,66
Azote.....	354,08	35,50
Hydrogène.....	37,44	3,75
Oxygène.....	300,00	30,09
	997,26	400,00

(WOEHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 232.)

ALLIAGES.

ALLIAGES D'ARGENT. A. envoyé à l'Institut par la commission des finances.

Argent.....	50,0000
Cuivre.....	45,7344
Arsenic.....	4,0000
Or.....	0,2636
	400,0000

(VAUQUELIN, PELLETIER, etc., *Ann. de Ch.*, t. XXXIX, p. 264.)

ALLIAGES D'ARGENT. Lorgnon doré au mercure.

Argent.....	79,471	75,422
Cuivre.....	19,840	17,466
Or.....	0,689	7,112
	400,000	400,000

(BARBAL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVIII, p. 31.)

ALLIAGES D'ARGENT. Alliages d'argent roché. 1^{er} alliage. Ag¹⁷Au².

	Tr.	Calc.
Argent.....	902	903
Or.....	98	97
	4,000	4,000

2^e alliage. Ag²⁴Au.

	Tr.	Calc.
Argent.....	962	963
Or.....	38	37
	4,000	4,000

3^e alliage. Ag²²Au.

	Tr.	Calc.
Argent.....	958	958
Or.....	42	42
	4,000	4,000

4^e alliage. Ag¹⁸Au.

Argent.....	954	951
Or.....	49	49
	4,000	4,000

ALLIAGES D'ARGENT. Masse restante des alliages rochés.

1^{er} alliage. Ag²Au.

	Tr.	Calc.
Argent.....	863	867
Or.....	437	433
	4,000	4,000

2^e alliage. Ag²²Au.

	Tr.	Calc.
Argent.....	941	941
Or.....	59	59
	4,000	4,000

3^e alliage. Ag¹⁴Au.

Argent.....	938	939
Or.....	62	61
	4,000	4,000

4^e alliage. Ag¹²Au.

	Tr.	Calc.
Argent.....	930	929
Or.....	70	71
	4,000	4,000

5^e alliage. Ag¹⁸Au⁴.

	Tr.	Calc.
Argent.....	778	781
Or.....	222	219
	4,000	4,000

	Tr.	Calc.
Argent.....	732	733
Or.....	268	267
	4,000	4,000

(LEVOL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXVII, p. 312.)

ALLIAGES D'ARGENT. Monnaies d'argent.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Argent..	42,75	46,50	43,50	004,25
Cuivre..	40,25	39,50	43,50	224,25
Étain...	0,50	0,50	2,00	9,50
Or.....	trace.	trace.	trace.	»
	53,50	56,50	59,00	232,00

(1) M. d'Alexandre Sévère. — (2) M. de Gordien. — (3) M. de Valerien. — (4) M. de Gallien.

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 82.)

ALLIAGES D'ARGENT. Monnaies d'argent.

	ARGENT.	CUIVRE.	OR.	PERTE.	TOTAL.
<i>Monnaies anciennes.</i>					
Monnaie grecque de Crotone.....	96,27	0,88	0,11	2,74	100
Denier romain, frappé du temps de la république...	99,37	0,15	0,48	»	100
Id. sous le règne de Domitien.....	80,03	19,17	0,45	0,35	100
Pièce portant l'effigie de Philippe, père d'Alexandre.	36,08	44,08	18,04	»	100
<i>Monnaies modernes.</i>					
Roupie.....	96,06	2,95	»	0,99	100
Demi-couronne d'Angleterre.....	91,26	7,71	»	1,03	100
Pièce de 40 schellings d'Écosse.....	92,41	7,03	»	0,36	100
Écu de 3 livres de France.....	90,07	9,08	0,14	0,71	100
Piastre d'Espagne.....	83,04	15,20	»	1,76	100
Id.	91,80	5,58	»	2,62	100
Dollar d'Espagne.....	89,28	10,18	0,07	0,47	100
Monnaie portugaise.....	88,03	10,25	»	1,72	100
Florin de Hollande.....	91,72	6,54	0,04	1,70	100
Monnaie de Piémont.....	90,04	9,96	»	»	100
Id. de Suisse.....	78,77	21,22	»	»	100
Id. de Hambourg ou plutôt de Hanovre.....	51,03	48,39	»	0,58	100
Id. Id.	50,25	45,02	»	4,73	100
Écu d'Autriche.....	90,47	9,38	0,09	0,06	100
Id. de Danemark (pièce de 60 schellings).....	87,87	12,07	0,02	0,04	100
Monnaie russe, valant 15 copecks.....	75,59	21,50	»	2,91	100

(THOMSON, *Ann. de Ch.*, t. LXXI, p. 132.)

ALLIAGES D'ARGENT. Monnaies d'argent.

	POIDS.	ARGENT.	CUIVRE.	ÉTAIN.	OR.	TOTAL.
Imp. Caes. Vespasianus Aug. Revers Tr. Pot.	3,004	2,431	0,589	»	0,002	3,040
Triaina Aug. Ger. Dac. Pm. Tr. P.....	2,008	2,455	0,341	»	0,004	2,800
Hadrianus Aug. Cos. III. P. P.....	3,047	2,808	0,661	»	0,001	3,470
Sabina Augusta. Revers, Veneri Genetrici...	2,067	2,279	0,381	0,010	»	2,670
Antoninus Aug. P. P. Tr. Pxi.....	3,087	2,717	1,053	»	0,100	3,870
Diva Faustina.....	2,054	2,038	0,497	»	0,005	2,540
Avrelivs Caesar Aug. P. II. c.....	2,092	2,326	0,592	»	0,002	2,920
Faustina Augusta. Revers, Fecvad.....	3,051	2,806	0,700	»	0,004	3,510
M. Commodvvo Antoninus Aug. Revers, Tr. P. VII. Imp. VI. Cos. III. P. P.....	2,703	1,814	0,869	»	0,002	2,703
Imp. Gordianus Pius. Fel. Aug. Revers, Jovi Statori.....	3,004	0,941	2,262	»	0,137	3,340
Imp. M. Jvl. Philippvs. Aug. Revers, Antona Aug. G.....	3,005	1,508	1,917	»	0,045	3,470
M. Ostacil. Severa Aug. Revers, Concordia Aug. G.....	3,165	1,158	1,841	»	0,056	3,055
Imp. C. M. Q. Trajanus Decius Aug. Revers, Victoria Aug.....	3,768	1,049	2,213	»	0,055	3,758

(FENELLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII, p. 322.)

ALLIAGES D'ARGENT. Monnaies d'argent.

DENIERS D'ARGENT ROMAIN.									
	1.	2.	3.	4.	5.	6.	7.	8.	9.
	d'un consul.	de Tibère.	de Vespasien.	de Vespasien.	de Domitien.	de Trajan.	d'Adrien.	d'Adrien.	de Faustina Junior.
Poids absolu en grammes.....	3,102	3,244	2,510	2,432	2,852	2,594	2,885	2,650	2,525
Poids spécifique.....	10,43	10,45	9,85	9,63	10,12	9,46	9,52	9,50	9,74
Chlorure d'argent.....	0,31	0,49	0,54	0,63	0,76	0,44	1,86	6,21	0,40
Argent.....	98,01	98,20	83,53	89,95	92,47	85,12	85,88	76,45	79,93
Cuivre.....	0,93	0,02	13,34	7,03	5,70	10,70	7,46	11,99	16,76
Or.....	0,68	0,95	»	»	»	»	»	»	»
Étain.....	»	»	0,55	0,75	0,65	1,02	1,06	1,54	0,93
Zinc.....	0,06	0,05	0,16	0,09	0,05	0,14	0,63	0,60	0,15
Plomb.....	»	»	0,03	0,02	»	0,03	0,05	0,08	0,12
Antimoine.....	»	»	0,14	0,08	»	0,05	0,05	0,04	0,21
Fer.....	»	»	0,02	0,06	0,05	0,02	0,05	0,03	0,05
TOTAL.....	99,99	99,71	98,61	98,61	99,68	97,52	97,04	96,94	98,55
Perte par la calcination.....	»	»	0,04	0,08	0,12	0,09	1,04	1,15	0,39

(R. sc. et ind., t. XVI, p. 422.)

ALLIAGES DE CUIVRE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Antimoine.....	»	40,5	»	»
Cuivre....	100,0	59,3	76,4	66,30
Cadmium..	34,2	»	»	»
Étain.....	»	»	23,6	33,60
	184,2	100,0	100,0	99,90
		(5)	(6)	(7)
Molybdène.....	43,00	»	»	»
Cuivre.....	87,00	68,2	68,2	68,2
Cobalt.....	»	31,8	»	»
Nickel.....	»	»	34,8	34,8
	100,00	100,0	100,0	100,0

(1) A. par STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 84. — (2) (3) (4) (5) (6) (7) *T. des Essais de Berthier*, t. II, p. 84.

ALLIAGES DE CUIVRE.

Cuivre.....	66,2
Tungstène.....	21,6
Fer.....	9,4
Manganèse.....	3,4
	100,0

(*T. des Essais*, par BERTHIER, t. II, p. 420.)

BRONZE. Monnaies.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cuivre..	95,87	47,55	56,50	99,343
Étain..	2,63	8,00	1,50	0,357
Plomb..	1,33	15,25	1,00	»
Zinc..	0,47	»	»	0,300
	100,00	71,00	62,00	100,000

	(5)	(6)	(7)
Fer.....	»	2,50	trace.
Cuivre.....	99,60	91,00	79,0
Étain.....	»	»	0,4
Plomb.....	0,40	»	07,0
Zinc.....	1,00	6,50	40,0
	100,00	100,00	100,0

(1) Sou-tête de Liberté, par DARCET, *C. R.*, t. XXIII. — (2) (3) Monnaie chinoise, par KLAPROTH, *J. des Mines*, mars 1808, p. 169. — (4) Sou Louis XV, par DARCET, *C. R.*, t. XXIII. — (5) Sou Louis XVI, par DARCET, *C. R.*, t. XXIII. — (6) M. de la Chine, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1836. — (7) M. de la Cochinchine.

BRONZE. Monnaies.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Étain... ..	10,04	7,05	40,85	44,44
Plomb... ..	1,50	16,54	5,53	0,00
Cuivre... ..	88,46	76,44	83,62	87,96
	(5)	(6)	(7)	(8)
Étain... ..	3,28	40,242	41,58	9,64
Plomb... ..	0,75	2,314	»	»
Cuivre... ..	95,96	86,762	87,87	88,81
Or... ..	traces.	traces.	»	»
Fer... ..	»	»	0,27	4,48

(1) M. de l'Attique, par MITSCHERLICH. — (2) M. athenienne, *id.* — (3) *Id.*, par WAGNER. — (4) M. du roi de Macédoine, par MONSE. — (5) M. d'Alexandre le Grand, par SCHMIDT. — (6) *Id.*, par WAGNER. — (7) M. Attique, par ULICH. — (8) *Id.*, par HELD.

(ERDMANN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 138.)

BRONZE. Miroirs.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cuivre... ..	80,823	80,850	32,0	62,0
Étain... ..	»	»	44,5	32,0
Plomb... ..	9,389	10,038	»	6,0
Antimoine... ..	8,434	8,430	»	»
	98,643	99,348		400,0

(1) (2) M. métallique de Chine, par ELSNER, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 214. — (3) M. des télescopes, par KLAPROTH, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. 1^{er}, p. 516. — (4) M. ancien, *id.*

BRONZE.

	(1)	(2)
Plomb... ..	32,5	9,074
Bismuth... ..	10,5	»
Étain... ..	48,0	»
Antimoine... ..	9,0	8,430
Cuivre... ..	»	80,836
	100,0	98,337

(1) Alliage employé dans le clichage des planches à la perrotine, par GIRARDIN. — (2) Moyenne des analyses de deux miroirs chinois, par KAMPMANN et STENGEL.

(*Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 238.)

BRONZE. Arme celtique.

Cuivre... ..	94,99
Étain... ..	6,73
Plomb... ..	0,69
Fer... ..	0,28
Nickel... ..	0,31
Manganèse... ..	} traces.
Zinc... ..	
	94,00

(FRÉSENIUS, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 239.)

BRONZE. Métal de cloche.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Fer... ..	»	»	4,20	»
Zinc... ..	5,6	»	4,80	»
Plomb... ..	4,3	»	»	»
Cuivre... ..	80,0	80	71,00	78,0
Étain... ..	40,4	20	26,00	22,0
	400,0	400	400,00	400,0
	(5)	(6)	(7)	(8)
Fer... ..	4,44	0,2	»	»
Cuivre... ..	72,00	71,0	80,427	78,0
Étain... ..	26,56	27,0	49,573	22,0
	100,00	400,0	400,000	400,0

(1) Cloche anglaise, par TH. THOMSON, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIX, p. 49. — (2) Tam-tam chinois, par DARCET, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 433. — (3) Cloche d'argent du beffroy de Rouen, par GIRARDIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 208. — (4) Cloches françaises modernes, *id.* — (5) (6) Timbre de pendules, par BERTHEK, *Ann. des Mines*, 1834. — (7) (8) Cloche de la Chine, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXXV, p. 323.

BRONZE. Métal nickelifère.

Étain... ..	21,67	21,06
Plomb... ..	4,49	2,44
Cuivre... ..	73,94	72,52
Nickel... ..	2,41	2,66
Fer... ..	0,47	0,45
Arsenic... ..	traces.	traces.

(HEYL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 138.)

BRONZE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Étain... ..	15	13	9	11	2,25	14
Cuivre... ..	85	87	94	89	97,75	86
	400	400	400	400	400,00	400

(1) Faucille antique trouvée à Merz, près Muhlorse. — (2) *Id.* trouvée dans l'île de Rugen. — (3) Anneau antique. — Fragment trouvé en Sicile dans un monument grec. — (5) Clous antiques. — (6) Coupe antique trouvée dans un sépulchre grec dans le pays de Naples.

(*J. des Mines*, mars 1808, p. 162 et suite.)

BRONZE. Coins de bronze antiques trouvés dans le département de l'Oise.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cuivre... ..	81,24	89,29	90,52	82,80
Étain... ..	18,76	10,71	9,48	17,20
Arsenic... ..	trace.	»	»	»
	400,00	400,00	400,00	400,00

(1) C. trouvé en décembre 1838, dans le bois des Ageux. — (2) *Id.* dans les environs de Strasbourg. — (3) C. donné par M. WATTELEN de Nogent. — (4) C. trouvé au camp de Bailleul-sur-Therrain, près Bresle.

BRONZE. Coins de bronze antiques trouvés dans le département de l'Oise.

	(5)	(6)	(7)
Argent.....	»	trace.	trace.
Antimoine.....	»	trace.	trace.
Cuivre.....	80,29	90,44	88,02
Étain.....	49,74	9,56	44,98
Arsenic.....	»	trace.	trace.
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(5) C. trouvé au camp romain de Bresle. — (6) (7) *Id.* dans les environs de Pont-Saint-Maxence en 1841.

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

BRONZE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cuivre	78,92	90,0	86,0	83,8
Étain	9,54	40,0	44,0	45,7
Plomb	6,48	»	»	0,5
Nickel	2,83 (avec traces de zinc)	»	»	»
Fer...	4,96	»	»	»
	<u>99,40</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(1) Hache d'arme celtique du pays de Galles, par KNOPP, *Ann. de Ch. et de Ph.* V. Liebig et Woch, t. LVII, III, p. 373. — (2) (3) Haches de Celtes, par GEORGE PEARSON, *Ann. de Ch.*, t. XXIII, p. 150. — (4) B. pour le service de l'artillerie, par P. BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1834.

BRONZE moderne des machines et des locomotives.

Étain...	9,45	42,75	2,44	43,97
Cuivre...	73,64	85,25	89,03	86,03
Zinc.....	9,00	2,03	7,82	»
Fer.....	0,42	»	0,79	»
Plomb....	7,05	»	»	»
	<u>99,53</u>	<u>400,03</u>	<u>400,08</u>	<u>400,00</u>

Étain.....	12,38	3,57	2,40
Cuivre.....	86,82	90,24	89,04
Zinc.....	»	6,38	9,02
Fer.....	traces.	traces.	»
	<u>99,20</u>	<u>400,19</u>	<u>400,46</u>

(SCHMIDT, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 216.)

ALLIAGES DE CUIVRE. LAITON.

Syn.: *Or de Manheim; cuivre jaune; tomback; pinsbeck; chrysocale; métal du prince Robert.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cuivre...	66,0	70,0	100,00	69,5
Zinc.....	34,0	29,2	51,50	29,4
Perte.....	»	0,8	»	»
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>451,50</u>	<u>98,9</u>

(1) (2) Laiton de commerce, *Tr. des Essais par la rote sèche* de Berthier, t. II, p. 427. — (3) (4) L. par KRATES, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 441.

ALLIAGES DE CUIVRE. LAITON.

	(5)	(6)	(7)
Cuivre.....	65,8	64,4	8,5
Zinc.....	31,7	33,6	8,0
Plomb.....	2,2	2,0	»
Étain.....	0,3	0,3	0,5
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>47,0</u>

(5) L. de Siholberg. — (6) *Id.* de Jemmapes. — (7) Chrysocale.

LAITON.

	(1)	(2)	(3)
Plomb.....	»	43,0	2,50
Cuivre.....	80,0	69,0	92,50
Zinc.....	40,5	48,0	5,00
Étain.....	08,0	»	»
	<u>98,5</u>	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>

	(4)	(5)
Plomb.....	»	2,86
Cuivre.....	84,0	64,59
Zinc.....	46,0	35,30
Étain.....	»	0,25
	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>

(1) Laiton anglais servant dans la fabrication des toiles peintes, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV. — (2) Ancien autel païen de Goslas, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXXV, p. 320. — (3) Ancien siège impérial, *id.* — (4) L. d'un grand lustre ancien, *id.* — (5) Cuivre jaune des tourneurs, par CHAUDET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 322.

LAITON.

	(1)	(2)	(3)
Cuivre.....	63,70	64,45	82,0
Zinc.....	33,55	32,44	48,0
Étain.....	2,50	0,25	3,0
Plomb.....	0,25	2,86	4,5
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>404,5</u>

	(4)	(5)	(6)
Cuivre.....	82,0	82,3	64,2
Zinc.....	48,0	47,5	33,4
Étain.....	4,0	0,2	0,8
Plomb.....	3,0	0,0	»
	<u>404,0</u>	<u>400,0</u>	<u>98,4</u>

(1) L. des doreurs, densité 8,395, par DARCEY. — (2) *Id.*, 8,542. — (3) (4) (5) Composition recommandée par DARCEY pour le même usage. — (6) Laiton en fil, fil de Jemmapes, par BERTHIER. (*Tr. de Ch. de Dumas*, t. III, p. 510.)

LAITON.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cuivre...	70,4	80,0	90,0	94,22
Zinc.....	29,9	17,0	7,9	5,57
Étain....	»	3,0	0,0	4,78
Plomb....	»	»	4,6	4,43
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>99,5</u>	<u>400,00</u>

(1) L. pour le travail au marteau, par DUMAS. — (2) L. des garnitures d'armes, par DESSAUSOY. — (3) Chrysocale, par DUMAS. — (4) Laiton statuaire, par DARCEY.

LAITON.

	(5)	(6)	(7)
Cuivre.....	94,30	94,68	74,9
Zinc.....	6,09	4,93	24,9
Étain.....	4,00	2,32	4,2
Plomb.....	4,64	4,07	2,0
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,0</u>

(5) (6) Laiton statuaire, par DARCEY. — (7) Potin, par BERTHIER.

(Tr. de Ch. de Dumas, t. III, p. 511 et 512.)

ALLIAGES DE CUIVRE. PAKFUNG.

Syn. : *Toutenague; cuivre blanc; argenton; maillechort.*

	(1)	(2)	(3)
Cuivre.....	43,8	40,4	53,4
Nickel.....	15,6	34,6	17,5
Zinc.....	40,6	25,4	29,4
Fer.....	»	2,6	»
Étain cobalt.....	»	2,0	»
	<u>100,0</u>	<u>102,0</u>	<u>100,0</u>

	(4)	(5)	(6)
Cuivre.....	50,0	65,0	57,4
Nickel.....	18,7	46,8	43,0
Zinc.....	34,3	13,0	25,0
Fer.....	»	3,4	9,0
Étain cobalt.....	»	0,2	»
	<u>100,0</u>	<u>98,4</u>	<u>104,4</u>

(1) Toutenague chinoise, par ENGELSTEIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 38. — (2) *Id.*, par FIFE. — (3) (4) Argent blanc d'Allemagne, par FRICH, *Manuel du fabricant de prod. ch.*, t. I. — (5) Maillechort de Paris, *Tr. des essais de Berthier*, t. II, p. 422. — (6) Argenton élastique, par ELSNER, *R. sc. et ind.*, t. XIII, 2^e série, p. 233.

ALLIAGES. Argent d'un vase funéraire antique.

Argent.....	7,66
Chlorure d'argent.....	0,52
Cuivre.....	0,24
Oxyde de fer.....	0,06
Traces d'or et perte.....	0,02
	<u>8,50</u>

(WARINGTON, *Ann. de Millon et Reiset*, 1845, p. 159.)

ALLIAGES. Variétés de cuivre de Chine.

Argent.....	0,42	0,44	0,04
Cuivre.....	87,54	85,09	98,49
Fer.....	4,47	4,08	0,84
Nickel.....	44,48	9,49	4,49
Cobalt.....	0,44	4,16	»
Soufre.....	0,40	0,49	»

ALLIAGES. Variétés de cuivre de Chine.

Argent.....	05,05	0,07	0,07
Cuivre.....	97,79	82,24	62,49
Fer.....	0,24	0,49	0,40
Nickel.....	4,85	0,74	0,74
Zinc.....	»	17,56	35,84

Cuivre.....	97,12	92,65	93,48
Fer.....	4,28	0,40	4,43
Nickel.....	4,84	2,41	0,46
Soufre.....	0,30	0,06	0,47
Plomb.....	»	5,75	»

(ONNEN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 198.)

ALLIAGES. Variétés de cuivre de Chine.

	(1)	(2)	(3)
Cuivre.....	50,0	55,0	60,0
Nickel.....	25,0	22,0	20,0
Zinc.....	25,0	23,0	20,0
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

	(4)	(5)
Cuivre.....	57,0	53,0
Nickel.....	20,0	22,0
Zinc.....	20,0	23,0
Plomb.....	3,0	»
Fer.....	»	2,0
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

(1) Cuivre blanc de la Chine pour cuillères, fourchettes. — (2) *Id.* pour garnitures de couteaux, mouchettes. — (3) *Id.* pour objets laminés. — (4) *Id.* qui ont des soudures. — (5) *Id.* plus blanc, mais plus aigre et plus dur.

(Tr. de Ch. de Dumas, t. III, p. 535.)

ALLIAGES D'ÉTAÏN.

Étain.....	80,8	88,0	74,0	54,9
Chrome....	49,2	»	»	»
Tungstène..	»	42,0	29,0	45,4
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

Étain.....	83,0	67,4	35,1	80,0
Molybdène..	47,0	»	»	»
Manganèse..	»	32,6	»	»
Fer.....	»	»	64,9	»
Cobalt.....	»	»	»	20,0
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

ALLIAGES D'ÉTAIN.

Étain.....	93,3	80,0	37,0	75,0
Nickel.....	7,7	»	»	»
Antimoine...	»	20,0	»	»
Zinc.....	»	»	63	»
Plomb.....	»	»	»	25,0
	404,0	400,0	400,0	400,0

Étain.....	82,0	82,0	79,0	45,33
Plomb.....	44,5	46,0	49,0	»
Bismuth....	»	»	»	54,67
Cuivre.....	2,5	4,5	4,5	»
	99,0	99,5	99,5	400,00

(Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 543.)

ALLIAGES D'ÉTAIN.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Étain.....	60,00	99,00	95,0	89,0
Nickel.....	»	»	»	06,0
Fer.....	»	»	»	05,0
Plomb.....	34,60	»	»	»
Antimoine...	5,40	0,90	»	»
Cuivre.....	trace.	0,40	5,0	»
	400,00	400,00	400,0	400,0

(1) A. par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1836. — (2) *Id.* 1838. — (3) Métal d'Alger, par FURS, *J. de Ch. d'Erdmann*, 1839, p. 405. — (4) M. propre à l'étamage, *Rapp. du jury central*, 1839, t. I^{er}.

ALLIAGES DE FER.

Fer.....	97,00	90,0	»
Nickel.....	3,00	40,0	40,0
Acier.....	»	»	90,0
	400,00	400,0	400,0

Acier.....	90,0	99,0	98,0
Platine.....	40,0	»	»
Or.....	»	04,0	»
Argent.....	»	»	2
	400,0	400,0	400,0

ALLIAGES DE FER.

Acier.....	98,5	98,5	97,0
Platine.....	4,5	»	»
Rhodium.....	»	4,5	»
Nickel.....	»	»	3,0
	400,0	400,0	400,0

Acier.....	50,0	20,0
Platine.....	50,0	90,0
	400,0	440,0

(STODART et FARADAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 143.)

ALLIAGES D'IRIDIUM.

Iridium.....	20,0	20,00	44,0
Cuivre.....	80,0	»	»
Étain.....	00,0	80,00	»
Plomb.....	»	»	89,0
	400,0	400,00	400,0

(T. des Essais de Berthier, t. II, p. 971.)

ALLIAGES DE MERCURE.

Syn. : Amalgames.

	(1)	(2)
Mercure.....	100,00	43,7
Cadmium.....	27,78	»
Palladium.....	»	51,3
	427,78	400,0

(1) A. par STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 84. — (2) T. des Essais de Berthier, t. II, p. 955.

ALLIAGES DE MERCURE.

Or.....	38,39
Mercure.....	57,40
Argent.....	5,00

(SCHNEIDER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 252.)

Voy. ARGENT AMALGAMÉ, ARQUÉSITE.

ALLIAGES D'OR.

	(1)	(2)	(3)
Or.....	90,0	97,9	75,0
Argent.....	»	2,4	»
Cuivre.....	40,0	»	25,0
	400,0	400,0	400,0

	(4)	(5)
Or.....	84,0	92,0
Cuivre.....	46,0	8,0

(1) Monnaie moderne. — (2) Statère de Philippe, roi de Macédoine. — (3) (4) (5) Bijoux.

(FABRONI, *Ann. de Ch.*, t. LXXII, p. 34.)

ALLIAGES D'OR. Alliage péruvien trouvé dans le tombeau d'un Inca.

Or.....	38,93
Argent.....	54,82
Cuivre.....	5,80

(HOW, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 137.)

ALLIAGES D'OR. Or en poudre du Sénégal.

	Au ⁶ Ag.		Calc.
	Tr.		
Or.....	845,0	847	846
Argent.....	153,0	153	154
Cuivre.....	2,0	»	»
	4000,0	4000	4000

ALLIAGES D'OR. Or en petites paillettes du Sénégal. Au⁸Ag.

	Tr.		Calc.
	Or.....	868,0	
Argent.....	443,0	424	420
Cuivre.....	9,0	»	»
	990,0	4000	4000

ALLIAGES D'OR. Or en poussière très-ténue de l'Amérique septentrionale. Au¹⁴Ag.

	Tr.		Calc.
	Or.....	940	
Argent.....	87	87	84
Cuivre.....	3	»	»
	4000	4000	4000

ALLIAGES D'OR. Une très-petite pépite d'or de la Californie. Au¹⁴Ag.

	Tr.		Calc.
	Or.....	927,0	
Argent.....	69,0	70	73
Cuivre.....	4,0	»	»
	4000,0	4000	4000

ALLIAGES D'OR. Or du Sénégal en grains irréguliers assez gros. Au¹⁸Ag.

	Tr.		Calc.
	Or.....	940,00	
Argent.....	58,50	59	58
Platine.....	1,50	»	»
	4000,00	4000	4000

ALLIAGES D'OR. Grosse pépite. Au³²Ag.

	Tr.		Calc.
	Or.....	983	
Argent.....	17	19	
	4000	4000	

(LEVOL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXVII.)

ALLIAGES DE PLATINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Platine.....	24,8	47,6	60,5	27,4
Fer.....	75,2	52,4	»	»
Cuivre.....	»	»	39,5	»
Antimoine...	»	»	»	72,6
	400,0	400,0	400,0	400,0

	(5)	(6)	(7)
Platine.....	62,3	63,3	100,0
Étain.....	37,7	»	»
Plomb.....	»	36,7	»
Cadmium.....	»	»	117,3
	400,0	400,0	217,3

(1) (2) (3) (4) (5) (6) *T. des Essais de Berthier*, t. II, p. 946. — (7) STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 84.

ALLIAGES DE PLOMB.

Plomb.....	25	45,00	66,0
Étain.....	75	»	»
Zinc.....	»	55,00	»
Bismuth.....	»	»	34,0
	400	400,00	400,0

(*T. des Essais de Berthier*, t. II, p. 692.)

ALLIAGES DE PLOMB. Plomb aigre.

	(1)	(2)
Plomb.....	84,0	83,0
Antimoine.....	8,0	8,0
Cuivre.....	6,0	4,0
Arsenic.....	4,0	4,0
Soufre.....	4,0	
	400,0	93,0

(1) P. d'Allemagne. — (2) P. d'Angleterre. (*R. sc. et ind.*, t. XXVI, p. 172.)

ALLIAGES DE PLOMB. Marine métal de Wetterstedt.

Plomb.....	0,944
Antimoine.....	0,043
Mercure.....	0,043
	4,000

(J. LUD. JORDAN, *Journal d'Ersmann*, t. X, p. 439.)

ALLIAGES DE PLOMB.

	(1)	(2)	(3)
Plomb.....	34,0	4,0	32,5
Étain.....	19,4	4,0	48,0
Bismuth.....	46,6	4,0	40,5
Antimoine.....	»	»	9,0
	400,0	400,0	

(1) Alliage fusible, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII, p. 334. — (2) Métal à cliquer, par GIRARDIN, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 386. — (3) *Id.* plus dur.

ALLIAGES DE PLOMB.

	(4)	(5)
Plomb.....	26,56	27,7
Étain.....	13,76	15,6
Bismuth.....	57,68	56,7
	400,00	400,0

(4) A. par ROSE, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 395. —
(5) Calculé.

ALLIAGES DE ZINC.

Argent.....	»	»	80,00
Plomb.....	»	45,0	»
Nickel.....	53,6	»	»
Zinc.....	47,0	55,0	20,00
	400,0	400,0	400,00

(*Tr. des Essais de BERTHIER*, t. II, p. 575.)

ALLIAGES DE ZINC.

	(1)	(2)
Fer.....	»	5,00
Plombagine.....	»	0,24
Zinc.....	80,00	94,76
Cuivre.....	5,50	»
Étain.....	44,50	»
	400,00	400,00

(1) All. de Finton pour coussinets de locomotive, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 259. — (2) All. de zinc et de fer provenant de l'altération des chaudières en fer dans lesquelles on fond le zinc, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 120.

ALLOCHROITE. Voy. GRENAT.

ALLOMORPHITE.

Sulfate de baryte.....	98,05
Sulfate de chaux.....	4,90
	99,95

(GERNGROSS, *Tr. de Min.*, par DUFRÉNOY, t. III, p. 748.)

ALLOPHANE. $2(\text{Al}^2\text{O}^3, \text{SiO}^2) + \text{Al}^2\text{O}^3, 6\text{HO}$.

Syn. : *Reinmanit*.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	21,922	30,0	24,409
Alumine.....	32,202	46,7	38,763
Eau.....	44,304	29,9	35,754
Carbon. de cuivre.....	3,058	49,2	2,328
Oxyde de fer....	0,279	»	»
Oxyde de mang..	»	4,8	»
Carbon. de chaux	0,702	2,7	»
Gypse.....	0,545	»	»
	99,979	400,3	400,954

(1) A. de Saalfeld, par STROMEYER, *Ann. de Ph. et de Ch.*, t. XLII, p. 261. — (2) A. de Schneeberg, par FICINUS, *Tr. de Min. de Dufrénoy*, t. III, p. 269.
(3) A. de Gersbach, par WALCHNER.

ALLOPHANE.

	(4)	(5)
Silice.....	23,76	26,3
Alumine.....	39,68	34,2
Eau.....	35,74	38,0
Carbonate de cuivre.....	0,65	»
	99,83	98,5

(4) A. de Firmy, par GUILLEMIN. — (5) A. de Beauvais, par BERTHIER.

ALLOPHANE.

Eau.....	36,200	33,504
Silice.....	44,950	44,935
Alumine.....	46,300	46,284
Peroxyde de fer.....	2,950	2,656
Chaux.....	4,298	4,029
Acide sulfurique.....	0,780	0,482
Oxyde de cuivre.....	0,250	0,250
	99,728	98,440

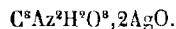
(SCHROTTER, *Journal d'Erdmann*, t. XI, p. 380.)

ALLOPHANE. A. de l'argile plastique.

Alumine.....	0,3037
Oxyde de fer.....	0,0274
Silice.....	0,2405
Eau.....	0,4023
Carbonate de chaux.....	0,0239
Carbonate de magnésie.....	0,0206
	0,9884

(BUSSEN, *Ann. de Pogg.*, t. XXXI, p. 53.)

ALLOXANATE D'ARGENT.



	Calc.	Tr.	Calc.
Carbone.....	43,02	43,122	43,010
Azote... ..	7,55	7,566	7,566
Hydrog... ..	0,53	0,744	0,644
Oxygène.....	47,05	47,467	47,379
Ox. d'arg.....	61,85	61,434	61,434
	400,00	400,000	400,000
			4693,74

ALLOXANATE DE BARYTE.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	46,343	45,743
Azote.....	9,206	9,206
Hydrogène.....	4,458	4,474
Oxygène.....	23,973	24,557
Baryte.....	49,350	49,350
	400,000	400,000
		400,00

ALLOXANATE DE STRONTIANE.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	644,48	45,34	45,44
Azote.....	354,08	8,88	8,76
Hydrogène.....	24,96	0,62	0,90
Oxygène.....	800,00	20,07	20,40
Strontiane.....	4294,58	32,49	32,60
Eau de cristallisation.....	899,84	22,60	22,50
	3984,94	400,00	400,00

(WÖHLER ET LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 289.)

ALLOXANE. C⁶Az²H⁴O¹⁰.

Syn. : *A. érythrique.*

	Calc.		Tr.	
Carbone	644,48	30,34	30,38	30,48
Azote..	354,08	47,55	47,96	47,96
Hydrog.	49,94	2,47	2,57	2,48
Oxygèn.	400,00	49,64	49,09	49,38
	4445,47	400,00	400,00	400,00

Tr.

Carbone.....	30,636	30,445	30,439
Azote.....	47,960	47,960	47,960
Hydrogène....	2,636	2,560	2,550
Oxygène.....	48,768	49,065	49,054
	400,000	400,000	400,000

(WÖHLER ET LIEBIG.)

ALLOXANTINE. C⁶Az²H⁶O¹⁰.

Syn. : *Uroxine.*

	Calc.		Tr.	
Carbone.	644,48	30,46	30,06	30,858
Azote...	354,08	47,46	47,52	47,669
Hydrog..	62,39	3,06	3,04	3,444
Oxygène.	4000,00	49,32	49,38	48,362
	2027,95	400,00	400,00	400,000

Carbone.....	30,339	30,46	30,44
Azote.....	47,669	47,66	47,66
Hydrogène.....	3,200	3,48	3,40
Oxygène.....	48,792	48,70	48,83
	400,000	400,00	400,00

(FRITZCH, *l'Institut*, 1839. — WÖHLER ET LIEBIG, *Rép. de Ch. sc. et ind.*, t. V, p. 72.)

ALLAUDITE. Voy. DUFRENËTE.

ALLUMETTES CHIMIQUES.

	(1)	(2)
Chlorate de potasse.....	3,000	0,500
Gomme arabique.....	2,005	2,000
— adragante.....	0,004	0,100
Phosphore.....	2,000	2,000
Eau.....	2,500	2,500
Bleu de Prusse.....	0,050	0,040

(1) Mastic à frottement ordinaire. — (2) *Id.* sans bruit.

(BOTIGER, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. XII, p. 120.)

ALOËS. Aloès succotrin.

Principe savonneux.....	75
Acide gallique.....	traces.
Résine.....	25
	400

(TROMSDORFF.)

Extractif.....	68
Résine.....	32
	400

(BOUILLON-LAGRANGE ET VOGEL.)

ALOËS. Suc d'aloès succotrin.

Aloès pur.....	85,00
Uimate de potasse.....	2,00
Sulfate de chaux.....	2,00
Carbonate de potasse.}	
Carbonate de chaux...}	traces.
Phosphate de chaux..}	
Acide gallique.....	0,25
Albumine.....	8,00
	97,25

(ED. ROBERT, *Journ. de Ph.*, 3^e série, t. VII, p. 173.)

ALOËS. Aloès hépatique.

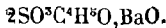
Principe savonneux.....	81,25
Résine.....	6,25
Albumine.....	42,50
Acide gallique.....	trace.
	400,00

(TROMSDORF.)

Albumine végétale.....	6
Extractif.....	52
Résine.....	42
	400

(BOUILLON-LAGRANGE ET VOGEL, *Ann. de Ch.*, t. LXVIII, p. 11.)

ALQUIFOUX. Voy. PLOMB SULFURÉ.

ALSTONITE. Voy. BARYTO-CALCITE.**ALTHÉINE. Voy. ASPARAGINE.****ALTHIONATE DE BARYTE.**

	Tr.		
Baryte.....	39,24	39,44	39,35
Acide sulfurique..	»	»	41,18
Hydrogène.....	2,90	2,75	2,87
Carbone.....	43,02	42,72	42,78
Oxygène.....	»	»	3,82
			100,00

	Calc.	
Baryte.....	956,9	39,42
Acide sulfurique.....	4002,3	44,29
Hydrogène.....	62,4	2,58
Carbone.....	305,6	42,59
Oxygène.....	100,0	4,42
	2427,2	100,00

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 109.)

ALUMINATE DE BARYTE.

Baryte.....	59,83
Alumine.....	40,17
	100,00

(UNVERDORFEN, *Ann. des Mines*, 2^e série, 1827, p. 135.)

ALUMINATE DE CHAUX.

Chaux.....	35,66
Alumine.....	64,34
	100,00

(UNVERDORFEN, *Ann. der Ph.*, 1826, p. 323.)

ALUMINATE DE PLOMB.

Oxyde de plomb.....	40,44
Alumine.....	37,00
Eau.....	48,80
Acide sulfureux.....	0,20
Sable.....	0,60
Oxyde de fer et de manganèse...	4,80
	98,54

(*T. des Essais de Berthier*, t. II, p. 696.)

ALUMINATE DE POTASSE.

Potasse.....	47,87
Alumine.....	52,13
	100,00

(UNVERDORFEN, *Ann. der Ph.*, 1826, p. 323.)

ALUMINATE DE POTASSE.

	Tr.	Calc.
Alumine.....	40,6	40,9
Potasse.....	37,5	37,5
Eau.....	24,2	24,6
	99,3	100,0

(FREMY, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. III, p. 237.)

ALUMINATE DE ZINC.

Oxyde de zinc.....	24,25
Alumine.....	60,00
Oxyde de fer.....	9,25
Silice.....	4,75
	98,25

(*T. des Essais de Berthier*, t. II, p. 578.)

ALUMINE. Al²O³.

Aluminium.....	343,33	53,29
Oxygène.....	300,00	46,74
	643,33	100,00

ALUMINE. Hydrate d'alumine extrait des sels d'alumine, et séché à l'air à 25°.

	Al ² O ³ , 8H ₂ O.	
Alumine.....	643,33	44,69
Eau.....	899,84	58,31
	1543,17	100,00

ALUMINE. Alumine octaèdre trouvée à Fahlun, en Suède.

Alumine.....	60,00
Oxyde de zinc.....	24,25
Oxyde de fer.....	9,25
Silice.....	4,75
Manganèse, chaux et perte.....	1,75
	100,00

(EKEBERG, *Ann. de Ch.*, t. LVIII, p. 302.)

ALUMINE, genre minéralogique. Voy. les espèces: CORINDON, DIASPORE, GIBSITE, HYDRARGYLITE, WAVELLITE, AMBLYGONITE, KLAPROTHINE, TURQUOISE, FLUÉLITE, CRYOLITHE, ALUMINE SULFATÉE, WEBSTÉRITE, ALUNITE, ALUN, ALUN SODIQUÉ, ALUN AMMONIACAL, ALUN MAGNÉSIIEN, ALUN DE PLUME.**ALUMINE FLUATÉE. Voy. CRYOLITHE.****ALUMINE HYDRATÉE. Voy. les espèces:**

DIASPORE, 3Al²O³.HO.
GIBSITE, Al²O³.HO.
HYDRARGYLITE, Al²O³.6HO.
WAVELLITE.

ALUMINE HYDRATÉE.

	(1)	(2)
Alumine.....	44,5	22
Eau.....	40,5	26
Silice combinée.....	45,0 Silico.	50
	100,0	98

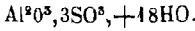
(1) A. des Pyrénées, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 334. — (2) A. de Saint-Sever, par PELLETIER, *Journ. de Ph.*, t. LXXXVI, p. 251.

ALUMINE HYDRATÉE ET OXIDE DE PLOMB. VOY. PLOMB GOMME.

ALUMINE PHOSPHATÉE. VOY. WAVELLITE, AMBLYGONITE, KLAPROTHINE, TURQUOISE.

ALUMINE SULFATÉE.

Syn.: *Alunogène.*



	(1)	(2)	(3)	(4)
Acide sulfur..	35,7	35,9	35,04	35,63
Alumine....	43,7	45,5	43,67	47,09
Eau et traces de sel marin.	48,6	48,6	51,29	"
—	"	"	"	46,70
Oxyde de cuiv.	"	"	"	0,04
Matière terreuse.....	"	"	"	0,50
	400,0	400,0	400,00	99,96

(1) (2) (3) *R. sc. et ind.*, t. XXII, p. 348. — (4) *Id.*, t. XIV, 2^e série, p. 40.

ALUMINE SULFATÉE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Acide sulfur.	36,05	36,40	37,67	35,7
Alumine....	45,44	46,00	46,58	45,7
Eau et perte.	48,54	46,60	45,75	48,6
Cuivre.....	traces.	"	"	"
Oxyde de fer.	"	0,40	"	"
Chaux.....	"	0,20	"	"
Argile.....	"	0,40	"	"
	100,00	400,00	400,00	400,0

(1) *R. sc. et ind.*, t. II, p. 274. — (2) A. du Rio Saldana, par BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 110. — (3) A. par JACQUELIN, *R. sc. et ind.*, t. XIV, 2^e série, p. 194. — (4) A. par PÉLIGOT, *id.*

ALUMINE SULFATÉE de l'Amérique du Sud.

Silice.....	0,0437
Acide sulfurique.....	0,3297
Oxyde de fer.....	0,0258
Alumine.....	0,4463
Magnésie.....	0,0044
Eau.....	0,4464
	0,9633

(H. ROE, *Ann. de Pogg.*, t. XXVII.)

ALUMINE SULFATÉE.

Alumine.....	46,45	45,87	
Acide sulfurique....	34,90	34,90	35,82
Eau, traces de chaux, de silice et de potasse.....	48,95	49,53	
	400,00	400,00	

(RAMMELSBURG, *Ann. de Pogg.*, t. XLIII, p. 127.)

ALUMINE SULFATÉE du volcan de Pasto.

Matières étrangères.....	0,48
Acide sulfurique.....	0,81
Alumine.....	0,34
Eau.....	4,42
Sulfate de chaux.....	traces.
	2,45

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 351.)

ALUMINE SOUS-SULFATÉE. VOY. WEBSTÉRITE.

ALUMINE SOUS-SULFATÉE ALCALINE. VOY. ALUNITE.

ALUMINITE. VOY. ALUNITE et WEBSTÉRITE.

ALUMOCALCITE. VOY. HALLOYSITE.

ALUN. $\text{KO}, \text{SO}^3 + 3(\text{Al}^2\text{O}^3, 3\text{SO}^3) + 24\text{HO.}$

	(1)	(2)
Sulfate d'alumine.....	49	36,87
Sulfate de potasse.....	7	48,42
Eau.....	44	45,04
	400	400,00

(1) A. du commerce, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 267. — (2) A. artificiel, *id.*, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 273.

	Calc.	Tr.
Acide.....	2004,0	35,08
Alumine.....	643,3	41,26
Potasse.....	590,0	40,32
Eau.....	2475,0	43,32
	5742,3	99,98
		99,94

(JACQUELIN, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. XIV, p. 193.)

ALUN. A. de Fraienwalde, près de Berlin.

Soufre.....	28,50
Charbon.....	496,50
Alumine.....	460,00
Silice.....	400,00
	A reporter.... 785,00

Report.....	785,00
Oxyde noir de fer avec une trace de manganèse.....	64,00
Sulfate de fer.....	48,00
— de chaux.....	45,00
— de potasse.....	45,00
Muriate.....	5,00
Magnésie.....	5,00
Eau.....	407,50
	<u>4044,50</u>

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LVII, p. 96.)

ALUN.

	(1)	(2)	(3)
Alumine.....	9,00	40,50	40,33
Acide sulfurique..	29,40	30,40	29,08
Potasse.....	40,40	40,40	40,40
Eau.....	51,20	48,70	50,49
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

	(4)	(5)
Alumine.....	40,50	40,50
Acide sulfurique..	29,08	30,00
Potasse.....	40,45	40,40
Eau.....	49,97	40,40
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

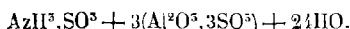
(1) A. du Levant. — (2) A. de Rome. — (3) A. d'Angleterre. — (4) A. de Liège. — (5) A. de France, par ARMAND SÉGUIN, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 77.

ALUN. Eaux mères des aluns.

Sulfate de magnésie.....	0,06635
Sulfate d'alumine.....	0,06295
Protosulfate de fer.....	0,42000
Protomuriate de fer.....	0,09975
Acide muriatique libre.....	0,00570
	<u>0,35475</u>

(WOLLNER, *Arch. de Kastner*, t. XXVI, p. 364.)

ALUN AMMONIACAL.



Sulfate d'ammoniaque... 42,964	42,838
Sulfate d'alumine..... 38,885	38,816
Eau..... 48,454	48,346
	<u>400,000</u>
	<u>400,000</u>

(A. RIFFAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 441.)

ALUN AMMONIACAL. Alun de Tschersnig (Bohême).

Alumine.....	44,602
Ammoniaque.....	3,721
Magnésie.....	0,445
Acide sulfurique.....	36,065
Eau.....	48,390
	<u>99,893</u>

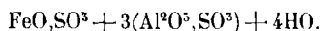
ALUN AMMONIACAL. Alun de Tschersnig (Bohême).

Sulfate d'alumine.....	38,688
Sulfate d'ammoniaque.....	42,478
Sulfate de magnésie.....	0,337
Eau.....	48,390
	<u>99,893</u>

(LAMPADIUS et GRUNER, *Inst.*, 1834.)

ALUN DE FER. Voy. SULFATE DE PEROXYDE DE FER.

ALUN DE PLUME.



ALUN DE PLUME de Frayenwald.

Alumine.....	45,25
Fer oxydulé.....	7,50
Potasse, acide sulfurique, eau de cristallisation.....	75,00
	<u>97,75</u>

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 232.)

ALUN DE PLUME.

Acide sulfurique.....	34,4
Alumine.....	8,8
Protoxyde de fer.....	12,0
Magnésie.....	0,8
Eau.....	44,0
	<u>400,0</u>

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. V, p. 261.)

ALUN DE PLUME. Pissophane.

Alumine.....	35,23
Protoxyde de fer.....	9,77
Acide sulfurique.....	42,59
Eau.....	44,70
	<u>99,29</u>

(BREITHAUPF, *T. de Min. de Dufrénoy*, t. II, p. 376.)

ALUN DE PLUME.

	(1)	(2)	(3)
Acide sulfurique.....	37,380	35,740	35,637
Alumine.....	44,867	42,778	41,227
Protoxyde de fer.....	2,463	0,667	0,718
— de manganèse.....	»	4,048	0,307
Chaux.....	0,449	0,640	0,449
Magnésie.....	»	0,273	4,942
Potasse.....	0,215	0,324	0,473
Acide silicique.....	»	»	0,430
Eau.....	45,164	47,022	48,847
	<u>400,238</u>	<u>98,432</u>	<u>400,000</u>

(1) Alun naturel de la formation du lignite de Friesdorf, par CH. RAMMELSBERG, *Ann. de Poggendorf*, t. XLIII, p. 399. — (2) Alun de plume du schiste alumineux de Pötschappel, *id.* — (3) Alun de plume de la terre d'alun de Frieswalde, *id.*

ALUN DE PLUME.

	(4)	(5)	(6)
Acide sulfurique..	30,9	29,00	36,025
Alumine.....	5,2	45,00	40,944
Protoxyde de fer..	20,7	4,20	9,367
— de manganèse..	»	»	0,235
Potasse.....	»	»	0,434
Acide silicique..	»	»	»
Eau.....	43,2	58,80	43,025
	<u>400,0</u>	<u>404,00</u>	<u>400,000</u>

(4) Alun des mines d'Hurlet, par R. PHILLIPS, *Tr. de Min. de Dufrénoy*, t. II, p. 375. — (5) Alun de Bogata, par MILL., *id.* — (6) Alun de plume des mines de mercure du duché des Deux-Ponts, par CH. RAMMELSBERG, *Ann. de Pogg.*, t. XLIII, p. 399.

ALUN. Nouvelle variété d'alun.

Acide sulfurique....	32,79	0,817	4,000
Alumine.....	10,65	0,444	2,026
Oxyde de manganèse	7,33	0,205	4,003
Sulfate de magnésie.	4,08	»	»
Eau de cristallisation	48,45	5,350	26,315
	<u>400,00</u>		

(J. APJOHN, *Inst.*, 1833.)

ALUN de l'Afrique méridionale.

Sulfate d'alumine.....	0,38398
Sulfate de magnésie.....	0,40820
Sulfate de manganèse.....	0,04597
Eau.....	0,45729
Chlorure de potassium.....	0,00205
	<u>0,99749</u>

(STROMEYER, *Société de Gottingue.*)

ALUN SODIQUE des Andes.

Acide sulfurique.....	20,00
Alumine.....	6,36
Soude.....	4,00
Eau.....	24,24
Silice.....	0,04
Chaux.....	0,44
Peroxyde de fer.....	0,14
Protoxyde de fer.....	0,42
	<u>53,25</u>

(THOMSON, *T. de Min. de Dufrénoy*, t. II, p. 374.)

ALUN SODIQUE artificiel.

Acide sulfurique.....	34,00
Alumine.....	40,75
Soude.....	6,48
Eau.....	49,00
	<u>400,23</u>

(URE, *J. de Ph.*, t. IX, p. 120.)

ALUN SODIQUE du Pérou méridional.

Sulfate sodique.....	6,50
Alumine.....	22,55
Acide sulfurique.....	32,95
Eau.....	39,20
	<u>404,20</u>

(T. THOMSON, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.)

ALUN DE CHROME.

	(1)	(2)
Acide sulfurique.....	0,577	0,302
Oxyde de chrome.....	0,348	0,494
Potasse.....	0,494	0,409
Eau par différence.....	0,944	0,397

(1) ORIOLI. — (2) ZANOLINI.

(*Revue sc. et ind.*, 2^e série, t. XIV, p. 150.)

ALUNITE. $KO.SO^5 + 9(Al^2O^5,SO^5) + 6HO.$

Syn. : *Aluminite*, *Pierre d'alun*, *alumine sous-sulfatée alcaline*.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	28,40	24,00	»
Acide sulfur.	27,03	25,00	35,495
Alumine.....	34,80	43,92	39,654
Potasse.....	5,79	3,08	40,024 chaux.
Fer protox..	4,44	»	»
Eau.....	3,72	4,00	44,830
Perte.....	4,82	»	»
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,600</u>

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	0,45	»	26,30
Acide sulfurique..	49,35	23,370	27,00
Alumine.....	32,50	29,868	26,00
Potasse.....	0,35	»	7,30
Fer protoxydé..	0,43	»	4,00
Eau.....	47,00	46,762	8,20
	<u>400,40</u>	<u>400,000</u>	<u>98,80</u>

(1) Brèche siliceuse du Mont Doré, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 76. — (2) A. de la Tolfa, *id.*, t. XXII, p. 275. — (3) A. de la Tolfa, par CORNIER, *id.*, t. XVI, p. 360. — (4) A. de Halle en Saxe, par SIMON, *id.*, t. LII, p. 31. — (5) A. de Newhaven près Brighton, par STROMEYER, *id.*, t. VII, p. 11. — (6) Sous-sulfate d'alumine de Berégszasz, par BERTHIER, *T. de Min. de Dufrénoy*, t. II, p. 369.

ALUNITE.

	(1)	(2)	(3)
Ac. sulfurique	36,487	35,6	20,06
Alumine.....	35,465	40,0	39,70
Potasse.....	40,824	43,8	0,30 chaux.
Eau.....	47,824	40,6	39,94
	<u>400,000</u>	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>

(1) *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 358. — (2) A. par COLLET-DESCOTILS, *Ann. de Ch.*, t. XVI, p. 360. — (3) A. d'Epernay, par LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 98.

ALUNOGÈNE. Voy. ALUMINE SULFATÉE.

ALYANTHUS GLANDULOSA. Écorce de la racine.

Ligneux.	
Eau.	
Amidon.	
Gomme.	
Gelée végétale.	
Substance amère.	
Résine aromatique, odeur de vanille.	
Matière grasse.	
Matière azotée.	
Substance végétale analogue à la fougère non azotée.	
Principe colorant jaune.	
Huile essentielle, odeur vireuse, traces.	
Acide citrique, traces.	
Silice.	
Quelques sels.	

(PAYEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVI, p. 330.)

AMALGAME. Voy. ALLIAGES.

AMANDES DOUCES.

Eau.	3,5
Pellicules.	5,0
Huile fine.	54,0
Albumine.	24,0
Sucre liquide.	6,0
Gomme.	3,0
Partie fibreuse.	4,0
Perte et acide acétique.	0,5
	<u>100,0</u>

(BOULLAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 408.)

AMANDINE. C⁴⁸H⁵⁷Az¹⁵O³⁴.

Carbone.	50,9
Hydrogène.	6,5
Azote.	18,5
Oxygène.	24,1
	<u>100,0</u>

T. de Ch. de Dumas, t. VII, p. 472.)

AMARÉRYTHRINE. C¹¹H⁷O⁷.

	Tr.	Calc.
Carbone.	27,92	27,46
Hydrogène.	2,96	2,72
Oxygène.	23,50	23,23

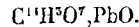
(HEEREN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843.)

AMARONE. C⁵²H¹⁰Az.

	Tr.	Calc.
Carbone.	88,36	2400,0
Hydrogène.	5,46	437,5
Azote.	6,48	475,0
	<u>100,00</u>	<u>2742,5</u>
		100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. II, p. 208.)

AMARYTHRATE DE PLOMB.



	Tr.	Calc.
Carbone.	27,92	67,4
Hydrogène.	2,96	6,0
Oxygène.	23,50	56,0
Oxyde de plomb.	45,62	444,6
	<u>100,00</u>	<u>240,7</u>
		100,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 19.)

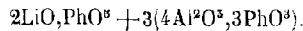
AMASATINE. C¹⁶H⁷Az²O⁵.

	Tr.	Calc.
Carbone.	61,9	61,58
Hydrogène.	4,6	4,45
Azote.	17,9	17,90
Oxygène.	15,6	16,07
	<u>100,0</u>	<u>100,00</u>
		100,0

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. III, p. 489.)

AMAUTITE. Voy. PÉTROSILEX.

AMBLYGONITE.



	(1)	(2)	(3)	(4)
A. phosphor.	48,00	47,45	»	54,12
Alumine.	36,26	38,43	36,62	38,96
Lithine.	6,33	7,03	»	6,92
Soude.	5,48	3,29	»	»
Potasse.	»	0,43	»	»
Fluor.	8,41	X	»	»
	<u>104,48</u>	<u>96,33</u>		<u>100,00</u>

(1) (2) (3) A. d'Andorf près Pénig, par RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 169. — (4) A. de Pénig (Saxe), par BERZELIUS, *T. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 357.

AMBRE. Voy. SUCCIN.

AMBRE GRIS.

Adipocire ou matière grasse.	20,16
(ambréine).	
Résine.	41,67
Acide benzoïque.	4,25
Matière carbonneuse.	2,42
	<u>38,20</u>

(BOUILLON-LAGRANGE, *Ann. de Ch.*, t. XLVII, p. 84.)

AMBRÉINE. C⁸⁶H⁶³O².

	Tr.	Calc.
Carbone.	83,37	83,38
Hydrogène.	43,32	43,30
Oxygène.	3,31	3,32
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 188.)

AMBRETTE (*Hibiscus hab-el moschus*).

Graine.

Parenchyme et humidité.....	130
Mucilage ou gomme.....	90
Matière albumineuse.....	14

Corps gras, résineux, acides ou non
qui se divisent ainsi :

Huile fixe fluide.....	} 16
Matière concrète.....	
Corps odorant.....	
Résine colorée.....	

250

(BONASTRE, *Journ. de Pharm.*, t. XX, p. 391.)

AMER DE WELTER. Voy. ACIDE NITROPHÉNISIQUE.

AMÉTHYSTE. Voy. QUARTZ HYALIN.

AMÉTHYSTE ARTIFICIELLE:

	Onces.	Gros.	Grains.
Fondant, stras très-blanc.	8	»	»
Oxyde de manganèse....	»	» ½	»
Oxyde de cobalt.....	»	»	24
Pourpre de Cassius.....	»	»	4
	8	» ½	25

(DOCAULT-WIELAND.)

AMÉTHYSTE. Autre.

Fondant.....	4 livre.
Oxyde de manganèse....	15 à 24 grains.
Oxyde de cobalt.....	4 grain.

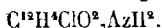
(LANÇON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 66.)

AMÉTHYSTE ORIENTALE. Voy. CORDON VIOLET.

AMIANTE. Voy. ASBESTE.

AMIATITE. Voy. HYALITE.

AMIDE CHLORONICÉIQUE.



	Tr.	
Carbone.....	»	50,54
Hydrogène.....	»	4,30
Azote.....	9,48	9,58

	Tr.	Calc.
Carbone.....	50,47	50,34
Hydrogène.....	4,24	4,19
Chlore.....	»	24,47
Azote.....	»	9,79
Oxygène.....	»	11,24
	443	400,00

(SAINT-EVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 492.)

AMIDE DE POTASSIUM. $AzH^2, K.$

(GAY-LUSSAC et THÉNARD.)

AMIDIN SOLUBLE.

Oxygène.....	48,53
Carbone.....	44,19
Hydrogène.....	7,28
	100,00

(GUÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 246.)

AMIDIN TÉGUMENTAIRE. $C^7H^6O^4.$

	Tr.			Calc.
Carbone.	53,43	53,66	53,66	53,64
Hydrog.	6,22	6,28	6,25	6,25
Oxygène.	40,35	40,06	40,09	40,11
	100,00	100,00	100,00	100,00

(GUÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 86.)

AMIDINE: $C^{12}H^6O^6.$

	Tr.			Calc.
Carbone.	53,56	53,67	53,54	53,57
Hydrog.	4,32	4,39	4,34	4,37
Oxygène.	42,12	41,94	42,15	42,06
	100,00	100,00	100,00	100,00

(GUÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 86.)

AMIDON.

Anhydre..... $C^{12}H^{10}O^9$
 Desséché à l'étuve... $C^{12}H^{10}O^9, HO.$
 Sec..... $C^{12}H^{10}O^9, 5HO.$
 Industriel..... $C^{12}H^{10}O^9, 16HO.$

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone..	43,55	44,25	44,67	38,55
Hydrog..	6,77	6,67	6,36	6,13
Oxygène.	49,68	49,08	48,97	55,32
	100,00	100,00	100,00	100,00

(a) GAY-LUSSAC et THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 149. — (b) BERZELIUS, *id.* — (c) BRUNNER. — (d) URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 384.

AMIDON.

	(1)	(2)	(3)
Carbone..	35,7	43,7	41,6
Oxygène.....	58,4	49,7	51,8
Hydrogène.....	6,2	6,6	6,6
	100,0	100,0	100,0

(1) A. torréfié jusqu'au brun jaunâtre. — (2) A. ordinaire. — (3) A. contenu dans la drêche de bière.

(MARCEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 30.)

AMIDON.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	37,5	42,8	44
Eau.....	62,5	57,2	56
	400,0	400,0	400

(1) A. sec, par PROUT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 369. — (2) A. séché à 100°. — (3) A. séché à 180°.

AMIDON de pommes de terre.

	Tr.		
Carbone.....	53,54	53,60	53,59
Hydrogène.....	5,17	5,18	5,16
Oxygène.....	41,29	41,22	41,25
	400,00	400,00	400,00

(GUÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 84.)

AMIDON.

	Tr.			
Carbone... ..	40,1	39,0	40,3	40,273
Hydrogène. . .	6,8	6,5	6,5	6,142
Oxygène... ..	53,1	54,5	53,2	53,585
	400,0	400,0	400,0	400,000

(PAYEN.)

	Tr.			Calc.
Carbone... ..	40,2	40,4	39,5	39,93
Hydrogène.. .	6,5	6,5	6,6	6,53
Oxygène... ..	53,3	53,4	53,9	53,54
	400,0	400,0	400,0	400,00

(BLONDEAU, *Revue sc. et ind.*, t. XV, p. 71.)

AMIDON. Granules.

	Tr.		
	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	44,78	44,85	44,77
Hydrogène. . .	6,34	6,65	6,37
Oxygène.....	48,58	48,20	48,56
Cendres.....	0,30	0,30	0,30
	400,00	400,00	400,00

	Tr.	
	(d)	(e)
Carbone.....	44,70	45,09
Hydrogène.....	6,38	6,60
Oxygène.....	48,62	48,34
Cendres.....	0,30	0,30
	400,00	400,00

(a) (b) (c) (d) JAQUELAIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 181. — (e) SCHLOMBERGER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.

AMIDON fermenté (1) à l'abri de l'air, (2) au contact de l'air.

	(1)	(2)
Sucre.....	47,4	49,7
Gomme.....	23,0	9,7
Amidine.....	8,9	5,2
Ligneux amilacé.....	40,3	9,2
Ligneux mêlé de charbon... ..	41,0	0,3
Amidon non décomposé.	4,0	3,8
	404,6	77,9

(DE SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 295.)

AMILATE DE PLOMB.

Amidon.....	72	100,00
Oxyde de plomb.....	28	38,89
	400	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 83.)

AMILÈNE. C¹⁰H¹⁰.

Eb^a à 460°. Dens^a de vapeur 5,064.

	Tr.				Calc.
Carbone.....	85,78	85,87	86,00	85,95	
Hydrog.	14,22	14,13	14,00	14,05	
	400,00	400,00	400,00	400,00	

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 94.)

AMISATINE. C⁹⁶H⁵⁹Az¹¹O¹⁸.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	62,60	63,42	
Hydrogène.....	4,05	4,26	
Azote.....	46,80	46,80	
Oxygène.....	46,55	45,82	
	400,00	400,00	

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. II, p. 477.)

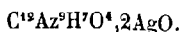
AMMÉLIDE. C¹⁴H⁹Az⁹O⁶.

	Calc.	
Carbone.....	28,4444	458,622
Azote.....	49,4102	796,662
Hydrogène.....	3,5388	57,058
Oxygène.....	18,6066	300,000
	400,0000	1522,342

	Tr.		
Carbone... ..	27,5987	27,4643	27,5664
Azote.....	47,9434	47,7024	47,8845
Hydrogène	3,5821	3,6149	3,6396
Oxygène... ..	20,8761	21,2244	20,9098
	400,0000	400,0000	400,0000

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 39.)

AMMÉLIDE ET OXYDE D'ARGENT.



	Tr.	
Carbone.....	45,612	45,334
Azote.....	27,420	26,646
Hydrogène.....	4,402	4,402
Oxyde d'argent.....	45,700	46,100
Oxygène.....	40,466	40,551
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

	Calc.	
Carbone.....	458,622	45,54
Azote.....	796,662	27,04
Hydrogène.....	43,679	4,47
Oxyde d'argent.....	4451,600	45,81
Oxygène.....	200,000	40,47
	<u>2950,563</u>	<u>400,00</u>

(F. KNAPP, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 100.)AMMÉLINE. $C^6Az^5H^3O^2.$

	Tr.	
	(a)	(b)
Carbone.....	28,6347	28,4647
Azote.....	55,2617	54,9393
Hydrogène.....	3,9743	3,9704
Oxygène.....	42,4353	42,6259
	<u>400,0000</u>	<u>400,0000</u>

	(c)	(d)
Carbone.....	28,5533	28,040
Azote.....	55,4402	54,420
Hydrogène.....	3,8848	3,829
Oxygène.....	42,4517	44,044
	<u>400,0000</u>	<u>400,0000</u>

(a) (b) (c) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 33. — (d) F. KNAPP, *id.*, t. LXIV, p. 240.

AMMONIALDÉHYDE. Voy. ALDÉHYDE-AMMONIAQUE.

AMMONIAQUE. $AzH^3.$ Eq¹ 212,50. Dens⁴ 0,594. Indice 4,000385.

Cent parties de la dissolution aqueuse d'ammoniaque possèdent :

Densité.	Ammoniaque.	Eau.
0,8750	32,50	67,50
0,8875	29,25	70,75
0,9000	26,00	74,00
0,9054	25,37	74,63
0,9166	22,07	77,93
0,9255	19,54	80,46
0,9326	17,52	82,48
0,9385	15,88	84,12
0,9435	14,53	85,47
0,9476	13,46	86,54

Densité.	Ammoniaque.	Eau.
0,9513	12,40	87,60
0,9545	11,56	88,44
0,9573	10,82	89,18
0,9597	10,17	89,83
0,9619	9,60	90,40
0,9692	9,50	90,50

(T. de Ch. de Dumas, t. I, p. 294.)

AMMONIAQUE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Azote.....	400,000	80,7	81,5244	81,713
Hydrog.	26,446	49,3	48,4756	47,287
	<u>426,446</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0000</u>	<u>400,0000</u>

(a) AUSTIN. — (b) BERTHOLLET. *Recueil de l'Académie*, année 1784, p. 316. — (c) GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 30. — (d) DULONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395.)

AMMONIAQUE.

Ammonium.....	53,4433	100,0000
Oxygène.....	46,8867	88,2768
	<u>400,0000</u>	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXIX, p. 234.)

AMMONIAQUE MURIATÉE.

Syn. : *Sel ammoniac ; sel volatil ; sel de Tartarie ; salmiac.*

AMMONIAQUE MURIATÉE de Bucharie.

Muriate d'ammoniaque.....	97,50
Sulfate d'ammoniaque.....	2,50
	<u>400,00</u>

(KLAPROTH.)

AMMONIAQUE MURIATÉE du Vésuve.

Hydrochlorate d'ammoniaque cristallisé.....	400,00
Hydrochlorate de soude.....	0,50

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 226.)

Voy. CHLORHYDRATE D'AMMONIAQUE.

AMMONIAQUE SULFATÉE. Voy. SULFATE D'AMMONIAQUE.

AMOIBITE.

Soufre.....	44,00
Arsenic.....	45,34
Nickel.....	37,34
Fer.....	2,50
Plomb.....	0,82
Cobalt.....	traces.
	<u>400,00</u>

(KOBELL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 280.)

AMPHIBOLE.

Syn. : *Hornblende; actinote; trémolite; granatite; schorl vert; stralite; stralstein; bissolite; pargasite; carinthiane; këratoptyllite.*

Espèce minéralogique; voir les sous-espèces : TRÉMOLITE, ACTINOTE, HORNBLLENDE, PARGASITE, CORNÉENNE, ANTOPHYLLITE, ARFVEDSTONITE, PHYLLITE, POLYLITE, DIASTATITE.

AMPHIBOLE,

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.	0,438	42,00	37,03	40,27
Oxyde de fer	0,100	22,69	25,59	45,34
Magnésie...	0,175	40,94	3,70	43,38
Chaux.....	0,134	9,84	8,15	43,80
Alumine....	0,146	7,69	16,50	46,36
Oxyde de -manganèse	»	4,45	»	»
Eau et perte.	»	5,75	8,35	0,46
	0,993	400,00	99,32	99,61

(1) A. des Monts Ourals, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1833. — (2) A. du cap de Gattes (Grenade), LAUGIER, *Ann. de Ch.*, t. LXVI, p. 328. — (3) A. délitée, de Wolsberg (Bohème), par HAMMELSBURG, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846. — (4) A. non altérée.

AMPHIBOLE BLANCHE. Voy. TRÉMOLITE.

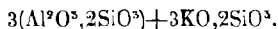
AMPHIBOLE COMPACTE. Voy. CORNÉENNE.

AMPHIBOLE NOIRE.

Syn. : *Hornblende.*

AMPHIBOLE VERTE. Voy. ACTINOTE.

AMPHIGÈNE.

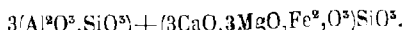


Syn. : *Leucite; grenat du Vésuve; leucolite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	53,75	54,0	54,5
Alumine.....	23,63	23,0	23,5
Potasse.....	22,35	22,0	19,5
	99,73	99,0	97,5
	(4)	(5)	(6)
Silice.....	56,05	56,40	55,0
Alumine.....	23,03	23,40	21,0
Potasse.....	20,40	21,45	20,0
Soude.....	4,02	»	Chaux 3,0
Oxyde de fer...	»	0,95	»
	400,50	404,30	99,0

(1) A. de la Somma, par KLAPROTH. — (2) A. d'Albano, *id.* — (3) A. de Pompéïes, par AWDEJEW. — (4) (5) A. de la Somma, par ARFVENSÖN. — (6) A. par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 133. (*T. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 398.)

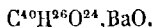
AMPHODÉLITHE.



	(1)	(2)
Silice.....	44,553	45,80
Alumine.....	35,942	35,45
Oxyde ferrique.	0,074	4,70
		protoxyde de fer.
Chaux.....	45,019	40,45
Magnésie.....	4,077	5,05
Perte par la calcination.....	0,595	4,85
	400,227	400,00

(1) A. par SVANBERG, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 56. — (2) A. d'une grotte calcaire de Lojo, par NORDENSKIÖLD, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1833. (*H. sc. et ind.*, t. VII, p. 58.)

AMYGDALATE DE BARYTE.



	Calc.	Tr.
Carbone...	3057,480	45,549
Hydrogène.	324,469	4,816
Oxygène..	2400,000	35,466
Baryte....	936,880	44,499
	6738,829	400,000
		400,000

(WOHLER et LIENIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 197.)

AMYGDALINE, C⁴⁰H²⁶AzO²².

Carbone.....	58,5616
Hydrogène.....	7,0857
Azote.....	3,6288
Oxygène.....	30,7238
	99,9999

(HENRY fils et PLISSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 380.)

AMYGDALINE.

	Calc.		Tr.	
Azote....	477,036	3,060		3,069
Carbone...	3057,480	52,970		51,874
Hydrogène.	336,949	5,835		6,466
Oxygène..	2200,000	38,435		38,894
	5774,465	400,000		400,000
	Tr.			
Azote..	3,069	3,069	3,069	3,069
Carbone	52,750	52,770	52,827	52,840
Hydrog.	5,980	6,036	5,900	5,942
Oxygène	38,204	38,425	38,204	38,479
	400,000	400,000	400,000	400,400

(WOHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 194.)

AMYGDALOIDE.

	(1)	(2)
Silice.....	50,00	46,0
Alumine.....	48,50	49,0
Chaux.....	3,00	8,0
Oxyde de fer.....	46,75	47,0
Eau et matière volatile.....	5,00	4,0
Soude (environ).....	4,00	3,5
Acide muriatique (environ).....	4,00	4,0
	<u>98,25</u>	<u>98,5</u>

(1) A. de Calton-Hill (près d'Édimbourg), par ROBERT KENNEDY, *Ann. de Ch.*, t. XLI, p. 235. — (2) A. de la Roche de Salisbury, *id.*

ANÆTHENE. C⁵⁰H²⁴.

Carbone.....	2550	88,23
Hydrogène.....	300	41,77
	<u>2850</u>	<u>400,00</u>

(CAHOURS, *T. de Ch.*, de Dumas, t. VII, p. 43.)

ANALCIME.



Syn. : Zéolite dure ; cubicite.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	58,0	55,07	50,0
Alumine.....	48,0	22,23	20,0
Chaux.....	2,0	»	4,5
Soude.....	40,0	43,71	4,5
Eau.....	8,5	8,22	21,0
Perte.....	3,5	»	»
	<u>400,0</u>	<u>99,23</u>	<u>400,0</u>

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	57,34	56,47	55,60
Alumine.....	22,58	24,98	23,00
Chaux.....	»	»	»
Soude.....	44,86	43,78	44,65
Eau.....	9,00	8,86	»
Potasse.....	0,55	»	7,90
	<u>404,33</u>	<u>404,09</u>	<u>404,45</u>

(1) (3) A. de Catane, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 194. — (2) A. de Klipatrik, par CONNELL, *T. de Min.*, de Dufrenoy, t. III, p. 480. — (4) A. de Blagodot, par HENRY, *id.* — (5) A. de Fassa, par ROSE, *id.* — (6) A. de la Chaussée des géants, par THOMSON, *id.*

ANALCIME de Niederkirchen.

Silice.....	57,50	56,42
Alumine.....	23,45	24,00
Chaux.....	5,63	5,82
Peroxyde de fer.....	0,10	0,45

Soude.....	6,45	6,45
Eau.....	8,00	8,00

(NORDENSKIÖLD, *Ann. de Millon et Reiset*, 1848, p. 171.)

ANANAS.

Acide citrique.
Acide malique?
Sucre.
Gomme.

(ADET, *Ann. de Ch.*, t. XXV, p. 32.)

ANATASE. TiO².

Syn. : Oisanite ; octaédrite ; schorl bleu, schorl octaèdre.

	(1)	(2)	(3)
Acide titanique... ..	98,36	99,25	99,75
Oxyde ferrique... ..	4,44	0,75	0,25
Oxyde d'étain... ..	0,20	»	»
	<u>99,67</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) A. du Brésil, par DAMOUR, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. X, p. 417. — (2) (3) A. par H. ROSE, *id.*

ANAUXITE.

Silice.....	55,70
Eau.....	44,05
Beaucoup d'alumine, un peu de magnésie et de protoxyde de fer.	

(*T. de Min.*, par Dufrenoy, t. III, p. 749.)

ANCHOSINE.

Silice.....	0,5252
Alumine.....	0,3098
Chaux.....	0,0382
Protoxyde de fer.....	0,0080
Potasse.....	0,0638
Eau.....	0,0460
	<u>0,9610</u>

(KOBEL, *Jahr. fur Min.*, 1834.)

ANCHUSA. Voy. BOURRACHE.

ANCHUSINE.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	74,33	69,84	70,35
Hydrogène.....	7,00	7,69	7,52
Oxygène.....	24,67	22,50	22,43
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) A. pure. — (2) (3) Matière verte.

(BOLLEY et WEYDLER, *Rev. sc. et ind.*, janvier 1845, p. 85.)

ANCRAMITE. Voy. ZINC OXYDÉ.

ANDALOUSITE.

Syn. : *Feldspath apyre* ; *spath adamantin* ; *stanzaité* ; *micaphyllite*.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	38	34,000	40,47
Alumine.....	52	55,750	58,62
Potasse.....	8	2,000	»
Oxyde ferrique.....	2	3,375	»
— de manganèse. »	»	0,625	0,51
Chaux et magnésie. »	»	2,500	»
Eau.....	»	4,000	0,28
	400	99,250	99,58

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	37,65	32	37,54
Alumine... ..	59,87	52	60,04
Potasse....	»	8	»
Oxyde ferriq. 2,87	2	4,49	»
— de mang. »	»	0,46 magnésic.	»
Chaux et mag. 0,96	»	0,48 chaux.	»
Eau.....	»	porte. 6	»
	404,35	400	99,95

(1) A. d'Espagne, par VAUQUELIN, *T. de Min.* par Dufrenoy, t. III. — (2) A. de Lisenz, par BRANDES, *id.* — (3) A. de Lancaster, par BUNSEN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 49. — (4) A. de Fahlun, par SVANBERG, *Rec. sc. et ind.*, t. II, p. 244. — (5) A. du Forez, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 385. — (6) A. de Weitschen, par KERSTEN, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 342.

ANDALOUSITE. Talksteinmark ou steinmark.

	(1)	(2)
Silice.....	45,25	49,50
Alumine.....	36,50	29,88
Oxyde ferrique.....	2,75	6,64
Potasse.....	une trace.	6,35
Chaux et magnésie.	»	4,90
Eau.....	44,00	5,48
	98,50	99,62

	(3)	(4)
Silice.....	37,62	39,00
Alumine.....	60,50	58,56
Oxyde ferrique... ..	0,63	manganèse. 0,53
Potasse.....	0,82	»
Chaux et magnésie »	»	0,24
	99,57	

(1) T. de Rochlitz en Saxe, par KLAPROTH. — (2) T. de Zerge au Hartz, par RAMELSBERG. — (3) T. de Rochlitz, par KARSTEN. — (4) Macles de Lancaster, par BUNSEN.

(*Tr. de Min.*, par Dufrenoy, t. III, p. 236.)

ANDÉSINE.

Silice.....	59,60
Alumine.....	24,28
A reporter....	83,88

Report....	83,88
Chaux.....	5,77
Soude.....	6,53
Potasse.....	4,08
Magnésie.....	4,08
Oxyde ferrique.....	4,58
	99,92

(GLOCKER, *Journ. f. prakt. Chemie*, 1845, n° 8.)

ANDRÉASBERGOLITE. Voyez HARMOTOME.

ANDRÉOLITE. Voy. HARMOTOME.

ANÉMONE. C¹⁷H¹⁰O⁴.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	55,60	54,80
Hydrogène.....	4,36	4,24
Oxygène.....	40,04	40,96
		44,16

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

ANÉMONE. C¹⁵H¹⁰O⁶.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	62,879	62,932
Hydrogène.....	4,169	4,144
Oxygène.....	32,952	32,957

(FELLING, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

ANGÉLATE D'ARGENT. C¹⁰H⁷O⁵, AgO.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	29,079	28,968
Hydrogène.....	3,450	3,379
Oxygène.....	44,254	44,584
Oxyde argentique.....	56,427	56,066

(MEYER et ZENNER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

ANGÉLIQUE (angelica archangelica). Racine.

Huile volatile, incolore, d'une saveur piquante, quantité indéterminée.	
Résine âcre.....	6,7
Principe amer.....	42,5
Gomme.....	33,5
Inuline.....	4,0
Fibre ligneuse avec un peu de matière soluble dans la potasse.....	30,0
Substance soluble seulement dans la potasse.....	7,3
Eau et perte.....	6,0
	100,0

(JOHN.)

Huile volatile.....	0,70
Résine âcre.....	6,02
Extractif.....	26,40

A reporter.... 33,12

Report.	33,42
Gomme.	31,75
Amidon.	5,40
Fibre ligneuse.	8,60
Matière particulière (extractif oxygéné).	0,66
Albumine.	0,97
Eau.	17,50
Perte.	2,00
	<u>400,00</u>

(BUCHOLZ et BRANDES, *Journ. de Trommsdorf*, I, 2, 38.)

ANGLARITE. Voy. VIVIANITE.

ANGLÉSITE. Voy. PLOMB SULFATÉ.

ANGUSTURE (vraie). Écorce.

Huile volatile âcre.	0,3
Résine dure amère.	4,7
Résine molle balsamique.	4,9
Caoutchouc.	0,2
Principe amer d'angusture.	3,7
Gomme.	5,4
Fibre ligneuse.	89,4
	<u>402,0</u>

(FISCHER, *Ann. de Berlin*, 1816, p. 76.)

ANHYDRITE. Voy. CHAUX ANHYDRO-SULFATÉE.

ANIL INDIGOFERA.

La fécule qui se dépose dans le suc exprimé contient :

Cire.
Chlorophylle résineuse.
Matière résineuse rouge.
Matière glutineuse.
Indigo.

Le suc qui reste contient :

Matière résineuse verte d'indigo.
Matière extractive colorante jaune.
Gomme.
Matière glutineuse.
Indigo incolore.
Sels à base de potasse et de chaux.

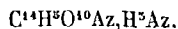
(CHEVREUL, *Journ. de Schw.*, t. V, p. 315.)

ANILATES.

Syn. : *Indigotates.*

Voy. A. INDIGOTIQUE.

ANILATE D'AMMONIAQUE.



		Tr.	
Carbone.	44,8	42,3	42,2
Hydrogène.	4,1	4,1	4,0
Azote.	»	»	13,7
Oxygène.	»	»	40,4
		<u>100,0</u>	

Calc.

Carbone.	4074,28	42,4
Hydrogène.	400,00	3,9
Azote.	354,04	14,0
Oxygène.	4000,00	39,7
	<u>2525,32</u>	<u>100,0</u>

ANILATE D'ARGENT. $C^{14}H^{10}O^9Az, AgO.$

	Calc.		Tr.	
Carbone.	4074,28	29,35	29,22	»
Hydrogène.	50,00	4,37	4,56	»
Azote.	477,02	4,85	»	»
Oxygène.	4000,00	27,40	»	»
Argent.	4351,60	37,03	36,73	36,58
	<u>3649,90</u>	<u>400,00</u>		

ANILATES DE PLOMB.

Sel neutre.

	Calc.	Tr.	
Acide anilique.	2198	»	»
ξ Oxyde de plomb.	4395	37,6	37,4
Eau.	442	»	»
	<u>3705</u>		

Sel basique.

Acide anilique.	2198	»	»
Oxyde de plomb.	2790	53,9	56,0
	<u>4988</u>		

Sel sesquibasique.

Acide anilique.	4396	»	»
Oxyde de plomb.	4185	48,8	50,0
	<u>8581</u>		

(BUEF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 227.)

ANILIDE OXALIQUE. $C^{10}H^7AzO^6.$

Syn. : *Acide oxanilique.*

		Tr.	Calc.	
Carbone.	58,2	96	58,2	
Hydrogène.	4,3	7	4,3	
Azote.	»	14	»	
Oxygène.	»	48	»	
		<u>465</u>		

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 168.)

ANILINE. $C^{10}H^7Az.$

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	77,782	910,25	77,49
Hydrogène.....	7,540	87,50	7,44
Azote.....	44,830	477,04	45,07
	100,152	1474,79	100,00

(1) OSMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. IX, p. 139.—(2) (3) *Tr. de Ch. de Dugas*, t. VIII, p. 29.

ANILINE

Carbone.....	78,25	78,05	78,32
Hydrogène.....	7,54	7,00	7,48
Azote.....	44,68	44,98	»
	100,47	100,03	

(J. FRITZSCHE, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 44.)

ANIMALCULES de la rivulaire tubuleuse.

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.

Acide combustible uni à la potasse.

Soufre.

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 214.)

ANIS. Voy. BADIANE.

ANISAMIDE. $C^{16}H^{13}AzO^4.$

	Tr.		Calc.	
Carbone..	63,43	»	4200,0	63,54
Hydrog...	6,04	»	412,0	5,95
Azote....	»	9,48	477,0	9,36
Oxygène..	»	»	400,0	21,48
			4889,0	100,00

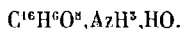
(CAHOORS.)

ANISANILIDE. $C^{28}H^{15}AzO^4.$

	Tr.		Calc.	
Carb. ...	74,46	73,71	2100,0	73,96
Hydrog..	5,83	5,87	462,5	5,72
Azote ...	»	6,44	477,0	6,23
Oxygène.	»	»	400,0	44,09
			2839,5	100,00

(CAHOORS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIII, p. 354.)

ANISATE D'AMMONIAQUE.



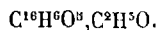
	Tr.		Calc.	
Carbone.	56,65	56,54	4200,0	56,81
Hydrog..	6,66	6,69	437,5	6,51
Azote...	»	8,43	477,0	8,28
Oxygène.	»	»	600,0	28,40
			2444,5	100,00

ANISATE D'ARGENT. $C^{16}H^{10}O^3AgO.$

	Calc.		Tr.	
Carbone...	4200,0	36,99	37,08	36,95
Hydrogène.	75,0	2,36	2,37	2,39
Oxygène...	500,0	45,94	45,84	45,95
Oxyde d'argent....	4494,6	44,71	44,71	44,71
	3269,6	100,00	100,00	100,00

	Calc.	Tr.
Carbone.....	37,49	37,43
Hydrogène.....	2,32	2,37
Oxygène.....	45,54	45,79
Oxyde d'argent.....	44,98	44,71
	100,00	100,00

ANISATE DE MÉTHYLENE.



	Tr.		
Carbone.....	64,94	64,87	64,78
Hydrogène.....	6,41	6,43	5,93
Oxygène.....	28,95	29,00	29,29
	100,00	100,00	100,00

	Calc.	
Carbone.....	1350	65,05
Hydrogène.....	425	6,02
Oxygène.....	600	28,97
	2075	100,00

(CAHOORS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIV, p. 495.)

ANISHYDRAMIDE. $C^{15}H^{24}Az^2O^6.$

	Tr.		Calc.	
Carbone...	74,30	74,46	3600	74,23
Hydrogène.	6,42	6,47	300	6,18
Azote.....	»	7,34	354	7,21
Oxygène..	»	»	600	12,38
			4854	100,00

ANISIDINE. $C^{14}H^9AzO^2$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	68,29	84
Hydrogène.....	7,32	9
Azote.....	11,38	14
Oxygène.....	13,01	16
	400,00	423

(CAHOURS.)

ANISIDINE NITRIQUE.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	50,16	49,91
Hydrogène.....	4,89	4,85
Azote.....	»	»
		46,52

	Tr.	Calc.
Carbone.....	49,79	»
Hydrogène.....	4,81	»
Azote.....	»	16,59
Oxygène.....	»	»
		28,57
		400,00

(CAHOURS.)

ANISIDINE BINITRIQUE.

	Tr.	Calc.
Carbone. 39,30	39,22	»
Hydrog.. 3,33	3,37	»
Azote... »	»	19,43
Oxygène. »	»	»
		37,58

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 454.)ANISOÏNE. $C^{20}H^{12}O^2$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	80,87	80,94
Hydrogène.....	8,15	8,03
Oxygène.....	10,98	11,03
	400,00	400,00

	Calc.
Carbone.....	150,0
Hydrogène.....	150,0
Oxygène.....	200,0
	4850,0
	400,00

ANISOL. $C^{14}H^9O^2$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	77,99	78,32
Hydrogène.....	6,85	»
Oxygène.....	15,16	»
	400,00	400,00

ANISOL. $C^{14}H^9O^2$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	4050,0	78,50
Hydrogène.....	87,5	6,55
Oxygène.....	200,0	44,05
	4337,5	400,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 297.)ANISOL MONONITRIQUE. $C^{14}H^7AzO^6$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	55,19	»
Hydrogène.....	4,84	»
Azote.....	»	9,29
Oxygène.....	»	»
		31,39
		400,00

(CAHOURS.)

ANISOL TRINITRIQUE. $C^{14}H^5Az^3O^{14}$.

	Tr.	Calc.
Carb.. 34,54	34,19	»
Hydrog. 2,12	1,97	»
Azote.. »	»	17,33
		34,45
		2,06
		2,14

	Tr.	Calc.
Carbone.. »	34,47	4050,0
Hydrog.. »	2,15	62,5
Azote... 17,25	»	531,0
Oxygène. »	»	4400,0
		3043,5
		400,00

(CAHOURS.)

BINITRANISOL. $C^{14}H^6Az^2O^{10}$.

	Tr.	Calc.
Carb. 42,27	42,43	»
Hydr. 2,99	3,06	»
Azote »	»	14,24
Oxyg. »	»	»
		4000
		2475
		400,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 22.)

ANKÉRITE. Voy. DOLOMIE.

ANONA TRILOBA. Fruit.

Cire.
Chlorophylle.
Peu de principe amer.
Sucre incristallisable.
Gomme.
Fibre ligneuse.
Acide malique, malate de chaux et sels à base de potasse.
(LASSAIGNE, *Nouv. Journ. de Pharm. de Trommsdorff*, t. III, p. 2, 309.)

ANORTHITE. $3(\text{Al}^2\text{O}^3, \text{SiO}^2) + 3\text{CaO}, \text{SiO}^2$.

Syn. : *Biotine, christianite, indianite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	44,49	44,98	44,42
Alumine.....	34,46	33,84	35,42
Peroxyde de fer....	0,74	0,33	0,70
Chaux.....	45,68	48,07	49,02
Magnésie.....	5,26	4,56	0,56
Potasse.....	»	0,88	0,25
Soude.....	»	»	0,27
	400,63	99,66	400,04

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	43,79	42,5	47,63
Alumine.....	35,49	37,5	32,52
Peroxyde de fer....	0,57	3,0	2,01
Chaux.....	48,93	45,0	47,05
Magnésie.....	0,34	»	4,30
Potasse.....	0,54	»	0,29
Soude.....	0,68	»	4,09
	400,34		

(1) A. par ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 29. — (2) A. de la Somma, par HERMANN. — (3) (4) *Id.*, par ABICH. — (5) A. du Carnate, par CHENEVIX. — (6) A. de Kaldadal, par G. ROSE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 188.

ANTHOSIDÉRITE. $3\text{SiO}^2, \text{Fe}^2\text{O}^3, \text{HO}$.

	(1)	(2)
Acide silicique.....	60,08	64,36
Oxyde ferrique.....	34,99	34,66
Eau.....	3,59	3,98
	98,66	400,00

(1) A. par SCHNEIDERMAN, *T. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 564. — (2) A. du Brésil, par WOHLEH, *Rev. sc. et ind.*, t. XII, p. 109.

ANTHRACENUSE. $\text{C}^{50}\text{H}^0\text{O}^2$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.	79,77	79,34	2293	79,64
Hydrog.	3,44	3,49	87	3,03
Oxygène	16,79	17,17	500	17,36
	100,00	100,00	2880	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 424.)

ANTHRACITE.

	(a)	(b)	(c)
Carbone pur.....	90	72,05	97,25
Silice.....	2	13,19	0,95
Alumine.....	5	3,29	0,30
Oxyde de fer.....	3	3,47	4,50
Perte.....	»	8,00	0,00
	100	100,00	100,00

(a) PANZENBERG. — (b) DOLOMIEU. — (c) HERICART DE THURY.

(*Journ. des Mines*, fructidor an XII, p. 452.)

ANTHRACITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Charbon ..	94,3	86,0	85,0	84,7	66,5
Cendres...	2,7	6,0	4,0	7,3	25,0
Mat. volat.	6,0	8,0	11,0	8,0	8,5
	400,0	400,0	400,0	400,0	400,0

	(6)	(7)	(8)	(9)
Charbon.....	77,0	76,7	73,3	70,0
Cendres.....	45,0	44,8	43,2	24,0
Mat. volatiles.	8,0	8,5	13,5	6,0
	400,0	400,0	400,0	400,0

(1) A. de Lamure (Isère), *T. des Essais* de Berthier, t. I, p. 354. — (2) A. de Pensylvanie (Amérique), *id.* — (3) A. de Binic (Côtes-du-Nord), *id.* — (4) A. de La Chaumière (Mayenne), *id.* — (5) A. de Baconnière (*id.*), *id.* — (6) A. de Carbassière (Savoie), *id.* — (7) A. de Mussy sous D'un (Saône-et-Loire), *id.* — (8) A. de Mont-de-Lans (Isère), *id.* — (9) A. d'Ernan (Espagne), *id.*

ANTHRACITE. Analyse de divers Anthracites.

ANTHRACITES.	Densités.	COMPOSITION.					DÉDUCTION FAITE DES CENDRES.			1000 at. CARBONE sont unis avec atomes.	
		Carbone.	Hydrogène.	Oxygène et azote.	Cendres.	Coke donné à la calcination.	Carbone.	Hydrogène.	Oxygène et azote.	Hydrogène.	Oxygène.
A. de Pensylvanie.....	1,462	90,45	2,43	2,45	4,67	89,5	94,69	2,55	2,56	329	20
A. du pays de Galles.....	1,348	92,56	3,33	2,53	1,58	91,3	94,05	3,38	2,57	440	21
A. de la Mayenne.....	1,367	91,98	3,62	3,16	0,94	90,9	92,85	3,96	3,19	522	25
A. de Rolduc.....	1,343	91,45	4,18	2,12	2,25	89,1	93,56	4,28	2,16	560	17
A. de La Mure.....	1,362	89,77	1,67	3,99	4,57	89,5	94,07	1,75	4,18	227	34
A. de Macot.....	1,919	71,49	0,92	4,12	26,47	88,9	87,23	1,25	1,52	156	12

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

ANTHRACITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	90,58	87,22	94,09	94,00
Hydrogène	3,60	2,49	4,85	4,49
Azote	0,29	2,31	2,85	0,58
Oxygène	3,84	4,08	»	»
Cendres	4,72	6,90	4,90	4,00
	400,00	400,00		

(1) A. de Swansea (Angleterre). — (2) A. de Sablé (Sarthe). — (3) A. de Visille (Jura). — (4) A. de l'Isère.

(JACQUELAIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIV, p. 209.)

ANTHRACITE.

	(a)	(b)
Carbone	63,56	85,96
Hydrogène	4,84	3,46
Oxygène avec trace d'azote	25,42	2,22
Eau	»	4,59
Cendres	6,54	7,04
	400,00	400,00

	(c)	(d)
Carbone	93,785	90,598
Hydrogène	4,732	2,840
Oxygène avec trace d'azote	2,940	4,712
Cendres	4,543	4,850
	400,000	400,000

(a) KOTTIG, *J. f. prakt. Ch.*, 1845, nos 7 et 8. — (b) GÜELIN, *H. sc. et ind.*, t. VII, p. 64. — (c) WOSKRESSENSKY, *id.*, t. XXIV, p. 365.

ANTHRACITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Charbon	94,3	88,0	70,8	69,3
Cendres	2,7	4,0	24,4	24,6
Matières volatil.	6,0	8,0	7,8	6,4
	400,0	400,0	400,0	400,0

(1) A. de Maudre (Isère). — (2) A. de Pensylvanie. — (3) A. de Moutiers. — (4) A. de Sablé.

(BERTHIER, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 719.)

ANTHRACONITE. Calcaire compacte, bitumineux, fétide, de Neudorf.

ANTIARINE. C¹²H¹⁰O².

	Tr.		Calc.
Carbone	63,404	63,089	63,13
Hydrogène	7,484	7,392	7,37
Oxygène	29,112	29,519	29,50
	400,000	400,000	400,000

(MULDER, *Tr. de Ch.*)

ANTIARINE. Gomme résine de l'antiaris.

Albumine végétale	16,44
Gomme	42,34
Résine	20,93
Myricine	7,02
Antiarine	3,56
Sucre	6,34
Extractif	33,70
	400,00

(MULDER, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 869.)

ANTIÉDRITE. Voy. EDINGTONITE.

ANTIGORITE. Voy. DIALLAGE.

ANTIMOINE. Sb.

Eq^t. 4642,90. D^r. 6,646. Dureté 2,5-3.

Genre minéralogique. Voyez les espèces : ANTIMOINE ARSÉNICAL, ANTIMOINE SULFURÉ, ZINKÉNITE, PLAGIONITE, FEDERERZ OU ANTIMOINE EN PLUMES, JAMESONITE, BERTHIERITE OU HAIDINGÉRITE, ANTIMOINE OXYDÉ SULFURÉ, ANTIMOINE OXYDÉ, A. ANTIMONIEUX.

ANTIMOINE ARGENTIFÈRE. Voy. ARGENT ANTIMONIÉ.

ANTIMOINE ARSÉNICAL. SbAz².

Syn. : *Antimoine natif arsenifère; arsénure d'antimoine.*

	(1)	(2)
Antimoine	48	37,85
Arsenic	52	62,45
	400	400,00

(1) A. par THOMSON, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 640. — (2) A. d'Allemagne, par RAMMELSBURG, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.

ANTIMOINE BLANC. Voy. ANTIMOINE OXYDÉ.

ANTIMOINE BLENDE. Voy. ANTIMOINE OXYDÉ SULFURÉ.

ANTIMOINE EN PLUMES. Voyez FEDERERZ.

ANTIMOINE NATIF.

ANTIMOINE NATIF d'Andreasberg.

Antimoine	98,00
Argent	4,00
Fer	0,25
	99,25

(KLAPROTH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLV, p. 8.)

ANTIMOINE NATIF.

	(1)	(2)	(3)
Antimoine.....	47,75	64,68	44,50
Nickel.....	25,25	23,33	23,50
Arsenic.....	44,75	»	44,00
Soufre.....	45,25	44,16	44,25
Corps inconnu....	»	0,83	»
Oxyde de fer.....	»	»	4,50
	400,00	400,00	97,75

(1) A. de Freusberg, par KLAPROTH, *Syst. de Ch.*, par Thomson, t. III, p. 630. — (2) A. par JOHN, *id.* — (3) Minéral du comté de Sain, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXXXV, p. 71.

Voy. ARSÉNIURES D'ANTIMOINE.

ANTIMOINE OXYDÉ. Sb²O₃. Eq^t. 1912.

Syn. : *Antimoine blanc; chaux d'antimoine; exélite.*

ANTIMOINE OXYDÉ.

Antimoine.....	84,32	400,0
Oxygène.....	45,68	48,6
	400,00	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 18.)

ANTIMOINE OXYDÉ natif.

Silice.....	8
Acide d'antimoine....	86
Oxyde d'antimoine mêlé d'oxyde de fer.	3
Perte.....	3
	400

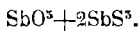
(VAUQUELIN, *Journ. des Mines*, praïrial an IX, p. 722.)

ANTIMOINE OXYDÉ. Suie des cheminées où l'on fond la mine d'antimoine.

Eau.....	3,3
Acide carbonique.....	4,3
Oxyde au maximum combiné avec cet acide.....	44,7
Même oxyde d'antimoine non combiné.....	77,7
	400,0

(PISSIS, *Ann. de Ch.*, t. XLIX, p. 172.)

ANTIMOINE OXYDÉ SULFURÉ.



Syn. : *Antimoine rouge; antimoine blende; kermès minéral.*

Antimoine.....	74,45
Oxygène.....	5,29
Soufre.....	20,49
	400,23

(H. ROSE, *T. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 652.)

ANTIMOINE OXYDÉ SULFURÉ.

Antimoine.....	67,80
Oxygène.....	40,80
Soufre.....	49,70
	98,30

(KLAPROTH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 251.)

ANTIMOINE OXYDÉ SULFURÉ. Kermès minéral.

Acide hydro-sulfurique.....	20,90
Soufre.....	4,13
Protoxyde d'antimoine.....	72,16
Eau et perte.....	2,79
	400,00

(THÉNARD, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. II, p. 769.)

ANTIMOINE OXYDÉ TERREUX. Voy. ACIDE ANTIMONIEUX.

ANTIMOINE OXYDULÉ. Sb²O.

	Calc.	Tr.	
Antimoine.....	92,37	92,91	92,51
Oxygène.....	7,63		
	400,00		

(MARCHAND, *Journ. f. prakt. Chemie*, 1845.)

ANTIMOINE ROUGE. Voy. ANTIMOINE OXYDÉ SULFURÉ.

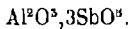
ANTIMOINE SULFURÉ.

Syn. : *Stilbine.*

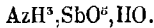
	(a)	(b)	(c)
Antimoine.....	74	39	59
Soufre.....	26	26	25
Silice.....	»	23	40
Arsenic.....	»	3	3
Perte.....	»	9	3
	400	400	400

	(d)	(e)
Antimoine.....	50,84	0,2460
Soufre.....	47,38	0,4886
Silice.....	»	0,5337 plomb.
Arsenic.....	2,65	»
Fer.....	4,83	»
Nickel.....	29,43	»
	402,43	0,9903

(a) BERGMANN, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 140. — (b) (c) GESNOUIN, *id.*, t. LXXVII, p. 103. — (d) (e) THAULOW, *Ann. de Pogg.*, t. XLI, p. 216.

ANTIMOINE SULFURÉ PLOMBO-CU-PRIFÈRE. Voy. BOURNONITE.**ANTIMONIATE D'ALUMINE.**

Alumine.	9,20	642,32
Acide antimonique.	90,80	6338,70
	400,00	6981,02

ANTIMONIATE D'AMMONIAQUE.

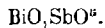
Ammoniaque et eau. ...	43,40	326,94
Acide antimonique.	86,60	2442,90
	400,00	2439,84

ANTIMONIATE D'ARGENT. AgO, SbO³.

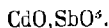
Oxyde d'argent.	40,72	4451,61
Acide antimonique.	59,28	2442,90
	400,00	3564,51

ANTIMONIATE DE BARYTE. BaO, SbO³.

Baryte.	31,47	956,88
Acide antimonique.	68,83	2442,90
	400,00	3069,78

ANTIMONIATE DE BISMUTH.

Oxyde de bismuth.	31,84	2960,75
Acide antimonique.	68,46	2442,90
	400,00	5073,65

ANTIMONIATE DE CADMIUM.

Oxyde de cadmium.	27,38	796,77
Acide antimonique.	72,62	2442,90
	400,00	2909,67

ANTIMONIATES DE CÉRIUM.**ANTIMONIATE DE SESQUIOXYDE. Ce²O³, 3SbO³.**

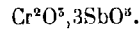
Sesquioxyde de cérium. .	48,64	4449,39
Acide antimonique.	84,39	6338,70
	400,00	7788,09

ANTIMONIATE DE PROTOXYDE. CeO, SbO³.

Protoxyde de cérium. ...	24,20	674,69
Acide.	75,80	2442,90
	400,00	2787,59

ANTIMONIATE DE CHAUX. CaO, SbO³.

Chaux.	44,42	356,02
Acide antimonique.	85,58	2442,90
	400,00	2468,92

ANTIMONIATE DE CHROME.

Sesquioxyde de chrome..	46,67	956,00
Acide antimonique.	83,33	6338,70
	400,00	7294,70

ANTIMONIATE DE COBALT. CoO, SbO³.

Oxyde de cobalt.	48,46	468,99
Acide antimonique.	84,84	2442,90
	400,00	2581,89

ANTIMONIATES DE CUIVRE.**ANTIMONIATE DE BIOXYDE. CuO, SbO³.**

Oxyde noir de cuivre. . .	49,00	495,69
Acide antimonique.	84,00	2442,90
	400,00	2608,59

ANTIMONIATE DE PROTOXYDE. Cu²O, SbO³.

Oxyde rouge de cuivre. .	29,67	894,39
Acide antimonique.	70,33	2442,90
	400,00	3004,29

ANTIMONIATES D'ÉTAIN.**ANTIMONIATE DE BIOXYDE. SnO², 2SbO³.**

Bioxyde d'étain.	42,12	4470,58
Acide antimonique.	87,88	4223,80
	400,00	5695,38

ANTIMONIATE DE PROTOXYDE. SnO, SbO³.

Protoxyde d'étain.	28,33	833,29
Acide antimonique.	74,67	2442,90
	400,00	2948,49

ANTIMONIATES DE FER.**ANTIMONIATE AU MAXIMUM. Fe²O³, 3SbO³.**

Sesquioxyde de fer.	43,37	978,44
Acide antimonique.	86,63	6338,70
	400,00	7347,14

ANTIMONIATE AU MINIMUM. FeO, SbO³.

Protoxyde de fer.	47,24	439,20
Acide antimonique.	82,79	2442,90
	400,00	2552,40

ANTIMONIATE DE LITHINE.

$\text{LiO}, \text{SbO}^{\text{a}}$.		
Lithine.....	7,86	180,37
Acide antimonique.....	92,14	2142,90
	400,00	2293,27

ANTIMONIATE DE MAGNÉSIE.**ANTIMONIATE DE MAGNÉSIE anhydre.**

$\text{MgO}, \text{SbO}^{\text{a}}$.		
Magnésie.....	40,89	258,35
Acide antimonique.....	89,41	2142,90
	400,00	2371,25

ANTIMONIATE DE MAGNÉSIE hydraté.

$\text{MgO}, \text{SbO}^{\text{a}}, \text{HO}$.		
Magnésie.....	40,40	258,35
Acide.....	85,07	2142,90
Eau.....	4,53	442,25
	400,00	2483,50

ANTIMONIATE DE MANGANÈSE.

$\text{MnO}, \text{SbO}^{\text{a}}$.		
Oxyde de manganèse. . .	47,43	445,88
Acide antimonique.....	82,57	2142,90
	400,00	2558,78

ANTIMONIATES DE MERCURE.**ANTIMONIATE DE BIOXYDE. $\text{HgO}, \text{SbO}^{\text{a}}$.**

Bioxyde de mercure.....	39,26	4365,22
Acide antimonique.....	60,74	2142,90
	400,00	3488,42

ANTIMONIATE DE PROTOXYDE. $\text{Hg}^{\text{2}}\text{O}, \text{SbO}^{\text{a}}$.

Protoxyde de mercure... .	55,47	2631,64
Acide antimonique.....	44,53	2142,90
	40,000	4744,54

ANTIMONIATES DE MOLYBDÈNE.**ANTIMONIATE DE BIOXYDE. $\text{MoO}^{\text{2}}, \text{2SbO}^{\text{a}}$.**

Bioxyde de molybdène. . .	45,89	798,52
Acide antimonique.....	84,41	4223,80
	400,00	5024,32

ANTIMONIATE DE PROTOXYDE. $\text{MoO}, \text{SbO}^{\text{a}}$.

Protoxyde de molybdène	24,83	698,52
Acide antimonique.....	75,15	2142,90
	400,00	2841,42

ANTIMONIATE DE NICKEL.

$\text{NiO}, \text{SbO}^{\text{a}}$.		
Oxyde de nickel.....	48,49	469,67
Acide antimonique.....	81,81	2142,90
	400,00	2582,57

ANTIMONIATE DE PALLADIUM.

$\text{PdO}, \text{SbO}^{\text{a}}$.		
Oxyde de palladium.....	26,60	763,90
Acide antimonique.....	73,40	2142,90
	400,00	2878,80

ANTIMONIATES DE PLATINE.

$\text{PtO}^{\text{2}}, \text{2SbO}^{\text{a}}$.		
ANTIMONIATE DE BIOXYDE.		
Bioxyde de platine.....	25,33	1433,50
Acide antimonique.....	74,67	4223,80
	400,00	5659,30

ANTIMONIATE DE PROTOXYDE. $\text{PtO}, \text{SbO}^{\text{a}}$.

Protoxyde de platine....	38,69	4333,50
Acide.....	61,31	2142,90
	400,00	3446,40

ANTIMONIATE DE PLOMB. $\text{PbO}, \text{SbO}^{\text{a}}$.

Oxyde de plomb.....	39,76	4394,50
Acide antimonique.....	60,24	2142,90
	400,00	3507,40

ANTIMONIATE DE PLOMB. Minéral provenant probablement des mines de plomb de la steppe des Kirguises, ou de celles du district de Nertschink.

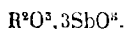
	Tr.	Calc.
Acide.....	64,83	62,04
Oxyde.....	34,74	34,32
Eau.....	6,46	6,67
	400,00	400,00

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 175.)**ANTIMONIATES DE POTASSE.****ANTIMONIATE NEUTRE. $\text{KO}, \text{SbO}^{\text{a}}$.**

Potasse.....	589	21,8	589,92
Acide antimonique.....	2112	78,2	2142,90
	2704	400,0	2702,82

Biantimoniate. $\text{KO}, \text{2SbO}^{\text{a}}$.

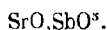
Potasse.....	589	42,25	589,92
Acide antimonique.....	4224	87,75	4223,80
	4813	400,00	4813,72

ANTIMONIATE DE RHODIUM.

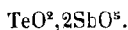
Sesquioxyde de rhodium.....	20,48	4602,70
Acide antimonique.....	79,82	6338,70
	<u>100,00</u>	<u>7941,40</u>

ANTIMONIATE DE SOUDE. NaO, SbO³.

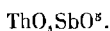
Soude.....	45,61	390,89
Acide antimonique.....	84,39	2142,90
	<u>100,00</u>	<u>2503,79</u>

ANTIMONIATE DE STRONTIANE.

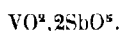
Strontiane.....	23,45	687,28
Acide antimonique.....	76,55	2142,90
	<u>100,00</u>	<u>2800,48</u>

ANTIMONIATE DE TELLURE.

Acide tellureux.....	19,16	4004,76
Acide antimonique.....	80,84	4225,80
	<u>100,00</u>	<u>5227,56</u>

ANTIMONIATE DE THORINIUM.

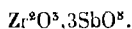
Oxyde de thorinium.....	28,57	844,90
Acide antimonique.....	71,43	2142,90
	<u>100,00</u>	<u>2937,80</u>

ANTIMONIATE DE VANADIUM.

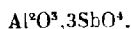
Acide vanadeux.....	20,04	1056,89
Acide antimonique.....	79,99	4225,80
	<u>100,00</u>	<u>5282,69</u>

ANTIMONIATE DE ZINC. ZnO, SbO³.

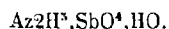
Oxyde de zinc.....	19,24	503,23
Acide antimonique.....	80,76	2142,90
	<u>100,00</u>	<u>2646,13</u>

ANTIMONIATE DE ZIRCONÉ.

Zircone.....	45,25	4140,25
Acide antimonique.....	84,75	6338,70
	<u>100,00</u>	<u>7478,95</u>

ANTIMONITE D'ALUMINE.

Alumine.....	9,61	612,32
Acide antimonique.....	90,39	6038,70
	<u>100,00</u>	<u>6681,02</u>

ANTIMONITE D'AMMONIAQUE.

Ammoniaque et eau....	43,97	326,94
Acide antimonique.....	86,03	2042,90
	<u>100,00</u>	<u>2339,84</u>

ANTIMONITE D'ARGENT. AgO, SbO³.

Oxyde d'argent.....	41,90	4454,64
Acide antimonique.....	58,40	2042,90
	<u>100,00</u>	<u>3464,54</u>

ANTIMONITE DE BARYTE. BaO, SbO³.

Baryte.....	32,22	956,88
Acide antimonique.....	67,78	2042,90
	<u>100,00</u>	<u>2969,78</u>

ANTIMONITE DE CHAUX. CaO, SbO³.

Chaux.....	45,03	356,02
Acide antimonique.....	84,97	2042,90
	<u>100,00</u>	<u>2368,92</u>

ANTIMONITE DE COBALT. CoO, SbO³.

Oxyde de cobalt.....	48,90	468,99
Acide antimonique.....	81,40	2042,90
	<u>100,00</u>	<u>2481,89</u>

ANTIMONITES DE CUIVRE.**ANTIMONITE DE BIOXYDE. CuO, SbO³.**

Oxyde noir de cuivre... ..	49,76	495,69
Acide antimonique.....	80,24	2042,90
	<u>100,00</u>	<u>2508,59</u>

ANTIMONITE DE PROTOXYDE. Cu²O, SbO³.

Oxyde rouge de cuivre.. .	30,69	894,39
Acide antimonique.....	69,31	2042,90
	<u>100,00</u>	<u>2904,29</u>

ANTIMONITES DE FER.**ANTIMONITE DE PEROXYDE. Fe²O³, 3SbO³.**

Peroxyde de fer.....	43,94	978,41
Acide antimonique.....	86,06	6038,70
	<u>100,00</u>	<u>7017,41</u>

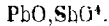
ANTIMONITE DE PROTOXYDE. FeO, SbO³.

Protoxyde de fer.....	47,94	439,20
Acide antimonique.....	82,09	2042,90
	<u>100,00</u>	<u>2452,40</u>

ANTIMONITE DE NICKEL. NiO, SbO³.

Oxyde de nickel.....	48,92	469,67
Acide antimonique.....	84,08	2042,90
	<u>100,00</u>	<u>2482,57</u>

ANTIMONITE DE PLOMB.



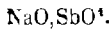
Oxyde de plomb	40,93	4304,50
Acide antimonieux	59,07	2042,90
	100,00	3407,40

ANTIMONITE DE POTASSE.



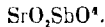
Potasse	22,66	589,92
Acide antimonieux	77,34	2042,90
	400,00	2602,82

ANTIMONITE DE SOUDE.



Soude	46,26	390,89
Acide antimonieux	53,74	2042,90
	400,00	2403,79

ANTIMONITE DE STRONTIANE.



Strontiane	24,33	647,28
Acide antimonieux	75,67	2042,90
	400,00	2660,48

ANTIMONIURES MÉTALLIQUES. Voy. chaque métal en particulier.

ANTIMONPHYLLITE. SbO³.

Syn. : Antimoine oxydé. Voy. ce mot.

Oxygène		45,68
Antimoine		54,32
		400,00

(T. de Min. de Dufrenoy, t. II, p. 654.)

ANTOPHYLLITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	36,00	57,60	36,74	62,66
Magnésie	23,00	29,30	24,35	4,00
Protoxyde de fer	43,00	2,40	43,94	42,00
Id. de magnésite	4,00	»	2,38	3,25
Chaux	2,00	3,55	»	3,33
Alumine	3,00	3,20	»	43,33
Eau	»	3,55	4,67	»
	404,00	99,30	99,08	

(1) A. de Kongsberg, par GILLIS, T. de Min. par Dufrenoy, t. III. — (2) A. de Perth (Canada), par THOMSON, id. — (3) A. de Kongsberg, par VON HALL, id. — (4) JOURN, Journ. des Mines, juin 1810.

ANTRIMOLITE. Voy. MÉSOTYPE.

APATÉLITE des glaises d'Auteuil.

Acide sulfurique	42,90
Peroxyde de fer	53,30
Eau	3,96
Alumine	traces.
	400,46

(MALLET, R. sc. et ind., t. II, p. 255.)

APATITE. V. CHAUX PHOSPHATÉE.

APHANESE. 6CuO, AsO³, PhO³+3HO.

Syn. : Cuivre arséniaté prismatique triangulaire.

Acide arsénique	0,2708
Acide phosphorique	0,0150
Oxyde cuivrique	0,6280
Oxyde ferrique	0,0049
Eau	0,0757
	0,9944

(DAMOUR et DESCLOIZEAUX, C. R., L. XX.)

APHÉRESE. Voy. CUIVRE PHOSPHATÉ.

APHRITE. Voy. CALCAIRE.

APHRODITE. Voy. MAGNÉSITE.

APHRYZITE. Voy. TOURMALINE.

APHTALOSE. Voy. SULFATE DE POTASSE.

APHTHALITE. Voy. POTASSE SULFATÉE.

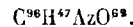
APHTONITE.

Cuivre	32,91
Zinc	6,40
Argent	3,09
Fer	4,34
Cobalt	0,49
Piomb	0,04
Antimoine	24,77
Soufre	30,04
Gangue	4,29
Arsenic	traces.

(SVANBERG, Annuaire de Millon et Reiset, 1849, p. 251.)

APLOME. Voy. GRENAT GROSSULAIRE.

APOCRÉNATE CUIVRIQUE. (Acide de l').

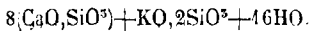


	Tr.	Calc.
Carbone	18,37	49,24
Hydrogène	3,90	3,94
Nitrogène	4,44	4,49
Oxygène	46,62	45,63

(MULDER, Rapp. ann. de Berzelius, 1845.)

Voy. ACIDE APOCRÉNIQUE.

APOPHYLLITE.



Syn. : *Ichthyophthalmo*; *albina*; *tessélite*; *séolite d'hellesta*.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	52,58	51,86	51,86
Chaux ..	24,98	25,20	25,32
Potasse	8,37	5,44	5,34
Eau.....	46,20	46,04	46,90
Acide fluorique... ..	0,64	»	»
	99,77	98,24	99,39
	(4)	(5)	(6)
Silice.....	52,90	52,43	51,33
Chaux	25,21	24,43	23,86
Potasse	5,27	5,27	4,90
Eau.....	46,00	46,20	»
Acide fluorique... ..	0,82	1,54	4,28
	100,20	99,57	

(1) A. de Faroë dite tessélite, par BERZELIUS. — (2) A. de Fassa, par STROMEYER. — (3) A. de Disco, *id.*, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 367. — (4) A. d'Utoå, par BERZELIUS, *id.*, t. XVII, p. 25. — (5) A. d'Uro, par BERZELIUS, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847. — (6) A. d'Andreassberg, par RAMMELSBERG, *id.*

APOPHYLLITE.

Silice.....	55,00	54,00	55,00
Chaux	27,00	28,00	25,00
Magnésie	0,50	»	»
Potasse	»	4,00	2,25
Alumine.....	2,50	»	»
Eau.....	47,00	47,00	45,00
Perte.....	»	»	2,75
	102,00	100,00	100,00

(*Journ. des Mines*, avril 1808, p. 388.)

APORETINE. Voy. RÉSINE DE RHUBARBE.

APOSÉPÉDINE. Voy. A. CASÉIQUE.

APYRITE. Voy. TOURMALINE.

ARABINE. C¹²H¹⁴O¹¹.

Carbone.....	43,84
Oxygène.....	49,85
Hydrogène.....	6,40
Azote.....	0,44
	99,90

GÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 260.)

ARAUCARIA RIDOLFIANA.

Substance huileuse, soluble dans l'éther, et insoluble dans l'alcool. 2,35

Sucre.....	8,79
Caséine.....	18,34
Fibre ligneuse.....	4,66
Amidon.....	69,58
Sels minéraux.....	3,74
Perte.....	0,64

(PIRIA, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 357.)

ARBOUSIER BUSSEROLLE (Arbutus uva ursi). Feuilles.

Acide gallique.....	4,200
Tannin.....	36,400
Résine.....	4,400
Extrait mélé avec du surmalate calcaïque et des traces de sel marin.....	8,842
Apothème d'extractif mélé de citrate calcaïque.....	0,862
Gomme.....	45,700
Extractifs, l'un et l'autre extraits à l'aide de la potasse caustique (la première contenant probablement de l'acide pectine, la seconde de l'apothème de tannin).....	47,600
Fibre ligneuse.....	9,600
Eau.....	6,000
	95,074

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

ARBRE A PAIN (artocarpus incisa). Fruit.

	Onces	Gros	Grains
Feuille amyliacée.....	»	4	33
Albumine végétale et mucus..	»	»	60
Eau ou tout autre principe évaporable.....	2	4	37
Savon végétal.....	»	»	24
Résine.....	»	»	3
Sarcocolle.....	»	»	4
Gluten uni à de la fibrine végétale.....	»	5	58
	4	»	»

(RICORD MADIANNA, *Journ. de Pharm.*, t. XVI, p. 319.)

ARBRE DE JUDEE. Cendres. Parties solubles.

Acide carbonique.....	24,9
— sulfurique.....	3,1
— muriatique.....	0,5
Silice.....	1,0
Potasse.....	70,5
Soude.....	400,0

ARBRE DE JUDÉE. Cendres. Parties insolubles.

Acide carbonique.....	34,0
— phosphorique.....	7,5
Silice.....	2,4
Chaux.....	46,0
Magnésie.....	7,2
Oxyde de fer.....	4,3
— de manganèse.....	0,7
Charbon, etc.....	»
	99,1

Phosphate de chaux.....	11,4
— de fer.....	3,2

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

ARBRE DE LA VACHE. Suc laiteux.

Eau.....	57,3
Albumine végétale.....	0,4
Matière cireuse.....	3,8
Matière résineuse.....	31,4
Gomme et sucre.....	4,7
Sels fixes.....	0,4
	98,0

(HEINTZ, Journ. de Pharm., 3^e série, t. VI, p. 380.)**ARDOISE.**

Silice.....	46
Alumine.....	26
Magnésie.....	8
Carbonate de chaux.....	4
Fer.....	44
	98

(KIRWAN, Elém. de Ch. de Chaptal, t. II, p. 90.)

AREC-CACHOU.

Acide gallique.	
Beaucoup de tannin.	
Acétate d'ammoniaque.	
Un principe analogue à celui des légumineuses.	
Une matière rouge insoluble.	
Elaïne et stéarine.	
Huile volatile.	
Gomme.	
Oxalate de chaux.	
Fibre ligneuse.	
Sels minéraux.	
Oxyde de fer et silice.	

(HENRY, Journ. de Ph., t. X, p. 312.)

ARENDALE. Voy. ÉPIDOTE.**ARFVEDSTONITE.**

	(1)	(2)
Silice.....	50,508	49,27
Chaux.....	4,560	4,50
Magnésie.....	»	0,42
Protoxyde de fer.....	31,548	36,12
— de manganèse.....	8,920	0,62
Alumine.....	2,488	2,00
Soude avec trace potasse.....	»	8,00
Chlore.....	»	0,24
Eau.....	0,960	»
	95,984	98,17

(1) A. de Faroë, par THOMSON. — (2) A. du Groënland, par KOBELL.

(Tr. de Min. par Dufrénoy, t. III, p. 593.)

ARGENT. Ag.Équiv⁴ 1351,64. Dens⁴ 10,474. Fus⁴ au rouge cerise.

Genre minéralogique, voy. les espèces ARGENT NATIF, ARGENT AMALGAMÉ, ARQUÉRITE, ARGENT ANTIMONIAL, ARGENT ARSÉNICAL, ARGENT SULFURÉ, ARGENT SULFURÉ FRAGILE, POLYBASITE, ARGENT SULFURÉ ANTIMONIFÈRE ET PLOMBIFÈRE, ARGENT SULFURÉ FLEXIBLE, STERNBERGITE, ARGENT ANTIMONIÉ SULFURÉ, PROUSTITE, MIARGYRITE, ARGENT SÉLÉNIURÉ, ARGENT CHLORURÉ, ARGENT IODURÉ, BROMURE D'ARGENT, ARGENT CARBONATÉ.

ARGENT AIGRE. Voy. ARGENT SULFURÉ FRAGILE.**ARGENT AMALGAMÉ.** AgHg².Syn. : *Mercuré argental.*

Mercuré.....	64
Argent.....	36
	100

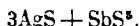
(KLAPROTH, Tr. de Min. par Dufrénoy, t. III, p. 161.)

ARGENT ANTIMONIAL. Ag⁴Sb.Syn. : *Discrease.*

	(1)	(2)
Argent.....	76	77
Antimoine.....	24	23
	100	100

(1) A. de Wolfach, par KLAPROTH, Ann. de Ch., t. XI, p. 2. — (2) A. d'Andreasberg, id.

ARGENT ANTIMONIÉ SULFURÉ.



Syn. : *Argent rouge; argyritrose; aéro-site.*

	(1)	(2)	(3)
Argent.....	60,20	57,45	58,95
Antimoine.....	21,80	24,59	22,85
Soufre.....	48,00	47,76	46,61
Gangue.....	»	»	0,29
	<u>100,00</u>	<u>99,80</u>	<u>98,70</u>

(1) A. du Mexique, par VOELKER. *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 179. — (2) A. de Zacatecas, par BORTIER. — (3) A. d'Andreasberg, par BONSORFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 14.)

ARGENT ANTIMONIÉ SULFURÉ. Argent d'Andreasberg contient au quintal.

Argent.....	60,0 grains.
Régule d'antimoine.....	20,3
Soufre.....	41,7
Acide sulfurique sec.....	8,0
	<u>100,0</u>

Mine d'argent rouge clair, cristallisée du puits du prince électoral Frédéric-Auguste à Freiberg, contient :

Argent.....	62,0 grains.
Régule d'antimoine.....	18,5
Soufre.....	41,0
Acide sulfurique sec.....	8,5
	<u>100,0</u>

(KLAPROTH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVIII, p. 87.)

ARGENT ANTIMONIÉ SULFURÉ.

	(1)	(2)
Argent.....	60	56,6748
Antimoine.....	49	46,4300
Soufre.....	47	45,0666
Oxygène.....	4	42,4286
	<u>100</u>	<u>100,0000</u>

(1) A. d'Andreasberg, par KLAPROTH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 6. — (2) *Id.*, par VANQUELIN, *Journ. des Mines*, pluviôse an IV, p. 4.

ARGENT ANTIMONIÉ SULFURÉ NOIR. Voy. ARGENT SULFURÉ FRAGILE.

ARGENT ARSÉNICAL. (Ag,F)⁴,As.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Argent..	44,06	6,56	44,06	42,75
Fer....	47,89	38,25	20,25	44,25
Arsenic..	62,90	38,29	59,94	35,00
Antim... »	»	»	»	4,00
Soufre... »	5,75	46,87	5,76	4,00
	<u>100,60</u>	<u>99,97</u>	<u>100,04</u>	<u>100,00</u>

(1) (2) (3) A. d'Andreasberg, par DUMÉNIL. — (4) *Id.*, par KLAPROTH. (*Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 165.)

ARGENT ARSÉNIO-SULFURÉ. Voyez PROUSTITE.

ARGENT AURIFÈRE de Schlanberg en Sibérie.

Or.....	28
Argent.....	72
	<u>100</u>

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 417.)

ARGENT BLANC. Voy. PLOMB SULFURÉ.

ARGENT CARBONATÉ de Wolsach en Souabe.

Oxyde d'argent.....	72,5
Acide carbonique.....	12,2
Oxyde d'antimoine.....	15,3
	<u>100,0</u>

(T. des Essais de Berthier, t. II, p. 809.)

ARGENT CHLORURÉ.

Syn. : *Argent muriaté; argent corné.*

	(1)	(2)	(3)
Argent.....	67,75	68	76
Chlore.....	27,50	32	24
Gangue et mélange... »	8,00	»	»
	<u>103,25</u>	<u>100</u>	<u>100</u>

(1) A. de la Saxe, par KLAPROTH. — (2) A. de la Sibérie, *id.* — (3) A. du Pérou, *id.*

(T. de Min. par Dufrenoy, t. III, p. 188.)

ARGENT CHLORURÉ. Minerai du Pérou.

Argent métallique.....	40,2
Chlorure d'argent.....	44,4
Carbonate de chaux ferrifere.....	44,8
Argile bitumineuse.....	3,6
	<u>100,0</u>

ARGENT CHLORURÉ. La gangue est un calcaire ainsi composé :

Carbonate de chaux.....	76,2
— de magnésie.....	14,8
— de fer.....	5,0
— de manganèse.....	3,4
	<u>99,4</u>

(T. des Essais de Berthier, t. II, p. 810.)

ARGENT CHLORURÉ. Minerai noir du filon de la Descubridora, à Chanareillo (Chili).

Chlorure d'argent.....	22,9
Argent métallique.....	8,2
Antimoine et soufre.....	0,4
Carbonate de chaux.....	39,7
	<u>71,2</u>

A reporter.....

Report.	71,4
Carbonate de magnésie.	4,8
Carbonate de zinc.	42,8
Fer, alumine et zinc.	7,2
Argile insoluble.	5,1
	<u>98,4</u>

(DOMETKO, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. IV, p. 173.)

ARGENT CORNÉ. Voy. ARGENT CHLORURÉ.

ARGENT FULMINANT. Voy. FULMINATE D'ARGENT.

ARGENT GRIS ANTIMONIAL. Voy. ARGENT SULFURÉ ANTIMONIFÈRE ET PLOMBIFÈRE.

ARGENT IODURÉ.

	(1)	(2)
Argent.	64,25	77,4
Iode.	46,89	22,6
	<u>111,14</u>	<u>100,0</u>

(1) A. du Chili, par DOMETKO. — (2) A. de Zacatecas, par VAUQUELIN.

(*Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 189.)

ARGENT MOLYBDIQUE. Voy. TELLURE NATIF.

ARGENT MURIATÉ. Voy. ARGENT CHLORURÉ.

ARGENT NATIF.

Oxyde de fer brun.	74,00
Silice.	3,50
Sable.	4,00
Argent.	44,00
Eau.	8,50
	<u>98,00</u>

(KLAPROTH, *Journ. des Mines*, mai 1812, p. 344.)

ARGENT NATIF de Curcy.

Argent.	90
Cuivre.	40
	<u>130</u>

(BERTIER, *Ann. des Mines*, t. XI, p. 72.)

ARGENT NATIF de Chuldner-Hutte.

Argent.	93,00
Cuivre.	2,43
Plomb.	4,60
Arsenic.	4,40
Zinc.	4,00
Fer.	0,50
Antimoine.	trace.
	<u>99,63</u>

(KERSTEN, *Ann. des Mines de Saxe*, Freiberg, 1839.)

ARGENT NOIR. Voy. ARGENT SULFURÉ FRAGILE.

ARGENT ROUGE. Voy. ARGENT ANTIMONIFÈRE SULFURÉ.

ARGENT SÉLÉMIURÉ.

Argent.	65,56
Plomb.	4,91
Sélénium.	25,93
	<u>96,40</u>

(ROSE, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 187.)

ARGENT SULFURÉ.

Syn. : *Argent vitreux.*

	(1)	(2)
Argent.	86,5	86,39
Soufre.	43,5	43,64
	<u>130,0</u>	<u>130,00</u>

(1) A. d'Himmelfurst, par KLAPROTH. — (2) A. de Joachimstal, *id.*

(*Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 165.)

ARGENT SULFURÉ ANTIMONIFÈRE ET PLOMBIFÈRE.

Syn. : *Argent gris antimonial.*

	(a)	(b)
Argent.	22,93	52,87
Plomb.	30,27	cuivre. 30,83
Antimoine.	27,38	fer. 0,34
Soufre.	48,74	45,96
	<u>99,32</u>	<u>100,00</u>

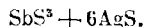
(a) WUSHLER, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 174. — (b) STROMMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 401.

ARGENT BISMUTHÉ de Copiopo.

	(1)	(2)
Argent.	60,4	45,0
Bismuth.	40,4	27,0
Cuivre.	7,8	0,9
Arsenic.	2,8	3,0
Gangue.	49,2	0,0
Fer.	»	4,3
Soufre.	»	46,3
	<u>100,0</u>	<u>66,5</u>

(1) A. par DOMETKO, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (2) A. de Schapsbach, par KLAPROTH.

ARGENT SULFURÉ FRAGILE.



Syn. : *Argent sulfuré aigre; argent antimonié sulfuré noir; argent noir.*

	(1)	(2)
Argent.	66,50	68,54
Cuivre.	0,50	0,64
A reporter.	67,00	69,18

(1) A. de Freiberg, par KLAPROTH. — (2) A. de Schemnitz, par ROSE.

Report	67,00	69,18
Fer	5,00	»
Antimoine	10,00	14,68
Soufre	12,00	16,42
	94,00	100,28

Tr. de Min par Dufrénoy, t. III, p.

ARGENT TELLURÉ.

	(1)	(2)	(3)
Argent	82,63	62,42	62,30
Fer	»	0,24	0,50
Tellure	17,37	36,92	36,89
	100,00		

(1) A. de Siranowski (Sibérie). par H. ROSE, Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 308. — (2) A. d'Allai, par G. ROSE, Ann. de Ch. et de Ph., t. XLIV, p. 429.

ARGENT VITREUX. Voy. ARGENT SULFURÉ.

ARGENTINE.

Syn. : *Chaux carbonatée nacrée.*

ARGILE.

Syn. : *Thon, lithomarge.*

Argiles rangées par ordre alphabétique de localités.

ARGILE D'ANTRAGUES. Voy. tableau 4	4
— D'ARGENTIÈRES —	2
— D'ANDENNES —	3
— D'ABONDANT —	4
— D'ANGLEUR —	4
— D'ASIE —	5
— D'ANGLETERRE —	4, 4
— DE BLAIGNES —	2
— DE BAYES —	7
— DE BELGIQUE —	4, 3, 4
— DE BAVIÈRE —	6
— DE CABANAS —	5
— DE COLOGNE —	4
— DE CLARAC —	2
— DU CREUSOT —	3
— DE COULOMMIERS —	5

ARGILE DE COMBAL près Cormayeur (Savoie).

Silice	44,0
Alumine	20,0
Oxyde de fer	19,0
Chaux	2,0
Magnésie	4,0
Oxyde de cuivre	1,5
Oxyde de plomb	3,0
Eau	7,5
	98,0

(LAUGIER, Bull. Philom., 1823, p. 166.)

ARGILE DE DREUX. Voyez tableau	4
— DE DEVONSHIRE —	4

ARGILE DU DÉP. de la Moselle. V. tableau	4
— de la Nièvre —	4, 6, 7
— de l'Aveyron —	2
— de Seine-et-Marne —	2, 3
— de la Charente —	2
— de l'Indre —	2
— du Lot —	2, 6
— de la Seine-Inférieure —	3, 4
— de Saône-et-Loire —	3
— de l'Allier —	3, 4
— du Gard —	5
— de l'Yonne —	6
— du Cher —	6
— de la Marne —	7
— de la Somme —	7

ARGILE D'ÉCHANTÈRES. Voy. tableau	4
— DE FRANCFORT —	2
— DE FIGEAC —	6

ARGILES DE FORGES.

Alumine	46,0
Silice	63,0
Chaux	4,0
Fer	8,0
Eau évaporée	10,0
Perte	2,0
	100,0

(FOURCROT, Journ. des Mines, prairial an II, p. 224.)

Voy. Tableau 2.

ARGILE DE HAYANGES. Voy. tableau 4	4
— D'HÉGANAS —	3
— DE HESSE —	4

ARGILE D'HAMPSHIRE.

Silice	54,8
Alumine	25,0
Carbonate calcaire	3,3
Carbonate de magnésie	0,7
Oxyde de fer	3,7
Perte	15,5
	100,0

(BERGMANN, Ann. de Ch., t. XIV, p. 41.)

ARGILE DES ÎLES FÉROË.

Silice	50,99
Alumine	7,39
Peroxyde de fer	21,24
Oxyde de titane	0,46
Magnésie	49,96
	100,04

(FORCHAMMER, R. sc. et ind., 2^e série, L II, p. 139.)

ARGILE DE LEYVAL. Voy. tableau 2	2
— DE L'ARGENTIERES. —	2
— DE LA BOUCHADE. —	3
— DE LIVERNON. —	6

ARGILE DE LEMNOS.

Silice	47,0
Alumine	49,0
Carbonate calcaire	5,4
Carbonate de magnésie	6,2
Oxyde de fer	5,4
Perte	47,0
	<u>400,0</u>

(BERGMANN, *Ann. de Ch.*, t. XIV, p. 140.)

ARGILE DE MONTMARTRE.

Alumine	49,00
Silice	66,25
Chaux	7,50
Fer	6,75
Perte	0,50
	<u>400,00</u>

(FOURCROY, *Journ. des Mines*, praerial an II, p. 221.)

ARGILE DE MORET. Voy. tableau 2

— DE MONTEREAU. —	3
— DE MONTLUÇON. —	3
— DE MONTMARENS. —	4
— DE MADRID. —	5

ARGILE DE MORAVIE, servant à la fabrication des pots de verrerie.

Silice	45,8
Alumine	40,4
Eau	13,8
	<u>400,0</u>

DEBETTE, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. II, p. 362.)

ARGILE DE NAMUR. Voy. tableau 3

— DE NEMOURS. —	2
— DE NUZEFOUL. —	2

ARGILE DE NEVREUX. Cinq morceaux.

1.	{	31,5 Alumine.
		68,5 Silice.
2.	{	33,0 Alumine.
		67,0 Silice.
3.	{	35,0 Alumine.
		65,0 Silice.
4.	{	38,0 Alumine.
		62,0 Silice.
5.	{	40,0 Alumine.
		60,0 Silice.

(HASSENFRATZ, *Ann. de Ch.*, t. XIV, p. 145.)

ARGILE D'OSMUDE.

Silice	60,0
Alumine	44,4
Carbonate calcaire	5,7
Carbonate de magnésie	0,5
Oxyde de fer	4,7
Perte	18,0
	<u>400,0</u>

(BERGMANN, *Ann. de Ch.*, t. XIV, p. 141.)

ARGILE DE PROVINS, employée dans la fabrication des faïences et poteries grossières, à pâte poreuse et rougeâtre.

Silice	57,0
Alumine	37,0
Peroxyde de fer	4,7
Chaux	4,0
	<u>99,7</u>

(AUBERT, *T. de Ch. de Dumas*, t. II, p. 470.)

ARGILE DE POURAIN. Voy. tableau 6

— DE PASSAU. —	6
— DE POUQUES. —	7
— DE PARIGNY. —	7
— DE PÉRONNE. —	7
— DE PANTIN. —	8
— DE QUINCY. —	5

ARGILE DE REIMS. Voy. tableau 6.

ARGILE DE REYKUM (Islande).

Silice	82,30
Alumine	42,64
Oxyde de fer	5,00
	<u>99,94</u>

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

ARGILE. Wake tendre, de Siegen (grand-duché du Rhin).

Silice combinée	64,4
Alumine	20,8
Potasse	7,5
Magnésie	2,8
Silice gélatineuse	4,5
Humidité	4,0
	<u>98,0</u>

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 232.)

ARGILE DE STRASBOURG. Voy. tableau 4

— DE SAINT-AMAND. —	4, 6
— DE STOURBRIDGE. —	4
— DE SUÈDE. —	3
— DE SAINT-AUBIN. —	4
— DE SALINELLE. —	5
— DE SOUILLAC. —	6
— DE SAINT-GEORGE. —	6
— DE SAINT-OUEN. —	8

ARGILE DES TERRAINS D'ALLUVION.

Charbon	49,65
Soufre	2,85
Silice	40,00
Alumine	46,00
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	40,75
	404,45

(KLAPROTH, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 503.)

ARGILE DE VITRY. Voy. tableau 7.

ARGILE DE VANVRES, près Paris.

Alumine	32,25
Silice	63,50
Chaux	0,25
Fer	3,75
Perte	0,25
	400,00

(FOUCROY, *Journal des Mines*, prairial an II, p. 224.)

TABLEAU 1.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice	0,710	0,667	0,661	0,667	0,637	0,630	0,667
Alumine	0,190	0,182	0,198	0,216	0,207	0,230	0,240
Magnésie		0,006					0,012
Oxyde de fer		0,016	0,063	0,025	0,040	0,013	0,012
Eau	0,090	0,120	0,075	0,090	0,103	0,120	0,066
Sable		0,015					0,003
	0,990	1,006	0,997	0,998	0,987	0,993	1,000

(1) Argile d'Antragues, près de Jemmapes en Belgique, excellente pour les pots de verrerie.

(2) Terre à pipe de Strashourg.

(3) Argile de Hayanges (département de la Moselle), employée à faire des briques réfractaires.

(4) Argile de Saint-Amand (département de la Nièvre); on en fait de la poterie commune, dite *cuite en gris*.

(5) Argile de Stourbridge, en Angleterre; on l'emploie pour faire des pots de verrerie et des creusets à fondre l'acier.

(6) Cymelite (Klaproth).

(7) Terre à pipe des environs de Cologne.

TABLEAU 2.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice	0,582	0,559	0,540	0,520	0,484	0,500	0,472
Alumine	0,280	0,268	0,300	0,316	0,300	0,327	0,324
Magnésie		0,025				0,015	
Oxyde de fer	0,035	0,010		0,044	0,222		0,030
Eau	0,100	0,136	0,156	0,126	0,180	0,160	0,160
	0,997	0,998	0,996	1,006	1,186	1,002	0,986

(1) Argile de Clarac (département de l'Aveyron); on dit qu'elle fait partie d'un terrain houiller.

(2) Argile de Blaignes, entre Nemours et Moret (département de Seine-et-Marne).

(3) Argile de Vire (département du Calvados), dite *terre à foulon de Normandie*, parce qu'on l'emploie dans tout l'ouest de la France pour foulonner les draps.

(4) Argile de Leyval (département de la Charente-Inférieure); elle est très-bonne pour faire des pots de verrerie.

(5) Argile de Argentières (département de l'Indre).

(6) Argile des environs de Francfort-sur-le-Mein; on s'en sert pour faire de l'alun.

(7) Argile de Nuzejou (département du Lot); on l'emploie dans le midi pour faire des pots de verrerie.

TABLEAU 5.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice.....	0,569	0,650	0,644	0,617	0,540	0,554	0,520
Alumine.....	0,219	0,240	0,246	0,247	0,250	0,264	0,270
Magnésie.....	0,006				trace		
Oxyde de fer.....	0,034	trace	trace	0,022	0,060	0,042	0,020
Eau.....	0,174	0,110	0,100	0,100	0,140	0,120	0,190
	1,002	1,000	0,990	0,986	0,990	0,980	1,000

(1) Argile d'Héganas, en Suède (Karsten); elle provient d'un terrain houiller et passe pour être très-réfractaire.

(2) Argile de Forges (département de la Seine-Inférieure); elle est excellente pour faire des pots de verrerie.

(3) Argile de la Cologne, près de Montereau (département de Seine-et-Marne); elle alimente plusieurs fabriques de faïence dite *anglaise*.

(4) Argile du Montet, près du Creusot (département de Saône-et-Loire); on en fait d'excellentes briques réfractaires pour la construction des cheminées des hauts fourneaux.

(5) Argile de Vanvres, près Paris; on en fait des fourneaux de laboratoire.

(6) Argile de la Bouchade, près de Montluçon (département de l'Allier); on l'emploie dans la verrerie à bouteilles de Souvigny, pour faire les pots que l'on trouve très-bons.

(7) Argile d'Andennes, près de Namur (en Belgique); on s'en sert pour faire des creusets dans lesquels on prépare le laiton.

TABLEAU 4.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice.....	0,492	0,492	0,506	0,469	0,496	0,465
Alumine.....	0,340	0,340	0,352	0,364	0,374	0,349
Magnésie.....				0,010		
Oxyde de fer.....			0,004			0,030
Eau.....	0,164	0,164	0,131	0,148	0,112	0,152
	0,996	0,996	0,993	0,991	0,982	0,996

(1) Argile de Saint-Aubin-les-Foux (département de la Seine-Inférieure), dite *terre à Suédois*; on s'en sert pour faire des creusets à laiton.

(2) Argile d'Echassières, près de Montmarant (département de l'Allier); on l'emploie pour faire les pots qui servent à la fusion des minerais d'antimoine.

(3) Argile d'Abondant, près de Dreuix (département d'Eure-et-Loir); c'est avec cette argile qu'on fait les gazettes à porcelaine dans la manufacture de Sèvres.

(4) Argile d'Angleur, près de Liège (Belgique).

(5) Argile de Devanshire (Angleterre), réputée très-réfractaire.

(6) Argile de Hesse (Allemagne), qui sert à faire des creusets qui portent ce nom.

TABLEAU 3.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice.....	0,500	0,538	0,540	0,510	0,540
Magnésie.....	0,250	0,238	0,240	0,198	0,190
Alumine.....		0,012	0,008	0,030	
Eau.....	0,250	0,200	0,200	0,220	0,170
Oxyde de fer.....			0,006	0,014	0,080
Sable.....				0,028	
	1,000	0,988	0,994	1,000	0,980

- (1) Argile de l'Asie Mineure.
(2) Argile de Cabanas, près de Madrid.
(3) Argile de Coulommiers (Seine-et-Marne).
(4) Argile de Salinelle (Gard).
(5) Argile de Quincy.

TABLEAU 6.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice.....	0,740	0,412	0,490	0,410	0,800	0,695	0,744
Alumine.....		0,147	0,240	0,286			
Magnésie.....		0,010					
Chaux.....			0,020				
Oxyde de fer.....		0,082	0,062	0,123	0,120	0,235	0,266
Hydrate de fer.....							
Pyrites.....	0,030	trace					
Charbon.....		0,339					
Eau et bitume.....	0,230	0,010	0,180	0,169	0,076	0,070	0,090
	1,000	1,000	0,992	0,988	0,996	1,000	1,100

- (1) Argile bitumineuse dite *cedres de Reims* (département de la Marne).
(2) Plombagine de Passau (en Bavière); on en fait des creusets qui jouissent d'une grande réputation.
(3) Argile de Livernon, près de Figeac (département du Lot); on en fait une poterie rouge fort jolie qui ressemble à la poterie étrusque.
(4) Argile de Souillac (département du Lot).
(5) Ocre jaune de Pourain (département de l'Yonne); d'un jaune pâle.
(6) Ocre jaune de Saint-Georges-sur-la-Prée (département du Cher).
(7) Ocre jaune de Saint-Amand (département de la Nièvre).

TABLEAU 7.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	0,394	0,455	0,354	
Alumine.....	0,202	0,155	0,111	0,285
Magnésie.....				
Oxyde de fer.....	0,050	0,040		0,030
Carbonate de chaux.....	0,262	0,180	0,411	0,465
Carbonate de magnésie.....	0,042		0,016	0,035
Eau.....	0,050	0,120	0,108	0,040
Sable.....		0,050		0,145
	1,000	1,000	1,000	1,000

(1) Marne de Bayes (département de la Nièvre).

(2) Terre végétale de Parigny, près de Pougues (département de la Nièvre), désignée sous le nom de *Chandeuse* ou *arbuté*.

(3) Marne des environs de Péronne (département de la Somme); on emploie cette poudre en guise de ciment. et on dit qu'elle produit d'excellent mortier hydraulique.

(4) Marne de Vitry (département de la Marne); on l'exploite pour amender les terres.

TABLEAU 8.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice.....	0,328	0,505	0,570	0,510	0,506
Alumine.....	0,104	0,128	0,103	0,140	0,105
Magnésie.....		0,040	0,030	0,134	0,072
Oxyde de fer.....	0,052	0,070	0,067	0,030	0,057
Carbonate de chaux.....	0,384				
Carbonate de magnésie.....	0,022				
Eau.....	0,196	0,257	0,230	0,182	0,260
Sable.....					
	1,086	1,000	1,000	0,996	1,000

(1) Terre à foulon d'Angleterre, 1^{re} qualité.

(2) *Id.* *id.* 2^e qualité.

(3) *Id.* *id.* 3^e qualité.

(4) Argile magnésienne de Saint-Ouen, près de Paris.

(5) Argile magnésienne de Pantin, près de Paris.

(*Tr. des Essais de Berthier, t. I, p. 52.*)

ARGILES

ARGILES

ARGILES CONSIDÉRÉES D'APRÈS LEUR EMPLOI.
Voir les tableaux qui précèdent.

ARGILE DU CANTON DE RICHMOND, employée
comme aliment.

Silice.....	34
Oxyde de fer.....	42
Alumine.....	34
Magnésie.....	40
Eau.....	42
Perte.....	4
	<hr/>
	100

(GOTTING, *Inst.*, 1837.)

ARGILE DES ALUNIERS A STRASBOURG.

Silice.....	50,0
Alumine.....	32,7
Magnésie.....	4,5
Oxyde de fer.....	trace.
Eau.....	46,0
	<hr/>
	100,2

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. XII, p. 234.)

ARGILE.

	(1)	(2)
Alumine.....	34,09	44,29
Silice.....	43,44	47,35
Eau.....	49,25	8,36
Chaux.....	2,30	»
Oxyde de fer.....	0,75	»
Perte.....	0,55	»
	<hr/>	<hr/>
	100,05	100,00

(1) Boules pyrométriques, par GAZERAN, *Ann. de Ch.*, t. XXXVI, p. 102. — (2) *Id.*, par GUYTON-MORVEAU, *id.*, t. LXXIV, p. 131.

ARGILE PLASTIQUE des pots de la verrerie
de Sèvres.

Alumine.....	40
Silice.....	60
	<hr/>
	100

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 275.)

ARGILE D'ALGER servant à la fabrication des
tuiles et briques

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	31,50	25,00	54,00
Alumine.....	42,76	40,30	
Quartz.....	43,74	40,70	
Carbon. de chaux.....	»	43,00	
A reporter...	58,00	89,00	91,50

(1) A. à l'état de brique du commerce. — (2) A. à faible cuisson de briques. — (3) A. à l'état naturel.

Report....	58,00	89,00	91,50
Chaux.....	36,00	6,00	»
Peroxyde de fer..	6,00	5,00	4,00
Eau.....	»	»	4,50
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	100,00	100,00	100,00

(BERTHIER.)

ARGILE pour les creusets.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	0,709	0,646	0,723
Alumine.....	0,248	0,344	0,495
Oxyde de fer.....	0,038	0,040	0,039
Eau.....	»	»	0,048
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	0,995	1,000	0,975

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	0,710	0,652	0,674
Alumine.....	0,230	0,250	0,320
Oxyde de fer.....	0,040	0,072	0,008
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	0,980	0,974	1,002

	(7)	(8)	(9)
Silice.....	0,680	0,680	0,776
Alumine.....	0,290	0,280	0,190
Magnésie.....	0,005	»	0,028
Oxyde de fer.....	0,022	0,020	0,003
Eau.....	»	0,010	»
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	0,997	0,990	0,997

(1) Creusets de Hesse. — (2) Creusets de Paris, de la fabrique de Beauvais; ils sont excellente. — (3) Creusets de Savignies, près de Beauvais, fabriqués par Deyeux fils. — (4) Creusets qu'on emploie en Angleterre dans les fabriques d'acier fondu. — (5) Creusets de la verrerie de Beigneaux, près de Nemours (département de Seine-et-Marne). — (7) Creusets d'une verrerie de Bohême. — (8) Briques dont on se sert pour construire le creuset des hauts fourneaux du Creusot. — (9) Briques de Sevelles, près de Provins (département de Seine-et-Marne)

(T. des Essais de Berthier, t. I, p. 67.)

ARGILES DES USINES A FER.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	64,85	44,80	56,72
Alumine.....	22,37	34,46	21,88
Oxyde de fer.....	3,35	4,35	3,00
Manganèse et alumine avec un peu de magnésie...	0,53	0,64	1,20
Chaux.....	trace.	trace.	trace.
Perte par la calcination.....	8,50	16,00	17,40
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	99,60	100,22	100,20

(1) A. de Stourbridge. — (2) A. de Rouen. — (3) A. d'Hoganas.

(NOEBERATH, *Arch. de Karsten*, t. VII, p. 371.)

ARGILES plastiques et argiles réfractaires.

	Silice.	Alumine.	Oxyde de fer.	Chaux	Magnésie.	Eau.
Du Devonshire.....	49,60	37,40	0,00	0,00	0,00	44,20
Harfort.....	65,24	25,23	4,52	4,24	0,00	7,52
D'Andennes.....	52,00	27,00	2,00	0,00	0,00	49,00
De Hesse.....	47,50	34,37	4,24	0,50	4,00	44,50
Lithomarge de Rochiltz en Saxe.,	48,23	36,60	2,75	0,00	»	44,00
Abondant près Dreux.....	50,60	35,20	0,40	»	0,00	43,40
Arcueil.....	62,44	22,00	3,09	4,68	0,00	44,04
Vanvres près Vaugirard.....	51,84	26,40	4,91	2,25	0,23	44,58
Dourdan.....	60,60	26,39	2,50	0,84	0,00	9,20
Forges-les-Eaux.....	65,00	24,00	»	0,00	0,00	41,00
Gaujac.....	46,50	38,40	»	»	»	44,50
Valendar près Coblentz.....	66,70	24,00	4,20	»	4,20	6,75
Montereau.....	64,40	24,60	»	»	»	40,00
Nevers.....	62,50	23,45	»	2,30	»	42,65
Provins.....	50,95	34,45	4,62	4,75	4,80	42,60
Strasbourg.....	66,70	18,20	4,60	0,00	0,60	42,00
Stourbridge.....	63,70	22,70	2,00	0,00	0,00	40,30

(Tr. de Min. par Dufrénoy, t. III, p. 259.)

ARGILE. CIMENT.

	(1)	(2)
Terre siliceuse ou sable...	57,00	44,00
Terre calcaire.....	6,30	7,50
Fer.....	8,50	8,50
Terre alumineuse ou argile pure.....	28,00	»
	400,00	

(1) C. de Dordrecht. — (2) C. d'Amsterdam.

(KASTELEYN, Journ. des Mines, prairial an III, p. 84.)

ARGILE. CIMENT HYDRAULIQUE.

Silice.....	38,0
Chaux.....	50,0
Alumine.....	6,5
Magnésie.....	2,0
Peroxyde de manganèse.....	3,5
	400,0

(Tr. des Essais de Berthier, t. I, p. 439.)

ARGILE. CIMENT ROMAIN des Anglais.

Chaux.....	53,40
Argile.....	36,00
Oxyde de fer.....	8,60
	400,00

(Tr. de Min. de Dufrénoy, t. II, p. 241.)

ARGILE. POUZZOLANES d'Italie (médiocre).

Quartz divisé.....	3,00
Silice.....	47,66
Alumine.....	44,33
Peroxyde de fer.....	40,33
Magnésie.....	3,86
Chaux combinée.....	7,66
Potasse.....	4,40
Soude.....	3,73
Eau et principes volatils.....	8,03
	400,00

ARGILE. POUZZOLANES d'Agen.

Carbonate de chaux.....	22,90
Sable fin.....	24,80
Peroxyde de fer.....	2,00
Chaux combinée.....	2,00
Argile... { Silice.....	27,27
{ Alumine.....	24,03
	400,00

ARGILE. POUZZOLANE artificielle d'Afrique.

Sable palpable.....	24,50
Silice.....	40,50
Alumine.....	24,50
Peroxyde de fer.....	40,50
Carbonate de chaux.....	6,00
	400,00

ARGILE. POZZOLANE artificielle de Calais.

Quartz.....	42,00	42,20
Silice.....	30,00	30,51
Alumine.....	9,00	9,45
Peroxyde de fer.....	40,00	40,46
Carbonate de chaux.....	22,90	37,98
Chaux combinée.....	8,40	»
Eau.....	8,00	»
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

ARGILE. POZZOLANE de Chamboran (Isère).

	(1)	(2)
Quartz.....	9,00	40,00
Silice.....	39,60	44,00
Alumine et traces de fer...	40,50	43,00
Chaux et magnésie.....	0,90	4,00
Eau.....	40,00	»
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) P. à l'état naturel. — (2) P. après cuisson de 600 à 700°.

ARGILE. POZZOLANE du Cantal, formation lacustre.

	(1)	(2)
Silice.....	49,37	26,70
Alumine.....	43,50	48,60
Traces de fer.....	»	»
Magnésie.....	0,55	0,76
Chaux.....	4,23	53,94
Carbonate de chaux.....	62,35	»
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) Après cuisson entre 600 et 700°. — (2) Id. au-dessus de 700°.

ARGILE. POZZOLANE du Gard, terre à pipes.

	(1)	(2)
Quartz.....	4,50	4,77
Silice.....	51,83	59,53
Alumine et traces de fer...	33,34	38,70
Eau.....	43,33	»
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) P. à l'état naturel. — (2) P. après cuisson entre 600 et 700°.

ARGILE. POZZOLANE de Grenoble.

	(1)	(2)
Sable très-fin.....	20,60	26,50
Carbonate de chaux.....	15,96	3,44
Chaux et magnésie.....	5,04	41,06
Peroxyde de fer.....	7,50	6,25
Argile. { Silice.....	34,40	32,50
{ Alumine.....	46,50	15,75
Eau hygrométrique.....	»	3,50
Perte.....	»	4,00
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) P. naturelle. — (2) P. cuite.

ARGILE. POZZOLANE du Lot.

	(1)	(2)
Silice.....	58,50	66,47
Alumine.....	49,50	24,59
Peroxyde de fer.....	40,00	44,94
Traces de chaux.....	»	»
Eau.....	42,00	»
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) P. naturelle. — (2) Après cuisson de 600 à 700°.

ARGILE. POZZOLANE de Loupiac, pres Gourdon (Lot).

	(1)	(2)
Silice.....	54,00	56,77
Alumine.....	36,00	40,23
Carbonate de chaux.....	traces	traces
Eau.....	43,00	»
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) État naturel. — (2) Cuisson entre 600 à 700°.

ARGILE. POZZOLANE de Montauban, chauffée entre 600° et 700°.

Carbonate de chaux.....	3,50
Sable fin rougeâtre.....	49,00
Peroxyde de fer.....	4,60
Argile { Silice.....	22,50
{ Alumine.....	20,40
	<u>400,00</u>

ARGILE. POZZOLANE de Saint-Astier (Dordogne).

	(1)	(2)
Quartz.....	4,43	5,00
Silice.....	38,54	46,62
Alumine.....	20,00	24,49
Peroxyde de fer.....	42,00	44,51
Carbonate de chaux.....	8,00	9,68
Eau.....	47,33	»
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) État naturel. — (2) Cuisson 600 à 700°.

ARGILE de Toulon, terre à pipes.

	(1)	(2)
Sable.....	2,00	2,30
Silice.....	46,92	53,62
Alumine et peu de fer.....	38,58	44,08
Soufre.....	5,30	»
Eau.....	7,20	»
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) A. naturelle. — (2) A. après cuisson de 600 à 700°.

ARGILE de Toulon.

	(1)	(2)
Sable fin.....	12,00	44,54
Carbonate de chaux.....	22,66	»
Chaux.....	8,00	25,04
Peroxyde de fer.....	6,67	8,06
Argile (Silice.....)	32,66	39,51
Alumine.....)	8,66	40,47
Charbon des matières organiques et sels solubles par différence.....	9,35	2,44
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) Après cuisson de briques entre 600 à 700°. —
 (2) Entre forte et moyenne cuisson.

(VICAT, *Nouv. Études sur les Pouzzolanes artif.* par L. J. VICAT, p. 44.)

ARGILES KAOLINS. VOY. PORCELAINE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	0,468	0,436	0,528
Alumine.....	0,373	0,377	0,342
Potasse.....	0,025	»	0,022
Magnésie.....	trace	»	0,046
Oxyde de fer.....	»	0,045	»
Eau.....	0,430	0,426	0,400
	<u>0,996</u>	<u>0,954</u>	<u>0,978</u>

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	0,558	0,635	0,500
Alumine.....	0,230	0,280	0,280
Potasse.....	0,032	0,040	0,022
Chaux.....	»	»	0,055
Magnésie.....	0,085	0,080	0,007
Oxyde de fer.....	0,048	»	0,055
Eau.....	0,072	»	0,095
	<u>0,995</u>	<u>4,005</u>	<u>4,014</u>

(1) Kaolin de Saint-Yrieix (département de la Haute-Vienne), préparé par décanation à la manufacture de porcelaine de Sévres. — (2) K. de Schneeberg (en Saxe). — (3) K. de Meissen; on dit qu'il provient de la décomposition d'une roche porphyritique; il est d'un très-beau blanc. — (4) K. de la Garde-Frenoy, près Saint-Tropez. — (5) K. de Fourches, près de Mende (département de la Lozère). — (6) K. de Normandie.

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 110.)

ARGILE KAOLIN.

	(1)	(2)	(3)
Alumine.....	37,57	22,00	23,2
Oxyde ferrique et manganique.....	traces	4,87	0,5
A reporter....	37,57	23,87	23,7

(1) K. de Due, près Schneeberg, par G. ROSE, *Ann. de Pogg.*, 1845, n° 9. — (2) K. de Morl, près Halle, *id.* — (3) K. de Hlbogen en Bohême, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 236.

	Report.....	37,57	23,87	23,7
Silice.....	44,30	27,96	61,4	
Eau.....	43,02	7,43	43,8	
Potasse.....	»	0,47	»	
Carbonate de chaux	0,31	0,33	»	
Quartz.....	5,42	33,49	»	
	<u>400,32</u>	<u>92,95</u>	<u>98,9</u>	

ARGILE KAOLIN de Saint-Austell, comté de Cornouailles, Angleterre.

Alumine.....	22
Silice.....	47
Potasse.....	14
Oxyde de fer.....	45
Oxyde de manganèse.....	2
	<u>400</u>

(GIRARDIN, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 272.)

ARGILE KAOLIN.

	(1)	(2)	(3)
Eau.....	7,485	8,520	5,462
Alumine.....	49,999	24,583	16,465
Silice.....	25,545	28,982	20,542
Oxyde de fer.....	0,672	»	4,374
Potasse.....	»	»	0,423
Carb. de chaux	0,084	0,201	0,245
Résidu non attaqué	25,886	3,869	28,798
	<u>79,668</u>	<u>66,455</u>	<u>72,706</u>

	(4)	(5)
Eau.....	6,294	40,740
Alumine.....	47,676	29,694
Silice.....	28,308	35,402
Oxyde de fer.....	0,255	2,862
Soude.....	0,366	»
Potasse.....	»	0,086
Carbonate de chaux....	»	0,236
Résidu non attaqué.....	44,625	3,464
	<u>97,524</u>	<u>81,878</u>

	(6)	(7)
Eau.....	8,966	4,444
Alumine.....	23,640	11,238
Silice.....	29,247	46,603
Oxyde de fer.....	4,400	3,525
Soude.....	»	»
Potasse.....	»	0,191
Carbonate de chaux....	»	»
Résidu non attaqué.....	4,533	64,403
	<u>64,756</u>	<u>400,404</u>

(1) K. de Sedlitz. — (2) K. de Schneeberg. — (3) K. de Hall. — (4) K. de Saint-Yrieix — (5) K. de Bornholm. — (6) K. de Kall. — (7) K. d'Almerode.

(FORCHAMMEN, *Ann. de Pogg.*, t. XXXV, p. 331.)

ARGILE KAOLIN.

	(1)	(2) ¹
Silice.....	48,49	49,67
Alumine.....	37,88	36,48
Carbonate de chaux.....	0,48	»
Oxyde de fer.....	traces	4,28
Eau.....	13,58	13,02
Potasse.....	traces	traces
	400,43	400,45

(1) Terre à porcelaine par SCHNEEBERG. — (2) *Id.*
par HOCHSTELLER.

(*R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 211.)

ARGILE KAOLIN.

	(1)	(2)	(3)
Magnésie.....	»	4,5	4,00
Eau.....	8	5,0	5,00
Silice.....	68	58,0	55,00
Alumine.....	20	32,0	35,00
Oxyde d'un métal par- ticulier.....	4	»	»
Oxyde de fer.....	»	4,5	0,70
Perte.....	»	2,0	3,25
	400	400,0	99,95

(1) K. d'Aschaffenburg, 1^{re} espèce, par SCHAUR,
Ann. de Ch., t. XI, p. 112. — (2) *Id.*, 2^e espèce, *id.*
— (3) *Id.*, 3^e espèce, *id.*

KAOLINS. Composition empirique.

LOCALITÉS.	Silice.	Alumine.	Eau.	Chaux, magnésie, potasse.	Chaux, magnésie, soudé.	Fer, manganèse	Résidu non argileux.
Argile de Kaolins de Limoges 1833.	42,07	34,65	12,17	1,33	»	traces.	9,76
Louhossoa près Bayonne.....	43,12	33,00	23,00	»	0,50	»	id.
Des Pieux près Cherbourg.....	42,31	34,51	12,09	1,39	»	id.	9,67
Mercus (Ariège).....	27,22	20,00	9,03	1,24	»	0,48	42,00
Mende (Lozère).....	35,61	22,33	9,70	1,32	»	3,37	24,64
Clos de Madame (Allier).....	39,91	36,37	12,94	1,80	»	traces.	3,96
Chabrol (Puy-de-Dôme).....	32,93	29,88	10,73	1,56	»	id.	24,87
Bréage en Cornouailles.....	46,63	24,06	8,74	0,60	Soudé TR.	id.	19,65
Plymton (Devonshire).....	44,26	36,81	12,74	1,55	»	id.	4,30
Chiesi (île d'Elbe).....	45,03	32,24	11,36	2,21	»	id.	8,14
Bourgmanero (Piémont).....	23,94	21,14	7,42	»	»	1,23	48,00
Tretto près Scio.....	37,07	25,28	6,64	6,33	»	traces.	24,64
Rama (Passau).....	42,15	37,08	12,83	2,85	traces.	0,56	4,50
Auerbach (Passau).....	32,48	29,45	10,50	1,13	»	traces.	26,42
Diendorf près Harfuerszell.....	28,61	25,75	9,60	1,57	»	id.	34,44
Aue près Schneeberg.....	35,98	34,12	11,09	0,69	»	id.	18,00
Kaschna près Messen.....	29,42	25,00	9,80	0,71	»	id.	33,52
Seilitz près Messen.....	40,78	34,16	12,10	0,60	Soudé TR.	traces.	12,33
Schletta près Messen.....	39,10	20,92	7,26	3,98	»	1,31	27,50
Mort près de Hall.....	26,10	22,50	7,55	»	»	id.	43,84
Sosa près Johangeorgenstadt.....	44,07	38,15	9,69	1,80	»	id.	5,53
Zetitz (Carlsbad).....	33,98	26,66	9,55	1,13	»	id.	28,63
Munchsoff (Carlsbad).....	44,12	40,61	13,56	0,95	»	id.	0,74
Prinzdorff (Hongrie).....	26,76	15,17	5,22	1,83	»	0,56	50,40
Boenholtm (Scandinavie).....	38,57	34,99	12,52	0,54	0,93	»	13,36
Risanski (Russie).....	29,30	47,83	22,23	»	0,68	»	»
Oporto (Portugal).....	40,62	43,94	14,62	»	»	traces.	»
Sargadelos (Galice).....	43,25	37,38	12,83	0,88	»	id.	0,11
Wilmington (Delaware).....	32,69	35,01	12,12	1,14	0,72	id.	5,64
Newcastle (Delaware).....	29,73	25,59	8,94	potasse	»	»	22,81
Chine.....	23,72	9,80	2,62	3,08	»	0,43	34,99
							68,18

Analyse rationnelle.

LOCALITÉS.	Silice libre.	Silice.	Alumine.	Eau.	Formules équivalentes.
Kaolin de Limoges 1833.....	10,98	31,09	34,65	12,17	$Al_2O_3, SiO_3+2HO.$
Louhossoa près Bayonne.....	»	»	»	»	$Al_2O_3, SiO_3+4HO.$
Des Pieux près Cherbourg.....	2,43	39,88	34,51	12,09	$\left\{ \begin{array}{l} 3Al_2O_3, 4SiO_3+6HO. \\ 4Al_2O_3, 5SiO_3+8HO. \end{array} \right.$
Mercus (Ariège).....	»	»	»	»	$Al_2O_3, SiO_3+2HO.$
Clos de Madame (Allier).....	2,67	37,24	36,37	12,94	$Al_2O_3, SiO_3+2HO.$
Chabrol (Puy-de-Dôme).....	7,79	25,14	29,88	10,73	$Al_2O_3, SiO_3+2HO.$
Bréage en Cornouailles.....	1,27	45,36	24,06	8,74	$Al_2O_3, 2SiO_3+2HO.$
Plymton (Devonshire).....	10,19	34,07	36,81	12,74	$Al_2O_3, SiO_3+2HO.$
Chiesi (île d'Elbe).....	1,16	43,87	32,24	11,30	$2Al_2O_3, 3SiO_3+4HO.$
Bourmanero (Piémont).....	6,62	17,32	21,14	7,42	$Al_2O_3, SiO_3+2HO.$
Tretto près de Scio.....	»	»	»	»	$2Al_2O_3, 3SiO_3+2HO.$
Rama (Passau).....	9,71	36,77	37,38	12,83	$Al_2O_3, SiO_3+2HO.$
Auerbach (Passau).....	7,13	25,35	29,45	10,50	$Al_2O_3, SiO_3+2HO.$
Diendorf près Harfnerszell.....	7,17	21,44	25,75	9,60	Id.
Aue près Schneeberg.....	1,76	34,22	34,12	11,09	Id.
Kaschna près Messen.....	1,82	27,60	25,00	9,80	$4Al_2O_3, 5SiO_3+HO.$
Seilitz près Messen.....	9,10	31,68	34,16	12,10	$Al_2O_3, SiO_3+2HO.$
Schlella près Messen.....	0,67	38,48	20,92	7,26	$Al_2O_3, 2SiO_3+2HO.$
Morl près de Hall.....	4,44	23,69	22,50	7,55	$Al_2O_3, SiO_3+2HO.$
Sosa près Johannegeorgenstadt.....	»	»	»	»	$3Al_2O_3, 3SiO_3+6HO.$
Zettlitz (Carlsbad).....	4,95	26,03	26,66	9,55	$3Al_2O_3, 4SiO_3+6HO.$
Munchshoff (Carlsbad).....	2,40	41,72	40,61	13,56	$Al_2O_3, SiO_3+2HO.$
Prinzdorff (Hongrie).....	1,00	25,76	15,17	5,22	$Al_2O_3, 2SiO_3+2HO.$
Bornholm (Scandinavie).....	7,04	31,53	34,99	12,52	$Al_2O_3, SiO_3+2HO.$
Risanski (Russie).....	»	»	»	»	$2Al_2O_3, SiO_3+5HO.$
Oporto (Porugal).....	3,72	36,90	43,93	14,62	$Al_2O_3, SiO_3+2HO.$
Sargadelos (Galice).....	6,48	36,77	37,38	12,83	Id.
Wilmington (Delaware).....	12,23	20,46	35,01	12,12	Id.
Newcastle (Delaware).....	9,39	20,34	25,59	8,94	Id.
Chine.....	»	»	»	»	$2Al_2O_3, 3SiO_3+3HO.$

(BRONGNIART ET MALAGUTI, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 255.)

ARGILE KAOLIN.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	29,73	43,25	26,40
Alumine.....	25,59	37,88	22,50
Eau.....	8,94	42,83	7,65

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	28,61	40,62	32,69
Alumine.....	25,75	43,94	35,04
Eau.....	9,60	44,62	42,42

(1) K. de Newcastle Delaware. — (2) K. de Sargadelos (Galice). — (3) K. de Morl près de Hall. — (4) K. de Diendorf près de Harfnerszell. — (5) K. d'Oporto. — (6) K. de Wilmington (Delaware).

(ALEX. BRONGNIART ET MALAGUTI, *C. R.*, t. XIII.)

ARGILE LITHOMARGE.

Silice.....	32,0
Alumine.....	26,5
Oxyde de fer.....	24,0
Hydrochlorate de soude.....	4,5
A reporter.....	84,0

Report.....	84,0
Eau.....	47,0
Perte.....	2,0
	400,0

(KLAPROTH, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 415.)

ARGILE TERRE A PIPE cuite entre 500° et 600°.

Argile pure.....	70,0
Carbonate de chaux.....	20,0
Chaux combinée.....	10,0
	400,0

ARGILE TERRE A PIPE.

	(1)	(2)
Quartz.....	40,50	41,24
Silice.....	54,80	58,74
Alumine.....	23,00	30,00
Magnésie.....	0,04 et chaux	0,05
Chaux.....	0,03	»
Eau.....	6,66	»
	400,00	400,00

(1) A l'état naturel, par VICAT, *Novv. Études sur les Pouzzolanes artif.*, par L. J. VICAT, p. 27. — (2) Après cuisson entre 600 à 700°, id.

ARGILE. Terre de l'Amérique septentrionale.

Silice.....	48,2
Alumine.....	28,2
Magnésie.....	6,0
Oxyde ferrique.....	5,0
Oxyde manganique.....	0,6
Carbonate calcique.....	2,6

(JACKSON, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 46.)

ARGILES BITUMINEUSES.

Syn. : *Argiles plombagines.*

Silice.....	(1) 58,40	(2) 41,20
Alumine.....	22,50	44,70
Charbon.....	5,80	30,90
Oxyde de fer.....	3,00	5,60
Magnésie.....	»	1,00
Eau.....	10,30	5,60
	400,00	99,00

(1) A. des environs de Scheffield en Angleterre. — (2) A. de Bavière.

(*Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 263.)

Voy. ASPHALTES, SCHISTES.

ARGILE SALIFÈRE.

Acide silicique.....	43,500
Alumine.....	43,000
Acide carbonique.....	43,730
Magnésie.....	42,830
Fer.....	6,900
Manganèse.....	0,270
Soufre.....	2,210
Bitume.....	2,350
Sel marin.....	1,060
	99,850

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

ARGILE SAPONIFORME.

Syn. : *Savon de montagne.*

Silice.....	440
Alumine.....	265
Oxyde de fer.....	80
Eau.....	205
Chaux.....	5
Perte.....	5
	400

(BUCHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LVI, p. 150.)

ARGILE de Plombières.

Silice.....	0,440
Alumine.....	0,220
Magnésie.....	0,020
Sable.....	0,060
Eau.....	0,250
	0,990

(P. BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1836.)

ARGILES SMECTIQUES.

Syn. : *Terres à foulon.*

Silice.....	(1) 50,80	(2) 51,00	(3) 48,50
Alumine.....	23,00	17,00	48,50
Chaux.....	2,30	0,50	»
Oxyde de fer.....	0,70	3,75	6,00
Magnésie.....	0,20	1,25	1,50
Eau.....	24,50	24,00	25,50
	404,50	99,50	400,00

Silice.....	(4) 44,00	(5) 50,0
Alumine.....	23,06	40,0
Chaux.....	4,08	3,0
Oxyde de fer.....	2,00	12,0
Magnésie.....	2,00	13,0
Eau.....	24,95	12,0
	400,09	400,0

(1) Terre à foulon de Reigate, par BERGMAN. — (2) A. du Hampshire, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 263. — (3) A. de Silésie, par KLAPROTH. — (4) A. de localité inconnue, par THOMSON. — (5) A. composant les briques qui nagent sur l'eau, par FABRONI, *Ann. de Ch.*, t. XII, p. 316.

ARGYRITHROSE. Voy. ARGENT ANTIMONIÉ SULFURÉ.

ARGYROSE. Voy. ARGENT SULFURÉ.

ARICINE. C²⁰AzH¹⁰O⁵.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	74,00	70,93
Hydrogène.....	7,00	6,95
Azote.....	8,00	8,21
Oxygène.....	44,00	13,96
	400,00	400,05

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 186.)

ARISTOLOÛCHE (*Aristolochia serpentaria*).

Huile volatile.....	0,50
Résine molle.....	2,85
Extractif.....	1,70
Extractif analogue à la gomme.....	18,40
Fibre ligneuse.....	62,40
Eau.....	44,50
	400,00

(BUCHOLZ, *Manuel pour les Ch.*, 1807.)

ARISTOLOÛCHE. Racine.

Huile volatile.....	
Résine dure.....	
Principe amer jaune.....	
Gomme.....	
Amidon.....	
Fibre ligneuse.....	
Alumine.....	
Acides malique et phosphorique combinés en partie avec de la potasse.....	

(CHEVALIER, *Journ. de Pharm.*, t. VI, p. 565.)

ARKTISITE. Voy. WERNÉRITE.**ARMÉNITE.** Voy. **CUIVRE CARBONATÉ BLEU.****ARMOISE.** Extrait aqueux.

Matière résineuse très-amère.....	4,0
Matière animale très-amère (principe amer).....	50,4
Matière animale peu sapide.....	22,3
Fécule particulière.....	2,8
Absinthe de potasse.....	15,3
Nitrate de potasse.....	5,5
Hydrochlorate et sulfate de potasse.....	quantité indéterminée.
	<u>100,0</u>

(BRACONNOT, *J. de Ph.*, t. LXXXIV, p. 341.)**ARMOISE** (*Artemisia contra*). Semence bien desséchée.

Huile volatile.....	0,8
Résine dure.....	44,0
Principe amer avec malate de chaux.....	24,0
Matière extractive gommeuse.....	36,0
Matière séparée de la fibre ligneuse par la potasse.....	20,0
Fibre ligneuse.....	12,0
Excès.....	0,8
	<u>104,6</u>

(TROMMSDORF, *Nouv. J.*, t. III, p. 39.)**ARNIQUE.** Fleurs.

Résine ayant l'odeur de la plante.	
Substance amère nauséabonde ressemblant à la substance émetique qu'on obtient du <i>Cytisus laburnum</i> .	
Acide gallique.	
Matière colorante jaune.	
Albumine.	
Gomme.	
Hydrochlorate et phosphate de potasse.	
Traces de sulfate.	
Carbonate de chaux.	
Silice.	

(LASSAIGNE et CHEVALLIER, *Syst. de Ch.*, par Thomson, Suppl., p. 511.)**ARNIQUE.** *Arnica montana*.

Matière volatile.....	4,5
Résine acre.....	6,0
Extractif.....	32,0
Gomme.....	9,0
Fibre ligneuse.....	51,2
	<u>99,7</u>

(PFAFF, *Syst. de Mat. médic.*, t. III, p. 209.)**ARNIQUE.** Fleurs.

Résine solide jaune de l'odeur de l'arnica. Matière acre d'une saveur nauséabonde, amère, soluble dans l'eau et l'esprit-de-vin.

Matière colorante jaune.

Gomme.

Albumine.

Acide gallique.

(WEBER.)

ARNIQUE.

Résine acre.....	7,5
Matière extractive acre avec des acétates.....	45,0
Extractif mucilagineux insoluble dans l'esprit-de-vin.....	47,5
Fibre ligneuse.....	60,0
	<u>100,0</u>

(WEBER, *Syst. de Mat. médic.*, t. III, p. 209.)**ARQUÉRITE** de la mine d'argent d'Arqueros, dans le Chili.

Argent.....	86,5
Mercure.....	43,5
	<u>100,0</u>

(DOMEYKO, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 234.)**ARRAGONITE.**

Syn.: *Chaux carbonatée prismatique; chaux carbonatée dure; igloïte.*

	(a)	(b)	(c)
Chaux.....	58,5	54	55
Acide carbonique.....	41,5	41	42
Eau.....	»	3	4
	<u>100,0</u>	<u>98</u>	<u>101</u>

(a) FOURCROY et VAUQUELIN, *J. des Mines*, avril 1808, p. 241. — (b) (c) GEHLEN, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 255.)**ARRAGONITE** du Béarn.

Carbonate de chaux.....	94,8249
— de strontiane.....	4,0836
Oxyde de manganèse et hydrate de fer oxydé.....	0,0939
Eau de cristallisation.....	0,9834
	<u>99,9855</u>

Ou :

Chaux.....	53,3864
Strontiane.....	2,8808
Acide carbonique.....	42,8669
Manganèse oxydulé.....	} 0,0939
Hydrate de fer oxydé.....	
Eau de cristallisation.....	0,9834
	<u>100,2411</u>

(STROMEYER.)

ARRAGONITE.

	(1)	(2)	(3)
A. prismatique de Molina, dans l'Aragon.	95,68	4,02	0,30
A. scapiforme de Bastènes, près de Dax (Landes).	95,30	4,10	0,60
A. scapiforme de Kaiserstuhl, près Burkheim, en Brisgaw.	97,43	2,46	0,44
A. scapiforme du Blau-Kuppe, près d'Eschwege, dans la Hesse.	97,42	2,27	0,34
A. scapiforme de Vertaison, en Auvergne.	97,74	2,06	0,20
A. scapiforme de Nertschinsk, en Sibérie.	98,64	4,10	0,26
A. fibreuse de la montagne de Tschopau, près d'Aussig, en Bohême.	98,76	4,02	0,22
A. scapiforme de Kanivak, dans le Groënland.	99,10	0,74	0,16
A. scapiforme de Léogang, dans le Salzbourg.	99,13	0,72	0,15
A. fibreuse de Walsch, en Bohême.	99,29	0,54	0,20

(1) Carbonate de chaux. — (2) Carbonate de strontiane. — (3) Eau de cristallisation.

(STROMAYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 361.)

ARROW-ROOT séché pendant 20 heures à 400°.

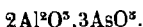
Carbone.....	42,8
Eau.....	57,2
	100,0

ARROW-ROOT séché pendant 26 heures à 400°.

Carbone.....	44,4
Eau.....	55,6
	100,0

(W. PROUT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 370.)

ARSÉNIATE D'ALUMINE.



Alumine.....	22,92	4284,64
Acide arsénique.....	77,08	4320,23
	100,00	5604,87

ARSÉNIATES D'AMMONIAQUE.

ARSÉNIATE NEUTRE.

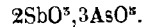
Acide arsénique.....	65,28
Ammoniaque.....	19,44
Eau.....	15,28
	100,00

ARSÉNIATES D'AMMONIAQUE. BIARSÉNIATE.

Acide arsénique.....	72,30
Ammoniaque.....	40,77
Eau.....	46,93
	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 395.)

ARSÉNIATE D'ANTIMOINE.



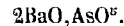
Acide.....	53,03	4320,24
Oxyde d'antimoine.....	46,97	3825,80
	100,00	8146,04

ARSÉNIATE D'ARGENT. $2AgO, AsO_5.$

Oxyde d'argent... ..	75,2	100,00	2903,22
Acide arsénique. . . .	24,8	33,09	1440,08
	100,0		4343,30

(MITSCHERLICH, *Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 785.)

ARSÉNIATE DE BARYTE.



Acide arsénique. . . .	33,44	100,00	1440,08
Baryte.....	66,56	199,04	1913,76
	100,00		3353,84

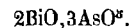
(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 230.)

ARSÉNIATE DE BARYTE.

	(1)	(2)	(3)
Acide arsénique.....	34	60,99	59,87
Baryte.....	66	39,91	40,43
	100	100,00	100,00

(1) A. artificiel, par LAUGIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXXV, p. 60. — (2) A. par BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 361. — (3) A. par MITSCHERLICH, *id.*, *id.*

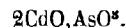
ARSÉNIATE DE BISMUTH.



Équiv^t 3413,92.

Acide arsénique.....	42,48
Oxyde de bismuth.....	57,82
	100,00

ARSÉNIATE DE CADMIUM.



Acide arsénique.....	47,47	1440,08
Oxyde de cadmium.....	52,53	1593,54
	100,00	3033,62

ARSÉNIATES DE CÉRIUM. $2\text{CeO}, \text{AsO}^3$.**ARSÉNIATE DE PROTOXYDE.**

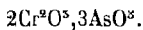
Acide arsénique.....	68,28	4440,08
Protoxyde de cérium....	34,72	4349,38
	100,00	2789,46

ARSÉNIATE DE SESQUIOXYDE. $2\text{Ce}^2\text{O}^3, 3\text{AsO}^3$.

Acide arsénique.....	59,85	4320,24
Sesquioxyde de cérium..	40,15	2898,78
	100,00	7219,02

ARSÉNIATE DE CHAUX. Voy. PHARMACOLITE; ARSÉNICITE; PIKROPHARMACOLITE; HAINDINGÉRITE; BERZÉLITE.**ARSÉNIATE DE CHAUX.** $2\text{CaO}, \text{AsO}^3$.

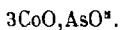
Acide arsénique.....	67	68	4440,08
Chaux.....	33	32	712,04
	100	100	2152,12

(LAUGIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXXV, p. 60.)**ARSÉNIATE DE CHROME.**

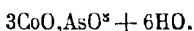
Acide arsénique.....			4320,24
Sesquioxyde de chrome.....			1912,00
			6232,24

ARSÉNIATES DE COBALT.**ARSÉNIATE NEUTRE.** $2\text{CoO}, \text{AsO}^3$.

Acide arsénique.....	60,56	4440,08
Protoxyde de cobalt....	39,44	937,98
	100,00	4378,06

ARSÉNIATE SESQUIBASIQUE anhydre.

Acide arsénique.....	50,58	
Oxyde de cobalt.....	49,42	
	100,00	

ARSÉNIATE SESQUIBASIQUE hydraté.

	Calc.	Tr.
Acide arsénique.....	40,89	37
Oxyde de cobalt.....	39,95	39
Eau.....	19,16	22
	100,00	98

(BUCHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIV, p. 329.)**ARSÉNIATE SUPERBASIQUE.** $5\text{CoO}, \text{AsO}^3 + 5\text{HO}$.

Acide arsénique.....	33,42
Oxyde de cobalt.....	53,94
Eau.....	12,94
	100,00

Voy. COBALT ARSÉNIATÉ.

ARSÉNIATE DE PROTOXYDE DE CUIVRE. $2\text{Cu}^2\text{O}, \text{AsO}^3$.

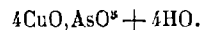
Acide arsénique.....	44,68	4440,08
Oxyde rouge de cuivre..	55,32	4782,78
	100,00	3222,86

ARSÉNIATES DE BIOXYDE DE CUIVRE.**ARSÉNIATE NEUTRE.** $2\text{CuO}, \text{AsO}^3$.

Acide arsénique.....	59,23	4440,08
Oxyde noir de cuivre....	40,77	991,38
	100,00	2434,46

ARSÉNIATE BIBASIQUE anhydre. $4\text{CuO}, \text{AsO}^3$.

Acide arsénique.....	42,07	
Bioxyde de cuivre.....	57,93	
	100,00	

ARSÉNIATE BIBASIQUE hydraté.

Acide arsénique.....	37,48	
Bioxyde de cuivre.....	51,20	
Eau.....	11,62	
	100,00	

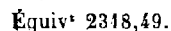
Voy. OLIVENITE, ÉRINITE, LIROCONITE, APHANÈSE, ACICULAIRE, AMIANTHOÏDE, EUCIROÏTE.

ARSÉNIATES D'ÉTAIN.**ARSÉNIATE DE PROTOXYDE.** $2\text{SnO}, \text{AsO}^3$.

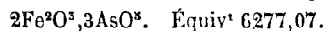
Acide arsénique.....	45,29	4440,08
Protoxyde d'étain.....	54,71	4670,58
	100,00	3410,66

ARSÉNIATE DE BIOXYDE. $\text{SnO}^2, \text{AsO}^3$.

Acide arsénique.....	39,37	4440,08
Oxyde d'étain.....	60,63	935,29
	100,00	2375,37

ARSÉNIATES DE FER.**ARSÉNIATE DE PROTOXYDE.** $2\text{FeO}, \text{AsO}^3$.

Base.....	37,89
Acide.....	62,11
	100,00

ARSÉNIATE NEUTRE DE PEROXYDE anhydre.

Base.....	34,17
Acide.....	68,83
	100,00

ARSÉNIATES

ARSÉNIATES

ARSÉNIATE NEUTRE DE PEROXYDE hydraté.
 $2\text{Fe}^2\text{O}^3, 3\text{AsO}^3 + 12\text{HO}$. Équiv: 7262,83.

ARSÉNIATE SESQUIFERRIQUE. $2\text{Fe}^2\text{O}^3, \text{AsO}^3$.
 Équiv: 2418.

ARSÉNIATE SUPERFERRIQUE.
 $5\text{OFe}^2\text{O}^3, 3\text{AsO}^3 + 75\text{HO}$. Équiv: 61676.

ARSÉNIATE FERROSO-SESQUIFERRIQUE.
 $2\text{FeO}, \text{AsO}^3 + 2\text{Fe}^2\text{O}^3, \text{AsO}^3$. Équiv: 7155,48.

ARSÉNIATE SESQUIFERROSO-BIFERRIQUE.
 $3\text{FeO}, \text{AsO}^3 + 4\text{Fe}^2\text{O}^3, 3\text{AsO}^3$. Éq: 10991,59.

Voy. FER ARSÉNIATÉ, PHARMACOSIDÉRITE, BEUDANTITE, SCORODITE, SYMPLESITE, ARSÉNIO-SIDÉRITE.

ARSÉNIATE FERRIQUE BASIQUE.

	Tr.	Calc.
Acide arsénique.....	48,05	48,37
Oxyde ferrique.....	36,44	36,54
Eau.....	15,54	15,12

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

ARSÉNIATE DE FER ET DE PLOMB.

Acide arsénique.....	38
Plomb oxydé.....	22
Fer oxydé.....	39
	<u>99</u>

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XLII, p. 87.)

ARSÉNIATE DE GLUCINE.

$2\text{G}^2\text{O}^3, 3\text{AsO}^3$.

Acide arsénique.....	69,18
Glucine.....	30,82
	<u>100,00</u>

ARSÉNIATE DE LITHINE. $2\text{LO}, \text{AsO}^3$.

Acide arsénique.....	79,97	4440,08
Lithine.....	20,03	380,74
	<u>100,00</u>	<u>4820,82</u>

ARSÉNIATES DE MAGNÉSIE.

ARSÉNIATE NEUTRE. $2\text{MgO}, \text{AsO}^3$.

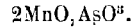
Acide arsénique.....	73,59	4440,08
Magnésie.....	26,41	546,70
	<u>100,00</u>	<u>4986,78</u>

ARSÉNIATE ACIDE.

MgO, AsO^3 .

Acide arsénique.....	84,79
Magnésie.....	45,21
	<u>100,00</u>

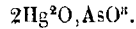
ARSÉNIATE DE MANGANÈSE.



Acide arsénique.....	61,76	4440,08
Oxyde de manganèse....	38,24	891,76
	<u>100,00</u>	<u>2331,84</u>

ARSÉNIATES DE MERCURE.

ARSÉNIATE NEUTRE. A. anhydre.



	Calc.	Tr.
Protoxyde de merc..	78,52	79,53
Acide arsénique....	21,48	20,47
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

ARSÉNIATE NEUTRE. A. hydraté.

	Calc.	Tr.
Protoxyde de merc..	76,32	76,90
Acide arsénique....	20,84	49,80
Eau.....	2,84	3,80
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(SIMON, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. III, p. 124.)

ARSÉNIATE ACIDE. $\text{Hg}^2\text{O}, \text{AsO}^3$.

	Calc.	Tr.
Protoxyde de merc..	64,63	62,01
Acide arsénique....	35,37	37,09
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(SIMON.)

ARSÉNIATE DE BIOXYDE. $2\text{HgO}, \text{AsO}^3$.

Acide arsénique.....	34,52	4440,08
Bioxyde de mercure....	65,48	2734,64
	<u>100,00</u>	<u>4174,72</u>

ARSÉNIATES DE MOLYBDÈNE.

ARSÉNIATE DE PROTOXYDE. $2\text{MoO}, \text{AsO}^3$.

	Tr.	Calc.
Acide arsénique.....	50,76	4440,08
Protoxyde de molybdène.	49,24	1397,04
	<u>100,00</u>	<u>2837,12</u>

ARSÉNIATE DE BIOXYDE. $\text{MoO}^2, \text{AsO}^3$.

	Tr.	Calc.
Acide arsénique.....	64,33	4440,08
Bioxyde de molybdène..	35,67	798,52
	<u>100,00</u>	<u>2238,60</u>

ARSÉNIATES DE NICKEL.

ARSÉNIATE NEUTRE. $2\text{NiO}, \text{AsO}^3$.

Base.....	39,48
Acide.....	60,52
	<u>100,00</u>

ARSÉNIATES

120

ARSÉNIATES

ARSÉNIATE SESQUIBASIQUE. $3NiO, AsO^3$.

Base.....	49,45	
Acide.....	50,55	
	<u>100,00</u>	

ARSÉNIATE SESQUIBASIQUE. A. hydraté.
 $3NiO, AsO^3 + 4H_2O$.
 Voy. l'espèce minéralogique NICKEL ARSÉNIATÉ.

ARSÉNIATE DE PALLADIUM.
 $2PdO, AsO^3$.

Acide arsénique.....	48,46	4440,08
Oxyde de palladium....	51,54	4534,80
	<u>100,00</u>	<u>2974,88</u>

ARSÉNIATES DE PLATINE.
 ARSÉNIATE DE BIOXYDE. PtO^2, AsO^3 .

Acide arsénique.....	50,42	
Oxyde de platine.....	49,88	
	<u>100,00</u>	

ARSÉNIATE DE PROTOXYDE. $2PtO, AsO^3$.

Acide arsénique.....	35,06	4440,08
Protoxyde de platine...	64,94	2667,00
	<u>100,00</u>	<u>4407,08</u>

ARSÉNIATES DE PLOMB.
 ARSÉNIATE NEUTRE. $2PbO, AsO^3$.

Oxyde de plomb.....	65,86	2789,00
Acide arsénique.....	34,14	4440,08
	<u>100,00</u>	<u>4229,08</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 360.)

ARSÉNIATE NEUTRE.
 $Acide\ arsénique..... 33$
 $Oxyde\ de\ plomb..... 63$
 $Eau..... 4$
100

(CBENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 46.)

ARSÉNIATE SESQUIBASIQUE. $3PbO, AsO^3$.

	Tr.	Calc.
Acide arsénique.....	29,6347	100,0
Oxyde de plomb.....	70,3683	237,5
	<u>100,0000</u>	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 15.)

ARSÉNIATES DE POTASSE.
 ARSÉNIATE NEUTRE. $2Ko, AsO^3$.

Potasse.....	= 4475,83	45,02
Acide arsénique....	= 4440,77	54,98
	<u>2646,60</u>	<u>100,00</u>

BIARSÉNIATE. KO, AsO^3 .

Potasse.....	= 587,94	29,05
Acide.....	= 4440,77	70,95
	<u>2028,68</u>	<u>100,00</u>

BIARSÉNIATE. A. hydraté.

	(a)	(b)
Acide arsénique.....	63,87	65,426
Potasse.....	26,16	57,074
Eau.....	9,97	7,500
	<u>100,00</u>	

(a) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 366. — (b) THOMSON, *id.*, *id.*

ARSÉNIATE DE POTASSE ET DE SOUDE.
 Arséniate potassique..... 30,24
 Arséniaque sodique..... 26,65
 Eau..... 44,11
101,00

ARSÉNIATE DE RHODIUM.
 $2R^2O^3, 3AsO^3$.

Acide arsénique.....	57,41	4320,24
Sesquioxyde de rhodium.	42,59	3204,40
	<u>100,00</u>	<u>7524,64</u>

ARSÉNIATES DE SOUDE.
 ARSÉNIATE NEUTRE. A. anhydre.
 $2NaO, AsO^3$.

Soude.....	= 784,84	35,18
Acide arsénique....	= 4440,77	64,82
	<u>2222,61</u>	<u>100,00</u>

ARSÉNIATE NEUTRE. A. hydraté.
 $2NaO, AsO^3 + 24HO$.

Acide arsénique.....	29,29
Soude.....	45,88
Eau.....	54,84
	<u>100,04</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 390.)

BIARSÉNIATE DE SOUDE. A. anhydre.
 NaO, AsO^3 .

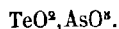
Acide arsénique.....	78,65
Soude.....	21,35
	<u>100,00</u>

BIARSÉNIATE DE SOUDE. A. hydraté.
 $NaO, AsO^3 + 4HO$.

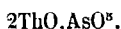
Acide arsénique.....	63,44
Soude.....	47,14
Eau.....	19,72
	<u>100,00</u>

ARSÉNIATE DE STRONTIANE.

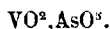
Acide arsénique.....	52,66
Strontiane.....	47,34
	<hr/> 400,00

ARSÉNIATE DE TELLURE.

Acide arsénique.....	58,98
Oxyde de tellure.....	41,02
	<hr/> 400,00

ARSÉNIATE DE THORINIUM.

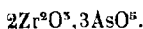
Acide arsénique.....	46,04
Oxyde de thorinium.....	53,99
	<hr/> 400,00

ARSÉNIATE DE VANADIUM.

Acide arsénique.....	57,67
Oxyde de vanadium.....	42,33
	<hr/> 400,00

ARSÉNIATE DE ZINC. $2\text{ZnO}, \text{AsO}_3$.

Oxyde de zinc.....	51,2	100,0
Acide arsénique.....	48,8	95,3
	<hr/> 400,0	

ARSÉNIATE DE ZIRCONÈ.

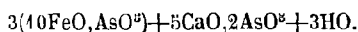
Acide arsénique.....	65,45	4320,24
Zircone.....	34,55	2280,50
	<hr/> 400,00	<hr/> 6600,74

ARSENIC. As. Equiv^t 940,08.D^e 57-60. Durcté 3,5.

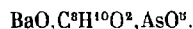
Genre minéralogique. Voy. les espèces :
ARSENIC SULFURÉ ROUGE, **ARSENIC SULFURÉ JAUNE**, **ACIDE ARSÉNIQUE**.

ARSENIC BLANC. Voy. **ACIDE ARSÉNIQUE**.**ARSENIC OXYDÉ.** Voyez **ACIDE ARSÉNIQUE**.**ARSENIC SULFURÉ JAUNE.**Syn. : *Orpiment* ; *orpin*.Voy. **SULFURE D'ARSENIC**.**ARSENIC SULFURÉ ROUGE.**Syn. : *Réalgar* ; *soufre rouge*.Voy. **SULFURES D'ARSENIC**.**ARSÉNICITE.** Voy. **CHAUX ARSÉNIATÉE**.**ARSENISINTER.**

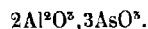
Oxyde de fer.....	36,44
Acide arsénique.....	48,05
Eau.....	15,54
	<hr/> 400,00

(HERMANN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 209.)**ARSÉNIO-SIDÉRITE.**

	(a)	(b)
Acide arsénique.....	34,26	39,46
Protoxyde de fer.....	41,34	40,00
— de manganèse..	4,29	»
Chaux.....	8,43	42,48
Silice.....	4,04	»
Potasse.....	0,76	»
Eau.....	8,75	8,66
	<hr/> 98,84	<hr/> 400,00

(a) DUFRENOY, *Tr. de Min.*, t. II, p. 548. — (b) RAMMELSBERG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 271.**ARSÉNIO-SULFURES.** Voyez les **MÉTAUX ARSÉNIO-SULFURÉS**.**ARSÉNIO-SULFURE DE COBALT.**Voy. **COBALT GRIS**.**ARSÉNIO-VINATE DE BARYTE.**

	Tr.	Calc.	
Barium.....	27,20	856,9	23,6
Carbone.....	49,24	642,0	48,3
Hydrogène.....	3,33	425,0	3,7
Arsenic.....	45,34	940,7	45,3
Oxygène.....	34,95	800,0	37,4
	<hr/> 400,00	<hr/> 3334,6	<hr/> 400,0

(FÉLIX D'ARCEY, *C. R.*, t. I.)**ARSÉNITE D'ALUMINE.**

Acide arsénique.....	72,33	3720,24
Alumine.....	27,67	4284,64
	<hr/> 400,00	<hr/> 5004,88

ARSÉNITE D'AMMONIAQUE.

Acide arsénique.....	65,47
Ammoniaque.....	34,53
	<hr/> 400,00

ARSÉNITES

122

ARSÉNIURES

ARSÉNITE D'ARGENT. $2AgO, AsO^5$.

Acide.	29,93	1240,08
Oxyde d'argent.	70,07	2903,22
	100,00	4143,30

ARSÉNITE DE BARYTE. $2BaO, AsO^5$.

Baryte.	= 1713,86	43,54
Acide arsénieux.	= 1240,70	56,46
	2954,56	400,00

ARSÉNITE DE CHAUX. $2CaO, AsO^5$.

ARSÉNITE DE CHAUX anhydre.

Acide arsénieux.	62,30	1240,08
Chaux caustique.	37,70	712,04
	400,00	4952,12

ARSÉNITE DE CHAUX hydraté.

Acide arsénieux.	57,50	
Chaux caustique.	34,80	
Eau.	7,70	
	400,00	

(SIMON, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 347.)

ARSÉNITE DE COBALT. $2CoO, AsO^5$.

Acide arsénieux.	56,93	1240,08
Oxyde de cobalt.	43,07	937,98
	400,00	2178,06

Voy. COBALT ARSÉNIATÉ.

ARSÉNITES DE CUIVRE.

ARSÉNITE DE BIOXYDE. $2CuO, AsO^5$.

Acide arsénieux.	55,57	1240,08
Oxyde noir de cuivre. . .	44,43	994,38
	400,00	2234,46

Voy. CONDURRITE.

ARSÉNITE DE PROTOXYDE. $2Cu^2O, AsO^5$.

Acide arsénieux.	41,02	1240,08
Oxyde rouge de cuivre. .	58,98	1782,78
	400,00	3022,86

ARSÉNITES DE FER.

ARSÉNITE DE PROTOXYDE. $2FeO, AsO^5$.

Acide arsénieux.	58,54	1240,08
Protoxyde de fer.	41,46	878,40
	400,00	2118,48

ARSÉNITE DE PEROXYDE. $2Fe^2O^3, 3AsO^5$.

Acide arsénieux.	65,53	3720,24
Sesquioxyde de fer.	34,47	4956,82
	400,00	5677,06

ARSÉNITES DE FER. Arsénite ferrique.

Oxyde ferrique.	65,0
Acide arsénieux.	44,5
Eau.	20,5
	100,0

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

ARSÉNITE DE NICKEL. $2NiO, AsO^5$.

Acide arsénieux.	1240,08
Oxyde de nickel.	939,34
	2479,42

ARSÉNITES DE PLOMB.

ARSÉNITE NEUTRE. $2PbO, AsO^5$.

Acide arsénieux.	30,78	1240,08
Oxyde de plomb.	69,22	2789,00
	400,00	4029,08

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 232.)

ARSÉNITE ACIDE. PbO, AsO^5 .

Acide arsénieux.	45,667	100,000
Oxyde de plomb.	54,333	118,977
	100,000	218,977

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 12.)

ARSÉNITE DE POTASSE. $2KO, AsO^5$.

Potasse.	= 1175,82	48,66
Acide.	= 1240,77	51,34
	2416,59	400,00

ARSÉNITE DE SOUDE. $2NaO, AsO^5$.

Acide arsénieux.	64,33	1240,08
Soude.	38,67	781,78
	400,00	2021,86

ARSÉNITE DE STRONTIANE.

$2SrO, AsO^5$.

Acide arsénieux.	48,93	1240,08
Strontiane.	54,07	4374,56
	400,00	2644,64

ARSÉNIURE D'ANTIMOINE.

L'arsenic et l'antimoine se combinent en toutes proportions. Voy. ANTIMOINE ARSÉ-NICAL.

ARSÉNIURE D'ARGENT. Voy. ARGENT.

ARSÉNIURE DE COBALT. Voy. COBALT ARSÉNICAL.

ARSENIURE DE COBALT ET DE BISMUTH trouvé à Schneeberg, dans l'Erzgebirge.

Arsenic.....	77,9602
Cobalt.....	9,8866
Fer.....	4,7695
Bismuth.....	3,8866
Cuivre.....	1,3030
Nickel.....	1,1063
Soufre.....	4,0160
Manganèse.....	traces.
	<u>99,9282</u>

(Archives métall. de M. Karsten, t. XV, p. 239.)

ARSENIURE DE CUIVRE. Cu²As.

Cuivre.....	794	62,5	400,00
Arsenic.....	470	37,5	59,99
	<u>4264</u>	<u>400,0</u>	

(Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 410.)

ARSENIURE DE CUIVRE. Autre. Cu²As.

Cuivre.....	55,77
Arsenic.....	44,23
	<u>400,00</u>

(SOUBEIRAN, Ann. de Ch. et de Ph., t. XLIII, p. 418.)

Voy. CUIVRE.

ARSENIURE D'ÉTAIN. Sn²As.

Étain.....	2940	86,2
Arsenic.....	470	43,8
	<u>3410</u>	<u>400,0</u>

ARSENIURES DE FER.

PROTOARSENIURE. Fe²As.

Arsenic.....	58,08
Fer.....	44,92
	<u>400,00</u>

BIARSENIURE. FeAs.

Arsenic.....	73,48
Fer.....	26,52
	<u>400,00</u>

Voy. MISPICKEL et FER ARSÉNICAL AXOTOME.

ARSENIURE D'HYDROGENE. H²As.

Arsenic.....	96,18
Hydrogène.....	3,82
	<u>400,00</u>

(SOUBEIRAN, Ann. de Ch. et de Ph., t. XLIII, p. 419.)

ARSENIURE DE MANGANÈSE. Voy. MANGANÈSE ARSÉNICAL.

ARSENIURES DE NICKEL. PROTOARSENIURE. Ni²As.

	(1)	(2)
Arsenic.....	55,98	45,87
Nickel.....	44,02	54,13
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) Calculé. — (2) A. cristallisé artificiel, produit des fabriques de bleu de cobalt, WOKLER, Ann. de Ch. et de Ph., t. LI, p. 210.

BIARSENIURE. NiAs.

Arsenic.....	77,78
Nickel.....	22,22
	<u>400,00</u>

Voy. NICKEL ARSÉNICAL.

ARSENIURE DE PLATINE.

Platine.....	88,8
Arsenic.....	41,2
	<u>400,0</u>

(T. de Ch. de Dumas, t. III, p. 270.)

ARSENIURE DE PLOMB. Pb²As.

Ploomb.....	2789,0	85,5	400,00
Arsenic.....	470,0	44,5	48,17
	<u>3259,0</u>	<u>400,0</u>	<u>448,17</u>

Voy. PLOMB.

ARSENIURE DE ZINC. Z²As.

Arsenic.....	940	43,7
Zinc.....	1209	56,3
	<u>2449</u>	<u>400,0</u>

ARUM MACULATUM.

Huile grasse.....	0,6
Extrait contenant du sucre.....	4,4
Gomme.....	5,6
Mucilage végétal.....	48,0
Amidon contenant un peu d'humidité.....	71,4
	<u>400,0</u>

(BROCHOLZ, T. de Ch. de Berzelius.)

ASARET. Racine.

Amidon.....	2,048
Mucilage végétal.....	0,974
Albumine végétale.....	0,036
Matière extractive.....	3,972
Acide titanique.....	1,072
Asarine.....	1,172
Huile volatile souillée d'arsenic.....	0,630
Résine.....	0,456
Acide citrique.....	0,316
Citrate de potasse.....	0,942
Citrate de chaux.....	1,502
Citrate de magnésie.....	0,418
Chlorure de potassium.....	0,447
	<u>43,055</u>

A reporter.... 43,055

	Report.	43,055
Sulfate de potasse.		4,090
Phosphates.		0,254
Fibre végétale.		12,800
Eau.		74,600
		<hr/> 404,799

(GRÆGER, *T. de Ch. de Berzelius.*)

ASARET. Suc.

Camphre.	
Huile grasse très-âcre.	
Matière extractive émétique.	
Gomme.	
Amidon extrait par le carbonate de potasse et ulmine.	
Fibre ligneuse.	
Acide citrique.	
Citrate et malate de chaux.	
Acétate, sels à base d'ammoniaque et de potasse.	

(LASSAIGNE et FENEILLE, *J. de Pharm.*, t. VI, p. 661.)

ASARINE. C¹⁶H¹⁴O⁴.

	Tr.	Calc.
Carbone.	69,42	69,48
Hydrogène.	7,79	7,72
Oxygène.	22,79	22,73
	<hr/> 400,00	<hr/> 99,93

(BLANCHET et SELL, *T. de Ch. de Berzelius.*)

ASBESTE.

Syn. : *Amiante; carton de montagne.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.	40,95	43,50	33,48	58,20
Magnésie.	34,70	40,00	2,46	22,40
Chaux.	»	»	»	43,55
Protox. de fer.	10,05	2,08	26,04	3,29
Alumine.	4,50	0,40	34,85	0,44
Eau.	12,60	13,80	5,28	0,44
Ac. fluorique	»	»	»	0,66
	<hr/> 99,80	<hr/> 99,78	<hr/> 99,08	<hr/> 98,38

	(5)	(6)	(7)
Silice.	48,7	43,70	44,58
Magnésie.	9,9	29,96	42,64
Chaux.	14,6	»	»
Protoxyde de fer.	20,3	10,03	4,69
Alumine.	4,6	2,76	0,42
Eau.	2,2	12,27	13,70
Acide fluorique.	» soude.	4,98	»
	<hr/> 97,3		

(1) A. de Baltimore, par THOMSON. — (2) A. de Reichenstein, par KOBELL. — (3) A. de Zeuxite, par THOMSON. — (4) A. de la Tarentaise, par BONSORFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 23. — (5) A. du petit Saint-Bernard, par BERTHIER. — (6) A. des Vosges, par SCHMIDT, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 260. — (7) *Id.*, par DRESSE, *id.*

ASBESTE.

	(1)	(2)	(3)
Oxydule de fer.	9,22	6,0	»
Silice.	58,48	64,0	59,00
Alumine.	0,88	3,3	3,00
Magnésie.	31,38	18,6	25,00
Chaux.	0,04	6,9	9,50
Fer.	»	4,2	2,25
	<hr/> 400,00	<hr/> 400,0	<hr/> 98,75

	(4)	(5)
Eau.	2,00	4,34
Oxydule de fer.	19,73	8,27
Silice.	45,57	59,23
Alumine.	3,00	0,49
Magnésie.	23,40	31,02
Chaux.	4,40	»
	<hr/> 98,40	<hr/> 100,02

(1) A. du Groënland, par LAPPE, *Inst.*, 1836. — (2) A. de la Tarentaise, par BERGMANN, *Élém. de Ch. de Chaptal*, t. II, p. 77. — (3) A. par CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XXVIII, p. 206. — (4) A. de Pitkaranda (en Finlande), par HESS, *Arch. de Kastner*, t. VI, p. 321. — (5) A. de la Serpentine de l'Oural, par HEMTZ, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 254.

ASBESTOIDE du Dauphiné, au bourg d'Oisan.

Silice.	46
Chaux.	11
Magnésie.	8
Oxyde de fer.	20
Oxyde de manganèse.	10
Perte.	5
	<hr/> 400

(MACQUART, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 89.)

ASCLÉPIADE.

Résine.	26,50
Substance élastique.	12,50
— glutineuse végétale.	4,00
Extractif.	4,00
Acide tartrique et albumine	53,00
Carbonate de potasse.	
Phosphate de chaux.	
— de magnésie.	
Cendres { Silice.	
{ Fer.	
{ Oxyde de manganèse.	
	<hr/> 400,00

(JOHN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 99.)

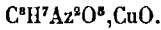
ASCLÉPIADE (Asclepias gigantea). Suc laiteux.

Résine pure.	9
Huile grasse.	4
Baume solide.	9
	<hr/> A reporter. 22

	Report....	22
Cérine.....		42
Ligneux provenant de l'écorce de l'arbre		6
Muqueux.....		8
Caoutchouc.....		45
Perte ou eau évaporée du suc laiteux.....		7
		400

(RICORD MADIANNA, *Journ. de Pharm.*, t. XVI, p. 108.)

ASPARAGINATE DE CUIVRE.



	Tr.		Calc.	
Carbone....	29,30	29,43	29,35	29,50
Hydrogène..	4,44	4,51	4,36	4,30
Azote.....	47,25	47,25	47,25	47,24
Oxygène....	24,64	24,43	24,65	24,58
Oxyde de cuiv.	24,40	24,38	24,39	24,44

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 165.)

ASPARAGINE. $C^8H^8Az^2O^8$.

Syn. : *Asparamide; althéine; agédoïle.*

Carbone.....	38,3853
Hydrogène.....	6,2398
Azote.....	22,4627
Oxygène.....	34,4435
	404,5043

(PLISSON et HENRY, *Journ. de Pharm.*, t. XVI, p. 710.)

ASPARAGINE.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	614,504	38,82
Hydrogène.....	98,836	6,21
Azote.....	354,072	22,80
Oxygène.....	500,000	32,47
	4564,442	400,00

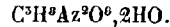
(BOUTRON-CHARLARD et PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 96.)

ASPARAGINE. Autre formule $C^8H^8Az^2O^8, 2HO.$

	Tr.		Calc.
Carbone.....	32,23	32,17	32,35
Hydrogène.....	6,55	6,66	6,60
Azote.....	49,44	49,03	48,72
Oxygène.....	»	»	42,33
			400,00

(MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 249.)

ASPARAGINE. Autre formule.



	Tr.		Calc.	
Carbone	36,55	36,8678	644,492	32,35
Azote .	24,17	24,2042	354,072	48,73
Hydrog.	6,24	6,4293	424,794	6,60
Oxygène	36,07	35,8047	800,000	42,32
	100,00	400,0000	4890,358	400,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 418.)

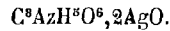
ASPARAGINE. Autre. $C^8H^7Az^2O^8$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	34,80	32,00
Hydrogène.....	6,85	6,67
Azote.....	48,80	48,67
Oxygène.....	42,54	42,66

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 162.)

ASPARAGOLITHE. Voy. CHAUX PHOSPHATÉE.

ASPARTATE D'ARGENT.



	Calc.	Tr.	
Carbone.....	644,480	44,04	44,07
Azote.....	477,040	»	»
Hydrogène....	62,397	4,44	4,47
Oxygène.....	600,000	»	»
Oxyde d'argent	2903,200	66,67	66,62
	4354,417		

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 20.)

ASPARTATE DE BARYTE.

	Tr.		Calc.
Acide.....	62,95	63,45	63,20
Base.....	37,05	36,55	36,80
	100,00	100,00	100,00

ASPARTATES DE CHAUX.

ASPARTATE NEUTRE.

	Tr.		Calc.
Acide.....	83,4	82,4	82,75
Base.....	46,9	47,6	47,25
	100,0	100,0	100,00

ASPARTATE BASIQUE.

	Tr.		Calc.
Acide.....	68,9	69,8	69,35
Base.....	34,4	30,2	30,65
	100,0	100,0	100,00

ASPARTATES DE MAGNÉSIE.

ASPARTATE NEUTRE.

	Tr.	Calc.
Acide.....	87,2	86,7
Base.....	12,8	13,3
	100,0	100,0

ASPARTE BASIQUE.

	Tr.	Calc.
Acide.....	78,55	76,55
Base.....	21,45	23,45
	100,00	100,00

(PLISSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 318).

ASPASIOLITE.

	(1)	(2)
Acide silicique.....	50,90	50,44
Alumine.....	32,38	32,95
Magnésie.....	8,04	12,76
Chaux.....	trace.	1,12
Oxyde ferreux.....	2,34	0,96
Eau.....	6,73	4,02
Trace de manganèse.		

(1) Aspasiolite. — (2) Dichroite.

(SCHEERER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

ASPERGES. Suc d'asperges.

- Fécule verte.
- Albumine végétale.
- Espèce de cire végétale.
- Phosphate de potasse.
- de chaux.
- Acide acétique libre.
- Matière extractive.
- Sel triple de chaux et d'ammoniaque.
- Matière colorante.
- Résine ou huile volatile.
- Matière cristallisable.
- Matière sucrée analogue à la manne.

(ROBIQUET, *Ann. de Ch.*, t. LV, p. 170.)

ASPERGES. Racine.

- Albumine végétale.
- Matière gommeuse.
- Matière particulière, précipitant abondamment par le sous-acétate de plomb et le protonitrate de mercure.
- Résine.
- Matière sucrée rougissant par l'acide sulfurique concentré.
- Malates acides... } à base de potasse et de
- Hydrochlorates... } chaux.
- Acétates..... }
- Phosphates..... }
- Une petite quantité de fer.

(DULONÉ, *Journ. de Pharm.*, mai 1826, p. 284.)

ASPHALTE.

Syn. : *Bitume de Judée* ; *karabé de Sodome* ; *baume de momie.*

ASPHALTE d'Alvona en Albanie.

Gaz hydrogène.....	36	pouces cubiques.
Huile bitumineuse..	32	grains.
Eau faiblement am-		
moniacale.....	6	
Charbon.....	30	
Silice.....	7,05	
Alumine.....	7,05	
Chaux.....	0,75	
Oxyde de fer.....	4,25	
Oxyde de manganèse	0,50	

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 29.)

ASPHALTE.

	(1)	(2)
Résine insoluble dans l'esprit-de-vin	44	9
Résine soluble dans l'esprit-de-vin.	55	94
	99	100

(1) A. de Bovey, par HATCHETT, *J. de Gehlen*, t. V.

— (2) A. de Halle, par BECHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 328.

ASPHALTE de Bovey.

Résine.....	55
Asphalte.....	44
Résidu terreux.....	3
Perte.....	1
	100

(GUENIEAU, *Journ. des Mines*, février 1807, p. 152.)

ASPHALTE de Bechelbronn.

Carbone.....	87,1	87,0
Hydrogène.....	11,3	11,2
Oxygène.....	4,6	4,8
	100,0	100,0

ou

Pétrolène.....	85,4
Asphaltène.....	14,6

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 149.)

ASPHALTE visqueux de Bechelbronn.

Carbone.....	88,6	88,2	88,2
Hydrogène.....	12,3	12,5	12,7
	100,9	100,7	100,9

ASPHALTE vierge de Bechelbronn.

Carbone.....	88,3
Hydrogène.....	11,1
Azote.....	4,1
	100,5

ASPHALTE de Brazza.

Huile volatile	5,0
Résine brune soluble dans l'éther...	20,0
Bitume insoluble dans l'alcool et l'éther.....	74,0
Résine jaune soluble dans l'alcool...	4,0
	<u>400,0</u>

(KERSTEN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 342.)

ASPHALTE.

Asphalte	7,42
Carbonate calcique.....	58,40
Carbonate magnésique.....	32,58
Carbonate ferreux.....	1,40
Chlorure potassique et sodique....	0,97
	<u>99,87</u>

(KERSTEN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

ASPHALTE de Coxitambo, près Cuença, au Pérou.

Carbone.....	88,63	88,70
Hydrogène.....	9,69	9,68
Oxygène et azote.....	1,68	1,62
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 444.)

ASPHALTE. Bitume martial rouge.

Charbon.....	62,5
Oxyde de fer.....	37,5
	<u>400,0</u>

(WIEGLEB, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 37.)

ASPHALTE.

	(1)	(2)
Carbone.....	52,25	58,26
Hydrogène.....	7,49	4,89
Azote.....	0,45	0,40
Oxygène.....	40,41	36,75
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) B. d'Angleterre. — (2) B. de France.

(HENRY fils, *J. de Ch. médic.*, 1825.)

ASPHALTE. Bitume de Monastier (Haute-Loire).

Huile bitumineuse	7,00
Charbon.....	3,50
Eau.....	4,50
Gaz et vapeurs.....	4,00
Quartz et mica.....	60,00
Argile ferrugineuse.....	24,00
	<u>400,00</u>

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1837.)

ASPHALTE. Bitume de Seyssel.

Huile bitumineuse.....	8,6
Charbon.....	2,0
Grains quartzeux.....	69,0
Grains calcaires.....	20,4
	<u>400,0</u>

ASPHALTE. Autre variété près du village d'Arbagnoux.

Matière bitumineuse.....	10,0
Argile.....	2,0
Sulfate de chaux.....	1,2
Carbonate de chaux.....	86,8
	<u>400,0</u>

ASPHALTE. Ce bitume, débarrassé des sels étrangers par l'acide muriatique, contient :

Matière bitumineuse	70
Charbon.....	42
Argile.....	8
	<u>90</u>

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. IV, p. 479.)

ASPHALTE. Schiste bitumineux d'Autun.

Alumine et oxyde de fer dissous...	0,200
Silice devenue soluble dans la potasse.....	0,267
Partie terreuse non attaquée.....	0,268
Eau.....	0,400
Charbon.....	0,080
Huiles bitumineuses.....	0,060
Gaz et vapeurs.....	0,025
	<u>4,000</u>

(P. BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1837.)

ASPHALTE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone....	85,74	77,52	84,83	67,43
Hydrogène..	9,58	9,58	8,28	7,22
Azote.....	1,80	2,37	1,06	1,37
Oxygène....	2,88	40,53	8,83	23,00
Résidu de la distillation	45,02	6,03	27,03	48,00
Cendres....	8,45	1,80	5,13	45,83
	<u>423,47</u>	<u>407,83</u>	<u>432,16</u>	<u>432,85</u>

(1) Point de fusion tendre à plus de 18°, poids spécifique 1,131, de Bastennes. — (2) *Id.* au-dessous de 100°, *id.* 1,068, Pont-du-Château. — (3) *Id.* à plus de 130°, *id.* 1,175, environs de Naples. — (4) Infusible à Pontnevey.

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

ASPHALTÈNE. C²⁰H¹⁶O².

Carbone.....	75,0
Hydrogène.....	9,9
Oxygène.....	14,8
	<u>99,7</u>

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 149.)

ASPHALTITE.

Asphalte.....	7,12
Carbonate calcique.....	58,40
— magnésique.....	32,58
— ferreux.....	4,40
Chlorures sodique et potassique ...	0,97
	<hr/>
	99,87

(KERSTEN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 342.)

ASSA FOETIDA.

Résine.....	58,00
Huile volatile.....	3,44
Mucilage.....	12,00
Résidu.....	26,90
	<hr/>
	400,04

(NEUMANN, *Ch. org. de Gmelin*, p. 348.)

ASSA FOETIDA.

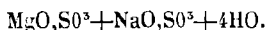
Résine.....	65,00
Gomme soluble.....	49,44
Bassorine.....	44,66
Huile volatile.....	3,60
Malate, acide de chaux et perte...	0,30
	<hr/>
	400,00

(PELLETIER, *T. de Ch. de Dumas*, t. VII, p. 320.)

RÉSINE D'ASSA FOETIDA.

Carbone .	69,49	69,90	70,54	74,05
Hydrog. .	7,56	7,55	7,65	7,59
Oxygène.	22,95	22,55	24,84	24,36
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,00	400,00	400,00	400,00

(JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 520.)

ASTRAKANITE.**ATAKAMITE. Voy. CUIVRE CHLORURÉ.****ATROPINE. C⁷H²³AzO¹².**

Carbone.....	5203,36	77,2
Hydrogène.....	287,50	4,4
Azote.....	177,02	2,6
Oxygène.....	4200,00	46,4
	<hr/>	<hr/>
	6867,88	400,0

(*T. de Ch. de Dumas*, t. V, p. 807.)

AUGITE. Voy. PYROXÈNE NOIR.**AULNE. Cendres. Parties solubles.**

Acide carbonique.....	»	45,2
— sulfurique.....	6,6	21,»
— muriatique.....	0,7	0,9
Silice.....	»	0,3
Potasse.....	»	62,2
Soude.....	»	
		<hr/>
		99,6

AULNE. Cendres. Parties insolubles.

Acide carbonique.....	34,0	28,0
— phosphorique.....	7,7	44,0
Silice.....	5,0	3,3
Chaux.....	50,2	50,8
Magnésie.....	2,5	»
Oxyde de fer.....	3,6	2,0
— de manganèse.....	»	4,9
	<hr/>	<hr/>
	100,0	400,0
Phosphate de chaux.....	3,5	45,0
— de fer.....	9,0	5,0

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

AULNE.

	(1)	(2)
Charbon.....	90,2	45,2
Cendres calcinées.....	4,8	0,3
Matière volatiles.....	8,0	84,5
	<hr/>	<hr/>
	400,0	400,0

(1) A. de Paris et Choisy, par BERTHIER, *Tr. des Essais*, t. I, p. 286. — (2) A. de Pontgibaud, *id.*, t. I, p. 249.

AUNÉE. Racine.

Huile volatile cristallisable.
Fécule particulière.
Matière extractive.
Acide acétique libre.
Résine cristallisable.
Albumine.
Matière fibreuse.

(FUNKE, *Ann. de Ch.*, t. LXXVI, p. 405.)

AUNÉE.

Huile volatile.....	trace.
Camphre d'aunée.....	0,4
Cire.....	0,6
Résine âcre.....	4,7
Matière extractive peu amère.....	36,7
Parties gommeuses.....	4,5
Inuline.....	36,7
Fibre ligneuse.....	5,5
Extractif oxygéné avec de l'albumine concrète.....	43,9
Des sels à base de potasse, de chaux et de magnésie.....	<hr/>
	400,0

(JOHN, *Écrits ch.*, t. IV, p. 61.)

AURICHALCITE.

	(a)	(b)
Oxyde cuivrique.....	28,19	32,5
Oxyde zincique.....	45,84	42,5
Acide carbonique.....	46,06	} 27,5
Eau.....	9,95	
	400,04	

(a) BOETTGER, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 57. —
 (b) CONNELL, *Annaire de Millou et Reiset*, 1849, p. 250.

AURO-POUDRE. Voy. OR NATIF.

AURUM PROBLEMATICUM. Voy. TELLURE NATIF.

AUTOMOLITE. Voy. GARNITE.

AVENTURINE. Voy. QUARTZ HYALIN.

AVENTURINE artificielle.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	65,2	67,7	67,3
Acide phosphorique..	4,5	»	»
Oxyde de plomb....	»	4,4	4,0
Cuivre métallique....	»	3,9	4,0
Oxyde cuivrique....	3,0	»	»
— ferrique.....	6,5	3,5	»
Chaux.....	8,0	8,9	9,0
Magnésie.....	4,5	»	»
Soude.....	8,2	7,4	7,0
Potasse.....	2,4	5,5	5,3
Peroxyde de fer....	»	»	3,4
Bioxyde d'étain....	»	2,3	2,3
	99,0	400,0	99,3

(1) WOELER, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 268. —
 (2) E. PELIGOT, *C. R.*, t. XXII. — (3) KERSTEN, *Annaire de Millou et Reiset*, 1848, p. 170.

AVOCATIER. Graine.

- Fécule amylicée.
- Extractif.
- Eau.
- Acide gallique.
- Savon végétal.
- Fibre ligneuse.

AVOCATIER. Fruit.

Huile verte ou chlorophylle.....	50
Laurine obtenue dans cette huile verte.	»
Huile douce composée de :	
Oléine.....	39
Stéarine.....	25
Matière végeto-animale.....	60
Muqueux ou gomme.....	60
Ligneux.....	44
Sucre non cristallisé, quantité supposée.	
Acide acétique, quantité supposée.	
Eau évaporée de cette pulpe dans les opérations, ainsi que la perte.....	904
	4452

(RICORD MADIANNA, *Journ. de Pharm.*, février 1829.)

AVOINE.

Farine.....	66
Enveloppe.....	34
	400

AVOINE. FARINE.

Huile grasse, jaune verdâtre.....	2,00
Extrait amer et sucre.....	8,25
Gomme.....	2,50
Substance grise.....	4,30
Amidon.....	59,00
Humidité (y compris la perte).....	23,95
	400,00

(VOGEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IV, p. 242.)

AVOINE. CENDRES, 100 parties.

Sels solubles.....	4,00
Phosphates terreux.....	24,00
Carbonates terreux.....	0,00
Silice.....	60,00
Oxydes métalliques.....	0,25
Manquant.....	14,75
	400,00

(SAUSSURE, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. IV, p. 217.)

AVOINE.

Silice.....	68
Chaux et magnésie.....	26
Argile.....	6
	400

(RUCKERT, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 94.)

AVOINE.

Silice.....	9,335
Carbonate de chaux.....	2,184
Carbonate de magnésie.....	2,194
Alumine.....	0,294
Oxyde de manganèse.....	0,500
Oxyde de fer.....	0,294
	14,795

(SCHREDER, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. IV, p. 216.)

AVOINE.

Silice pure.....	60,7
Phosphate de chaux.....	39,3
	400,00

AVOINE. A la suite de l'incendie d'une meule d'avoine, les cendres ont présenté une scorie vitrifiée ainsi composée :

Silice.....	55
Phosphate de chaux.....	45
Potasse.....	20
Carbonate de chaux.....	5
Oxyde de fer.....	traces.

(VATQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXIX, p. 19.)

AVOINE. CENDRES.

Potasse.....	42,9
Chaux.....	3,7
Magnésie.....	7,7
Oxyde ferrique.....	1,3
Acide phosphorique.....	44,9
Acide sulfurique.....	4,0
Chlore.....	0,5
Silice.....	53,3
	<hr/>
	95,3

(BOESSINGAULT.)

AVOINE. 1 d'avoine sèche s'est réduit à 0,792; 4 d'avoine sèche donne 0,0398 cendres; l'hectolitre pèse 42 kilog.

Carbone.....	50,32	51,09
Hydrogène.....	6,32	6,44
Oxygène.....	37,44	36,25
Azote.....	2,24	2,24
Cendres.....	3,98	3,98
	<hr/>	<hr/>
	400,00	400,00

(BOESSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. 1, p. 228.)

AVOINE. Paille d'avoine.

Substances solubles dans l'eau...	20,666
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique.....	31,623
Cire et résine.....	0,772
Fibro végétale.....	46,939
	<hr/>
	400,000

AVOINE.

Potasse.....	0,870
Soude (quelques traces).....	0,000
Chaux.....	0,432
Magnésie.....	0,022
Alumine.....	0,006
Oxyde de fer (quelques traces).....	0,000
Oxyde de manganèse (de même).....	0,000
Terre siliceuse.....	4,588
Acide sulfurique.....	0,079
Acide phosphorique.....	0,042
Chlore.....	0,005
	<hr/>
	5,734

Parties combustibles et eau.....	94,266
	<hr/>
	400,000

(SPRENGEL, *Ann. agric. de Roville*, t. VIII, p. 204.)

AVOINE. Cendres.

Silice.....	54,25
Acide sulfurique.....	2,45
Acide phosphorique.....	4,94
Chlore.....	4,50
Oxyde ferrique.....	4,44
	<hr/>
A reporter.....	61,25

Report.... 61,25

Chaux.....	7,29
Magnésie.....	4,58
Potasse.....	42,18
Soude.....	44,69
	<hr/>
	99,99

(LEVY, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 74.)

AVOINE de paille séchée à l'air perd 0,287 d'eau par une dessiccation à 440°.

Carbone.....	50,4
Hydrogène.....	5,4
Oxygène.....	39,0
Azote.....	0,4
Seis et terres.....	5,4
	<hr/>
	400,0

AVOINE. 1 de paille séchée s'est réduit à 0,713; 4 de paille sèche donne 0,0509 cendres.

Carbone.....	49,93	50,25
Hydrogène.....	5,32	5,48
Oxygène.....	39,28	38,80
Azote.....	0,38	0,38
Cendres.....	5,09	5,09
	<hr/>	<hr/>
	400,00	400,00

(BOESSINGAULT.)

AVOINE. Jeunes plants âgés de 50 jours et séchés.

Carbone.....	53,0
Hydrogène.....	6,8
Oxygène.....	36,4
Azote.....	3,8
	<hr/>
	400,0

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 364.)

AXINITE.

Syn. : Schorl violet; Yanolite; Thumite.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	45,00	43,68	43,73
Alumine.....	49,00	45,63	45,66
Chaux.....	42,25	20,67	48,90
Oxyde de fer.....	42,25	9,45	44,94
— de mangan.	9,00	3,05	4,36
Magnésie.....	0,25	4,70	4,77
Acide borique.....	2,00	5,64	6,62
Potasse.....	»	0,64	»
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	99,75	400,43	99,98

(1) A. par WIEGMANN, J. DE SCHWEIGER, t. XI, p. 462. — (2) A. du Dauphiné, par RAMMELSBURG, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 668. — (3) A. de Tresebourg, id.

AXINITE.

	(4)	(5)
Silice.....	43,72	55,0
Alumine.....	46,94	26,0
Chaux.....	49,96	9,0
Oxyde de fer.....	40,24	9,0
— de manganèse.....	4,45	4,0
Magnésie.....	2,21	»
Acide borique.....	5,84	»
	400,00	400,0

(4) A. de Miask en Oural, id.—(5) A. par KLAPROTH, Journ. des Mines, thermidor an IV, p. 1.

AXINITE.

	(a)	(b)	(c)
Silice.....	52,7	44	50,50
Alumine.....	25,6	48	46,00
Chaux.....	9,4	49	47,00
Oxyde de fer.....	9,6	44	9,50
— de manganèse.....	»	4	5,25
Soude.....	»	»	0,25
Perte.....	2,7	4	4,50
	400,0	400	400,00

(a) KLAPROTH, Beitrage, t. II, p. 126. — (b) VAUQUELIN, Journ. des Mines, n° XXIII, l. I. — (c) KLAPROTH, Beitrage, t. V, p. 28.

AXONGE. Voy. GRAISSE DE PORC.

AYA PANA.

Matière grasse soluble dans l'éther.
Huile essentielle, assez abondante.
Principe amer.
Amidon }
Sucre.. } quelques traces.

(WAFELART, Journ. de Pharm., janvier 1829.)

AZOBEZOÏDINE. C²⁶H¹⁴Az³

	Calc.		Tr.	
Carbone....	1070	83,4	83,4	83,5
Hydrogène..	68	5,3	5,6	5,5
Azote.....	445	44,3	44,5	44,5
	4283	400,0	400,5	400,5

(LAURENT, Ann. de Ch. et de Ph., 3^e série, t. I, p. 303.)

AZOBEZOÏLIDE.

Isomère avec le corps précédent.

(T. de Ch. org. de Liebig, t. II, p. 325.)

AZOBEZOÏLE. C²⁸H¹⁰Az³

	Calc.	
Carbone.....	4074,30	85,58
Hydrogène.....	62,40	4,99
Azote.....	448,00	9,43
	4251,70	400,00

AZOBEZOÏLE.

	Tr.	
Carbone.....	85,45	85,30
Hydrogène.....	5,25	5,24
Azote.....	9,30	9,49
	400,00	400,00

(LAURENT, Ann. de Ch. et de Ph., t. LXVI, p. 185.)

AZOÉRYTHRINE. C²²H¹³O²²Az.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	434,2	39,09	38,80
Hydrogène.....	49,0	5,53	5,70
Oxygène.....	476,0	51,27	55,50
Azote.....	44,4	4,44	
	343,3	400,00	400,00

(KANE.)

AZOÉRYTHRINE ET OXYDE DE PLOMB.

	C ¹² H ¹⁰ O ²² Az, 3PbO.		Tr.
	Calc.		
Carbone.....	434,2	49,79	49,33
Hydrogène.....	49,0	2,80	3,00
Oxygène.....	476,0	28,03	27,88
Azote.....	44,4		
Oxyde de plomb..	334,8	49,38	49,79
	678,4	400,00	400,00

(KANE, Ann. de Ch. et de Ph., 3^e série, t. II, p. 26.)

AZOLITMATE D'ÉTAÏN.

	C ¹⁸ H ¹² AzO ¹² , 2SnO.		
	Tr.	Calc.	
Carbone.....	29,86	409,8	30,03
Hydrogène.....	3,55	42,0	3,28
Azote.....	33,37	44,4	3,85
Oxygène.....		44,0	30,63
Étain.....	33,22	447,8	32,24
	400,00	365,7	400,00

(KANE.)

AZOLITMATE DE PLOMB.

	C ¹⁸ H ¹⁰ AzO ¹⁰ , 3PbO.		
	Tr.	Calc.	
Carbone.....	49,35	409,8	20,04
Hydrogène.....	2,00	40,0	4,82
Azote.....	49,27	44,4	47,15
Oxygène.....		80,0	
Oxyde de plomb..	59,38	334,8	64,02
	400,00	548,7	400,00

(KANE.)

AZOLITMINE. C⁵⁰H²⁴(O, Az)²¹.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	49,94	50,27
Hydrogène.....	5,44	4,84
Oxygène et nitrogène.....	44,92	44,92
	400,00	400,00

(KANE, Ann. de Ch. et de Ph., 3^e série, t. II, p. 138.)

AZOTATE D'ALUMINE. $Al^2O^3, 3AzO^3$. Equiv^s 2673,44.

Acide.....	75,97	4354,00
Alumine.....	24,03	642,32
	100,00	4996,32

AZOTATE D'AMMÉLINE. $C^6Az^5H^3O^3, AzO^3, HO$.

	Tr.	
Carbone.....	49,4639	48,9184
Azote.....	44,2755	43,8463
Hydrogène.....	3,2616	3,1449
Oxygène.....	33,3466	34,4207
	100,0476	100,0000

	Calc.	
Carbone.....	458,622	49,1435
Azote.....	1002,216	44,3384
Hydrogène.....	74,877	3,4672
Oxygène.....	800,000	33,3509
	2335,745	100,0000

AZOTATE D'AMMÉLINE ET D'ARGENT. $C^6Az^5H^3O^3, AzO^3, AgO$.

	Calc.	Tr.
Carbone... ..	458,622	42,2796
Azote... ..	1062,216	28,4440
Hydrogène... ..	62,398	4,6707
Oxygène... ..	700,000	48,7426
Oxyde d'arg.	4454,607	38,8670
	3734,843	400,0009
		100,0000

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 35.)**AZOTATE D'AMMONIAQUE.** $AzH^3, AzO^3, HO + HO$.

Acide nitrique... ..	76,48	400,000	320
Ammoniaque... ..	23,82	31,266	400

AZOTATE D'AMMONIAQUE cristallisé.

Acide nitrique.....	67,625
Ammoniaque.....	24,443
Eau.....	11,232
	100,000

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 179.)**AZOTATE AMMONIACO-MAGNÉSIEEN.**

Nitrate de magnésie.....	77,66
Nitrate ammoniacal.....	22,34
	100,00

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. IV, p. 224.)**AZOTATE AMMONIACO-MERCURIEL.**

Acide nitrique et eau.....	45,80
Oxyde de mercure.....	68,20
Ammoniaque.....	46,00
	140,00

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. XIV, p. 47.)**AZOTATE D'AMYLÈNE.** $C^{10}H^{10}, AzO^3, HO$.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	45,7	45,6	45,4
Hydrogène.....	8,7	8,7	8,3
Azote.....	44,3	44,2	40,5
Oxygène.....	34,3	34,5	36,4
	100,0	100,0	100,0

(HOFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIII, p. 376.)**AZOTATE D'ANISIDINE NITRIQUE.** $C^{14}H^9Az^3O^{12}$.

	Tr.		Calc.
Carbone... ..	36,44	»	36,42
Hydrog... ..	3,84	»	3,80
Azote... ..	»	48,05	»
Oxygène... ..	»	»	44,56
			100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXVII, p. 450.)**AZOTATE D'ANTIMOINE.** $SbO^3, 3AzO^3$.

Acide.....	54,50	2034,00
Oxyde d'antimoine... ..	48,50	4942,90
	100,00	3943,90

AZOTATE D'ARGENT. AgO, AzO^3 .

Acide.....	34,81	677,00
Oxyde d'argent... ..	68,19	4454,61
	100,00	2428,64

AZOTATE D'ARGENT ET D'AMMONIAQUE. $2H^3Az, AgO, AzO^3$.

Acide nitrique.....	26,4
Oxyde d'argent.....	55,0
Ammoniaque.....	18,0
	99,4

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 428.)

AZOTATE DE BARYTE. BaO, AzO^s.

	(a)	(b)	(c)
Baryte.....	54,86	60	440,73
Acide nitrique.....	41,54	40	100,00
	<u>96,40</u>	<u>100</u>	<u>240,73</u>

(a) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 174. —
 (b) DESORMES, *id.*, t. XLIII, p. 305. — (c) BERZELIUS,
id., t. LXXX, p. 174.

AZOTATES DE BISMUTH.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de bismuth. . .	59,3	42,4	92,4
Acide.....	40,7	57,9	7,9
	<u>100,0</u>	<u>400,0</u>	<u>100,0</u>

(1) Sel neutre. — (2) Sel acide. — (3) Sel basique.

AZOTATE NEUTRE.

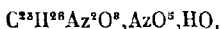
Oxyde de bismuth.....	44,46	100,00
Acide nitrique et eau.....	44,45	402,04
	<u>28,61</u>	<u>202,04</u>

(GRAHAM, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 23.)

AZOTATE BASIQUE.

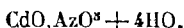
Oxyde.....	84,37
Acide.....	43,97
Eau.....	4,66
	<u>100,00</u>

(GROUVELLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 139.)

AZOTATE DE BRUCINE.

	Tr.		Calc.	
Eau.....	»	»	450,0	7,03
Hydrog. . .	6,46	6,24	337,0	5,83
Carbone. .	60,55	60,33	3546,2	60,79
Azote. . .	8,92	8,92	534,0	9,48
Oxygène. .	24,37	24,51	1400,0	24,20
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>6234,2</u>	<u>107,03</u>

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII,
 p. 151.)

AZOTATE DE CADMIUM.

Oxyde de cadmium. .	796,7	54,05	}100
Acide.....	677,0	45,95	
Sel sec.....	4473,7	76,62	}100
Eau.....	450,0	23,38	
Sel cristallisé.	4923,7		

AZOTATE DE CADMIUM anhydre.

Acide nitrique.....	400,00
Oxyde de cadmium.....	447,58

AZOTATE DE CADMIUM cristallisé.

Azotate.....	74,69
Eau.....	28,34
	<u>100,00</u>

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 81.)

AZOTATES DE CÉRIUM.**AZOTATE DE PEROXYDE.** Ce²O³, 3AzO^s.

Équiv^t 3480,50.

Acide.....	58,36
Peroxyde de cérium.....	44,64
	<u>100,00</u>

AZOTATE DE PROTOXYDE. CeO, AzO^s.

Équiv^t 4354,73.

Acide.....	50,09
Protoxyde de cérium.....	49,94
	<u>100,00</u>

AZOTATE DE CHAUX. CaO, AzO^s.

Chaux.....	356,03	34,46
Acide.....	677,02	65,54
	<u>1033,05</u>	<u>100,00</u>

(LONGCHAMPS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 29.)

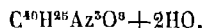
AZOTATE DE CHROME. Cr²O³, 3AzO^s.

Acide.....	66,93	2034,00
Sesquioxycde de chrome. .	33,07	956,00
	<u>400,00</u>	<u>2987,00</u>

AZOTATE DE CINCHONINE.

Cinchonine.....	400,000
Acide.....	17,594

(PELLETIER et CAYENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*,
 t. XV, p. 301.)

AZOTATE DE CINCHONINE.

	Tr.		Calc.	
Hydrogène.	6,72	312,0	6,64	
Carbone.....	64,59	3087,6	65,05	
Azote.....	44,35	534,0	44,22	
Oxygène.	47,34	800,0	47,09	
Eau.....	»	225,0	»	
	<u>400,00</u>	<u>4925,6</u>	<u>400,00</u>	

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 148.)

AZOTATE DE COBALT. $\text{CoO}, \text{AzO}^{\text{e}}$.

Protoxyde.....	469	40,9
Acide.....	677	59,4
	4146	400,0

AZOTATES DE CUIVRE.**AZOTATE NEUTRE.** $\text{CuO}, \text{AzO}^{\text{e}}$.

Deutoxyde.....	495,6	42,26
Acide.....	677,0	57,74
	4472,6	400,00

AZOTATE QUINTIBASIQUE. $5\text{CuO}, \text{AzO}^{\text{e}}$.

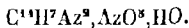
Deutoxyde.....	2275	65
Acide.....	677	49
Eau.....	562	46
	3514	400

AZOTATE DE CUIVRE.

Oxyde noir.....	67
Acide.....	46
Eau.....	47
	400

(PROUST, *Ann. de Ch.*, t. XXXII, p. 26.)**AZOTATE DE CUIVRE.**

Nitrate de cuivre.	6,57	400,00	400,00
Eau.....	4,03	61,33	57,54
	40,60	461,33	457,54

(GRAHAM, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 18.)**AZOTATE DE CYANILINE.**

	Tr.	Calc.
Carbone....	46,27	46,48
Hydrogène .	4,80	4,47
Azote.....	»	»
Oxygène... .	»	»
	48	26,39
	482	400,00

(HOFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 78.)**AZOTATES D'ÉTAIN.****AZOTATE DE PROTOXYDE.** $\text{SnO}, \text{AzO}^{\text{e}}$.

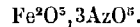
Protoxyde.....	835	55,3
Acide nitrique.....	677	44,7
	4512	400,0

AZOTATE DE PEROXYDE. $\text{SnO}^2, 2\text{AzO}^{\text{e}}$.

Acide.....	59,15
Oxyde.....	40,85
	400,00

AZOTATES DE FER.**AZOTATE DE PROTOXYDE.** $\text{FeO}, \text{AzO}^{\text{e}}$.

Acide.....	60,65	677,00
Protoxyde de fer.....	39,35	439,20
	100,00	4416,20

AZOTATE NEUTRE DE PEROXYDE.

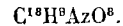
Acide.....	67,49	2034,00
Sesquioxyde de fer....	32,51	978,44
	400,00	3009,44

AZOTATE BASIQUE.

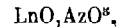
Tritoxyde de fer.....	84,26
Acide nitrique.....	44,06
Eau.....	4,68
	400,00

(GROUVELLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 138.)**AZOTATE DE GLUCINE.** $\text{Gl}^{\text{e}}\text{O}^3, 3\text{AzO}^{\text{e}}$.Équiv^t 2993,63.

Acide.....	67,85
Glucine.....	32,15
	400,00

AZOTATE D'HUILE DE CANNELLE.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	56,5	55,8
Hydrogène.....	5,6	4,5
Azote.....	6,8	7,2
Oxygène.....	34,1	32,5
	400,0	400,0

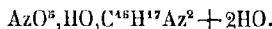
(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 323.)**AZOTATE DE LANTHANE.**

	Tr.	Calc.
Oxyde lanthanique..	50,9	700,0
Acide.....	49,4	677,0
	400,0	4377,0
		400,0

(ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 231.)**AZOTATE DE LITHINE.** $\text{LO}, \text{AzO}^{\text{e}}$.

Acide.....	677,00	78,97
Lithine.....	480,37	24,03
	857,37	400,00

AZOTATE DE LOPHINE.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	67,60	3430 68,00
Hydrogène.....	4,95	250 4,98
Azote.....	40,80	525 40,40
Oxygène.....	46,65	800 46,62
	100,00	5025 100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. II, p. 277.)

AZOTATE DE MAGNÉSIE.

Magnésie.....	258,36	27,61
Acide.....	504,46	72,39
	759,52	400,00

AZOTATE DE MAGNÉSIE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Acide.....	43	46	69,6	72
Base.....	27	22	30,4	28
Eau.....	30	32	»	»
	100	100	400,0	400

(a) BERGMAN, t. I, p. 136. — (b) KIRVAN, *Nicholson's Journ.*, III, 215. — (c) RICHTER, *Stat. ch.*, p. 136. — (d) WENZEL, p. 85.

AZOTATES DE MANGANÈSE.

AZOTATE DE SESQUIOXYDE. $\text{Mn}^{\text{a}}\text{O}^{\text{b}}, 3\text{AzO}^{\text{c}}$.

Acide.....	67,49	2034,00
Sesquioxycde de mangan.	32,81	994,77
	400,00	3022,77

AZOTATE DE PROTOXYDE. $\text{MnO}, \text{AzO}^{\text{a}}$.

Acide.....	60,29	677,00
Protoxyde de manganèse.	39,74	445,88
	400,00	4422,88

AZOTATE DE MÉLAMINE ET D'ARGENT. $\text{C}^{\text{a}}\text{Az}^{\text{b}}\text{H}^{\text{c}}\text{O}^{\text{d}}\text{AgO}$.

	Calc.		Tr.
Carbone..	458,622	42,3143	42,2357
Azote... 4	239,252	33,2747	33,5639
Hydrogène	74,877	2,0404	2,0482
Oxygène.	500,000	43,4253	43,5940
Ox. d'arg.	4454,607	38,9753	38,5882
	3724,358	400,0000	400,0000

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 30.)

AZOTATES DE MERCURE.

AZOTATE NEUTRE DE PROTOXYDE DE MERCURE. $\text{Hg}^{\text{a}}\text{O}, \text{AzO}^{\text{b}} + \text{HO}$.

	Tr.	Calc.
Protoxyde de mercure....	73,78	74,54
Acide nitrique.....	49,57	49,09
Eau.....	6,65	6,37
	400,00	400,00

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 422.)

AZOTATE DE MERCURE cristallisé.

Protoxyde de mercure....	(1) 74,54	(2) 82,40
Acide nitrique.....	49,09	44,08
Eau.....	6,37	3,52
	400,00	400,00

(1) Transparent. — (2) Opaque.

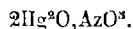
(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 251.)

AZOTATE DE MERCURE NEUTRE.

	Tr.		Calc.	
Protoxyde de mercure...	78,95	79,48	79,39	2600
Azote.....	5,56	»	5,34	475
Oxygène....	»	»	45,27	500
Eau.....	0,54	»	»	»
			400,00	3275

(MARIGNAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXVII, p. 325.)

AZOTATE BIBASIQUE DE PROTOXYDE.



Oxyde.....	88,97
Acide.....	44,03
	400,00

(GROUVELLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 140.)

AZOTATE BIBASIQUE DE PROTOXYDE.

Protoxyde de mercure.....	86,97
Acide nitrique.....	44,47
Eau.....	4,86
	400,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 253-254.)

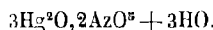
AZOTATE BIBASIQUE DE PROTOXYDE.



	Tr.	Calc.
Protoxyde de mercure....	86,76	86,85
Azote.....	3,03	2,92
Oxygène.....	»	8,35
Eau.....	2,06	4,88
	400,00	400,00

(MARIGNAC.)

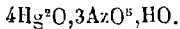
AZOTATE SESQUIBASIQUE DE PROTOXYDE.



	Tr.	Calc.
Oxyde.....	82,09	82,40
Acide.....	44,24	44,08
Eau.....	3,70	3,52
	400,00	400,00

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 423.)

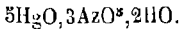
AZOTATE DE MERCURE BASIQUE.



	Tr.	Calc.
Protoxyde de mercure.....	82,48	82,95
Azote.....	4,49	4,41
Oxygène.....	»	41,96
Eau.....	1,33	0,90
	4,26	4,07
		400,00

(MARIGNAC.)

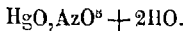
AZOTATE DE MERCURE BASIQUE.



	Tr.	Calc.
Protoxyde de mercure.....	85,45	85,24
Azote.....	3,48	3,44
Oxygène.....	»	9,84
Eau.....	1,74	1,48
	3,46	3,42
		400,00

(MARIGNAC.)

AZOTATE NEUTRE DE BIOXYDE sirupeux.



	Calc.	Tr.
Azote.....	477	7,87
Mercuré.....	4250	55,50
Oxygène.....	600	36,63
Eau.....	225	
	2252	400,00

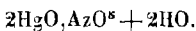
(MILLON.)

AZOTATE NEUTRE DE BIOXYDE cristallisé, déliquescant. $\text{HgO}, \text{AzO}^{\text{B}} + \frac{1}{2}\text{HO}.$

	Calc.	Tr.
Azote.....	477	8,50
Mercuré.....	4250	60,00
Oxygène.....	600	34,50
Eau.....	56	
	2083	400,00

(MILLON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVIII, p. 358.)

AZOTATE BIBASIQUE DE BIOXYDE.



Peroxyde de mercure.....	75,88
Acide nitrique.....	18,90
Eau.....	5,22
	400,00

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 425.)

AZOTATE BIBASIQUE DE BIOXYDE cristallisé.

Oxyde de mercure.....	202,80
Acide nitrique.....	54,44
Eau.....	48,00
	274,94

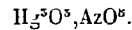
(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 237.)

AZOTATE BIBASIQUE DE BIOXYDE monohydraté.

	Calc.	Tr.
Azote.....	477,0	5,08
Mercuré.....	2500,0	74,64
Oxygène.....	700,0	23,28
Eau.....	112,5	
	3489,5	100,00

(MILLON.)

AZOTATE TRIBASIQUE DE BIOXYDE.



	Calc.	Tr.
Azote.....	477,0	3,66
Mercuré.....	3750,0	77,48
Oxygène.....	800,0	46,53
Eau.....	142,5	2,33
	4839,5	100,00

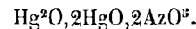
(MILLON.)

AZOTATE TRIBASIQUE DE BIOXYDE.

Oxyde de mercure au maximum.....	88
Acide nitrique.....	12
	400

(BRAAMCAMP et SIQUEIRA-OLIVA, *Ann. de Ch.*, t. LIV, p. 125.)

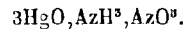
AZOTATE MERCURICO-MERCUREUX.



	Tr.	Calc.
Oxyde mercuré.....	43,55	43,57
Oxyde mercurique.....	44,76	45,22
Acide nitrique.....	11,23	11,24

(DROOKS, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

AZOTATE DE PROTOXYDE AMMONIACAL.

Syn. : *Mercuré soluble de Hahnemann.*

Protoxyde de mercure.....	88,95
Ammoniaque.....	2,46
Acide nitrique.....	7,32
	98,73

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 426.)

AZOTATE DE PROTOXYDE AMMONIACAL.

	Tr.	Calc.
Mercuré.....	85,57	86,46
Ammoniaque.....	2,46	2,43
Oxygène.....	3,38	3,43
Acide nitrique.....	7,32	7,68
	98,73	100,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 260.)

AZOTATE DE PEROXYDE AMMONIACAL.



Peroxyde de mercure.....	84,53
Ammoniaque.....	4,68
Acide nitrique.....	14,33
	<u>400,54</u>

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 427.)

AZOTATE DE PEROXYDE AMMONIACAL.

Peroxyde de mercure.....	86
Azotate d'ammoniaque.....	14
	<u>400</u>

(SOUBEIRAN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 221.)

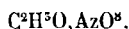
AZOTATE DE PEROXYDE AMMONIACAL.

	Tr.		
Mercurc.....	76,50	76,84	75,49
Acide nitrique.....	12,66	»	»
Ammoniaque.....	4,01	»	»

	Calc.	
Mercurc.....	304,20	76,47
Acide nitrique.....	54,14	13,54
Ammoniaque.....	17,14	4,28
Oxygène.....	24,00	6,01
	<u>399,48</u>	<u>400,00</u>

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 244.)

AZOTATE DE MÉTHYLÈNE.



	Calc.	
Carbone.....	153,0	15,8
Hydrogène.....	37,5	3,8
Azote.....	177,0	18,3
Oxygène.....	600,0	62,1
	<u>967,5</u>	<u>400,0</u>

	Tr.				
Carbone..	19,2	18,2	18,5	18,1	17,7
Hydrogène	4,9	4,7	4,3	4,0	4,2
Azote.....	17,2	17,2	»	»	18,2
Oxygène..	58,7	59,9	»	»	59,9
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>			<u>100,0</u>

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 41.)

AZOTATES DE MOLYBDÈNE.

AZOTATE DE BIOXYDE. $\text{MoO}^2, 2\text{AzO}^5.$

Acide.....	62,90	1354,00
Bioxyde de molybdène...	37,10	798,52
	<u>400,00</u>	<u>2152,52</u>

AZOTATE DE PROTOXYDE. $\text{MoO}, \text{AzO}^5.$

Acide.....	49,22	677,00
Protoxyde de molybdène..	50,78	698,42
	<u>100,00</u>	<u>1375,42</u>

AZOTATE DE MORPHINE.

Acide.....	20
Morphine.....	36
Eau.....	44
	<u>400</u>

(CHOUTANT, *Syst. de Ch.* par Thomson, Suppl., p. 449.)

AZOTATES DE NICKEL.

AZOTATE NEUTRE. $\text{NiO}, \text{AzO}^5 + 6\text{HO}.$

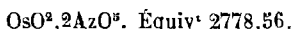
Protoxyde.....	469,75	40,95	} 400
Acide.....	677,02	59,05	
Sel sec.....	1146,77	62,97	} 400
Eau.....	675,00	37,03	
Sel cristallisé.....	4821,77		

SOUS-NITRATE DE NICKEL.

Protoxyde de nickel.....	88
Acide nitrique.....	12
	<u>400</u>

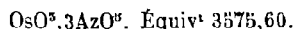
AZOTATES D'OSMIUM.

AZOTATE DE BIOXYDE.



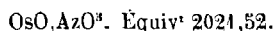
Acide.....	48,38
Bioxyde d'osmium.....	51,62
	<u>400,00</u>

AZOTATE DE PEROXYDE.



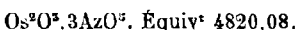
Acide.....	56,81
Peroxyde d'osmium.....	43,19
	<u>400,00</u>

AZOTATE DE PROTOXYDE.



Acide.....	33,49
Protoxyde d'osmium.....	66,51
	<u>400,00</u>

AZOTATE DE SESQUIOXYDE.



Acide.....	42,14
Sesquioxycde d'osmium.....	57,86
	<u>400,00</u>

AZOTATE DE PALLADIUM. $\text{PdO}, \text{AzO}^5.$

Acide.....	46,92	677,00
Oxyde de palladium.....	53,08	765,90
	<u>400,00</u>	<u>1442,90</u>

AZOTATES DE PLATINE.

AZOTATE DE BIOXYDE. $PtO^2, 2AzO^3$.

Acide.....	48,58	4354,00
Bioxyde de platine.....	51,42	4433,50
	400,00	2787,50

AZOTATE DE PROTOXYDE. PtO, AzO^3 .

Acide.....	33,67	477,00
Protoxyde de platine.....	66,33	4333,50
	400,00	4810,50

AZOTATE BASIQUE DE PROTOXYDE.

Oxyde de platine.....	89
Acide et eau.....	41
	400

(CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XLVII, p. 194.)

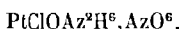
AZOTATE DE PLATINE ET D'AMMONIAQUE.



	Tr.		Calc.	
Platine..	50,32	50,54	4233,26	50,55
Nitrog...	21,68	»	531,09	21,77
Hydrog...	3,21	3,20	75,00	3,07
Oxygène.	»	»	600,00	24,61
			2439,35	400,00

(REISSET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XII, p. 208.)

AZOTATE DE CHLORURE DE PLATINE.



	Tr.		Calc.	
Platine....	42,00	42,20	4233	44,46
Chlore....	14,58	14,60	443	14,60
Hydrogène..	2,43	2,50	75	2,52
Azote.....	17,90	»	525	17,64
Oxygène....	23,09	22,80	700	23,78
	400,00	82,40	2976	400,00

(RAEWSKY.)

AZOTATE DE CHLORURE DE PLATINE.



	Tr.			
Platine...	43,49	43,82	44,17	44,40
Chlore....	7,65	7,68	8,00	8,00
Hydrog...	2,72	2,76	2,73	2,73
Azote....	20,57	20,40	19,54	19,00
Oxygène..	25,42	25,34	25,46	26,17
	99,85	400,00	99,90	400,00

AZOTATE DE CHLORURE DE PLATINE.

Calc.

Platine.....	2466	43,96
Chlore.....	443	7,89
Hydrogène.....	450	2,67
Azote.....	4050	18,72
Oxygène.....	4500	26,76
	5609	400,00

(RAEWSKY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXII, p. 287.)

AZOTATES DE PLOMB.

AZOTATE NEUTRE. PbO, AzO^3 .

Acide.....	(a)	(b)
	32,69	677,00
Oxyde de plomb.....	67,31	4394,50
	400,00	2071,50

Acide.....	(c)	(d)	(e)
	32,7775	33	34
Oxyde de plomb.....	67,2225	67	66
	400,0000	400	400

(a) (b) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 68.—(c) *Id.*, t. LXXX, p. 175.—(d) CHEVREUL, *id.*, t. LXXXIII, p. 69.—(e) THOMSON, *id.*, t. LX, p. 137.

AZOTATE BIBASIQUE ANHYDRE.



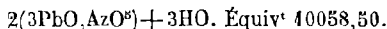
	Calc.	Tr.
Acide.....	49,5	9,7
Oxyde de plomb.....	80,5	90,3
	400,0	400,0

AZOTATE HYDRATÉ.

Acide.....	9,58
Oxyde de plomb.....	88,10
Eau.....	2,32
	400,00

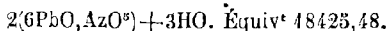
(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 243 et 245.)

AZOTATE TRIBASIQUE HYDRATÉ.



Acide.....	83,48
Oxyde.....	43,46
Eau.....	3,36
	400,00

AZOTATE SÉBASIQUE HYDRATÉ.



Acide.....	90,82
Oxyde.....	7,35
Eau.....	1,83
	400,00

AZOTATE DE POTASSE. KO, AzO^s.Syn. : *Nitre, salpêtre.*

100 part. d'eau en dissolv.	43,32	à 0°,6
id. id.	85,00	50°
id. id.	470,80	80°
id. id.	246,15	100°

AZOTATE DE POTASSE.

Potasse.....	587,915	46,55
Acide.....	677,020	53,45
	4264,935	400,00

AZOTATE DE POTASSE.

	(a)	(b)	(c)
Acide.....	45,92	46,7	51,36
Base.....	54,08	53,3	48,64
	100,00	100,0	100,00

	(d)	(e)	(f)
Acide.....	52	53,54	54,34
Base.....	48	46,46	45,66
	100	100,00	100,00

(a) KIRVAN, *Nicholson's quartz Journ.*, XI, 215.
 — (b) RICHTER, *Stat. ch.*, p. 136. — (c) BERARD,
Ann. de Ch., t. LXXI, p. 69. — (d) WENZEL'S *Wer-*
uandschaft, p. 80. — (e) WOLLASTON. — (f) THOMSON,
 t. II, p. 468.

AZOTATE DE POTASSE. Salpêtre naturel de Molfetta ou terre de houssage, provenant de la décomposition de la pierre calcaire forte des grottes du Pulo de Molfetta, en Pouille; cette terre contient au quintal :

Azotate de potasse.....	40,75
Sulfates.....	2,08
Hydrochlorates.....	2,67
Terre calcaire.....	42,00
Sulfate de chaux.....	} 9,67
Débris de matières végétales.....	
Perte.....	2,83
	400,00

(PELLETIER.)

AZOTATE DE POTASSE.

Azotate de potasse pur.....	425,5
Hydrochlorate de soude.....	2,5
Sulfate de chaux.....	254,0
Pierre calcaire ou chaux.....	304,0
Perte.....	44,0
	4000,0

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XXIII, p. 31.)

AZOTATE DE POTASSE. Salpêtre de houssage. 4200 parties de cette terre contiennent :

Azotate de potasse.....	489
Sulfates.....	25
Muriates.....	32
Terre calcaire.....	504
Sulfate de chaux.....	} 446
Débris végétaux.....	
Perte.....	34
	4200

(PELLETIER, *Ann. de Ch.* t. XXVII, p. 217.)**AZOTATE DE POTASSE.**

	(1)	(2)	(3)
Acide.....	53,332	47	53,297
Potasse.....	46,668	53	46,703
	100,000	100	100,000

(1) S. par WOLLASTON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 27. — (2) A. fondu, par THÉNARD, *id.*, t. XLI, p. 48. — (3) S. par LONGCHAMPS, *id.*, t. IX, p. 27.

AZOTATE DE POTASSE. Roche de la caverne de Memoora dans l'île de Ceylan, produisant du nitre.

Nitrate de potasse.....	2,4
Nitrate de magnésie.....	0,7
Sulfate de magnésie.....	0,2
Eau.....	9,4
Carbonate.....	26,5
Matière terreuse, non soluble dans l'acide nitrique étendu.....	60,8
	400,0

(JOHN DAVY.)

AZOTATE DE POTASSE. Terrain de la caverne d'Ouva, dans l'île de Ceylan.

Nitrate de potasse avec des traces de sel commun et de sulfate de chaux....	3,3
Nitrate de chaux.....	3,5
Eau.....	45,3
Matière animale très-difficilement soluble.....	25,7
Carbonate de chaux et de matière terreuse.....	4,0
Matière animale aisément soluble....	51,2
	400,0

(JOHN DAVY.)

AZOTATE DE POTASSE. Terrain nitrier du Bengale, dans le district de Tirhoot.

Nitrate de potasse.....	8,3
Nitrate de chaux.....	3,7
Sulfate de chaux.....	0,8
A reporter.....	42,8

	Report....	12,8
Sel commun.....		0,2
Carbonate de chaux avec une trace de magnésie.....		35,0
Matière terreuse insoluble dans l'eau et dans l'acide nitrique.....		40,0
Eau avec une trace de matière végétale.....		12,0
		<u>400,0</u>

(DAVY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 213.)

AZOTATE DE RHODIUM. $R_2O^3, 3AzO^3$.

Acide nitrique.....	55 89	2031,00
Sesquioxyde de rhodium.....	44,44	4602,70
	<u>400,00</u>	<u>3633,70</u>

AZOTATE DE SOUDE. NaO, AzO^3 .

Soude.....	390,92	36,60
Acide.....	677,02	63,40
	<u>4067,94</u>	<u>400,00</u>

Voy. SOUDE NITRATÉE.

AZOTATE DE SOUDE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Acide....	62,4	62,5	63,247	63,080
Base....	37,9	37,5	36,753	36,920
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

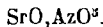
(a) RICHTER, *Stat. ch.*, I, 36. — b) WENZEL, *Verwandtschaft*, p. 81. — (c) LONGCHAMPS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 25. — (d) THENARD.

AZOTATE DE SOUDE. Efflorescence nitreuse de l'Inde.

Nitrate de chaux.....	0,406
Nitrate de soude.....	0,049
Fragments de calcaire.....	0,342
Sulfate de chaux, matière animale..	0,026
Eau.....	0,455
	<u>0,978</u>

(PIDDINGTON, *Bibl. de Gen.*, t. XVI, p. 173.)

AZOTATE DE STRONTIANE.



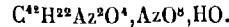
Strontiane.....	647,30	48,87
Acide.....	677 02	51,43
	<u>4324,32</u>	<u>400,00</u>

AZOTATE DE STRONTIANE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Acide.....	34,07	48,4	51,4	50,62
Base.....	36,24	47,6	48,6	49,38
Eau.....	32,72	4,0	"	"
	<u>400,00</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>

(a) KIRYAN. — (b) VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 398. — (c) RICHTER. — (d) STROMBER.

AZOTATE DE STRYCHNINE.



	Tr.			
Hydrog..	6,00	5,79	5,60	5,86
Carbone.	64,49	63,80	65,34	64,05
Azote...	40,35	40,35	"	"
Oxygène.	49,16	20,06	"	"
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>		

Calc.

Hydrogène.....	287,0	5,74
Carbone.....	3210,5	63,85
Azote.....	531,0	40,56
Oxygène.....	4000,0	49,88
	<u>5028,5</u>	<u>400,00</u>

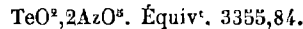
(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 150.)

AZOTATE DE STRYCHNINE.

Carbone.....	63,47
Hydrogène.....	5,79
Azote.....	40,38
Oxygène.....	20,36

(NICHOLSON ET ABEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXVII, p. 409.)

AZOTATE DE TELLURE.



Acide.....	57,48
Acide tellureux.....	42,52
	<u>400,00</u>

AZOTATE DE THORINIUM. ThO, AzO^3 .

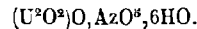
Acide.....	44,48	677,00
Oxyde de thorinium,...	55,52	844,90
	<u>400,00</u>	<u>4524,90</u>

AZOTATE D'URANE.

Acide.....	25
Oxyde d'urane.....	64
Eau.....	14
	<u>400</u>

(BECHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LVI, p. 149.)

AZOTATE D'URANYLE.

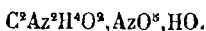


Syn. : Azotate d'urane.

	Calc.		Tr.	
Azote.....	477,0	5,6	5,7	5,5
Oxygène.....	500,0	45,9	"	"
Peroxyde d'uranium....	4800,0	57,4	57,4	57,4
Eau.....	675,0	24,4	22,8	22,2
	<u>3452,0</u>	<u>400,0</u>		

(PÉLICOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. V, p. 43.)

AZOTATE D'URÉE.



	(a)	(b)
Acide	47,37	47,00
Urée.....	52,63	52,93
	400,00	99,93

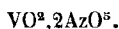
(a) PROUT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 377.(b) LEBMANN, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 70.

AZOTATE D'URÉE.

	Calc.	Tr.
Hydrogène.....	62,4	4,03
Carbone.....	452,9	9,90
Azote.....	531,0	34,34
Oxygène.....	800,0	51,73
	4546,3	400,00

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 156.)

AZOTATE DE VANADIUM.



Acide azotique.....	56,16	4354,00
Acide vanadeux.....	43,84	4056,89
	100,00	2410,89

AZOTATE D'YTTRIA. YO, AzO³.

Yttria.....	502,57	42,60
Acide.....	677,02	57,40
	4179,59	400,00

AZOTATES DE ZINC.

AZOTATE NEUTRE. ZnO, AzO³.

Protoxyde.....	503	42,63
Acide.....	677	57,37
	4480	400,00

SOUS-AZOTATE. 4ZnO, AzO³, 2HO.

Protoxyde de zinc.....	81,7
Acide.....	43,7
Eau.....	4,6
	400,0

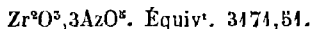
(GROUVELLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 138.)

AZOTATE NEUTRE.

	Calc.	Tr.
Oxyde de zinc.....	27,13	27,11
Acide.....	36,49	»
Eau.....	36,38	36,44
	400,00	36,22

(PIERRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 248.)

AZOTATE DE ZIRCONE.



Acide.....	2034,00	64,04
Zircone.....	4440,25	35,96
	3474,25	400,00

AZOTE.

Az. Dens^e 0,9757. Poids d'un litre à 0° sous 0^m,76, 4,2675. I. 4,0003. Équiv^t. 475.

Proportion d'azote contenue dans 100 part. de substance desséchée à 400°.

	p. cent.
Lait de vache.....	3,78
— de femme.....	1,59
Fromage de Dunlap.....	6,03
— de Gonéda hollandais.....	7,11
— Che-hire.....	6,75
— double Gloucester.....	6,98
— Gloucester très-vieux et très-décomposé.....	5,27
Jaune d'œuf.....	4,86
Blanc d'œuf.....	13,44
Huitres.....	5,07
Masse jaune et grasse du homard...	7,52
Moules.....	8,41
Moules cuites.....	10,51
Foie de bœuf.....	10,66
— de pigeon.....	11,80
Bouillon.....	12,16
Anguille.....	6,91
Anguille, muscles bouillis.....	6,82
Anguille, muscles dégraissés.....	14,45
Saumon.....	12,35
— cuit.....	9,70
— dégraissé.....	15,62
Hareng.....	14,48
— cuit.....	12,85
— dégraissé.....	14,54
— (testicules).....	14,69
Églisinus communis.....	44,64
Aigrefin.....	44,64
Aigrefin cuit.....	12,98
Turbot.....	14,28
Turbot cuit.....	15,18
— dégraissé.....	15,71
Raie.....	13,66
— cuite.....	15,22
Homard.....	13,66
Pigeon, viande crue.....	12,10
— viande cuite.....	12,33
— fibre purifiée.....	13,15
— foie.....	11,80
Agneau.....	13,26
— cuit.....	14,56
Mouton très-gras.....	12,30
— cuit.....	13,55
— fibre dégraissée.....	14,76

Veau (âgé de 6 semaines).....	43,89
Veau cuit.....	44,50
— fibre purifiée.....	45,77
Bœuf (musculi glutæi).....	44,00
Bœuf cuit.....	44,99
— fibre purifiée.....	44,88
— foie.....	40,66
— poumon.....	44,84
Porc, jambon cru.....	8,57
Jambon cuit.....	42,84
— dégraissé.....	44,24

(SCHLOSSBERGER et KEMP, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 81.)

AZOTE.

	p. cent.
Riz.....	4,39
Pommes de terre.....	4,5
Raves.....	4,7
Carottes.....	2,4
Seigle.....	4,7
Avoine.....	2,2
Froment.....	2,0
Pois.....	3,8
Haricots.....	4,5
Fèves.....	5,4
Lentilles.....	4,4
Orge.....	2,0
Maïs.....	2,0

(BOUSINGAULT.)

	p. cent.
Pain blanc.....	2,27
— noir.....	2,63
— purifié artificiellement.....	2,44
Farine d'Essex.....	2,47
— du Canada.....	2,24

(THOMSON.)

	p. cent.
Agaricus deliciosus.....	4,6
Agaricus russula.....	4,2
Agaricus cantharellus.....	3,2

(SCHLOSSBERGER et DOEPPING, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 82.)

AZOTIDE BENZOÏLIQUE. $C^{14}H^5Az$.

	Calc.		Tr.	
Carb. .	4074,30	81,72	84,77	82,03
Hydr. .	62,40	4,70	5,32	4,88
Azote .	477,00	43,58	43,08	43,08
	4340,70	400,00	400,47	99,99

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 188.)

AZOTITE D'ALUMINE. $Al_2O^3, 3AzO^3$.

Acide.....	69,02	4434,00
Alumine.....	30,98	642,32
	400,00	2073,32

AZOTITE D'AMMONIAQUE.

AZOTITE D'AMMONIAQUE anhydre.

AzH^4O, AzO^3 .		
Acide.....	59,33	477,00
Ammoniaque.....	40,67	212,50
	400,00	689,50

AZOTITE D'AMMONIAQUE hydraté.

AzH^4O, AzO^3, HO .	
Acide.....	52,05
Ammoniaque.....	35,68
Eau.....	42,27
	400,00

AZOTITE D'ANTHRACÉNÈSE.

$C^{50}H^{100}Az^2$.			
	Calc.	Tr.	
Carbone.....	2292,6	64,20	64,70
Hydrogène.....	424,8	3,49	3,44
Oxygène.....	800,0	22,51	22,30
Azote.....	354,9	9,80	9,56
	3572,3	400,00	400,00

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

AZOTITE D'ANTHRACÉNÈSE.

AZOTITE D'ANTHRACÉNÈSE anhydre.

$C^{50}H^3O^3, AzO^3$.			
	Calc.	Tr.	
Carbone.....	2293	72,6	72,3
Hydrogène.....	442	3,5	3,8
Oxygène.....	600	48,3	48,0
Azote.....	477	5,6	5,9
	3482	400,0	400,0

(LAURENT.)

AZOTITE D'ANTHRACÉNÈSE hydraté.

$C^{50}H^3O^3, 3AzO^3, 3HO$.			
	Calc.	Tr.	
Carbone.....	2292,6	54,2	54,8
Hydrogène.....	450,0	3,4	3,6
Oxygène.....	4500,0	33,5	»
Azote.....	531,0	44,9	»
	4473,6	400,0	»

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 419.)

AZOTITE D'ANTHRACÉNÈSE.

$C^{50}H^3O^3, AzO^3$.			
	Calc.	Tr.	
Carbone.....	2293	67,8	67,4
Hydrogène.....	442	3,3	3,6
Oxygène.....	800	23,7	23,2
Azote.....	477	5,2	5,8
	3382	400,0	400,0

(LAURENT.)

AZOTITE D'ARGENT. AgO, AzO^3 .

Acide.....	24,73	477,00
Oxyde d'argent.....	75,27	4451,61
	<u>400,00</u>	<u>4928,61</u>

AZOTITE DE BARYTE. BaO, AzO^3 .

Acide.....	33,27	477,00
Baryte.....	66,73	956,88
	<u>400,00</u>	<u>1433,88</u>

AZOTITE DE CHAUX. CaO, AzO^3 .

Acide.....	57,26	477,00
Chaux.....	42,74	346,02
	<u>400,00</u>	<u>823,02</u>

AZOTITE DE CHRYSÉNAÏSE. $\text{C}^{12}\text{H}^8\text{O}^4\text{Az}$.

	Calc.		Tr.	
Carbone.....	947,00	59,8	58,90	59,34
Hydrogène.....	37,44	2,4	2,22	2,33
Oxygène.....	400,00	26,1	27,22	26,76
Azote.....	477,00	11,7	11,66	11,60
	<u>1534,44</u>	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 142.)**AZOTITE DE CHRYSÈNE.** $\text{C}^8\text{H}^5\text{Az}^2\text{O}^3$.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	58,22	57,6
Hydrogène.....	2,00	2,3
Azote.....	41,24	41,8
Oxygène.....	28,54	28,3
	<u>400,00</u>	<u>400,0</u>

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 426.)**AZOTITE DE COBALT.** CoO, AzO^3 .

Acide.....	50,43	477,00
Oxyde de cobalt.....	49,57	468,99
	<u>400,00</u>	<u>945,99</u>

AZOTITES DE CUIVRE.**AZOTITE DE BIOXYDE.** $\text{CuO}_2, \text{AzO}^3$.

Acide.....	49,04	477,00
Oxyde noir de cuivre...	50,96	495,69
	<u>400,00</u>	<u>972,69</u>

AZOTITE DE PROTOXYDE. $\text{Cu}^2\text{O}, \text{AzO}^3$.

Acide.....	34,86	477,00
Oxyde rouge de cuivre...	65,14	891,39
	<u>400,00</u>	<u>1368,39</u>

AZOTITES DE FER.**AZOTITE DE PEROXYDE.** $\text{Fe}^2\text{O}^3, 3\text{AzO}^3$.

Acide.....	59,39	4434,00
Sesquioxycyde de fer.....	40,61	978,44
	<u>400,00</u>	<u>2409,44</u>

AZOTITE DE PROTOXYDE. FeO, AzO^3 .

Acide.....	52,06	477,00
Protoxyde de fer.....	47,94	439,20
	<u>400,00</u>	<u>916,20</u>

AZOTITE DE MAGNÉSIE. MgO, AzO^3 .

Acide.....	64,87	477,00
Magnésie.....	35,13	258,35
	<u>400,00</u>	<u>735,35</u>

AZOTITES DE PLOMB.**AZOTITE NEUTRE.** PbO, AzO^3 .

	(a)	(b)
Acide.....	23,925	48,45
Oxyde de plomb.....	70,375	81,85
Eau.....	5,700	»
	<u>400,000</u>	<u>400,00</u>

(a) BERZELIUS. — (b) CHEVREUL.

(Ann. de Ch., t. LXXXIII.)

AZOTITE DE PLOMB BASIQUE.

	Calc.	
Azote.....	477,0	2,8
Oxygène.....	300,0	5,0
Oxyde de plomb.....	5578,0	90,4
Eau.....	412,5	4,8
	<u>6467,5</u>	<u>400,0</u>

	Tr.	
Azote.....	3,2	3,4
Oxyde de plomb.....	90,4	90,5
Eau.....	4,9	4,9

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 95.)**AZOTITE DE POTASSE.** KO, AzO^3 .

Potasse.....	587,91	55,28
Acide.....	477,02	44,72
	<u>4064,93</u>	<u>400,00</u>

AZOTITE DE PYRÉNÈSE. $\text{C}^{12}\text{H}^8\text{O}^4\text{Az}$.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	4446,30	64,20
Hydrogène.....	62,40	3,49
Oxygène.....	400,00	22,51
Azote.....	477,00	9,80
	<u>4785,70</u>	<u>400,00</u>

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 149.)

AZOTITE DE SOUDE. NaO, AzO^2 .

Acide	54,96	477,00
Soude	45,04	390,89
	100,00	867,89

AZOTURE AMMONIACAL D'OR.

	Tr.	Calc.
Or	76,4	77,6
Azote	9,0	11,0
Hydrogène.....	14,9	2,3
Oxygène		9,1
	100,0	100,0

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 160.)**AZOTURE DE FER.** $4\text{Fe}, \text{Az}$.

Fer.....	678,0	88,5	89,6
Azote.....	88,5	11,5	10,4
	766,5	100,0	100,0

(DESPREZ, *T. de Ch. de Dumas*, t. III, p. 70.)**AZOTURE D'OXYDE DE PLOMB.**

Oxyde de plomb..	94,66	94,01	96,36
Azote.....	5,34	5,99	3,64
	100,00	100,00	100,00

(BLEY, *Annaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 85.)**AZOTURE DE PHOSPHORE.** PhAz^2 .

	Tr.		Calc.
Phosphore.....	52,68	50,83	52,56
Azote.....	47,32	49,17	47,44
	100,00	100,00	100,00

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 284.)**AZOTURE DE PHOSPHORE.**

	Tr.		Calc.
Phosphore.....	40,68	196,155	40,4
Eau.....	24,27	112,479	23,1
Azote.....	35,05	177,036	36,5
	100,00	485,670	100,0

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 431.)**AZOTURE DE POTASSIUM.** K^3Az .

Potassium	4463,73	89,25
Azote.....	477,02	10,75
	4640,75	100,00

(T. de Ch. de Dumas, t. II, p. 290.)

AZOXYBENZIDE. $\text{C}^{12}\text{H}^5\text{AzO}$.

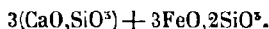
	Tr.	Calc.
Carbone.....	72,57	72,60
Hydrogène.....	5,27	5,04
Nitrogène.....	13,99	14,28
Oxygène.....	8,17	8,08
	100,00	100,00

(ZININ, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)**AZULMINE.** C^3AzH .Syn. : *A. Azulmique.*

Azote.....	47,64
Carbone.....	50,67
Hydrogène.....	1,69
	100,00

(BOULLAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 282.)**AZURITE.** Voy. KLAPROTHINE; CUIVRE CARBONATÉ.

B

BABINGTONITE.

	(1)	(2)
Acide silicique.....	47,46	54,4
Alumine.....	6,48	0,3
Oxyde ferreux.....	16,81	21,3
Oxyde manganoux.....	40,16	1,3
Chaux.....	14,74	19,6
Magnésie.....	2,21	2,2
Perte à la calcination.....	4,24	0,9
	99,10	100,0

(1) THOMSON, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847. —(2) B. d'ARENDAL, par ARPEZ, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843.**BADIANE** (*Illicium anisatum*).Graine.

Huile volatile	4,8
Huile grasse jaune.....	17,9
Corps gras jaune butyreux.....	1,6
Résine.....	2,6
Matière extractive.....	4,2
Gomme.....	1,2
Fibre ligneuse.....	29,4
Matière extractive amère extraite par la potasse alcoolique et aqueuse...	23,0
Amidon extrait par la potasse.....	6,4
Acide malique, malate de chaux et matière extractive.....	4,8
Oxalate de chaux.....	0,4
Eau.....	4,2
Perte.....	2,5
	100,0

(MEISSNER, *Manuel pour les Chim.*, 1846, p. 1.)

BAIÉRINE.

Syn. : *Tantalite de Bavière ; tantale oxydé ; columbite.*

	(a)	(b)	(c)
Acide tantalique.....	75	75,0	0,7965
Protoxyde de fer.....	47	20,0	0,1400
Protoxyde de manganèse	5	4,0	0,0755
Eau.....	"	"	0,0005
Oxyde d'étain.....	4	0,5	0,0050
	98	99,5	1,0475

(a) VOGEL, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 526.

— (b) BORKOWSKY, *Journ. de Ph.*, t. LXXXVII, p. 382. — (c) THOMSON, *Records of sc.*, décembre 1836.

BAIKALITE. Voy. PYROXÈNE.**BALTIMORITE.** Voy. SERPENTINE.**BAMBOUS.** Voy. TABASHEER.**BAMLITE.** $Al^2O^3, 3SiO^2 + Al^2O^3$.

Acide silicique.....	56,90
Alumine.....	40,75
Oxyde ferrique.....	1,04
Chaux.....	1,04
Fluor.....	trace
	99,73

(FEDMANN, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 111.)

BANANIER (*Musa paradisiaca*).**BANANIER.** Fruits mûrs.

Succe.	
Gomme.	
Acide malique.	
— gallique.	
— pectique.	
Une matière végéto-animale coagulable par la chaleur.	
Fibre ligneuse.	

BANANIER. Séve.

Tannin.	
Acide gallique.	
— acétique.	
Sel marin.	
Sels de chaux, de potasse et d'alumine.	

(BOUSSINGAULT, *Journ. de Pharm.*, t. XXIII, p. 385.)

BARBOTINE.

	(1)	(2)
Cérine.....	0,35	0,48
Substance brune, amère, résineuse.....	6,05	0,53
Résine molle, verte.....	4,45	7,59
Matière extractive amère, sels solubles de potasse et de chaux avec de l'acide sulfurique et de l'acide		
A reporter....	10,85	8,60

Report....	10,85	8,60
malique, et chlorure potassique.....	20,25	24,53
Matière extractive gommeuse.....	15,50	15,24
Apothème d'extractif extrait par la potasse.....	8,60	10,25
Malate de chaux.....	2,00	4,13
Fibre végétale.....	35,45	35,57
Substances étrangères, terreuses.....	6,70	6,00
	99,35	104,32

(1) B. du Levant. — (2) B. des Indes orientales.

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

BARDIGLIONE. Voy. CHAUX ANHYDRO-SULFATÉE.**BARILHA.** Voy. SOUDE.**BAROLITE.** Voy. BARYTE CARBONATÉE.**BAROSÉLÉNITE.** Voy. BARYTE SULFATÉE.**BARRAS.** Voy. TÉRÉBENTHINE.**BARSOVITE.** Voy. WERNÉRITE.**BARYTE.****BARYTE ANHYDRE.** BaO. Équiv^t 956,88.

Baryum.....	856,93	89,55
Oxygène.....	100,00	10,45
	956,93	100,00

BARYTE HYDRATÉE. BaO,HO.

Baryte sèche.....	956,93	89,49
Eau.....	112,48	10,51
	1069,41	100,00

BARYTE HYDRATÉE. Cristaux déposés dans la dissolution d'hydrate de baryte. BaO,5HO.

Baryte.....	956,93	62,99
Eau.....	562,40	37,01
	1519,33	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXIX, p. 139.)

BARYTE CAUSTIQUE, fondu.

Baryte pure.....	89,44
Eau.....	10,59
	100,00

BARYTE CRISTALLISÉE.

	(a)	(b)	(c)
Baryte.....	50	47,56	14,14
Eau.....	50	49,94	15,89
	100		

(a) BUCHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 11. — (b) (c) NOAD, *Rep. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 377.

BARYTE. Genre minéralogique. Voyez les espèces : BARYTE CARBONATÉE, BARYTO-CALCITE, BARYTE SULFATÉE, DRÉELITE.

BARYTE CARBONATÉE.BaO,CO². Équiv^t 1232,26.Syn. : *Bariolite*; *spath pesant aéré*; *whithérite*; *withérine*.

	(1)	(2)	(3)
Baryte.....	77,4	78	62
Acide.....	22,5	22	22
Chaux.....	0,4	»	Eau 16
	400,0	400	400

(1) Cristaux d'Angleterre, par BEUDANT. — (2) B. fibreuse, par KLAPROTH. — (3) Withérite, par PELLÉTIER, *Ann. de Ch.*, t. XXI, p. 135.**BARYTE CARBONATÉE.**

	(1)	(2)
Sulfate de baryte.....	»	34,30
Carbonate de baryte.....	98,246	64,82
Carbonate de strontiane.....	4,703	»
Carbonate de chaux.....	»	0,28
Alumine avec fer.....	0,043	»
Carbonate de cuivre.....	0,008	»
Eau.....	»	0,60
	400,000	400,00

(1) B. du Lancashire, par KLAPROTH, *Syst. de Ch.*, t. III, p. 484. — (2) B. du Cumberland, par THOMSON, *Tr. de Min. de Dufrénoy*, t. II, p. 174.**BARYTE SULFATÉE.**Syn. : *Spath pesant*; *barosélénite*; *hépatite*; *Pierre puante*; *Pierre de Bologne*; *schwerspath*; *barytine*.

	(1)	(2)	(3)
Sulfate de baryte...	99,37	98,20	97,80
— de chaux...	»	»	4,40
Oxyde de fer, alumine et silice, etc.....	0,05	0,60	0,40
Eau.....	0,07	5,00	»
Mat. bitumineuses...	»	4,20	0,60

	(4)	(5)	(6)
Sulfate de baryte...	94,40	97,50	92,60
— de strontiane.....	»	0,85	»
— de chaux.....	3,40	0,80	5,40
Oxyde de fer, etc.....	2,50	0,15	4,50
Eau.....	»	0,50	0,50

	(7)	(8)
Sulfate de baryte.....	86,50	51,50
— de chaux.....	»	8,60
Oxyde de fer, etc.....	3,20	»
Fluor.....	»	48,50
Matières bitumineuses.....	4,40	»

(1) B. lamelleuse de Nutfield, par STROMAYER, *Tr. de Min. de Dufrénoy*, t. II, p. 180. — (2) B. laminaire feinte de Kongsberg, *id.* — (3) B. saccharoïde gris clair (Savoie), *id.* — (4) B. de Bologne, *id.* — (5) B. bacillaire du Hartz, *id.* — (6) B. concrétionnée de Chauffontaine, *id.* — (7) B. compacte, gris clair (Basses-Alpes), *id.* — (8) B. du Derbyshire, *id.***BARYTE SULFATÉE de Goëtzig.**

Sulfate de baryte.....	83,48
— de strontiane.....	15,12
— de chaux.....	0,89
Mélange de terres.....	0,25
	99,74

(Annuaire de Millon et Reiset, 1847, p. 276.)

BARYTE SULFATÉE.

	(1)	(2)
Sulfate de strontiane.....	»	4,85
Sulfate de baryte.....	64,2	89,47
Silice.....	5,0	8,15
Oxyde de fer.....	3,0	0,29
Sulfate de chaux.....	4,5	»
Alumine.....	4,4	»
Eau.....	»	0,08
Eau et terre bitumineuse.....	4,5	»
Porte.....	23,7	»
	400,0	99,84

(1) B. par WESTRUMB, *Ann. de Ch.*, t. XV, p. 102. — (2) B. de Naurod (Nassau), par FRÉSENIUS, *R. sc. et ind.*, 1848, p. 401.**BARYTINE. Voy. BARYTE SULFATÉE.****BARYTO-CALCITE.**BaO,CO²+CaO,CO².Syn. : *Alstonite*.

	(a)	(b)	(c)
Carbon. de baryte.....	65,9	64,248	62,456
Carbon. de chaux.....	33,6	32,882	32,156
Carbon. de strontiane.....		2,870	6,440
		100,000	

(a) (b) BROOKE, *Ann. of Philosophy*, 1824. — (c) JOHNSTON, *Philosoph. Magaz.*, t. VI, 3^e serie, p. 1.**BARYTO-SULFATE DE STRONTIANE.**

Sulfate de strontiane.....	63,204
Sulfate de baryte.....	35,495
Protoxyde de fer.....	0,588
Eau.....	0,720
	99,707

(THOMSON, *T. de Min. de Dufrénoy*, t. II, p. 208.)**BASALTE.**

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Acide muriatique	4	»	»	»	»
Silice.....	48	57	56	50	44,50
A reporter...	49	57	56	50	44,50

(1) B. des prismes du Hasenberg, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 118. — (2) Verre volcanique de Müller, par LINCK, *id.*, t. II, p. 218 — (3) (4) BERGMANN, *El. de Ch. de Chaptal*, t. III, p. 259 — (5) B. de Pile de Staffa, par KENNEDY, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 119.

BASALTES

BAULITE

Report.....	49	57	56	50	44,50
Alumine.....	16	48	45	45	16,75
Oxyde de fer....	46	»	25	25	20,20
Chaux.....	9	45	4	8	9,50
Magnésie.....	»	»	»	2	2,25
Oxyde de mangan.	»	»	»	»	0,42
Soude.....	4	»	»	»	2,60
Eau.....	5	»	»	»	2,00
	99	90	400	400	97,92

BASALTE de Stolpen.

	(1)†	(2)
Acide silicique.....	39,920	52,62
Alumine.....	21,266	14,93
Oxyde ferrique.....	47,750	40,63
Chaux.....	7,857	15,49
Magnésie.....	4,379	8,26
Soude.....	5,279	»
Potasse.....	2,795	»
Perte à la calcination....	2,490	»
	101,736	98,93

(1) Partie soluble. — (2) Partie insoluble.

(FINDING, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 77.)

BASALTE de Crouset (Haute-Loire).

Basalte non altéré.

Eau.....	4,9
Silice et traces de titane.....	46,1
Alumine.....	13,2
Chaux.....	7,3
Magnésie.....	7,0
Protoxyde de fer.....	16,6
Potasse.....	1,8
Soude.....	2,7
	99,6

Basalte. Partie altérée.

Eau et matière organique.....	16,9
Silice.....	36,1
Alumine.....	30,5
Chaux.....	8,9
Magnésie.....	0,6
Peroxyde de fer.....	4,3
Potasse.....	0,6
Soude.....	0,9
Oxyde de titane.....	0,6
	99,4

BASALTE du Kammer-Bull, près Éger (Bohême).

	(1)	(2)	(3)
Eau.....	4,4	9,5	20,4
Silice et traces de titane	43,4	43,0	42,5
Alumine.....	12,2	13,9	17,9
Chaux.....	11,3	12,1	2,5
Magnésie.....	9,4	7,3	3,3

A reporter... 80,4 85,8 86,6

(1) B. intact. — (2) B. altéré. — (3) B. décomposé.

Report...	80,4	85,8	86,6
Peroxyde de fer.....	3,5	5,4	»
Protoxyde de fer....	12,1	»	»
Potasse.....	4,8	8,3	11,5
Soude.....	2,7	0,5	0,2
	100,5	100,0	98,3

BASALTE de Polignac (Haute-Loire).

	(1)	(2)
Eau et matière organique	3,7	3,5
Silice.....	53,0	58,1
Alumine.....	18,4	22,6
Chaux.....	6,8	2,9
Magnésie.....	3,5	2,2
Protoxyde de fer.....	9,5	peroxyde 4,0
Potasse.....	2,7	2,7
Soude.....	3,1	3,3
	100,7	99,3

(1) Basalte non altéré. — (2) Basalte décomposé.

(EBELMEN, *C. R.*, t. XX.)

BASALTE.

Augite.....	55,58
Fer oxydulé.....	4,64
Zéolithe.....	39,81
	100,00

(LOWE, *Tr. de Min. de Dufrénoy*, t. III, p. 614.)

BASALTINE. Voy. PYROXÈNE.

BASICÉRINE. Voy. CÉRIUM HYDROFLUATÉ.

BASSORINE. C¹⁰H¹⁴O¹¹.

Carbone.....	37,28
Oxygène.....	55,87
Hydrogène.....	6,85
	100,00

(GUÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 266.)

Voy. GOMMES.

BASTOESITE. Voy. CÉRIUM HYDROFLUATÉ.

BATIFURES DE FER. Voy. OXYDES DE FER.

BATRACHITE. Voy. PÉRIDOT.

BAUISSÉRITE. Voy. MAGNÉSIE CARBONATÉE.

BAULITE.

Acide silicique.....	76,65
Alumine.....	41,57
Chaux.....	0,05
Magnésie.....	0,20
Potasse.....	3,26
Soude.....	3,73
Oxyde ferreux.....	0,63
	96,09

(FORCHAMMER, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 235.)

Voy. PECHSTEIN.

BAUMES.

BAUME DE COPALME.

Syn. : *Ambre liquide du liquidambar styraciflua.*

Huile volatile fluide incolore se congé- lant à zéro.....	7,00
Matière semi-concrète contenue dans l'eau distillée et séparée au moyen de l'éther.....	44,40
Acide benzoïque.....	4,00
Matière cristalline soluble dans l'eau et l'alcool.....	5,30
Matière colorante jaune.....	2,05
Oleo-résine ou résine soluble et comme huileuse.....	49,00
Styracine.....	24,00
	<u>99,45</u>

(BONASTRE, *J. de Ph.*, t. XVII, p. 350.)

BAUME DE LA MECQUE.

Résine soluble visqueuse.....	70
— insoluble (bursérine).....	42
Huile essentielle très-fluide.....	40
Extrait amer.....	4
Matière acide.....	3
Impuretés ligneuses.....	1
	<u>400</u>

(BONASTRE, *J. de Ph.*, t. XVIII, p. 101.)

BAUME DE MOMIE. Voy. ASPHALTE.

BAUME DU PÉROU.

Résine.....	88,0
Acide benzoïque.....	42,0
Huile volatile.....	0,2
	<u>400,2</u>

(TROMMSDORF, *Nouv. J. de Pharm.*, t. II et I, p. 80.)

Résine du baume du Pérou. C²¹H⁵⁰O¹².

	Tr.	Calc.
Carbone.....	74,82	72,4
Hydrogène.....	6,78	6,5
Oxygène.....	21,40	24,1
	<u>400,00</u>	<u>400,0</u>

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 200.)

BAUME DU SUCRIER DE MONTAGNE.

Huile volatile.....	42,0
Extrait amer.....	2,8
Matière organique et chaux.....	0,8
Sels de potasse et de magnésie.....	0,4
Résine soluble.....	74,0
Sous-résine (bursérine).....	5,0
Perte.....	5,0
	<u>400,0</u>

BAUME DE TOLU. Voy. A. CINNAMIQUE.

Résine du baume de Tolu. C¹⁰H¹⁰O⁵.

	Tr.		
	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	70,8	67,9	68,3
Hydrogène.....	6,4	6,6	6,7
Oxygène.....	23,4	25,5	25,0
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

	Tr.			Calc.
	(d)	(e)	(f)	
Carbone.....	68,3	68,6	68,4	
Hydrogène.....	6,6	6,4	6,3	
Oxygène.....	23,4	25,0	25,3	
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	

(a) FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 200.
— (b) (c) (d) (e) (f) DEVILLE, *id.*, 3^e série, t. III, p. 165.

BDELLIUM. Baume en larmes.

Résine avec un peu d'huile vo- latile.....	29,5	59,0
Gomme.....	4,6	9,2
Gomme analogue à celle de Bassora.....	45,3	30,6
Huile volatile et perte.....	6	4,2
	<u>50,0</u>	<u>400,0</u>

(PELLETIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 44.)

Résine de bdellium. C²⁰H³⁴O⁵.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	76,57	76,15	77,29	77,54
Hydrogène.....	9,98	40,09	9,87	9,84
Oxygène.....	43,45	43,76	42,84	42,68
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(JOHNSTON, *Rev. sc. et ind.*, t. XIV, p. 523.)

BENJOIN.

Acide benzoïque.....	9,0
Eau acidule.....	5,5
Huile butyreuse et empyreumatique..	60,0
Charbon.....	22,0
Hydrogène carboné et acide carboni- que.....	3,5
	<u>400,0</u>

(BRANDES NICHOLSON'S *J.*, X, p. 86.)

BENJOIN.

Acide benzoïque.....	44,0	44,50
Résine soluble dans l'éther... ..	52,0	48,00
Résine soluble seulement dans l'alcool.....	25,0	28,00
A reporter....	94,0	90,50

Report.	91,0	90,50
Résine soluble dans une solution de carbonate sodique.	3,0	3,50
Résine brune déposée par l'éther.	0,8	0,50
Impuretés.	5,2	5,50
	100,0	100,00

(KOPF, *J. de Pharm.*, 3^e série, t. VI, p. 45.)

BENJOIN.

	Gros.	Grains.
Résine de benjoin.	20	50
Acide benzoïque.	3	7
Substance analogue au baume du Pérou.	»	25
Principe particulier aromatique soluble dans l'alcool et dans l'eau.	»	8
Débris ligneux et impuretés.	»	30
	24	48

(BUCHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIV, p. 322.)Résine du benjoin. C²⁰H²⁰O⁶.

	Tr.		Calc.	
Carbone.	75,04	75,16	75,17	75,36
Hydrogène.	8,54	8,35	8,57	8,20
Oxygène.	16,45	16,49	16,26	16,44
	100,00	100,00	100,00	100,00

(VAN DER VLIET et MULDER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841.)

Résine du benjoin.

Carbone.	74,2
Hydrogène.	6,5
Oxygène.	22,3
	100,0

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 204.)

COPAHU. Baume frais.

Huile éthérée.	44,00
Résine brune, insoluble dans l'huile de pétrole à froid.	2,18
Résine jaune cassante.	51,38
Eau contenue dans la résine et perte d'huile volatile contenue dans l'eau distillée du baume.	5,44
	100,00

Baume devenu visqueux.

Huile éthérée.	31,70
Résine brune visqueuse.	44,15
Résine brune cassante.	53,68
Eau et perte d'huile volatile.	3,47
	100,00

(ZUOARD HERBERGER.)

COPAHU.

Fécule amylicée.	8
Tannin.	100
Acide gallique et extractif.	50
Muqueux.	30
Chlorophylle et huile soluble dans l'alcool.	4
Sarcocolle.	10
Cérine mêlée d'huile aromatique et de chlorophylle.	4
Fibres ligneuses.	100
Eau évaporée dans les opérations et autres principes volatils, ainsi que la perte des diverses portions employées pour l'essai des réactifs.	270
	576

(RICORD MADIANNA, *J. de Pharm.*, t. XVI, p. 574.)

Voy. RÉSINES.

Résine du baume de copahu; cristaux obtenus par évaporation accélérée. C²⁰H¹⁸O⁴.

	Calc.	
Carbone.	1528,7	72,25
Hydrogène.	187,2	8,85
Oxygène.	400,0	18,90
	2115,9	100,00
	Tr.	
Carbone.	72,345	72,580
Hydrogène.	9,022	9,005
Oxygène.	18,633	18,415
	100,000	100,000

(FEHLING, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 379.)

Cristaux obtenus par évaporation spontanée de la solution éthéro-alcoolique.

	Calc.	
Carbone.	3057,4	76,30
Hydrogène.	349,4	8,72
Oxygène.	600,0	14,98
	4006,8	100,00
	Tr.	
Carbone.	76,274	76,23
Hydrogène.	8,805	8,84
Oxygène.	14,921	14,93
	100,000	100,000

COPAHU. Résine cristallisée. C¹⁶H¹⁸O⁴.

	Tr.	Calc.
Carbone.	80,44	80,43
Hydrogène.	10,21	10,21
Oxygène.	9,35	9,36
	100,00	100,00

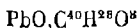
(H. ROSE, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843.)

СОРАНУ. Combinaison avec l'oxyde d'argent.

Carbone.....	57,490
Hydrogène.....	6,302
Oxygène.....	9,355
Oxyde d'argent.....	27,153
	<u>400,000</u>

(Fehling, R. ac. et ind., t. VII, p. 381.)

СОРАНУ. Combinaison avec le plomb.



		Calc.
Carbone.....	3057,40	57,808
Hydrogène.....	336,95	6,370
Oxygène.....	500,00	9,456
Oxyde de plomb.....	4494,50	26,366
	<u>5388,85</u>	<u>400,000</u>

Tr.

Carbone.....	57,601	57,094	57,588
Hydrogène.....	6,267	6,483	6,543
Oxygène.....	9,754	40,466	9,531
Oxyde de plomb.....	26,373	26,257	26,388
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(Fehling.)

STYRAX. De Bogota.

- Acide benzoïque.
- Une résine odorante très-soluble.
- Un peu de matière extraite amère.
- Du ligneux.

(Bonastre, J. de Pharm., t. XVI, p. 91.)

STYRAX BENJOIN.

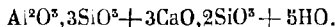
Résine.....	83,3
Matière analogue au baume du Pérou.....	4,7
Principe aromatique soluble dans l'eau et l'alcool.....	0,5
Acide benzoïque.....	42,5
Débris ligneux et impuretés.....	2,0
	<u>400,0</u>

(Bucholz, Ch. org. de Gmelin, p. 345.)

BAVALITE. Voy. CHAMOISITE ET BERTHIERINE.

BDELLIUM. Voy. BAUMES.

BEAUMONTITE.



Eau.....	43,4
Silice.....	64,2
Alumine.....	44,4
Protoxyde de fer.....	4,2
Chaux.....	4,8
Magnésie.....	4,7
Soude et perte.....	0,6
	<u>400,0</u>

(Delesse, Ann. de Ch. et de Ph., 3^e série, t. IX, p. 287.)

BELLADONE (atropa belladona). Suc.

Substance coagulable par la chaleur, et dissoute en partie dans le suc par l'acide acétique libre.

Matière soluble dans l'alcool, azotée, amère et nauséabonde.

- Nitrate
 - Muriate
 - Sulfate
 - Bioxalate
 - Acétate
- } de potasse.

BELLADONE. Les cendres du marc exprimé contiennent :

- Oxalate de chaux.
- Phosphate id.
- Silice.
- Fer.

(Vauquelin, Ann. de Ch., t. LXXII, p. 64.)

BELLADONE. Feuilles.

Cire.....	0,70
Chlorophylle résinoïde.....	5,84
Substance azotée, soluble dans l'alcool, nommée pseudotoxine, mêlée avec quelques sels.....	16,05
Matière azotée, insoluble dans l'alcool.....	6,90
Gomme.....	8,33
Amidon.....	4,25
Albumine végétale.....	40,70
Fibre végétale insoluble.....	43,70
Sels (sulfates, nitrates, phosphates, acetates, oxalates et chlorures potassiques, ammoniques, calciques et magnésiques).....	7,47
Eau.....	25,08
Perte.....	2,05
	<u>98,07</u>

(Brandes, T. de Ch. de Berzelius.)

BELLADONINE.

Carbone.....	27,22	28,5	29,7
Hydrogène.....	22,60	22,4	21,2
Azote.....	31,40	32,4	33,2
Oxygène.....	48,80	47,0	46,9

(Lubekind, Rapp. ann. de Berzelius, 1841.)

BENJOIN. Voy. BAUMES.

BEENOITE (Geum). Racine sèche :

Huile volatile.....	0,04
Résine presque insipide.....	4,00
Tannin qui bleuit le fer, soluble dans l'alcool et l'éther.....	40,00

A reporter..... 44,04

Report.....	44,04
Tannin soluble dans l'eau, insoluble dans l'alcool.....	31,00
Matière gommeuse extraite par la soude.....	45,80
Matière analogue à la bassorine, extraite par la soude.....	9,20
Fibre ligneuse.....	30,00
Excès.....	0,04
	<u>400,08</u>

(TROMMSDORF, *Nouv. J. de Pharm.*, t. II, I, p. 53.)

BENZAMIDE. C¹⁴H⁸O², AzH².

	Tr.		Calc.	
Carb..	69,954	69,816	407,0448	69,73
Hydr..	5,780	5,790	8,7360	5,69
Azote..	44,563	44,562	47,7036	44,53
Oxyg..	42,703	42,832	20,0000	43,05
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>	<u>453,4514</u>	<u>400,00</u>

(WOPHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 297.)

BENZAMIDE BROMÉE. C¹⁴H⁷O²AzBr².

Carbone.....	4050
Hydrogène.....	87
Oxygène.....	200
Azote.....	475
Brôme.....	4956
	<u>3468</u>

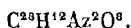
(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 392.)

BENZAMILE. C¹⁴H⁸AzO.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	80,4		4050,0	80,7
Hydrogène.....	4,9		62,5	4,8
Azote.....	6,6		87,5	6,7
Oxygène.....	8,4		400,0	7,8
	<u>400,0</u>		<u>4300,0</u>	<u>400,0</u>

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. III, p. 448.)

BENZANISIDIDE NITRIQUE.



	Tr.		Calc.	
Carb..	64,55	64,52	64,76	468
Hydr..	4,53	4,62	4,44	42
Azote..	»	»	40,09	28
Oxyg..	»	»	23,54	64
			<u>400,00</u>	<u>272</u>

(CABOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXVII, p. 452.)

BENZÈNE. Voy. BENZOLE.

BENZHYDRAMIDE. C¹⁴H⁸Az².

Syn. : *Benzoïnamide.*

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4071,3	84,75	85,00
Hydrogène.....	75,0	5,94	6,46
Azote.....	447,3	9,31	8,90
	<u>4263,6</u>	<u>400,00</u>	<u>400,06</u>

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 185.)

Voy. HYDROBENZAMIDE son isomère.

BENZIDAM. C¹⁴H⁸Az.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	77,826	900,00	77,44
Hydrogène....	7,615	87,50	7,36
Azote.....	44,840	477,04	45,23
	<u>400,284</u>	<u>4464,54</u>	<u>400,00</u>

	(d)	(e)	(f)
Carbone.....	77,44	77,23	»
Hydrogène.....	7,73	7,50	»
Azote.....	»	»	44,84

(a) OFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. IX, p. 139. — (b) (e) Calculé. — (d) (e) (f) ZININ, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 294.

BENZIDINE. C¹²H⁸O⁷.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	78,20	78,42
Hydrogène.....	6,69	6,54
Nitrogène.....	44,79	45,37
	<u>99,68</u>	<u>400,00</u>

(ZININ, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

BENZILAM. C²⁰H⁹Az.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	87,63	2400,0
Hydrogène....	5,00	412,5
Azote.....	7,37	475,0
	<u>400,00</u>	<u>2387,5</u>

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. III, p. 44.)

BENZILE. C¹⁴H⁸O².

Carbone.....	4070,090	80,34
Hydrogène.....	62,397	4,68
Oxygène.....	200,000	45,04
	<u>4332,487</u>	<u>400,00</u>

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 405.)

BENZILIMIDE. C²⁰H¹¹O²Az.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	80,0	80,4
Hydrogène.....	5,6	5,3
Oxygène.....	7,4	7,6
Azote.....	7,0	6,7
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. III, p. 443.)

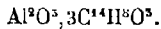
BENZIMIDE. C¹⁴H¹⁴O³Az.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	4069,88	74,99
Hydrogène....	68,64	4,80
Oxygène.....	200,00	14,02
Azote.....	88,54	6,49
	4427,03	400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 400.)

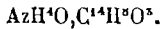
BENZINE. Voy. BENZOLE.

BENZOATE D'ALUMINE.



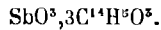
Acide benzoïque.....	87,00	4297,47
Alumine.....	43,00	642,32
	400,00	4939,79

BENZOATE D'AMMONIAQUE.



Acide benzoïque.....	81,42	
Ammoniaque.....	18,58	
	400,00	

BENZOATE D'ANTIMOINE.



Acide benzoïque.....	69,20	4297,47
Oxyde d'antimoine....	30,80	4249,90
	400,00	5547,37

BENZOATE D'ARGENT. AgO, C¹⁴H⁸O³.

	Calc.	Tr.
Acide benzoïque.....	4433,78	49,70
Oxyde d'argent.....	1450,60	50,30
	2884,38	400,00

(WÖHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 283.)

BENZOATE DE BARYTE. BaO, C¹⁴H⁸O³.

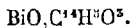
Acide.....	49,67	4432,49
Base.....	50,33	956,88
	400,00	2389,37

BENZOATE DE BARYTE.

Carbone.....	44,34	
Hydrogène.....	2,64	
Oxygène.....	42,67	
Oxyde de baryte.....	40,38	
	400,00	

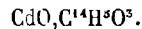
(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. III, p. 171.)

BENZOATE DE BISMUTH.



Acide benzoïque.....	59,24	
Oxyde de bismuth.....	40,79	
	400,00	

BENZOATE DE CADMIUM.



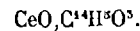
Acide benzoïque.....	64,26	4432,49
Oxyde de cadmium.....	35,74	796,77
	400,00	2229,26

BENZOATES DE CÉRIUM.

BENZOATE DE PEROXYDE. Ce²O³, 3C¹⁴H⁸O³.

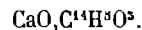
Acide benzoïque.....	74,78	4297,47
Sesquioxyde de cérium..	25,22	4449,39
	400,00	5746,86

BENZOATE DE PROTOXYDE.



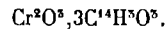
Acide benzoïque.....	67,98	4432,49
Protoxyde de cérium....	32,02	674,69
	400,00	2107,18

BENZOATE DE CHAUX.



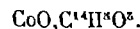
Acide benzoïque.....	80,09	4432,49
Chaux.....	49,91	356,02
	400,00	4788,51

BENZOATE DE CHROME.



Acide benzoïque.....	81,07	4297,47
Sesquioxyde de chrome..	48,93	428,00
	400,00	4725,47

BENZOATE DE COBALT.



Acide benzoïque.....	75,34	4432,49
Oxyde de cobalt.....	24,66	468,99
	400,00	4904,48

BENZOATES DE CUIVRE.

BENZOATE de bioxyde. CuO, C¹⁴H⁸O³.

Acide benzoïque.....	74,29	4432,49
Oxyde noir de cuivre....	25,71	495,69
	400,00	4928,18

BENZOATE DE PROTOXYDE. Cu²O, C¹⁴H⁸O³.

Acide benzoïque.....	61,64	4432,49
Oxyde rouge de cuivre..	38,36	894,39
	400,00	2323,88

BENZOATES D'ÉTAIN.

BENZOATE DE PEROXYDE. SnO², 2C¹⁴H⁸O³.

Acide benzoïque.....	75,39	2864,98
Acide tannique.....	24,61	935,29
	400,00	3800,27

BENZOATE DE PROTOXYDE. $\text{SnO}_3, \text{C}^{14}\text{H}^{\text{O}^5}$.		
Acide benzoïque.....	63,47	4432,49
Protoxyde d'étain.....	36,83	835,29
	<u>400,00</u>	<u>2268,78</u>

BENZOATES DE FER.

BENZOATE DE PEROXYDE. $\text{Fe}^{\text{O}^5}, 3\text{C}^{14}\text{H}^{\text{O}^5}$.		
Acide benzoïque.....	84,46	4297,47
Sesquioxyde de fer.....	18,54	978,44
	<u>400,00</u>	<u>5275,88</u>

BENZOATE DE PROTOXYDE. $\text{FeO}, \text{C}^{14}\text{H}^{\text{O}^5}$.

Acide.....	76,53	4432,49
Protoxyde de fer.....	23,47	439,20
	<u>400,00</u>	<u>4871,69</u>

BENZOATE DE GLUCINE. $\text{G}^{\text{O}^5}, 3\text{C}^{14}\text{H}^{\text{O}^5}$. Eq^t 5260,09.

Acide benzoïque.....		84,70
Glucine.....		48,30
		<u>400,00</u>

BENZOATE D'HYDRURE DE BENZOYLE. $\text{C}^{21}\text{H}^{18}\text{O}^8$.Syn. : *Hydrate d'hydrure de benzoyle.*

		Tr.	
Carbone.....	75,24	76,00	75,40
Hydrogène.....	5,60	5,40	5,42
Oxygène.....	49,49	48,60	49,48
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

		Tr.	Calc.
Carbone.....	75,62	75,55	
Hydrogène.....	5,43	5,43	
Oxygène.....	48,95	49,02	
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 195.)**BENZOATE DE LITHINE.** $\text{LiO}, \text{C}^{14}\text{H}^{\text{O}^5}$.

Acide benzoïque.....	88,82	4432,49
Lithine.....	44,48	480,37
	<u>400,00</u>	<u>4642,86</u>

BENZOATE DE MAGNÉSIE. $\text{MgO}, \text{C}^{14}\text{H}^{\text{O}^5}$.

Acide benzoïque.....	84,72	4432,49
Magnésie.....	45,28	258,35
	<u>400,00</u>	<u>4690,84</u>

BENZOATE DE MANGANÈSE. $\text{MnO}, \text{C}^{14}\text{H}^{\text{O}^5}$.

Oxyde de manganèse.....	24	4432,49
Acide et eau.....	76	445,88
	<u>400</u>	<u>4878,37</u>

(JOHN, *J. des Mines*, mars 1808, p. 198.)**BENZOATES DE MERCURE.****BENZOATE DE BIOXYDE.** $\text{HgO}, \text{C}^{14}\text{H}^{\text{O}^5}$. Eq^t 2798,35.

	Tr.	Calc.
Bioxyde de mercure.....	46,00	46,92
Acide.....	54,00	53,08
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

BENZOATE DE PROTOXYDE. $\text{Hg}^{\text{O}}, \text{C}^{14}\text{H}^{\text{O}^5}$.

Protoxyde de mercure.....	63,00
Acide.....	36,99
	<u>99,99</u>

(BURCKARDT, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. III, p. 199.)**BENZOATE DE MÉTHYLÈNE.** $\text{C}^2\text{H}^{\text{O}}, \text{C}^{14}\text{H}^{\text{O}^5}$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	74,4	74,0
Hydrogène.....	6,2	5,8
Oxygène.....	22,4	23,2
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

Méthylène.....	478,05	40,33
Acide benzoïque.....	4433,80	83,45
Eau.....	112,50	6,52
	<u>4724,35</u>	<u>400,00</u>

(DUMAS ET PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 51.)**BENZOATES DE MOLYBDÈNE.****BENZOATE DE BIOXYDE.** $\text{MoO}^2, 2\text{C}^{14}\text{H}^{\text{O}^5}$.

Acide benzoïque.....	78,20	2864,98
Bioxyde de molybdène..	21,80	798,52
	<u>400,00</u>	<u>3663,50</u>

BENZOATE DE PROTOXYDE. $\text{MoO}, \text{C}^{14}\text{H}^{\text{O}^5}$.

Acide benzoïque.....	67,22	432,49
Protoxyde de molybdène.	32,78	698,52
	<u>400,00</u>	<u>4434,04</u>

BENZOATE DE NICKEL. $\text{NiO}, \text{C}^{14}\text{H}^{\text{O}^5}$.

Acide benzoïque.....	75,34	4432,49
Oxyde de nickel.....	24,69	469,67
	<u>400,00</u>	<u>4902,16</u>

BENZOATE DE PALLADIUM. $\text{BO}, \text{C}^{14}\text{H}^{\text{O}^5}$.

Acide benzoïque.....	65,16	4432,49
Oxyde de palladium....	34,84	765,90
	<u>400,00</u>	<u>2498,39</u>

BENZOATE DE PLATINE. $PtO, C^{14}H^8O^5$.

Acide benzoïque.....	51,79	1432,49
Oxyde de platine.....	48,21	1333,50
	400,00	2765,99

BENZOATES DE PLOMB.

BENZOATE NEUTRE. $PbO, C^{14}H^8O^5, HO$.

Acide benzoïque .	51,65	49,66	100,00
Oxyde de plomb .	48,35	46,49	93,61
Eau.....	"	3,85	"
	400,00	400,00	

(BERZELIUS.)

BENZOATE TRIBASIQUE. $3PbO, C^{14}H^8O^5$.

Acide benzoïque.....	26	100,0
Oxyde de plomb.....	74	284,0
	400	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 315.)

BENZOATE DE POTASSE. $KO, C^{14}H^8O^5$.

Acide benzoïque.....	70,83	1432,49
Potasse.....	29,17	589,92
	400,00	2022,41

BENZOATE DE RHODIUM.

$R^2O^5, 3C^{14}H^8O^5$.

Acide benzoïque.....	72,84	4297,47
Sesquioxyde de rhodium..	27,16	1602,70
	400,00	5900,17

BENZOATE DE SOUDE. $NaO, C^{14}H^8O^5$.

Acide benzoïque.....	78,56	1432,49
Soude.....	21,44	390,89
	400,00	1823,38

BENZOATE DE STRONTIANE.

$SrO, C^{14}H^8O^5$.

Acide benzoïque.....	68,88	1432,49
Strontiane.....	31,12	687,28
	400,00	2119,77

BENZOATE DE TELLURE.

$TeO^2, 2C^{14}H^8O^5$.

Acide benzoïque.....	74,09	2864,98
Acide tellureux.....	25,91	1001,76
	400,00	3866,74

BENZOATE DE THORINIUM.

$ThO, C^{14}H^8O^5$.

Acide benzoïque.....	62,90	1432,49
Oxyde de thorinium.....	37,10	844,90
	400,00	2277,39

BENZOATE DE VANADIUM.

$VO^2, 2C^{14}H^8O^5$.

Acide benzoïque.....	73,05	2864,98
Acide vanadeux.....	26,95	1056,89
	400,00	3921,87

BENZOATE D'YTTRIA.

$YO, C^{14}H^8O^5$. Équiv^t 1935,04.

Acide benzoïque.....	74,03	
Ytria.....	25,97	
	400,00	

BENZOATE DE ZINC.

$ZnO, C^{14}H^8O^5$.

Acide benzoïque.....	74	4432,49
Oxyde de zinc.....	26	503,23
	400	4935,72

BENZOATE DE ZIRCONÈ.

$Zr^2O^5, 3C^{14}H^8O^5$.

Acide benzoïque.....	79,03	4397,47
Zirconè.....	20,97	1140,25
	400,00	5537,72

BENZOÈNE. $C^{14}H^8$.

		Tr.		Calc.
Carbone..	91,2	"	91,2	91,3
Hydrog. ..	9,0	9,0	8,7	8,8
	100,2		99,9	100,0

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. III, p. 169.)

BENZOINAMIDE. Voy. BENZYDRAMIDE.

BENZOÏNE. $C^{14}H^6O^2$.

Carbone.....	1071,28	79,079
Hydrogène.....	75,00	5,688
Oxygène.....	200,00	15,233
	1346,28	400,000

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 402.)

BENZOLE. $C^{12}H^6$.

Syn. : Benzine; benzène; phène.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	92,62	92,46	92,2
Hydrogène.....	7,76	7,54	7,7
	100,38	400,00	99,9

(a) (b) MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LV, p. 45. — (c) DUMAS et STASS, *id.*, 3^e série, t. I, p. 47.

BENZOLONE. C⁶H⁴O.Syn. : *Pyrobenzoline.*

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	840,79	85,40	84,84
Hydrogène.....	49,92	5,40	5,04
Oxygène.....	100,00	9,50	10,12
	990,74	400,00	400,00

	(d)	(e)	(f)
Carbone.....	84,65	84,60	84,74
Hydrogène.....	5,47	5,26	5,21
Oxygène.....	40,48	40,44	40,05
	400,00	400,00	400,00

(a) (c) Calculé. — (b) G. FOWNES, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVII, p. 489. — (d) (e) (f) ROCHELDER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 180.

BENZONE. C⁶H⁶O.Syn. : *Carbobenzide.*

	Tr.		Calc.	
Carbone...	87,4	87,6	994,37	86,5
Hydrog...	5,6	5,7	62,50	5,4
Oxygène..	7,3	6,7	400,00	8,4
	400,0	400,0	4456,87	400,0

(PÉLICOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 63.)

BENZOSTILBÈNE. C¹²H¹⁰O².

	Calc.		Tr.	
Carb....	2369,0	87,53	87,69	87,78
Hydrog.	437,3	5,07	5,30	5,25
Oxyg...	200,0	7,40	7,04	6,97
	2706,3	400,00	400,00	400,00

(ROCHELDER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 180.)

BÉRAUNITE. Phosphate de peroxyde de fer hydraté.**BERBÉRINE. C³⁵H¹⁸AzO¹².**

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	64,23	64,46	2522,42	
Hydrogène.....	5,49	5,44	224,64	
Azote.....	4,03	4,29	477,04	
Oxygène.....	29,25	29,44	4200,00	
	400,00	400,00	4124,40	

(BUCNER père et fils, *J. de Ph.*, t. XXI, p. 408.)

BERBÉRINE. Autre. C²⁰H²⁰AzO⁴.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	72,22	72,41
Hydrogène.....	6,62	6,77
Nitrogène.....	5,49	4,82
Oxygène.....	46,54	46,30

(MACLAGAN et TILLEY, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

BERCE BRANC-URSINE.

BERCE BRANC-URSINE. Plante fraîche.

Eau.....	86,000
Substances solubles dans l'eau...	5,620
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique.....	4,390
Cire, résine et chlorophylle.....	0,360
Fibre végétale.....	3,630
	400,000

BERCE BRANC-URSINE. Plante séchée.

Potasse.....	0,504
Soude.....	0,078
Chaux.....	0,400
Magnésie.....	0,097
Oxyde de fer.....	0,009
Alumine.....	0,044
Silice avec un peu de charbon....	0,084
Acide sulfurique.....	0,079
Acide phosphorique.....	0,128
Chlore.....	0,447
	4,504

(SPRENGEL, *Ann. agr. de Roville*, t. VIII, p. 263.)

BÉRENGÉLITE. Voy. COPALE FOSSILE.**BERGAPTÈNE. C³HO.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	67,47	67,40
Hydrogène.....	3,79	3,65
Oxygène.....	29,04	29,25
	400,00	400,00

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

BERGMANITE. Voy. WERNÉRITE.**BÉRIL. Voy. ÉMERAUDE.****BERTHIERINE. Voy. CHAMOISITE.****BERTHIERITE. 3FeS + 2SbS³.**Syn. : *Haidingerite.*

	(1)	(2)	(3)
Manganèse.....	»	00,45	02,54
Soufre.....	30,3	30,57	34,36
Antimoine.....	52,0	54,33	54,70
Fer.....	46,0	44,96	44,43
Zinc.....	0,3	trace	0,73
	98,6	97,34	400,76

(1) Minéral d'Auvergne, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 35. — (2) (3) H. de Braunsdorf, par RAMMELSBURG, *Ann. de Pogg.*, t. XL, p. 153.

BERZÉLINE. Voy. CUIVRE SÉLÉNIÉ.

BERZÉLITE. $2CaO, AsO^5$.

BERZÉLITE de Langsbanshitta, en Suède.

Chaux	20,96
Magnésie	45,64
Protoxyde de manganèse	4,26
Acide arsénique	56,46
Eau et perte	2,74
	<hr/> 400,00

(ANDERSON, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 297.)

Voy. **PLOMB CHLORURÉ.**

BETTE (Spinacea oleracea).

Potasse	49,34
Soude	20,33
Chaux	8,79
Magnésie	6,47
Oxyde ferrique	1,74
Chlorure sodique	40,57
Acide phosphorique	7,07
— sulfurique	3,67
Silice	4,86
Acide carbonique	7,44
Charbon	40,07
	<hr/> 400,02

(SAALMULLER, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. XII, p. 225.)

BETTERAVE.

BETTERAVE DE SILÉSIE.

- Sucre cristallisable.
- Sucre incristallisable.
- Albumine.
- Pectine.
- Matière mucilagineuse.
- Ligneux.
- Phosphate de magnésie.
- Oxalate de potasse.
- Malate de potasse.
- Phosphate de chaux.
- Oxalate de chaux.
- Acide gras ayant la constitution du suif.
- Matière analogue à la cire.
- Chlorure de potassium.
- Sulfate de potasse.
- Nitrate de potasse.
- Oxyde de fer.
- Matière animalisée soluble dans l'eau.
- Matière odorante et âcre inconnue.
- Sel ammoniac indéterminé en petite quantité
- Acide pectique.

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 44.)

BETTERAVE.

100 livres de racines donnent 8 livres de sucre pur.

Suivant Margraff la racine rouge desséchée donne $\frac{3}{5}$ de son poids de sucre candi et la racine blanche donne $\frac{1}{15}$.

(ACHARD de Berlin, *Ann. de Ch.*, t. XXX, p. 300.)

BETTERAVE. Sucre pour 400 parties.

Betterave blanche de Bondues (champ de tabac)	5,8
— blanche de Bondues	6,2
— blanche de Bondues (champ de tabac)	6,3
— blanche de Bondues	7,2
— blanche, id. (tabac)	7,2
— blanche de Bondues	7,5
— blanche, id. (tabac)	8,0
— blanche de Bondues	8,0
— blanche, id. (tabac)	8,3
— blanche de Bondues	8,5
— blanche, id. (tabac)	9,0
— blanche de Bondues	9,2
— rose (champ de tabac)	9,8
— rose de Bondues	9,8
— blanche de Famars, près Valenciennes	7,2
— rouge (même champ)	6,6
— blanche à peau rose (même champ)	9,2
— rose de Famars	9,8
— blanche, id.	8,5
— jaune, dite de Castelnaudary, id.	9,0
— rouge de Famars	9,0
— petite graine, de 2 ans	0,0
— rose montée de 1 an	7,5
— blanche des environs de Dunkerque	8,2
— à peau rose, id.	9,5
— blanche de la fabrique de M. Crespel, à Arras	9,5
— à peau rose, id.	40,0

(PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 417.)

BETTERAVE blanche de Silésie.

Sucre... 11,4 9,43 9,55 7,43 p. 400.

BETTERAVE de Sibérie.

Sucre..... 5,86 5,40

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 100.)

BETTERAVE.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	42,75	42,93	38,1
Hydrogène	5,77	5,94	5,4
Oxygène	43,58	43,23	30,8
Azote	4,66	4,66	4,5
Cendres	6,24	6,24	24,5
	<hr/> 400,00	<hr/> 400,00	<hr/> 400,0

(1) (2) Racines. — (3) Feuilles.

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 229.)

BETTERAVE. Cendres de la betterave rouge.

Potasse.....	49,545
Soude.....	24,449
Peroxyde de fer.....	0,095
Chaux.....	3,250
Magnésie.....	6,960
Chlorure de sodium.....	2,355
Acide sulfurique.....	2,465
— phosphorique.....	2,395
Silicate de fer et sable.....	44,446
Charbon.....	4,223
Acide carbonique.....	29,103

(ETI, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 384.)

BÉTULINE. C⁴⁰H⁵³O⁵.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	3060,0	84,44	84,30
Hydrogène.....	442,5	10,92	40,99
Oxygène.....	300,0	7,97	7,74
	3772,5	100,00	400,00

(Hess, *Inst.*, 1839.)

BEUDANTINE. Voy. NÉPHÉLINE.

BEUDANTITE. Voy. FER ARSÉNIATÉ.

BEURRE.

BEURRE fondu des Vosges.

	(1)	(2)
Huile.....	60	35
Suif.....	40	65
	400	400

(1) B. d'été. — (2) B. d'hiver.

(HENRI BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 229.)

BEURRE de Murs, en Anjou.

Beurre pur.....	83,75
Lait de beurre.....	46,25
	400,00

(CHEVREUL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 366.)

BEURRE.

Margarate de glycérine.....	68
Butyroléate.....	30
Butyrate, caprate et caproate.....	2
	400

(GERHARDT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 319.)

BEURRE.

Carbone.....	65,6
Hydrogène.....	47,6
Oxygène.....	46,8
	400,0

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

BEURRE D'ANTIMOINE. Voy. PROTO-CHLORURE D'ANTIMOINE.

BEURRE DE BOG. Des tourbières de l'Irlande.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	75,054	73,78	73,89
Hydrogène.....	12,560	12,50	12,37
Oxygène.....	42,389	»	»
	400,000		

(1) LUCK, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 87. —
(2) (3) *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 540.

BEURRE DE CACAO.

Carbone.....	0,766
Hydrogène.....	0,449
Oxygène.....	0,445
	4,000

(BOUSSINGAULT, *C. R. T.*, 3.)

BEURRE DE MONTAGNE.

Sulfate d'alumine.....	»
Sulfate de fer.....	»
Eau.....	40
	400

BEURRE DE ZINC. Voy. CHLORURE DE ZINC.

BÉZOARD.

Phosphate sesquicalcique..	72,92	74,75
Eau.....	24,62	25,25
Matière organique.....	2,46	»
	400,00	400,00

(*R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 32.)

BÉZOARD.

Carbonate de chaux.....	43,50
Oxalate de chaux.....	34,30
Sulfate de chaux.....	2,85
Carbonate de magnésie.....	2,34
Graisse, matière jaune et chlorure sodique.....	4,34
Matière extractive.....	4,47
Ligneux, matière jaune et mucus...	43,02
Eau.....	4,48
	400,00

(GUBOURT, *J. de Pharm.*, 3^e série, t. III, p. 124.)

BICHLORISATHYDE. C¹⁶H⁵AzCl²O⁵.

Syn. : *Chlorisathydèse.*

	Tr.	
Carbone.....	4222,96	46,49
Hydrogène.....	62,40	2,36
Azote.....	477,64	6,68
Chlore.....	883,30	33,43
Oxygène.....	300,00	44,34
	2646,30	400,00

BICHLORISATHYDE.

	Calc.			
Carbone..	46,93	47,29	4,37	46,59
Hydrogène	2,74	2,56	2,62	2,49
Chlore....	33,20	»	»	»

(ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 350.)BICHLORISATINE. C¹⁸AzH²Cl²O⁴.

Syn. : Chlorisatinèse.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	44,50	45,50	44,82
Hydrogène.....	4,63	4,52	4,52
	(d)	(e)	(f)
Carbone.....	45,68	4200,0	44,47
Hydrogène.....	4,58	37,5	4,40
Azote.....	»	177,0	6,56
Chlore.....	»	884,0	32,76
Oxygène.....	»	400,0	44,82
	47,26	2698,5	400,00

(a) (c) ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 12. — (b) (d) LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. III, p. 389. — (e) (f) Calculé.

BIÈRE.

	(1)	(2)	(3)
Alcool.....	4,000	5,000	3,200
Extrait.....	8,200	43,000	5,900
Acide carbon.	0,405	0,077	0,450
Eau.....	87,395	84,923	90,750
	100,000	400,000	400,000

	(4)	(5)	(6)
Alcool.....	2,567	3,468	3,096
Acide carbon..	0,020	0,048	0,079
Extrait.....	7,316	4,485	7,072
Eau.....	90,097	92,299	89,753
	100,000	400,000	400,000

	(7)	(8)	(9)
Alcool.....	3,018	2,834	2,080
Acide carbon..	0,045	0,030	0,028
Extrait.....	6,444	6,349	7,453
Eau.....	90,793	90,787	90,739
	100,000	400,000	400,000

	(10)	(11)
Alcool.....	66,22	55,70
Acide carbonique.....	0,38	0,66
Extrait.....	449,67	46,22
Eau.....	783,73	897,42
	1000,00	1000,00

(1) (2) B. double de Bavière. — (3) B. ordinaire. — (4) B. du Haut-Voimar. par FUCINS, *T. de Ch. de Dumas*, t. VI, p. 439. — (5) B. de Lichtenhaim, *id.* — (6) B. d'Ilmenau, *id.* — (7) B. d'Iéna, *id.* — (8) B. de Bunberg, *id.* — (9) B. double d'Iéna, *id.* — (10) B. anglaise, Burton ale, par HOFFMANN, *Ann. de Ch. et de Pharm.* de Liebig et Weehler, t. LVI, p. 123. — (11) B. anglaise, *id.*

BIÈRE. De la bière qui avait fourni le ferment donna, après l'évaporation, un résidu contenant 0,307 de cendres composées de :

Acide phosphorique.....	20,0
Potasse.....	40,8
Soude.....	0,5
Phosphate de magnésie.....	20,0
Id. de chaux.....	2,6
Silice.....	16,6
	100,5

(MITSCHERLICH, *Revue sc. et ind.*, t. XXIV, p. 327.)

VOY. DRÈCHE; VOY. VINS.

BIHYDRATE D'AMYLÈNE. VOY. HUILE DE POMME DE TERRE.

BIHYDRATE DE MÉSITYLÈNE. VOYEZ ACÉTONE.

BIHYDRATE DE MÉTHYLÈNE. VOY. ESPRIT DE BOIS.

BILATE DE SOUDE.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	59,86	59,77	60,35
Hydrogène.....	8,73	8,80	9,15
Azote.....	4,44	4,33	3,24
Oxygène.....	16,45	16,32	16,46
Soufre.....	3,76	3,89	3,66
Soude.....	7,09	6,89	7,44
	100,00	100,00	100,00

(VERDEIL, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. XII.)

BILATE DE SOUDE.

Carbone..	64,60	68,40	69,6	59,80
Hydrogène	9,40	40,43	44,8	9,49
Nitrogène.	3,40	3,44	6,0	4,60
Oxygène..	22,38	48,03	42,6	26,44
Soude....	0,58	6,60	5,2	4,60

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

BILDSTEIN. VOY. AGALMATOLITE.

BILE.

BILE DE BOEUF.

Eau.....	700,0
Résine.....	24,0
Matière jaune, quantité variable; le plus souvent.....	4,0
Substance particulière, qu'à cause de sa saveur âcre, amère et sucrée, l'auteur a appelée <i>picromel</i>	60,3
Soude.....	4,0

A reporter.... 792,3

Report.....	792,3
Phosphate de soude.....	2,0
Muriate de soude.....	3,2
Sulfate de soude.....	0,8
Phosphate de chaux.....	1,7
Oxyde de fer, quelques traces.....	»
	<hr/>
	800,0

(THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LXIV, p. 105.)

BILE DE BOEUF.

Bilino, acide fellique, graisse biliaire, etc.....	8,00
Mucus de la vésicule.....	0,30
Alcali (qui avait été combiné avec de la bilino, de l'acide fellique, etc.)	0,44
Sel marin, lactate alcalin, matières extractiformes, etc.....	0,74
Phosphate sodique, phosphate calcique et traces d'une matière animale insoluble dans l'alcool.....	0,44
Eau.....	90,44
	<hr/>
	400,00

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

BILE du fœtus de la vache.

Matière verte résineuse.
Matière jaune.
Mucus.
Chlorure de sodium.
Sous-carbonate de soude.
Phosphate de chaux.

(LASSAIGNE et CHEVALIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 106.)

BILE D'UN BOA.

Carbone.....	58,47	58,09	»
Hydrogène.....	8,46	8,57	»
Azote.....	3,44	»	»
Soufre.....	6,31	6,00	6,38
Cendres.....	44,52	»	»

(SCHLIEPER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 726.)

BILE DU COAÏTA FAUVE.

Albumine.
Matière colorante jaune.
Résine verte.
Picromel.
Muriate de potasse et de soude.
Phosphate de soude.
Traces de phosphate de chaux.

BILE DE L'HOMME.

Eau.....	4000
Albumine.....	42
Résine.....	41
Une matière appelée, à cause de sa couleur, matière jaune.....	2 à 40
Soude.....	5,6
Phosphate, sulfate, muriate de soude, phosphate de chaux et oxyde de fer, en somme.....	4,5

(THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LXIV, p. 104.)

BILE.

Eau.....	907,4
Matière de la bile.....	80,0
Mucus de la vessie du fiel, dissous dans la bile.....	3,0
Alcalis et sels communs à tous les fluides des sécrétions.....	9,6
	<hr/>
	4000,0

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 123.)

BILE débarrassée de matière colorante et d'acides gras.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	58,46	58,46	59,9
Hydrogène.....	8,30	8,84	8,9
Azote.....	3,70	4,21	»
Oxygène.....	22,64	23,76	»
Soude.....	6,53	6,56	»
Sel marin.....	0,37	0,54	»
	<hr/>	<hr/>	
	400,00	404,34	

	(d)	(e)	(f)	(g)
Carbone....	58,28	58,00	58,49	59,48
Hydrogène..	9,20	8,09	8,48	8,47

(a) (b) KEMP. — (c) (d) ZINDERLIN. — (e) (f) (g) THAYER et SCHLOSSER.

(*R. sc. et ind.*, t. XV, p. 61.)

BILE. Matière colorante de la bile.

Carbone.....	67,409	67,764	64,837
Hydrogène...	7,692	7,598	6,464
Azote.....	6,704	6,704	9,080
Oxygène.....	48,495	47,937	22,619
	<hr/>	<hr/>	
	400,000	400,000	400,000

Carbone.....	62,086	62,494
Hydrogène.....	6,567	6,448
Azote.....	7,404	8,469
Oxygène.....	24,246	23,192
	<hr/>	<hr/>
	400,000	400,000

(SCHERER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 720.)

BILE DE TORTUE.

Cholestérine, principe bilieux, matière jaune.....	4,46
Mucus jaune.....	4,47
Eau.....	91,67
	<hr/>
	100,00

(JOHN, *Écrits ch.*, t. VI, p. 143.)

BILE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.....	68,44	68,44	64,60	64,85
Hydrogène.....	40,43	40,00	9,62	9,40
Azote... ..	3,44	3,90	3,40	3,40
Oxygène.....	48,03	48,20	22,38	22,35
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	99,74	100,21	100,00	100,00
		(5)	(6)	(7)
Carbone.....		59,6	59,80	59,5
Hydrogène.....		41,8	9,49	10,0
Azote.....		6,0	4,60	4,6
Oxygène.....		22,6	26,44	23,9
		<hr/>	<hr/>	<hr/>
		100,0	100,00	100,0

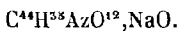
(1) (2) Bile humaine. — (3) (4) Bile de bœuf. — (5) Bile de tigre. — (6) (7) Bile de leopard. (KEMP, *T. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 597.)

BILE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone .	53,43	57,32	57,28	57,72
Azote . . .	3,28	3,94	»	»
Hydrogène .	7,75	7,85	8,24	8,35
Soufre . . .	4,88	5,71	5,20	4,75
Oxygène . .	43,51	43,32	»	»
Cendres . .	43,43	44,86	43,21	8,42
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	100,00	100,00	100,00	100,00
		(5)	(6)	(7)
Carbone		57,43	55,98	55,41
Azote		3,51	2,55	2,40
Hydrogène		8,29	8,05	8,04
Soufre		4,96	5,58	5,52
Oxygène		44,78	»	»
Cendres		10,99	44,44	»
		<hr/>	<hr/>	<hr/>
		100,00	100,00	100,00

(1) Bile de veau. — (2) Bile de mouton. — (3) Bile de chèvre. — (4) Bile d'ours. — (5) Bile de poules. — (6) (7) Bile de poissons divers. (BENSCH, *R. sc. et ind.*, 1848, p. 453 et 454.)

BILIFELLINATE DE SOUDE.



		Tr.	Calc.
Carbone.....		60,42	60,24
Hydrogène.....		8,50	7,88
Azote.....		3,30	3,49
Oxygène.....		21,13	21,67
Soude.....		6,95	7,05
		<hr/>	<hr/>
		100,00	100,00

(THEYER et SCHLOSSER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)

BILINE. Voy. ACIDE CHOLÉIQUE.

BILIVERDINE.

Carbone.....	67,409	67,764	68,492
Hydrogène...	7,692	7,598	7,473
Oxygène.....	48,195	47,937	47,261
Azote.....	6,704	6,704	7,074
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	100,000	100,000	100,000

(SCHEERER, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 392.)

BIOTINE. Voy. ANORTHITE.

BIROUSA.

Syn. : *Turquoise.*

BISILICATE DE CHAUX. Voy. WOLLASTONITE.

BISMUTH.

Bi. Éq 1330,37. D° 9,822. F° à 246°.

BISMUTH. Genre minéralogique. Voy. les espèces : BISMUTH NATIF, B. SULFURÉ, B. OXYDÉ, B. CARBONATÉ, B. SILICATÉ.

BISMUTH CARBONATÉ.

B. de Cornouailles.

Acide carbonique.....	54,30
Oxyde de bismuth.....	28,80
Oxyde de fer.....	2,40
Alumine.....	7,50
Silice.....	6,70
Eau.....	3,60
	<hr/>
	100,00

(MARC GREGOR, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 80.)

BISMUTH OXYDÉ.

Syn. : *Fleur de bismuth.*

B. de Schneeberg.

Oxyde de bismuth.....	86,3
Oxyde de fer.....	5,2
Acide carbonique.....	4,4
Eau.....	3,4
	<hr/>
	99,0

(LAMPADIUS, *Syat. de Ch. par Thomson*, t. III, p. 613.)

BISMUTH SÉLÉNIÉ. V. TELLURE NATIF.

BISMUTH SILICATE.

Silice.....	22,23
Oxyde de bismuth.....	69,38
Acide phosphorique.....	3,31
Oxyde de fer.....	2,40
Oxyde de manganèse.....	0,30
Eau et acide fluorique.....	4,04
	<hr/>
	98,63

(KARSTEN, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 81.)

BISMUTH SULFURÉ.

Syn. : *Bismuthine.*

	(1)	(2)	(3)
Bismuth.....	0,685	0,8096	0,7800
Soufre.....	0,489	0,4828	0,4880
Argent.....	»	»	0,0420
Cuivre.....	0,036	»	0,0082
Fer.....	0,035	»	0,0034
Quartz.....	»	»	0,0060
Gangue.....	0,050	»	»
	<u>0,995</u>	<u>0,9924</u>	<u>0,9976</u>

(1) B. de Cornonailles, par WASHINGTON, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1833. — (2) (3) B. de Retzbana, par WOELER, *id.*

BISMUTH SULFURÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Bismuth..	36,44	47,24	43,20	79,17
Plomb...	36,05	»	24,32	»
Cuivre...	40,59	34,66	42,40	0,44
Nickel...	»	»	4,58	»
Tellure...	»	»	4,32	»
Soufre...	46,62	42,58	44,58	49,42
Fer.....	»	»	»	0,45
Perte....	»	5,52	5,90	»
	<u>99,70</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>98,58</u>

(1) Radelerecz, par HERMANN, *Ann. de Pogg*, t. XXXI, p. 529. — (2) B. de Furstemberg, par KLAPROTH, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 613. — (3) B. de Sibirie ou Nadelertz, par JOHN, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 289. — (4) B. de Jellebak, par SCHNEBER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 270.

BISMUTH SULFURÉ.

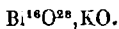
	(1)	(2)
Bismuth.....	27,0	80,98
Plomb.....	33,0	»
Argent.....	45,0	»
Fer.....	4,3	»
Cuivre.....	0,9	»
Soufre.....	16,3	48,72
	<u>96,5</u>	<u>99,70</u>

(1) Wismuth Silbererz par KLAPROTH. — (2) B. de Riddarhyttan par ROSE.

(*Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 76.)

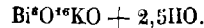
BISMUTH TELLURÉ. Voyez TELLURE NATIF BISMUTHIFÈRE.

BISMUTHATE DE POTASSE.



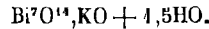
	Tr.	Calc.
Bismuth.....	86,45	86,26
Oxygène.....	44,49	44,34
Potasse.....	2,34	2,38
	<u>99,98</u>	<u>99,98</u>
		<u>24674,7</u>

BISMUTHATE DE POTASSE. B. puce.



	Calc.	Tr.
Bismuth.....	40642,4	90,30
Oxygène.....	4600,0	3,05
Potasse.....	589,9	4,49
Eau.....	284,2	2,44
	<u>43413,5</u>	<u>99,98</u>
		<u>99,99</u>

BISMUTHATE DE POTASSE. B. pourpre.



	Calc.	Tr.
Bismuth.....	9342,4	84,48
Oxygène.....	4400,0	42,49
Potasse.....	589,9	5,44
Eau.....	468,7	4,47
	<u>44470,7</u>	<u>99,98</u>

(JAQUELAIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 122.)

BISMUTHINE. Voy. BISMUTH SULFURÉ.

BISSOLITE. Voy. AMPHIBOLE.

BISULFOCARBONATE D'ÉTHYLE.

Voy. ACIDE XANTHIQUE.

BITUMES. Voy. HUILE DE NAPRTE, HUILE DE PÉTROLE, MALTRE, ASPHALTE.

BITUME ÉLASTIQUE.

Syn. : *Caoutchouc fossile*; *élatérite*; *dapéche*; *idrialine*; *résine élastique.*

	(1)	(2)
Carbone.....	52,250	58,260
Hydrogène.....	7,496	4,890
Nitrogène.....	0,454	0,404
Oxygène.....	40,400	36,746
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(1) B. d'Odin en Derbyshire. — (2) B. de Montreuil.

(HENRY fils, *T. de Ch.* de Berzelius.)

BITUME ÉLASTIQUE. IDRIALINE. C¹²H¹⁴O.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	94,828	94,990
Hydrogène.....	5,299	5,094
Oxygène.....	2,873	2,916
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

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

BITUME ÉLASTIQUE. IDRIALINE. C⁵H.

	(a)	(b)	(c)	(d)	(e)
Carb.	93,6	94,50	94,80	94,9	94,56
Hyd.	5,3	5,49	5,49	5,4	5,45
	<u>98,9</u>	<u>99,69</u>	<u>400,29</u>	<u>400,0</u>	<u>400,04</u>

(a) LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 144. — (b) (c) SCHROETTER, *Tr de Min de Dufrenoy*, t. III, p. 712. — (d) DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 196. — (e) WOELER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.

BITUME ÉLASTIQUE de la Chine.

Huile très-volatile analogue au naphte.....	4,0
Pétroléne.....	86,5
Bitume solide analogue à l'asphalte..	42,2
	<hr/> 99,7

(BOUSSINGAULT, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 344 et 345.)

BITUME DE JUDÉE. Voy. ASPHALTE.**BLANC DE BALEINE. Voy. CÉTINE.****BLANC D'ESPAGNE. Voy. CRAIE.****BLANC DE FARD. Voy. SOUS-AZOTATE DE BISMUTH.****BLANC D'OEUF. Voy. ŒUFS.****BLANC DE PLOMB. Voy. CARBONATE DE PLOMB.****BLANSPATH.****BLANSPATH DE STYRIE.**

Acide phosphoriq.	40,95	47,36	48,73
Alumine.....	36,22	30,05	27,48
Magnésie.....	42,85	42,20	42,46
Oxyde ferreux...	4,64	4,89	2,91
Chaux.....	4,42	4,65	2,32
Eau.....	6,92	6,85	6,40
	<hr/> 100,00	<hr/> 100,00	<hr/> 100,00

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 168.)

BLATTÉRINE. Voy. TELLURE PLUMBO-AURIFÈRE.**BLAUEISENSTEIN. V. KROKIDOLITE.****BLÉ. Voy. FROMENT.****BLENDE. Voy. ZINC SULFURÉ.****BLEU MARTIAL. Voy. VIVIANITE.****BLEU DE PRUSSE. Voy. CYANURES DE FER.****BLEU DE PRUSSE NATIF. Voy. FER PHOSPHATÉ BLEU FERREUX.****BLEYNIÈRE.**

Oxyde de plomb.....	33,40
Acide carbonique.....	43,96
Acide arsénique.....	46,42
Oxyde de cuivre.....	3,24
Oxyde de fer.....	0,24
Silice.....	2,34
Acide sulfurique.....	0,62
	<hr/> 99,92

(BINDHEIM et PFAFF, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 752.)

BLOEDITÉ.

Syn. : *Reussine ou Reissite.*

BLORDITE d'Ischel en Autriche.

Sulfate de soude.....	33,34
— de magnésie.....	36,66
— de manganèse.....	0,33
— de fer.....	0,34
Muriate de soude.....	0,33
Eau.....	29,00
	<hr/> 100,00

(*Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 165.)

RODÉNITE.

Silice.....	26,42
Oxyde de cérium.....	40,46
Lanthane.....	7,56
Ytria.....	47,43
Alumine.....	40,33
Chaux.....	6,32
Magnésie.....	2,33
Oxyde de fer.....	42,05
Manganèse.....	1,64
Potasse.....	4,24
Soude.....	0,84
Eau.....	3,04

(KERNDT, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 244.)

BOIS.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.	47,67	43,87	43,45	43,94
Hydrog.	5,67	6,32	6,05	6,45
Oxygène.	46,66	49,84	50,80	49,94
	<hr/> 400,00	<hr/> 400,00	<hr/> 400,00	<hr/> 400,00

(1) *T. de Ch. org.* de Liebig, Introduction. — (2) (3) (4) Peuplier séché, par POUHARÈDE et FIGUËR, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. XIII, p. 76.

Bois. Tableau comparatif des cendres de différents bois.

Sapin.....	0,0083
Bouleau.....	0,0400
Faux ébénier.....	0,0425
Noisetier.....	0,0457
Mûrier blanc.....	0,0460
Sainte-Lucie.....	0,0460
Sureau à grappes.....	0,0164
Arbre de Judée.....	0,0470
Branches de chêne.....	0,0250
Ecorces de chêne.....	0,0600
Tilleul.....	0,0500
Peuplier, érable, bourdaine, liège.	0,0020
Buis.....	0,0036

Chêne écorcé, fusin, frêne, aulne, sapin, pin, noisetier, bouleau..	0,0040
Épine.....	0,0050
Tremble.....	0,0060
Écorce de chêne.....	0,0420
Bois noir.....	0,0149
Acajou.....	0,0460
Ebène.....	0,0460
Chêne (sagols).....	0,0220
Fougères.....	0,0450

(BERTHIER, *Econom. rurale*, t. II, p. 93.)

Bois. Matière gélatineuse tirée du bois de hêtre.

Carbone.....	43,04	43,78
Hydrogène.....	6,45	5,86
Oxygène.....	50,84	50,36

(POUMARÈDE et FIGUERA, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. XIII, p. 77.)

Bois. Analyses comparées de divers bois.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Charbon....	0,096	0,142	0,174	} 0,437
Cendres....	0,009	0,010	0,004	
Mat. volatiles	0,895	0,848	0,825	
	4,000	4,000	4,000	4,000

	(5)	(6)	(7)	(8)
Charbon....	0,452	0,134	0,437	0,438
Cendres....	0,003	0,004	0,003	0,002
Mat. volatiles	0,845	0,862	0,860	0,860
	4,000	4,000	4,000	4,000

	(9)	(10)	(11)
Charbon.....	0,455	0,483	0,448
Cendres.....	0,020	0,004	0,004
Matières volatiles.	0,825	0,813	0,848
	4,000	4,000	4,000

	(12)	(13)	(14)
Charbon.....	0,483	0,484	0,305
Cendres.....	0,002	0,016	0,045
Matières volatiles.	0,845	0,800	0,680
	4,000	4,000	4,000

(1) Toile de fil très-blanche à demi usée. — (2) Cotton cardé très-blanc. — (3) Bois de chêne de Pontgibaud. — (4) Bois de hêtre. *id.* — (5) Bois d'aulne. *id.* — (6) Noisetier. *id.* — (7) Bois de bouleau. *id.* — (8) Bois de b. noyau des environs d'Essonne. — (9) Fragment d'un écu de bois. — (10) Bois de sapin de Pontgibaud. — (11) Bois de sapin de Nordetruinn (Bas-Rhin). — (12) Liège. — (13) Scieure de bois d'acajou très-pure. — (14) Bois d'ébène de premier choix.

(*Tr. des Essais par Berthier*, t. I, p. 249.)

Bois. Produits de la distillation de divers bois bien lessivés.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Bouleau.....	45,0	8,60	24,40	20,00
Hêtre.....	44,0	9,55	24,60	22,83
Chêne.....	43,0	9,06	26,20	21,74
Frêne.....	46,8	8,80	22,10	22,30
Peuplier blanc	45,8	8,05	23,40	22,85
Prunier sau- vage.....	43,7	40,35	24,60	24,35
Genévrier...	45,8	40,73	22,70	20,77
Sapin.....	44,2	43,70	24,20	23,90
Pin.....	42,4	41,80	24,50	24,30

(1) Acide pyroligneux. — (2) Huile empyreumatique. — (3) Charbon. — (4) Gaz.

(STOLZE, *T. des Essais de Berthier*, t. I, p. 24.)

Bois.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	48,29	48,08	48,94
Hydrogène.....	6,00	6,12	5,94
Oxygène.....	45,44	44,93	43,09
Cendres.....	0,57	0,87	2,03
Eau.....	43,72	42,80	8,02

	(4)	(5)	(6)
Carbone.....	48,63	50,62	49,87
Hydrogène.....	5,94	6,27	6,09
Oxygène.....	44,75	42,58	43,41
Cendres.....	0,68	0,53	0,63
Eau.....	43,73	42,07	44,89

(1) Bois de hêtre 2^e qualité. — (2) Hêtre blanc. — (3) Chêne. — (4) Bois de fer. — (5) Bois de pin jeune. (6) Bois de pin flotté vieux.

(BAER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 502.)

Bois. Quantités moyennes de cendres pour diverses espèces de bois.

Saule.....	2,00
Tremble.....	4,73
Chêne.....	4,65
Charme.....	4,62
Aulne.....	4,38
Hêtre.....	4,06
Pin.....	4,04
Sapin.....	4,02
Bouleau.....	0,85

(CHEVANDIER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 392.)

Voy. CHARBONS ET COMBUSTIBLES.

BOIS BITUMINEUX. Voy. LIGNITES.

BOIS FOSSILE. Voy. LIGNITES.

BOIS DE FERNAMBOUC.

L'infusion de Fernambouc jaune contient :
 Huile volatile.
 Acide acétique.
 Tannin.
 Matière colorante.
 Ammoniaque } unies probablement à l'acide
 Chaux } acétique.
 Atome de sulfate de potasse.
 Sucre.
 Acide gallique.
 (CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. LXVI, p. 230.)

BOIS GENTIL (Daphne mezereum). Graines.

Huile grasse extrêmement âcre.....	57,0
Mucilage.....	2,0
Amidon.....	1,5
Extractif.....	0,5
Gluten et albumine végétale.....	34,5
Enveloppe.....	1,0
Perte.....	4,5
	<hr/>
	101,0

(T. de Ch. de Berzelius.)

BOIS JAUNE (Morus tinctoria).

Ligneux.....	74,0
Matière colorante contenant de l'acide gallique.....	9,1
Tannin.....	4,0
Gomme.....	2,0
Résine.....	9,0
	<hr/>
	98,1

(GEORGE, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)**BOIS DE NAGHAS.**

Huile volatile d'odeur d'anis.
 Résine aromatique.
 Matière colorante brune.
 Matière amère incristallisable.
 Amidon.
 Malate acide de chaux.
 Malate de potasse.
 Chlorure de potassium.
 Sulfate de potasse.
 Phosphate de chaux.
 Oxyde de fer et silice.

(LASSAIGNE, *J. de Pharm.*, t. X, p. 170.)**BOIS DE SAINTE-LUCIE. Cendres.**

Acide carbonique.....	20,0
— sulfurique.....	6,0
— muriatique.....	40,0
Silice.....	1,0
Potasse.....	} 63,0
Soude.....	
	<hr/>
	109,0

BOIS DE SAINTE-LUCIE. Cendres.

Acide carbonique.....	34,0
— phosphorique.....	6,3
Silice.....	1,8
Chaux.....	48,8
Magnésie.....	7,0
Oxyde de fer.....	0,5
Oxyde de manganèse.....	0,8
Charbon, etc.....	1,0
	<hr/>
	100,2
Phosphate de chaux.....	11,4
— de fer.....	1,3

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

BOL de l'île de Lemnos.

Silice.....	47,0
Alumine.....	19,0
Oxyde de fer.....	5,4
Carbonate de chaux.....	5,4
Carbonate de magnésie.....	6,2
Eau.....	17,0
	<hr/>
	100,0

(BERGMAN, *Syst. de Ch. par Thomson*, t. III, p. 418.)**BOLET. Voy. AGARIC.****BOLIDES. Voy. AÉROLITHES.****BOLORETINE du sapin fossile des tourbières de Danemark.**

Carbone.....	75,50
Hydrogène.....	11,70
Oxygène.....	12,80
	<hr/>
	100,00

(FORCHHAMMER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 335.)**BOLTONITE. Voy. PICROSSMINE.****BOMBITE.**

Silice.....	50,00
Alumine.....	40,50
Oxyde de fer.....	25,00
Magnésie.....	3,50
Chaux.....	8,50
Charbon.....	3,00
Soufre.....	0,30

(LAUCIER, *Tr. de Min. par Dufrénoy*, t. III, p. 523.)**BONSDORFITE.**

Silice.....	45,05
Alumine.....	30,05
Magnésie.....	9,00
Protoxyde de fer.....	5,30
Eau.....	10,60
	<hr/>
	100,00

(BONSDORF, *Tr. de Min. par Dufrénoy*, t. III, p. 500.)

BORACITE. Voy. MAGNÉSIE BORATÉE.**BORATES D'ALUMINE.****BORATE NEUTRE. $Al^2O^3, 3BO^3$.**

Acide borique.....	67,08	4308,60
Alumine.....	32,92	642,32
	400,00	4950,92

BIBORATE. $Al^2O^3, 6BO^3$.

Acide borique.....	80,79	2617,20
Alumine.....	19,21	642,32
	400,00	3259,52

BORATE D'AMILÈNE. $C^{10}H^{11}O, BO^3$.

	Tr.	Calc.	
Acide borique.....	45,0	872	46,9
Hydrogène.....	7,3	437	7,3
Carbone.....	39,4	750	40,3
Oxygène.....	8,6	400	5,5
	400,0	4859	400,0

(FEBLMEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 140.)

BORATES D'AMMONIAQUE.**BORATE NEUTRE ANHYDRE.**

AzH^3, BO^3, HO . Équiv^t 763,46.

Acide borique.....	57,46
Ammoniaque.....	42,84
	400,00

BORATE HYDRATÉ.

Acide borique.....	37,95	400,000
Ammoniaque.....	30,34	79,895
Eau.....	34,73	
	99,99	

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

SESQUIBORATE.

$3AzH^3O, 4BO^3, 6HO$. Équiv^t 2400,65.

Acide borique.....	54,34
Ammoniaque.....	28,84
Eau.....	49,85
	400,00

BIBORATE ANHYDRE.

$AzH^3O, 2BO^3$. Équiv^t 4499,36.

Acide borique.....	72,74
Ammoniaque.....	27,26
	400,00

BIBORATE HYDRATÉ.

$AzH^3O, 2BO^3 + 4HO$. Équiv^t 4649,26.

Acide borique.....	52,90
Ammoniaque.....	49,82
Eau.....	27,28
	400,00

QUADRIBORATE.

$AzH^3O, 4BO^3 + 8HO$. Équiv^t 2974,64.

Acide borique.....	58,72
Ammoniaque.....	44,00
Eau.....	30,28
	400,00

SÉBORATE.

$AzH^3O, 6BO^3 + 9HO$. Équiv^t 3956,50.

Acide borique.....	66,45
Ammoniaque.....	8,26
Eau.....	25,59
	400,00

BORATES D'ANTIMOINE.**BORATE NEUTRE. $SbO^3, 3BO^3$.**

Acide borique.....	40,62	4308,6
Oxyde d'antimoine.....	59,38	1942,9
	400,00	3224,5

BIBORATE. $SbO^3, 6BO^3$.

Acide borique.....	57,77	2617,20
Oxyde d'antimoine.....	42,23	1942,90
	400,00	4530,10

BORATES D'ARGENT.**BORATE NEUTRE. AgO, BO^3 .**

Acide borique.....	23,44	436,20
Oxyde d'argent.....	76,89	4454,64
	400,00	4887,84

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVI, p. 321.)

BIBORATE. $AgO, 2BO^3$.

Acide borique.....	37,54	872,40
Oxyde d'argent.....	62,46	4454,64
	400,00	2324,04

BORATES DE BARYTE.**BORATE NEUTRE. BaO, BO^3 .**

Acide borique.....	31,34	436,20
Baryte.....	68,69	956,88
	400,00	4393,08

BIBORATE. $BaO, 2BO^3$.

Acide borique.....	47,69	872,40
Baryte.....	52,31	956,88
	400,00	4829,28

QUADRIBORATE. $BaO, 4BO^3$.

Acide borique.....	64,58	4744,80
Baryte.....	35,42	856,88
	400,00	2601,68

BORATES DE BISMUTH.BORATE NEUTRE. BiO,BO^3 . Équiv^t 4423,13.

Acide borique.....	30,65	
Oxyde de bismuth.....	69,35	
	<u>400,00</u>	

BIBORATE. $\text{B}_2\text{O},2\text{BO}^3$. Équiv^t 4859,33.

Acide borique.....	46,92	
Oxyde de bismuth.....	53,08	
	<u>400,00</u>	

BORATES DE CADMIUM.BORATE NEUTRE. CdO,BO^3 .

Acide borique.....	35,28	436,20
Oxyde de cadmium.....	64,72	796,77
	<u>400,00</u>	4232,97

B.BORATE. $\text{CdO},2\text{BO}^3$.

Acide borique.....	52,26	872,40
Oxyde de cadmium.....	47,74	796,77
	<u>400,00</u>	4669,17

BORATES DE CÉRIUM.BORATE NEUTRE DE PROTOXYDE. CeO,BO^3 .

Acide borique.....	39,25	436,20
Protoxyde de cérium.....	60,75	674,69
	<u>400,00</u>	4410,89

BIBORATE DE PROTOXYDE. $\text{CeO},2\text{BO}^3$.

Acide borique.....	56,39	872,40
Protoxyde de cérium.....	43,61	674,49
	<u>400,00</u>	4546,89

BORATE NEUTRE DE SESQUIOXYDE.

 $\text{Ce}^2\text{O}^3,3\text{BO}^3$.

Acide borique.....	47,41	4308,60
Sesquioxyde de cérium.....	52,59	4449,39
	<u>400,00</u>	2757,99

BIBORATE DE SESQUIOXYDE. $\text{Ce}^2\text{O}^3,6\text{BO}^3$.

Acide borique.....	64,36	2617,20
Sesquioxyde de cérium.....	35,64	4449,39
	<u>400,00</u>	4066,59

BORATES DE CHAUX.BORATE NEUTRE. CaO,BO^3 .

Acide borique.....	55,06	436,20
Chaux.....	44,94	356,02
	<u>400,00</u>	792,22

BIBORATE. $\text{CaO},2\text{BO}^3$.

Acide borique.....	74,02	872,40
Chaux.....	28,98	356,02
	<u>400,00</u>	4228,42

BORATES DE CHROME.BORATE NEUTRE. $\text{Cr}^2\text{O}^3,3\text{BO}^3$.

Acide borique.....	56,59	4308,06
Sesquioxyde de chrome.....	43,41	956,00
	<u>400,00</u>	2264,06

BIBORATE. $\text{Cr}^2\text{O}^3,6\text{BO}^3$.

Acide borique.....	72,78	2617,2
Sesquioxyde de chrome.....	27,22	956,0
	<u>400,00</u>	3573,2

BORATES DE COBALT.BORATE NEUTRE. CoO,BO^3 .

Oxyde de cobalt.....	51,81	468,99
Acide borique.....	48,19	436,20
	<u>400,00</u>	905,19

BIBORATE. $\text{CoO},2\text{BO}^3$.

Acide borique.....	65,04	872,40
Oxyde de cobalt.....	34,96	468,99
	<u>400,00</u>	4341,39

BORATES DE CUIVRE.BORATE NEUTRE DE BIOXYDE. CuO,BO^3 .

Acide borique.....	46,81	436,20
Oxyde noir de cuivre.....	53,19	495,69
	<u>400,00</u>	931,89

BIBORATE DE BIOXYDE. $\text{CuO},2\text{BO}^3$.

Acide borique.....	93,77	872,40
Oxyde noir de cuivre.....	36,23	495,69
	<u>400,00</u>	4368,09

BORATE NEUTRE DE PROTOXYDE. $\text{Cu}^2\text{O},\text{BO}^3$.

Acide borique.....	31,33	436,20
Oxyde rouge de cuivre.....	68,67	891,39
	<u>400,00</u>	4327,59

BIBORATE DE PROTOXYDE. $\text{Cu}^2\text{O},2\text{BO}^3$.

Acide borique.....	49,46	872,40
Oxyde rouge de cuivre.....	50,54	891,39
	<u>400,00</u>	4763,79

BORATES D'ÉTAIN.BORATE NEUTRE DE PROTOXYDE. SnO,BO^3 .

Acide borique.....	34,31	436,20
Protoxyde d'étain.....	65,69	835,29
	<u>400,00</u>	4271,49

BIBORATE DE PROTOXYDE. $\text{SnO},2\text{BO}^3$.

Acide borique.....	872,40	
Protoxyde d'étain.....	835,29	
	<u>4707,69</u>	

BORATE NEUTRE DE BIOXYDE. $\text{SnO}^2, 2\text{BO}^3$.

Acide borique.....	872,40	
Acide stannique.....	935,29	
	<u>1807,69</u>	

BIBORATE DE BIOXYDE. $\text{SnO}^2, 4\text{BO}^3$.

Acide borique.....	65,40	4744,80
Acide stannique.....	34,90	935,29
	<u>400,00</u>	<u>2680,09</u>

BORATES DE FER.

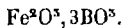
BORATE NEUTRE DE PROTOXYDE. FeO, BO^3 .

Acide borique.....	49,83	436,20
Protoxyde de fer.....	50,47	439,20
	<u>400,00</u>	<u>875,40</u>

BIBORATE DE PROTOXYDE. $\text{FeO}, 2\text{BO}^3$.

Acide borique.....	66,54	872,40
Protoxyde de fer.....	33,49	439,20
	<u>400,00</u>	<u>4341,60</u>

BORATE NEUTRE DE PEROXYDE.



Acide borique.....	57,46	4308,60
Sesquioxyde de fer....	42,84	978,44
	<u>400,00</u>	<u>2287,04</u>

BIBORATE DE PEROXYDE. $\text{Fe}^2\text{O}^3, 6\text{BO}^3$.

Acide borique.....	72,79	2617,20
Sesquioxyde de fer....	27,24	978,44
	<u>400,00</u>	<u>3595,64</u>

BORATES DE GLUCINE.

BORATE NEUTRE. $\text{G}^2\text{O}^3, 3\text{BO}^3$. Éq^t 2274,44.

Acide borique.....	57,62	
Glucine.....	42,38	
	<u>400,00</u>	

BIBORATE. $\text{G}^2\text{O}^3, 6\text{BO}^3$. Éq^t 3579,75.

Acide borique.....	73,44	
Glucine.....	26,89	
	<u>400,00</u>	

BORATES DE LITHINE.

BORATE NEUTRE. LO, BO^3 .

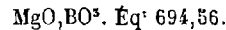
Acide borique.....	70,75	436,20
Lithine.....	29,23	480,37
	<u>400,00</u>	<u>646,57</u>

BIBORATE. $\text{LO}, 2\text{BO}^3$.

Acide borique.....	82,87	872,40
Lithine.....	47,43	480,37
	<u>400,00</u>	<u>4052,77</u>

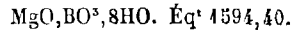
BORATES DE MAGNÉSIE.

BORATE NEUTRE anhydre.



Acide borique.....	62,80	
Magnésie.....	37,20	
	<u>400,00</u>	

BORATE NEUTRE hydraté.



Acide borique.....	27,36	
Magnésie.....	16,20	
Eau.....	56,44	
	<u>400,00</u>	

Voy. MAGNÉSIE BORATÉE.

BIBORATE. $\text{MgO}, 2\text{BO}^3$.

Acide borique.....	77,45	872,40
Magnésie.....	22,85	258,35
	<u>400,00</u>	<u>4130,70</u>

BIBORATE. Borate hydraté. $3\text{MgO}, \text{BO}^3, 4\text{HO}$.

	Tr.	Calc.
Magnésie.....	34,42	33 18
Acide borique.....	20,62	48,67
Eau.....	46,96	48,15

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

BORATES DE MANGANÈSE.

BORATE NEUTRE. MnO, BO^3 .

Acide borique.....	49,45	436,20
Oxyde de manganèse....	50,55	445,88
	<u>400,00</u>	<u>882,00</u>

BIBORATE. $\text{MnO}, 2\text{BO}^3$.

Acide borique.....	66,48	872,40
Oxyde de manganèse....	33,82	445,88
	<u>400,00</u>	<u>4348,28</u>

BORATES DE MERCURE.

BORATE NEUTRE DE BIOXYDE. HgO, BO^3 .

Acide borique.....	24,24	436,20
Bioxyde de mercure....	75,79	4365,82
	<u>400,00</u>	<u>4802,02</u>

BIBORATE DE BIOXYDE. $\text{HgO}, 2\text{BO}^3$.

Acide borique.....	38,98	872,40
Bioxyde de mercure....	64,02	4365,82
	<u>400,00</u>	<u>2238,22</u>

BORATE NEUTRE DE PROTOXYDE. $\text{Hg}^2\text{O}, \text{BO}^3$.

Acide borique.....	44,22	436,20
Protoxyde de mercure...	85,78	2631,64
	<u>400,00</u>	<u>3067,84</u>

BIBORATE DE PROTOXYDE. $Hg^2O, 2BO^2$.

Acide borique.....	24,90	872,40
Protoxyde de mercure...	75,40	2631,64
	400,00	3504,04

BORATE DE MÉTHYLENE.

Acide borique....	»	»	31,3
Hydrogène.....	8,88	8,86	»
Carbone.....	34,94	35,45	»

(EBELMEN et BOUQUET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVII, p. 61.)

BORATES DE MOLYBDÈNE.**BORATE NEUTRE DE PROTOXYDE. MoO, BO^2 .**

Acide borique.....	38,44	436,20
Protoxyde de molybdène.	64,56	698,52
	400,00	4134,72

BIBORATE DE PROTOXYDE. $MoO, 2BO^2$.

Acide borique.....	55,53	872,40
Protoxyde de molybdène.	44,47	698,52
	400,00	4570,92

BORATE NEUTRE DE BIOXYDE. $MoO^2, 2BO^2$.

Équiv¹ 4670,93.

Acide borique.....	54,61	
Bioxyde de molybdène.....	48,39	
	400,00	

BIBORATE DE BIOXYDE. $MoO^2, 4BO^2$.

Acide borique.....	68,60	4744,80
Bioxyde de molybdène..	31,40	798,52
	400,00	2543,32

BORATES DE NICKEL.**BORATE NEUTRE. NiO, BO^2 .**

Acide borique.....	48,48	436,20
Oxyde de nickel.....	54,82	469,67
	400,00	905,87

BIBORATE. $NiO, 2BO^2$.

Acide borique.....	65	872,40
Oxyde de nickel.....	35	469,67
	400	4342,07

BORATES DE PALLADIUM.**BORATE NEUTRE. PdO, BO^2 .**

Acide borique.....	36,29	436,20
Oxyde de palladium....	63,71	765,90
	400,00	4202,40

BIBORATE. $PdO, 2BO^2$.

Acide borique.....	53,25	872,40
Oxyde de palladium....	46,75	765,90
	400,00	4638,30

BORATES DE PLATINE.**BORATE NEUTRE DE PROTOXYDE. PtO, BO^2 .**

Acide borique.....	24,65	436,20
Protoxyde de platine....	75,35	4333,50
	400,00	4769,70

BIBORATE DE PROTOXYDE. $PtO, 2BO^2$.

Acide borique.....	39,55	872,40
Protoxyde de platine....	60,45	4333,50
	400,00	2205,90

BORATE NEUTRE DE BIOXYDE. $PtO^2, 2BO^2$.

Acide borique.....	37,83	872,40
Bioxyde de platine.....	62,17	4433,50
	400,00	2305,90

BIBORATE DE BIOXYDE. $PtO^2, 4BO^2$.

Acide borique.....	54,90	4744,8
Bioxyde de platine.....	45,10	4433,5
	400,00	3478,3

BORATES DE PLOMB.**BORATE NEUTRE. PbO, BO^2 .**

Acide borique.....	23,82	436,2
Oxyde de plomb.....	76,18	4394,5
	400,00	4830,7

BIBORATE. $PbO, 2BO^2$.

Acide borique.....	38,48	872,4
Oxyde de plomb.....	61,52	4394,5
	400,00	2266,9

BORATES DE POTASSE.**BORATE NEUTRE. KO, BO^2 .**

Acide borique.....	42,54	436,20
Potasse.....	57,49	589,92
	400,00	4026,42

BIBORATE. $KO, 2BO^2$.

Acide borique.....	59,66	872,40
Potasse.....	40,34	589,92
	400,00	4462,32

BIBORATE rhomboédrique. $KO, 2BO^2 + 5HO$.

	Tr.	Calc.
Acide borique.....	43,7	42,7
Potasse.....	28,5	29,5
Eau.....	27,8	27,8
	400,0	400,0

(LAURENT.)

TRIBORATE.

Acide borique.....	46,4	
Potasse.....	24,6	
Eau.....	32,0	
		400,0

(LAURENT.)

SEXBORATE. $\text{KO},6\text{BO}^3,4\text{HO}$.

	Tr.	Calc.
Acide borique.....	60,8	60,5
Potasse.....	14,0	13,6
Eau.....	25,2	25,9
	400,0	400,0

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 216.)

BORATES DE RHODIUM.

BORATE NEUTRE. $\text{R}^2\text{O}^3,3\text{BO}^3$.

Acide borique.....	44,95	4308,6
Sesquioxyde de rhodium..	55,05	4602,7
	400,00	2944,3

BIBORATE. $\text{R}^2\text{O}^3,6\text{BO}^3$.

Acide borique.....	62,02	2617,20
Oxyde de rhodium.....	37,98	751,39
	400,00	3368,59

BORATES DE SOUDE.

BORATE NEUTRE. NaO,BO^3 .

Acide borique.....	52,74	436,20
Soude.....	47,26	390,89
	400,00	827,09

SESQUIBORATE. $3\text{NaO},2\text{BO}^3$.

Acide borique.....	46,66	872,40
Soude.....	53,34	390,89
	400,00	4263,29

BIBORATE. Voy. BORAX.

BORATES DE STRONTIANE.

BORATE NEUTRE. SrO,BO^3 .

Acide borique.....	40,26	436,20
Strontiane.....	59,74	687,28
	400,00	4123,48

BIBORATE. $\text{SrO},2\text{BO}^3$.

Acide borique.....	57,41	872,40
Strontiane.....	42,59	687,28
	400,00	4559,68

BORATES DE TELLEURE.

BORATE NEUTRE. $\text{TeO}^2,2\text{BO}^3$.

Acide borique.....	46,56	872,40
Acide tellureux.....	53,44	4004,76
	400,00	4874,16

BIBORATE. $\text{TeO}^2,4\text{BO}^3$.

Acide tellureux.....	35,47	4004,76
Acide borique.....	63,53	4744,80
	400,00	2746,56

BORATES DE THORINIUM.

BORATE NEUTRE. ThO,BO^3 .

Acide borique.....	36,93	436,20
Oxyde de thorinium....	63,07	844,90
	400,00	4284,10

BIBORATE. $\text{ThO},2\text{BO}^3$.

Acide borique.....	50,80	872,40
Oxyde de thorinium....	49,20	844,90
	400,00	4717,30

BORATES DE VANADIUM.

BORATE NEUTRE. $\text{VO}^2,2\text{BO}^3$.

Acide borique.....	45,22	472,40
Acide vanadeux.....	54,78	4056,89
	400,00	4929,29

BIBORATE. $\text{VO}^2,4\text{BO}^3$.

Acide vanadeux.....	37,72	4056,89
Acide borique.....	62,28	4744,80
	400,00	2801,69

BORATES DE ZINC.

BORATE NEUTRE. ZnO,BO^3 .

Acide borique.....	46,43	436,20
Oxyde de zinc.....	53,57	503,23
	400,00	939,43

BIBORATE. $\text{ZnO},2\text{BO}^3$.

Acide.....	63,42	872,40
Oxyde de zinc.....	36,58	503,23
	400,00	4375,63

BORATES DE ZIRCONE.

BORATE NEUTRE. $\text{Zr}^2\text{O}^3,3\text{BO}^3$.

Acide borique.....	53,43	4308,60
Zircone.....	46,57	4440,25
	400,00	2448,85

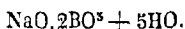
BIBORATE. $\text{Zr}^2\text{O}^3,6\text{BO}^3$.

Acide borique.....	69,65	2617,20
Zircone.....	30,35	4440,25
	400,00	3757,45

BORAX. $\text{NaO},2\text{BO}^3 + 4\text{HO}$.

Soude.....	= 390,92	30,95	} 400
Acide borique..	= 874,96	69,05	
Sel anhydre.....	4262,88	52,90	} 400
Eau.....	4124,80	47,10	
Sel cristallisé.....	2387,68		

BORAX OCTAÉDRIQUE.



Borax anhydre.....	4262,88	69,19
Eau.....	562,40	30,84
Sei octaédrique.....	4825,28	100,00

(T. de Ch. de Dumas, t. II, p. 323.)

BORAX.

Acide boriq. 36.59	36.5247	100,
Soude..... 46.31	46.3753	44,8336
Eau..... 47.10	47.4000	»
	400,00	400,0000

(BENTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 374.)

BORAX des Indes orientales.

Acide borique.....	37,0
Soude.....	44,5
Eau.....	47,0
Perte.....	4,5
	400,0

(KLAPROTH, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 496.)

BORAX de Lunebourg.

	Tr.	Calc.
Acide borique.....	63,6	69,2
Soude.....	34,3	30,8
	96,9	400,0

(ARFVEDSON, *Mém. de l'Acad. des sc.* de Stockholm, 1822.)

BORE. Équiv^s 436,20.

BORECH. Voy. TRONA.

BORNEÈNE. $\text{C}^{20}\text{H}^{16}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	88,06	88,09	4500,0	88,23
Hydrog.	44,88	44,84	200,0	44,77
	99,94	99,93	4700,0	400,00

BORNÉOL. $\text{C}^{20}\text{H}^{18}\text{O}^2.$

	Tr.		Calc.	
Carbone.	77,68	77,59	4500,0	77,9
Hydrog.	44,99	44,73	225,0	44,7
Oxygène.	40,33	40,68	200,0	40,4
	400,00	400,00	4925,0	400,0

(GERHARDT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 181.)

BORNINE. Voy. TELLURE NATIF BISMUTHIFÈRE.

BORURE DE FER.

Fer.....	77,43
Bore.....	22,57
	100,00

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

BOTRYOGÈNE. Voy. FER SULFATÉ ROUGE.

BOTRYOLITE. Voy. DATHOLITE.

BOUCAGE.

GRAND BOUCAGE. Plante en pleine floraison.

Eau.....	65,000
Substances solubles dans l'eau.....	44,900
Substances solubles dans une lessive	
alcaline caustique.....	42,334
Cire, résine et chlorophylle.....	0,525
Fibre végétale.....	40,244
	400,000

GRAND BOUCAGE. Plante à l'état vert, cendres.

Potasse.....	0,535
Soude.....	0,040
Chaux.....	0,534
Magnésie.....	0,115
Oxyde de fer.....	0,007
Alumine.....	0,008
Oxyde de manganèse.....	0,002
Silice.....	0,054
Acide sulfurique.....	0,095
Acide phosphorique.....	0,057
Chlore.....	0,063
	4,540

(SPRENGEL.)

PETIT BOUCAGE. Plante fraîche pendant la floraison.

Eau.....	64,000
Substances solubles dans l'eau....	43,468
Substances solubles dans une lessive	
alcaline caustique.....	42,600
Cire, résine et chlorophylle.....	0,764
Fibre végétale.....	42,468
	400,000

PETIT BOUCAGE. Cendres.

Potasse.....	0,409
Soude.....	0,038
Chaux.....	0,758
Magnésie.....	0,423
Alumine.....	0,002
Oxyde de fer.....	0,006
Silice et un peu de charbon.....	0,040
Acide sulfurique.....	0,239
Acide phosphorique.....	0,445
Chlore.....	0,056
	2,446

(SPRENGEL, *Ann. de Rouille*, t. VIII, p. 265.)

BOUILLON DE LÉGUMES.

Principes odorants de l'oignon.
Id. du navet.
Id. de la carotte.
Principes colorants rouges de la carotte.
Id. bruns de l'oignon brûlé.
Acides organiques libres.
Sucre liquide,
Matière non azotée soluble dans l'alcool et dans l'eau.
Matières azotées en petite quantité.
Sulfate de chaux.
Phosphate id.
Phosphate de magnésie.
Sels de potasse.

(CHEVREUL, *J. de Pharm.*, t. XXI, p. 241.)

BOUILLON DE VIANDE. Résultat de 500 gr. de viande cuite dans un litre et demi d'eau pendant 5 heures.

Eau et mat. volatiles (des traces) .	988,570
Matières organiques fixes séchées à 20° dans le vide.....	42,700
Soude.....	2,900
Potasse en partie sans doute primitivement combinée à un acide organique qui paraît être le lactique.....	
Acide phosphorique combinés à la potasse et à la soude	0,230
Acide sulfurique	
Chlore combiné.....	0,400
Phosphate de magnésio	
— de chaux.....	
Oxyde de fer.....	
	4004,500

(CHEVREUL, *J. de Pharm.*, t. XXI, p. 233.)

BOULANGERITE.Syn. : *Plomb antimonié sulfuré.*

	(1)	(2)	(3)
Plomb.....	53,9	55,57	56,288
Antimoine.....	25,5	24,60	25,037
Soufre.....	48,5	48,86	48,215
Fer.....	4,2	»	»
Cuivre.....	0,9	»	»
	400,0	99,03	99,540
		(4)	(5)
Plomb.....		55,60	55,45
Antimoine.....		25,40	»
Soufre.....		49,05	48,94
		400,05	

(1) B. des Molières (Gard), par BOLLANGER, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 13.—(2) B. de Nasafeld, par THAULOW, *id.*—(3) B. de Nertschinski, par BROMEIS, *id.*—(4) B. de Ober-Jahr, par ABENDROTH, *id.*—(5) WOLSBURG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 272.

BOULEAU. Produits de la distillation.

Acide pyroligneux.....	45,00
Huile empyreumatique.....	8,60
Charbon.....	24,40
Gaz.....	20,00
	98,00

(STOLZ.)

BOULEAU. Épiderme.

Résine.....	186
Extractif.....	45
Matière qui a de l'analogie avec la su-bérine.....	92
Acide gallique et tannin.....	22
Alumine.....	08
Oxyde de fer.....	48
Silice.....	15
Carbonate de chaux.....	10
Perte.....	5
	404

(GAUTHIER, *J. de Pharm.*, novembre 1827.)**BOULEAU.** Feuilles.

Huile volatile avec la cire.....	0,3
Extrait jaune et amer, acide libre, gomme et albumine, toutes substances solubles dans l'eau.....	44,4
Résine, chlorophylle, cire et fibre végétale, insolubles dans l'eau bouillante.....	33,8
Eau.....	54,5
	100,0

(GRASSMANN, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 142.)**BOULEAU.** Suc, 20 onces.

Sucre.....	22,6 grains.
Matière extractive.....	
Chlorure de potassium.....	18,8
Bitartrate de potasse.....	
Silicate de chaux.....	traces.
Acide tartrique libre (petite quantité).	
Matière extractive.....	4,6
Gomme.....	
Matière azotée.....	1,6
Bitartrate de potasse.....	
Chlorure de potassium.....	1,6
Sulfate de chaux.....	
Albumine.....	

(BRANDES, *Repert. de Ch. sc. et ind.*, t. III, p. 94.)**BOURDAINE.**

	(1)	(2)
Charbon.....	60,0	74,4
Cendres.....	0,7	0,9
Matières volatiles.....	39,3	23,0
	400,0	400,0

(1) Charbon roux par distillation.—(2) Charbon noir par étouffement.

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 259.)

BOURDAINE de la poudrerie du Bouchet.

Carbone.....	49,07
Hydrogène.....	6,31
Oxygène.....	} 44,62
Azote.....	
	100,00

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 364.)BOURNONITE. $\text{CuS} + \text{PbS} + \text{SbS}$.Syn. : *Endellione*; *plomb antimonié sulfuré*; *antimoine sulfuré plumbo-cuprifère*; *radelerz*.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cuivre.....	43,5	42,8	41,2	43,8
Plomb.....	39,0	42,6	29,8	30,4
Fer.....	1,0	1,2	»	1,5
Antimoine...	28,5	24,2	25,8	30,4
Soufre.....	16,0	17,0	18,7	19,8
Gangue.....	»	»	12,0	1,4
	98,0	97,8	97,5	96,7

	(5)	(6)	(7)
Cuivre.....	43,4	42,6	46,3
Plomb.....	22,0	40,8	34,5
Fer.....	1,1	»	13,7
Antimoine.....	22,0	26,3	16,0
Soufre.....	18,4	20,3	13,5
Gangue.....	21,7	»	4,7
	98,3	100,0	98,7

(1) B. de Cornouailles, par KLAPROTH. — (2) B. de Bleyberg, par HATCHETT. — (3) B. des Pyrénées, par BERTHIER. — (4) B. de Barlez (Hautes-Alpes), *id.* — (5) B. de Kapferglanz, *id.* — (6) B. de Pfaffenberg au Hartz, *id.* — (7) B. de Clausthal, par KLAPROTH.

(Tr. des Essais de BERTHIER, t. II, p. 439.)

BOURNONITE des mines du mont Saint-André.

Argent.....	2,56
Plomb.....	43,06
Fer.....	4,52
Antimoine.....	16,88
Arsenic.....	42,60
Soufre.....	19,57
	99,49

(BORSTRAGER, *Journal für pract. Chemie*, t. XXXVI, p. 1.)BOURNONITE. *Plomb antimonifère* d'Alsace sur le Rhin.

Plomb.....	49,0
Antimoine.....	22,4
Cuivre.....	1,0
Fer.....	4,0
Manganèse.....	2,0
Soufre.....	20,9
	99,3

BOURNONITE. *Plomb antimonifère* d'Alsace sur le Rhin.

Sulfure de plomb.....	56,60
Sulfure d'antimoine.....	30,58
Sulfure de cuivre.....	1,23
Sulfure de fer.....	8,57
Sulfure de manganèse.....	3,08
	100,06

(N. J. der Pharmacie, t. VIII, p. 3.)

BOURNONITE. Argent blanc ou gris de Born.

Argent.....	20,00
Plomb.....	40,00
Soufre.....	42,00
Antimoine.....	8,00
Fer.....	2,25
Alumine.....	7,00
Silice.....	0,25
	89,50
Perte.....	10,50
	100,00

(KLAPROTH, *Journal des Mines*, germinal an v, p. 501.)

BOURNONITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Plomb....	42,50	38,9	40,2	41,38
Cuivre....	41,75	42,3	42,3	42,68
Antimoine..	19,75	29,4	28,3	25,68
Soufre....	18,00	19,4	17,8	19,63
Fer.....	5,00	»	»	»
	97,00	100,0	99,6	99,37

(1) B. de Clausthal, par KLAPROTH. — (2) (3) B. d'Alais et du Mexique, par DUFRÉNOY. — (4) B. de Fundort, par FINDING.

(Tr. de Min. de Dufrénoy, t. III, p. 21.)

BOURNONITE. Schilfglaserz. $\text{Ag}^{\text{S}}\text{Pb}^{\text{S}}\text{Sb}^{\text{S}}\text{S}^{\text{S}}$.

	Tr.	Calc.
Argent.....	22,93	23,05
Plomb.....	30,27	30,91
Antimoine.....	27,38	27,50
Soufre.....	18,74	18,52

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

BOURRACHE.

Racine privée de son écorce.

Peu de résine.
Matière colorante résineuse.
Matière extractive.
Gomme.
Fibre ligneuse.

BOURRACHE. Écorce de la racine.

Matière colorante résineuse.....	5,50
Matière extractive.....	4,00
Gomme.....	6,25
Fibre ligneuse.....	48,00
Matière extractive oxygénée (c'est-à-dire une matière soluble dans la potasse, peut-être aussi de l'ulmine).....	65,00
Perte.....	4,25
	<hr/> 100,00

(JOHN, *Écrits ch.*, t. IV, p. 81.)

BRACHYTYPE. Voy. CHAUX CARBONATÉE.

BRACHYTYPE MANGANÈSE. Voyez BRAUNITE.

BRAI GRAS. Voy. POIX GRASSE.

BRAORDITE. Voy. ARGENT ROUGE.

BRAUNITE.

	(1)	(2)
Oxyde manganique.....	67,37	86,40
— ferrique.....	4,45	4,57
Silice.....	7,74	6,22
Oxyde manganoux.....	49,47	»
Chaux.....	4,22	»
Gangue.....	»	3,62
Matière quartzreuse.....	2,72	»
Eau.....	»	4,98
	<hr/> 99,64	<hr/> 99,79

(1) B. du Piémont, par DAMOUR, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 399. — (2) B. de Butnedale, par SCHERER, *R. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 189.BRÉANE. C⁸⁰H⁶⁴, 3HO.

Carbone. 83,85	83,86	83,83	84,12
Hydrog. . 44,65	44,86	44,91	44,87
Oxygène. 4,50	4,28	4,26	4,04
	<hr/> 100,00	<hr/> 100,00	<hr/> 100,00

(SCRIBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIII, p. 169.)

BREISLAKITE.

Silice.
Alumine.
Oxyde de fer.
Beaucoup de cuivre.

BRÉSILIÈNE. C¹²H⁷O⁷.

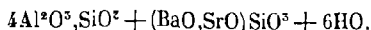
	Tr.	Calc.
Carbone.....	63,324	63,200
Hydrogène.....	3,967	4,083
Oxygène.....	34,709	32,747

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

BREUNÉRITE. Voy. MAGNÉSIE CARBONATÉE.

BREVICITE. Voy. MÉSOTYPE.

BREWSTÉRITE.



	(1)	(2)	(3)
Silice.....	56,76	53,045	53,66
Alumine.....	47,73	46,540	47,49
Chaux.....	4,50	0,800	4,35
Soude.....	2,53	»	»
Baryte.....	»	6,050	6,75
Strontiane.....	»	9,005	8,33
Eau.....	48,33	44,785	42,59
	<hr/> 99,85	<hr/> 100,225	<hr/> 100,47

(1) B. de Dalsnypen, par RETZIUS. — (2) B. du cap Strontian, par THOMSON. — (3) *Id.*, par CONNELL.

(Tr. de Min. par DUFRÉNOY, t. III, p. 443.)

BROCHANTITE. 3CuO, SO³ + HO.Syn. : *Sous-sulfate de cuivre; konigine.*

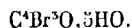
	(1)	(2)	(3)
Deutoxyde de cuivre.....	62,6	67,90	68,40
Oxyde de zinc.....	8,2	»	»
Oxyde de plomb... ..	0,3	»	»
Acide sulfurique... ..	47,0	47,07	47,20
Eau.....	44,9	45,03	44,70
	<hr/> 100,0	<hr/> 100,00	<hr/> 100,00

(1) B. de Retzbanya, par MAGNUS. — (2) B. du Mexique, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 700. — (3) B. du Chili, par JACQUOT, *T. des Essais de Berthier*, t. II, p. 442.BROMAL. C⁴Br³O, HO.

	Tr.		Calc.	
Carb. .	47,55	8,64	24,52	8,50
Hydr. .	2,09	0,38	4,00	0,36
Oxyg. .	35,25	6,33	46,00	5,34
Brome. 465,44	84,65	265,47	85,83	
	<hr/> 550,00	<hr/> 100,00	<hr/> 306,69	<hr/> 100,00

(LEWIG.)

BROMAL. Hydrate de bromal.

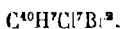


	Tr.	Calc.
Carbone.....	7,83	24,42
Hydrogène....	4,59	5,00
Oxygène.....	45,34	48,00
Brome.....	75,24	235,07
	<hr/> 100,00	<hr/> 312,59

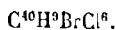
(LEWIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 282.)

BROMACHLONAPHITOSE.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	38,99	39,04
Hydrogène.....	1,29	1,48
Chlore.....	34,35	»
Brôme.....	25,37	»
	400,00	

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 337.)**BROMACHLONAPHTUNE.**

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4500,0	36,83	36,83
Hydrogène.....	43,5	1,07	1,11
Chlore.....	1550,0	»	»
Brôme.....	978,0	»	»
	4074,5		

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 230.)**BROMACHLONAPHTONE.**

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4500	44,45	44,03
Hydrogène.....	36	1,66	1,62
Brôme.....	489	»	»
Chlore.....	4327	»	»
	3372		

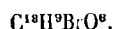
(LAURENT.)

BROMANILOIDE. $C^{12}H^4Br^5Az.$

	Tr.		Calc.
Carbone.....	21,82	22,27	22,16
Hydrogène.....	4,21	4,21	4,23
Brôme.....	71,89	71,71	72,25
Azote.....	4,72	4,72	4,36
	99,64	99,91	100,00

(FRITZSCHE, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 512.)**BROMANISAL. $C^{20}H^9Br^5O^2.$**

	Tr.		Calc.	
Carbone	31,79	31,28	4500,0	31,60
Hydrog.	2,70	2,64	412,5	2,40
Oxyg...	»	»	200,0	4,20
Brôme..	»	»	2934,0	61,80
			4746,5	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 281.)**BROMANISATE DE MÉTHYLENE.**

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	44,27	4350,0	44,44
Hydrogène.....	3,84	412,5	3,70
Brôme.....	32,26	978,0	32,09
Oxygène.....	19,66	600,0	19,77
	100,00	3040,5	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIV, p. 104.)**BROMATE D'ALUMINE. $Al^2O^3, 3BrO^2.$**

Acide bromique.....	4437,06	87,35
Alumine.....	642,32	42,65
	5079,38	100,00

BROMATE D'ANTIMOINE. $SbO^3, 3BrO^2.$

Acide bromique.....	4437,06	69,87
Oxyde d'antimoine.....	4212,90	30,43
	5649,96	100,00

BROMATE D'ARGENT. $AgO, BrO^2.$

Acide bromique.....	4479,02	50,46
Oxyde d'argent.....	4451,64	49,54
	2930,63	100,00

BROMATE DE BARYTE. $BaO, BrO^2.$

Acide bromique.....	4479,02	60,71
Baryte.....	936,88	39,29
	2435,90	100,00

BROMATE DE CADMIUM. $CdO, BrO^2.$

Acide bromique.....	4479,02	64,98
Oxyde de cadmium.....	796,77	35,02
	2275,79	100,00

BROMATE DE CÉRIUM.**BROMATE DE PROTOXYDE. $CeO, BrO^2.$**

Acide bromique.....	4479,02	68,66
Protoxyde de cérium....	674,49	31,34
	2153,51	100,00

BROMATE AU MAXIMUM. $Ce^2O^3, 3BrO^2.$

Acide bromique.....	4437,06	75,37
Sesquioxyde de cérium..	1449,39	24,63
	5886,45	100,00

BROMATE DE CHAUX. $CaO, BrO^2.$

Acide bromique.....	4479,02	80,59
Chaux.....	350,02	19,41
	4829,04	100,00

BROMATE DE CHROME. $\text{Cr}^2\text{O}^3, 3\text{BrO}^3$.

Acide bromique.....	4437,06	81,55
Sesquioxyde de chrome.	956,00	48,45
	<u>5393,06</u>	<u>400,00</u>

BROMATE DE COBALT. CoO, BrO^3 .

Acide bromique.....	75,92	4479,02
Oxyde de cobalt.....	24,08	368,99
	<u>400,00</u>	<u>4848,01</u>

BROMATES DE CUIVRE.**BROMATE DE PROTOXYDE.** $\text{Cu}^2\text{O}, \text{BrO}^3$.

Acide bromique.....	4479,02	62,38
Oxyde rouge de cuivre..	891,39	37,62
	<u>2370,41</u>	<u>400,00</u>

BROMATE DE BIOXYDE. CuO, BrO^3 .

Acide bromique.....	4449,02	74,98
Oxyde noir de cuivre ...	495,69	25,41
	<u>4944,71</u>	<u>400,00</u>

BROMATES D'ÉTAIN.**BROMATE DE PROTOXYDE.** SnO, BrO^3 .

Acide bromique.....	63,90	4479,02
Protoxyde d'étain.....	36,40	835,29
	<u>400,00</u>	<u>2314,31</u>

BROMATE DE BIOXYDE. $\text{SnO}^2, 2\text{BrO}^3$.

Acide bromique.....	2958,04	75,95
Acide stannique.....	935,29	24,03
	<u>3893,33</u>	<u>99,98</u>

BROMATES DE FER.**BROMATE DE PROTOXYDE.** FeO, BrO^3 .

Acide bromique.....	4479,02	77,40
Protoxyde de fer.....	439,20	22,90
	<u>4918,22</u>	<u>400,00</u>

BROMATE DE PEROXYDE. $\text{Fe}^2\text{O}^3, 3\text{BrO}^3$.

Acide bromique.....	4437,06	81,93
Sesquioxyde de fer.....	978,44	48,07
	<u>5415,47</u>	<u>400,00</u>

BROMATE DE LITHINE. LO, BrO^3 .

Acide bromique.....	4479,02	89,43
Lithine.....	480,37	40,87
	<u>4659,39</u>	<u>400,00</u>

BROMATE DE MAGNÉSIE. MgO, BrO^3 .

Acide bromique.....	4479,02	85,42
Magnésie.....	258,35	44,88
	<u>4737,37</u>	<u>400,00</u>

BROMATE DE MANGANÈSE. MnO, BrO^3 .

Acide bromique.....	4479,02	76,83
Protoxyde de manganèse	445,88	23,17
	<u>4924,90</u>	<u>400,00</u>

BROMATES DE MERCURE.**BROMATE DE PROTOXYDE.** $\text{Hg}^2\text{O}, \text{BrO}^3$.

Acide bromique.....	4479,02	35,95
Protoxyde de mercure...	2631,04	64,03
	<u>4410,06</u>	<u>99,98</u>

BROMATE DE BIOXYDE. HgO, BrO^3 .

Acide bromique.....	4479,02	51,98
Bioxyde de mercure....	4365,82	48,02
	<u>2814,84</u>	<u>400,00</u>

BROMATES DE MOLYBDÈNE.**BROMATE DE BIOXYDE.** $\text{MoO}^2, 2\text{BrO}^3$.

Acide bromique.....	78,74	2958,04
Bioxyde de molybdène..	21,26	798,52
	<u>400,00</u>	<u>3756,56</u>

BROMATE DE PROTOXYDE. MoO, BrO^3 .

Acide bromique.....	4479,02	67,94
Protoxyde de molybdène.	698,52	32,09
	<u>2177,54</u>	<u>400,00</u>

BROMATE DE NICKEL. NiO, BrO^3 .

Acide bromique.....	4479,02	75,89
Oxyde de nickel.....	469,67	24,44
	<u>4948,69</u>	<u>400,00</u>

BROMATE DE PALLADIUM. PaO, BrO^3 .

Acide bromique.....	4479,02	65,87
Oxyde de palladium....	765,90	34,43
	<u>2244,92</u>	<u>400,00</u>

BROMATES DE PLATINE.**BROMATE DE PROTOXYDE.** PtO, BrO^3 .

Acide bromique.....	4479,02	52,67
Protoxyde de platine....	4333,50	47,43
	<u>2812,52</u>	<u>400,00</u>

BROMATE DE BIOXYDE. $\text{PtO}^2, 2\text{BrO}^3$.

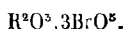
Acide bromique.....	2958,04	67,35
Bioxyde de platine....	4433,50	32,65
	<u>4391,54</u>	<u>400,00</u>

BROMATE DE PLOMB. PbO, BrO^3 .

Acide bromique.....	51,46	1479,02
Oxyde de plomb.....	48,54	1394,50
	100,00	2873,52

BROMATE DE POTASSE. KO, BrO^3 .

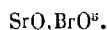
Acide bromique.....	71,48	1479,02
Potasse.....	28,52	589,92
	100,00	2068,94

BROMATE DE RHODIUM.

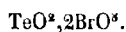
Acide bromique.....	73,45	4437,06
Sesquioxyde de rhodium.....	26,55	1002,70
	100,00	5439,76

BROMATE DE SOUDE. NaO, BrO^3 .

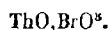
Acide bromique.....	79,09	1479,02
Soude.....	20,91	390,89
	100,00	1869,91

BROMATE DE STRONTIANE.

Acide bromique.....	69,55	1479,02
Strontiane.....	30,45	687,28
	100,00	2166,30

BROMATE DE TELLURE.

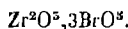
Acide bromique.....	74,69	2958,04
Acide tellureux.....	25,31	1004,76
	100,00	3962,80

BROMATE DE THORINIUM.

Acide bromique.....	63,03	1479,02
Oxyde de thorinium.....	36,97	844,90
	100,00	2323,92

BROMATE DE ZINC. ZnO, BrO^3 .

Acide bromique.....	74,60	1479,02
Oxyde de zinc.....	25,40	503,23
	100,00	1982,25

BROMATE DE ZIRCON.

Acide bromique.....	79,55	4437,06
Zircone.....	20,45	1140,25
	100,00	5577,31

BROME.

Br. Éq¹ 978,30. D⁴ 2,966. D⁰ de vap. 3,3933.
Fus⁰ à — 20°. Éb⁰ à 47°.

BROMÉCHLONAPHITOSE. $C^{40}H^6Cl^4Br^4$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4500	34,25	33,90
Hydrogène.....	50	4,44	4,11
Chlore.....	885	»	»
Brome.....	1956	»	»
	4391		

(LAURENT.)

BROMÉCHLONAPHITUSE. $C^{40}H^6Cl^6Br^4$.

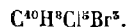
	Calc.		Tr.
Carbone.....	4500,0	34,43	31,27
Hydrogène.....	37,5	0,80	0,90
Chlore.....	4326,0	»	»
Brome.....	1956,0	»	»
	4819,5		

(LAURENT, R. sc. et ind., t. XII, p. 231.)

BROMÉINE. $C^{20}H^6Br^4$.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	27,8	27,7
Hydrogène.....	4,3	4,5
Brome.....	70,9	70,8
	100,0	100,0

(LAURENT, R. sc. et ind., t. V, p. 363.)

BROMENCHLONAPHITOSE.

	Calc.		Tr.	
Carbone...	4500	36,4	36,44	36,20
Hydrogène.....	50	4,2	4,44	2,20
Chlore....	4106	26,8	»	»
Brome....	1467	35,6	»	»
	4123	400,0		

(LAURENT, R. sc. et ind., t. XII, p. 229.)

BROMÉ-THION-ESSILE. $C^{26}H^7Br^2S$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	1950	46,5	46,5
Hydrogène.....	88	2,1	2,2
Brome.....	1956	46,6	»
Soufre.....	201	4,8	»
	4195	400,0	

(LAURENT, R. sc. et ind., t. II, p. 199.)

BROMHYDRATE D'AMMONIAQUE.

Acide hydrobromique....	990,80	82,27
Ammoniaque.....	214,52	17,73
	1205,32	100,00

(T. de Ch. de Dumas, t. V, p. 698.)

BROMHYDRATE D'AMYLÈNE.

$C^{10}H^{10}BrH.$			
	Tr.	Calc.	
Carbone.....	41,79	44,69	
Hydrogène.....	7,55	7,47	
Brôme.....	50,66	50,84	
	400,00	400,00	

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 98.)

BROMHYDRATE DE CAMPHÈNE.

$C^{10}H^{12}Br.$			
	Tr.		Calc.
Hydrogène.....	7,94	7,97	7,81
Carbone.....	56,07	56,05	56,24
Chlore.....	35,99	35,98	35,95
	400,00	400,00	400,00

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 54.)BROMHYDRATE DE CINCHONINE
BICHLORÉE.

	Tr.	Calc.	
Cinchonine bichlorée »	363	»	
Hydrogène..... »	2	»	
Brôme.....	30,20	460	30,40
		525	

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXXIV, p. 307.)

BROMHYDRATE DE CYANLINE.

$C^{14}H^7Az^2, HBr.$			
	Tr.		Calc.
Carbone..	42,33	»	84,00
Hydrogène	4,00	»	8,00
Azote....	»	»	28,00
Brôme...	»	39,25	78,26
			498,26
			400,00

(HOFFMAN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 77.)

BROMHYDRATE DE STRYCHNINE.

$C^{12}H^{22}Az^2O^4H, Br.$			
	Tr.	Calc.	
Carbone.....	60,97	252,00	
Hydrogène.....	5,56	23,00	
Azote.....	6,78	28,00	
Oxygène.....	7,76	32,00	
Brôme.....	48,93	78,26	
	400,00	443,26	

(NICHOLSON : ABEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 405.)

BROMHYDRATES DE TÉRÉBÈNE.

MONOBROMHYDRATE. $C^{10}H^8Br.$

	Tr.		Calc.
Hydrogène.....	9,65	9,42	9,25
Carbone.....	68,68	68,59	68,74
Brôme.....	24,67	24,99	22,04
	400,00	400,00	400,00

(DEVILLE.)

BIBROMHYDRATE. $C^{10}H^{12}Br_2.$

	Tr.		Calc.
Hydrogène.....	7,53	7,78	7,78
Carbone.....	54,04	56,45	56,45
Brôme.....	38,43	36,07	36,07
	400,00	400,00	400,00

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 45.)BROMISATINÈSE. $C^{16}H^5AzBr^2O^4.$

	Tr.		Calc.	
Carbone	34,97	34,57	4200,0	34,83
Hydrog.	4,47	4,43	37,5	4,00
Azote..	»	»	477,0	4,69
Brôme..	»	»	4956,0	51,88
Oxygène.	»	»	400,0	10,60
			3770,5	400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. III, p. 382.)BROMISATINÉSULFITE DE POTASSE. $C^{16}H^5Br^2AzO^4, 2SO^2, KO.$

	Tr.		Calc.	
Bromisatinèse.....	3770	73,4	»	»
A. sulfureux.....	800	43,5	»	»
Potasse.....	590	41,4	40,0	10,0
			5160	400,0
			400,0	40,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 295.)BROMO-AURATE DE BROMURE DE
POTASSIUM. $KBr + Au^2Br^2 + 5HO.$

	Tr.		Calc.	
Bromure de potassium....	20,46	49,70	»	»
Or.....	33,42	33,36	»	»
Brôme.....	39,84	39,39	»	»
Eau.....	6,88	7,55	»	»
	400,00	400,00	»	»

(BONSDORFF, *Inst.*, 1835.)BROMOBENZINE. $C^{12}H^6Br^2.$

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	917	43,38	43,0	43,0
Hydrogène.....	75	4,09	4,1	4,1
Brôme.....	5868	85,53	85,9	85,9
	6860	400,00	400,0	400,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 361.)

BROMOBENZINÈSE. C¹²H⁹Br³.

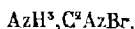
	Calc.		Tr.
Carbone.....	917	23,75	23,92
Hydrogène.....	37	0,95	1,05
Brôme.....	2934	75,30	75,03
	3888	400,00	400,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 362.)**BROMO-CINNAMÈNE. C¹⁶H⁸Br².**

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4200,0	36,84	36,55
Hydrogène.....	400,0	3,07	3,04
Brôme.....	4956,6	60,09	»
	3256,6	100,00	

(GERHARDT et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. 1, p. 99.)**BROMOCYANATES D'AMMONIAQUE.****BROMOCYANATE liquide. 3AzH³.BrC²Az.**

	Calc.		Tr.
Bromure de cyanogène	50,4	52,0	54,0
Ammoniaque.....	49,6	48,0	49,0
	400,0	400,0	400,0

BROMOCYANATE solide.

	Calc.		Tr.
Bromure de cyanogène	75,3	75,0	75,2
Ammoniaque.....	24,7	25,0	24,8
	400,0	400,0	400,0

(BINEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 261.)**BROMOFORME. C²HBr³.**

	Tr.		Calc.
Carbone.....	5,37	5,44	4,93
Hydrogène.....	0,48	0,47	0,40
Brôme.....	94,15	94,09	94,67
	400,00	400,00	400,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 121.)**BROMOHELICINE. C²⁶H¹⁵BrO⁴+2HO.**

	Tr.		Calc.
Carbone.....	41,42	41,43	
Hydrogène.....	4,57	4,48	
Brôme.....	20,74	20,64	
Oxygène.....	33,60	33,75	
	400,00	400,00	

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIV, p. 299.)**BROMONAPHTALASE. C²⁰H¹³Br³.**

	Calc.		Tr.
Carbone.....	49,6	50,90	
Hydrogène.....	2,6	2,95	
Brôme.....	47,8	46,15	
	400,00	400,00	

(LAURENT.)

BROMONAPHTALÈSE. C²⁰H⁹Br².

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4528,64	42,9	42,17
Hydrogène.....	74,88	2,1	2,25
Brôme.....	4956,60	55,0	55,58
	3560,42	400,0	400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 210.)**BROMO-PLATINATE DE BROMURE DE SODIUM. NaBr+PtBr²+6HO.**

	Tr.		Calc.
Bromure de sodium.....	25,55	24,72	
Platine.....	23,70	24,02	
Brôme.....	37,11	38,11	
Eau.....	43,64	43,15	
	400,00	400,00	

(BONSDORFF, *Inst.*, 1835.)**BROMORCINE. C⁴H⁶Br²O⁴.**Syn. : *Orcine tribromée.*

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	23,1	84	23,2	
Hydrogène.....	4,7	5	4,4	
Brôme.....	66,0	210	66,4	
Oxygène.....	9,2	32	9,0	
	400,0	361	400,0	

(LAURENT et GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 318.)**BROMOSAMIDE. C¹⁴H¹⁰O²Az³Br.**

	Calc.		Tr.	
Carbone..	4070,16	44,06	43,56	43,55
Hydrogèn.	62,40	2,56	2,69	2,65
Oxygène..	200,00	8,25	8,68	»
Azote....	418,00	4,86	5,07	»
Brôme ...	978,31	40,27	40,00	»
	2428,87	400,00	400,00	

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 313.)**BROMOTEREBÈNE. C²⁰H¹²Br⁴.**

	Tr.		Calc.
Hydrogène.....	2,94	2,97	2,68
Carbone.....	27,63	27,84	27,36
Brôme.....	69,43	69,19	69,96
	400,00	400,00	400,00

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 57.)

BROMURE D'ALDÉHYDÈNE. C²H³Br.

Syn. : Bromure d'acétyle,

	Tr.	Calc.
Hydrogène....	2,923	48,719
Carbone.....	22,474	452,874
Brôme par dif- férence....	74,603	489,450
	400,000	660,743
		74,034
		400,000

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 361.)**BROMURE D'ALUMINIUM. Al²Br³.**

Aluminium.....	474,66	40,93
Brôme.....	4399,20	89,07
	4570,86	400,00

BROMURE D'ANISYLE. C⁹H⁴BrO⁴.

	Tr.	Calc.
Carbone..	44,52	44,43
Hydrog..	3,56	3,43
Brôme..	»	»
Oxygène.	»	»
		36,94
		45,04
		400,00

(CAROURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIV, p. 497.)**BROMURE D'ANTIMOINE. SiBr³.**

Antimoine.....	806	35,4
Brôme.....	4467	64,6
	2273	400,0

BROMURE D'ARGENT. AgBr.

Argent.....	4354,6	58,9
Brôme.....	978,3	44,4
	2329,9	400,0

(BALARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII, p. 362.)**BROMURE D'ARGENT.**

	(1)	(2)
Sulfure d'argent.....	»	2,4
Carbonate de plomb.....	7,5	48,0
Arséniate de plomb.....	22,0	»
Hydrate de fer.....	44,0	3,7
Quartz et argile.....	54,0	39,2
Bromure d'argent.....	5,5	7,0
	400,0	400,0

(1) Minerai trouvé à Saint-Onofre au Mexique, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. IV, p. 165. — (2) *Id.* variété grise, p. 170.**BROMURE D'ARSENIC. AsBr³.**

Arsenic.....	470,38	25,46
Brôme.....	4399,20	74,84
	4869,58	400,00

BROMURE DE BARYUM. BaBr.

Baryum.....	856,93	47,98
Brôme.....	932,80	52,02
	4789,73	400,00

BROMURE DE BRONAPHTÈSE.

C²⁰H¹⁶Br⁶.

	Calc.	Tr.
Carbone..	1500	20,08
Hydrogène	75	4,00
Brôme...	5868	78,92
	7443	400,00
		20,52
		4,00
		78,48
		400,00

(LAURENT.)

BROMURE DE BRONAPHTINE.

C²⁰H¹⁸Br⁵.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	1500,0	33,4
Hydrogène.....	62,5	4,4
Brôme.....	2934,0	65,2
	4496,5	400,0
		34,30
		4,46
		64,24
		400,00

(LAURENT.)

BROMURES DE BRONAPHTISE.**PROTOBROMURE. C²⁰H¹⁸Br⁷.**

	Calc.	Tr.
Carbone.....	1500,0	17,84
Hydrogène.....	62,5	2,04
Brôme.....	6846,0	80,45
	8408,5	400,00
		48,04
		2,75
		84,16
		401,92

(LAURENT.)

SOUS-BROMURE. C²⁰H¹⁶Br⁸.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	1500,0	23,24
Hydrogène.....	62,5	0,96
Brôme.....	4890,0	75,80
	6452,5	400,00
		23,65
		1,00
		75,35
		400,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 95.)

BROMURE DE CACOPLATYLE.

C⁴H⁷AsPbBrO².

	Calc.	Tr.
Carb..	305,76	8,47
Hydr..	87,36	2,33
Arsen..	940,08	25,40
Plat..	4233,26	32,93
Brôme..	978,30	26,13
Oxyg..	200,00	5,34
	3744,76	400,00
		8,46
		2,39
		24,4
		»
		»
		»
		»

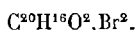
(BUNSEN, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 310.)

BROMURE DE CADMIUM. CdBr.

Cadmium.....	696,7	44,6
Brôme.....	978,3	58,4
	4675,0	400,0

BROMURE DE CALCIUM. CaBr.

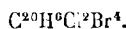
Calcium.....	256,03	21,53
Brôme.....	932,80	78,47
	4188,83	400,00

BROMURE DE CAMPBRE.

	Tr.	Calc.	
Campbre.....	51,2	4900	49,4
Brôme.....	48,8	1950	50,6
	400,00	3850	400,0

(MEILLET, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 264.)**BROMURE DE CARBONE.**

Brôme.....	92,97
Carbone.....	7,03
	400,00

(LOEVIG, *T. de Ch. de Berzelius.*)**BROMURE DE CHLONAPTESE.**

	Calc.	Tr.
Carbone.....	4500	23,5
Hydrogène.....	75	4,2
Chlore.....	885	43,9
Brôme.....	3912	61,4
	6372	400,0

(LAURENT.)

BROMURE DE CHLORABRONAPTESE. C⁴⁰H¹¹ClBr⁶.

	Calc.		Tr.	
Carbone...	4500	21,7	24,81	21,36
Hydrogène.	75	4,1	4,07	4,27
Chlore....	442	»	»	»
Brôme....	4893	»	»	»
	6910			

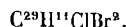
(LAURENT.)

BROMURE DE CHLORÉBRONAPTESE. C⁴⁰H¹¹Cl²Br⁹.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4500	21,9	22,09
Hydrogène.....	69	4,04	4,14
Chlore.....	885	»	»
Brôme.....	4404	»	»
	6855		

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 50.)**BROMURE DE CHLOROXÉTHOSE.**

	Calc.		Tr.
Carbone.....	300	8,44	7,99
Chlore.....	4327	36,02	»
Brôme.....	4956	53,44	»
Oxygène.....	400	2,73	»
	3683	400,00	

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 25.)**BROMURE DU CHLOSTILBASE.**

	Calc.		Tr.
Carbone.....	2400,0	45,3	46,30
Hydrogène.....	437,5	3,0	3,05
Chlore.....	442,5	»	»
Brôme.....	4956,0	»	»
	4636,0		

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 383.)**BROMURE DE COBALT. CoBr.**

	Tr.	Calc.	
Cobalt.....	27,43	27,38	368,994
Brôme.....	72,57	72,62	978,300
	400,00	400,00	4347,294

(BERTHEMOT.)

BROMURES DE CUIVRE.**PROTOBROMURE. CuBr.**

	Tr.	Calc.	
Cuivre.....	44,70	44,72	395,695
Brôme.....	55,30	55,28	489,450
	400,00	400,00	884,845

(BERTHEMOT.)

BIBROMURE. CuBr².

	Tr.	Calc.	
Cadmium.....	44,47	44,60	696,767
Brôme.....	58,53	58,40	978,300
	409,00	400,00	4675,067

(BERTHEMOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 388.)**BROMURE D'ESSENCE DE TÉRÉBENTHINE. C²⁰H¹²Br⁴.**

	Tr.		Calc.
Hydrogène.....	2,99	3,04	2,68
Carbone.....	27,82	27,94	27,36
Brôme.....	69,49	69,05	69,96
	400,00	400,00	400,00

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 63.)

BROMURE DE FER. FeBr.

	Tr.	Calc.	
Fer.....	26,04	25,75	339,243
Brôme.....	73,96	74,25	978,300
	400,00	400,00	4347,543

(BERTHEMOT.)

BROMURE DE MAGNÉSIUM. MaBr.

Magnésium.....	458,36	44,5
Brôme.....	932,80	85,5
	4094,46	400,0

BROMURES DE MERCURE.**PROTOBROMURE. Hg²Br.**

Mercure.....	4265,8	72,4
Brôme.....	489,4	27,9
	4754,9	400,0

DEUTOBROMURE. HgBr.

Mercure.....	4265,8	56,4	100
Brôme.....	978,2	43,6	73
	2244,0	400,0	

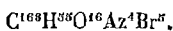
BROMURE DE NAPHTALINE. C¹⁰H⁸Br.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	42,47	42,9
Hydrogène.....	2,25	2,4
Brôme.....	55,58	55,0
	400,00	400,0

(Tr. de Ch. de Berzelius.)

BROMURE DE NICKEL.

	Tr.	Calc.	
Nickel.....	27,09	27,43	369,675
Brôme.....	72,91	72,57	978,300
	400,00	400,00	4347,975

(BERTHEMOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 390.)**BROMURE DE PICRYLE.**

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	61,36	3450	61,50
Hydrogène.....	3,33	472	3,35
Oxygène.....	»	400	»
Azote.....	»	475	»
Brôme.....	24,30	4220	23,80
		5447	

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. II, p. 203.)**BROMURE DE PLOMB. PbBr.**

Ploomb.....	57,9	400,00
Brôme.....	42,4	72,52
	400,0	

BROMURE DE POTASSIUM. KBr.

Brôme.....	65,56
Potassium.....	34,44
	400,00

(BALARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII, p. 357.)**BROMURE DE SALICYLE. C¹⁴H¹⁰O⁴Br.**

	Tr.		Calc.	
Carbone..	42,33	42,05	4070,46	42,62
Hydrogène	2,59	2,47	62,40	2,48
Oxygène..			400,00	45,94
Brôme...	55,08	55,48	978,31	38,96
	400,00	400,00	2540,87	400,00

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, L. LXIX, p. 309.)**BROMURE DE SODIUM. NaBr.**

Sodium.....	290,92	23,77
Brôme.....	932,80	76,23
	4223,72	400,00

BROMURE DE STILBÈNE. C²⁰H¹²Br².

	Calc.		Tr.
Carbone.....	2400	50,00	48,2
Hydrogène.....	450	3,54	3,3
Brôme.....	4956	46,46	48,5
	4206	400,00	400,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 381.)**BROMURE STYROLIQUE. C¹⁶H⁸Br.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	36,23	36,85
Hydrogène.....	3,48	3,07
Brôme.....	59,83	60,08

(MARCHAND, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)**BROMURE DE ZINC. ZnBr.**

	Tr.	Calc.	
Zinc.....	29,25	29,49	403,226
Brôme.....	70,75	70,84	978,300
	400,00	400,00	4384,526

(BERTHEMOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, L. XLIV, p. 389.)**BRONAPHTASE. C²⁰H⁷Br.**

Carbone.....	4500,0	58,5
Hydrogène.....	87,5	3,4
Brôme.....	987,5	38,4
	2575,0	400,0

(LAURENT)

BRONAPTHÈSE. $C^{20}H^{10}Br^2$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4500	42,4	44,60
Hydrogène.....	75	2,1	2,25
Brôme.....	4956	55,5	56,45
	3531	400,0	400,00

(LAURENT.)

BRONAPHTÈNE. $C^{20}H^{11}Br^2$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4500	37,40	38,47
Hydrogène.....	69	4,75	4,82
Brôme.....	2445	60,85	60,04
	4014	400,00	400,00

(LAURENT.)

BRONAPHTOSE. $C^{20}H^4Br^4$.

	Calc.		Tr.	
Carbone..	4500	27,45	27,07	27,27
Hydrog..	50	0,91	0,92	0,94
Brôme..	3942	74,64	72,01	71,79
	5462	400,00	400,00	400,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 222.)**BRONGNIARTINE.** Voy GLAUBÉRITINE.**BRONZITE.** Voy. DIALLAGE, VANADINE.**BROOKITE.** Voy. SPHÈNE.**BRUCINE.** $C^{46}H^{26}Az^2O^8$.

	(a)	(b)
Carbone.....	75,04	70,96
Azote.....	7,22	5,44
Hydrogène.....	6,52	6,50
Oxygène.....	44,22	47,40
	400,00	400,00

(a) DUMAS et PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 191. — (b) LIEBIG, *id.*, t. XLVII, p. 173.**BRUCINE.**

	Tr.		Calc.	
Hydrog.	6,67	6,88	324,5	6,50
Carbone	70,60	70,85	3516,2	70,39
Azote..	7,05	7,09	354,0	7,08
Oxygène	45,68	45,48	800,0	46,03
	400,00	400,00	4994,7	400,00

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 129.)**BRUCINE BROMÉE.** $C^{46}H^{26}BrAz^2O^8$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	»	»	276	»
Hydrogène.....	»	»	25	»
Brôme.....	17,5	17,5	80	46,9
Azote.....	»	»	28	»
Oxygène.....	»	»	64	»
			473	

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 314.)**BRUCITE.** Voy. MAGNÈSIE HYDRATÉE, ZINC OXYDÉ, CONDRODITE.**BRUNONE.** Voy. SPHÈNE.**BRUYÈRE.** Cendres.

Sulfate de potasse.....	5,0
Muriate de potasse.....	4,2
Carbonate de potasse.....	6,8
Silice.....	37,5
Carbonate de chaux.....	28,0
Phosphate de chaux.....	43,0
Magnésie.....	4,0
Oxyde de fer.....	4,4
— de manganèse.....	6,4
	400,0

(Tr. des Essais de Berthier, t. I, p. 268.)

BRUYÈRE.

	(1)	(2)
Potasse.....	12,05	28,64
Soude.....	9,89	4,34
Chaux.....	19,50	22,87
Magnésie.....	13,25	9,59
Oxyde ferrique.....	4,63	3,53
Acide sulfurique.....	2,24	1,73
Silice.....	6,85	5,88
Chlore.....	2,06	1,05
Cuivre carbonique.....	4,08	5,38
Charbon.....	13,05	44,22
Acide phosphorique.....	18,28	9,68

(1) Erica du gneiss. — (2) Erica du calcaire.

(WILL et FRÉSENUS, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. XII, p. 66.)**BRYONE.**

Principe amer.

Peu de sucre.

Beaucoup de gomme.

Amidon.

Fibre ligneuse.

Substance alumineuse.

Malate et phosphate acide de chaux.

(VAUQUELIN, *Ann. de Pharm.* de Berlin, 1807, p. 14.)**BRÛNE.**

Matière amère, douée de propriétés particulières, et à laquelle cette racine doit sa vertu drastique et vénéneuse.

Grande quantité d'amidon.

Petite quantité d'une huile concrète, de couleur verte.

Petite quantité de résine.

Albumine végétale.

Gomme.

Quantité notable de sous-malate de chaux.

Petite quantité de carbonate de chaux.

Malate acide.

Et dans ses cendres, du carbonate, du sul-

fate et de l'hydrochlorate de potasse, du carbonate et du phosphate de chaux et un peu d'oxyde de fer.

(DULONG & ASTAFORT, *J. de Pharm.*, mars 1826.)

BRYONE.

Byronine mêlée avec un peu de sucre	4,90
Résine mêlée avec un peu de cire..	2,40
Résine molle.....	1,30
Mucoso-sucré.....	40,00
Gomme.....	44,90
Amidon.....	2,60
Acide pectique.....	2,50
Fébrine amyliacée.....	1,00
Albumine coagulée.....	6,20
Mucilage végétal.....	0,27
Matière extractive.....	4,70
Phosphate magnésique et aluminique	0,50
Malate magnésique.....	4,00
Fibrine.....	45,25
Eau.....	20,00
	<hr/>
	80,62

(BRANDES et FIRNHABER, *T. de Ch. de Berzelius.*)

BUBON GALBANUM.

Résine.....	65,8
Huile volatile.....	3,4
Gomme soluble.....	22,6
Bassorine.....	4,8
Principe amer avec de l'acide malique	0,2
Eau.....	2,0
Débris végétaux.....	2,8
Perte.....	4,4
	<hr/>
	400,0

(MEISSNER, *Ch. org. de Gmelin*, p. 349.)

BUCHOLZITE. Voy. DISTHÈNE.

BUCKLANDITE. Voy. EPIDOTE.

BUGLOSE. Ecorce de la racine.

Matière colorante.....	5,50
Gomme.....	6,50
Extractif soluble.....	4,00
Apothème soluble dans la potasse..	65,00
Perte.....	4,25
	<hr/>
	82,25

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

BUGRANE (Ononis spinosa).

Gomme.....	0,042
Albumine végétale.....	0,040
Chaux, magnésie et potasse combinées avec un acide végétal.....	0,020
Amidon.....	0,424
Substance amère précipitable par de l'acide tannique.....	0,008
Substance douce et amère précipitable par de l'acide sulfurique (ononide).....	0,042
Huile essentielle.....	indéterminable.
— grasse avec matière opalisante.....	0,009
Résine soluble dans l'éther.....	0,008
Substance semblable à la cire, insoluble dans l'éther froid.....	0,002
Résine cassante, soluble dans l'alcool froid.....	0,043
Substance soluble dans l'alcool bouillant, cristallisant en aiguilles (ononide).....	0,007
Substance amyliacée, soluble dans la solution de potasse.....	0,478
Fibres.....	0,442
Eau.....	0,420
	<hr/>
	0,995

(REINSCH, *Journ. de Pharm. et de Ch.*, 3^e série, t. II, p. 121.)

BUIS.

Carbone.....	42,7
Eau.....	57,3
	<hr/>
	400,0

(W. PROTST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 371.)

Buis. Écorce.

Chlorophylle.....	6
Matière particulière rousse.....	3
Cire.....	44
Matière grasse azotée.....	44
Résine.....	40
Extractif.....	444
Malate de buxine.....	44
Gomme.....	44
Ligneux.....	678
Cendres formées de :	
Sulfate de potasse.....	} 52
— de chaux.....	
Sous-carbonate de chaux.....	
— de magnésie.....	
Phosphate de chaux.....	
Oxyde de fer.....	
Silice.....	
	<hr/>
	4000

(FAURÉ, *Journ. de Pharm.*, t. XVI, p. 435.)

Buis.

Stéaroptène.....	0,25
Acide acétique.....	0,75
Albumine végétale coagulée.....	42,00
Gomme avec gypse et chlorure de calcium.....	62,00
Extractif insoluble dans l'alcool.....	462,00
Chlorophylle.....	6,00
Buxine.....	4,00
	<hr/>
	274,00

À reporter... 274,00

Report.	274,00
Mucilage extrait au moyen de la potasse et séparé de la solution par le refroidissement.	79,00
Albumine coagulée extraite par la potasse.	40,00
Fibre végétale.	300,00
Eau.	446,70
	<hr/>
	839,70

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

BURATITE.

Acide carbonique.	24,45
Oxyde zincique.	32,02
Chaux.	8,62
Oxyde cuivrique.	29,46
Eau.	8,45
	<hr/>
	100,00

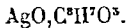
(DELESSE, *C. R.*, t. XXIII.)

BUSTAMITE. 3MnO,2SiO³.

Silice.	44,45
Protoxyde de manganèse.	26,96
— de fer.	4,45
Chaux.	44,43
Magnésic.	0,64
Carbonate de chaux.	42,27
	<hr/>
	99,90

(EBELMEN, *C. R.*, t. XX.)

BUTYRATE D'ARGENT.



	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.	24,72	606,8	24,84	24,85
Hydrogène.	3,57	87,4	3,57	3,63
Oxygène.	42,26	300,0	42,27	44,96
Oxyde d'argent.	59,35	4451,6	59,35	59,56
	<hr/>			
	99,90	2445,8	100,00	100,00

(a) REDTENBACHER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.
 — (b) (c) Calculé. — (d) LERCH, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.

BUTYRATE DE BARYTE. BaO,C⁸H⁷O³.

	Calc.		Tr.
Carbone.	606,83	34,42	34,40
Hydrogène.	87,36	4,47	4,55
Oxygène.	300,00	45,36	45,33
Oxyde de baryum.	956,88	49,05	49,02
	<hr/>		
	1951,07	100,00	100,00

BUTYRATE DE BARYTE.

	Tr.			
Carbone.	34,45	30,85	»	»
Hydrog.	4,54	4,55	4,59	4,60
Oxygène.	15,32	15,58	»	»
Oxyde de baryum	49,02	49,02	49,02	49,02
	<hr/>			
	100,00	100,00		

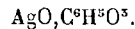
(LERCH, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 500.)

BUTYRATE DE BARYTE.

	(a)	(b)
Carbone.	31,34	} 50,63
Hydrogène.	3,98	
Oxygène.	15,30	
Baryte.	49,38	49,37
	<hr/>	
	100,00	100,00

(a) GERHARDT. — (b) CHEVREUL.

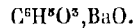
BUTYRO-ACÉTATE D'ARGENT.



	Calc.		Tr.
Carbone.	450,0	49,88	49,16
Hydrogène.	62,5	2,74	3,35
Oxygène.	300,0	43,30	43,44
Oxyde d'argent.	1450,0	64,08	64,05
	<hr/>		
	2262,5	100,00	100,00

(LIEBIG.)

BUTYRO-ACÉTATE DE BARYTE.



Carbone.	25,84	25,47	25,83
Hydrogène.	»	3,57	3,58
Oxygène.	»	47,42	46,45
Baryte.	54,44	54,44	54,44
	<hr/>		
	100,00	100,00	

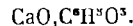
(LIEBIG, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 307.)

BUTYRO-ACÉTATE DE BARYTE.

Carbone.	25,44	450,0
Hydrogène.	3,52	62,5
Oxygène.	46,97	300,0
Baryte.	54,40	956,8
	<hr/>	
	100,00	1770,5

(NICKLÈS, *C. R.*, t. XXIII.)

BUTYRO-ACÉTATE DE CHAUX.



Carbone.	38,95
Hydrogène.	5,80
Oxygène.	25,03
Chaux.	30,22
	<hr/>
	100,00

(LIEBIG, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 308.)

BUTYROLÉATE DE SOUDE.

	NaO, C ⁴ H ¹⁰ O ² .		Calc.
	Tr.		
Carbone	68,12	70,43	69,03
Hydrogène	10,28	10,28	9,94
Oxygène	40,64	8,63	40,65
Soude	40,96	40,96	10,38
	400,00	400,00	400,00

(BROMIUS, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 314.)

BYTOWNITE.

Silice	47,567
Alumine	29,647
Chaux	9,060
Peroxyde de fer	3,575
Magnésie	0,400
Soude	7,600
Eau	1,980
	99,829

(THOMSON, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 753.)

C

CACAO. Fèves dépouillées de leur enveloppe.

Huile	53,40
Albumine végétale	16,70
Amidon	10,91
Gomme	7,75
Colorant rouge	2,04
Fibrine	0,90
Eau	5,28
	96,65

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

CACIOU.

Tannin	54,5	48,5
Matière peu soluble	34,0	36,5
Gomme	6,5	8,0
Chaux, alumine et sable	5,0	7,0
	400,0	400,0

(DAVY, *J. de Gehl.*, t. IV, p. 369.)

CACIOU de Bombay

Tannin	109
Extractif	68
Mucilage	43
Matière insoluble, formée de sable et chaux	40

CACIOU du Bengale.

Tannin	97
Extractif	73
Mucilage	46
Résine formée de chaux et d'alumine	44
	400

(T. de Ch. de Thénard.)

CACODYLE. C⁴H⁶As.

	Calc.	Tr.	
Carbone	23,45	22,30	22,23
Hydrogène	5,67	5,48	5,33
Arsenic	74,48	71,29	74,00
Perte et oxygène	0,00	0,93	1,44
	400,00	400,00	400,00

(BUNSEN, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 203.)CACOTHELINE. C²⁴H¹¹Az²O¹⁰.

	Tr.		Calc.	
Carbone	51,3	51,5	252	51,4
Hydrogène	4,6	4,4	22	4,5
Azote	44,2	44,2	56	44,4
Oxygène	32,9	32,9	160	32,7
	400,0	400,0	490	400,0

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXII, p. 464.)

CADMIUMS.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Oxyde de zinc	86,6	91,0	87,0	93,5	92,5
Id. de plomb	8,8	5,4	4,9	»	4,0
Protoxyde de fer	3,0	4,6	3,6	3,5	3,5
Sable	4,0	4,8	3,4	»	3,0
Charbon	»	4,0	0,6	4,0	»
	99,4	100,5	99,5	98,0	100,0

(1) C. de Niederbrun. — (2)(3) C. de Namur. — (4) C. d'Andram. — (5) C. de Liège.

(T. des Essais de BERTHIER, t. II, p. 592.)

CADMIUM.

Cd. Éq^t 696,77. D. 8,604 — 8,6944.

CADMIUM. Genre minéralogique. Voyez l'espèce CADMIUM SULFURÉ.

CADMIUM SULFURÉ. CdS.

Syn. : *Greenockite*.

Cadmium	77,59
Soufre	22,41
	400,00

(JAMESON et CONNELL, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 638.)

CAFÉ.

Huit onces de café non brûlé contiennent environ :

	Onces.	Gros.	Grains.
Mucilage.....	1	»	»
Résine.....	»	4,0	»
Matière extract. color. »	»	4,0	»
Acide gallique.....	»	3,5	»
Parenchyme.....	5	3,5	»
Albumine végétale... »	»	»	10
Principe aromatique.. »	»	»	»

(CADET, *Ann. de Ch.*, t. LVIII, p. 271.)

CAFÉ.

Albumine coagulable par la chaleur.

Principe amer jaune, azoté.

Huile.

Matière verte composée d'albumine et du principe amer.

(ARMAND SÉGUIN, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 20.)

CAFÉ.

	(1)	(2)
Résine.....	74	68
Extractif.....	320	340
Gomme.....	430	444
Matière fibreuse.....	4335	4386
Perte.....	64	42
	4920	4920

(1) C. du Levant. — (2) C. Martinique.

(DERMANT, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. IV, p. 300.)

CAFÉ Cendres.

Silice.....	2,95
Acide carbonique.....	45,27
Acide phosphorique.....	44,24
Chlore.....	4,04
Oxyde ferrique.....	0,55
Chaux.....	3,58
Magnésic.....	9,04
Potasse.....	42,44
Soude.....	42,20
Charbon et perte.....	2,08
	400,00

(LEVY, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 74.)

CAFÉ.

Cellulose.....	34,000
Eau hygroscopique.....	42,000
Substances grasses.....	40,000
Glucose, dextrine.....	45,500
A reporter...	74,500

	Report...	71,500
Acide végétal indéterminé, légumine, caséine, glutine.....		40,000
Chlorogénate de potasse et de caféine.....		3,500
Organisme azoté.....		3,000
Caféine libre.....		0,800
Huile essentielle concrète, insoluble.		0,001
Essence aromatique fluide, à odeur suave, moins soluble à l'air....		0,002
Substances minérales : potasse, chaux, magnésic; acides phosphorique, silicique; traces de chlore.....		5,097

(PAYEN, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 80.)

CAFÉINE. C⁸H⁸Az²O².

Syn. : *Théine*; *guaranine*.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	49,96	50,85	49,93
Hydrogène.....	5,32	5,08	5,43
Azote.....	29,28	30,06	28,97
Oxygène.....	15,44	14,04	15,67
	400,00	400,00	400,00
		(d)	(e)
Carbone.....		46,51	49,79
Hydrogène.....		4,84	5,08
Azote.....		27,44	28,83
Oxygène.....		24,54	16,30
		400,00	400,00

(a) MELDER, *Répert. de Ch.*, t. I, p. 141. — (b) PAYEN, *C. R.*, t. XXIII. — (c) WOHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 305. — (d) DUMAS et PELLETIER, *ib.*, t. XXIV, p. 191. — (e) Calculé.

CAFÉINE. Guaranine.

Carbone.....	49,494	49,887	»
Hydrogène.....	5,435	5,145	»
Azote.....	29,348	29,084	29,409

(MARTIUS, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 369.)

CAILLOU. Voy. SILEX.

CALAGUALA. Racine.

Grande quantité de matière ligneuse.

Substance gommeuse qui tient le second rang pour la quantité.

Résine rouge, amère et âcre, qui tient le troisième rang.

Matière sucrée encore abondante.

Substance amyliacée.

Matière colorante.

Un peu d'acide — malique?

Assez grande quantité de muriate de potasse.

Chaux et silice.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LV, p. 30.)

CALAITE. Voy. TURQUOISE.
CALAMINE. Voy. ZINC CARBONATÉ.
CALAMITE. Voy. TRÉMOLITE.
CALCAIRE. Voy. CHAUX CARBONATÉE.
CALCARÉO-SULFATE DE STRONTIANE.

Sulfate de strontiane.....	83,27
Sulfate de chaux.....	46,73
	<hr/>
	100,00

(THOMSON, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 206.)

CALCÉDOINE. Voy. AGATE.
CALCITE.
 Syn. : *Natro-calcite.*

CALCITE de Sangerhâusen.

Carbonate de chaux.....	96,40
Sulfate de chaux.....	4,90
Oxyde de fer et de manganèse...	4,30
	<hr/>
	99,60

(KARSTEN, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 209.)

CALCULS.

CALCULS ARTHRITIQUES.

	(a)	(b)
Chlorure potassique.....	»	2,2
Eau.....	8,3	40,3
Matière animale.....	46,7	49,5
Acide urique.....	46,7	20,0
Soude.....	46,7	20,0
Chaux.....	8,3	40,0
Chlorure sodique.....	46,7	48,0
Perte.....	46,6	»
	<hr/>	<hr/>
	400,0	400,0

(a) LAUGIER, *Tr. de Ch.* de Berzelius. — (b) WURZER, *id.*

CALCUL de l'articulation du genou.

Lithénate sodique.....	34,20
Lithénate calcique.....	2,12
Carbonate ammonique.....	7,86
Sel marin.....	44,42
Matières animales.....	32,53
Eau.....	6,80
Perte.....	2,37
	<hr/>
	100,00

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

CALCULS BILIAIRES.

Matière cirreuse.....	85
Lympe.....	45
	<hr/>
	400

(GREN, *Ann. de Ch.*, t. V, p. 186.)

CALCULS BILIAIRES.

Acide stéarique uni à un peu d'acide oléique.....	9,35
Chaux.....	4,47
Soude avec des traces de chaux....	0,05
Matière colorante jaune de la bile..	0,86
Bile épaisse.....	0,60
Mucus.....	4,24
Perte.....	0,53
	<hr/>
	43,80

(TAYLOR, *J. de Ch. médic.*, 2^e série, t. VI, p. 540.)

CALCULS BILIAIRES.

Cholestérine.....	94,95
Matière colorante jaune de la bile.	4,44
Carbonate de chaux.....	4,00
Pieromel.....	2,43
Huile volatile et perte.....	0,24
	<hr/>
	400,00

(KONINCK, *Inst.*, 1836.)

Calcul trouvé dans la vésicule biliaire d'une femme.

Matière animale, analogue au mucus ou plutôt à l'albumine.....	40,84
Carbonate de chaux.....	72,70
Phosphate de chaux.....	43,54
Oxyde de fer, matière grasse et colorante de la bile, et perte.....	2,98
	<hr/>
	400,00

(BAILLEY ET HENRY fils, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 443.)

CALCULS BILIAIRES.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Cholestérine... ..	56	81,25	69,76	84,77
Résine biliaire. . .	8	3,42	5,66	3,83
Mat. colorante. . .	45	9,38	44,28	7,57
Albumine coagulée.....	9	»	»	»
Mucus.....	42	6,25	43,20	»
Albumine soluble, mucus et sels.....	»	»	»	3,63
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400	400,00	99,90	96,80

(a) GLAUBE, *T. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 595. — (b) (c) (d) BRANDES.

CALCUL excrété par l'anus d'une personne d'un tempérament bilieux.

Cholestérine.....	0,04
Matière jaune de la bile.....	0,70
Pieromel.....	0,06
Bile.....	0,08
Matière résineuse verte.....	0,05
Phosphate de chaux et de magnésie..	0,03
Oxyde de fer et perte.....	0,04
	<hr/>
	4,00

(JOYEUX.)

CALCUL très-gros trouvé dans le canal de Sténon d'un âne.

Eau	3,6
Principes solubles de la salive (soude, matière animale soluble dans l'alcool, hydrochlorate, sulfate, chaux, etc.).....	4,0
Matière animale analogue au mucus de fer.....	6,4
Phosphate de chaux et traces d'oxyde de fer.....	3,0
Sous-carbonate de chaux.....	85,4
	<u>99,4</u>

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXX, p. 335.)

CALCUL BILIAIRE d'une truie.

Cholestérine	6,00
Résine blanche.....	44,95
Bile	3,60
Matière animale et résine verte altérée.....	45,45
	<u>100,00</u>

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 222.)

CALCULS BILIAIRES.

Perte par la dessiccation	4,878	49,479	3,263
Cendres.....	0,588	6,779	4,578
Matière soluble dans l'eau et perte....	8,240	40,439	5,044
Cholestérine.....	82,815	8,250	82,274
Graisse saponifiable.	4,499	2,700	4,443
Résidu soluble dans l'ammoniaque....	0,457	4,116	0,695
Résidu insoluble dans l'ammoniaque....	4,533	52,837	6,063

CALCULS BILIAIRES.

Perte par la dessiccation	2,886	4,974	2,795
Cendres.....	0,497	2,445	0,279
Matière soluble dans l'eau et perte....	7,557	3,792	40,472
Cholestérine.....	78,058	84,948	76,902
Graisse saponifiable.	4,272	2,095	7,543
Résidu soluble dans l'ammoniaque....	0,517	0,427	0,834
Résidu insoluble dans l'ammoniaque....	6,243	4,749	4,205

(HENY, *Ann. de Millon et Reiset*, 1848, p. 451.)

CALCULS INTESTINAUX des chevaux.

Acide phosphorique.	
Acide sulfurique.	
Ammoniaque.	
Magnésie.	
Alumine.	
Oxyde de fer.	
Globules de silice soudés par du gluten.	

(GILBERT, *Ann. de Ch.*, t. XII, p. 69.)

CALCUL INTESTINAL d'un cheval.

Phosphate de magnésie.....	2
— d'ammoniaque.....	4
Eau.....	1

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. XVI, p. 86.)

CALCUL trouvé dans le rectum d'un cheval.

Magnésie blanche.....	48,0
Acide phosphorique.....	26,0
Ammoniaque.....	3,2
Eau	46,0
Matière animale.....	4,0
	<u>97,2</u>

(BARTHOLDI, *Ann. de Ch.*, t. XXIII, p. 130.)

CALCUL INTESTINAL d'un cheval.

Huile résineuse	} obtenus par l'alcool.....	96,56
Chlorure alcalin		
Sel calcaire soluble		
Phosphate de chaux.....	0,47	
Sulfate de chaux, quantité indéterminée.....	0,20	
Mucus animal détruit par la calcination	4,37	
Eau.....	4,40	
	<u>100,00</u>	

(GILBERT, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 13.)

CALCULS INTESTINAUX de cheval.

Matière verte de la bile.....	0,050
Matière brune azotée.....	0,420
Phosphate de chaux.....	0,442
Phosphate ammoniaco-magnésien bibasique cristallin.....	4,885
Chlorure de sodium, traces.....	0,044
Humidité et perte.....	0,322
	<u>2,500</u>

(O. HENRY, *J. de Pharm.*, t. XIX, p. 232.)

CALCULS INTESTINAUX d'un cheval nourri au son.

Eau d'interposition.....	44,00
Phosphate ammoniaco-magnésien ..	48,00
Id. de chaux.....	49,00
Matière animale coagulée, insoluble dans les acides et dans l'eau.....	0,80
— soluble dans l'eau consistant en albuminate de soude, sel marin... ..	6,60
M. extractives solubles dans l'alcool.	4,00
M. grasse soluble dans l'éther.....	7,00
Perte.....	0,60
	<u>100,00</u>

(GIRARDIN, *J. de Ch. méd. et de Pharm.*, 2^e série, t. VII, p. 234.)

CALCULS SALIVAIRES d'un âne.

Sous-carbonate de chaux.....	94,6
Sous-phosphate de chaux.....	4,8
Ciment animal.....	3,6
	<hr/>
	400,0

(CAVENTOU, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 462.)

CALCULS SALIVAIRES d'un cheval.

Carbonate de chaux.....	85,52
— de magnésie.....	7,56
Phosphate de chaux.....	4,40
— de magnésie.....	0,04
Muriate de soude, des traces.....	
Matière organique azotée.....	2,48
	<hr/>
	400,00

(HENRY fils, *J. de Pharm.*, t. XI, p. 469.)

CALCULS SALIVAIRES.

Carbonate de chaux.....	84
Phosphate de chaux.....	3
Matière animale.....	9
Eau.....	3
Perte.....	1
	<hr/>
	400

(LASSAGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 175.)

CALCULS SALIVAIRES du cheval et de l'âne.

Carbonate calcique.....	80,50	87,5
Phosphate calcique.....	2,50	2,9
Phosphate magnésique.....	0,25	0,6
Oxyde ferrique.....	0,70	»
Oxyde manganique.....	0,30	»
Sel de cuisine.....	4,00	0,5
Carbonate sodique.....	4,75	0,9
Matières animales solubles dans l'eau.....	8,60	7,0
Matières animales insolubles dans l'eau.....	4,40	»
	<hr/>	
	400,00	99,4

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

CALCULS SALIVAIRES de l'homme.

Phosphate neutre de chaux.....	0,94
Matière animale probablement formée de ptyaline et de mucus salivaire..	0,04
Eau.....	0,02
	<hr/>
	4,00

(*Journ. de Pharm.*, t. XXV, p. 776.)

CALCULS SALIVAIRES de l'homme.

Phosphate de chaux.....	75
Carbonate de chaux.....	20
Matière animale et perte.....	5
	<hr/>
	400

(LECAUX, *Journ. de Pharm.*, décembre 1827, p. 626.)

CALCULS URINAIRES.

Substance huileuse en quantité considérable.
Ammoniacque un peu.
Phosphate de chaux.

(WESTRUMB, *Ann. de Ch.*, t. VI, p. 26.)

CALCULS URINAIRES. La pierre des reins a produit à la distillation une grande quantité de gaz hydrogène carboné, de carbonate ammoniacal, d'huile, d'une espèce de graisse et un résidu. La pierre de la vessie a donné du gaz hydrogène carboné, du carbonate ammoniacal, un peu d'huile et un résidu charbonné, qui après avoir été calciné à feu ouvert, a laissé du carbonate de chaux. La pierre de la vessie, traitée avec de l'acide nitrique, a donné de l'acide oxalique.

(*Ann. de Ch.*, t. XII, p. 112.)

CALCULS URINAIRES. Les calculs rénaux ou vésicaux de l'homme sont formés par le dépôt et la cristallisation d'un acide particulier connu sous le nom d'acide lithique (acide urique) : on trouve souvent à leur surface et dans leurs cavités des cristaux brillants réguliers de phosphate ammoniacal et de phosphate de soude, avec un peu de chaux.

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. XVI, p. 94 et 118.)

CALCULS URINAIRES.

Acide urique.
»
Urate d'ammoniaque.
»
Phosphate ammoniac-magnésien.
Oxalate de chaux.
Silice.

(FOURCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXX, p. 59.)

CALCULS URINAIRES.

Phosphate de chaux.....	47,35
Acide nitrique.....	75,33
Matière animale.....	6,32
Silice.....	4,00
	<hr/>
	400,00

(WURZER, *Ann. de Ch.*, t. IX, p. 313.)

CALCULS URINAIRES.

Urate sodique.....	9,77
Sous-phosphate calcique.....	34,74
Phosphate ammoniac-magnésique..	38,35
Carbonate calcique.....	3,44
Carbonate magnésique.....	2,55
Albumine.....	6,87
Eau et perte.....	4,58
	<hr/>
	400,00

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

CALCULS URINAIRES.

Oxyde cystique.....	97,5
Phosphate et oxalate de chaux.....	2,5
	<u>100,0</u>

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 330.)

CALCULS URINAIRES.

Magnésie.....	51,00
Silice.....	20,00
Phosphate de fer.....	24,84
Carbonate de magnésic.....	4,00
Perte.....	3,46
	<u>100,00</u>

(ALEMANIE, *Syst. de Ch.*, par THOMSON, t. IV, p. 642.)

CALCULS URINAIRES.

Acide urique.....	4,0
Urate d'ammoniaque.....	4,0
Phosphate d'ammoniaque.....	0,5
Oxalate de chaux.....	4,5
Matière animale.....	2,0
Perte et humidité.....	4,0
	<u>10,0</u>

(LAUGIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVI, p. 217.)

CALCULS URINAIRES.

Oxalate de chaux.....	82,00
Phosphate de chaux.....	45,50
Matière animale.....	2,50
	<u>100,00</u>

(CAVENTOU, *Jour. de Pharm.*, t. XVI, p. 751.)

CALCULS URINAIRES.

Acide urique et urate d'ammoniaque.....	8,65
Oxalate de chaux, magnésic et fer. . .	4,30
Matière organique.....	0,25
Matière grasse et perte.....	0,40
	<u>10,60</u>

CALCULS URINAIRES.

Phosphate de magnésic et d'ammoniaque.....	8,95
Matière grasse résineuse.....	0,20
Matière animale et fer.....	0,60
Acide oxalique et silice.....	des traces.
Perte.....	0,25
	<u>10,00</u>

CALCULS URINAIRES.

Phosphate d'ammoniaque et de magnésic.....	7,40
Phosphate de chaux.....	3,42
Matière animale et colorante.....	0,35
Silice et eau de cristallisation, des traces.....	
Perte.....	0,43
	<u>11,60</u>

41,00

CALCULS URINAIRES.

Phosphate d'ammoniaque et de magnésic.....	4,10
Oxalate de chaux.....	2,60
Phosphate de chaux.....	4,40
Matière animale grasse et résineuse..	0,34
Fer et perte.....	0,26
	<u>8,70</u>

(LOUIS HOFFE, *Journ. de Pharm.*, t. XVIII, p. 154.)

CALCULS URINAIRES.

Phosphates terreux.....	45
Oxalate calcic.....	20
Carbonate calcic.....	3
Acide urique libre.....	46
Acide urique mélangé.....	60

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

CALCUL RÉNAL.

Phosphate ammoniaco-magnésien..	83,673
— de soude.....	7,310
Chlorure de sodium.....	3,462
Hydrochlorate d'ammoniaque.....	2,644
Silice.....	0,356
Matière albumineuse.....	4,120
— animale soluble dans l'eau.	0,636
Perte.....	4,099
	<u>100,000</u>

(KONICK, *Inst.*, 1836.)

CALCUL URINAIRE trouvé dans la vessie d'une femme.

Matière organique brune, onctueuse, soluble dans l'éther.....	0,02
Matière organique brune soluble dans l'alcool.....	0,02
— soluble dans l'acide hydrochlorique	0,05
Matière fibreuse servant de lien au calcul.....	0,40
Phosphate de chaux.....	0,25
Phosphate ammoniaco-magnésien..	0,03
Urate acide d'ammoniaque.....	0,23
Hydrochlorate de soude.....	0,04
Péroxyde de fer.....	0,02
Acide urique.....	3,65
Perte.....	0,09
	<u>4,50</u>

(HENRY fils, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 131.)

CALCUL URINAIRE ferrugineux provenant d'une femme.

Oxyde rouge de fer.....	0,3884
Alumine.....	0,2300
Silice.....	0,4725
Chaux.....	0,0802
Eau.....	0,4089
Perte.....	0,0203
	<u>1,0000</u>

(BOUSSINGAULT, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 153.)

CALCULS URINAIRES.

	(1)	(2)
Albumine.....	0,500	0,0625
Graisse.....	0,250	0,0625
Carbonate de chaux.....	1,250	traces.
Oxalate de chaux.....	0,750	»
Carbonate de magnésie....	1,037	0,7500
Nitrate de soude.....	0,125	»
Oxyde de fer et trace d'oxyde manganique.....	0,750	»
Mucosité de vessie et perte	0,338	»
Phosphate ammoniaco-ma- gnésien.....	»	0,2500
	5,000	

(1) C. d'une jeune femme. — (2) C. d'un homme.
(BLEY, *Annuaire de Milon et Reiset*, 1847, p. 704.)

CALCUL URINAIRE d'un cheval.

Carbonate de chaux.....	68
Phosphate de chaux.....	32
	<u>100</u>

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. XVI, p. 96.)

CALCUL URINAIRE d'une petite chienne.

Phosphate ammoniaco-magnésien.
Phosphate de chaux.
Matière animale membraniforme.
Sucre.
Acide benzoïque.

(BENEDICT PREVOST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 218.)

CALCUL URINAIRE d'un cochon.

Phosphate ammoniaco-magnésien....	99,5
Ciment animal.....	00,4
	<u>99,9</u>

(CAVENTOU, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 465.)

CALCULS URINAIRES.

Sous-phosphate de chaux.
Carbonate de chaux.
Matière animale.
Hydrochlorate de soude.
Phosphate d'ammoniaque.
Des traces d'oxyde de fer ou de manganèse.

(VOGEL de Munich, *Journ. de Pharm.*, t. XXIV, p. 429.)

CALCUL URINAIRE d'une tortue de mer.

Phosphate calcique.....	56,49
Carbonate calcique.....	3,04
Carbonate magnésique.....	4,10
A reporter.....	<u>60,33</u>

Report.....	60,33
Acide silicique en grains transpa- rents.....	4,76
Sels solubles dans l'eau.....	1,91
Matière organique insoluble.....	13,00
Eau.....	<u>20,00</u>
	400,00

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

CALCUL URINAIRE vésical de tortue.

Acide urique.....	72,4
Ammoniaque.....	43,0
Chaux.....	4,0
Principes solubles dans l'eau.....	
Sels alcalins.....	<u>43,6</u>
	400,0

(LASSAIGNE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 543.)

CALCULS URINAIRES de différents animaux.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Phosphate de chaux..	76	45	60	72
Carbonate de chaux..	22	40	40	20
Phosphate de magnésie et d'ammoniaque..	»	28	»	»
Matière animale....	»	45	»	8
Perte.....	2	2	»	»
	<u>100</u>	<u>100</u>	<u>100</u>	<u>100</u>
	(5)	(6)	(7)	(8)
Phosphate de chaux..	64	80	40	39
Carbonate de chaux..	»	20	90	42
Phosphate de magnésie et d'ammoniaque..	30	»	»	»
Matière animale....	6	»	»	19
	<u>100</u>	<u>100</u>	<u>100</u>	<u>100</u>

(1) (2) (3) C. de cheval. — (4) C. de mouton. —
(5) (6) C. de chien. — (7) C. de cochon. — (8) C. de
lapon.

(BRANDES, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. IV, p. 652.)

CALCULS URINAIRES.

	(1)	(2)
Substance huileuse soluble dans l'éther.....	2,0	»
Substance brune soluble dans l'alcool.....	10,0	»
Corps extractifs solubles dans l'eau, plus des hydrochloro- rates et sulfates et muco- sité de vessie.....	44,0	»
Phosphate de chaux.....	32,0	44,8
— de magnésie.....	16,0	»
A reporter.....	<u>74,0</u>	<u>44,8</u>

(1) Calcul urinaire d'un cheval arabe, par LANDE-
RER. — (2) Concrétion urique d'un bœuf, par HÆR-
LEIN.

Report.....	71,0	14,8
Carbonate de chaux.....	48,0	50,3
— de magnésie.....	9,0	»
Traces de silice et perte.....	2,0	»
Magnésie.....	»	8,4
Acide carbonique.....	»	4,5
Substances organiques.....	»	17,0
Eau.....	»	5,0
	400,0	400,0

(*Annuaire de Millon et Reiset, 1847, p. 707.*)

CALCULS. Pierre urinaire trouvée dans un pélican tué en Grèce.

Acide urique et urate d'ammoniaque.....	84,0
Phosphate de chaux et de magnésie.....	3,0
Carbonate de chaux.....	8,0
Substance jaune grasse soluble dans l'éther.....	2,0
Corps amers extractifs et solubles en partie dans l'eau, en partie dans l'éther.....	2,0
Chlorures.....	4,0
	400,0

(*LANDERER, Annuaire de Millon et Reiset, 1847, p. 707.*)

CALCULS URINAIRES et intestinaux.

Acide urique avec traces d'oxalate de chaux.....	78,64	78,36
Potasse.....	40,42	43,49
Ammoniaque.....	3,40	3,09
Chaux.....	4,89	4,49
Magnésie.....	0,00	0,29
Phosphate de chaux.....	0,32	0,02
Matière animale.....	2,73	0,43
Eau.....	4,67	4,80
Sulfate de soude et chlorure de sodium.....	traces.	»
	98,77	98,67

(*TAYLOR, Annuaire de Millon et Reiset, 1847, p. 705.*)

CALCULS DIVERS. Concrétions trouvées dans les entrailles d'une sole.

Phosphate de chaux et de magnésie (en grande partie).
Phosphate d'ammoniaque (très-peu).
(<i>VAUQUELIN.</i>)

CALCULS DIVERS. Concrétions trouvées dans les glandes maxillaires d'un éléphant mort.

Carbonate de chaux (en grande partie).
Phosphate de chaux.
Matière animale (servant de ciment).

(*Ann. de Ch. et de Ph., t. VI, p. 399.*)

CALCULS DIVERS. Concrétion formée dans le ventricule droit du cerveau d'un cheval.

Cholestérine.....	58,0
Matière membraniforme et albumineuse.....	39,5
Sous-phosphate de chaux.....	2,5
	400,0

(*LASSAIGNE, Ann. de Ch. et de Ph., t. LXII, p. 223.*)

CALCUL qui s'était formé dans l'œil d'un homme aveugle.

Graisse claire, gluante.....	44,9
Sel marin avec une matière animale soluble.....	5,9
Mucus.....	20,3
Phosphate calcique.....	47,3
Carbonate calcique.....	8,4
Carbonate magnésique.....	4,4
Oxyde ferrique.....	0,9
Eau.....	3,0
	98,8

(*WÜRZER, Tr. de Ch. de Berzelius.*)

CALCUL nasal d'une femme âgée de 75 ans.

Phosphate calcique.....	79,56
Carbonate calcique.....	6,44
Sel marin.....	0,58
Matières animales.....	4,52
Eau.....	8,93
	400,00

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

CALCUL que rendit par le nez une personne sujette à de fréquents maux de tête.

Matière animale qui se réduit en mucus, albumine, fibrine, extrait de viande et graisse.....	23,3
Phosphate calcique.....	46,7
Carbonate calcique.....	21,7
Carbonate magnésique.....	8,0
	99,7

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

CALCUL. Concrétion de l'aorte.

Acide urique.....	44
Matière animale.....	6
Phosphate de chaux.....	62
Carbonate de chaux.....	46
— de magnésie.....	2
	400

(*LANDERER, Annuaire de Millon et Reiset, 1848, p. 455.*)

CALCUL. Ossification trouvée sur un cœur humain.

Matière cartilagineuse et phosphate de chaux à peu près à parties égales, avec un peu de carbonate de chaux.

(JOHN, *Écrits ch.*, t. V, p. 159.)

CALCUL. Ossification trouvée sur le cœur d'un cerf.

Matière animale membraneuse..... 8,3
Carbonate de chaux..... 66,7
Phosphate de chaux..... 25,0

100,0

(JOHN, *Écrits ch.*, t. V, p. 155.)

CALCUL du péricarde.

Matière organique dont une portion se dissolvait et se convertissait en colle par la coction dans l'eau, et consistait probablement en tissu de la membrane séreuse, tandis qu'une autre était soluble dans la potasse caustique, et fut considérée comme de l'albumine coagulée..... 24,3

Sous-phosphate calcique..... 65,3

Carbonate magnésique..... 6,5

Sulfure sodique et un peu de sulfate calcique..... 4,0

100,1

(PÉTROZ et ROBINET, *T. de Ch.* de Berzelius.)

CALCUL. Concrétion du péritoine.

Phosphate magnésique..... 10,320

Carbonate magnésique..... 27,660

Carbonate calcique..... 34,000

Graisse..... 4,470

Albumine soluble dans l'eau..... 1,670

Albumine soluble dans l'eau bouillante avec un peu de gypse..... 6,670

Eau..... 45,000

99,490

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

CALCUL. Ossification trouvée dans les veines d'un utérus de femme.

Matière membraneuse et phosphate de chaux, à peu près parties égales, avec peu de carbonate de chaux, et des traces d'hydrochlorates.

(JOHN, *Écrits ch.*, t. V, p. 126.)

CALCUL qui s'était formé à la partie utérine du placenta d'une femme.

Fibrine avec un peu de graisse de tissu cellulaire et albumine.... 46,1645

Phosphate calcique avec des traces de magnésie..... 43,6709

Carbonate calcique..... 3,1646

Eau..... 7,0000

100,0000

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

CALCUL de la prostate.

Sous-phosphate calcique..... 84,5

Carbonate calcique..... 0,5

Matière animale se comportant comme de l'albumine coagulée et combinée avec de l'albumine coagulée, etc., combinée avec du sous-phosphate calcique..... 15,0

100,0

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

CALCUL trouvé dans un poulmon.

Carbonate de chaux..... 82

Matière animale et eau..... 18

100

(CRAMPTON, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. IV, p. 630.)

CALCUL. Concrétion molle trouvée dans un sac particulier de la pulpe cérébrale d'un aliéné.

Graisse blanche..... 6,0

Albumine à moitié concrète..... 47,0

Matière cartilagineuse, insoluble dans la potasse..... 18,0

Sels à base d'ammoniaque, de potasse, de soude et de chaux environ..... 2,0

Eau..... 57,0

100,0

(JOHN, *Écrits ch.*, t. V, p. 102.)

CALCUL. Concrétion trouvée dans un goître de vache.

Matière animale et eau..... 35,0

Phosphate de chaux..... 64,0

Carbonate de chaux avec des traces de carbonate et de phosphate de magnésie..... 4,0

100,0

(PROUST, *Ann.* de Thomson, t. XIV, p. 232.)

CALICHE. Voy. SOUDE NITRATÉE DU PÉROU.

CALIPHITE.

Oxyde ferrique.....	28,80	28,79
Hyperoxyde manganique..	28,43	30,96
Eau.....	19,04	48,98
Acide silicique.....	42,40	42,49
Oxyde zincique.....	6,30	9,06
Chaux.....	2,55	
Acide titanique.....	1,20	»
Alumine.....	0,60	»
Magnésie.....	0,70	»
	<u>99,39</u>	<u>99,98</u>

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

CALOMEL. Voy. PROTOCHLORURE DE MERCURE.

CALP de Miltown.

Carbonate de chaux.....	68,0
Silice.....	48,0
Alumine.....	7,5
Oxyde de fer.....	2,0
Charbon et bitume.....	3,0
Eau.....	4,5
	<u>400,0</u>

(WALTER STEPHENS, *Journ. des Mines*, novembre 1813, p. 349.)

CALSTRON-BARYTE.

	Tr.	Calc.
Sulfate de baryte.....	65,55	65,22
Carbonate de strontiane...	22,30	20,64
— de chaux.....	12,50	14,27
	<u>400,35</u>	<u>400,10</u>

(SHÉPARD, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 195.)

CAMOMILLE (Anthemis pyrethrum).

Résine molle et âcre.....	4,7
Extrait amer.....	44,7
Gomme.....	20,0
Inuline.....	40,0
Ligneux contenant des matières solubles dans la potasse.....	25,0
Eau et perte.....	4,6
	<u>400,0</u>

(JOHN, *Ecrits ch.*, t. IV, p. 125.)

CAMPÈCHE.

Huile volatile.
Acide acétique.
Carbonate de potasse.
Muriate de potasse.
Sulfate de potasse.
Alumine.
Oxyde de fer.
— de manganèse.
Chaux.

Acide sulfurique.

Ilématine ou matière colorante rouge.

Substance résineuse ou huileuse en combinaison avec la précédente.

Oxalate de chaux.

Matière végéto-animale.

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 128.)

CAMPHÈNE. C⁹H⁸.

Carbone.....	87,30	87,29	87,05
Hydrogène.....	42,82	42,72	42,69
	<u>400,42</u>	<u>400,04</u>	<u>99,74</u>

Carbone.....	87,24	87,38
Hydrogène.....	42,69	42,85
	<u>99,93</u>	<u>400,23</u>

(CLAUSS, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 193.)

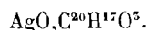
CAMPHOGÈNE. C²⁰H¹⁶.

Syn. : *Camphène.*

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone..	382,6	88,5	88,48	90,04
Hydrogène	50,0	44,5	44,52	40,30
	<u>432,6</u>	<u>400,0</u>		

(a) Calculé. — (b) DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 231. — (c) OPPERMANN, *id.*, t. LII, p. 404. — (d) DELALANDE, *id.*, 3^e série, t. I, p. 368.

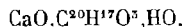
CAMPOLATE D'ARGENT.



	Tr.	Calc.	
Carbone.....	43,6	4530,4	43,78
Hydrogène.....	6,2	212,5	6,00
Argent.....	38,6	4354,6	38,68
Oxygène.....	44,6	400,0	44,54
	<u>400,0</u>	<u>3494,5</u>	<u>400,00</u>

(DELALANDE.)

CAMPOLATE DE CHAUX.



	Tr.		Calc.	
Carbone..	57,7	60,75	4530,4	60,9
Hydrogène	9,0	9,00	224,6	8,9
Oxygène..	49,4	46,05	400,0	46,0
Chaux....	44,2	44,20	356,0	44,2
	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>	<u>2544,0</u>	<u>400,0</u>

CAMPOLÈNE. C⁹H⁸.

	Calc.		Tr.	
Carbone..	344,34	87,4	87,2	87,3
Hydrogène.	50,00	42,6	42,9	42,7
	<u>394,34</u>	<u>400,0</u>	<u>400,4</u>	<u>400,0</u>

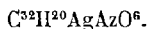
(DELALANDE.)

CAMPHOLONE. C¹⁹H¹⁷O.

	Tr.	Calc.	
Carbone	82,8	4453,8	82,3
Hydrogène	44,6	242,5	42,0
Oxygène	5,6	100,0	5,7
	400,0	4766,3	400,0

(DELALANDE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 127.)

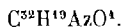
CAMPHORANILATE D'ARGENT.



	Tr.	Calc.	
Argent	28,5	408	28,27
Carbone	»	492	»
Hydrogène	»	20	»
Azote	»	44	»
Oxygène	»	48	»
		382	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 195.)

CAMPHORANILE.

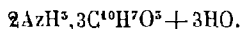


	Tr.	Calc.	
Carbone	74,3	492	74,7
Hydrogène	7,4	19	7,4
Azote	»	14	»
Oxygène	»	32	»
		257	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 192.)

CAMPHORATES D'AMMONIAQUE.

CAMPHORATE ACIDE.



	Calc.	Tr.	
Carbone	4446,56	54,34	53,57
Hydrogène	487,49	8,86	8,97
Azote	477,03	8,38	8,54
Oxygène	600,00	28,45	28,95
	2440,78	400,00	400,00

CAMPHORATE NEUTRE.

	Tr.	Calc.
Acide hydraté	400,00	400,00
Ammoniaque	47,40	46,97

MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 158.)

CAMPHORATE DE CHAUX.

Chaux	43
Acide camphorique	50
Eau	7
	100

(BOUILLON-LAGRANGE, *Ann. de Ch.*, t. XXVII, p. 24.)

CAMPHORATE DE CUIVRE.

	Tr.	Calc.
Acide anhydre	400,00	400,00
Bioxyde de cuivre	42,89	43,03

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 159.)

CAMPHORATES D'ÉTHYLE.

CAMPHORATE NEUTRE. VOY. ÉTHER CAMPHORIQUE.

CAMPHORATE ACIDE. VOY. ACIDE CAMPHOVINIQUE.

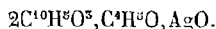
CAMPHORIDE. VOY. BENOÏNE.

CAMPHORYLE. C¹⁰H⁷O.

	Calc.	Tr.	
Carbone	382,18	80,4	80,0
Hydrogène	43,68	9,4	9,7
Oxygène	50,00	10,5	10,3
	475,86	400,0	400,0

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 330.)

CAMPHOVINATE D'ARGENT.



Acide	400,00	2770,77
Oxyde d'argent	52,39	4454,60

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 166.)

CAMPHRE. C¹⁰H⁸O.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	74,38	77,38	382,6
Hydrogène	40,67	44,44	50,0
Oxygène	44,61	44,48	50,0
Azote	0,34	»	»
	400,00	400,00	482,6

	(d)	(e)
Carbone	79,48	84,763
Hydrogène	40,36	9,702
Oxygène	40,46	8,535
	400,00	400,000

(a) TH DE SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 277. — (b) (c) (d) URE, *id.*, t. XXIII, p. 281. — (e) LIEBIG, *id.*, t. XLVII, p. 100.

CAMPHRE.

Carbone.	78,51	80,40	78,51
Hydrogène.	10,35	10,52	10,42
Oxygène.	11,14	9,38	11,37
	100,00	100,00	100,00

Carbone.	»		79,50
Hydrogène.	10,44		10,46
Oxygène.	»		10,04
			100,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 227.)

CAMPHRE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.	79,04	79,05	79,02	78,3
Hydrogène.	10,54	10,52	10,57	10,8
Oxygène.	10,48	10,43	10,41	10,9
	100,00	100,00	100,00	100,0

(a) LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 210. — (b) (c) DUMAS et STASS, *id.*, 3^e série, t. I, p. 49. — (d) GERHARDT, *id.*, 3^e série, t. VII, p. 290.)

CAMPHRE ARTIFICIEL. C²⁰H¹⁷Cl.

Carbone.	72,80723	72,80723
Hydrogène.	9,47942	8,98047
Chlore.	17,71335	18,21260
	100,00000	100,00000

(OPPERMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 237.)

CAMPHRE ARTIFICIEL DE CITRON.

	Tr.		
Carbone.	57,96	58,09	57,97
Hydrogène.	8,74	8,54	8,54
Chlore.	33,33	33,37	33,52
	100,00	100,00	100,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, p. 405.)

CAMPHRE DE CITRON. C¹⁰H⁸Cl.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.	57,2	57,7	57,4
Hydrogène.	8,7	8,8	8,8
Chlore.	34,1	33,7	33,8
	100,0	100,2	100,0

	(4)	(5)	(6)
Carbone.	57,3	57,5	57,2
Hydrogène.	8,7	8,7	8,6
Chlore.	34,0	33,8	34,2
	100,0	100,0	100,0

(1) (2) *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXVII, p. 86. — (3) *Id.*, p. 92. — (4) (5) Camphre d'élémi, *id.*, t. XXVII, p. 90. — (6) Calculé.

CAMPHRE ARTIFICIEL DE TÉRÉBENTHINE.

	Tr.				
Carb.	70,5	70,0	60,7	70,1	70,4
Hydr.	9,8	9,7	9,9	10,0	9,8
Chlore	19,7	20,3	19,4	19,9	20,4
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

	Calc.	
Carbone.	382,6	70,03
Hydrogène.	53,4	9,72
Chlore.	110,6	20,25
	546,3	100,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 402.)

CAMPHRE DE TÉRÉBENTHINE et chlore.

	C ²⁰ H ¹² Cl ⁴ .	
	Tr.	Calc.
Carbone.	44,24	44,35
Hydrogène.	4,84	4,54
Chlore.	50,94	54,14
	99,99	100,00

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

CAMPHRONE. C⁵⁰H²O.

	Tr.	Calc.
Carbone.	85,90	86,1
Hydrogène.	10,24	10,3
Oxygène.	3,86	3,6
	100,00	100,0

(FREMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 17.)

CANAANITE.

Silice.	53,366
Alumine.	40,380
Protoxyde de fer.	4,499
Id. de chaux.	25,804
Magnésie.	1,624
Acide carbonique.	4,000
	99,673

(DANA, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 753.)

CANCER de la lèvres.

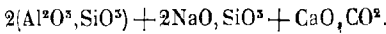
Substance protéineuse.	9,00
Albumine soluble.	1,30
Glutine.	0,83
Matières extractives.	1,25
Graisse.	2,70
Eau.	84,92
	100,00

Cendres sur 400 parties :

Chlorure sodique.....	40,08
Sulfate sodique.....	2,04
Phosphates alcalins avec carbonate.....	63,88
Phosphates terreux avec fer.....	24,00
	400,00

(BIBRA, *Archiv F. physiol.* Heilkunde, v. Roder, u. Wunderlich IV, Jahrg IV, Heft. S. 536-581.)

CANCRINITE.



	(a)	(b)
Silice.....	40,39	40,26
Alumine.....	28,29	28,24
Chaux.....	7,06	6,34
Soude.....	47,38	47,66
Potasse.....	0,57	0,82
Traces de chlore.....	6,38	6,38
	400,27	99,70

	(c)	(d)	
Silice.....	39,44	40,58	
Alumine.....	28,98	28,57	
Chaux.....	8,03	20,20	
Soude.....	47,65	3,50	
Acide carbonique »		6,40	
Traces de chlore 6,23		0,89	} protox. fer. - mangan.
	400,00	400,44	

(a) (b) G. ROSE. — (c) SCHEERER. — (d) HERMANN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 263.

CANCRINITE de Litchfield.

Silice.....	37,42	37,89	37,84	37,20
Alumine.....	27,70	27,39		
Oxyde de manganèse 0,86		0,64	} 28,26	27,59
Perox. de fer. trac.		trac.		
Chaux.....	3,94	3,88	3,82	5,26
Soude.....	20,98			} 20,46
Potasse.....	0,67	21,24	20,94	
Chlore.....	trac.	»	»	»
Acide carbon. et eau... 8,77		8,77	8,77	9,20

(WHITNEY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 168.)

CANCRINITE. Stroganowite.

Silice.....	40,58
Alumine.....	28,57
Chaux.....	20,20
Soude.....	3,50
Acide carbonique.....	6,40
Oxyde de fer et de manganèse.....	0,89
	400,44

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 174.)

CANDITE. Voy. SPINELLE.

CANNE A SUCRE.

CANNE A SUCRE de Malaga.

Principe aromatique particulier au rhum.
Matière extractive.
Sucre ordinaire.
Sucre incristallisable.
Gomme.
Amidon vert.
Acide malique et sulfate de chaux.

(PROUST, *Nouv. J. de Gehl.*, t. II, p. 88.)

CANNE A SUCRE. Vesou.

Eau.....	3433,00
Sucre cristallisé.....	832,00
Résidu incristallisable sec.....	30,00
Cérine.....	0,30
Cire verte.....	4,06
Matière organique particulière...	4,64
Albumine sèche.....	0,30
	3998,27

(PLACNE, *C. R.*, t. X.)

CANNE A SUCRE. Vesou de la canne créole.

	(1)	(2)
Matières solides.....	24,2	24,3
Eau.....	78,8	78,7
	400,0	400,0

(1) C. de Cuba. — (2) C. d'Otaïti.

	(1)	(2)
Sucre.....	209,4	209,0
Eau.....	788,0	787,0
Sels minéraux.....	4,4	4,7
Autres prod. organ.....	4,2	2,3
	400,0	400,0

(1) C. de Cuba. — (2) C. d'Otaïti.

CANNE fraîche créole.

	(1)	(2)
Eau.....	65,9	72,4
Sucre et matières organiques et inorganiques.....	47,7	48,0
Ligneux.....	46,4	9,9
	400,0	400,0

(1) C. de Cuba. — (2) C. d'Otaïti.

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XI, p. 40.)

CANNE A SUCRE. Composition de 4000 parties de vesou de la Martinique, d'une densité de 1088 marquant 41°,8 à l'aréomètre de Baumé.

Sucres.....	209
Sels minéraux.....	47
Produits organiques.....	2
Eau.....	772
	<u>4000</u>

(PÉLIGOT.)

CANNE A SUCRE. 40 litres de jus de canne à sucre, sans addition de chaux, ont donné 15 gr. d'écume ainsi composés :

Cérosie.....	7,5
Matière verte.....	4,5
Albumine et ligneux.....	3,4
Phosphate de chaux.....	0,5
Silice.....	2,1
	<u>45,0</u>

(AVEQUIN, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VI, p. 517.)

CANNE A SUCRE. 4000 k. de canne contiennent 460 à 490 k. de sucre cristallisable.

1000 k. de canne rendent dans les colonies seulement 60 à 80 k. de sucre et 25 à 30 k. de mélasse.

CANNE A SUCRE. Bagasse ou résidu ligneux, après compression, contient :

Sucres.....	79	73
Mélasse.....	30	27
Bagasse.....	386	395
Eau.....	505	505
	<u>1000</u>	<u>1000</u>

(DUPUY.)

400 parties de canne fraîche contiennent :

Matière sèche.....	30	} 48 sucre. 40 tissu. 2 eau.
Eau.....	70	
	<u>400</u>	

400 parties de canne desséchée contiennent

Sucres.....	60,0
Tissu.....	33,4
Eau.....	6,6
	<u>100,0</u>

(T. de Ch. de Dumas, t. VI, p. 223.)

CANNE A SUCRE. Composition des cendres trouvée par l'expérience.

Silice.....	45,78	42,81	45,50	40,85	46,24	49,74	44,68	17,04	25,78	51,93	47,79	54,22
Acide phosphor.....	3,75	7,97	8,16	4,53	8,12	6,53	4,84	7,12	6,06	13,28	2,85	7,96
Acide sulfurique.....	6,64	10,92	4,56	10,80	7,48	6,37	7,67	7,70	5,94	3,30	5,25	1,91
Chlore.....	2,70	1,02	8,85	5,47	2,39	2,36	4,34	14,33	9,70	2,40	8,75	2,70
Chaux.....	9,13	13,17	8,73	8,96	5,75	5,07	4,45	2,26	5,74	10,59	11,40	14,27
Magnésie.....	3,65	9,86	4,41	6,84	15,53	12,94	11,78	3,80	5,36	5,61	5,51	5,27
Potasse.....	27,32	11,99	15,00	21,39	11,87	13,62	16,81	39,51	37,40	10,04	17,29	11,59
Soude.....	1,03	2,26	4,79	1,16	2,62	3,37	5,43	8,24	4,02	2,85	1,16	2,08
	<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>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

Composition des cendres calculée en considérant le chlore à l'état de chlorures.

Silice.....	45,97	42,90	46,46	41,37	46,48	50,00	45,13	17,64	26,38	52,20	48,73	54,59
Acide phosphor.....	3,76	7,99	8,23	4,59	8,16	6,56	4,88	7,37	6,20	13,04	2,90	8,04
Acide sulfurique.....	6,66	10,94	4,65	10,93	7,52	6,40	7,74	7,97	6,08	3,31	5,35	1,93
Chaux.....	9,16	13,20	8,91	9,11	5,78	5,09	4,49	2,34	5,87	10,64	11,62	14,36
Magnésie.....	3,66	9,88	4,50	6,92	15,61	13,01	11,90	3,93	5,48	5,63	5,61	5,29
Potasse.....	25,50	12,01	10,63	15,99	11,93	13,69	16,97	32,93	31,21	10,09	7,46	11,14
Soude.....	"	1,39	"	"	0,57	1,33	1,64	"	"	0,80	"	"
Chlorure potass.....	3,27	"	7,41	8,96	"	"	"	10,70	11,14	"	16,06	0,84
Chlorure sodique.....	2,02	1,69	9,21	2,13	3,95	3,92	7,25	17,12	7,64	4,29	2,27	3,83
	<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>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(STENHOUSE, *Revue sc. et ind.*, t. XXIV, p. 344.)

CANNELLE.

Huile âcre volatile.
 Résine aromatique.
 Matière colorante extractive.
 Matière qu'on extrait par l'eau chaude.
 Gomme.
 Amidon.
 Fibre ligneuse.
 Albumine.
 Acétate et hydrochlorate de potasse.
 Oxalate, acétate et hydrochlorate de chaux.

(HENRY, *Manuel pour les Ch.*, 1821, p. 104.)

CANNELLE de la Guyane.

Huile volatile d'une saveur piquante. ...
 Tannin, environ..... 8
 Gomme.....
 Sels à base de potasse et de chaux.....

(VALQUELIN.)

CANNELLE BLANCHE.

Matière sucrée particulière.
 Matière amère particulière.
 Résine.
 Huile volatile âcre et brûlante.
 Albumine.
 Gomme.
 Amidon.
 Quelques sels.

(PETROZ et ROBINET, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 200.)

CANNELLE GIROFLÉE.

Huile volatile..... 0,8
 Résine insipide brune rougeâtre..... 4,0
 Matière extractive gommeuse..... 14,6
 Fibre ligneuse avec une matière ana-
 logue à la bassorine..... 64,3
 Eau et perte..... 16,3
 100,0

(BECHOLZ, *Manuel pour les Ch.*, 1814, p. 1.)

Résine de cannelle. C⁵⁰H¹⁸O⁴.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	79,52	79,62
Hydrogène.....	6,40	6,50
Oxygène.....	14,08	13,88
	100,00	100,00

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

CANNELSTEIN.

Silice.....	38,80
Chaux.....	31,25
Alumine.....	21,20
Oxyde de fer.....	6,50
Perte.....	2,25
	100,00

(KLAPROTH, *Journ. des Mines*, octobre 1807, p. 317.)

CANTALITE. Vgy. PECHSTEIN.**CANTHARIDES.**

Phosphate de magnésie.
 Acide acétique libre.
 Acide urique.
 Liquide huileux jaune rouge, âcre, caus-
 tique.
 Matière grasse.
 Parenchyme.

(ROBIQUET, *Ann. de Ch.*, t. LXXVI, p. 302.)

CANTHARIDES.

	Gros.	Grains.
Albumine.....	2	4
Extrait aqueux, acide et âcre..	4	2
Huile verte semblable à la cire..	4	8
Phosphate calcique.....	»	42
Carbonate calcique.....	»	2
Sulfate et chlorure calciques..	»	4
Oxyde ferrique.....	»	2
Tissu insoluble.....	4	36
	8	70

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

CANTHARIDES.

Carbone.....	48,64
Hydrogène.....	5,99
Oxygène.....	36,29
Azote.....	9,08
	100,00

(URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385.)

CANTHARIDINE. C¹⁰H⁶O⁴.

	Tr.		
Hydrogène.....	6,23	6,22	6,19
Carbone.....	64,24	64,85	61,55
Oxygène.....	32,53	34,93	32,26
	100,00	100,00	100,00

	Calc.	
Hydrogène.....	74,9	6,04
Carbone.....	764,4	64,68
Oxygène.....	400,0	32,28
	1239,3	100,00

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 160.)

CAOUTCHOUC.

Le suc qui contient le caoutchouc renferme :

Caoutchouc.....	31,70
Albumine végétale.....	4,90
Cire.....	traces.
Matière azotée amère soluble dans l'eau et l'alcool.....	7,43
Matière soluble dans l'eau et insoluble dans l'alcool.....	2,90
Eau contenant un peu d'acide libre.....	56,37

400,00

(FARADAY.)

CAOUTCHOUC. 400 grammes de caoutchouc distillés ont produit :

Gaz hydrogène carboné et gaz acide carbonique.....	43,75
Huile brune bitumineuse.....	73,00
Eau légèrement acidulée.....	4,50
Charbon.....	6,25
Cendres.....	5,50

400,00

(KLAPROTH, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 437.)

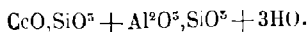
CAOUTCHOUC. Formule du caoutchouc.

C¹⁰⁷.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	87,2	87,5	90,00
Hydrogène.....	42,8	42,5	9,44
Oxygène.....	»	»	0,88
	400,0	400,0	99,99

(a) (b) FARADAY, *T. de Ch.* de Berzelius. —(c) URE, *T. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 384.

(T. de Ch. de Berzelius.)

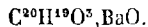
CAOUTCHOUC FOSSILE. Voy. BITUME ÉLASTIQUE.**CAPORCIANITE.**

Acide silicique.....	52,8
Alumine.....	21,7
Oxyde ferrique.....	0,4
Chaux.....	41,3
Magnésie.....	0,4
Potasse.....	4,4
Soude.....	0,2
Eau.....	43,4

400,7

(ANDERSON, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 110.)

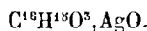
Voy. SCOLÉZITE.

CAPRATE DE BARYTE.

Carbone.....	50,26	50,27
Hydrogène.....	7,94	7,83
Oxygène.....	40,43	40,20
Oxyde de baryum.....	34,70	34,70

400,00 400,00

(REDTENBACHER.)

CAPRILATE D'ARGENT.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	37,88	38,269
Hydrogène.....	5,90	5,960
Oxygène.....	40,44	9,552
Oxyde argentique.....	46,08	46,249

400,00 400,000

(REDTENBACHER.)

CAPRILATE DE PLOMB.

Carbone.....	39,08
Hydrogène.....	6,47
Oxygène.....	9,28
Oxyde de plomb.....	43,27

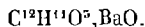
(LERCH.)

CAPROATE D'ARGENT.

Carbone.....	32,22	32,18
Hydrogène.....	4,95	4,94
Oxygène.....	44,40	44,45
Oxyde d'argent.....	51,73	51,73

400,00 400,00

(LERCH.)

CAPROATE BARYTIQUE.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	39,26	39,268	39,58
Hydrogène.....	5,95	5,980	5,94
Oxygène.....	43,32	43,070	43,04
Baryte.....	44,47	44,682	44,47

400,00 400,000 400,00

	(d)	(e)	(f)
Carbone.....	39,53	39,23	»
Hydrogène.....	6,27	6,09	3,95
Oxygène.....	42,73	43,24	»
Baryte.....	44,47	44,47	44,47

400,00 400,00

(a) REDTENBACHER, *Rapp.* de Berzelius, 1815. —(b) Calculé. — (c) (d) (e) (f) LERCH, *Rev. sc. et ind.*, t. XVI, p. 502.

CARAPA. Écorce.

Matière alcaline.
Acide kinique.
Matière rouge insoluble
— — soluble.
— — grasse verte.
Sel de chaux, peut-être du kinaté.

(PETROZ et ROBINET, *J. de Pharm.*, août 1821, p. 361.)

CARBAZOTATE DE BARYTE.

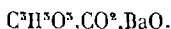
Acide carbazotique	75,32	76,40
Baryte	24,68	23,90
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVII, p. 290.)

CARBOBENZIDE. Voy. BENZONE.

CARBOCÉRINE. Voy. CÉRIUM CARBONATÉ.

CARBOMÉTHYLATE DE BARYTE.

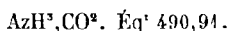


Carbone	229,56	42,7
Hydrogène	37,50	2,0
Oxygène	300,00	46,6
Carbonate de baryte	4232,26	68,7
	<u>4799,32</u>	<u>400,0</u>

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIV, p. 8.)

CARBONATES D'AMMONIAQUE.

CARBONATE NEUTRE ANHYDRE.



Acide carbonique	56,34
Ammoniaque	43,69
	<u>400,00</u>

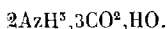
(DULONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 395.)

CARBONATE NEUTRE CRISTALLISÉ.

	(a)	(b)	(c)
Acide carbonique	45	50,09	50,32
Ammoniaque	43	39,27	39,20
Eau	42	40,64	40,28
	<u>400</u>	<u>400,00</u>	<u>99,80</u>

(a) BERGMANN, *Él. de Ch.* de Chaptal, t. I, p. 191.
— (b) (c) HUNEFELD, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.

SESQUICARBONATE D'AMMONIAQUE.



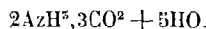
Ammoniaque	244,5	28,9
Acide carbonique	444,8	55,9
Vap. d'eau	442,5	45,2
	<u>741,8</u>	<u>400,0</u>

SESQUICARBONATE D'AMMONIAQUE. Variété du commerce de Londres.

Acide carbonique	55,70	400,00
Ammoniaque	26,47	46,98
Eau	48,43	»
	<u>400,00</u>	

(THOMSON, *Syst. de Ch.*, t. II, p. 451.)

SESQUICARBONATE D'AMMONIAQUE. Autre.



	Tr.	Calc.
Acide carbonique	45,35	45,55
Ammoniaque	23,69	23,56
Eau	30,96	30,89
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

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

BICARBONATE D'AMMONIAQUE.



Ammoniaque	214,5	21,6	49,0
Acide carbonique	553,0	55,8	56,0
Vapeur d'eau	225,0	22,6	25,0
	<u>992,5</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(SCHROEDER, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. II, p. 442.)

CARBONATE D'ARGENT. AgO, CO².

Acide carboniq.	2,75	45,74	275,00
Oxyde d'argent.	44,75	84,29	4451,64
	<u>47,50</u>	<u>400,00</u>	<u>4726,64</u>

(BERGMANN, t. XI, p. 391.)

CARBONATES DE BARYTE.

CARBONATE NEUTRE. BaO, CO².

	(a)	(b)	(c)	(d)
Baryte	78	79	78	77,904
Acide carbonique	22	24	22	22,096
	<u>400</u>	<u>400</u>	<u>400</u>	<u>400,000</u>

	(e)	(f)	(g)
Baryte	400,00	956,93	77,66
Acide carboniq.	352,57	275,33	22,34
	<u>452,57</u>	<u>4232,26</u>	<u>400,00</u>

(a) (b) BUCHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LVIII, p. 124. —
(c) CLEMENT et DESORMES, *id.*, t. XLIII, p. 305. —
(d) BERZELIUS, *id.*, t. LXXIX, p. 156. — (e) *Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 626. — (f) (g) Calcule.

SESQUICARBONATE. 2BaO, 3CO².

	Tr.	Calc.
Baryte	68,5	69,8
Acide carbonique	34,5	30,2
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 288.)

BICARBONATE DE BARYTE. BaO,2CO².

Acide carbonique.....	36,62	550,00
Baryte.....	63,38	956,88
	<u>400,00</u>	<u>1406,88</u>

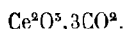
CARBONATE DE BARYTE ET DE CHAUX. Voy. BARYTO-CALCITE.

CARBONATE DE CADMIUM. CdO,CO².

Acide carbonique.....	25,453	275,00
Oxyde de cadmium.....	74,547	796,77
	<u>400,000</u>	<u>1071,77</u>

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 80.)

CARBONATE DE CERIUM.



Acide carbonique.....	36,17	
Oxyde de cérium.....	63,83	
	<u>400,00</u>	

(HISINGER, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 112.)

CARBONATE DE CHAUX. CaO,CO².

Acide carbonique.....	275,00	43,5
Chaux.....	356,02	56,5
	<u>631,02</u>	<u>400,0</u>

Voy. CHAUX CARBONATÉE.

CARBONATE DE CHAUX ET DE SOUDE.

Gangue talqueuse.....	5,0
Peroxyde de fer.....	4,0
Chaux.....	39,5
Soude.....	8,2
Perte par la calcination, 0,460;	

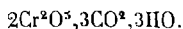
On en déduit l'acide d'après les bases.

Acide carbonique.....	36,3
Eau.....	9,7
Ou bien :	
Gangue.....	5,0
Peroxyde de fer.....	4,0
Carbonate de chaux.....	70,0
Carbonate de soude.....	14,0
Eau.....	9,7
	<u>99,7</u>

(MATTEUCCI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLII, p. 315.)

Voy. GAY-LUSSITE.

CARBONATE DE CHROME.



Oxyde de chrome.....	77,48
Acide carbonique.....	46,04
Eau.....	6,54
	<u>400,00</u>

CARBONATES DE COBALT.

CARBONATE NEUTRE. CoO,CO².

Oxyde de cobalt.....	62,92	468,99
Acide carbonique.....	37,08	275,00
	<u>400,00</u>	<u>743,99</u>

CARBONATE SESQUIBASIQUE.

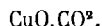
Protoxyde de cobalt.....	938	69
Acide carbonique.....	414	31
	<u>1349</u>	<u>100</u>

CARBONATES DE CUIVRE.

CARBONATE DE PROTOXYDE. Cu²O,CO².

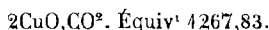
Acide carbonique.....	23,67	275,00
Oxyde de cuivre.....	76,33	894,39
	<u>400,00</u>	<u>1466,39</u>

CARBONATE NEUTRE DE BIOXYDE.



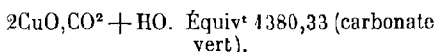
Acide carbonique.....	35,80	275,00
Oxyde noir de cuivre.....	64,20	495,69
	<u>400,00</u>	<u>770,69</u>

CARBONATE BIBASIQUE anhydre.



Acide carbonique.....	21,80
Bioxyde de cuivre.....	78,20
	<u>400,00</u>

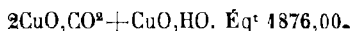
CARBONATE BIBASIQUE hydraté.



Acide carbonique.....	20,03
Bioxyde de cuivre.....	74,82
Eau.....	8,15
	<u>400,00</u>

Voy. CUIVRE CARBONATÉ.

CARBONATE BIBASIQUE bleu.



Acide carbonique.....	44,74
Oxyde de cuivre.....	79,27
Eau.....	5,99
	<u>400,00</u>

CARBONATE BIBASIQUE.

Cuivre.....	400
Oxygène.....	25
Acide carbonique.....	46
Eau.....	10
	<u>484</u>

(PROUST, *Ann. de Ch.*, t. XXXII, p. 29.)

CARBONATE BIBASIQUE. Cendres bleues.

Acide carbonique.....	30,0
Cuivre.....	50,0
Oxygène.....	9,7
Chaux.....	7,0
Eau.....	3,3
	400,0

(PELLETIER, *Ann. de Ch.*, t. XVI, p. 47.)

CARBONATE BIBASIQUE.

Peroxyde de cuivre.....	67,6
Acide carbonique.....	24,4
Eau.....	5,9
Impuretés et humidités.....	2,4
	400,0

(PHILLIPS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 47.)

CARBONATE DE FER. FeO,CO².

Acide carbonique.....	38,63	275,00
Protoxyde de fer.....	61,37	439,20
	400,00	714,20

SOUS-CARBONATE DE FER.

Acide.....	24
Oxyde.....	76
	400

(BERGMAN, t. XI, p. 392.)

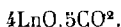
Voy. FER CARBONATÉ.

CARBONATE DE GLUCINE.

Glucine.....	47,53
Acide carbonique.....	47,57
Eau.....	34,90
	400,00

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

CARBONATES DE LANTHANE.



	Tr.	Calc.	
Oxyde lanthanique	67,56	2800	67,06
Acide carbonique	32,44	4375	32,94
	400,00	4475	400,00

(HERMANN.)

CARBONATE DE LANTHANE. Autre. LnO,CO².

	Tr.	Calc.	
Oxyde lanthanique	74,73	700	74,79
Acide carbonique...	28,27	275	28,21
	400,00	975	400,00

(HERMANN.)

CARBONATE DE LANTHANE. 3LnO,CO²,3HO.

	Tr.	Calc.	
Oxyde lanthanique	75,7	2100,0	77,42
Acide carbonique	40,8	275,0	40,43
Eau.....	43,5	337,4	42,45
	400,0	2712,4	400,00

(HISINGER, *Revue sc. et ind.*, t. XVI, p. 228.)

CARBONATE DE LITHINE. LiO,CO².

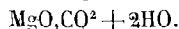
Lithine.....	227,80	45,28
Acide carbonique.....	275,32	54,72
	503,12	400,00

CARBONATES DE MAGNÉSIE.

CARBONATE NEUTRE anhydre. MgO,CO².

Magnésie.....	258,36	48,44
Acide carbonique.....	275,32	54,59
	533,68	400,00

CARBONATE NEUTRE hydraté.



Acide carbonique.....	31,69
Magnésie.....	29,62
Eau.....	38,69
	400,00

CARBONATE DE MAGNÉSIE artificiel.

	(a)	(b)	(c)
Magnésie.....	33	42	30
Acide carbonique.....	32	35	30
Eau.....	35	23	40
	400	400	400

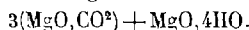
	(d)	(e)	(f)
Magnésie.....	48	46,00	29,583
Acide carbonique..	30	54,40	34,503
Eau.....	22	2,40	38,944
	400	400,00	400,000

(a) (b) (c) HABERLE et BUCHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 77. — (d) KIRWAN et BERGMANN, *El. de Ch.* de Chaptal, t. II, p. 54. — (e) VICAT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, LXXVII, p. 94. — (f) BERZELIUS, *id.*, t. I, p. 378.

BICARBONATE. MgO,2CO².

Acide carbonique.....	68,45	550,00
Magnésie.....	31,85	258,35
	400,00	808,35

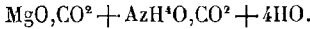
BICARBONATE. Magnésie blanche.



Acide carbonique.....	45,74
Magnésie.....	58,72
Eau.....	25,57
	400,00

Voy. MAGNÉSIE CARBONATÉE.

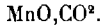
CARBONATE DOUBLE DE MAGNÉSIE ET D'AMMONIAQUE.



Magnésic	15,92	15,77	15,8	16,28
Acide carbon.	35,00	34,90	»	34,70
Hydrogène	»	6,70	»	6,34
Azote	»	11,60	»	11,17
Oxygène	»	34,03	»	31,54
		<u>400,00</u>		<u>400,00</u>

(FAVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. X, p. 476.)

CARBONATE DE MANGANÈSE.



Acide carbonique	38,27	275,00
Protoxyde de manganèse	61,73	445,88
	<u>400,00</u>	<u>720,88</u>

CARBONATES DE MERCURE.

CARBONATE DE BIOXYDE. $HgO,CO^2.$

Acide carbonique	16,83	275,00
Bioxyde de mercure	83,17	1365,82
	<u>400,00</u>	<u>1640,82</u>

CARBONATE DE PROTOXYDE. $Hg^2O,CO^2.$

Acide carbonique	9,54	275,00
Protoxyde de mercure	90,49	2631,64
	<u>400,00</u>	<u>2906,64</u>

CARBONATE DE MOLYBDÈNE.



Acide carbonique	28,35	275,00
Oxyde de molybdène	71,65	698,52
	<u>400,00</u>	<u>973,52</u>

CARBONATE DE MORPHINE.

Acide	28
Morphine	22
Eau	50
	<u>400</u>

(CHOULANT, *Syst. de Ch.* par Thomson, *Supplément*, p. 450.)

CARBONATES DE NICKEL.

SOUS-CARBONATE. $2NiO,CO^2,7HO.$

Protoxyde	469	47,5
Acide	137	14,0
Eau	392	38,5
	<u>998</u>	<u>400,0</u>

SESQUICARBONATE. $2NiO,3CO^2,5HO.$

Protoxyde	938	48,3
Acide	414	21,0
Eau	562	30,7
	<u>1914</u>	<u>400,0</u>

CARBONATE NEUTRE anhydre.

Oxyde de cobalt	63,4	469
Acide carbonique	36,9	276
	<u>400,0</u>	<u>745</u>

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 62.)

CARBONATE DE PALLADIUM.

Acide carbonique	275,00	26,52
Oxyde de palladium	765,90	73,48
	<u>4040,90</u>	<u>400,00</u>

CARBONATE DE PLATINE. $PtO,CO^2.$

Oxyde de platine	82,83	1333,50
Acide carbonique	17,17	276,00
	<u>400,00</u>	<u>4609,50</u>

CARBONATE PLATINIQUE AMMONIACAL.

	Tr.		
Platine	49,00	49,70	49,75
Chlore	9,00	9,00	»
Azote	»	14,70	»
Hydrogène	2,97	3,00	3,00
Carbone	2,98	3,00	3,00
Oxygène	21,35	20,60	»
		<u>400,00</u>	

	Calc.	
Platine	2466	51,20
Chlore	443	9,20
Azote	700	14,50
Hydrogène	450	3,40
Carbone	450	3,40
Oxygène	900	18,70
	<u>4809</u>	<u>99,80</u>

(RAEWSKY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXII, p. 294.)

CARBONATE DE PLOMB. $PbO,CO^2.$

Syn. : Blanc de plomb ; céruse.

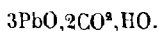
Protoxyde de plomb	4394,6	83,52	400,00
Acide carbonique	275,0	16,48	19,78
	<u>4669,6</u>	<u>400,00</u>	

CARBONATE DE PLOMB.

	(a)	(b)	(c)	(d)	(e)
Acide	15	16	16,15	16,33	16,5
Protoxyde	85	84	83,85	83,67	83,5
	<u>400</u>	<u>400</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,0</u>

(a) CHENEVIX, *Nicholson's Journ.*, p. 502. — (b) THOMSON, *Ann. de Ch.*, t. LX, p. 137. — (c) PROUST, *Journ. de Ph.*, t. LVI, p. 207. — (d) KLAPROTH, *Beitrag*, t. III, p. 165. — (e) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XC, p. 168. — *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 70.

CARBONATE SESQUIBASIQUE.



	Tr.	Calc.
Acide carbonique.	44,67	41,66
Oxyde plombique.	86,24	86,36
Eau	2,43	2,46
	<u>100,34</u>	<u>100,48</u>
		100,00

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

CARBONATE de Kremnitz desséché au bain-marie.

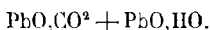
Acide carbonique.	44,34	44,26	44,30
Eau.....	2,24	2,24	2,26
Oxyde de plomb..	86,45	86,53	86,44
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

CARBONATE d'Offenbach.

Acide carbonique.	44,28	44,28	44,28
Eau.....	2,42	4,70	2,24
Oxyde de plomb..	86,60	87,02	86,54
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(LINK, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 448.)

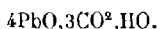
CARBONATE DE PLOMB HYDRATÉ.



	Tr.	Calc.
Oxyde de plomb.....	86,54	86,94
Eau.....	3,55	3,78
Acide carbonique.....	9,93	9,28
	<u>99,99</u>	<u>100,00</u>

(BONSDORF, *Répert. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 263.)

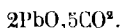
CARBONATE DE PLOMB HYDRATÉ. Autre.



	Tr.	Calc.
Acide carbonique.....	12,22	12,72
Oxyde plombeux.....	85,74	85,56
Eau.....	4,75	1,72
Acide acétique.....	0,42	»
	<u>99,83</u>	<u>100,00</u>

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

CARBONATE DE PLOMB HYDRATÉ.



Oxyde de plomb.....	80	80,2
Acide carbonique.....	20	49,8
	<u>100</u>	<u>100,0</u>

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 287.)

Voy. PLOMB CARBONATÉ.

CARBONATES DE POTASSE.

CARBONATE NEUTRE. KO, CO^2

	(a)	(b)	(c)	(d)
Potasse.....	587,945	68,48	67	67,59
Acide carbon.	275,320	34,82	33	32,44
	<u>863,235</u>	<u>100,00</u>	<u>100</u>	<u>100,00</u>

(a) (b) Calculé. — (c) VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 25. — (d) LONGCHAMPS, *id.*, t. IX, p. 30.

BICARBONATE. $\text{KO}, 4\text{CO}^2 + \text{HO}.$

	(a)	(b)
Potasse.....	= 587,945	54,72
Acide carbonique...	= 550,640	48,28
Carbonate anhydre..	4438,555	100,00
Eau.....	442,480	»
Sel cristallisé.....	4254,035	»

	(c)	(d)	(e)
Potasse.....	53,84	48,92	46
Acide carbonique..	49,49	42,04	47
Carbonate anhydre.	400,00	»	»
Eau.....	»	9,07	7
Sel cristallisé.....	»	100,00	100

(a) (b) Calculé. — (c) (d) BÉRAUD, *Ann. de Ch.*, t. LXXI, p. 48. — (e) VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 25.

SESQUICARBONATE. $2\text{KO}, 3\text{CO}^2.$

Potasse.....	4475,830	58,72
Acide.....	825,000	41,28
	<u>2000,830</u>	<u>100,00</u>

CARBONATE DE POTASSE.

Acide carbonique.....	20
Potasse.....	48
Eau.....	32
	<u>100</u>

(BERGMANN, *Él. de Ch.* de Chaptal, t. I, p. 189.)

CARBONATE DE POTASSE. Efflorescences salines du strass des vallées de Brohl et de Ton-nestein.

Sulfate de potasse.....	48,904
Muriate de potasse.....	48,273
Carbonate de potasse.....	43,872
Carbonate de soude.....	20,612
	<u>104,658</u>

(G. BICHOFF et J. NOEGGERATH, *das Gebirge in Rheinland Westphalen*, t. IV, p. 238.)

CARBONATE qui se vend à Angers sous le nom de potasse purifiée.

Eau.....	25,00
Hydrochlorate de soude.....	33,42
Sulfate de soude.....	7,50
Alumine.....	0,46
Oxyde de fer.....	0,46
Sulfate de chaux.....	0,50
Sous-carbonate de soude.....	29,39
Silice.....	2,46
	<hr/>
	97,99

(LEBRETON, *Journ. de Pharm.*, juin 1826, p. 314.)

CARBONATE DE POTASSE. Potasses du commerce.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
P. de Russie...	772	65	5	56	254
P. d'Amérique.	857	454	20	2	449
Perlasse.....	754	80	4	6	308
P. de Trèves...	72	165	44	24	499
P. de Dantzick.	603	452	14	79	304
P. des Vosges..	444	448	540	34	304

(1) Potasse réelle. — (2) Sulfate de potasse. — (3) Muriate de potasse. — (4) Résidu insoluble. — (5) Acide carbonique et eau.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XL, p. 284.)

CARBONATE DE POTASSE. Titre : potasse pure pour 100 parties.

Perlasse d'Amérique, 1 ^{re} sorte..	60 à 63
Potasse caustique, en masse rougeâtre, d'Amérique, 1 ^{re} sorte..	60 à 63
Perlasse d'Amérique, 2 ^e sorte..	50 à 55
Potasse caustique, en masse grisâtre, d'Amérique, 2 ^e sorte..	50 à 55
Potasse blanche de Russie.....	52 à 58
Potasse blanche de Dantzick....	45 à 52
Potasse bleue de Dantzick.....	45 à 52

(DESCROIZILLES aîné, *Ann. de Ch.*, t. IX, p. 35.)

CARBONATE DE POTASSE.

Potasse d'Illyrie.....	93,80
Potasse de Bohême.....	94,60
— de Saxe.....	64,20
— d'Heidelberg.....	68,00
— de Casan.....	69,58
— d'Amérique.....	50 à 63
— de Russie.....	52 à 58
— de Dantzick.....	45 à 52

Principes constituants des potasses.

1^o Sels solubles qui ne manquent jamais.

Carbonate neutre de potasse.
Sulfate de potasse.
Chlorure de potassium.
Silicate de potasse.

Sels solubles qui se rencontrent quelquefois.

Carbonate de soude.
Phosphate de potasse.
Sulfure de potassium.
Manganate de potasse.
Sesquicarbonat de potasse.
Potasse caustique.
Matières organiques.

Principe insoluble qui ne manque jamais.

Silice.

Sels insolubles qui se rencontrent quelquefois.

Silicate de chaux.
Phosphate de chaux.
Carbonate de chaux.
Phosphate de magnésie.
Carbonate de magnésie.
Oxyde ferrique.
Oxyde manganéux.
Alumine, sable, charbon.

(BERNARD, *C. R.*, t. XXII, p. 354.)

CARBONATE DE POTASSE. Quantité de cendres et de potasse qu'on peut retirer de différentes plantes.

	Cendres.	Potasse.
Saule.....	2,80000	0,28500
Orme.....	2,36727	0,39000
Chêne.....	4,35485	0,45343
Peuplier.....	4,23476	0,07484
Charme.....	4,12830	0,12540
Rêtre.....	0,58432	0,44572
Sapin.....	0,34433	»
Branches de vignes...	3,37900	0,55000
Ortie commune.....	40,67186	2,50330
Chardon commun....	4,04265	0,53734
Fougère.....	4,00781	0,62590
Chardon des vaches..	10,50000	4,96603
Grand jonc de rivière.	3,85395	0,72234
Jonc à plumasseau...	4,33593	0,50844
Tiges de maïs.....	8,86000	4,75000
Absinthe.....	9,74400	7,30000
Fumeterre.....	24,90000	7,90000
Trèfle des prés.....	»	0,07800
Vesces.....	»	2,75000
Fèves avec leurs tiges.	»	2,00000

(PERTUIS et KIRVAN, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. IV, p. 212.)

CARBONATE DE POTASSE. Cendres perlées de Dantzick.

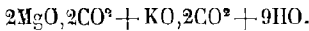
Gaz acide carbonique.....	1230
Eau.....	414
	<hr/>
A reporter....	1644

	Report....	4644
Sulfate de potasse.....		505
Sulfate de soude.....		36
Terre.....		98
		<hr/>
		2283
Alcali pur.....		3477
		<hr/>
		5760

(RICHARD KIRVAN, *Ann. de Ch.*, t. XVIII, p. 177.)

Voy. CENDRES.

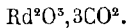
CARBONATE DOUBLE DE POTASSE ET DE MAGNÉSIE.



	Tr.	Calc.
Potasse.....	48,28	48,28
Magnésie.....	45,99	46,00
Acide carbonique.....	34,49	34,42
Eau.....	34,24	34,60
	<hr/>	<hr/>
	100,00	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 372.)

CARBONATE DE RHODIUM.



Acide carbonique.....	825,00	34,40
Oxyde de rhodium.....	4602,70	65,90
	<hr/>	<hr/>
	2427,70	400,00

CARBONATES DE SOUDE.

CARBONATE NEUTRE. NaO, CO² + 10HO.

Soude.....	390,92	58,57
Acide carbonique.....	275,33	41,43
	<hr/>	<hr/>
Sel sec.....	666,25	400,00
Eau.....	4124,80	
Sel cristallisé.....	4791,05	

CARBONATE HYDRATÉ.

	(a)	(b)
Soude.....	23,33	20,35
Acide.....	43,98	46,04
Eau.....	62,69	63,64
	<hr/>	<hr/>
	400,00	400,00

(a) BÉARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 58. —

(b) DARCEY, *id.*, t. LXVIII, p. 178.

La barille ou soude d'Espagne contient (carbonate de soude sec)..... 25 à 30 p. 100.

La soude de Narbonne.... 44 à 45 —

La blanquette ou soude d'Aigues-Mortes..... 3 à 8 —

La soude de varech contient à peine du carbonate de soude; les sels qu'on en

extrait par le lessivage renferment à peu près :

Sulfate de potasse.....	49
Chlorure de potassium.....	25
Sel marin.....	56
	<hr/>
	100

CARBONATE DE SOUDE ordinaire du commerce.

	(a)	(b)	(c)
Acide.....	46	46	44,42
Base.....	20	22	21,58
Eau.....	64	62	64,00
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	100	100	100,00

	(d)	(e)	(f)
Acide.....	40,44	44,16	44,38
Base.....	59,86	20,60	20,92
Eau.....	»	65,24	64,70
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	100,00	100,00	100,00

(a) BERGMANN. — (b) KLAPROTH. — (c) (d) KIRVAN. — (e) THOMSON. — (f) Calculé.

(*Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 500.)

CARBONATE DE SOUDE. Soude extraite de la barilla récoltée en Irlande, une livre.

	Grains.
Gaz acide carbonique.....	960,00
Charbon.....	861,82
Terre calcaire.....	542,86
Magnésie.....	427,00
Argile.....	434,23
Silice.....	249,58
Soude (ou alcali minéral) pure....	842,00
— impure.....	250,00
— mélangée de muriate de soude	427,00
Sulfate de soude.....	425,00
Muriate de soude.....	70,00
Terre déposée.....	20,00
	<hr/>
	4306,49
Eau.....	4453,54
	<hr/>
	5760,00

(RICHARD KIRVAN, *Ann. de Ch.*, t. XVIII, p. 174.)

CARBONATE DE SOUDE. Cendres de soude, 20 hectogrammes.

	(1)	(2)	(3)
Substance insoluble			
dans l'eau.....	4,92	2,56	2,114
Muriate de soude... ..	0,46	4,60	0,452
Soude.....	1,28	0,84	0,210
Sulfate de potasse... ..	0,20	0,02	0,504
Sulfate et muriate			
de magnésie.....	trac.	0,04	0,600
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	3,56	5,06	3,577

(1) (2) Blanquette provenant de la combustion du chenopodium maritimum, par CHAPTAL, *Ann. de Ch.*, t. XLIX, p. 280. — (3) C. de diverses plantes marines, par CHAPTAL, *id.*, t. XLIX, p. 279.

CARBONATE DE SOUDE. Cendres de soude, 20 hectogrammes.

	(4)	(5)
Sulfate de soude.....	»	0,40
Substance insoluble dans l'eau	4,80	4,62
Muriate de soude.....	0,96	0,84
Soude.....	2,28	2,48
Sulfate de potasse.....	»	0,04
Sulfate et muriate de magnésie.....	»	trac.
	5,04	5,35

(4) Salicor, par CHAPTAL, *Ann. de Ch.*, t. XLIX, p. 280. — (5) Salicor de Narbonne, par JULIA, *id.*, t. XLIX, p. 280.

CARBONATE DE SOUDE. Titre de diverses soudes.

Soude pure sur 100 parties.

Soude d'Alicante.....	20 à 33
Natrum.....	20 à 33
Soude et natrum de qualité inférieure.....	10 à 45

Sel de soude artificiel ou carbonate de soude, 1 ^{re} sorte.....	70
— 2 ^e sorte.....	46
— 3 ^e sorte.....	36

(DESCROIZILLES, *Ann. de Ch.*, t. LX, p. 35.)

CARBONATE DE SOUDE. Soude artificielle brute.

- Sulfate de soude.
- Chlorure de sodium.
- Sulfure de sodium.
- Sulfure de calcium.
- Silicate de soude.
- Soude caustique.
- Hyposulfite de soude.
- Chaux.
- Carbonate de chaux.
- Charbon.

CARBONATE DE SOUDE. Soude artificielle raffinée.

- Sulfate de soude.
- Chlorure sodique.
- Sulfure de sodium.
- Silicate de soude.
- Soude caustique.
- Sulfate et hyposulfite de soude.

(BERNARD, *R. sc. et ind.*, t. XXVI, p. 316.)

CARBONATE DE SOUDE. Soude brute de Ringkuhl.

Sodium.....	18,53
Calcium.....	25,88

Magnésium.....	0,40
Fer.....	1,54
Chlore.....	1,55
Soufre.....	13,18
Charbon.....	1,39
Acide carbonique.....	45,30
Eau combinée.....	2,89
— hygroscopique.....	2,40
Silice combinée.....	4,08
Sable.....	2,02
Oxygène et perte.....	10,94

(UNGER.)

CARBONATE DE SOUDE. Autre échantillon.

Carbonate de soude.....	62,43
Hydrate —.....	47,20
Sulfate —.....	8,66
Sulfite —.....	0,35
Silicate —.....	2,56
Aluminate —.....	4,41
Chlorure de sodium.....	3,41
Résidu insoluble.....	0,62
Eau.....	3,96

(SCHWARZENBERG.)

CARBONATE DE SOUDE. Résidu de la lixiviation à l'eau froide.

Sodium.....	1,06
Calcium.....	39,14
Magnésium.....	0,59
Fer.....	2,56
Soufre.....	18,90
Charbon.....	2,60
Acide carbonique.....	8,55
Eau en combinaison.....	2,56
— hygroscopique.....	3,45
Silice en combinaison.....	5,94
Sable.....	3,09
Oxygène et perte.....	41,59

(UNGER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 61, 62, 63.)

CARBONATE DE SOUDE. Soudes salées employées dans les fabriques de savon.

	(1)	(2)	(3)
Eau.....	4,00	4,00	»
Carbonate de soude	23,29	16,94	2,00
Chlorure sodique.	46,90	23,91	65,00
Oxysulfure de calcium.....	20,44	52,15	»
Sulfate de soude..	»	»	30,00
Sable et charbon.	8,40	6,00	3,00
	100,00	100,00	100,00

(1) (2) S. de Rouen. — (3) S. d'Alicante.

(GIRARDIN.)

CARBONATES

209

CARBONATES

CARBONATE DE SOUDE. Varechs.

	(1)	(2)	(3)
Eau	4,25	5,00	8,00
Sulfate de potasse	20,35	22,49	42,54
Chlorure de potas- sium.....	40,53	46,00	49,64
Sel marin.....	54,44	45,78	25,88
Carbonate de soude	13,76	9,53	3,74
Matières insolubles	»	4,50	0,23
Iodure soluble....	traces.	traces.	traces.
	400,00	400,00	400,00
	(4)	(5)	(6)
Eau	5,00	2,00	4,00
Sulfate de potasse	43,50	48,80	22,00
Chlorure de potas- sium.....	45,70	»	»
Sel marin.....	65,58	73,20	68,00
Carbonate de soude	0,22	6,00	6,00
Iodure soluble....	traces.	traces.	traces.
	400,00	400,00	400,00

(1) S. de Villette. — (2) S. de Cherbourg. — (3) (4) (5) (6) S. de Granville.

(GIRARDIN, *Journ. de Pharm.*, août 1845.)

CARBONATE DE SOUDE. Varechs.

Sulfate de potasse.....	22,2	49
Chlorure de potassium.....	24,6	25
Sel marin.....	53,2	56
	400,0	400

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIX, p. 361.)

SESQUICARBONATE. $2\text{NaO}, 3\text{CO}^2 + 4\text{HO}$.

Soude.....	= 390,92	48,62
Acide	= 412,98	54,38
Sel sec.....	= 803,90	400,00
Eau.....	224,96	
Sel cristallisé.....	4028,86	

BICARBONATE. $\text{NaO}, 2\text{CO}^2 + \text{HO}$.

Soude.....	= 390,92	44,52
Acide carbonique.....	= 554,32	58,48
Sel sec.....	942,24	400,00
Eau.....	412,48	
Sel cristallisé.....	= 4054,72	

BICARBONATE. Sel hydraté.

Acide carbonique.....	49,95
Soude.....	29,85
Eau.....	20,20
	400,00

(BÉRIARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXI, p. 55.)

Voy. SOUDE CARBONATÉE.

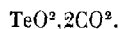
CARBONATE DE STRONTIANE.



	(a)	(b)	(c)	(d)
Strontiane...	647,30	70	75	70,16
Acide carbon.	275,32	30	25	29,84
	922,62	400	400	400,00
	(e)	(f)	(g)	
Strontiane.....	70,343	400,00	74	
Acide carbonique..	29,687	42,22	26	
	400,000	442,22	400	

(a) (b) Calculé. — (c) KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LVIII, p. 125. — (d) BUCHOLZ, *id.* — (e) (f) STROMMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 395. — (g) BÉRIARD.

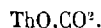
CARBONATE DE TELLURE.



Acide carbonique.....	550,00	35,56
Acide tellureux.....	4004,76	54,44
	4554,76	400,00

Voy. TELLURE CARBONATÉ.

CARBONATE DE THORINIUM.



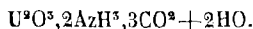
Acide carbonique.....	275,00	24,55
Oxyde de thorinium.....	844,90	75,45
	4419,90	400,00

CARBONATE DE TITANE.

Oxyde blanc.....	75
Acide carbonique.....	25
	400

(VAUQUELIN et HECHT, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 754.)

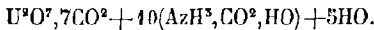
CARBONATE DOUBLE D'URANE ET D'AMMONIAQUE.



	Tr.		
Acide carb. ..	»	»	25,84
Oxyde uran.	54,87	54,94	»
Eau.....	»	»	7,68
			7,84
	Tr.		
Acide carb. ..	»	825,00	25,43
Oxyde uran. ..	»	1785,75	54,89
Ammoniaq. ..	42,63	425,00	12,62
Eau.....	»	223,00	7,06
		3260,75	400,00
		400,00	400,00

(EBELMEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. V, p. 208.)

CARBONATE DOUBLE DE DEUTOXYDE D'URANE ET D'AMMONIAQUE.



	Tr.	Calc.
Deutoxyde d'urane.....	55,52	56,01
Ammoniaque.....	44,33	44,07
Acide carbonique.....	23,98	24,21
Eau.....	9,17	8,74
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

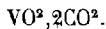
(DELFFS, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 223.)

CARBONATE DOUBLE D'URANE ET DE POTASSE. $UO, 2KO, 3CO^2.$

	Tr.	Calc.
Acide carbonique.....	21,83	21,76
Oxyde uranique.....	47,43	47,44
Potasse.....	34,12	34,43
Eau.....	0,60	»
	<u>400,48</u>	<u>3790,57</u>

(EBELMEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. V, p. 205.)

CARBONATE DE VANADIUM.



Acide carbonique.....	550,00	34,35
Oxyde de vanadium.....	4056,89	65,65
	<u>4606,89</u>	<u>400,00</u>

CARBONATE D'YTTRIA. $YO, CO^2 + HO.$

Yttria.....	502,57	64,64	} 400
Acide.....	275,66	35,39	
Sel sec.....	778,23	87,23	} 400
Eau.....	442,48	42,77	
Sel cristallisé.....	890,71		

CARBONATES DE ZINC.

CARBONATE NEUTRE. $ZnO, CO^2.$

Acide carbonique.....	275,00	35,46
Oxyde de zinc.....	503,23	64,54
	<u>778,23</u>	<u>400,00</u>

En décomposant les sels de zinc par le carbonate de soude, on obtient le carbonate basique



	Calc.	Tr.
Oxyde de zinc.....	2042	72,8
Acide carbon.....	444	45,0
Eau.....	336	42,2
	<u>2759</u>	<u>400,0</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 393.)

CARBONATE NEUTRE. Autre. $ZnO, CO^2, \frac{3}{2}HO.$

	Tr.	Calc.
Base.....	70	69,5
Acide.....	49	49,0
Eau.....	41	44,5
	<u>400</u>	<u>400,0</u>

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 285.)

CARBONATE BASIQUE. $3ZnO, CO^2, 3HO.$

	Tr.	Calc.
Oxyde zincique.....	71,5	71,26
Acide carbonique.....	43,0	42,91
Eau.....	45,5	45,83
	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>

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

Voy. ZINC CARBONATÉ.

CARBONATE DOUBLE DE ZINC ET D'AMMONIAQUE. $2ZnO, 2CO^2, AZH^3.$

	Tr.	Calc.
Oxyde de zinc.....	57,70	57,0
Acide carbonique.....	30,80	»
Hydrogène.....	»	2,6
Azote.....	»	40,2

	Tr.	Calc.
Oxyde de zinc.....	56,7	57,24
Acide carbonique.....	»	»
Hydrogène.....	»	2,1
Azote.....	»	9,9
		<u>400,0</u>

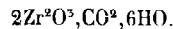
(FAVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. X, p. 479.)

CARBONATES DE ZIRCONE.

CARBONATE NEUTRE. $Zr^2O^3, 3CO^2.$

Acide carbonique.....	815,00	42,40
Zircone.....	4440,25	57,90
	<u>4955,25</u>	<u>400,00</u>

CARBONATE BASIQUE.



	Tr.	Calc.
Zircone.....	70,84	2280,8
Acide carbonique.....	8,43	275,0
Eau.....	24,03	675,0
	<u>100,00</u>	<u>3230,8</u>

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. II, p. 210.)

CARBONE.

Équiv⁶ 75. Dens⁶ du diamant 3,55.

CARBO-PHOSPHATE DE SOUDE.

Acide phosphorique.....	44,43
Acide carbonique.....	2,56
Soude.....	20,35
Eau.....	62,96
	400,00

(THOMSON, *Ann. of Phil.*, 1825, p. 331.)

CARBO-SILICATE DE MANGANÈSE.

Voy. MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.

CARBOVINATE DE POTASSE.



	Calc.		Tr.	
Carbone.....	382,60	23,76	23,33	23,40
Hydrog.	62,50	03,88	3,92	4,04
Carb. de potasse.....	865,24	53,73	53,47	53,47
Oxygène.....	300,00	48,63	49,28	49,09
	4640,34	400,00	400,00	400,00

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIV, p. 10.)

CARBUNCLE. Voy. GRENAT ROUGE.

CARBURE D'ARGENT. AgC^2

Argent.....	89,82	4354
Carbone.....	40,48	450
	400,00	4504

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 217.)

CARBURE D'ARGENT obtenu par la calcination du malate d'argent.

Argent.....	90,618	89,627	89,976
Carbone.....	9,382	40,373	40,024
	400,000	400,000	400,000

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 217.)

CARBURE D'ARGENT obtenu par la calcination du cuminate d'argent. AgC .

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	5,59	5,52	75,0	5,25
Argent. . . .	94,41	94,48	4351,6	94,75
	400,00	400,00	4426,6	400,00

(GERHARDT et CAROURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. 1, p. 76.)

CARBURES D'HYDROGÈNE.

PROTOCARBURE. CH^2 .

Syn. : *Gaz du marais.*

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	37,66	75,47	74,896
Hydrogène.....	42,48	24,83	25,404
	50,44	400,00	400,000

(a) (b) (c) THOMSON, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 30.

PROTOCARBURE.

	(d)	(e)
Carbone.....	298,335	75,385
Hydrogène.....	400,000	24,645
	398,335	400,000

(d) THOMSON, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 30. — (e) DULONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395.

BICARBURE D'HYDROGÈNE. CH .

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	75,00	86,20	85,80
Hydrogène.....	42,50	49,40	44,20
	87,50	405,30	400,00

	(d)	(e)
Carbone.....	85,03	85,965
Hydrogène.....	44,97	44,035
	400,00	400,000

(a) (b) (c) HENRY, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 62. — (d) THÉODORE DE SAUSSURE, *id.*, t. LXXXIX, p. 284. — (e) DULONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395.

CARBURES de la distillation de l'huile.

Carbone.....	74,47 ou 44,44
Hydrogène.....	4,64 4,00
	75,84

(FARADAY.)

CARBURE LIQUIDE.

Carbone.....	0,57348	8,764
Hydrogène.....	0,06667	4,000

(FARADAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXX, p. 278.)

CARBURES D'HYDROGÈNE. Voici ce que M. Davy a observé relativement aux proportions d'air et de gaz inflammable, du feu grisou, le mélange étant mis en contact avec une bougie allumée.

Gaz de la houille.		Air.	
1	2		
4	2		Le mélange brûle sans détonation.
4	3		Id. Id.
4	4		Id. Id.
4	6		Inflammation, légère détonation.
4	7		Id. détonation plus forte.
4	8		Id. Id.
4	9 à 14		Id. détonation décroissante.
4	15		S'enflamme plus; la flamme de la bougie s'élargit.
4	16 à 30		Id. l'élargissement de la flamme de la bougie diminue graduellement.

CARBURE D'IRIDIUM. IrC⁴.

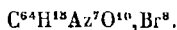
Iridium.....	4233,2	80,17
Carbone.....	300,0	49,83
	4533,2	400,00

CARBURE DE PLATINE.

	Calc.	Tr.
Platine.....	88,959	88,974
Carbone.....	44,044	44,029
	400,000	400,000

(ZEISE, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 208.)**CARDAMOME (Amomum repens).****CARDAMOME. Amande.**

Huile volatile.....	4,6
Huile grasse.....	40,4
Amidon.....	3,0
Mucilage végétal renfermant un extra- ctif azoté.....	4,8
Colorant jaune.....	0,4
Sel à acide végétal colorant jaune...	2,5
Fibre amylicée.....	77,3
	400,0

(TROMMSDORF, *Journ. de Pharm.*)**CARGNIEULE. Voy. DOLOMIE.****CARINTHINE. Voy. AMPHIBOLE.****CARMINDINE BIBROMÉE.**

Carbone.....	32,40	34,90
Hydrogène.....	4,65	4,24
Azote.....	8,20	8,10

(LAURENT, *Revue sc. et ind.*, t. II, p. 479.)**CARMINE.**

Carbone.....	49,33
Hydrogène.....	6,66
Azote.....	3,56
Oxygène.....	40,45
	400,00

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 105.)**CAROLINITE. Voy. NÉPHÉLINE.****CAROTTE. Suc de carottes.**

Matière grasse résineuse, d'une belle couleur jaune.

Mannite.

Principe sucré difficilement cristallisable.

Matière organique dissoute dans le principe sucré.

Acide malique.

Albumine entraînant avec elle toutes les substances précédentes.

CAROTTE. Résidu salin.

Chaux.
Potasse.
Acide phosphorique.
Acide carbonique.
Acide hydrochlorique.

CAROTTE. Marc épuisé d'eau froide.

Fibre végétale.
Acide pectique.
Résidu salin { Phosphate de chaux.
Carbonate de chaux.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.* t. XLI, p. 60.)**CAROUBIER.**

Matière extractive.
Tannin.
Sucre incristallisable.
Gomme.
Acide gallique.

(PROEST, *Nouv. Journ. de Gehl.*, t. II, p. 85.)**CARPHOLITE. Voy. KARPOLITE.****CARTHAME.****CARTHAME d'Alexandrie (Fleur).**

Eau.....	6,2
Poussière composée de débris de plan- tes et de sable.....	3,4
Albumine végétale verte.....	5,5
Matière colorante jaune.....	24,4
Sulfate de chaux..... — de potasse.....	
Matière colorante jaune.....	4,2
Muriate de potasse..... Acétate de potasse.....	
Résine.....	0,3
Cire particulière.....	0,9
Matière colorante rouge.....	0,5
Ligneux.....	49,6
Alumine et magnésie.....	0,5
Oxyde rouge de fer.....	0,2
Sable.....	4,2
Perte.....	0,7

(DEFOUR, *Ann. de Ch.*, t. XLVIII, p. 312.)**CARTHAME. Matières jaunes.**

	Tr.		Calc.
Oxyde plombique.....	63,64	63,54	64,26
Carbone.....	47,85	»	48,40
Hydrogène.....	4,92	»	4,92
Oxygène.....	»	»	45,39

(SCHLIEPER, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. XIII, p. 109.)

CARTHAMÈNE. C²⁶H³⁰O⁷.

	Tr.	Calc.
Carbone	70,782	70,726
Hydrogène.....	4,045	4,062
Oxygène.....	25,173	25,242
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

CARTHAMINE. C²⁶H³⁰O⁵.

	Tr.	Calc.
Carbone	76,394	76,132
Hydrogène.....	4,296	4,378
Oxygène.....	49,313	49,490
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

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

CARTHAMINE. Autre. C¹⁹H¹¹O¹⁰.

	Tr.	Calc.
Carbone	56,90	56,88
Hydrogène.....	5,64	5,60
Oxygène.....	37,49	37,52
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

CARTILAGES.

Cendres de cartilages des fausses côtes d'un jeune homme de vingt ans.

Carbonate sodique.....	35,068
Sulfate sodique.....	24,244
Chlorure sodique.....	8,234
Phosphate sodique.....	0,925
Sulfate potassique.....	4,200
Carbonate calcique.....	48,372
Phosphate calcique.....	4,056
— magnésique.....	6,908
Oxyde plombique (et perte).....	0,999
	<u>400,000</u>

(FROMMHERZ et GUGERT, *T. de Ch. de Berzelius*.)

CARTON DE MONTAGNE. Voy. AsBESTE.

CARVACROL. C⁴⁰H²⁸O⁵.

	Tr.	Calc.
Carbone	82,20	82,49
Hydrogène.....	9,64	9,42
Oxygène.....	8,19	8,09
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(SCHWEITZER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843.)

CARVÈNE. C⁵H⁴.

	Tr.	Calc.
Carbone..	87,62	87,82
Eau.....	14,80	14,73
	<u>99,42</u>	<u>99,55</u>
		<u>432,093</u>
		<u>400,00</u>

(SCHWEITZER, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 374.)

CARVI.

Huile volatile.....	0,44
Cire.....	4,50
Huile verte.....	7,00
Résine.....	0,30
Acide tannique verdissant les solutions ferriques.....	8,00
Sucre incristallisable avec les sels de potasse et de chaux à acides végétaux.....	2,00
Mucilage avec du phosphate de chaux et d'autres sels, précipité de la décoction par l'alcool.....	4,00
Malate acide de chaux.....	3,00
Fibrine.....	70,00
Eau et perte.....	3,76
	<u>400,00</u>

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

CARYOPHYLLINE. C²⁰H¹⁶O².

	Tr.		Calc.	
Carbone.	79,5	79,10	4530,4	79,27
Hydrog.	10,5	10,46	200,0	10,36
Oxygène.	10,0	10,44	200,0	10,37
	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>	<u>4930,4</u>	<u>400,00</u>

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 170.)

CASCARILLE. Écorce.

Huile volatile.....	4,6
Résine amère, brune, balsamique...	45,4
Gomme avec un principe amer et une trace d'hydrochlorate de potasse..	18,7
Fibre ligneuse.....	65,6
	<u>404,0</u>

(TROMMSDORF, *Journ.*, t. III, p. 2, 213.)

CASCARILLE.

Albumine.
Tannin d'une nature particulière.
Matière amère cristallisable (cascarilline).
Matière colorante rouge.
Matière grasse d'une odeur nauséuse.
Cire.
Matière gommeuse.
Huile volatile d'une odeur agréable, d'une densité de 9,938.
Résine.
Amidon.
Acide pectique.
Chlorure de potassium.
Sel à base de chaux.
Ligneux.

(DRVAL, *Journ. de Pharm.*, 3^e série, t. VI, p. 97.)

CASÉINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.	54,438	54,763	54,575	54,49
Hydrog. .	7,456	7,482	7,483	7,47
Azote . .	15,672	15,867	16,019	»
Oxygène	23,034	24,824	22,460	»
Soufre. .				
	400,000	400,000	99,997	

(1) C. des légumineuses, par SCHERER, *R. sc. et ind.*, t. XVIII, p. 6. — (2) C. du fromage de Limbourg, par ILJENKO et LASKOWIK, *Ann. de Ch. et de Pharm.* de Liebig et Wöhler, 1845, n° 7. — (4) C. du lait, par ROCHLEDER, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 262.

(*R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 6.)

CASÉINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.	53,50	53,60	53,66	53,52
Hydrog. .	7,05	7,11	7,14	7,07
Azote . .	15,77	15,78	16,00	15,80
Oxyg. etc.	23,68	23,51	23,20	23,61
	400,00	400,00	400,00	400,00

	(5)	(6)	(7)
Carbone	53,47	53,75	53,46
Hydrogène	7,43	7,09	7,43
Azote	15,83	15,87	16,04
Oxygène, etc.	23,37	23,29	23,37
	400,00	400,00	400,00

(1) C. du lait de vache. — (2) Id. de chèvre. — (3) Id. d'ânesse. — (4) Id. de brebis. — (5) Id. de femme. — (6) Id. du sang. — (7) Id. de la farine.

(DEMAS et CAMOURS, *C. R.*, t. XV.)

CASÉUM.

Carbone	37,490
Hydrogène et oxygène dans le rapport où ils sont dans l'eau	48,778
Hydrogène en excès	5,680
Azote	18,352
	100,000

(GAY-LUSSAC et THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 63.)

CASÉINE.

Vapeur de carbone	4000
Azote	453
Hydrogène	706
Oxygène	72

(THÉNARD et GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 294.)

CASSAVE. Voy. MÉDICINIER.

CASSE. 1 livre de casse contient :

	Onces.	Gros.	Grains.
Parenchyme	»	3	»
Gluten	»	4	4
Gélatine	»	4	»
Gomme	»	2	»
Extrait	»	»	47
Sucre	2	3	»
Valves	5	5	»
Semences	2	4	»
Cloison	4	4	»
Eau	3	3	24

CASSE. 400 grains de *parenchyme* secs ont laissé après leur combustion 6 grains de cendres ainsi composés :

Carbonate de potasse	0,25
Sulfate de potasse	0,50
Muriate de potasse	0,75
Carbonate de chaux	2,00
Alumine	4,00
Oxyde de fer	0,50
Silice	0,50
	6,00

CASSE. 400 grains de *gélatine* ont donné 8 grains de cendres ainsi composés :

Carbonate de potasse	2,50
Carbonate de chaux	3,25
Alumine	4,50
Oxyde de fer	0,75
	8,00

CASSE. 600 grains de *cloisons* ont donné 46 grains de cendres ainsi composés :

Carbonate de chaux	9,50
Sulfate de chaux	5,00
Alumine	4,00
Oxyde de fer	0,50
Silice	0,25
	46,25

CASSE. 8 onces de *bois* de casse ont donné 4 gros de cendres ainsi composé :

Carbonate de potasse	20,00
Muriate de potasse	5,25
Sulfate de chaux	3,00
Sulfate de potasse	7,00
Carbonate de chaux	32,00
Oxyde de fer	2,00
Alumine	2,00
Silice	0,75
	72,00

Les cendres du sucre de la gomme et de l'extrait contenaient à peu près les mêmes substances en doses différentes : l'alumine,

la silice et l'oxyde de fer sont dus à la matière des creusets.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. VI, p. 275.)

CASSIA FISTULA (Pulpe du caneficier).

Sucré.....	69,25
Gomme.....	2,60
Tannin.....	3,90
Humidité.....	24,25
	<u>400,00</u>

(HENRY aîné, *Tr. de Ch. de Berzelius*.)

CASSITÉRITE. Voy. ÉTAÏN OXYDÉ.

CASTOR de l'île d'Elbe.

Acide silicique.....	78,042
Alumine.....	48,856
Oxyde de fer.....	0,643
Manganèse.....	traces.
Lithine et trace de potasse de soude.....	2,760
	<u>400,244</u>

(PLATTNER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 228.)

CASTORÉUM.

Carbonate de potasse.
— de chaux.
— d'ammoniaque.

Fer.
Résine.

Matière extractive mucilagineuse.
Huile volatile.

(BOUILLON-LAGRANGE, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. IV, p. 490.)

CASTORÉUM de Russie.

Huile volatile.....	34
Graisse avec une matière analogue à la résine.....	23
Matière cellulaire.....	49
Carbonate de chaux.....	24
	<u>400</u>

(JOHN.)

CASTORÉUM de Sibérie.

Résine et huile essentielle dissoute dans l'alcool.....	45,833
Résine molle dissoute dans l'éther.....	2,256
Carbonate de chaux.....	40,646
Parties gommeuses extraites par l'eau.....	4,800
Tissu cellulaire.....	8,425
Perte.....	4,340
	<u>400,000</u>

(MULLER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 756.)

CASTORÉUM de Russie (2) et du Canada (1).

	(1)	(2)
Cholestérine.....	»	4,20
Huile volatile.....	4,00	2,00
Castorine.....	0,33	2,50
Résine.....	43,85	58,60
Extrait soluble dans l'alcool et l'eau.....	0,20	2,40
Albumine.....	0,05	4,60
Substance analogue à la colle	2,30	2,00
Substance analogue à la colle extraite par la potasse...	2,30	8,40
Substance analogue à la colle extraite par la potasse soluble dans l'alcool.....	»	4,60
Phosphate calcique.....	4,40	4,40
Carbonate calcique.....	33,62	2,60
Sulfate calcique, potassique et magnésique.....	0,20	»
Carbonate ammonique.....	0,82	0,80
Membranes, parties de la peau, etc.....	20,00	3,20
Eau et perte.....	22,83	44,70
	<u>98,90</u>	<u>400,00</u>

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

CATÉCHINE. C⁸⁰H¹⁰⁰O⁹.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	59,489	59,870
Hydrogène.....	4,806	4,886
Oxygène.....	35,705	35,244
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(ZWENGER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843.)

CATLINITE.

Silico.....	48,20
Alumine.....	28,02
Magnésie.....	6,00
Oxyde de fer.....	5,00
— de manganèse.....	0,60
Calcaire.....	2,60
	<u>90,42</u>

(JACKSON, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 754.)

CAVIAR.

Huile grasse jaune odorante.....	4,3
Albumine soluble.....	6,2
— insoluble.....	24,8
Sel marin avec un peu de sulfate de soude.....	6,7
Gélatine, phosphate de chaux et phosphate de fer, environ.....	0,5
Eau.....	57,5
	<u>400,0</u>

(JOHN, *Écrits chim.*, t. III, p. 81.)

CÉCÉRITE. Voy. CÉRITE.**CÉDRÈNE.** C³²H²⁴.Temp. d'ébⁿ 248°. D^s 0,984. D⁴ de vap. 7,9.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	2448,64	89,0	88,9
Hydrogène.....	300,00	11,0	11,4
	2748,64	100,0	100,3

(WALTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 502.)**CÉLERI.** Feuilles.

Huile volatile incolore.
Huile grasse et chlorophylle.
Soufre, traces.
Bassorine.
Matière extractive et gomme.
Mannite.
Nitrate et muriate de potasse.

(VOGEL, *Journ. de Pharm.*, t. IX, p. 419.)**CÉLESTINE.** Voy. STRONTIANE SULFATÉE.**CELLULOSE.** C¹²H¹⁰O⁵.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone..	44,8	44,80	45,01	42,57
Hydrogène	6,2	6,05	6,06	6,52
Oxygène..	49,0	49,15	48,93	50,91
	100,0	100,00	100,00	100,00

(1) Calculé. — (2) (3) C., par DOEPPING, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 257. — (4) Membranes des conferves, par PAYEN, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 479.**CELLULOSE ANIMALE.****CELLULOSE** de la phallusia et de la cynthia papillata.

Carbone.....	43,40	43,20
Hydrogène.....	5,58	6,16
Oxygène.....	51,02	50,64
	100,00	100,00

CELLULOSE. Enveloppe des tuniciers.

Cellulose.....	60,34
Substances azotées.....	27,00
Matières inorganiques.....	12,66
	100,00

(LOEWIG et KOELLIKER, *C. R.*, t. XXII, p. 38.)**CELLULOSTASE.**

Carbone.....	63,15
Hydrogène.....	21,65
Oxygène.....	15,15
Azote.....	0,05
	100,00

(ROSSIGNON, *C. R.*, t. XII.)**CÉMENT DES DENTS.**

Matière animale.....	42,18
Phosphate de chaux.....	53,84
Carbonate de chaux.....	3,98
	100,00

(LASSAIGNE.)

CENDRES DES VÉGÉTAUX. 1000 livres brûlées à feu ouvert.

	(1)	(2)
Tiges du maïs.....	88,60	17,50
Grand soleil.....	57,20	20,00
Sarments de vigne.....	34,00	5,50
Buis.....	29,00	2,26
Saule.....	28,00	2,85
Orme.....	23,50	3,90
Chêne.....	13,50	1,50
Tremble.....	12,20	0,74
Hêtre.....	5,80	1,27
Sapin.....	3,40	0,45
Fougère en acôt.....	36,46	4,25
Absinthe.....	97,44	73,00
Fumeterre.....	21,90	79,00

(1) Livres de cendres. — (2) Livres de potasse.

CENDRES. Productions salines de 4000 livres de cendres.

	Livres.
Les tiges du blé de Turquie.....	498
Le grand soleil.....	349
Sarments de vignes.....	162
Buis.....	166
Saule.....	78
Orme.....	402
Chêne.....	414
Tremble.....	61
Hêtre.....	219
Sapin.....	132
Fougère en acôt.....	116 à 125
Absinthe.....	748
Fumeterre.....	360
Bruyère.....	445

(RICHARD KIRWAN, *Ann. de Ch.*, t. XVIII, p. 206.)**CENDRES.** Proportion relative des terres dans les végétaux.

	(1)	(2)	(3)
Blé.....	48	37	15
Avoine.....	68	26	6
Orge.....	69	16	15
Seigle.....	63	21	16
Pommes de terre.....	4	66	30
Truffe rouge.....	37	33	30

(1) Silice. — (2) Chaux et magnésie. — (3) Argile.

(RUCKERT, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 94.)

CENDRES. Titres alcalimétriques sur 400 grammes de diverses cendres.

	Degrés.
Cendres de bois pélard prises sous la chauffe d'un grand fourneau à réverbère.....	40,46
Cendres de charbon de bois brûlé dans le fourneau à coupelle.....	41,60
Cendres de bois neuf brûlé dans une cheminée ordinaire.....	8,19
Cendres de bois flotté brûlé dans la même cheminée.....	4,35
Cendres de fougère.....	4,85
Cendres de côtes de tabac préparé et encore humide.....	2,85
Cendres de mottes à brûler.....	0,00
Tartre rouge brûlé.....	47,80
Tartre blanc brûlé.....	20,35
Crème de tartre.....	25,00
Flux noir (2 tartre, 4 nitre).....	51,00
Flux blanc (4 tartre, 4 nitre).....	60,00
Cendres de marron d'Inde.....	65,00
Potasses du commerce.....	45,00

(D'ARCEY, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIX, p. 151.)

CENDRES. On a trouvé dans quelques bois les quantités suivantes de cendres non calcinées.

Sapin.....	0,0083
Bouleau.....	0,0100
Faux ébénier.....	0,0125
Noisetier.....	0,0157
Mûrier blanc.....	4,0160
Sainte-Lucie.....	0,0160
Sureau à grappes.....	0,0164
Arbre de Judée.....	0,0170
Chêne (branches).....	0,0230
Chêne (écorce).....	0,0600
Tilleul.....	0,0500

CENDRES. En dosant les cendres après calcination, on a eu les résultats suivants :

Peuplier.....	} 0,0020
Érable.....	
Bourdaine.....	
Liège.....	
Buis.....	0,0036

Chêne écorcé.....	} 0,0040
Fusain.....	
Frêne.....	
Aulne.....	
Sapin.....	
Pin.....	
Noisetier.....	} 0,0050
Bouleau.....	
Épine.....	
Tremble.....	
Toile de fil.....	
Coton blanc.....	
Chêne (écorce).....	
Bois noir.....	
Acajou.....	
Ébène.....	
Chêne (fagots).....	0,0220
Fougères.....	0,0450

CENDRES. Quantités de sels alcalins contenus dans les cendres.

Chêne blanc.....	0,075
Oranges.....	0,096
Tilleul.....	0,108
Pin.....	0,136
Noisetier de Pontgibault.....	0,139
Châtaignier.....	0,146
Chêne de Paris.....	0,150
Mûrier blanc de Paris.....	0,150
Bois noir de Châtillon.....	0,150
Noisetier de Nemours.....	0,154
Hêtre de Paris.....	0,160
Bouleau.....	0,160
Sainte-Lucie.....	0,160
Sapin de Pontgibault.....	0,167
Charme.....	0,180
Aulne.....	0,188
Mûrier de la Chine.....	0,189
Arbre de Judée.....	0,190
Chêne de Pontgibault.....	0,200
Vigne de Nemours.....	0,210
Hêtre de Pontgibault.....	0,239
Mûrier blanc d'Aix.....	0,250
Sapin d'Alleverd.....	0,257
Bourdaine écorcée.....	0,260
Faux ébénier.....	0,345
Sureau.....	0,350
Sapin de Norwége.....	0,500
Fougère.....	0,007
Pommes de terre.....	0,040
Tabac.....	0,123
Bruyères.....	0,134
Paille de froment.....	0,170
Prêle.....	0,230
Tanaïsie.....	0,290

CENDRES. Composition des cendres de divers bois.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)
SELS ALCAINS.												
Acide carbonique.....	24,7	24,4	»	»	28,2	28,4	24,0	24,3	25,4	23,2	20,0	
Acide sulfurique.....	7,3	7,3	»	»	7,6	5,9	8,1	10,0	10,6	6,0	6,0	
Acide muriatique.....	4,7	5,2	»	»	1,8	4,0	0,1	0,5	2,0	0,7	10,0	
Silice.....	1,0	1,0	»	»	1,7	1,0	0,2	»	5,0	0,6	1,0	
Potasse.....	50,7	64,1	»	»	60,7	60,7	67,6	65,2	57,0	69,3	63,0	
Soude.....	12,1	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	
	100,5	100,0	»	»	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	
MAT. INSOLUBLES.												
Acide carbonique.....	33,2	29,2	32,9	35,1	34,3	39,8	30,1	39,6	24,4	33,1	38,6	34,0
Acide phosphorique.....	10,0	8,8	5,7	5,4	1,8	2,8	7,0	0,8	7,0	1,1	»	6,3
Silice.....	5,0	3,9	5,8	9,2	7,2	2,0	1,7	3,8	6,4	8,0	1,4	1,8
Chaux.....	38,6	42,7	42,6	43,3	45,5	51,8	44,7	54,8	53,2	44,7	50,1	48,8
Magnésie.....	7,8	7,0	7,0	2,7	3,7	2,2	7,9	0,6	»	4,4	0,6	7,0
Oxyde de fer.....	1,6	0,1	1,5	Trace.	0,8	0,1	0,1	»	»	0,5	»	0,5
Oxyde de manganèse.....	3,4	6,9	4,5	4,0	5,1	0,6	2,9	»	9,0	4,6	7,4	0,8
Charbon, etc.....	»	1,4	»	»	»	»	4,5	»	»	3,6	2,1	»
	99,6	100,0	100,0	99,7	98,4	99,3	98,9	99,8	100,0	100,0	100,0	99,2
Phosphate de chaux.....	16,0	17,9	7,1	11,1	1,3	5,4	13,9	1,8	14,5	0,8	»	11,4
Phosphate de fer.....	3,8	0,3	3,7	»	2,0	0,3	0,2	»	»	1,3	»	1,3

(1) (2) Charme. — (3) (4) Hêtre. — (5) Bois noir. — (6) Tilleul. — (7) (8) (9) (10) (11) Chêne. — (12) Sainte-Lucie.

	(13)	(14)	(15)	(16)	(17)	(18)	(19)	(20)	(21)	(22)	(23)
SELS ALCAINS.											
Acide carbonique.....	24,0	24,9	22,6	»	23,0	37,0	20,2	»	»	»	17,0
Acide sulfurique.....	6,4	3,1	8,0	»	8,3	»	5,1	»	»	»	2,3
Acide muriatique.....	0,4	0,5	0,4	»	4,0	4,0	0,5	»	»	»	0,2
Silice.....	0,2	1,0	1,0	»	»	»	0,5	»	»	»	1,0
Potasse.....	67,0	70,5	68,0	»	{52,0}	59,0	73,7	»	»	»	79,5
Soude.....	»	»	»	»	{11,5}	»	»	»	»	»	»
	98,0	100,0	100,0	»	98,8	100,0	100,0	»	»	»	100,0
MAT. INSOLUBLES.											
Acide carbonique.....	31,4	34,0	18,7	27,1	42,0	33,5	37,0	37,6	41,4	35,9	31,0
Acide phosphorique.....	8,3	7,5	5,4	11,6	1,8	1,9	4,8	5,5	3,0	2,8	4,3
Silice.....	3,2	2,4	1,3	7,7	2,9	6,0	4,2	5,3	3,3	5,1	5,5
Chaux.....	49,2	46,0	55,6	46,7	46,1	45,0	42,4	50,3	50,3	48,4	52,2
Magnésie.....	2,5	7,2	7,2	5,2	4,6	7,0	4,4	»	1,0	2,4	3,9
Oxyde de fer.....	4,1	1,3	»	0,3	0,5	»	{4,0}	2,0	1,0	4,8	0,5
Oxyde de manganèse.....	1,8	0,7	»	0,5	1,3	1,0	{4,9}	»	»	»	3,5
Charbon, etc.....	»	»	»	»	»	5,6	»	»	»	»	»
	97,5	99,1	88,2	99,1	99,2	100,0	96,8	106,1	100,0	99,4	100,0
Phosphate de chaux.....	13,6	11,4	11,0	22,3	2,3	0,5	»	15,0	3,1	»	7,3
Phosphate de fer.....	2,7	3,2	»	1,3	1,3	0,3	8,0	5,0	2,5	4,6	1,3

(13) Sureau à grappes. — (14) Arbre de Judée. — (15) (16) (17) Mûrier. — (18) Oranger. — (19) (20) Noisetier. — (21) Chêne blanc. — (22) Chêne vert. — (23) Bouleau.

	(24)	(25)	(26)	(27)	(28)	(29)	(30)	(31)	(32)	(33)	(34)
SELS ALCAINS.											
Acide carbonique.....	»	18,8	»	15,2	30,2	13,5	22,8	20,8	30,0	25,8	25,8
Acide sulfurique.....	8,0	8,7	6,6	21,0	3,1	6,0	10,0	12,0	2,5	7,0	8,0
Acide muriatique.....	2,0	0,5	0,7	0,9	0,3	»	1,6	6,7	0,2	1,5	0,7
Silice.....	1,7	2,7	»	0,3	1,0	2,0	0,5	1,4	»	»	»
Potasse.....	»	69,3	»	62,0	65,4	{28,2}	64,1	{31,7}	»	65,7	65,5
Soude.....	»	»	»	»	»	{41,5}	»	{25,4}	67,3	»	»
	»	100,0	»	99,4	100,0	100,1	99,0	98,0	100,0	100,0	100,0
MAT. INSOLUBLES.											
Acide carbonique.....	19,0	30,5	31,0	28,0	23,0	21,5	35,8	36,0	36,0	33,0	35,2
Acide phosphorique.....	18,4	1,9	7,7	11,0	4,2	1,8	4,4	1,0	5,0	7,8	13,2
Silice.....	8,0	8,5	5,0	3,3	8,0	13,0	3,3	4,6	5,6	11,5	7,6
Chaux.....	45,6	51,1	50,2	50,8	39,8	27,2	49,5	42,3	45,0	45,5	41,8
Magnésie.....	9,0	3,8	2,5	»	4,4	8,7	»	10,5	4,5	2,2	1,2
Oxyde de fer.....	»	3,5	3,6	2,0	14,1	22,3	»	0,1	1,4	Trace.	1,0
Oxyde de manganèse.....	»	»	»	4,9	6,0	5,5	7,0	0,4	2,5	»	»
Charbon, etc.....	»	»	»	»	»	»	»	4,8	»	»	»
	100,0	99,3	100,0	100,0	99,5	100,0	100,0	99,7	100,0	100,0	100,0
Phosphate de chaux.....	37,4	»	3,5	15,0	»	»	9,0	1,8	7,5	17,0	25,2
Phosphate de fer.....	»	3,0	9,0	5,0	6,3	3,0	»	0,2	2,9	»	2,0

(24) Faux ébénier. — (25) Châtaignier. — (26) (27) Aulne. — (28) (29) (30) Sapin. — (31) (32) Pin. — (33) (34) Sarment de vigne.

CENDRES de plantes des champs.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Potasse.....	25,490	32,386	30,577	36,536	22,865	33,444	32,926
Chlorure de potassium	48,493	44,257	7,452	41,880	7,554	3,398	44,637
— de sodium..	»	»	»	»	»	»	2,838
Chaux.....	49,404	46,421	46,009	45,487	29,266	23,372	44,479
Magnésie.....	4,942	4,787	3,666	4,564	6,446	5,065	7,709
Oxyde manganoso-man- ganique.....	»	»	»	»	»	»	4,418
Phosphate ferrique..	2,396	2,396	4,777	2,344	4,800	4,800	2,768
Acide phosphorique..	5,143	7,805	9,944	6,593	6,649	15,107	12,344
Acide sulfurique....	4,986	4,342	4,604	2,695	2,387	2,248	5,059
— carbonique....	47,000	43,200	44,300	45,000	48,600	44,200	5,400
Silice.....	4,633	4,329	6,800	3,294	2,389	4,410	2,398

(1) (2) Camomille. — (3) Maroute. — (4) Bluet. — (5) Agrostéma githago. — (6) Chéloïde. — (7) Acorus.

(RELING, *Annuaire de Millon et Reisel*, 1847, p. 649.)

CENDRES. Composition des cendres de plantes très-siliceuses.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Sulfate de potasse.....	0,7	0,4	42,0	5,0	3,3
Muriate de potasse.....	trace.	3,2	14,4	4,2	9,0
Carbonate de potasse.....	»	trace.	»	6,8	46,7
Potasse combinée à la silice.....	»	43,0	»	»	»
Silice.....	73,0	71,5	50,8	37,5	46,5
Carbonate de chaux.....	24,8	9,6	6,2	28,0	43,4
Sulfate de chaux.....	»	»	44,4	»	»
Phosphate de chaux.....	4,0	2,3	2,2	43,0	40,0
Magnésie.....	0,5	»	3,0	4,0	0,2
Oxyde de fer.....	»	»	»	1,4	0,7
Oxyde de manganèse.....	»	»	»	6,4	0,2
	400,0	400,0	400,0	400,0	400,0

(1) Fougère. — (2) Paille. — (3) Prêle. — (4) Bruyère. — (5) Tanaisie.

(*Tr. des Essais par Berthier*, t. I, p. 268.)

CENDRES MINÉRALES.

CENDRES aluminifères provenant de la combustion des houilles d'Anzin et de Denain.

Acide sulfurique.....	0,087
Alumine soluble.....	0,040
Chaux.....	0,005
Oxyde de fer.....	0,480
Argile.....	0,560
Charbon, eau et potasse.....	0,428
	4,000

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

CENDRES vitrioliques de Forges-les-Eaux près Rouen.

Matières so- lubles dans l'eau....	4,53	{ Matière organique ou humus soluble. } 2,74	{ Sulfate ferreux.. } 4,79
Mat. insol- ubles dans l'eau....	95,47	{ Sabie fin..... } 38,92	{ Sulfure de fer.. } 6,72
		{ Humus insoluble. } 49,92	
		{ Oxyde ferrique. }	
	400,00		400,00

(*Journ. de Pharm.*, 3^e série, t. III, p. 372.)

CENDRES de marais de la Vendée.

Sulfate de potasse.....	0,022
Chlorure de potassium.....	0,018
Carbonate de potasse.....	trace.
Argile.....	0,347
Silice gélatineuse.....	0,240
Alumine et oxyde de fer.....	0,455
Chaux.....	0,444
Magnésie.....	0,009
Acide carbonique et charbon.....	0,095
	4,000

(BERZELIUS, *Ann. de Pogg*, t. XXXV, p. 514.)

CENDRES. Poussière volcanique tombée dans l'île de la Barbade en mai 1812.

Silice et alumine.....	94
Terre calcaire.....	8
Oxyde de fer.....	4
	400

(THOMSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 218.)

CENDRES lancées avec de l'eau bouillante par un volcan, près de Manille, aux Philippines.

Résine mêlée d'un peu de soufre...	4
Silice.....	234
Alumine.....	34
Oxyde de fer.....	117
— de manganèse.....	33
Chaux.....	47
Sulfate de magnésie.....	22
Sulfate de chaux.....	trace.
— de fer.....	24
Matières volatiles inconnues.....	33
Perte.....	28
	<hr/>
	576

(BALLARINI, *Journ. de Ph.*, t. XCIV, p. 171.)

CENDRES. Masse saline rejetée par le Vésuve dans l'éruption de 1802.

Matières solubles dans l'eau froide.

Hydrochlorate de soude.....	62,9
Hydrochlorate de potasse.....	10,5
Sulfate de chaux.....	0,5

Matières solubles dans l'eau chaude.

Sulfate de chaux.....	0,6
Sulfate de soude.....	1,2

Matières insolubles dans l'eau.

Silice.....	41,5
Oxyde de fer.....	4,3
Alumine.....	3,5
Chaux.....	1,3

(LAUGIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 374.)

CENDRES de l'Etna.

Silice.....	28,10
Alumine.....	8,00
Sulfate de chaux.....	18,00
Sulfure de fer.....	20,88
Chaux.....	2,60
Charbon.....	4,00
Sulfates de cuivre, d'alumine et de magnésie, et muriate inconnu....	21,42
	<hr/>
	100,00

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII, p. 266.)

CENDRES du volcan de Cosigüina, dans l'Amérique centrale.

	(a)	(b)	(c)
Silice.....	57,60	50	51,55
Alumine.....	23,82	10	15,23
Chaux.....	8,75	12	11,18
Oxyde de fer.....	7,07	17	13,02
Perte.....	2,76	»	2,80
Soude.....	»	7	6,22
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	100,00	96	100,00

(a) BINEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 266.
— (b) ELIE DE BEAUMONT, *C. R.*, t. V. — (c) DUFRENOY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 267.

CENDRES volcaniques de la Guadeloupe de 1797.

Substance attaquée par les acides :

Labrador.....	32,61
Substance insoluble dans les acides.....	56,23
Sulfate d'alumine, de potasse, de chaux et de fer.....	2,42
Eau.....	8,74
	<hr/>
	100,00

La partie soluble dans les acides contient :

Silice.....	49,42
Alumine.....	7,74
Fer.....	2,60
Chaux.....	3,15
	<hr/>
	32,61

CENDRES de décembre 1836.

Substance insoluble dans les acides.....	50,88
Substance soluble.....	39,72
Eau par calcination.....	6,93
Soufre par sublimation.....	0,62
Perte de l'analyse.....	1,85
	<hr/>
	100,00

La partie soluble dans les acides est composée de :

Silice.....	23,72
Alumine et fer.....	12,24
Chaux.....	3,31
Magnésie.....	0,45
Alcali.....	»
	<hr/>
	39,72

(DUFRENOY, *C. R.*, t. IV.)

Voy. LABRADOR.

CENDRES d'un tremblement de terre.

Carbone.....	76,712
Oxygène.....	18,582
Hydrogène.....	4,706
	<hr/>
	100,000

(GREGORY, *Ann. de Millon et Reiset*, 1848, p. 373.)

CENDRES BLEUES. Voy. **CUIVRE CARBONATÉ.**

CENDRES NOIRES. Voy. **LIGNITE.**

CENDRES PERLÉES. Voy. **CARBONATE DE POTASSE.**

CENDRES VERTES. Voy. **MALACHITE.**

CÉPHALOTE isomérique avec l'éléécéphol.

Carbone.....	66,362
Hydrogène.....	40,034
Azote.....	3,250
Phosphore.....	2,544
Soufre.....	4,954
Oxygène.....	45,851
	<hr/>
	99,995

(COUVERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 177.)

CÉRAÏNE. C²¹H¹⁹O⁷.

Syn. : *Cérine.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	80,44	80,04	80,53	80,328
Hydrog.	13,75	13,85	13,64	13,843
Oxygène	5,84	6,44	5,86	5,829
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	100,00	100,00	100,00	100,000

(1) Céraïne, par EITLING, *T. de Ch.* de Berzelius.
— (2) Myricine, *id.* — (3) Céraïne, par LEWY, *C. R.*, t. XVI, et *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XV, p. 239. — (4) Calculé.

CÉRAUNITE. Voy. **NÉPHRITE.**

CÉRÉBROTE.

Carbone.....	68,818
Hydrogène.....	14,400
Azote.....	3,399
Soufre.....	2,438
Phosphore.....	2,332
Oxygène.....	42,243
	<hr/>
	100,000

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

CÉRÉRINE. V. **CÉRINE.**

CÉRÉRITE. V. **CÉRINE.**

CÉRINE. Voy. **CÉRAÏNE.**

(*T. de Ch.* de Berzelius, t. II, p. 484.)

CÉRINE.

Syn. : *Cérium oxydé siliceux noir; cérérine; cérérite.*

	(1)	(2)
Parties volatiles.....	»	0,40
Oxyde de cuivre accidentel.....	»	0,87
Silice.....	32,06	30,17
Alumine.....	6,49	44,34
Oxyde de fer.....	25,26	20,72
Oxyde de cérium.....	23,80	28,19
Oxyde de lanthane.....	2,45	»
Chaux.....	8,08	9,12
Magnésie.....	4,16	»
Eau.....	0,60	»
	<hr/>	<hr/>
	99,90	100,78

(1) C. de Riddarhyttan, par SCHEERER, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 43. — (2) C., par HISINGER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 274.

CÉRISES.

	(1)	(2)
Matière animale.....	0,24	0,57
Mat. colorante verte.....	0,05	M. rouge inconnue.
Ligneux.....	2,44	4,42
Gomme.....	6,04	3,23
Sucré.....	4,42	18,42
Acide malique.....	4,75	2,04
Chaux.....	0,44	0,40
Eau.....	88,28	74,85
	<hr/>	<hr/>
	100,00	100,00

(1) C. vertes. — (2) G. noires.

(BÉRARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 240.)

CÉRITE.

Syn. : *Cérine; cérium oxydé silicifère rouge; ochroïte; ferricalcite; civérite.*

	(a)	(b)	(c)
Silice.....	»	47,00	18,00
Acide carbonique.....	4,62	»	»
Acide silicique.....	46,06	»	»
Oxyde céroïde.....	26,55	»	»
Oxyde lanthanique.....	33,38	67,00	68,59
Eau.....	9,40	»	»
Alumine.....	4,68	»	»
Oxyde ferrique.....	3,53	2,00	2,00
Chaux.....	3,56	2,00	4,24
Oxyde manganique.....	0,27	»	»
Oxyde cuivrique.....	trace.	»	»
Eau et perte.....	»	42,00	46,46
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	98,75	100,00	105,96

(a) HERMANN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845. — (b) VAUCÉLIN, *id.* — (c) HISINGER, *id.*

CÉRITE.

	(d)	(e)
Silice	0,302	34,50
Oxyde cérique.....	0,282	»
Oxyde lanthanique	»	50,75
Alumine.....	0,443	»
Oxyde ferrique.....	0,207	3,50
Chaux.....	0,094	4,25
Eau et perte.....	»	40,00
	0,995	400,00

(d) BERZELIUS, *Manuel du fabricant de prod. chim.*, t. I. — (e) KLAPROTH, *R. ic. et ind.*, t. XVI, p. 219.

CÉRIUM. Ce. Éqt. 574,69.

CÉRIUM CARBONATÉ.

Oxyde.....	75,7
Acide.....	40,8
Eau.....	43,5
	400,0

(HISINGER, *T. de Min. de Dufrenoy*.)

CÉRIUM FLUATÉ.

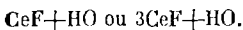
Syn. : *Fluate neutre de cérium; fluocérine; fluocérine.*

CÉRIUM FLUATÉ.

Peroxyde de cérium.....	82,64
Acide fluorique.....	46,24
Yttria.....	4,42
	400,00

(BERZELIUS, *T. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 382.)

CÉRIUM HYDROFLUATÉ.



Syn. : *Cérium fluaté basique; basicérine.*

CÉRIUM FLUATÉ.

	(1)	(2)
Acide fluorique.....	28,28	26,67
Peroxyde de cérium.....	66,77	60,03
Eau.....	4,95	43,30
	400,00	400,00

(1) C. de Fimbo. — (2) C. de Bastnaes.

(BERZELIUS, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 383.)

CÉRIUM FLUATÉ. Sous-fluoré cérique de Bastnaes.

Fluorures cérique et lanthanique.....	0,5045
Oxyde cérique et lanthanique.....	0,3643
Eau.....	0,1344
	0,9999

(HISINGER, *Rapp. ann. de Berzelius, 1840*, p. 139.)

CÉRIUM OXYDÉ SILICEUX NOIR.

Voy. CÉRINE.

CÉRIUM OXYDÉ SILICIFÈRE ROUGE.

Voy. CÉRITE.

CÉRIUM PHOSPHATÉ.

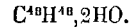
Syn. : *Edwardsite; monazite.*

Protoxyde de cérium.....	56,53
Acide phosphorique.....	26,66
Zircon.....	7,77
Alumine.....	4,44
Silice.....	3,33
Protoxyde de fer.....	une trace.
	98,73

(SHEPARD, *T. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 379.)

CÉROLITHE. Voy. PIERRE DE SAVON.

CÉROSIE (cire des cannes à sucre).



	Tr.	Calc.
Carbone.....	81,00	3600 81,4
Hydrogène.....	44,46	625 44,4
Oxygène.....	4,84	200 4,5
	400,00	4425 400,0

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 223.)

Carbone.....	81,48	81,65	81,54
Hydrogène.....	43,79	43,72	43,68
Oxygène.....	4,73	4,63	4,78
	400,00	400,00	400,00

(LEWY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIII, p. 451.)

CÉRUMEN DE L'OREILLE d'une vache.

Huile soluble dans l'éther, insoluble dans l'esprit-de-vin.

Substance colorante amère soluble dans l'éther.

Albumine.

Soude

Phosphate de chaux.

(FOURCROY et VAUQUELIN.)

CÉRUSE. Voy. CARBONATE DE PLOMB et PLOMB CARBONATÉ.

CERVEAU.

CERVEAU d'un cheval.

Cholestérine.....	58,0
Albumine et membrane.....	39,5
Phosphate de chaux.....	2,5
	400,0

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

CERVEAU humain.

Pulpe animale.
 Phosphate de chaux } en très-petite
 — d'ammoniaque } quantité.
 — de soude }
 Pas d'alcali libre ou caustique.
 Pas de potasse.

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. XVI, p. 321.)

CERVEAU humain.

Eau environ.....	80,00
Matière grasse blanche.....	4,53
Matière grasse rougeâtre.....	0,70
Albumine.....	7,00
Osmazôme.....	4,42
Phosphore.....	4,50
Acide, sels et soufre.....	5,45
	<hr/>
	400,00

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 65.)

CERVEAU humain.

Graisse jaune pulvérulente. Stéaroconote.
 Graisse jaune élastique.... Céphalote.
 Huile jaune rougeâtre.... Éléécéphol.
 Matière grasse blanche de Vauquelin..... Cérébrote.
 Cholestérine.

(COURBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 174.)

CERVEAU humain.

Acide cérébrique isolé ou combiné à la soude.
 Acide oléophosphorique libre et combiné à la soude.
 Oléine et margarine.
 Faibles proportions d'acide oléique et margarine.
 Cholestérine:
 Eau et une matière albumineuse.

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 482.)

CERVEAU d'un fou.

	(1)	(2)	(3)
Eau.....	77,0	85,0	73,0
Albumine.....	9,6	7,5	9,9
Graisse incolore.....	7,2	4,0	13,9
— rouge.....	3,4	3,7	0,9
Matières extractives } Lactates..... } Phosphate de chaux. } Magnésie, ox. de fer. }	2,0 4,4	4,6 4,2	4,0 4,3
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,0	400,0	400,0

(1) Cerveau entier. — (2) Substance corticale. — (3) Substance médullaire.

(LASSAIGNE.)

CERVEAU. Matière grise du cerveau d'un veau.

Albumine insoluble dans l'eau..... 40
 Graisse onctueuse incristallisable.
 Osmazôme.
 Phosphate d'ammoniaque.
 — de soude.
 — de chaux.
 — de magnésie.

Hydrochlorate de soude et des traces de fer..... 45 à 40
 Eau..... 75 à 80

(JOHN, *Écrits chim.*, t. V, p. 162.)

CÉTÈNE. C³²H⁵².

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	86,2	2448,4	85,9
Hydrogène.....	14,2	400,0	14,1
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,4	2848,4	100,0

(DUMAS ET PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 9.)

CÉTINE. C⁵⁴H⁶⁴O⁴.

Syn. : *Blanc de baleine ; spermacéti.*

	(a)	(b)	(c)
Azote.....	»	»	0,354
Carbone.....	81,6	79,5	75,474
Hydrogène.....	12,8	14,6	12,795
Oxygène.....	5,6	8,9	11,377
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,0	400,0	400,000

(a) CHEVREUL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 17. — (b) BÉRARD, *id.*, t. V, p. 294. — (c) TH. DE SAUSSURE, *id.*, t. XIII, p. 341.

CÉTINE.

	Calc.		Tr.	
Carb..	4834,40	80,81	80,36	79,66
Hydr..	798,69	13,12	13,53	13,42
Oxyg..	400,00	6,07	6,44	7,22
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	6053,09	400,00	400,00	400,00

	Tr.		
Carbone.....	80,70	79,91	81,08
Hydrogène.....	13,23	13,40	13,24
Oxygène.....	6,07	6,69	5,74
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,00	400,00	400,00

(SMITH, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 35.)

CÉTRARATE D'ARGENT.

Oxyde.....	=	1451,607	40,3888
Acide.....	=	12521,073	89,6112
		<hr/>	<hr/>
		13972,680	400,0000

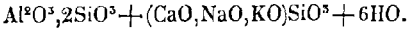
Oxyde.....	40,3516	40,4176
Acide.....	89,6484	89,5824
	<hr/>	<hr/>
	400,0000	400,0000

(HERBERGER, *Répert. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 118.)

CÉVADILLE, graine de vérate. Voyez VÉRATRE.

CEYLANITE. Voy. ZIRCON; SPINELLE.

CHABASIE.



Syn. : *Zéolite cubique; cuboïde; chabassin; acadiolite d'Alger; chabasite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice..	48,18	48,363	48,76	50,65
Alumine	49,27	48,645	47,55	47,90
Chaux..	9,63	9,734	10,40	9,37
Soude..	4,54	0,255	»	»
Potasse.	0,24	2,565	1,55	4,70
Eau....	21,40	20,174	21,72	49,90
	99,93	99,700	99,98	99,52

(1) C. de la vallée de Fassa, par HOFMAN. — (2) C. de Bubendorff, par RAMELSBERG. — (3) C. de Kilmalcolm, par THOMSON. — (4) C. de Gustafsberg, par BERZELIUS.

(*T. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 461.)

CHABASIE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice..	48,30	49,47	48,60	47,50
Alumine.	49,28	48,90	20,00	21,40
Chaux..	8,70	»	8,35	7,90
Magnésio.	»	»	0,40	»
Soude...	»	42,49	0,75	4,80
Potasse..	2,50	»	0,40	»
Eau....	20,00	49,73	49,30	48,49
	98,78	99,99	97,80	99,79

(1) C. de Feroë. — (2) C. de Skotland. — (3) Lévyne. — (4) Mésolin.

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 428.)

CHAIR MUSCULAIRE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Eau.....	77,17	77,03	77,50	77,50
Fibrine, tissu cellulaire, nerfs, vaisseaux.....	47,70	47,48	47,50	45,00
Albumine et matière colorante du sang.....	2,20	2,70	2,20	4,30
Extrait alcoolique et sels.....	4,80	4,94	4,50	4,32
Extrait aqueux et sels.....	4,05	4,45	4,30	4,80
Phosphate de chaux albumineux.....	0,08	»	traces.	»
Graisse et perte.....	»	»	»	0,08
	400,00	400,00	400,00	400,00

(1) C. de bœuf, par BERZELIUS. — (2) Cœur de bœuf, par BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 390. — (3) C. de bœuf, par SCHLOSSBERGER, *T. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 701. — (4) C. de bœuf, par SCHUTZ, *id.*

CHAIR MUSCULAIRE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Carbone.....	52,44	52,39	52,35	52,08	52,40	52,50
Hydrogène.....	7,40	7,48	7,20	7,44	7,34	7,26
Azote.....	45,22	45,44	45,20	45,34	45,33	»

(1) (2) *Astacus fluviatilis*. — (3) (4) *Melolontha vulgaris*. — (5) (6) *Anodonta cygnea*.

(SCHMIDT, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 806.)

CHABASIE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Oxyde ferrig.	»	2,4	»	0,440
Silice.....	43,33	52,0	47,75	48,342
Alumine....	26,66	42,4	20,85	49,469
Chaux.....	3,34	41,6	5,74	44,005
Potasse.....	»	»	4,65	4,470
Soude.....	»	»	2,34	»
Soude avec potasse...	5,34	»	»	»
Eau.....	21,00	21,6	24,30	49,648
Magnésie...	»	»	»	0,256
Perte.....	0,33	»	»	»
	400,00	400,0	99,63	400,000

(1) C. d'Oberstein, par VAUQUELIN, *Syst. de Ch.* par THOMSON, t. III, p. 370. — (2) Acadiolite, *id.*, t. III, p. 378. — (3) C. des îles Feroë, par DUROCHER, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 117. — (4) Annerod, par ENGELHARDT, *Ann. de Millon et Reiset*, 1849, p. 257.

CHAIR MOMIFIÉE.

Eau hygrométrique.....	40,40
Acide azulmique.....	35,47
Azulmate d'ammoniaque.....	} 2,72
Carbonate de potasse.....	
Chlorure de potassium.....	} 42,74
— de sodium.....	
Sulfate de potasse.....	} 39,00
Phosphate de soude.....	
Savon ammoniacal.....	} 42,74
Matière résinoïde.....	
Phosphate de chaux.....	} 39,00
Carbonate de chaux.....	
— de plomb.....	} 400,00
Silice fine et sable siliceux.....	

(*R. sc. et ind.*, t. XII, p. 260.)

CHAIR MUSCULAIRE.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	53,44	53,69	»
Hydrogène	6,99	7,14	»
Oxygène	45,49	45,40	4,250
Soufre	0,84	»	»

(1) C. du solia vulgaris. — (2) C. du rhombus bambatus. — (3) C. du gadus merlangus.
(MULDÈRE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 351.)

CHAIR MUSCULAIRE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Fibrine, cellulose, etc., etc.	45,0	46,2	46,8	48,0	47,0	46,5	42,0	44,4
Albumine non coagulée, cruor.	3,2	2,6	2,4	2,3	4,5	3,0	5,2	4,4
Extrait alcoolique et sels.	4,4	4,4	4,7	2,4	4,0	4,4	4,0	4,6
Extrait aqueux et sels.	4,0	4,6	0,8	»	4,5	4,2	4,7	0,2
Sous-phosphate calcique et ma- tières animales.	0,4	»	»	0,4	»	0,6	»	2,2
Eau et perte.	79,7	78,2	78,3	76,9	76,0	77,3	80,4	80,5
	400,0	400,0	400,0	400,0	400,0	400,0	400,0	400,0

(1) (2) C. de veau. — (3) C. de cochon. — (4) C. de cerf. — (5) C. de pigeon. — (6) C. de poulet. — (7) C. de carpe. — (8) C. de truite.

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

CHAIR de scinque.

Huile grasse soluble dans l'éther.	4,6	Report.	92,93
Huile grasse insoluble dans l'éther.	42,9	Matière animale insoluble dans l'al- cool et soluble dans l'eau.	4,48
Céline.	0,8	Limacine, quantité indéterminée.	»
Osmazôme.	2,4	Matière soluble dans l'alcool et dans l'eau.	0,77
Gélatine.	38,9	Huile verte fluide à la température de l'atmosphère.	0,45
Mucus.	3,6	Acide organique uni à la potasse, quantité indéterminée.	»
Albumine.	2,5	Carbonate de potasse.	0,02
Carbonate de chaux.	9,6	Chlorure de potassium mêlé de chlo- rure de sodium.	0,48
Phosphate de chaux.	20,0	Sulfate de potasse.	0,44
Eau.	6,7	Carbonate de chaux.	2,64
Excès.	4,7	Phosphate de chaux.	0,67
	403,4	Magnésie.	0,23

(MEISSNER, *Ann. de Pharm. de Berlin*, 1818, p. 63.)

CHAIR. Limace grise.

Eau.	84,60	Silice.	0,04
Mucus particulier.	8,33		98,95
A reporter.	92,93	(H. BRACONNOT, <i>Ann. de Ch. et de Ph.</i> , 3 ^e série, t. I, p. 324.)	

CHAIR.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Fibre musculaire, etc.	47,0	46,5	45,98	43,82	46,27
Albumine et hématosine.	4,5	3,0	4,69	2,43	2,69
Extrait alcoolique et sels.	4,0	4,4	7,49	5,73	6,97
Extrait aqueux et sels.	4,5	4,2			
Phosphate calcaire avec matière animale.	»	6,6	»	»	»
Glutine du tissu cellulaire.	»	»	2,50	2,00	6,88
Graisse.	»	»	2,02	2,34	2,23
Eau.	76,0	77,3	70,32	73,66	64,96
	400,0	406,0	400,00	99,98	400,00

(1) Muscles pectoraux du pigeon. — (2) M. pectoraux de poule. — (3) M. d'un vieux moineau. — (4) M. d'un jeune moineau. — (5) M. d'une hirondelle.

CHAIR

226

CHAIR

CHAIR.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Fibre musculaire, vaisseaux, nerfs.....	46,83	46,40	45,54	8,44	47,59
Albumine soluble et hématosine.....	4,75	2,95	4,93	6,67	4,08
Glutine du tissu cellulaire.....	4,92	3,83	2,07	3,55	2,70
Matières extractives.....	2,80	4,83	3,74	7,22	7,33
Graisse.....	4,24	2,94	2,30	4,15	»
Eau.....	72,46	69,08	74,45	73,27	71,30
	400,00	400,00	400,00	400,00	400,00

(1) Grands pectoraux d'un homme âgé de 59 ans. — (2) Muscles pectoraux d'un jeune faucon. — (3) Grand pectoral d'une femme âgée de 36 ans. — (4) Pectoraux d'un faucon de 8 jours. — (5) Muscles du cœur d'un vieux faucon.

CHAIR.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Fibre musculaire, vaisseaux, etc.....	47,29	46,50	42,80	47,68	41,67
Albumine et hématosine.....	3,21	4,40	4,80	2,68	4,86
Glutine et tissu cellulaire.....	4,63	4,48	3,60	4,23	2,48
Matières extractives.....	3,64	3,54	5,34	4,12	3,46
Graisse.....	»	»	»	2,53	0,40
Eau.....	74,23	74,38	76,46	71,76	80,43
	400,00	400,00	400,00	400,00	400,00

(1) Pectoraux d'un vieux pigeon. — (2) Cœur d'un vieux pigeon. — (3) Estomac d'un vieux pigeon. — (4) Muscles pectoraux d'un canard sauvage. — (5) *Id.* d'une grenouille.

CHAIR.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Fibre musculaire.....	42,4	44,4	9,42	44,34	43,36
Albumine sans matière colorante.....	5,2	4,4	4,38	2,35	4,35
Glutine.....	»	»	2,43	4,98	2,80
Matières extractives.....	2,7	4,0	4,36	3,47	4,98
Graisse.....	»	»	0,54	4,14	4,32
Eau.....	80,0	80,5	82,17	79,78	76,49
	400,0	400,0	400,00	400,00	400,00

(1) M. de cyprinus nasus, carassias et barbuis. — (2) M. de salmo fario. — (3) M. de cyprinus nasus. — (4) M. de carpio. — (5) Muscles d'une couleuvre.

CHAIR.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Fibre musculaire, vaisseaux, nerfs, tissu cellulaire.....	47,5	45,0	46,2	45,43	44,94	45,00
Albumine soluble et hématosine....	2,2	3,2	2,6	4,99	4,29	4,30
Extrait alcoolique avec sels.....	4,3	4,4	4,4	4,98	4,42	4,32
Extrait aqueux avec sels.....	4,8	4,0	4,6	3,00	4,29	4,80
Phosphate calcaire albumineux....	traces.	4,0	traces.	»	»	»
Eau et perte.....	77,5	79,6	78,2	77,60	78,06	77,58
	400,3	400,9	400,0	400,00	400,00	400,00

(1) M. de bœuf. — (2) M. de veau âgé de 4 semaines. — (3) M. de veau âgé d'un an. — (4) (5) M. de bœuf. — (6) M. de veau âgé.

CHAIR.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Fibre musculaire, vaisseaux, etc....	46,8	45,53	48,0	46,33	46,84	45,74
Coagulum riche en cruor.....	2,4	»	»	»	»	»
Albumine et matière colorante....	»	2,89	2,3	2,00	4,96	4,99
Glutine du tissu cellulaire.....	»	4,98	»	4,79	»	2,44
Graisse.....	»	2,47	»	4,80	0,50	2,03
Matières extractives.....	2,5	4,30	2,8	2,93	4,75	3,43
Eau et perte.....	78,3	72,83	78,3	75,45	75,98	75,00
	400,0	400,00	404,4	400,00	400,00	400,00

(1) M. du porc. — (2) M. du renard. — (3) M. du chevreuil. — (4) M. du chat. — (5) M. de chevreuil très-jeune. — (6) M. de marie domestique.

CHAIR. Cendres de muscles.

	Cendres pour 100 p. de viande sèche.	COMPOSITION DES CENDRES.				
		Chlorure sodique.	Sulfate sodique.	Phosphates alcalins.	Phosphates terreux et fer.	Carbonate sodique.
Ecureuil, muscles.....	5,49	3,04	trac.	85,54	11,42	»
Lièvre mâle, muscles.....	4,48	4,20	0,90	79,80	15,10	»
Chevreuil femelle, muscles.....	4,68	1,00	»	72,00	20,60	»
Bœuf, muscles.....	7,71	6,50	0,30	76,80	16,40	»
Veau, muscles.....	»	trac.	trac.	89,80	10,20	»
Marte mâle, muscles.....	4,42	5,55	2,18	54,62	37,65	»
Chat domestique mâle, muscles.....	5,36	3,17	»	74,13	20,70	2,00
— — tissus musculaires de l'estomac.....	4,54	12,62	5,00	71,78	10,60	»
— — cœur.....	4,49	1,31	»	88,85	9,34	trac.
— — femelle, muscles.....	4,81	0,55	trac.	74,05	25,40	»
— — muscles de l'estomac.....	2,92	1,60	»	46,30	52,70	»
— — membrane muqueuse de l'estomac.....	2,26	1,70	»	23,30	75,00	»
Renard femelle, muscles.....	3,85	1,02	2,50	74,08	22,40	»
— membrane musculaire de l'estomac.....	2,66	4,12	4,62	46,36	46,90	»
— membrane muqueuse de l'estomac.....	5,24	8,96	»	75,54	23,50	»
Blaireau femelle, muscles.....	6,16	4,04	»	85,96	10,00	»
Homme de cinquante-neuf ans, muscles pectoraux.....	»	trac.	11,40	69,03	19,57	»
— cœur.....	»	3,48	4,26	63,68	28,58	»
Homme de trente, muscles.....	»	10,30	1,72	72,95	15,03	»
Femme de trente-six ans, muscles pectoraux.....	4,80	13,44	1,86	63,58	21,12	»
— cœur.....	3,61	5,33	trac.	84,14	10,53	»
Enfant âgé d'une semaine, muscles.....	»	6,33	2,04	81,44	10,19	»
Corbeau I, muscles pectoraux.....	5,06	1,73	»	70,07	28,20	»
— cœur.....	4,68	3,34	»	70,06	17,60	trac.
Corbeau II, muscles pectoraux.....	7,46	5,34	1,23	85,33	8,10	»
— muscles de la cuisse.....	4,74	4,66	0,97	86,03	8,34	»
Faucon (falco pygargos), muscles.....	4,73	1,15	»	90,40	8,45	trac.
— membrane musculaire de l'estomac.....	2,82	trac.	»	57,90	42,10	trac.
— membrane muqueuse de l'estomac.....	3,09	trac.	»	58,40	41,60	trac.
Faucon (falco bueto), muscles.....	4,66	7,38	4,50	46,15	41,97	»
— membrane musculaire de l'estomac.....	4,95	1,39	»	81,21	17,40	trac.
— membrane muqueuse de l'estomac.....	8,97	24,07	4,32	51,11	20,50	trac.
Hibou, muscles.....	4,40	trac.	trac.	76,40	23,60	trac.
— membrane musculaire de l'estomac.....	4,05	trac.	4,40	49,00	46,60	trac.
— membrane muqueuse de l'estomac.....	7,36	trac.	33,00	31,30	35,70	trac.
Dindon, muscles.....	4,30	16,63	22,20	33,25	1,46	10,46
Poule, muscles pectoraux.....	5,51	1,39	trac.	84,72	13,89	»
— membrane musculaire de l'estomac.....	6,34	18,45	4,33	63,52	13,70	trac.
Poule âgée de 4 ans.....	3,14	1,30	»	86,70	12,00	»
— âgée de 13 ans.....	4,31	trac.	»	87,10	12,90	»
Milan crevé de faim.....	5,87	5,94	»	69,33	24,36	trac.
Canard sauvage, muscles.....	4,48	1,20	»	84,00	14,80	»
— muscles.....	5,40	»	trac.	87,90	12,10	»
— membrane musculaire de l'estomac.....	5,05	17,00	0,90	68,40	13,00	»
Grenouille (rana esculenta).....	4,96	11,00	»	64,00	25,00	trac.
Perche (perca fluviatilis).....	7,08	1,27	»	54,39	44,34	trac.
Carpe (cyprinus carpio).....	6,16	1,31	12,30	44,19	42,20	»

(DE BIBRA, Archiv. f. Physiol. Heilkunde.)

CENDRES de viande.

Acide phosphorique.....	26,27
Potasse.....	38,87
Chlore.....	8,63
Potassium.....	9,40
Acide sulfurique.....	3,59
Potasse.....	4,23
Phosphate de chaux.....	3,06
— de magnésie.....	5,76
— de peroxyde de fer.....	0,57

(KELLER, *R. sc. et ind.*, novembre 1849, p. 398.)

CHALILITE.

Silice.....	36,56
Alumine.....	26,26
Chaux.....	10,28
Peroxyde de fer.....	9,28
Soude.....	2,72
Eau.....	16,66
	<hr/>
	404,76

(THOMSON, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 754.)

CHALKOLITE. Voy. URANE PHOSPHATÉ.

CHALKOPYRITE. Voy. CUIVRE PYRITEUX.

CHALKOSINE. Voy. CUIVRE SULFURÉ.

CHAMOISITE.

Syn. : *Berthiërite.*

Silice.....	14,30	42,40
Alumine.....	7,80	7,80
Protoxyde de fer.....	60,50	74,70
Eau.....	17,40	5,40
	<hr/>	
	400,00	400,00

(BERTHIER, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 493.)

CHAMOISITE. Carbono-phosphate de fer.

Peroxyde de fer.....	44,120
Protoxyde de fer.....	29,980
Acide carbonique.....	41,873
Acide phosphorique.....	3,380
Chaux.....	2,140
Magnésie.....	0,775
Eau.....	0,900
Silice.....	6,990
	<hr/>
	97,438

(*T. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 496.)

CHAMPIGNONS.

AGARIC BLANC (boletus larix).

L'eau dissout une petite quantité de matière extractive ainsi que du sulfate de potasse et de chaux, du muriate de potasse et une matière animale.

La distillation en vase clos donne des acétate et carbonate d'ammoniaque.

Les cendres contiennent carbonates de potasse et de chaux, muriate de potasse, sulfate de chaux, phosphate de chaux et de fer.

L'alcool en extrait de l'acide benzoïque.

Les alcalis caustiques dégagent de l'agaric, beaucoup d'ammoniaque.

L'acide nitrique y forme des acides malique, oxalique et de l'adipocire.

(BOUILLON-LAGRANGE, *Ann. de Ch.*, t. LI, p. 96.)

AGARIC BLANC.

Résine âcre qui n'est soluble que dans l'huile de térébenthine bouillante..	9,0
Résine soluble dans l'huile de térébenthine froide.....	44,0
Extrait amer.....	3,0
Gomme.....	6,0
Fougere.....	30,6
Eau et perte.....	40,4
	<hr/>
	400,0

(BUCHOLZ.)

AGARIC BLANC.

Gomme avec extrait amer et sels, à acides végétaux solubles dans l'eau	8,30
Albumine végétale à l'état soluble..	0,70
Résine molle extraite en même temps que les substances solubles dans l'eau.....	4,12
Résine extraite en même temps que les parties solubles dans l'eau bouillante, soluble dans l'éther, insoluble dans les huiles volatiles. . .	2,40
Résine extraite ensuite par l'alcool, soluble dans l'éther et dans les huiles volatiles.....	23,50
Substance analogue à la cire.....	0,20
Matière extractive.....	2,00
Acide bolélique.....	0,13
Acide fungique.....	0,06
Acide phosphorique et tartrique. . .	4,35
Potasse.....	0,33
Chaux.....	0,16
Albumine coagulée et substances gommeuses extraites par l'acide hydrochlorique.....	45,50
Résine extraite par l'hydrate potassique après le traitement par l'acide hydrochlorique.....	9,50
Fungine.....	15,00
Eau.....	44,00
	<hr/>
	94,25

(BLEY.)

AGARIC DU NOYER.

Eau de végétation.....	1118,30
Fongine coriace.....	95,68
Matière animalisée peu connue, insoluble dans l'alcool.....	48,00
Matière animale soluble dans l'alcool, osmazôme.....	42,00
Albumine.....	7,20
Fungate de potasse.....	6,00
Adipocire.....	1,20
Matière huileuse.....	1,42
Sucre de champignon.....	0,50
Phosphate de potasse, en très-petite quantité.....	»
	<hr/>
	4260,00

(HENRI BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 252.)

AGARIC STYPTIQUE.

Matière fongueuse cartilagineoïde....	16,7
Résine.....	} 4,8
Matière adipo-résineuse.....	
Substance gélatinoïde inconnue....	1,5
Acide combustible indéterminé, uni à la potasse.....	»
Principe âcre fugace inconnu.....	»
	<hr/>
	20,0

(HENRI BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 264.)

AGARICUS THEOGALUS.

Matière sucrée cristalline.
Matière grasse d'une saveur amère et âcre.
Matière animale insoluble dans l'alcool.
Osmazôme.
Sel végétal acide.

AGARICUS MUSCARIUS.

Les deux matières animales dont on a parlé plus haut.
Matière grasse.
Muriate, phosphate et sulfate de potasse.

AGARICUS CAMPESTRIS ou champignon comestible des couches.

Adipocire.
Huile ou graisse.
Albumine.
Matière sucrée.
Substance animale soluble dans l'alcool et dans l'eau, ou osmazôme.
Substance animale insoluble dans l'alcool.
Fongine de M. Braconnot, ou partie fibreuse du champignon.
Acétate de potasse.

AGARICUS BULBOSUS.

Matière animale insoluble dans l'alcool.
Matière animale soluble dans l'eau et l'alcool ou osmazôme.
Substance molle, grasse, de couleur jaune et de saveur âcre.
Sel acide, qui n'est point un phosphate.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXV.)

AGARIC ENCRIER. Sporules.

Géine.....	39,6
Terreau charbonneux.....	48,0
Ligneux.....	18,0
Acide géique.....	9,0
Oxalate de chaux.....	6,0
Huile fixe fluide.....	5,0
Extrait de champignon.....	2,4
Oxyde de fer, traces de magnésie, de phosphate de chaux et perte.....	2,0
	<hr/>
	400,0

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 443.)

HYDNE SINUÉ.

Eau.
Fongine.
Gélatine ou matière animale en petite quantité.
Espèce particulière de sucre en assez grande quantité.
Beaucoup d'acétate de potasse.
Acide végétal d'une nature particulière combiné à la potasse.
Peu de phosphate de potasse.
Matière huileuse.
Adipocire.
Principe âcre très-fugace.
Muriate de potasse.

(LOEWIG.)

HYDNE HYBRIDE.

Eau.
Fongine.
Gélatine.
Sucre de champignon en assez grande quantité.
Albumine.
Acétate de potasse.
Phosphate de potasse.
Acide végétal combiné à la potasse.
Adipocire.
Huile brune.
Principe colorant.
Muriate de potasse.

MÉRULE CHANTERELLE.

- Eau.
- Fungine.
- Gélatine.
- Une assez grande quantité de sucre en beaux prismes tétraèdres.
- Acétate de potasse.
- Phosphate de potasse.
- Un acide végétal uni à la même base.
- Huile.
- Adipocire.
- Principe âcre détruit par la chaleur.
- Acide acétique libre?

(BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. LXXIX, p. 296, 500 et 501.)

BOLET FAUX AMADOUVIER.

- Eau.
- Fungine.
- Mucoso-sucré.
- Bolétate de potasse.
- Matière adipeuse jaune.
- Albumine.
- Phosphate de potasse en petite quantité.
- Acétate de potasse, *idem.*
- Acide végétal indéterminé à l'état de combinaison.

RÉTICULAIRE DES JARDINS.

- Matière fongueuse très-divisée.
- Carbonate de chaux en quantité remarquable.
- Albumine.
- Matière animale.
- Matière adipeuse jaune.
- Acétate de potasse.

SATYRE FÉTIDE.

- Eau.
- Fungine très-animalisée.
- Albumine.
- Matière animale.
- Mucus.
- Suracétate de potasse.
- Suracétate d'ammoniaque en petite quantité.
- Acipocire.
- Matière huileuse.
- Sucre de champignon.
- Phosphate de potasse en petite quantité.
- Acide combustible uni à la potasse.

(BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 292.)

CHAMPIGNONS DIVERS.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Agaricus deliciosus.....	80,9	43,4	0,90	0,61	6,9	4,6
— arvensis.....	90,6	9,4	1,08	0,77	11,6	8,3
— glutinosus.....	93,7	6,3	0,30	0,29	4,8	4,6
— russula.....	94,2	8,8	0,83	0,37	9,5	4,2
— cantharellus.....	90,6	9,4	1,05	0,30	11,2	3,2
— muscarius.....	90,5	9,4	0,84	0,59	9,0	6,3
Bolatus aureus.....	94,2	5,6	0,38	0,26	6,8	4,7
Lycoperdon echinatum.....	»	»	»	»	5,2	6,1
Polyporus formentarius.....	»	»	»	»	3,0	4,4
Dædalea quercina.....	»	»	»	»	3,1	3,2

(1) Eau
 (2) Substances solides } Champignons frais.
 (3) Sels
 (4) Azote
 (5) Sels } Champignons desséchés.
 (6) Azote }

(SCHLOSSBERGER et DOPPING, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 537.)

HELVELLA MITRA.

Huile grasse brunâtre.....	30,0
Corps gras semblable à la cétine....	4,0
Sucre de champignon.....	2,0
Mucilage gommeux qui donne un peu d'ammoniaque par la distillation sèche.....	5,4
Fungine.....	39,6
Matière extractive végétalo-animale (osmazôme) avec un peu de sulfate et d'hydrochlorate de potasse, d'acide fungique et acide lactique libre....	29,4
Albumine.....	4,2
Fungate et phosphate d'ammoniaque	8,0
Eau.....	40,4

(SCHRADER, *Journ. de Schw.*)

TRÉMELLA NOSTOC.

Eau.....	485,0
Matière analogue à la gomme de bassora ou bassorine.....	13,8
Espèce de mucus.....	4,2
Carbonate de chaux.....	} en petite quantité.
Matière grasse.....	
Phosphate de chaux.....	
Muriate de potasse.....	
Sulfate de potasse.....	

200,0

(HENRI BRACNOT, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 270.)

CHANVRE. Graines.

	(1)	(2)
Potasse.....	20,81	23,94
Soude.....	0,64	0,66
Chaux.....	25,57	23,44
Magnésie.....	0,96	0,24
Peroxyde de fer.....	0,74	3,40
Acide phosphorique.....	33,52	37,11
Sulfate de chaux.....	0,48	4,58
Chlorure de sodium.....	0,09	4,44
Acide silicique.....	43,48	0,86
Charbon.....	6,19	9,63
	402,48	402,24

(1) Chênevis. — (2) Graines de lin.

Déduction faite du charbon, on a en 100 parties de cendres pures ;

Potasse.....	24,67	25,85
Soude.....	0,66	0,71
Chaux.....	26,63	25,27
Magnésie.....	1,00	0,22
Peroxyde de fer.....	0,77	3,67
A reporter....	50,73	55,72

Report.....	50,73	55,72
Acide phosphorique.....	34,96	40,11
Sulfate de chaux.....	0,48	4,70
Chlorure de sodium.....	0,09	4,55
Acide silicique.....	44,04	0,92
	400,00	400,00

(LEUCHTWEISS, *R.-sc. et ind.*, 2^e série, t. III, p. 22.)

CHANVRE.

Huile grasse.....	49,4
Résine.....	4,6
Sucre incristallisable avec de la matière extractive un peu amère acide.....	4,6
Extrait gommeux brun.....	9,0
Albumine soluble.....	24,7
Parties de fibre ligneuse.....	5,0
Enveloppe.....	38,3
Perte.....	0,7
	400,0

(BUCHOLZ, *Anc. J. de Gehlen*, t. VI, p. 815.)

CHANVRE. Composition de la tige de chanvre desséchée à plus de 400 degrés.

Carbone.....	39,94
Hydrogène.....	5,06
Oxygène.....	48,72
Azote.....	4,74
Sels.....	4,54
	400,00

CHANVRE. Feuilles de chanvre desséchées à plus de 400 degrés.

Carbone.....	40,50
Hydrogène.....	5,98
Azote.....	4,82
Oxygène.....	29,70
Cendres.....	22,00
	400,00

(ROBERT KANE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 450.)

CHANVRE. Cendres du chanvre.

Potasse.....	7,48
Soude.....	0,72
Chaux.....	42,05
Magnésie.....	4,88
Alumine.....	0,37
Silice.....	6,75
Acide phosphorique.....	3,22
Acide sulfurique.....	4,40
Chlore.....	4,53
Acide carbonique.....	34,90
	400,00

CHANVRE. En tenant compte des cendres, la partie organique se compose de :

Carbone.....	55,66
Hydrogène.....	8,24
Azote.....	6,45
Oxygène.....	29,68
	100,00

(ROBERT KANE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 450 et 451.)

CHANVRE. Pollen du chanvre.

- Cire.
- Résine.
- Matière extractive.
- Sucre.
- Pollénine.
- Albumine caséuse.
- Sels ammoniacaux.
- Malates.
- Phosphate de potasse et de chaux.

(JOHN, *Écrits ch.*, t. V, p. 42.)

CHAPAPOTE. Voy. ASPHALTE.

CHARAÇONS DU BLÉ.

- Acide particulier analogue à l'acide gal-lique en très-grande abondance.
- Matière analogue au tannin.
- Plusieurs matières grasses fixes.
- Résine.
- Principe amer particulier.
- Matière animale particulière.
- Squelette animal, probablement analogue à la kitine des coléoptères.
- Phosphates de chaux et de magnésie.
- Très-faible proportion de sulfate de fer.
- Silice.
- Principe odorant particulier.

(HENRY père, *J. de Pharm.*, novembre 1827, p. 544.)

CHARBON.

Les charbons suivants, exposés à l'air, ont absorbé les parties suivantes d'air atmosphérique :

Charbon de bourdaine d'Essonne	4
<i>Id.</i> de Choisy.....	6

Hêtre, chêne, aulne.....	7
Sapin.....	6
Charbon calciné à la chaleur blanche.....	12 à 13

CHARBON. Combustion dans la vapeur d'eau.

Hydrogène.....	56,22
Oxyde carbonique.....	28,96
Acide carbonique.....	14,63
Carbure d'hydrogène.....	0,49
	100,00

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

CHARBON. D'après Saussure, le charbon de bois récemment calciné absorbe les volumes suivants de différents gaz, en prenant son propre volume pour unité.

Ammoniaque.....	90
Acide muriatique.....	85
Acide sulfureux.....	65
Hydrogène sulfuré.....	53
Protoxyde d'azote.....	40
Deutoxyde d'azote.....	38,00
Acide carbonique.....	9,40
Oxygène.....	9,30
Azote.....	7,50
Hydrogène.....	1,75

Dans l'air humide le charbon absorbe du 0,40 au 0,20 de son poids de vapeur d'eau.

Densité des charbons des marchands.

Noyer à écorce écailleuse.....	625
Chêne blanc.....	484
Châtaignier.....	484
Frêne d'Amérique.....	547
Hêtre du bois.....	518
Charme.....	455
Pommier sauvage.....	445
Sassafras.....	427
Cerisier de Virginie.....	414
Orme d'Amérique.....	357
Cèdre de Virginie.....	238
Pin jaune.....	333
Bouleau à feuilles de peuplier.....	364
Châtaignier d'Amérique.....	379
Peuplier d'Italie.....	245

(*Tr. des Essais de Berthier*, t. I, p. 280.)

CHARBON. Tableau comparatif de la force décolorante de divers charbons.

CHARBON EMPLOYÉ sous le poids d'un gramme.	FORCE DÉCOLORANTE sur l'indigo.	FORCE DÉCOLORANTE sur la mélasse.
Sang calciné avec la potasse.....	50,00	20,0
Sang calciné avec la craie.....	48,00	44,0
— avec le phosphate de chaux.....	42,00	40,0
Gélatine calcinée avec la potasse.....	36,00	45,5
Albumine.....	34,00	45,5
Fécule calcinée avec la potasse.....	40,60	8,8
Charbon de l'acétate de potasse.....	5,60	4,4
Charbon obtenu de la décomposition du carbo- nate de soude par le phosphore.....	42,00	8,8
Noir de fumée calciné.....	4,00	3,3
Noir de fumée calciné avec de la potasse.....	45,20	40,6
Charbon des os traité par l'acide muriatique et par la potasse.....	43,00	20,0
Charbon des os traité par l'acide muriatique....	4,87	4,6
Huile végétale ou animale calcinée avec le pho- sphate de chaux.....	2,00	4,9
Charbon des os brut.....	4,00	4,0

(BESSY, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 257.)

CHARBON. Bois soumis à la distillation.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Jeune chêne.....	46,39	0,450	25,45	0,450
Vieux chêne.....	45,80	0,440	25,60	0,440
Jeune hêtre.....	44,50	0,375	25,50	0,375
Vieux hêtre.....	43,75	0,400	25,75	0,400
Jeune charme commun.....	42,80	0,320	24,90	0,320
Vieux <i>id.</i>	43,30	0,350	26,40	0,350
Jeune aulne.....	44,40	0,350	25,30	0,350
Vieux aulne.....	44,90	0,400	25,25	0,400
Jeune bouleau.....	42,80	0,250	24,80	0,250
Vieux bouleau.....	41,90	0,300	24,40	0,300
Jeune sapin.....	44,40	0,450	25,40	0,450
Vieux sapin.....	43,90	0,450	24,85	0,450
Jeune pin.....	46,00	0,225	27,50	0,225
Vieux pin.....	45,40	0,250	24,50	0,250
Jeune pin de Genève.....	45,40	0,420	25,95	0,420
Vieux pin <i>id.</i>	43,60	0,450	25,80	0,450
Tilleul.....	42,90	0,400	24,20	0,400
Paille de seigle.....	43,40	0,300	24,30	0,300
Fougère.....	44,25	0,750	25,20	0,750
Tige de roseau.....	42,95	0,700	27,75	4,700
Bois de bouleau conservé pendant plus de 400 ans dans un mur.....	42,45	»	25,40	»

(1) Par la carbonisation rapide (charbon) quantités obtenues de 100 p. de bois.

(2) *Id.* (cendres) *id.*(3) Par la carbonisation lente (charbon) *id.*(4) *Id.* (cendres) *id.*(KARSTEN. *Tr. de Ch. de Dumas*, t. I, p. 558.)

CHARBON. Composition des charbons marchands de Paris.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Charbon.....	88,0	85,6	85,2	83,2
Cendres calcinées	2,4	4,0	4,0	4,8
Matières volatiles	9,6	13,4	13,8	15,0
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

Équiv^t des mat. volat. en charbon. 6,0 5,0 5,0 4,0

	(5)	(6)	(7)	(8)
Charbon.....	83,0	82,8	72,0	90,3
Cendres calcinées	3,0	4,6	6,6	2,2
Matières volatiles	15,0	15,6	21,4	7,5
	<u>101,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

Équiv^t des mat. volat. en charbon 5,0 6,5 9,0 5,0

	(9)	(10)	(11)
Charbon.....	90,2	88,4	88,0
Cendres calcinées....	4,8	4,9	2,0
Matières volatiles....	8,0	10,0	10,0
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

Équiv^t des matières volat. en charbon.. 5,0 4,5 4,0

	(12)	(13)	(14)
Charbon.....	87,7	76,6	57,7
Cendres calcinées....	2,0	6,4	0,8
Matières volatiles....	10,3	17,0	41,5
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

Équiv^t des matières volat. en charbon.. 6,0 11,0 16,0

- (1) Epine. — (2) Peuplier. — (3) Érable. — (4) Frêne. — (5) Tremble. — (6) Fusain. — (7) C. de Choisy. — (8) Sapin. — (9) Auline. — (10) Bonleau. — (11) Chêne. — (12) Noisetier. — (13) C. de Choisy. — (14) Bourdaine roux.

(T. des Essais de Berthier, t. I, p. 286.)

CHARBON. Charbon des fosses à céruse, ou altération noire des poutrelles.

Matière grasse dissoute par l'éther.	0,20
Substance brune soluble dans l'eau.	22,55
Substance brune dissoute par l'eau ammoniacale.....	24,45
Substance brune dissoute par solution bouillante de potasse.....	39,00
Tissu végétal altéré.....	9,80
Acétate d'ammoniaque.....	1,00
Sable, sel de potasse, matière terreuse, phosphate de chaux, sulfure de plomb.....	6,30
	<u>100,30</u>

(PAYEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 232.)

CHARBON. Charbon des cérusiers.

Carbone.....	54,65
Hydrogène.....	4,77
Oxygène.....	32,48
Azote.....	8,10
	<u>100,00</u>

(PAYEN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 461.)

Voyez BOIS, COMBUSTIBLES, HOUILLE, COKE.

CHARBON.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Charbon roux.....	0,36	0,264	0,446	0,25	0,735
Charbon noir.....	0,30	0,259	0,426	0,33	0,848
Charbon de Choisy.....	0,28	0,240	0,440	0,33	0,860
Charbon de meules ordinaires.....	0,25	0,240	0,440	0,33	0,960
Charbon de grandes meules.....	0,29	0,298	0,492	0,25	0,960
Charbon fait en petit.....	0,13	0,428	0,272	0,66	0,985

(1) Proportion obtenue. — (2) Équivalent en carbone. — (3) Id. des matières volatiles perdues. — (4) Proportion de la perte. — (5) Équivalent en carbone de 100 de combustibles.

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 261.)

CHARBON. Pâte désinfectante pour les égouts.

Sulfate de fer.....	200
Sulfate de zinc.....	25
Charbon végétal.....	40
Sulfate de chaux.....	265
	<u>500</u>

(SIRET, C. R., t. XIV.)

CHARBON ANIMAL.

Carbone.....	74,7
Azote.....	28,3
	<u>100,0</u>

(DOBEREINER, *Ann. des Mines*, 2^e livraison, 1821, p. 240.)

CHARBONS FOSSILES. Voy. HOUILLES, GRAPHITE, ANTHRACITE, LIGNITES, TOURBES.

CHARBON. Tableau de la composition élémentaire des combustibles fossiles.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Densité.....	14,62	13,67	13,48	13,45
Carbone....	90,45	94,98	92,56	87,85
Hydrogène..	2,43	3,92	3,33	4,90
Oxyg. et azote	2,45	3,46	2,53	4,29
Cendres....	4,67	0,94	4,58	2,96
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

	(5)	(6)	(7)
Densité.....	12,98	12,76	13,47
Carbone.....	87,47	84,67	83,75
Hydrogène.....	5,44	5,29	5,66
Oxygène et azote.	5,63	7,94	8,04
Cendres.....	4,78	2,40	2,55
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(1) Terrains de transition, anthracites (Pennsylvanie). — (2) *Id.* (Mayenne). — (3) *Id.* (Pays de Galles). — (4) Houilles grasses et dures de Rive-de-Gier. — (5) Houilles grasses maréchales. — (6) Houilles grasses longues flammes (Flou de Mons). — (7) *Id.* (Gannel-Coal).

CHARBONS FOSSILES.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Densité.....	13,62	12,94	14,10	13,05
Carbone....	76,48	75,38	63,28	75,44
Hydrogène..	5,23	4,74	4,35	5,79
Oxyg. et azote	16,04	9,02	13,17	17,94
Cendres....	2,28	11,86	19,20	0,89
	<u>100,00</u>	<u>101,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(1) Terrain bouillier : houilles sèches à longues flammes (Blénzy). — (2) Terrains secondaires, charbon de Ceral (Tarn), oolite inférieure. — (3) Lignite de No-roy, marnes irisées. — (4) Jayet de Beleslat, grès vert.

CHARBONS FOSSILES.

	(5)	(6)	(7)
Densité.....	12,54	11,00	11,87
Carbone.....	63,88	63,29	73,79
Hydrogène.....	4,58	4,98	7,46
Oxygène.....	18,11	26,24	13,79
Cendres.....	13,43	5,49	4,96
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

— (5) Terrains tertiaires, lignite parfait de Marseille. — (6) Lignite imparfait de Cologne. — (7) Lignite passant au bitume.

CHARBONS FOSSILES.

	(1)	(2)	(3)
Densité.....	1,20	»	0,70
Carbone.....	58,09	71,42	49,07
Hydrogène.....	5,93	4,85	6,31
Oxygène et azote.	34,27	22,91	44,62
Cendres.....	4,61	0,82	»
	<u>909,90</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(1) Tourbe de Lony, près Abbeville. — (2) Charbon roux de bourdaune du Bouchet. — (3) Charbon de bois ; composition moyenne.

(REGNAULT, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 732.)

CHARDON BÉNT. Feuilles desséchées.

Chlorophylle résineuse.....	4,5
Principe amer.....	15,5
Gomme.....	8,3

Beaucoup de sulfate et d'hydrochlorate de potasse et de sulfate de chaux.

(STOLLMANN, *Syst. de Mat. méd. de Pfaff*, t. VI, p. 171.)

CHARDON ÉTOILÉ. Extrait des feuilles.

Matière résineuse (chlorophylle).
Matière animalisée (principe amer).
Gomme.
Acide libre.
Acétate, sulfate et hydrochlorate de potasse et sulfate de chaux.

(FIGUIER, *Journ. de Ph.*, t. LXXIV, p. 342.)

CHATAIGNE DU BRÉSIL. Voy. JUVIAS.

CHAUX. CaO.

Calcium.....	74,89	100,0	256,02
Oxygène.....	28,16	39,2	100,00
	<u>100,05</u>		<u>356,02</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXIX, p. 142.)

CHAUX.

	(a)	(b)	(c)
Oxygène.....	28,138	28	28,267
Calcium.....	71,862	72	71,733
	400,000	400	400,000

(a) LONGCHAMPS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 30. — (b) (c) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 19.

CHAUX de Wolkoff donnant une chaux hydraulique dite *ciment russe*.

Chaux.....	0,62
Silice.....	0,49
Alumine.....	0,49
	4,00

(CLAFEYRON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 31.)

CHAUX de Richard-Mesnil, près Nancy.

	(1)	(2)
Silice soluble dans les acides.	46,30	0,02
Silice insoluble.....	5,50	2,20
Alumine.....	3,40	4,52
Chaux.....	70,05	95,80
Magnésie.....	4,73	0,25
Oxyde de fer.....	2,42	0,07
Oxyde de manganèse.....	0,50	trace.
	99,60	99,86

(1) C. grise. — (2) C. blanche.

(PAYEN, *Société d'encouragement*.)

CHAUX hydraulique magnésienne de Robach (Vosges).

Chaux.....	0,430
Magnésie.....	0,320
Oxyde de fer et alumine.....	0,030
Silice gélatineuse.....	0,058
Sable.....	0,042
Perte par calcination.....	0,120
	4,000

(P. BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1835.)

CHAUX éminemment hydraulique, provenant d'un calcaire gris noirâtre appartenant à

la formation jurassique, de la porte de France, à Grenoble.

Chaux.....	71,50
Silice.....	46,00
Alumine et fer.....	40,50
Magnésie.....	2,00
(VICAT.)	400,00

CHAUX éminemment hydraulique provenant des fours du Theil, dans le département de l'Ardèche.

Chaux.....	70,50
Silice.....	23,00
Alumine et traces de fer.....	4,20
Magnésie.....	5,28
Acide carbonique.....	0,02
	400,00

(VICAT, *Nouv. Etudes sur les pouzzolanes artificielles*, p. 21.)

CHAUX hydraulique artificielle d'Angleterre; fragment éteint et conservé depuis longtemps.

Eau et acide carbonique.....	0,283
Chaux.....	0,549
Silice gélatineuse.....	0,450
Sable.....	0,044
Albumine et magnésie.....	0,034
	4,000

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 113.)

CHAUX. Plâtre-ciment de Boulogne.

Chaux.....	54
Argile.....	34
Oxyde de fer.....	15
	400

CHAUX. Ciment romain des Anglais.

Chaux.....	55,00
Argile.....	36,00
Oxyde de fer.....	8,60
	99,60

(*Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 241.)

CHAUX. Mortiers-ciments pris dans divers anciens monuments de la ville de Paris.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Chaux.....	60,00	66,00	67,50	70,00	68,00	69,00	74,00
Silice.....	4,50	4,20	2,25	5,50	3,25	6,00	4,00
Alumine.....	40,50	4,80	5,25	4,50	8,75	5,00	3,00
	75,00	75,00	75,00	80,00	80,00	80,00	75,00
Sable ou gravier.....	25,00	»	25,00	»	20,00	20,00	25,00
Ciment de tuiles ou de briques.....	»	25,00	»	20,00	»	»	»
	400,00	400,00	400,00	400,00	400,00	400,00	400,00

(1) Aqüeduc romain d'Arcueil. — (2) Palais des Thermes. — (3) Cirque romain de l'ancienne abbaye Saint-Victor. — (4) Ruines romaines avec mosaïques, terrain des Chartreux. — (5) Id., Saint-Germain-des-Prés. — (6) Murs d'enceinte de Philippe-Auguste, bastion Bonne-Nouvelle. — (7) Id. de Henri III, rue Sainte-Hyacinthe-Saint-Michel.

(HÉRICART DE THURY, *C. R.*, t. XII.)

CHAUX. Mortier.

Sable siliceux fin.....	0,3
Ciment et briques bien cuites.....	0,3
Chaux fondue.....	0,2
Chaux éteintes à l'air et recalcinées.....	0,2
	<u>10,0</u>

(LORJOT *Ann. de Ch.*, t. XXXVII, p. 254.)

CHAUX. Mortier.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)
Acide carbonique...	6,00	5,75	4,75	5,00	9,00	12,00	0,50	2,25	2,25
Chaux $\left\{ \begin{array}{l} \text{à l'état de carbo-} \\ \text{nate.....} \\ \text{combinée avec} \\ \text{d'autres substes.} \end{array} \right.$	8,00	7,81	2,60	6,63	11,94	15,91	0,70	2,95	2,98
Silice combinée.....	4,70	4,34	6,65	2,07	3,22	8,09	3,05	3,95	29,77
Quartz et sable.....	4,00	4,15	3,75	4,25	0,25	0,25	2,00	0,35	8,00
Alumine, oxyde de fer.	80,00	80,10	78,50	83,75	68,84	56,00	77,50	89,50	33,00
Eau.....	»	»	»	»	2,75	2,75	»	»	»
	3,30	0,88	6,75	4,30	4,00	5,00	16,25	4,00	24,00
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) (2) (3) (4) (5) (6) Mortiers à l'air. — (7) (8) (9) Mortiers hydrauliques.

(JOHN, *Ann. des Mines*, t. VII, p. 471.)

CHAUX des usines à gaz, après l'épuration du gaz.

Hyposulfite de chaux.....	12,30
Sulfite de chaux.....	14,57
Sulfate de chaux.....	2,80
Carbonate de chaux.....	14,48
Hydrate de chaux.....	17,72
Soufre.....	5,14
Sable.....	0,71
Eau combinée.....	8,49
Eau à l'état libre.....	23,79
	<u>400,00</u>

(GRAHAM, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 363.)

CHAUX D'ANTIMOINE. Voy. ANTIMOINE OXYDÉ.

CHAUX ANHYDRO-SULFATÉE.

Syn. : *Anhydrite* ; *gypse anhydre* ; *muria-cite* ; *plengite* ; *bardiglione* ; *spath cubique* ; *vulpinite* ; *Pierre de tripes* ; *karsténite*.

CHAUX ANHYDRO-SULFATÉE.

	(1)	(2)	(3)
Chaux.....	41,41	42,00	41,70
Acide sulfurique..	56,78	67,00	58,01
Oxyde de fer.....	0,03	0,10	»
Silice.....	0,26	0,25	0,09
Eau.....	0,94	»	0,07
	<u>99,42</u>	<u>109,35</u>	<u>99,87</u>

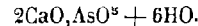
(1) C. à grandes écailles. — (2) C. de Sulz, par KLAPROTH, *T. des Mines* par Dufrenoy, t. II, p. 282. — (3) C. à petites écailles, par STROMAYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 362.

CHAUX ANHYDRO-SULFATÉE. Pierre de Vulpino dans le Bergamasque.

Sulfate de chaux.....	92
Silice.....	8
	<u>100</u>

(VAUQUELIN, *J. des Mines*, messidor an v, p. 809.)

CHAUX ARSENIATÉE.

Syn. : *Pharmacolite* ; *arsénicite* ; *pikro-pharmacolite*.

	(1)	(2)	(3)
Acide arsénique..	45,68	50,54	46,97
Chaux.....	27,28	25,00	24,65
Eau.....	23,86	24,46	23,98
Oxyde de cobalt..	»	»	4,00
Magnésie.....	»	»	3,22
Perte.....	3,48	»	»
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>99,82</u>

(1) C. de Saint-Andreasberg, sur le Harz, par JOHN, *J. des Mines*, juin 1810, p. 455. — (2) C. du Furstemberg, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XI-V, p. 22. — (3) Pikropharmacolite, par STROMAYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 362.

CHAUX ARSENIATÉE ANHYDRE. Voy. BERZÉLITE ; PIKROPHARMACOLITE ; HAIDINGERITE.

CHAUX BORATÉE de l'Amérique méridionale.

Acide borique.....	46,110
Chaux.....	18,890
Eau.....	35,000
	<u>400,000</u>

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

CHAUX CARBONATÉE. CaO,CO².

Syn. : Carbonate de chaux rhomboédrique; prisme calcaire; spath d'Islande; spath calcaire; calcaire.

	(a)	(b)	(c)
Acide.....	34	45	43,9
Base.....	55	55	56,4
Eau.....	41	»	»
	400	400	400,0

	(d)	(e)	(f)
Acide.....	43,2	43,64	275,22
Base.....	56,8	56,39	356,03
	400,0	400,00	631,25

(a) BERGMANN, t. I, p. 126. — (b) KIRWAN, *Nicholson's Jour.*, t. III, p. 245. — (c) MARCET, *id.*, t. XX, p. 29. — (d) THOMSON, *Syst. de Ch.*, t. II, p. 518. — (e) WOLLASTON, *Ann. de Ch.*, t. XC, p. 168. — (f) Calculé.

CHAUX CARBONATÉE.

	(1)	(2)
Acide carbonique.....	43,972	43,70
Chaux.....	56,028	56,45
Manganèse oxydulé avec vestige de fer.....	»	0,45
	400,000	400,0

	(3)	(4)
Acide carbonique.....	43,56	44,0
Chaux.....	55,98	56,3
Manganèse oxydulé avec vestige de fer.....	0,35	»
Eau de décrépitation.....	0,44	»
Matière végétale ou animale.....	»	2,7
	400,00	400,0

(1) C. naturelle, par ERDMANN et MARCHAND, *Rev. scient. et ind.*, t. II, p. 233. — (2) Spath calcaire rhomboïdal d'Islande, par STROMAYER, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 295. — (3) Id. d'Andreasberg au Harz, *id.* — (4) Ciment d'une mosaïque antique trouvée à Rome, par DARGET, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 314.

CHAUX CARBONATÉE. Spath calcaire strié.

	(1)	(2)	(3)
Peroxyde de fer.....	»	0,020	»
Silice.....	»	0,014	0,068
Carbon. de chaux.....	94,45	99,964	99,942
— de magnésie.....	4,22	0,005	0,020
— de fer.....	2,80	»	»
— de mangan.....	0,50	»	»
	98,97	400,000	400,000

(1) Spath calcaire strié, par BERNHARDT et BRANDES, *J. de Schweigger*, t. VII, p. 199. — (2) Id. d'Islande très-pur, ERDMANN et MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 384. — (3) Marbre blanc du Val Senestre (Isère), par VICAT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 94.

CHAUX CARBONATÉE. Spath calcaire strié.

	(4)	(5)
Silice.....	49,0	4,0
Carbonate de chaux.....	70,0	83,0
— de magnésie.....	44,0	8,0
	400,0	400,0

(4) Pierre brute, près de Meudon, servant à faire la craie ou blanc d'Espagne. — (5) Craie fabriquée ou blanc d'Espagne, par BOUILLON-LAGRANGE, *Ann. de Ch.*, t. XXVI, p. 45.

CHAUX CARBONATÉE. Cipolin d'Autun.

Carbonate de chaux.....	83
Mica vert.....	42
Fer.....	4
	96

(*Él. de Ch. de Chaptal*, t. II, p. 136.)

CHAUX CARBON. Madréporite de Russbachtal.

Chaux.....	63,4
Albumine.....	40,2
Fer.....	40,4

(MOLL.)

CHAUX CARBON. Madréporite de Russbachtal.

Carbonate de chaux.....	93,00
Carbonate de magnésie.....	0,50
Carbonate de fer.....	4,25
Charbon.....	0,50
Silice sablonneuse.....	4,50
Oxyde de manganèse.....	»
	99,75

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 21.)

CHAUX CARBONATÉE d'Aberthaw.

Carbone.....	86,17
Alumine.....	7,40
Silice.....	3,40
Matière carbonacée.....	4,67
Humidité.....	4,00
Oxyde de fer.....	0,66
	400,00

(PHILLIPS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 217.)

CHAUX CARBONATÉE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Chaux.....	47,0	43,5	29,54	23,00
Magnésie.....	8,0	40,0	»	0,80
Acide carbon.....	33,0	36,5	48,40	48,80
Silice.....	7,0	»	»	35,40
Alumine.....	2,0	»	»	44,40
Oxyde de fer.....	0,5	8,0	»	»
Manganèse oxyde blanc.....	»	2,0	»	»
Eau.....	»	»	47,38	40,90
	97,5	400,0	400,00	

(1) Craie dans laquelle se trouvent les pierres à fusil, par HAQUET, *Journ. des Mines*, novembre 1806, p. 405. — (2) Chaux carbonatée de Percy, par BERTHIER, *Ann. de Ch.*, t. LVIII, p. 90. — (3) Id. hydratée cristallisée, par le prince de SALM, *Ann. de Pogg.*, 1835. — (4) Id. calcaire hydraulique de Péronne (Somme), *Ann. des Min.*, 1833.

CHAUX CARBONATÉE

	(1)	(2)
Chaux.....	55,10	45,15
Acide carbonique.....	43,30	35,73
Argile.....	4,60	18,10
	<u>100,00</u>	<u>98,98</u>

(1) Calcaire compacte esquilleux de Sept-Fonds, département du Lot. — (2) Calcaire hydraulique de Metz, d'un gris foncé, à cassure terreuse.

(T. de Min. de Duffrenoy, t. II, p. 240.)

CHAUX CARBONATÉE. Calcaire schisteux de la mine de fer de la Voulte.

Carbonate de chaux.....	47,16
— de fer.....	13,14
— de manganèse.....	9,96
Argile.....	22,60
Eau.....	5,42
	<u>98,28</u>

(THIRRIA et LAMÉ, *Ann. des Mines*, t. V, p. 329.)

CHAUX CARBONATÉE. Tufs calcaires.

	(1)	(2)
Carbonate de chaux.....	97,45	97,83
— de magnésie.....	»	0,81
Eau.....	4,27	0,55
Substance extractive.....	0,60	0,81
	<u>99,32</u>	<u>100,00</u>

(1) Tuf de Pfullingen. — (2) Tuf de la Fontaine-Blanche, au lac de Constance.

(GMELIN.)

CHAUX CARBONATÉE. Formations calcaires de la Souabe.

	(1)	(2)	(3)
Carbon. de chaux.....	85,97	59,31	57,98
— de magnésie..	10,20	35,96	37,03
— de fer.....	0,58	4,09	4,64
Argile.....	2,64	»	»
Bitume, sable, etc.	»	4,12	4,10
Ox. de manganèse	»	trace.	trace.
Eau.....	0,61	0,62	4,94
	<u>100,00</u>	<u>98,10</u>	<u>99,69</u>

	(4)	(5)	(6)
Carbon. de chaux.....	53,83	46,53	77,04
— de magnésie..	40,20	38,17	46,71
— de fer.....	2,38	4,46	0,47
Argile.....	»	43,57	5,00
Bitume, sable, etc.	4,00	»	»
Ox. de manganèse	»	trace.	trace.
Eau.....	0,40	»	»
	<u>97,81</u>	<u>99,73</u>	<u>99,22</u>

(1) Calcaire de la partie inférieure : gris bleuâtre très-schisteux, très-phosphorescent. — (2) et (3) Couches moyennes. — (4) Couche supérieure, d'un blanc grisâtre, très-compacte. — (5) Couche en contact avec le grès, ou dolomie argileuse. — (6) Couches supérieures : calcaire jaune brunâtre.

(GMELIN.)

CHAUX CARBONATÉE.

	(1)	(2)	(3)
Carbon. de chaux.....	99,34	96,24	54,54
— de magnésie..	»	0,21	42,80
Argile.....	0,12	2,02	»
Eau.....	0,10	0,58	4,12
	<u>99,56</u>	<u>99,05</u>	<u>98,46</u>

(1) Calcaire de Floriansberg, blanc jaunâtre. — (2) Pierre lithographique de Solenhofen. — (3) Dolomie jurassique de la contrée de Blaubeuren, d'un blanc jaunâtre, très-phosphorescente.

(GMELIN.)

CHAUX CARBONATÉE.

	(1)	(2)	(3)
Carbon. de chaux.....	91,13	46,86	54,72
— de magnésie..	5,02	7,56	34,10
— de fer.....	0,32	1,61	2,86
— de manganèse..	»	trace.	0,87
Alumine.....	»	0,60	0,42
Fer.....	2,46	41,76	40,58
	<u>98,93</u>	<u>98,39</u>	<u>97,25</u>

	(4)	(5)
Carbonate de chaux....	2,95	36,59
— de magnésie..	1,23	29,51
— de fer.....	»	4,72
— de manganèse..	»	0,20
Alumine.....	0,78	0,40
Fer.....	93,90	30,18
	<u>98,86</u>	<u>98,60</u>

(1) Muschelkalk gris jaunâtre et feuilleté — (2) Argile schisteuse gris bleuâtre. — (3) Calcaire gris, à cassure compacte et esquilleuse. — (4) Argile schisteuse rouge. — (5) Calcaire ondulé, d'un vert grisâtre clair.

(GMELIN.)

CHAUX CARBONATÉE.

	(1)	(2)	(3)
Carbon. de chaux.....	58,95	55,79	57,84
— de magnésie..	34,83	37,23	32,44
— de fer.....	4,73	4,64	4,27
Argile, etc.....	0,65	2,33	2,73
Ox. de manganèse.	trace.	trace.	trace.
Eau.....	4,81	0,69	0,38
	<u>97,97</u>	<u>97,68</u>	<u>97,60</u>

(1) Rauhwake de Rotweel, gris de fumée. — (2) Id., d'un gris clair, remplie de petites cavités : elle est riche en pétrifications. — (3) Id. de Wailingen, d'un blanc jaunâtre sale ; riche en pétrifications.

CHAUX CARBONATÉE.

	(4)	(5)	(6)
Carbon. de chaux.	53,86	50,82	51,46
— de magnésie.	42,32	40,62	39,90
— de fer.....	0,22	0,82	2,60
Argile, etc.....	4,42	5,66	4,82
Ox. de manganèse.	trace.	0,58	0,43
Eau.....	0,62	4,50	»
	<u>98,44</u>	<u>100,00</u>	<u>99,21</u>

(4) Rauhwake de Weiler, près Lowenstein ; donne de très-bonne chaux hydraulique. — (5) Rauhwake de Dornsteten, d'un jaune grisâtre ; donne de très-bonne chaux hydraulique. — (6) Rauhwake de Vendsheim, grise, à cassure compacte, esquilleuse, sans cavités.

(GMELIN.)

CHAUX CARBONATÉE. Calcaires.

	(1)	(2)	(3)
Carbon. de chaux.	95,67	96,63	89,34
— de magnésie.	0,58	0,84	3,81
Oxyde de fer.....	»	0,20	0,38
Alumine.....	»	0,06	0,24
Argile.....	4,22	0,94	3,70
Eau.....	4,40	0,53	»
Matière organique.	4,43	trace.	2,53
	<u>100,00</u>	<u>99,20</u>	<u>100,00</u>

(1) Calcaire de Stubenthal, blanc jaunâtre, pesant, spécif. 2,781. — (2) Calcaire de Michelsberg, près Ulm, blanc jaunâtre, P. S. 2,655. — (3) Calcaire d'Oeningen, près Constance, pesant, spécif. 2,734.

(GMELIN. *Naturwissenschaftlich abhandlungen*, 1827.)

CHAUX CARBONATÉE. Pierres calcaires à chaux grasse.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Chaux.....	56,4	55,4	54,6	54,4	55,6	54,8	50,4
Magnésie.....	»	0,4	0,9	0,6	»	0,9	4,8
Oxyde de fer.....	»	»	»	0,5	»	»	»
Argile et quartz.....	»	4,0	4,5	2,2	4,5	4,0	6,9
Acide carbonique.....	43,6	43,2	43,0	42,6	42,9	43,3	40,9
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>
Carbonate de chaux.....	100,0	98,4	96,5	95,0	98,5	97,0	89,3
— de magnésie.....	»	0,9	2,0	4,3	»	2,0	3,8
Carbonate de fer.....	»	»	»	4,5	»	»	»
Acide et quartz.....	»	4,0	4,5	2,2	4,5	4,0	6,9
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

(1) Spah d'Islande. — (2) Marbre blanc statuaire de Carrare. — (3) Calcaire de Saint-Jacques, dans le Jura.

(4) Calcaire de la formation jurassique, qui forme le toit de la mine de fer de la Voulté (département de l'Ar-dèche). — (5) Calcaire grossier de la formation tertiaire des environs de Paris. — (6) Calcaire d'eau douce des environs de Nemours. — (7) Calcaire d'eau douce d'Oeningen près de Constance. (GMELIN.)

(T. des Essais par Berthier, t. I, p. 614.)

CHAUX CARBONATÉE. Calcaires magnésiens.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Chaux.....	50,0	48,3	46,8	43,3	44,0	37,6	34,2
Magnésie.....	3,9	5,0	6,2	7,7	8,4	43,6	46,6
Oxyde de fer.....	»	0,4	»	4,4	»	4,8	»
Acide carbonique.....	41,4	42,9	44,2	42,5	40,6	45,6	44,0
Matières pierreuses.....	5,0	3,4	2,8	5,4	7,0	4,4	5,2
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>
Carbonate de chaux.....	88,0	86,0	83,5	77,2	76,2	69,0	60,5
— de magnésie.....	8,0	40,2	13,7	46,4	47,7	27,6	34,7
Carbonate de fer.....	»	0,6	»	2,2	»	3,0	»
Matières pierreuses.....	5,0	3,2	2,8	5,4	7,0	0,4	5,0
	<u>104,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,9</u>	<u>100,9</u>	<u>100,0</u>	<u>100,2</u>

(1) Calcaire de la formation du liais (département des Ardennes). — (2) Calcaire de la formation du Muschelkalk, des environs de Tubingen. (GMELIN.) — (3) Calcaire d'eau douce de Quincy, près de Mehun (département du Cher). — (4) Spah calcaire du Kaiserthul, près de Colmar. — (5) Calcaire secondaire des environs de Saint-Brieuc. — (6) Calcaire de transition de Gelbrière. — (7) Calcaire à gryphites des environs de Bramquel (département de Tarn-et-Garonne).

CHAUX CARBONATÉE. Calcaires magnésifères.

	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)
Chaux.....	32,7	30,0	29,2	29,2	48,6	44,0
Magnésie.....	18,0	21,0	20,0	21,2	14,3	23,0
Oxyde de fer.....	4,0	»	1,3	»	4,2	»
Acide carbonique.....	44,9	46,6	46,4	44,6	33,9	36,0
Matières pierreuses.....	3,0	2,4	2,2	5,0	30,6	25,1
	<u>99,6</u>	<u>100,0</u>	<u>99,4</u>	<u>100,0</u>	<u>98,6</u>	<u>98,4</u>
Carbonate de chaux.....	58,0	53,5	52,4	51,8	36,6	25,0
— de magnésie.....	37,0	43,4	44,7	43,7	29,5	48,0
Carbonate de fer.....	4,6	»	2,2	»	4,9	»
Matières pierreuses.....	3,0	2,4	2,2	5,0	30,6	25,1
	<u>99,6</u>	<u>99,3</u>	<u>98,5</u>	<u>100,5</u>	<u>98,6</u>	<u>98,4</u>

(8) Calcaire de la formation du muschelkalk, des environs de Tubingen. — (9) Dolomie des Alpes — (10) Calcaire dolomique de Schirmeck (Vosges). — (11) Calcaire dolomique de la formation de muschelkalk, des environs de Bourbonne-les-Bains. — (12) Calcaire dolomique argileux de la formation de muschelkalk, de Tubingen. (GMELIN). — (13) Carbonate de magnésie de l'île d'Elbe.

CHAUX CARBONATÉE. Calcaires à trois bases.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Chaux.....	53,8	26,6	37,4	28,5	28,7	45,0	29,0
Magnésie.....	»	»	1,0	15,7	14,0	8,0	11,0
Protoxyde de fer.....	2,0	9,0	5,0	7,6	12,3	13,4	14,0
Protoxyde de manganèse.....	0,7	7,6	5,0	»	0,3	0,5	»
Acide carbonique et eau.....	42,9	34,6	37,4	43,5	43,3	28,6	42,1
Matières pierreuses.....	»	22,6	14,6	4,3	1,7	34,2	6,9
	<u>99,4</u>	<u>100,4</u>	<u>100,4</u>	<u>99,6</u>	<u>100,3</u>	<u>99,7</u>	<u>100,0</u>
Carbonate de chaux.....	96,0	47,2	66,8	50,5	50,9	26,7	52,1
— de magnésie.....	»	»	2,0	32,4	29,0	16,7	23,0
— de fer.....	3,0	13,0	8,4	12,3	18,7	21,6	18,0
— de manganèse.....	1,0	10,0	8,4	»	0,5	0,8	»
Matières pierreuses.....	»	28,0	14,6	4,3	1,7	34,2	6,9
	<u>100,0</u>	<u>98,2</u>	<u>99,6</u>	<u>99,5</u>	<u>100,8</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

(1) Calcaire rose de Moutiers, en Savoie. — (2) Calcaire secondaire (département de l'Ardèche). — (3) Calcaire de l'île de Tanor. — (4) Calcaire dit spath, eisenstein, de Mühlér, pays des Grisons. — (5) Calcaire de Seraing, près de Liège. — (6) Calcaire secondaire dans lequel git la mine de fer de Hameié, vallée de Vicedoss (département de l'Arrière).]

CHAUX CARBONATÉE. Calcaires à quatre bases.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Chaux.....	35,2	34,5	34,4	29,7	28,4	34,2
Magnésie.....	5,6	6,8	7,2	12,0	12,3	14,7
Protoxyde de fer.....	10,6	5,6	18,3	8,5	12,3	3,8
— de manganèse.....	4,0	9,2	1,6	3,5	1,9	1,9
Acide carbonique et eau.....	43,2	43,5	37,7	44,3	44,4	44,0
Matières pierreuses.....	1,4	»	2,3	0,4	»	»
	<u>100,0</u>	<u>99,6</u>	<u>98,5</u>	<u>98,4</u>	<u>99,3</u>	<u>98,6</u>
Carbonate de chaux.....	63,2	61,5	56,0	53,2	51,1	60,9
— de magnésie.....	11,4	14,1	14,9	25,0	25,7	30,3
— de fer.....	17,5	9,3	23,0	14,0	20,0	6,0
— de manganèse.....	6,5	14,7	2,3	5,8	3,0	3,0
Matière pierreuse et eau.....	1,4	»	2,3	0,4	»	»
	<u>100,0</u>	<u>99,6</u>	<u>98,5</u>	<u>98,4</u>	<u>99,8</u>	<u>100,2</u>

(1) Spath calcaire de Moutiers (Savoie). — (2) Calcaire de Devonshire. — (3) Spath calcaire de Notre-Dame-du-Pré. — (4) Spath calcaire cristallisé de la mine de plomb de Pezey (Savoie). — (5) Spath calcaire de Goltait, en Styrie. Les Allemands le désignent sous le nom d'ankerite. — (6) Spath calcaire des environs de Villefranche (département de l'Aveyron).

CHAUX CARBONATÉE. Pierres à chaux hydraulique. — 1,2,3 Ch. moyennt hydraulique. — 4,5,6,7 Ch. très-hydraulique.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Chaux.....	50,5	52,4	50,3	46,7	43,2	45,4	44,0
Magnésie.....	4,4	0,2	0,9	4,9	4,6	0,7	2,3
Oxyde de fer.....	»	»	»	»	4,8	»	»
— de manganèse.....	»	»	»	»	0,9	»	»
Argile ou silice.....	7,8	7,6	9,0	13,4	15,9	18,5	23,2
Acide carbonique.....	40,3	39,8	39,8	38,9	35,8	35,7	43,5
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>99,2</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>
Carbonate de chaux.....	89,2	85,8	83,0	82,5	76,5	80,0	72,5
— de magnésie.....	3,0	0,4	2,0	4,1	3,0	4,5	4,5
— de fer.....	»	6,2	»	»	3,0	»	»
— de manganèse.....	»	»	»	»	4,5	»	»
Silice ou argile.....	7,8	7,6	15,0	13,4	15,2	18,5	23,0
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>99,2</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

(1) Calcaire jurassique de Chaulnay, près de Mâcon. — (2) Calcaire jurassique de Saint-Germain (département de l'Ain). — (3) Calcaire jurassique de Bigna. — (4) Calcaire jurassique des environs de Nîmes. — (5) Calcaire jurassique de Metz. — (6) Calcaire de la formation crayense de Senonches. — (7) Calcaire d'eau douce de la formation tertiaire de Lezoux (Puy-de-Dôme). — (T. des Essais de Berthier, t. I, p. 615.)

CHAUX CARBONATÉE. Calcaire à gryphites de Quedlinbourg.

Carbonate de chaux.....	46,16
— de magnésie.....	8,09
Alumine.....	2,25
Peroxyde de fer.....	9,50
Silice et trace d'oxyde et de mang..	34,00
	<u>100,00</u>

(BLEY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 152.)

CHAUX CARBONATÉE. Calcaires divers de la Loire-Inférieure.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Sable quartzeux.....	8,83	8,47	»	26,00
Argile.....	5,67	3,00	6,00	4,67
Carb. de chaux.....	64,46	68,78	74,60	64,89
Carb. de magn.	21,34	20,78	19,40	7,44

(1) Calcaire de Bergon, près de la Bretèche. — (2) Variété. — (3) Calcaire de Quilly, entre Cambon et Guironnet. — (4) Id. de Dessin, commune de Cambon.

(VICAT, *Analyses inédites*.)

CHAUX CARBONATÉE. Calcaires divers de la Loire-Inférieure.

	(1)	(2)	(3)
Sable quartzeux....	»	16,00	7,00
Argile.....	47,33	9,83	4,83
Carbonate de chaux.....	76,85	64,24	81,70
— de magn.	5,82	12,93	6,47
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(1) Calcaire de Bocquel, commune de Saint-Gildas. — (2) Id. de Trigodail, commune de Guironnet. (3) Id. de Brives, même commune.

CHAUX CARBONATÉE. Calcaires divers de la Loire-Inférieure.

	(4)	(5)
Sable quartzeux.....	4,67	»
Argile.....	2,17	16,33
Carbonate de chaux.....	88,32	78,49
— de magnésie..	4,54	5,18
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(4) Calcaire des Mortiers, près Saint-Gildas. — (5) Id. de Saint-Julien de Vouantes. — (VICAT.)

CHAUX CARBONATÉE. Calcaires d'Ille-et-Vilaine.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Sables quartz.	5,50	»	»	42,67
Argiles.....	8,00	3,73	15,02	10,33
Carb. de chaux.....	75,83	89,65	82,08	68,27
— de magn.	10,67	6,62	2,90	8,73
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(1) Marne de Pompecem, dite Brûle-Mort, variété verte. — (2) Id., variété grise. — (3) Calcaire compacte de Griernoux, près St-Aubin d'Aubigné. — (4) Côtedu-Nord, calcaire coquilles de Quicou. — (VICAT.)

CHAUX CARBONATÉE.

	(1)	(2)	(3)
Argiles.....	45,33	18,67	32,00
Carb. de chaux....	72,39	67,75	52,49
— de magnésie.....	12,28	13,58	15,51
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>
	(4)	(5)	
Argiles.....	48,00	40,33	
Carbonate de chaux.....	78,77	87,08	
— de magnésie..	3,23	2,59	
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	

(1) Calcaire de Portscove (Finiatère). — (2) Id. de Lanveoc, id. — (3) Id. de Roscoveil, id. — (4) Id. de l'île Ronde, id. — (5) Id. de Plougartel, id. — (VICAT.)

CHAUX CARBONATÉE. Calcaires cuits.

	(1)	(2)	(3)
Sables quartzeux .	»	1,00	»
Silice.....	49,50	28,00	22,34
Alumine.....	41,00	»	} 42,73
Protoxyde de fer.	7,00	45,00	
Chaux.....	59,00	39,82	57,41
Magnésie.....	3,50	8,00	7,52
Eau.....	»	2,50	»
	400,00	94,32	400,00

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	21,85	22,00	28,23
Alumine.....	} »	} 42,00	{ 3,82
Protoxyde de fer.			
Manganèse.....	»	»	8,34
Chaux.....	71,58	50,55	39,72
Magnésie.....	6,57	3,50	10,80
Eau.....	»	4,00	»
	400,00	92,05	400,00

(1) Vassy - les - Avallons (Yonne). — (2) Cahurs (Lot). — (3) Grenoble (Isère). — (4) Sassenage (Isère). — (5) Guétary (Pyrénées-Orientales). — (6) Pouilly Côte d'Or.

(VICAT.)

CHAUX CARBONATÉE. Calcaires de Champiat sur la Loire (Cher).

Argiles.....	22,33
Carbonate de chaux.....	72,66
— de magnésie.....	5,01
	400,00

(VICAT.)

CHAUX CARBONATÉE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	} 40,0	} 42,48	{ 21,0
Alumine.....			
Protoxyde de fer..	4,0	8,54	41,5
Chaux.....	»	76,07	64,0
Carb. de chaux...	54,6	»	»
Eau.....	»	3,24	3,5
Carb. de magnésie.	43,4	»	»
	409,0	400,00	400,0

	(4)	(5)
Silice.....	42,00	9,05
Alumine.....	»	10,62
Protoxyde de fer.....	40,50	»
Chaux.....	73,00	50,79
Magnésie.....	»	25,52
Eau.....	4,50	4,02
	400,00	400,00

(1) Dolomie du Pharon, à Toulon. — (2) Calcaire de Belleville (Paris), cuits, 1^{er} ban. — (3) Id., 2^e ban. — (4) Id., 3^e ban. — (5) Calcaire cuit de la Rampe du Four d'Ivry, près Paris.

(VICAT.)

CHAUX CARBONATÉE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Sable quartz.	37,45	40,50	40,50	»
Silice.....	23,25	42,40	38,50	45,56
Alumine.....	9,66	23,65	29,40	4,73
Protox. de fer.	2,04	22,47	18,40	»
Chaux.....	»	»	2,00	»
Carb. de chaux	46,54	»	»	81,45
Magnésie...	6,03	»	»	4,26
Eau.....	6,50	4,28	4,50	»

	(5)	(6)	(7)
Sable quartzeux..	46,00	24,29	»
Silice.....	49,50	30,04	58,50
Alumine.....	42,00	17,71	} 34,00
Protoxyde de fer..	3,00	44,03	
Chaux.....	»	4,64	4,30
Carbon. de chaux.	32,00	»	»
Eau.....	42,00	42,29	»
Potasse.....	5,50	4,00	3,20

(1) Argile de Saint-Servan (Ille-et-Vilaine). — (2) Diorites décomposés de la Bretagne, variété grise. — (3) Id., variété rousse. — (4) Calcaire de la carrière de M. Quimont (Indre-et-Loire), sur la Vienne. — (5) Vase de la lince, près de Saint-Servan (Ille-et-Vilaine), principe soluble ou volatil. — (6) Pouzzolane naturelle, composée de débris volcaniques, près d'Hayde (Herault). — (7) Débris trachytique du Lioran (Cantal).

(VICAT.)

CHAUX CARBONATÉE. Argiles de Dunkerque.

	(1)	(2)	(3)
Sable quartzeux..	7,00	5,00	22,50
Silice.....	32,00	32,00	27,00
Alumine.....	41,46	18,45	9,25
Protoxyde de fer..	4,84	2,05	6,03
Carbon. de chaux	32,21	32,21	23,00
Soude et eau....	42,79	40,29	4,22

(1) A. du bassin des Chasnes. — (2) Dévasement du bassin de la Marine. — (3) Autre variété.

(VICAT, Analyses inédites.)

CHAUX CARBONATÉE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	49,30	5,0	48,0
Chaux carbonatée...	68,00	50,6	65,5
Alumine.....	04,00	2,0	7,5
Fer tritoxydé.....	03,75	0,4	5,0
Manganèse.....	00,23	»	»
Carb. de magnésie..	»	42,0	»
Eau.....	03,40	»	»
Perte.....	04,32	»	4,0
	400,00	400,0	400,0

(1) Pierre à chaux hydraulique de Warey, près Mézières, par WABART, DEBLESME, *J. de Ph.*, t. XV, p. 19. — (2) Chaux hydraulique naturelle de Lardin (Dordogne), par VICAT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 95. — (3) Pierre à chaux hydraulique des environs de Brioude (Haute-Loire), par Pissis, *Soc. géol.*, 1834.

CHAUX CARBONATÉE.

	(1)	(2)
Silice.....	46	29
Alumine.....	47	44
Peroxyde de fer.....	6	6
Carbonate de chaux.....	23	52
	97	98

(1) Marne de Belleville. — (2) Marne de Viroflay.

(BUISSON, *T. de Ch. de Dumas*, t. II, p. 470.)

CHAUX CARBONATÉE. Marnes de la formation du grès Keuper.

	(1)	(2)	(3)
Carbon. de chaux.	44,58	45,45	44,56
— de magnésie.	24,98	29,45	49,40
— de fer.....	0,80	0,58	»
— de mangan..	0,71	0,68	»
Alumine.....	0,45	0,25	3,92
Oxyde de fer....	»	»	3,40
Sable quartzeux..	26,75	20,23	»
Argile desséchée.	»	»	59,42
Eau.....	4,68	4,58	»
	96,95	98,22	400,40

	(4)	(5)	(6)
Carbon. de chaux.	6,48	44,90	0,90
— de magnésie.	7,24	41,96	41,66
— de fer.....	»	0,45	»
Alumine.....	0,86	0,48	4,40
Oxyde de fer....	4,36	»	43,50
Argile desséchée..	87,98	72,40	72,84
	403,92	400,19	403,30

(1) Marne sableuse de Tubingen, d'un gris verdâtre clair, à cassure schisteuse. — (2) Marne sableuse d'Unterath, entre Gschwend et Guldorf; d'un brun grisâtre, à cassure inégale, très-phosphorescente. — (3) Marne argileuse du Spitzberg, près Tubingen, d'un gris bleuâtre, schisteuse à feuillets minces. — (4) (5) (6) Marne argileuse des collines de Stuttgart.

(GMELIN, *Naturwissenschaftlich abhandlungen*, 1827.)

CHAUX CARBONATÉE.

	(1)	(2)	(3)
Carbon. de chaux.	86,48	35,00	30,74
— de magnésie.	»	4,97	»
— de fer.....	0,44	»	4,27
— de mangan..	trace.	»	trace.
Argile.....	40,94	46,06	»
Eau et bitume....	4,99	44,67	»
Quartz.....	»	»	65,77
Alumine.....	0,43	0,98	0,22
Oxyde de fer....	»	4,32	»
	99,65	400,00	97,97

	(4)	(5)
Carbonate de chaux.....	81,74	78,73
— de magnésie...	4,38	0,44
— de fer.....	3,65	2,26
— de manganèse..	0,40	»
Argile.....	40,74	46,43
Eau et bitume.....	»	4,94
Alumine.....	0,70	0,23
	98,64	400,00

(1) Calcaire hydraulique, gris bleuâtre, à cassure conchoïde aplaui. — (2) Marne schisteuse de Holt. — (3) Calcaire de Degerloch, reposant immédiatement sur le Keuper. — (4) Calcaire du Pied de Jusberg, près Dettingen, d'un gris noirâtre. — (5) Calcaire en forme de clous, de Donsdorf, noir, pesanteur specif. 2,708.

(GMELIN, *Naturwissenschaftlich abhandlungen*, 1827.)

CHAUX CARBONATÉE. Marne conforme de Gærarp (Scanie).

Acide carbonique.....	41,30
Chaux.....	49,04
Magnésie.....	0,27
Oxyde ferreux.....	4,53
Oxyde manganoux.....	0,74
Alumine.....	2,46
Acide silicique.....	2,92
Alumine.....	4,56
Magnésie.....	0,03
Oxyde ferreux.....	0,04
	400,86

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

CHAUX CARBONATÉE. Marne employée en agriculture.

Carbonate de chaux..	42,275	44,414	48,808	20,246	25,476	32,443	36,066
— de magnésie.	0,975	traces.	4,228	3,211	2,223	4,544	4,406
Potasse.....	0,087	0,082	0,092	0,094	0,405	0,404	0,463
Eau.....	2,036	2,146	2,114	4,314	4,934	4,520	4,555
Argile, sable et oxyde de fer.....	84,525	82,830	76,827	74,325	69,570	64,214	60,065
	99,898	99,469	99,066	99,484	99,008	99,522	98,955
Ammoniaque.....	0,0047	0,0077	0,0988	0,0768	0,0736	0,0955	0,0579

(KROCKER, *Ann. der Ch. und Pharm.*, v. Liebig et Wöhler, t. LVII, p. 373.)

CHAUX CARBONATÉE BASIQUE.

Chaux.....	63,8
Acide carbonique.....	24,6
Eau.....	42,2
(Fuchs.)	400,6

CHAUX CARBONATÉE DURE. Voyez ARRAGONITE.**CHAUX CARBONATÉE FERRIFÈRE.**

	(1)	(2)
Oxydule noir de fer.....	58,00	57,50
Oxyde de manganèse.....	4,25	3,50
Chaux.....	0,50	4,25
Acide carbonique.....	35,00	36,00
Magnésie.....	0,75	n
	98,50	98,25

(1) C. de Hunterstehen, pays de Bayreuth. —
(2) C. de Dankerode, pays de Halberstadt.

(KLAPROTH, *J. des Mines*, juin 1810, p. 453.)

CHAUX CARBONATÉE LENTE. Voyez DOLOMIE.**CHAUX CARBONATÉE MAGNÉSIFÈRE. Voy. DOLOMIE.****CHAUX CARBONATÉE MANGANÉSIFÈRE. Voy. MANGANÈSE CARBONATÉ.****CHAUX CARBONATÉE PRISMATIQUE. Voy. ARRAGONITE.****CHAUX CHLORURÉE. V. CHLORURE DE CALCIUM.****CHAUX FLUATÉE.**

Syn. : Fluor; fluorite; spath fluor; spath fossile; fluorure de calcium; chlorophane; ratokite; fluorine.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Calcium.....	51,87	52,27	512,06	53,34
Fluor... ..	48,13	47,73	467,58	46,69
	400,00	400,00	979,64	400,00

(a) GAY-LUSSAC, *T. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 268. — (b) BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 370. — (c) DAVY, *Ph. trans.*, 1814, p. 64.

CHAUX FLUATÉE.

	(a)	(b)	(c)
Chaux.....	32,25	32,66	35
Acide fluorique.....	67,75	67,34	65
	400,00	400,00	400

	(d)	(e)
Chaux.....	72,437	400,0
Acide fluorique.....	27,863	258,9
	400,000	

(a) KLAPROTH, *Beitrag*, t. IV, p. 365. — (b) THOMSON, *Syst. de Ch.*, t. III, p. 473. — (c) (d) RICHIER, *Beitrag*, t. IV, p. 361. — (e) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 125 et 126.

CHAUX PHOSPHATÉE.

Syn. : Apatite; pierre d'asperge; aspavagolithe; moropite; phosphorite.

	(1)	(2)	(3)
Acide phosphoriqu.	400,0	46,68	45,72
Chaux.....	418,5	53,32	54,28
	218,5	400,00	400,00

(1) C. par KLAPROTH, *Syst. de Ch.*, par Thomson, t. II, p. 522. — (2) (3) Chevrolite d'Espagne, VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXVI, p. 130.

CHAUX PHOSPHATÉE.

Chaux.....	55,34
Acide phosphorique.....	42,58
Chlore.....	0,07
Fluor.....	3,63

(RAMMELSBERG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 270.)

CHAUX PHOSPHATÉE de l'Estramadure en Espagne.

Acide carbonique environ.....	4,0
Acide hydrochlorique.....	0,5
Fer.....	4,0
Quartz.....	2,0
Chaux.....	59,0
Acide phosphorique.....	34,5
Acide fluorique.....	2,0
	400,0

(PELLETIER et DONADEI, *Ann. de Ch.*, t. VII, p. 94.)

CHAUX PHOSPHATÉE. Nodules de la craie du cap de la Hève (près le Havre).

Acide phosphorique.....	25,7
Acide carbonique.....	4,2
Chaux.....	35,4
Protoxyde de fer.....	6,7
Magnésie.....	4,0
Argile et silice.....	48,6
Eau et matière bitumineuse.....	7,5
	99,4

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. V, p. 200.)

CHAUX PHOSPHATÉE. Apatite magnésifère du mont Schischimsk.

Chaux.....	37,50
Magnésie.....	7,74
Acide phosphorique.....	21,69
Acide sulfurique.....	2,10
Chlore.....	0,91
Fluor et perte.....	2,23
Oxyde ferrique.....	4,00
Matière insoluble.....	9,50

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

CHAUX PHOSPHATÉE des mines de houille de Fins (Allier).

Chaux	36,3
Acide phosphorique.....	31,0
Protoxyde de fer.....	9,6
Argile.....	9,0
Eau, bitume et acide carbonique...	12,0
	<hr/>
	97,9

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. II, p. 142.)

CHAUX PHOSPHATÉE de l'argile plastique d'Auteuil, près de Paris.

Chaux phosphatée.....	57
Chaux carbonatée.....	7
Magnésie carbonatée.....	2
Fer et alumine silicatés.....	25
Eau et matière bitumineuse.....	7
	<hr/>
	98

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 355.)

CHAUX PHOSPHATÉE de la Normandie.

Graphite.....	17,00
Phosphate de chaux.....	65,00
Quartz mêlé d'argile.....	17,00
Eau.....	1,00
	<hr/>
	400,00

(BERTHIER, *Tr. de Min. de Dufrénoy*, t. II, p. 292.)

CHAUX PHOSPHATÉE.

Apatite de :	(1)	(2)	(3)
Snarum (Norwège) ..	4,590	4,280	89,230
Cabo de Gata (Espagne) ..	7,049	0,885	92,066
Arendal.....	7,040	0,804	92,489
Greiner (Tyrol).....	7,690	0,450	92,460
Faldigl (Tyrol).....	7,620	0,400	92,280
Saint-Gothard.....	7,690	trac.	92,340
Ehrenfriedersdorff.....	7,690	id.	92,340

(1) Fluorure de calcium. — (2) Chlorure de calcium. — (3) Sous-phosphate de chaux.

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 244.)

CHAUX SULFATÉE.

Syn. : Sélénite; spath séléniteux; gypse; pierre à plâtre.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Acide.....	43	56,58	46	57
Chaux.....	33	43,42	32	43
Eau.....	24	»	22	»
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400	400,00	400	400

(a) BUCHOLZ, *Gehlen's J.*, t. V, p. 162. — (b) BUCHOLZ, *id.* — (c) BERGMANN, t. I, p. 135. — (d) THOMSON, *Syst. de Ch.*, t. II, p. 524.

CHAUX SULFATÉE.

	(e)	(f)	(g)
Acide.....	57,57	58,00	46,8
Chaux.....	42,43	42,00	32,2
Eau.....	»	»	21,0
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,00	400,00	400,0

(e) KLAPROTH, *Gehlen's J.*, t. II, p. 359. — (f) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXVII, p. 89, et t. LXXXII, p. 118. — (g) Calculé.

CHAUX SULFATÉE de Montolier, sur la route de Dôle à Poligny.

Acide sulfurique.....	29,4
Chaux.....	46,0
Oxyde de fer.....	24,9
Silice.....	8,6
Eau enlevée par la 4 ^{re} calcination ..	22,3
Perte.....	2,4
	<hr/>
	400,0

(GUYTON, *Ann. de Ch.*, t. XXXIV, p. 62.)

CHAUX SULFATÉE de Fitou (Aude).

Sulfate de chaux.....	60,45
— de magnésie.....	0,20
Carbonate de chaux et de magnésie.....	0,45
Argile ferrifère.....	23,20
Eau.....	45,55
Sulfate de soude et chlorure de sodium.....	Prop. indéterm.
Ammoniaque.....	Id.
	<hr/>
	99,85

(BOUS, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 301.)

CHAUX SULFATÉE.

	(1)	(2)
Chaux.....	33,38	29,39
Acide sulfurique.....	44,46	41,00
Eau.....	24,00	48,77
Carbonate de chaux.....	»	7,63
Argile.....	»	3,24
	<hr/>	<hr/>
	98,54	400,00

(1) C. saccharoïde des Alpes, par ROSE. — (2) G. calcaire de Paris.

(T. de Min. de Dufrénoy, t. II, p. 273.)

CHAUX TUNGSTATÉE. Voy. SCHÉÉLIN CALCAIRE.

CHÉLIDONATÉ D'ARGENT.

	C ¹⁴ H ²⁰ O ¹¹ , 2AgO.	
	Tr.	Calc.
Carbone.....	20,69	20,64
Hydrogène.....	0,78	0,74
Oxygène.....	24,53	24,62
Oxyde argentique.....	57,00	57,00
	<hr/>	<hr/>
	400,00	400,00

(LERCH, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

CHÉLIDONINE. $C^{40}H^{20}Az^2O^6$.

	Tr.			Calc.
Carbone	69,07	68,76	68,30	68,90
Hydrog.	5,62	5,65	5,60	5,62
Nitrogèn.	42,49	»	»	41,97
Oxygène.	43,42	»	»	43,51
	140,00			140,00

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

CHELMSFORDITE. Voy. WOLLASTONITE.

CHÈNE. Écorce.

1^o Substances extraites par l'alcool et l'eau.

Acide gallique souillé d'acide tannique	4,09
Gomme souillée de sels	8,50
Acide quercitanique	5,60
Extrait particulier avec du chlorure de sodium, de l'acide malique, des sels et un peu de sucre	6,66
Apothème d'extrait	2,00
Résine molle	4,11
Graisse analogue à la cire	0,66
Apothème rouge de tannin (rouge de chêne)	2,34

2^o Substances extraites par l'acide muriatique et par la potasse.

Apothème d'extrait	2,54
Acide pectique	6,77
Extrait	4,67
Phosphate de chaux	0,40
Sous-phosphate de magnésium	4,15
Malate de chaux et de magnésium	0,80
Fibre végétale insoluble	58,23
	99,52

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

CHÈNE. Ce bois a donné à la distillation :

Acide pyroligneux	43,00
Huile empyreumatique	9,06
Charbon	26,20
Gaz	21,74
	100,00

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

CHÈNE.

	(1)	(2)	(3)
Potasse	5,65	51,73	64,64
Soude	3,79	»	»
Chaux	50,58	3,92	4,89
A reporter	60,02	55,65	69,53

(1) C. de Neufchâtel; les cendres, par DERRINGER, *Ann. de Ch. et de Ph.* de Liebig et Wœder, 1845, n^o 6. — (2) C. des glands de chêne, par KLEINSCHMIDT, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 485. — (3) Déduction faite du charbon et de l'acide carbonique, par le même.

Report	60,02	55,65	69,53
Magnésie	3,04	4,45	5,57
Oxyde ferrique	0,38	»	»
Acide phosphoriqu.	2,32	42,50	45,62
— sulfurique	0,78	»	»
Silice	0,52	»	»
Acide carbonique	34,47	44,26	»
Chlore	0,04	»	»
Sable et charbon	0,20	»	»
Chlorure de sodium	»	0,78	0,98
Phosphate de per- oxyde de fer	»	2,09	2,61
Sulfate de chaux	»	3,79	4,73
Acide silicique	»	0,77	0,96
Charbon	»	4,28	»
	104,74	98,57	100,00

CHÈNEVIS. Voy. CHANVRE.

CHENOPODIUM.

Carbonate d'ammoniaque	
Alumine	
Osmazôme	
Résine aromatique	
Matière amère	
Nitrate de potasse en quantité considérable	
Acétate de plomb et de potasse	
Tartrate de potasse	

(LASSAIGNE et CHEVALLIER, *Syst. de Ch.*, par Thomson, Suppl., p. 510.)

CHERT. Voy. SILEX.

CHEVEUX noirs.

Matière animale qui en fait la plus grande partie :	
Huile blanche concrète (peu)	
Huile grise verdâtre, plus abondante	
Fer, dont l'état est incertain	
Atome d'oxyde de manganèse	
Phosphate de chaux	
Carbonate de chaux (très-peu)	
Silice en quantité notable	
Soufre en quantité considérable	

CHEVEUX rouges. Même composition, sauf l'huile qui est de couleur rouge.

CHEVEUX blancs. Même composition, sauf l'huile qui est incolore, et la présence du phosphate de magnésium.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LVIII, p. 48.)

CHEVEUX.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	54,990	54,462	54,620
Hydrogène....	6,747	6,597	6,754
Azote.....	47,284	47,284	47,284
Oxygène.....	24,009	24,957	24,342
Soufre.....			
	400,000	400,000	400,000

	(4)	(5)
Carbone.....	54,540	54,443
Hydrogène.....	6,779	»
Azote.....	47,284	»
Oxygène.....	24,397	»
Soufre.....		
	400,000	

(1) Poils de barbe. — (2) (3) Cheveux blonds. —
 (4) Cheveux bruns. — (5) Cheveux noirs.
 (SCHERER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 42.)

CHEVEUX blonds, épuisés par l'alcool et l'éther.

Carbone.....	50,65
Hydrogène.....	6,36
Azote.....	47,44
Oxygène.....	20,85
Soufre.....	5,00
	400,00

(VAN LEER.)

CHEVEUX, Cendres.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cheveux bruns	0,54	0,47	0,058	0,342
—	0,40	0,51	0,398	0,200
—	0,32	»	»	»
Cheveux noirs.	4,02	0,29	0,244	0,546
—	4,45	»	»	»
Cheveux rouges	4,30	0,93	0,170	0,200
—	0,54	0,27	0,270	0,000
—	4,84	»	»	»
Cheveux gris..	4,00	0,24	0,232	0,528
—	0,75	»	»	»

(1) Principe soluble dans l'eau. — (2) Chlorure de sodium. sulfate de chaux. — (3) Peroxyde de fer. —
 (4) Sulfate et phosphate de chaux, silice.

(VAN LEER.)

CHEVEUX.

	(1)	(2)
Cheveux bruns.....	4,98	5,44
Cheveux noirs.....	4,85	5,24
Cheveux rouges.....	5,02	»
Cheveux gris.....	4,95	4,63

(1) Soufre. — (2) Phosphore.

(VAN LEER, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 230.)

Voy. CORNE.

CHIASTOLITE. Voy. STAUROTIDE.

CHICORÉE.

	(1)	(2)	(3)
400 de chicorée moulue en paquets, 1 ^{re} qualité donnent.....	40,44	8,9	72,3
400 id. id. 2 ^e qualité donnent.....	40,00	36,8	48,5

(1) Eau hygroscopique. — (2) Résidu d'incinération. — (3) Extrait par l'eau bouillante.

	(1)	(2)	(3)
400 grammes de chicorée 1 ^{re} qualité.....	35	0,574	3,55

(1) Extrait dans un litre. — (2) Azote dans cet extrait. — (3) Substance azotée équivalente.

	(1)	(2)
400 grammes de café Martinique (couleur brune, à 0,25 de perte).....	4,25	4,08
Id. id. (couleur marron, à 0,20 de perte).....	4,50	4,00
Id. id. (couleur rousse, à 0,45 de perte).....	4,55	6,0
400 grammes de chicorée de première sorte.....	2,50	4,30

(1) Degrés Baumé. — (2) Intensité au colorimètre.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Décoction de chicorée provenant de 4 litre d'eau sur 66 grammes.....	4°,60	400	23,34	0,382	2,36

(1) Degré à l'aréomètre. — (2) Intensité au colorimètre. — (3) Substance dissoute dans un litre. — (4) Azote. — (5) Substance azotée équivalente.

(PAYEN, *C. R.*, t. XXII.)

CHILEITE. Minerai de fer.

CHIOCOCCA. Racine.

Matière extractive contenant de l'acide benzoïque et soluble dans l'eau froide	24
Matière extractive soluble dans l'eau froide	2
Matière extractive, amère, faiblement astringente	49
Substance visqueuse, jaune brun, d'une saveur désagréable, douceâtre	36
Substance balsamico-aromatique, amère, rougissant le tournesol	6
Résine douée d'une odeur analogue à la vanille	4
Résine jaune soluble à chaud dans l'acide sulfurique étendu	3
Résine brun foncé	4
	<u>95</u>

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

CHIOLITHE de la mine de topaze de Miask.

Aluminium	48,69
Sodium	23,78
Fluor	57,53
	<u>400,00</u>

(HERMANN, *R. sc. et ind., t. XXVII, p. 352.*)

CHIRETTA. Bois apporté du Bengale.

- Résine.
- Matière amère jaune.
- Matière colorante jaune.
- Gomme.
- Acide malique.
- Malate de potasse.
- Sels minéraux.
- Silice.
- Traces d'oxyde de fer.

(LASSAIGNE et BOISSEL, *J. de Ph., t. VII, p. 286.*)

CHLONAPHTALANE. C¹⁰H⁸Cl¹¹.

	Calc.	Tr.
Carbone	4500,0	37,7
Hydrogène	34,2	0,8
Chlore	2434,0	61,5
	<u>3965,2</u>	<u>100,0</u>
		400,00

(LAURENT, *R. sc. et ind., t. XII, p. 232.*)

CHLONAPHTALASE. C²⁰H²Cl⁴.

	Calc.	Tr.
Carbone	4500	35,88
Hydrogène	25	0,60
Chlore	2655	63,52
	<u>4480</u>	<u>100,00</u>
		400,00

(LAURENT.)

CHLONAPHTALISE. C²⁰Cl².

	Calc.	Tr.
Carbone	4500	29,75
Chlore	3544	70,25
Hydrogène	»	»
	<u>5044</u>	<u>100,00</u>

(LAURENT.)

CHLONAPHTASE. C²⁰H⁷Cl.

Carbone	4500,0	73,9
Hydrogène	87,5	4,3
Chlore	442,5	21,8
	<u>2030,0</u>	<u>100,0</u>

(LAURENT.)

CHLONAPHTÈSE. C²⁰H⁶Cl².

	Calc.	Tr.
Carbone	4500	60,85
Hydrogène	75	3,05
Chlore	885	36,40
	<u>2460</u>	<u>100,00</u>

(LAURENT.)

CHLONAPHTISE. C²⁰H⁵Cl³.

	Calc.	Tr.
Carbone	4528,4	52,30
Hydrogène	62,5	2,44
Chlore	4327,9	45,56
	<u>2918,8</u>	<u>100,00</u>

(LAURENT.)

CHLONAPHTONE. C⁴⁰H⁹Cl⁷.

	Calc.	Tr.
Carbone	4500	48,3
Hydrogène	56	4,8
Chlore	4550	49,9
	<u>3406</u>	<u>100,0</u>

(LAURENT.)

CHLONAPHTOSE. C²⁰H⁴Cl⁴.

	Calc.	Tr.
Carbone	4500	45,2
Hydrogène	50	4,5
Chlore	4770	53,3
	<u>3320</u>	<u>100,0</u>

(LAURENT, *R. sc. et ind., t. XII, p. 218.*)

CHLORABËTHAMATE d'ammoniaque.

Carbone	43,5
Hydrogène	2,9
Chlore	56,8
Azote	9,7

(MALAGUTI, *R. sc. et ind., septembre 1848, p. 86.*)

CHLORABÉTHAMIDE.

Carbone.....	45,64	45,48	45,42
Hydrogène.....	4,68	4,69	4,60
Chlore.....	64,83	64,94	65,44
Azote.....	40,80	41,49	40,05

(GERHARDT, *R. sc. et ind.*, septembre 1848, p. 86.)

CHLORACÉTAM.

Carbone.....	44,6
Hydrogène.....	04,2
Chlore.....	65,8
Azote.....	8,5

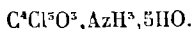
(GERHARDT, *R. sc. et ind.*, septembre 1848, p. 86.)

CHLORACÉTAMIDE. C⁴Cl⁵H²AzO².

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone...	300	44,80	44,78	44,5
Chlore...	4327	65,46	65,30	66,0
Hydrogène...	25	4,23	4,40	4,2
Azote.....	475	8,62	8,30	9,0
Oxygène...	200	9,89	10,22	9,3
	2027	100,00	100,00	100,0

(a) (b) Calculé. — (c) MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 59. — (d) CLOZZ, *id.*, t. XVII, p. 301.

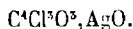
CHLORACÉTATE D'AMMONIAQUE.



	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone...	306,0	40,8	40,4	43,2
Chlore.....	4326,9	79,4	78,9	59,3
Oxygène...	800,0			
Hydrogène...	442,5	3,9	4,2	2,2
Azote.....	477,0	6,2	6,5	7,6
	2722,4	100,0		

(a) (b) Calculé. — (c) DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 87. — (d) MALAGUTI, *Rev. sc. et ind.*, septembre 1848, p. 89.

CHLORACÉTATE D'ARGENT.



	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	8,94	8,99	9,05
Hydrogène.....	0,09	0,07	0,10
Argent.....	39,99	39,99	39,81
Chlore et oxygène	51,04	50,95	51,04
	400,00	400,00	400,00

(a) (b) DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 84. — (c) LEBLANC, *id.*, 3^e série, t. X, p. 199.

CHLORACÉTATE D'ARGENT, calculé.

Carbone.....	306,08	9,04
Chlore.....	4327,92	39,23
Oxygène.....	400,00	41,82
Argent.....	4354,00	39,94
	3385,00	400,00

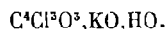
CHLORACÉTATE DE MÉTHYLÈNE.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	24,5	459,42
Hydrogène....	4,7	37,50
Chlore.....	76,8	4327,92
Oxygène.....		400,00
	100,0	2224,54
		400,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 25.)

CHLORACÉTATE DE POTASSE.



	Calc.	Tr.
Carbone.....	306,0	44,5
Chlore.....	4326,0	»
Hydrogène....	42,3	0,5
Oxygène.....	400,0	»
Potasse.....	590,0	22,4
	2634,5	23,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 88.)

CHLORAL. C⁴Cl³O, HO.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	46,62	46,61
Hydrogène.....	0,78	0,79
Chlore.....	74,60	74,60
Oxygène.....	44,00	44,00
	400,00	400,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 421.)

CHLORAL.

Carbone.....	20,009	46,654	47,636
Chlore.....	69,863	74,269	69,569
Oxygène....	40,428	42,077	42,795
	400,000	400,000	400,000

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 174.)

CHLORAL.

Hydrogène....	0,98	0,98	0,97
Carbone.....	46,04	46,40	46,35
Chlore.....	70,90	»	»

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXI, p. 410.)

CHLORALIDE

CHLORANILATE D'ARGENT.

CHLORAL HYDRATÉ. $C^2Cl^4O,3HO.$

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	14,53	306,08	14,43
Hydrogène.....	1,74	37,50	1,82
Chlore.....	»	1327,92	»
Oxygène.....	»	400,00	»
		2074,50	

	(4)	(5)	(6)
Carbone.....	14,3	14,7	14,77
Hydrogène.....	1,7	1,7	1,88
Chlore.....	62,9	64,1	63,34
Oxygène.....	21,1	19,5	20,01
	400,0	400,0	400,00

(2) (5) Calculé. — (1) (8) (4) (8) Trouvé.
(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 135.)

CHLORAL INSOLUBLE. $C^2H^2Cl^2O^7.$

	(2)	
Carbone.....	17,82	918,24
Hydrogène.....	4,11	50,00
Chlore.....	»	3541,12
Oxygène.....	»	700,00
		5209,36

	(5)
Carbone.....	17,75
Hydrogène.....	4,10
Chlore.....	67,74
Oxygène.....	13,41
	400,00

(2) (5) Calculé.
(DUMAS.)

CHLORAL MÉSITIQUE. $C^6H^4Cl^2O^2.$

	Tr.	Calc.
Carbone.....	28,78	28,86
Hydrogène.....	3,00	3,13
Oxygène.....	11,69	12,53
Chlore.....	56,53	55,82
	400,00	400,34

(Tr. de Ch. de Berzelius.)

CHLORALBINE. $C^{12}H^6Cl^2.$

	Calc.	Tr.
Carbone.....	909	48,4
Hydrogène.....	75	4,0
Chlore.....	885	47,6
	1360	400,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 73.)

CHLORALIDE.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	18,74	48,55
Hydrogène.....	0,79	0,75
Chlore.....	66,46	65,93
Oxygène.....	14,01	14,77
	400,00	400,00

(HACHELÉ, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. XIII, p. 180.)

CHLORANILAL. $C^{20}H^{17}O^4Cl^5.$

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.....	765,20	44,17	44,28	44,09
Hydrog.....	406,08	6,10	6,00	6,44
Oxyg.....	200,00	11,35	11,34	11,54
Chlore.....	663,96	38,38	38,38	38,26
	1735,24	100,00	100,00	100,00

(1) (4) Calculé. — (2) (3) Trouvé.
(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 100.)

CHLORANILAM. $C^{12}Cl^2O^6AzH^2.$

	Calc.	Tr.
Carbone.....	917,22	35,04
Chlore.....	885,39	33,83
Hydrogène.....	37,44	4,43
Azote.....	177,04	6,76
Oxygène.....	600,00	22,94
	2617,00	100,00

(MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 378.)

CHLORANILAM.

Carbone.....	34,0
Hydrogène.....	4,5
Azote.....	»
Chlore.....	»
Oxygène.....	»

(LAURENT.)

CHLORANILAMIDE. $C^{12}O^4Cl^2Az^2H^4.$

	Tr.	Calc.
Carbone.....	35,20	900
Hydrogène.....	4,90	50
Oxygène.....	15,50	400
Chlore.....	34,00	885
Azote.....	43,40	350
	400,00	2585

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. III, p. 146.)

CHLORANILAMMON. $C^{12}ClH^2AzO^2.$

	Calc.	Tr.
Carbone.....	458,61	32,40
Chlore.....	442,65	31,26
Hydrog.....	37,44	2,64
Azote.....	177,04	12,50
Oxygène.....	300,00	21,20
	1415,74	100,00

(ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 374.)

CHLORANILATE D'ARGENT.

Carbone.....	21,5
Chlore.....	21,1
Hydrogène.....	0,6
Oxyde d'argent.....	36,7
Oxygène.....	20,1
	400,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. III, p. 143.)

CHLORANILATE DE POTASSE.



	Calc.		Tr.	
Carbone	458,61	24,07	24,03	24,09
Chlore..	442,65	23,85	»	»
Hydrog.	12,48	0,66	0,80	0,98
Oxyg...	400,00	24,03	»	»
Potasse.	589,92	30,39	30,77	»
	1903,66	100,00		

(MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 370.)

CHLORANILE. $C^8Cl^1O^2.$

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	30,20	30,027	»
Chlore.....	»	»	56,20
	(d)	(e)	(f)
Carbone.....	29,50	450	29,33
Oxygène.....	»	200	13,04
Chlore.....	»	885	57,66
		4535	100,00

(a) (b) (c) HOFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 288. — (d) LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. III, p. 142. — (e) (f) Calculé.

CHLORANILE.

Carbone	458,61	29,79	29,82	30,63
Chlore	885,30	57,35	57,74	57,60
Oxyg...	200,00	12,86	12,44	11,77
	1543,91	100,00	100,00	100,00

(ERDMANN, *Revue sc. et ind.*, t. IV, p. 368.)

CHLORANILINE. $C^{12}H^6AzCl.$

	Tr.	Calc.
Carbone.....	56,18	56,43
Hydrogène.....	5,02	4,70
Nitrogène.....	11,38	11,40
Chlore.....	27,45	27,75

(HOFMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

TRICHLORANILINE.

Carbone.....	36,66
Hydrogène.....	2,03
Chlore.....	54,09
Nitrogène.....	7,22

(HOFMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

CHLORANISAL. $C^{20}H^5Cl^5O^2.$

	Tr.		Calc.	
Carbone	47,82	47,62	4500,0	47,76
Hydrog.	3,70	3,62	442,5	3,58
Chlore..	»	41,92	4327,8	42,28
Oxyg...	»	»	200,0	6,38
			3140,3	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 282.)

CHLORANTHRACÉNÈSE.

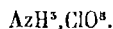
	Calc.	Tr.
Carbone.....	69,4	69,25
Hydrogène.....	3,7	3,80
Chlore.....	26,9	26,95
	100,0	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 425.)

CHLORATE D'ALUMINE. $Al^2O^3, 3ClO^2.$

Acide.....	2827,95	81,49
Base.....	642,32	18,51
	3470,27	100,00

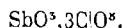
CHLORATE D'AMMONIAQUE.



	Calc.		Tr.
Acide chlorique.	942,65	73,47	74,25
Ammoniaque....	244,52	17,68	25,75
Eau.....	112,50	8,85	
	1299,67	100,00	100,00

(ERDMANN et MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 412.)

CHLORATE D'ANTIMOINE.



Acide chlorique.....	2827,95	52,65
Oxyde d'antimoine.....	1912,90	37,35
	4740,85	100,00

CHLORATE D'ARGENT. $AgO, ClO^2.$

Oxyde.....	60,63	1451,64
Acide chlorique.....	39,37	942,65
	100,00	2394,26

(ERDMANN et MARCHAND.)

CHLORATE DE BARYTE. $BaO, ClO^2.$

Baryte.....	956,93	50,38
Acide chlorique.....	942,64	49,62
	1899,57	100,00

CHLORATE DE BARYTE.

	(a)	(b)
Baryte.....	46,53	42,2
Acide chlorique.....	47,59	47,0
Eau.....	5,88	19,8
	100,00	100,0

(a) ERDMANN et MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 413. — (b) CHEUVÉ, *Phil. trans.*, 1802.

CHLORATE DE CADMIUM. $CdO, ClO^2.$

Acide chlorique.....	942,65	54,49
Oxyde de cadmium.....	696,77	45,81
	1639,42	100,00

CHLORATES DE CÉRIUM.

CHLORATE DE PROTOXYDE. $\text{CeO}, \text{ClO}^{\text{e}}$.

Acide chlorique.....	942,65	58,28
Protoxyde de cérium....	674,69	41,72
	<u>1617,34</u>	<u>100,00</u>

CHLORATE DE SESQUIOXYDE. $\text{Ce}^{\text{e}}\text{O}^{\text{e}}, 3\text{ClO}^{\text{e}}$.

Acide chlorique.....	2827,95	33,89
Peroxyde de cérium....	1449,39	66,11
	<u>4277,34</u>	<u>100,00</u>

CHLORATE DE CHAUX. $\text{CaO}, \text{ClO}^{\text{e}}$.

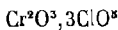
Chaux.....	356,03	27,41
Acide.....	942,64	72,59
	<u>1298,67</u>	<u>100,00</u>

CHLORATE DE CHAUX.

	(a)	(b)
Acide.....	55,2	62,54
Chaux.....	28,3	23,36
Eau.....	16,5	14,20
	<u>100,0</u>	<u>100,40</u>

(a) CHENEVIX, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 251. — (b) ERDMANN et MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 415.

CHLORATE DE CHROME.



Acide chlorique.....	2827,95	73,81
Oxyde de chrome.....	956,00	26,19
	<u>3783,95</u>	<u>100,00</u>

CHLORATE DE CINCHONINE.

Acide chlorique.....	49,48
Cinchonine.....	80,52
	<u>130,00</u>

(SERULLAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLV, p. 284.)

CHLORATE DE COBALT. $\text{CoO}, \text{ClO}^{\text{e}}$.

Acide chlorique.....	942,65	66,78
Oxyde de cobalt.....	468,99	33,22
	<u>1411,64</u>	<u>100,00</u>

CHLORATE DE COBALT.

Oxyde de cobalt.....	22,48
Acide chlorique.....	45,18
Eau.....	32,34
	<u>100,00</u>

(ERDMANN et MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 416.)

CHLORATES DE CUIVRE

CHLORATE DE PROTOXYDE. $\text{Cu}^{\text{e}}\text{O}, \text{ClO}^{\text{e}}$.

Acide chlorique.....	942,65	51,40
Oxyde de cuivre.....	891,40	48,60
	<u>1834,05</u>	<u>100,00</u>

CHLORATE DE BIOXYDE. $\text{CuO}, \text{ClO}^{\text{e}}$.

Acide chlorique.....	942,65	65,54
Bioxyde de cuivre.....	495,69	34,46
	<u>1438,34</u>	<u>100,00</u>

CHLORATE DE CUIVRE.

Bioxyde de cuivre.....	23,45
Acide chlorique.....	44,60
Eau.....	31,95
	<u>100,00</u>

(ERDMANN et MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 417.)

CHLORATES D'ÉTAIN.

CHLORATE DE PROTOXYDE. $\text{SnO}, \text{ClO}^{\text{e}}$.

Acide chlorique.....	942,65	53,02
Protoxyde d'étain.....	835,29	46,98
	<u>1777,94</u>	<u>100,00</u>

CHLORATE DE BIOXYDE. $\text{SnO}^{\text{e}}, 2\text{ClO}^{\text{e}}$.

Acide chlorique.....	1885,30	66,84
Bioxyde d'étain.....	938,29	33,16
	<u>2823,59</u>	<u>100,00</u>

CHLORATES DE FER.

CHLORATE DE PROTOXYDE. $\text{FeO}, \text{ClO}^{\text{e}}$.

Acide chlorique.....	942,65	68,22
Protoxyde de fer.....	439,20	31,78
	<u>1381,85</u>	<u>100,00</u>

CHLORATE DE PEROXYDE. $\text{Fe}^{\text{e}}\text{O}^{\text{e}}, 3\text{ClO}^{\text{e}}$.

Acide chlorique.....	2827,95	74,30
Peroxyde de fer.....	978,41	25,70
	<u>3806,36</u>	<u>100,00</u>

CHLORATE DE LITHINE. $\text{LO}, \text{ClO}^{\text{e}}$.

Acide chlorique.....	942,65	83,94
Lithine.....	180,37	16,06
	<u>1123,02</u>	<u>100,00</u>

CHLORATE DE LITHINE.

Lithine.....	44,59
Acide chlorique.....	76,34
Eau.....	9,10
	<u>130,03</u>

(ERDMANN et MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 412.)

CHLORATE DE MAGNÉSIE.

$\text{MgO}, \text{ClO}^{\text{e}}$.	
Magnésie.....	238,36 21,51
Acide chlorique.....	942,64 78,49
	4201,00 400,00

CHLORATE DE MANGANÈSE.

$\text{MnO}_2, \text{ClO}^{\text{e}}$.	
Acide chlorique.....	942,65 67,89
Oxyde de manganèse....	445,89 32,44
	4388,54 400,00

CHLORATES DE MERCURE.

CHLORATE DE PROTOXYDE. $\text{Hg}_2\text{O}, \text{ClO}^{\text{e}}$.

Acide chlorique.....	942,65 26,37
Protoxyde de mercure..	2634,65 73,63
	3574,30 400,00

CHLORATE DE BIOXYDE. $\text{HgO}, \text{ClO}^{\text{e}}$.

Acide chlorique.....	942,65 40,83
Bioxyde de mercure....	4365,83 59,17
	2308,48 400,00

CHLORATE DE BIOXYDE.

Peroxyde de mercure.....	72,43
Acide chlorique.....	24,91
Eau.....	2,96
	400,00

(ERDMANN et MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 416.)

CHLORATES DE MOLYBDÈNE.

CHLORATE NEUTRE. $\text{MoO}_3, \text{ClO}^{\text{e}}$.

Acide chlorique.....	942,66 57,44
Oxyde de molybdène....	698,52 42,56
	4644,48 400,00

BICHLORATE. $\text{MoO}_3, 2\text{ClO}^{\text{e}}$.

Équiv ⁴ 2683,82.	
Acide chlorique.....	70,25
Oxyde de molybdène....	29,75
	400,00

CHLORATE DE NICKEL. $\text{NiO}, \text{ClO}^{\text{e}}$.

Acide chlorique.....	942,65 66,75
Oxyde de nickel.....	469,67 33,25
	4442,32 400,00

CHLORATE DE NICKEL.

Oxyde de nickel.....	22,50
Acide chlorique.....	45,46
Eau.....	32,34
	400,00

(ERDMANN et MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 416.)

CHLORATE DE PALLADIUM.

$\text{PdO}, \text{ClO}^{\text{e}}$.	
Acide chlorique.....	942,65 55,17
Oxyde de palladium....	765,90 44,83
	4708,55 400,00

CHLORATES DE PLATINE.

CHLORATE DE PROTOXYDE. $\text{PtO}, \text{ClO}^{\text{e}}$.

Acide chlorique.....	942,65 44,44
Protoxyde de platine....	4333,50 58,59
	2276,15 400,00

CHLORATE DE BIOXYDE. $\text{PtO}_2, 2\text{ClO}^{\text{e}}$.

Acide chlorique.....	4885,30 58,84
Bioxyde de platine....	4433,50 44,19
	3318,80 400,00

CHLORATE DE PLOMB. $\text{PbO}, \text{ClO}^{\text{e}}$.

Acide chlorique.....	942,65 40,33
Oxyde de plomb.....	4394,50 59,67
	2337,15 400,00

CHLORATE DE PLOMB.

Oxyde de plomb.....	56,92
Acide chlorique.....	38,49
Eau.....	4,59
	400,00

(ERDMANN et MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 419.)

CHLORATE DE POTASSE. $\text{KO}, \text{ClO}^{\text{e}}$.

Potasse.....	587,915 38,49
Acide chlorique.....	942,640 61,51
	4530,555 400,00

CHLORATE DE RHODIUM.

$\text{Rd}^{\text{e}}\text{O}_3, 3\text{ClO}^{\text{e}}$.	
Acide chlorique.....	2826,95 63,83
Peroxyde de rhodium....	1602,70 36,17
	4429,65 400,00

CHLORATE DE SOUDE. $\text{NaO}, \text{ClO}^{\text{e}}$.

Soude.....	390,92 29,34
Acide chlorique.....	942,64 70,69
	4333,56 400,00

CHLORATE DE STRONTIANE.

Strontiane.....	40,71
Acide chlorique.....	59,29
	400,00

(ERDMANN et MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 414.)

CHLORATE DE TELLURE.

$TeO^2, 2ClO^2.$	
Acide chlorique.....	65,30
Oxyde de tellure.....	34,70
	400,00

CHLORATE DE THORINIUM.

$ThO, ClO^2.$		
Acide chlorique.....	942,65	52,73
Oxyde de thorinium.....	844,90	47,27
	4787,55	100,00

CHLORATE DE VANADIUM.

$VO^2, ClO^2. \text{ Équiv}^t 2942,20.$	
Acide chlorique.....	64,08
Oxyde de vanadium.....	35,92
	100,00

CHLORATE DE ZINC. ZnO, ClO^2

Acide chlorique.....	942,65	65,20
Oxyde de zinc.....	503,23	34,80
	4445,88	100,00

CHLORAZOLITMINE.

Carbone.....	43,95	43,43
Hydrogène.....	4,70	4,59
Acide nitrique.....	37,39	37,60
Chlore.....	43,96	44,68
	100,00	100,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 156.)

CHLORE. Cl. D. 2,4216.

Le chlore liquéfié a une densité de 4,33 à 20° et 0^m,76. L'eau dissout 4,5 volume de gaz. Équivalent..... 442,64

CHLORÉBRONAPHTINE. $C^{10}H^{11}Cl^4Br.$

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4500	51,0	51,4
Hydrogène.....	68	2,3	2,3
Chlore.....	885	»	»
Brôme.....	489	»	»
	2942		

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 205.)

CHLORÉBRONAPHTISE. $C^{20}H^8Br^2Cl^2.$

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4500,0	43,8	44,5
Hydrogène.....	62,5	4,8	4,9
Brôme.....	978,0	25,8	25,3
Chlore.....	885,0	28,6	28,3
	3425,5	100,0	100,0

(LAURENT.)

CHLORÉBRONAPHTONE.

	$C^{10}H^9Br^4Cl^2.$		
		Calc.	Tr.
Carbone.....	4500	35,9	36,00
Hydrogène.....	56	4,3	4,36
Brôme.....	4956	46,9	»
Chlore.....	663	15,9	»
		4475	100,0

(LAURENT.)

CHLORÉBRONAPHTOSE.

	$C^{20}H^4Br^2Cl^2.$		
		Calc.	Tr.
Carbone.....	4500	24,35	24,43
Hydrogène.....	50	4,44	4,26
Brôme.....	4956	»	»
Chlore.....	885	»	»
		4394	

(LAURENT.)

CHLORÉRYTHROLITMINE.

Carbone.....	57,24	57,54
Hydrogène.....	8,45	8,22
Oxygène.....	27,56	27,62
Chlore.....	7,05	6,65
	100,00	100,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 157.)

CHLORÉTHÉRAL, $C^2H^4ClO.$

	Calc.		Tr.
Carbone.....	306	34,7	34,45
Hydrogène.....	50	5,5	5,44
Chlore.....	442	49,3	49,34
Oxygène.....	400	40,5	40,80
	898	100,0	100,00

(DARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 109.)

CHLORHYDRARGYRATE DE CACODYLE. $C^4H^6AsO, HgCl.$

		Tr.	Calc.
Carbone.....	6,23	6,26	6,32
Hydrogène.....	4,76	4,76	4,55
Arsenic.....	19,25	»	19,43
Oxygène.....	3,94	»	2,06
Mercure.....	50,80	50,70	52,33
Chlore.....	18,02	»	18,34
	100,00	100,00	

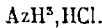
(BUNSEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. VI, p. 194.)

CHLORHYDRARGYRATE DE NICOTINE. C¹⁰H⁸AzClHg.

	Calc.		Tr.	
Carb..	738,54	26,64	28,09	27,92
Hydr..	99,83	3,64	3,67	3,80
Azote.	177,04	6,45	»	»
Chlore	442,65	16,43	15,86	»
Merc..	1265,82	47,44	45,53	»
	2743,88	400,00		

(ORTIGOSA, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 214.)

CHLORHYDRATE D'AMMONIAQUE.



Acide hydrochlorique. . .	455,44	67,97
Ammoniaque.....	214,52	32,03
	669,66	400,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXIX, p. 234.)

CHLORHYDRATE D'AMMONIAQUE.

	(1)	(2)	(3)
Acide hydrochlorique	52	49,55	50,86
Ammoniaque.....	40	34,95	31,95
Eau.....	8	48,50	47,49
	400	400,00	400,00

(1) Cristallisé, *Elém. de Ch.* de Chaptal, t. I, p. 348.
 — (2) C. par BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 11.
 — (3) Id., t. LXXXII, p. 115.

VOY. AMMONIATE MURIATÉE.

CHLORHYDRATE D'AMYLÈNE.



Syn. : *Ether hydrochloramylrique* ; chlorure d'amyle.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	750,00	56,38	56,09	56,03
Hydrog.	437,50	40,33	40,26	40,60
Chlore..	442,64	33,29	33,44	»
	1330,44	400,00	99,79	

(a) (b) BALARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XII, p. 301. — (c) (d) CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 195.

CHLORHYDRATE D'AMYLÈNE CHLORÉ. C¹⁰H⁵Cl².

	Tr.	Calc.	
Carbone	45,86	750,0	45,74
Hydrogène	0,84	37,5	0,79
Oxygène	83,30	3983,8	83,50
		4774,3	400,00

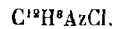
(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 197.)

CHLORHYDRATE D'ANISIDINE NITRIQUE. C¹⁴H⁹ClAz²O⁸.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	40,89	84,0	41,07
Hydrogène.....	41,47	9,0	4,40
Chlore.....	17,50	35,5	17,36
Azote.....	43,56	28,0	43,69
Oxygène.....	»	48,0	23,48
		204,5	400,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXVII, p. 447.)

CHLORHYDRATE DE BENZIDAME.



	Calc.	Tr.	
Carbone.....	900,00	55,56	55,08
Hydrogène	400,00	6,47	6,42
Azote.....	177,04	»	»
Chlore.....	442,65	27,32	26,58
	4649,69		

(ZININ, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 295.)

CHLORHYDRATE DE BENZOLINE.

Carbone.....	75,33
Hydrogène.....	5,68
Azote.....	8,44
Chlore.....	40,58
	400,00

(G. FOWNES, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVII, p. 487.)

CHLORHYDRATE DE BRUCINE.

	Calc.	Tr.	
Brucine.....	3447,66	88,3	94,0467
Acide.....	455,44	41,7	5,9533
	3902,80	400,0	400,0000

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 127.)

CHLORHYDRATE DE CARVÈNE.



	Calc.	Tr.	
Carbone.....	764,350	57,94	58,50
Hydrogène	412,315	8,50	8,70
Chlore.....	442,650	33,56	32,80
	4319,315	400,00	400,00

(SCHWEIZER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 199.)

CHLORHYDRATE DE CÉTÈNE.



	Tr.		Calc.	
Carbone . . .	74,3	73,67	2448	74,4
Hydrogène..	42,2	42,02	412	42,4
Chlore	43,0	43,70	442	43,5
	99,5	99,39	3302	100,0

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 16.)

CHLORHYDRATE DE CHLORÉTHÈRISE. $C^{11}H^{12}Cl^4$.

	Calc.		Tr.
Carbone	305,72	44,55	14,30
Hydrogène	25,00	4,18	4,30
Chlore	4775,56	84,27	84,40
	2406,28	400,00	400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 375.)

CHLORHYDRATE DE CHLORHELLÈNINE. $C^{16}H^{10}Cl^2O^2$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	48,3	48,10	46,6	48,6
Hydrogène	5,6	5,42	424,8	5,3
Chlore	36,9	37,30	884,3	37,5
Oxygène	»	»	200,0	8,6
			4255,7	100,0

(GERHARDT.)

CHLORHYDRATE DE CHLORHELLÈNINE. Autre moins chloré. $C^{13}H^{10}ClO^2$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	53,2	53,4	53,6	
Hydrogène	5,6	5,8	5,7	
Chlore	»	30,2	31,0	
Oxygène	»	»	9,7	
			400,0	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 178.)

CHLORHYDRATE DE CHLORONAPHTALÈSE. $C^{20}H^{12}Cl + HCl$.

	Calc.		Tr.
Carbone	4528,74	61,435	60,9
Hydrogène	400,00	3,525	3,9
Chlore	885,28	35,040	35,2
	2514,02	400,000	400,0

(LAURENT.)

CHLORHYDRATE DE CHLORONAPHTALÈSE. $C^{20}H^{12}Cl^2 + 2HCl$.

	Calc.		Tr.
Carbone	4528,74	44,97	44,79
Hydrogène	400,00	2,90	2,70
Chlore	4770,60	52,43	52,54
	3399,34	400,00	400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 203.)

CHLORHYDRATE DE CHLORONAPHTALÈSE. $C^{20}H^{12}Cl^2$.

	Tr.	
Carbone	39,42	39,468
Hydrogène	2,34	2,302
Chlore	58,27	58,230
	400,00	400,000

(LAURENT, *C. R. T.*, XIII.)

CHLORHYDRATE DE CHLORONICÉNE. $C^{10}H^8ClAz, ClH$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	40,48	40,46	60	39,73
Hydrogène	5,47	5,49	7	4,63
Chlore	45,40	45,64	70	46,35
Azote	10,38	9,44	14	9,29
			451	400,00

(SAINT-EVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 500.)

CHLORHYDRATE DE CHLORURE D'ACÉTYLE, Voy. LIQUEUR DES HOLLANDAIS.

CHLORHYDRATE DE CINCHONINE.

Cinchonine	3884,40	89,5
Acide hydrochlorique	455,44	10,5
	4339,24	100,0

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 300.)

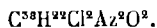
BICHLORHYDRATE DE CINCHONINE.



	Tr.		Calc.	
Carbone	62,00	228	62,14	
Hydrogène	6,66	24	6,52	
Azote	»	28	7,63	
Chlore	49,36	71	49,35	
Oxygène	»	46	4,36	
		367	400,00	

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 304.)

BICHLORHYDRATE DE CINCHONINE BICHLORÉE.



	Tr.		Calc.	
Carbone	51,84	228	52,25	
Hydrogène	5,18	22	5,05	
Chlore	46,49	71	46,28	
Azote	»	28	»	
Oxygène	»	46	»	
		365		

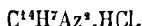
(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 306.)

CHLORHYDRATE DE CRÉATINE.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	32,48	48,0	32,30
Azote.....	28,27	42,0	28,44
Hydrogène.....	5,30	8,0	5,35
Oxygène.....	40,54	46,0	40,55
Chlore.....	23,44	35,4	23,69
	100,00	149,4	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIII, p. 155.)

CHLORHYDRATE DE CYANILINE.



	Tr.	Calc.	
Carbone.....	54,02	84,0	54,04
Hydrogène.....	5,45	8,0	5,44
Chlore.....	22,70	35,5	22,82
Azote.....	»	28,0	48,03
		155,5	100,00

(HOFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 75.)

CHLORHYDRATE DE DELPHINE.

Acide.....	400
Base.....	4675

CHLORHYDRATE D'HUILE DE CANNELLE. $C^{18}H^{30}O^2.HCl.$

	Calc.		Tr.
Huile.....	4677,3	78,7	78,8
Acide.....	455,4	24,3	24,2
	2432,4	400,0	400,0

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 324.)

CHLORHYDRATE D'IODANILINE.

	Tr.	Calc.	
Iodaniline.....	»	248,36	85,69
Ac. chlorhydrique	44,44	36,50	44,34
		254,86	100,00

(HOFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 240.)

CHLORHYDRATE DE LOPHINE.

	Calc.		Tr.
Lophine.....	4042,5	»	»
Hydrogène.....	42,5	»	»
Chlore.....	442,5	9,96	9,97
	4467,5		

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 274.)

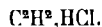
CHLORHYDRATE DE MENTHÈNE.



Carbone.....	4530	69,6
Hydrogène.....	225	10,3
Chlore.....	442	20,4
	2497	100,0

(WALTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 97.)

CHLORHYDRATE DE MÉTHYLÈNE.



Carbone.....	453,05	24,47
Hydrogène.....	37,50	5,92
Chlore.....	442,65	69,94
	633,20	100,00
Méthylène.....	478,05	28,42
Acide chlorhydrique.....	455,45	71,88
	633,20	100,00

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 28.)

CHLORHYDRATE DE MORPHINE.

	Tr.	Calc.	
Morphine.....	94,7445	400	400,0000
Acide hydrochlorique.....	8,2885	9,0375	8,6235
	400,0000		

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 127.)

CHLORHYDRATE DE MORPHINE.



	Calc.		Tr.
Hydrogène.....	262,0	6,30	6,42
Carbone.....	2675,4	64,36	64,33
Azote.....	477,0	4,26	»
Oxygène.....	600,0	14,44	»
Chlore.....	442,6	10,64	10,72
	4157,0	400,00	

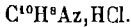
(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 133.)

CHLORHYDRATE DE NAPHTALDAME. $C^{20}H^{12}AzCl.$

	Calc.		Tr.	
Carb.....	4500,00	68,82	66,42	66,59
Hydr.....	425,00	5,56	5,87	5,64
Azote.....	477,04	6,94	»	»
Chlore.....	442,65	48,71	49,03	49,03
	2244,69	400,00		

(ZININ, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 291.)

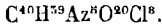
CHLORHYDRATE DE NICOTINE.



	Tr.	Calc.
Ac. hydrochlor.	29,74	455,42
Nicotine.....	70,26	4075,24
	100,00	4530,33
		4482,00

(BARRAL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. VII, p. 154.)

CHLORHYDRATE DE PROTÉINE.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	38,28	37,28
Hydrogène.....	6,42	5,93
Azote.....	44,09	40,80
Oxygène.....	22,65	24,40
Chlore.....	24,86	24,59
	400,00	400,00

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

CHLORHYDRATE DE QUININE.

Quinine.....	2055,53	84,9
Acide.....	455,14	48,4
	2510,67	400,0

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 351.)

CHLORHYDRATE DE QUININE.

	Tr.		Calc.	
Hydrog.	7,45	7,40	312,5	6,84
Carb...	66,56	66,73	3057,6	66,96
Azote..	8,02	8,02	354,0	7,75
Oxygène	8,46	8,22	400,0	8,76
Chlore .	9,23	9,33	442,6	9,69
			4566,7	400,00

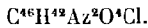
(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 418.)

CHLORHYDRATE DE STRYCHNINE.

Strychine.....	2969,80	86,7
Acide hydrochlorique....	455,14	43,3
	3424,94	400,0

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 128.)

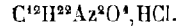
CHLORHYDRATE DE STRYCHNINE.



	Tr.		Calc.	
Hydrog.	6,45	6,38	287,0	6,42
Carbone	68,77	68,41	3210,5	68,39
Azote..	7,69	»	354,0	7,54
Oxygène	7,84	»	400,0	8,52
Chlore .	9,28	9,39	442,6	9,43
	100,00		4694,4	400,00

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 426.)

CHLORHYDRATE DE STRYCHNINE.



Carb.	67,69	67,95	»	»	»	»
Hydr.	6,63	6,23	»	»	»	»
Chlore.	»	»	»	»	9,54	9,57
Eau..	»	»	7,33	7,02	»	»

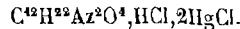
(NICHOLSON et ABEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXVII, p. 405.)

CHLORHYDRATE DE STRYCHNINE ET CYANURE DE MERCURE. $C^{42}H^{22}Az^2, O^4, HCl, HgCy.$

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	52,53	53,16	264,00	
Hydrogène.....	»	4,63	23,00	
Azote.....	»	8,46	44,00	
Oxygène.....	»	6,45	32,00	
Chlorure.....	»	7,45	35,50	
Hg.....	20,20	20,15	400,07	
		400,00	498,57	

(NICHOLSON et ABEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 416.)

CHLORHYDRATE DE STRYCHNINE ET PROTOCHLORURE DE MERCURE.



	Tr.		Calc.	
Carbone.	89,38	»	39,27	252,00
Hydrog..	3,88	»	3,58	23,00
Azote...	»	»	4,36	28,00
Oxygène.	»	»	4,98	32,00
Chlore...	»	16,50	46,64	406,50
Mercure.	34,38	»	34,20	200,44
			400,00	644,64

(NICHOLSON et ABEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 414.)

CHLORHYDRATE DE STRYCHNINE ET CHLORURE D'OR. $C^{42}H^{22}Az^2O^4, HCl, AuCl^3.$

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	37,33	37,44	252,00	
Hydrogène.....	3,56	3,42	23,00	
Azote.....	»	4,45	28,00	
Oxygène.....	»	4,75	32,00	
Chlore.....	»	24,08	442,00	
Or.....	29,42	29,49	496,66	
		400,00	673,66	

(NICHOLSON et ABEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 412.)

CHLORHYDRATE DE STRYCHNINE ET CHLORURE DE PALLADIUM. $C^{42}H^{22}Az^2O^4, HCl, PtCl_2$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	»	54,87	252,00
Hydrogène.....	»	5,01	23,00
Azote.....	»	6,08	28,00
Oxygène.....	»	7,00	32,00
Chlore.....	»	45,45	71,00
Palladium.....	41,50	41,59	53,27
		400,00	459,27

(NICHOLSON et ABEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 413.)

CHLORHYDRATE DE STRYCHNINE ET CHLORURE DE PLATINE. $C^{42}H^{22}Az^2O^4, HCl, PtCl_2$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	46,64	46,72	46,65	252,00
Hydrog.	3,51	4,22	4,26	23,00
Azote..	»	»	5,18	28,00
Oxygène	»	»	5,93	32,00
Chlore..	»	»	49,72	406,50
Platine.	48,69	47,85	48,26	98,68
			400,00	540,48

(NICHOLSON et ABEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXVII, p. 411.)

CHLORHYDRATE DE TÉRÉBÈNE.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	4500,0	78,16	78,27
Hydrogène.....	206,2	40,53	40,68
Chlore.....	221,0	41,31	41,05
	4927,2	400,00	400,00

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 42.)

CHLORHYDRATE DE TÉRÉBENTHINE. Voy. CAMPHRE DE CITRON.

CHLORHYDRATE DE VÉRATRINE.

	(a)	(b)	(c)
Ac hydrochlor.	4,4394	4,3484	455,130
Vératrine....	95,8606	0,0400	3418,554
	400,0000	4,3284	3873,684

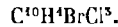
(a) (b) PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 78. — (c) COUVERE, *id.*, t. LXII, p. 374.

CHLORIBRONAPHTASE. $C^{20}H^5Cl^5Br^2$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4500,0	31,10	30,90
Hydrogène.....	37,5	0,78	4,44
Chlore.....	4327,0	27,32	»
Brôme.....	4956,0	40,80	»
	4820,5	400,00	

(LAURENT

CHLORIBRONAPHTOSE.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	4500	38,99	38,91
Hydrogène.....	50	4,29	4,29
Brôme.....	978	25,37	»
Chlore.....	4327	34,35	»
	3855	400,00	

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 225.)

CHLORINDATMITE.

Carbone.....	36,42
Hydrogène.....	2,23
Chlore.....	53,58
Perte.....	7,77
	400,00

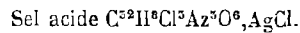
(ERDMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

CHLORINDOPTÈNE. $C^6H^2Cl^2O$.

Carbone.....	36,89
Hydrogène.....	2,23
Oxygène.....	53,28

(ERDMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. III, p. 365.)

CHLORISAMATE D'ARGENT.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	2400	»	»
Hydrogène.....	400	»	»
Chlore.....	320	»	»
Azote.....	525	»	»
Oxygène.....	600	»	»
Chlorure d'argent...	4792	26,6	26,0
	5737		

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 471.)

CHLORISAMIDE. $C^{52}H^{12}Az^4O^6Cl^2$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	»	2400	50,70
Hydrogène.....	»	450	3,15
Azote.....	»	700	44,80
Oxygène.....	»	600	42,65
Chlore.....	48,08	885	48,70
		4735	400,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. II, p. 471.)

CHLORISATHYDE. C¹⁶H⁵AzClO⁵.

Syn. : *Chlorisathydase.*

	Calc.		Tr.
Carbone	1222,96	55,46	55,39
Hydrogène	62,40	2,83	2,87
Azote	177,06	8,03	»
Chlore	442,65	20,07	»
Oxygène	300,00	13,64	»
	<u>2205,07</u>	<u>100,00</u>	

(ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 349.)

Voy. BICHLORISATHYDE.

CHLORISATHYDÈSE. Voy. BICHLORISATHYDE.

CHLORISATINE. C¹⁶H⁴AzClO⁴.

Syn. : *Chlorisatinase.*

	Calc.		Tr.	
Carb.	1200,00	52,86	53,50	53,10
Hydrog.	49,92	2,19	2,30	2,34
Azote	177,04	7,77	»	»
Chlore	442,65	19,47	»	»
Oxyg.	400,00	17,74	»	»
	<u>2269,64</u>	<u>100,00</u>		

(ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 108.)

Voy. BICHLORISATINE.

CHLORISATINE.

Carbone	53,38	53,05	53,17
Hydrogène	2,33	2,33	2,38
Azote	7,80	»	»
Chlore	49,40	»	»
Oxygène	47,89	»	»
	<u>100,00</u>		

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 379.)

CHLORISATINÈSE. Voyez BICHLORISATINE.

CHLORISATITE D'ARGENTAMMONIUM. C¹⁶H⁶ClAzO⁴Ag.

	Calc.		Tr.
Carbone	1200	»	»
Hydrogène	75	»	»
Chlore	442	»	»
Azote	350	»	»
Oxygène	400	»	»
Argent	4350	35,30	35,00
	<u>3817</u>		

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 462.)

CHLORITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice	44,34	40,617	44,50	56	49,2	38,45	39,84
Alumine	11,42	19,839	6,43	48	»	11,75	12,56
Oxyde ferreux	40,09	5,487	40,45	4	42,0	42,82	44,10
Oxyde manganoux	»	0,552	»	»	»	»	»
Chaux	»	0,573	4,50	3	26,4	»	»
Magnésie	29,67	25,941	39,47	»	40,4	28,19	28,44
Potasse	»	6,204	»	8	»	»	»
Eau	7,66	»	»	6	0,8	8,49	7,79
Perte par la calcination	»	0,795	4,25	5	»	»	»
	<u>100,18</u>	<u>100,005</u>	<u>100,00</u>	<u>100</u>	<u>98,8</u>	<u>99,70</u>	<u>99,67</u>

(1) C. de Traverselle, par MARIIGNAC. — (2) C. de Sala, par SVANBERG, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 56. — (3) C. du mont Saint-Gerhard, *Ann. de Ch.*, t. VIII, p. 27. — (4) C. argentee, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXXVII, p. 189. — (5) Pierre d'Escurial, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1824, p. 451. — (6) (7) C. de Traverselle, par MARIIGNAC.

CHLORITE HEXAGONALE.

Syn. : *Ripidolithe; wasser-glimmer; hydrotalcite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	
Silice		31,25	31,47	32,10	30,04	30,14
Alumine		18,72	16,67	18,50	19,11	19,45
Oxyde ferrique		»	»	»	4,81	4,64
Magnésie		32,08	32,56	36,70	33,45	33,27
Oxyde ferreux		5,10	5,97	0,60	»	»
Eau		12,63	12,42	12,10	12,52	12,52
		<u>99,78</u>	<u>99,09</u>	<u>100,00</u>	<u>99,60</u>	<u>99,96</u>

(1) C. d'Achmatowsk, par KOBELL, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 511. — (2) C. du Zitterthal, id. — (3) C. de Mauléon, par DELESSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. IX, p. 399. — (4) C. d'Ala, par DESCLORSAUX & MARIIGNAC, id., t. X. — (5) C. de Sibérie, id.

CHLORITE HEXAGONALE. Ripidolithe.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	27,32	34,8	25,37	26,06
Alumine	20,09	40,2	48,50	48,47
Magnésie	24,89	8,4	47,09	14,69
Protoxyde de fer	15,23	48,0	28,79	26,87
— de manganèse	0,47	5,0	»	0,62
Eau	12,00	44,4	8,96	10,47
Résidu inattaquable et chaux	»	8,4	»	2,24
	<u>100,00</u>	<u>98,9</u>	<u>98,74</u>	<u>99,42</u>

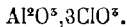
(1) R. du Zillerthal, par KOBELL, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 53. — (2) Wasser Glimmer, par MORIN, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 513. — (3) R. du Saint-Gothard, par VARRENTRAPF, *id.* — (4) R. de Rauris, *id.*

CHLORITE écaillée.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice	20,50	26,80	26,88	27,44	»	4,20
Acide carbonique	»	»	»	»	»	40,54
Alumine	15,62	49,60	47,52	49,49	48,93	42,00
Oxyde de fer	23,39	23,50	29,76	24,76	25,27	6,90
Magnésie	21,39	44,30	43,84	46,78	46,85	36,30
Chaux	1,50	»	»	»	»	»
Potasse	»	2,70	»	»	»	»
Eau	7,38	44,40	44,33	44,50	»	32,66
	<u>99,78</u>	<u>98,30</u>	<u>99,33</u>	<u>99,37</u>		<u>99,60</u>

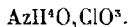
(1) Chlorite schisteuse, par GRUNER, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 514. — (2) C. écaillée, par BERTHIER, *id.* — (3) C. de Saint-Christophe. — (4) (5) Mont des Sept lacs, par MARIIGNAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIV, p. 59. — (6) Hydrotalcite (de Norwège), par HOCHSTELLER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1844.

CHLORITE D'ALUMINE.



Acide chloroux	2227,95	77,62
Alumine	642,32	22,38
	<u>2870,27</u>	<u>400,00</u>

CHLORITE D'AMMONIAQUE.

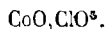


Acide chloroux	742,65	69,43
Ammoniaque	242,50	30,57
Eau	442,25	»
	<u>4067,40</u>	<u>400,00</u>

CHLORITE D'ARGENT. $AgO, ClO^2.$

Acide chloroux	742,65	33,85
Oxyde d'argent	4454,64	66,45
	<u>2494,26</u>	<u>400,00</u>

CHLORITE DE COBALT.



Acide chloroux	742,62	64,29
Oxyde de cobalt	468,99	38,74
	<u>4244,64</u>	<u>400,00</u>

CHLORITE DE COLLE.

Carbone	46,66	46,25
Hydrogène	5,90	5,84
Azote	45,59	»
Oxygène	23,37	»
Acide chloroux	4,48	8,49
	<u>96,00</u>	

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

CHLORITES DE CUIVRE.

CHLORITE DE BIOXYDE. $CuO, ClO^2.$

Acide chloroux	742,65	59,97
Bioxyde de cuivre	495,69	40,03
	<u>4238,34</u>	<u>400,00</u>

CHLORITE DE PROTOXYDE. $Cu^2O, ClO^2.$

Acide chloroux	741,65	45,45
Protoxyde de cuivre	890,39	54,55
	<u>4632,04</u>	<u>400,00</u>

CHLORITES DE FER.

CHLORITE DE PEROXYDE. $Fe^2O^3, 3ClO^2.$

Acide chloroux	2227,95	69,49
Peroxyde de fer	978,44	34,54
	<u>3206,36</u>	<u>400,00</u>

CHLORITE DE PROTOXYDE. FeO,CiO³

Chlore.....	742,65	62 84
Fer.....	439,20	37,46
	<u>1181,85</u>	<u>400,00</u>

CHLORITE D'HÉMATINE.

Carbone.....	37,34
Hydrogène.....	3,01
Azote.....	5,89
Oxygène.....	24,34
Chlore.....	<u>29,42</u>
	400,00

CHLORITE DE PROTÉINE.

Carbone.....	84,54	48,80
Hydrogène.....	6,45	6,28
Azote.....	14,08	14,43
Oxygène.....	49,53	49,62
Acide chloroux.....	<u>11,70</u>	<u>11,47</u>
	136,00	400,00

CHLORITOIDE. Spath chloritique.

	(a)	(b)
Silice.....	24,40	24,93
Protoxyde de fer.....	30,29	30,05
Alumine.....	<u>45,47</u>	<u>45,02</u>
	99,86	400,00

(a) GERATHEWOHL. — (b) ERDMANN.

(Annuaire de Millon et Reiset, 1846, p. 310.)

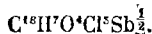
CHLORITSPATH.

	(a)	(b)	(c)
Silice.....	24,90	24,963	27,48
Alumine.....	46,20	43,833	35,37
Protoxyde de fer.....	<u>23,89</u>	<u>31,204</u>	<u>27,05</u>
	99,99	400,000	99,90

(a) ERDMANN. — (b) (c) BONDORF.

(Tr. de Min. de Dufrenoy, t. III, p. 755.)

CHLORO-ANTIMONIURE DE COUMARINE.



	Tr.		Calc.	
Carbone... 33,6	35,5	1377,3	34,4	
Hydrogène. 2,8	2,5	87,3	2,2	
Oxygène... »	»	400,0	»	
Chlore... 34,0	»	1326,0	33,4	
Antimoine. 22,4	»	806,4	20,2	
		<u>3997,0</u>		

(DELALANDE, Ann. de Ch. et de Ph., 3^e série, t. VI, p. 350.)

CHLORO-ARSÉNIURE AMMONIACAL.

Chlorure d'arsenic.....	84
Ammoniaque.....	<u>46</u>
	400

(PARSOZ.)

CHLOROBENZOËNASE. C¹⁴H⁷Cl.

	Tr.			Calc.
Carbone... 65,66	66,5	66,2	66,45	
Hydrogène. 6,48	5,8	6,4	5,54	
Chlore... 27,86	<u>27,7</u>	<u>27,7</u>	<u>28,04</u>	
	400,00	400,0	400,0	400,00

(DEVILLE, Ann. de Ch. et de Ph., 3^e série, t. III, p. 181.)

CHLOROBENZOËNYLE.

Carbone.....	27,6
Hydrogène.....	0,7
Chlore.....	<u>71,7</u>
	400,0

(DEVILLE, Ann. de Ch. et de Ph., 3^e série, t. III, p. 185.)

CHLOROBENZOL. C¹⁴H⁶Cl².

	Tr.			
Carbone. 52,36	52,24	»	»	
Hydrog. . 3,76	3,81	»	»	
Chlore... »	»	43,80	43,92	

	Calc.	
Carbone.....	1050	52,26
Hydrogène.....	75	3,72
Chlore.....	<u>885</u>	<u>44,02</u>
	2010	400,00

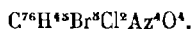
(CAHOURS, Ann. de Ch. et de Ph., 3^e série, t. XXIII, p. 332.)

CHLORO-BORURE AMMONIACAL.

Chlorure borique.....	84,64
Ammoniaque.....	<u>48,36</u>
	400,00

(T. de Ch. de Berzelius.)

CHLOROBROMHYDRATE DE CINCHONINE BROMÉE.



	Tr.		Calc.	
Carbone.....	»	412	»	
Hydrogène.....	»	2	»	
Chlore.....	44,5	71	44,6	

(LAURENT, Ann. de Ch. et de Ph., 3^e série, t. XXIV, p. 310.)

CHLORO-BROMURE DE PLATINE AMMONIACAL.

	Tr.			
Platine..	39,77	40,00	40,00	40,28
Chlore..	44,00	44,26	44,28	44,20
Brôme..	32,47	31,96	32,36	32,29
Hydrog..	2,40	2,42	2,40	2,43
Azote...	"	"	"	"

	Calc.	
Platine.....	4233	39,77
Chlore.....	443	44,19
Brôme.....	4000	32,25
Azote.....	350	41,29
Hydrogène.....	75	2,44
	3404	99,94

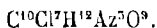
(RAEWSKY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXII, p. 297.)

CHLOROCAMPHÈNE. C²¹H¹²Cl⁴

	Tr.		Calc.
Hydrogène.....	4,78	4,81	4,54
Carbone.....	44,28	44,24	44,35
Chlore.....	50,94	50,95	51,14
	400,00	400,00	400,00

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 58.)

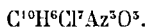
CHLOROCARBÉTHAMATE D'AMMONIAQUE.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	750	43,85	43,49
Chlore.....	3097	57,41	56,82
Hydrogène.....	450	2,84	2,88
Azote.....	525	9,68	9,72
Oxygène.....	900	46,52	47,09
	5422	400,00	400,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 39.)

CHLOROCARBÉTHAMIDE.



	Tr.		Calc.	
Carbone.....	45,44	750	45,79	
Hydrogène.....	4,65	75	4,57	
Chlore.....	64,97	3097	65,24	
Azote.....	41,82	525	41,05	
Oxygène.....	6,45	300	6,35	
	400,00	4747	400,00	

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 37.)

CHLOROCINNOSE. C¹⁸H¹⁴Cl²O².

	Tr.		Calc.	
Carbone...	39,9	39,9	4377,3	40,5
Hydrogène..	4,9	4,8	50,0	4,5
Oxygène...	5,4	5,7	200,0	5,9
Chlore.....	52,8	52,6	1770,5	52,4
	400,0	400,0	3397,8	400,0

(DUMAS et PÉLICOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 318.)

CHLOROCUMNOL. C²⁰H¹²Cl².

	Tr.		
Carbone.....	60,45	59,87	"
Hydrogène....	6,19	6,02	"
Chlore.....	33,96	"	34,40

	Calc.	
Carbone.....	4500	59,16
Hydrogène.....	450	5,92
Chlore.....	885	34,92
	2535	400,00

(CAHOUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIII, p. 347.)

CHLOROCYANATE D'AMMONIAQUE.

Chlorure de cyanogène....	772,6	64,30
Ammoniaque.....	428,9	35,70
	4204,5	400,00

(BINEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 237.)

CHLORODRACONYLE. C³²H¹⁰O³Cl⁶.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	2400	43,3	42,5
Hydrogène.....	488	3,3	3,4
Oxygène.....	300	"	"
Chlore.....	2652	"	"
	5540		

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 20.)

CHLOROFORME. C²HCl³.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	40,25	40,24	453,04	
Hydrogène....	0,96	0,83	42,50	
Chlore.....	88,79	88,93	4327,96	
	400,00	400,00	4493,50	

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXXIII, p. 89.)

CHLOROGINATE DE PLOMB.

Acide.....	1850	40
Oxyde.....	2780	60
	4630	400

(PAYEN.)

CHLOROGINATE DE POTASSE ET DE CAFÉINE.

Carbone.....	50,74
Hydrogène.....	5,38
Azote.....	9,42
Potasse.....	7,50

CHLOROGINATE DE POTASSE ET DE CAFÉINE.

Acide chloroginique.....	63,5
Potasse.....	7,5
Caféine.....	29,0
	<hr/>
	400,0

(PAYEN, *C. R.*, t. XXIII.)

CHLORO-HÉLICINE.

Carbone.....	49,02
Hydrogène.....	4,90
Chlore.....	41,02
Oxygène.....	35,06
	<hr/>
	400,00

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIV, p. 297.)

CHLORO-IODATE DE POTASSE.

Chlorure de potassium.....	0,7806
Biiodate de potasse.....	4,0887
	<hr/>
	4,8693

(SÉRULLAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 124.)

CHLORO-IODURE DE MERCURE.

Bichlorure de mercure.....	97,88
Iode.....	2,42
	<hr/>
	400,00

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 111.)

CHLOROMÉLANE. Voy. CRONSTEDTITE.

CHLOROMENTHÈNE. C²⁰H¹⁷Cl.

Carbone.....	4530	69,91
Hydrogène.....	212	9,77
Chlore.....	442	20,32
	<hr/>	
	2184	400,00

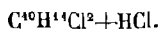
(WALTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 97.)

PERCHLOROMENTHÈNE. C²⁰H¹⁵Cl⁵.

Carbone.....	4530	39,48
Hydrogène.....	162	3,45
Chlore.....	2213	57,67
	<hr/>	
	3905	400,00

(*T. de Ch. de Dumas*, t. VII, p. 244.)

CHLORONAPHTALASE.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	4528,74	67	67,81
Hydrogène.....	93,60	4	3,86
Chlore.....	663,90	29	28,33
	<hr/>		
	2286,24	400	400,00

(LAURENT.)

CHLORONAPHTALÈSE. C²⁰H⁶Cl³.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4528,74	61,4	64,60
Hydrogène.....	74,88	3,0	3,00
Chlore.....	885,28	35,6	35,40
	<hr/>		
	2488,90	400,0	400,00

(LAURENT.)

CHLORONAPHTALISE. C²⁰H²Cl³.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4528,40	52,30	52,32
Hydrogène.....	62,40	2,44	2,25
Chlore.....	4327,92	45,56	45,43
	<hr/>		
	2918,72	400,00	400,00

(LAURENT.)

CHLORONAPHTALOSE. C²⁰H⁴Cl⁴.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4528,74	45,64	44,40
Hydrogène.....	49,92	4,49	4,50
Chlore.....	4770,60	52,87	54,40
	<hr/>		
	3349,26	400,00	400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 215.)

CHLORONICÉATE D'ARGENT.



	Tr.		Calc.	
Carbone...	29,22	29,49	72	28,68
Hydrogène.	2,08	2,03	4	4,59
Chlore...	»	»	35	43,94
Argent....	43,34	43,44	108	43,02
Oxygène..	»	»	32	42,77
			<hr/>	
			251	400,00

(SAINT-ÈVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 490.)

CHLORONICINE. C¹⁰H⁶ClAz.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	54,54	60	52,48
Hydrogène.....	5,64	6	5,21
Chlore.....	29,58	35	30,43
Azote.....	43,39	44	42,48
	<hr/>		
	400,42	445	400,00

(SAINT-ÈVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 503.)

CHLOROPALE. Voy. HISÉNGÉRITE.

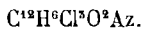
CHLOROPHÉITE.

Silice.....	32,85
Protoxyde de fer.....	22,08
Magnésie.....	3,44
Eau.....	44,63
	<hr/>
	100,00

(FORCHAMMER, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 756.)

CHLOROPHANE. Voy. CHAUX FLUATÉE.

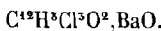
CHLOROPHÉNISATE D'ARGENT.



	Tr.	Calc.	
Carbone.....	34,04	917	34,04
Hydrogène.....	2,50	75	2,70
Chlore.....	49,83	1328	49,20
Oxygène.....	6,46	200	7,53
Azote.....	7,20	477	6,56
	<hr/>		
	100,00	2697	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. III, p. 210.)

CHLOROPHÉNISATE DE BARYTE.



	Calc.	Tr.	
Acide.....	2482,40	72,19	72,01
Base.....	956,88	27,84	27,99
	<hr/>		
	3439,28	400,00	400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 31.)

CHLOROPHÉNISE. $C^{12}H^6Cl^6.$

Carbone.....	917,16	25,16	24,967
Hydrogène... ..	75,00	2,06	2,285
Chlore.....	2655,84	72,78	72,748
	<hr/>		
	3648,00	400,00	400,000

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 42.)

CHLOROPHÉNYLE. $C^6H^2Cl^2O.$

	Calc.	Tr.	
Carbone.....	611,36	37,3	37,2
Hydrogène.....	37,00	2,2	1,9
Chlore.....	885,20	54,2	54,3
Oxygène.....	400,00	6,3	6,6
	<hr/>		
	1633,56	100,0	100,0

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 316.)

CHLORO-PHOSPHURES D'AMMONIAQUE.

PROTOCHLOROPHOSPHURE.

Chloride phosphoreux.....	61,6
Ammoniaque.....	38,4
	<hr/>
	100,0

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

PERCHLOROPHOSPHURE.

Chloride.....	70,84
Ammoniaque.....	29,16
	<hr/>
	100,00

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

CHLORO-PHOSPHURE DE SOUFRE.



Chlore.....	40,494
Phosphore.....	3,010
Soufre.....	3,080
	<hr/>
	46,284

(SÉRULLAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLII, p. 28.)

CHLOROPHYLLE $C^{12}H^6AzO^8.$

	Tr.	Calc.
Carbone.....	54,84	55,826
Hydrogène.....	4,82	4,604
Nitrogène.....	6,88	7,176
Oxygène.....	33,49	33,794

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

CHLOROPHYLLITE. Variété de turquoise.

Silice.....	45,20
Phosphate d'alumine.....	27,60
Magnésie.....	9,60
Protoxyde de fer.....	8,26
Protoxyde de manganèse.....	4,10
Eau.....	3,60
Potasse et perte.....	4,64
	<hr/>
	100,00

(WHITNEY, *T. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 362.)

Voy. SERPENTINE.

CHLOROPLATINATE D'AMMONIAQUE.

Deutochlorure de platine.....	76,0
Sel ammoniac.....	24,0
	<hr/>
	100,0

CHLOROPLATINATE DE BARYUM.

Deutochlorure de platine.....	54,56
Chlorure de baryum.....	33,75
Eau.....	11,69
	<hr/>
	100,00

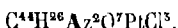
(*Tr. des Essais* de Berthier.)

CHLOROPLATINATE D'ANISIDINE NITRIQUE. $C^{14}H^8Az^2O^8, ClH, PtCl^2.$

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	22,34	22,45	84,0
Hydrogène.....	2,61	2,44	9,0
Chlore.....	»	28,46	406,5
Platine.....	26,25	26,37	98,7
Azote.....	»	7,48	28,0
Oxygène.....	»	42,83	48,0
		400,00	374,2

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXVII, p. 448.)

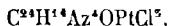
CHLOROPLATINATE DE CHLORHYDRATE DE BRUCINE.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	3363,4	46,05	»
Hydrogène.....	324,4	4,45	»
Azote.....	354,4	4,85	»
Oxygène.....	700,0	9,59	»
Platine.....	4233,3	46,88	46,59
Chlore.....	4328,0	48,48	»
	7302,9	400,00	

(*R. sc. et ind.*, t. VII, p. 361.)

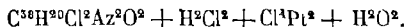
CHLOROPLATINATE DE CHLORHYDRATE D'HARMALINE.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	4834,4	36,54	»
Hydrogène.....	474,7	3,48	»
Azote.....	354,4	7,05	»
Oxygène.....	400,0	4,99	»
Platine.....	4233,3	24,54	24,52
Chlore.....	4328,0	26,43	»
	5024,5	400,00	

(WARRENTAPP et WILL, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 363.)

CHLOROPLATINATE DE CINCHONINE BICHLORÉE. Bisel.



	Tr.	Calc.	
Cinchonine bichlorée.	»	363	»
Acide chlorhydrique.	»	215	»
Platine.....	25,00	197	24,84
Eau.....	2,40	48	2,27
		793	

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 306.)

CHLOROPLATINATE DE CONINE.



	(1)	(2)	(3)	(4)
Carb. .	4213,60	28,99	29,44	29,09
Hydr. .	212,45	5,00	5,09	5,02
Azote.	477,04	4,60	4,25	4,55
Chlore.	4328,00	31,99	31,90	31,92
Platine	4233,50	29,42	29,62	29,42
	4464,29	400,00	400,00	400,00

(1) (3) Calculé. — (2) (4) Trouvé.

(ORTIGOSA, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 57.)

CHLOROPLATINATE DE FER.

Deutochlorure de platine.....	59,05
Protochlorure de fer.....	24,98
Eau.....	48,97
	400,00

(*Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 940.)

CHLOROPLATINATE DE NICOTINE.



	Tr.	Calc.	
Carbone.....	24,44	758,54	24,02
Hydrogène.....	3,44	412,31	3,42
Azote.....	4,74	477,04	4,90
Chlore.....	36,87	4327,95	36,79
Platine.....	34,44	4233,50	34,47
	400,00	3609,34	400,00

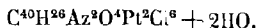
(ORTIGOSA, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 213.)

CHLOROPLATINATE DE POTASSIUM.

Deutochlorure de platine.....	69,42
Chlorure de potassium.....	30,56
	99,98

(*T. des Essais de Berthier.*)

CHLOROPLATINATE DE QUININE.



Carbone.....	3000,0	32,48
Hydrogène.....	325,0	3,54
Azote.....	350,0	3,78
Oxygène.....	400,0	4,32
Platine.....	2467,0	26,69
Chlore.....	2700,0	29,22
	9242,0	400,00

(GENHARDT.)

CHLOROPLATINATE DE QUINOLÉINE. $C^{28}H^{20}Az^2C^{16}P^{12}$.

	Calc.		Tr.	
Carbone	2850,0	32,98	32,46	32,51
Hydrog.	275,0	3,48	3,44	3,28
Azote ..	350,0	4,06	»	»
Chlore .	2700,0	31,24	»	»
Oxygène	»	»	28,08	27,69
Platine.	2466,0	28,54	»	»
	8644,0	400,00		

(GERHARDT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 200.)

CHLOROPLATINATE DE SODIUM.

Deutochlorure de platine.....	74,4
Chlorure de sodium.....	25,9
	400,0

CHLOROPLATINATE DE STRONTIUM.

Deutochlorure de platine.....	52,64
Chlorure de strontium.....	24,81
Eau.....	22,55
	400,00

(*T. des Essais* par Berthier.)

CHLOROPLATINATE DE STRYCHNINE. $C^{44}H^{42}Az^2O^4 + HCl, PtCl^2$.

	Calc.		Tr.	
Carbone.....	3300,0	47,50	47,34	
Hydrogène.....	312,5	4,50	4,50	
Azote.....	350,0	5,04	»	
Oxygène.....	400,0	5,77	»	
Chlore.....	4350,0	19,43	»	
Platine.....	4233,5	47,76	47,85	
	6946,0	400,00		

(GERHARDT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 196.)

CHLORORCÉINE. $C^{12}H^{10}O^5, AzO^4, Cl^2$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	40,35	39,82	40,66	
Hydrogène.....	4,38	4,31	3,72	
Acide nitrique.....	28,27	29,87	29,07	
Chlore.....	27,00	26,00	26,35	
	400,00	400,00		

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 153.)

CHLOROSALIGÉNINE.

Carbone.....	52,81	52,68
Hydrogène.....	4,64	4,64
Chlore.....	22,34	22,34
Oxygène.....	20,21	20,34
	400,00	400,00

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIV, p. 285.)

CHLOROSAMIDE. $C^{14}H^{10}O^2Az^2Cl$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	56,47	56,52		
Hydrogène.....	3,23	3,30		
Oxygène.....			40,57	
Azote.....			6,23	
Chlore.....			23,38	
			400,00	400,00

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 311.)

CHLOROSATINASATE D'ARGENT.

	Tr.		Calc.	
Chlorosatinase.....	»	2269	59,47	
Eau.....	»	442	2,67	
Oxyde d'argent.....	37,5	4451	37,86	
		3832	400,00	

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. III, p. 380.)

CHLOROSPINELLE. Voy. SPINELLE.

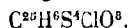
CHLOROSUCCATE D'ARGENT.



	Tr.		Calc.	
Carbone.....	42,60	450,00	43,07	
Hydrogène.....	0,56	42,50	0,36	
Argent.....	39,09	4351,60	39,26	
Chlore.....			4327,80	
Oxygène.....	47,75	300,00	47,31	
	400,00	3444,90	400,00	

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 70.)

CHLOROSULFOQUINONE.



	Tr.		Calc.	
Carbone.....	47,26	46,94		
Hydrogène.....	4,83	4,87		
Soufre.....	18,28	20,11		
Chlore.....	8,92	11,06		
Oxygène.....	23,71	22,02		

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

CHLORO-SULFURE D'AMMONIAQUE.

Chlorure de soufre.....	79,76
Ammoniaque.....	20,24
	400,00

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

CHLORO-SULFURE DE MERCURE.

Mercure.....	81,80
Chlore.....	9,53
Soufre.....	8,67
	400,00

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 47.)

CHLOROTÉRÉBÈNES.

MONOCHLOROTÉRÉBÈNE. C²⁰H¹⁴Cl¹.

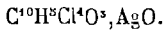
	Tr.		Calc.
Hydrogène.....	2,94	2,97	2,68
Carbone.....	27,63	27,84	27,36
Chlore.....	69,43	69,49	69,96
	400,00	400,00	400,00

BICHLOROTÉRÉBÈNE. C²⁰H¹²Cl².

	Tr.		Calc.
Hydrogène.....	4,67	4,79	4,51
Carbone.....	44,42	44,35	44,35
Chlore.....	51,21	50,86	51,44
	400,00	400,00	400,00

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 49.)

CHLOROVALÉROSATE D'ARGENT.



	Tr.		Calc.	
Carbone... 47,0	»	765,2	47,6	
Hydrogène. 4,5	»	62,5	4,4	
Chlore... } 49,9	»	{ 1768,0	40,7	
Oxygène.. }		{ 400,0	9,3	
Argent... 31,6	31,5	1351,6	31,0	
	400,0	4347,3	400,0	

(DUMAS et STASS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 140.)

CHLOROXYALOVINATE D'AMMONIAQUE. C⁸H⁴Cl²AzO⁸.

	Calc.		Tr.	
Carbone. 305,748	45,87	43,69	45,67	
Hydrog.. 24,958	4,29	4,44	4,38	
Chlore... 4406,625	57,46	57,44	»	
Azote... 88,548	4,59	4,42	»	
Oxygène. 400,000	20,79	»	»	
	4925,849	400,00		

CHLOROXYMÉTHANE. C⁴HCl²Az²O⁵.

	Calc.		Tr.	
Carbone. 305,748	46,86	47,15	46,80	
Hydrog.. 42,479	0,68	»	0,74	
Chlore.. 4406,625	61,02	60,64	60,94	
Azote... 88,518	4,88	»	»	
Oxygène. 300,000	46,56	4,84	»	
	4813,370	400,00		

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIV, p. 307.)

CHLOROXYÉTHOSE. C⁴Cl³O.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	47,180	300	47,36	
Chlore.....	76,625	4327	76,62	
Oxygène.....	6,195	400	6,02	
	400,000	4727	400,00	

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 21.)

CHLOROXYDE DE PHOSPHORE.



	Tr.		Calc.	
Phosphore.....	20,12	400,0	20,75	
Chlore.....	68,43	4327,8	68,87	
Oxygène.....	»	200,0	40,38	
		4927,8	400,00	

(CAROURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. LXIII, p. 331.)

CHLORURE D'ALUMINIUM. Al²Cl³.

Aluminium.....	474,66	20,56
Chlore.....	663,96	79,44
	838,62	400,00

HYDROCHLORATE D'ALUMINE.

Acide.....	29,8	52,11
Base.....	30,0	47,89
Eau.....	40,2	»
	400,0	400,00

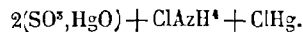
(BUCHOLZ, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. II, p. 271.)

CHLORURE D'ALUMINIUM ET AMMONIAQUE. Al²Cl³, 3AzH³.

	Tr.		Calc.	
Chlorure d'aluminium...	72,359	72,202		
Ammoniaque.....	27,641	27,798		
	400,000	400,000		

(PERSOZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 319.)

CHLORURE AMIDOMERCURIQUE ET SULFURIQUE.



	Tr.		Calc.	
Acide sulfurique.....	48,4560	46,44		
Mercure.....	60,7450	62,43		
Chlore.....	43,2334	44,48		
Ammoniaque.....	4,2719	3,71		
Oxygène.....	3,6210	3,27		
	400,0000	400,00		

(KOSMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXVII, p. 239.)

CHLORURE D'AMYLE. Voy. CHLORHYDRATE D'AMYLÈNE.

CHLORURE D'ANISYLE. C¹⁰H⁷ClO⁴.

	Tr.		Calc.	
Carbone	56,43	56,09	4200,0	56,33
Hydrog.	4,26	4,28	87,5	4,40
Chlore.	20,95	21,04	442,6	20,78
Oxygèn.	»	»	400,0	48,79
			2430,4	400,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIII, p. 352.)

CHLORURES D'ANTIMOINE.

PROTOCHLORURE D'ANTIMOINE. SbCl³.

Syn. : *Beurre d'antimoine.*

Antimoine	806,4	54,85	400,00
Chlore	663,9	45,45	82,22
	4470,3		400,00

PERCHLORURE D'ANTIMOINE. SbCl⁵.

Antimoine	806,4	42,45	400,00
Chlore	4406,5	57,85	437,04
	4942,9		400,00

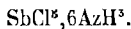
(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 242.)

PROTOCHLORURE D'ANTIMOINE ET CHLORHYDRATE D'AMMONIAQUE. SbCl³, AzH³, HCl.

	Calc.		Tr.
Chlore	4406,50	54,7	50,8
Antimoine	806,40	37,7	37,5
Hydrogène	12,48	40,5	41,7
Ammoniaque	242,44		
	2437,82	99,9	400,0

(JAQUELAIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 129.)

PERCHLORURE D'ANTIMOINE ET AMMONIAQUE.



	Tr.	
Chlorure d'antimoine	73,892	74,008
Ammoniaque	26,408	25,992
	400,000	400,000

	Tr.	Calc.
Chlorure d'antimoine	73,950	74,8
Ammoniaque	26,050	25,2
	400,000	400,0

(PERSOZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 322.)

CHLORURE D'ANTIMOINE ET DE SOUFRE.

Antimoine	25,67
Soufre	7,63
Chlore	66,70
	400,00

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 298.)

CHLORURE D'ANTIMOINE ET DE POTASSIUM. SbCl⁵, 2K.

	Calc.	Tr.
Chlore	4406,5	46,0
Antimoine	806,4	33,5
Potassium	489,9	20,4
	2402,8	99,9

(JAQUELAIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 130.)

CHLORURE D'ARGENT. AgCl.

Syn. : *Argent corné.*

Argent	4354,6	75,33	400,00
Chlore	442,6	24,67	32,75
	4794,2		400,00

Ou selon l'ancienne théorie.

Oxyde d'argent	80,903	400,00
Acide muriatique	49,097	023,61
	400,000	

(BÉRARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXI, p. 66. — BERZELIUS, *id.*, t. LXXVIII, p. 114.)

Voy. ARGENT CHLORURÉ.

CHLORURE D'ARGENT ET AMMONIAQUE.

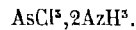
Chlorure d'argent	84,84
Ammoniaque	45,49
	400,00

(ERDMANN et MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 419.)

CHLORURE D'ARSENIC. AsCl³.

Arsenic	470,38	44,46
Chlore	663,70	58,54
	4134,08	400,00

CHLORURE D'ARSENIC ET AMMONIAQUE.



	Tr.	Calc.
Chlorure d'arsenic	84,086	84,097
Ammoniaque	45,914	45,903
	400,000	400,000

(PERSOZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 320.)

CHLORURE D'ARSENIC AMMONIACAL.

Chlore.....	44,02	43,63
Arsenic.....	34,16	30,89
Ammoniaque.....	24,82	25,48
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(H. ROSE, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 218.)

CHLORURE D'ARSENIC ET DE SOUFRE.

Chlore.....	63,40
Soufre.....	43,98
Arsenic.....	22,92
	<u>100,00</u>

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 300.)

CHLORURE D'ARSENIC ET DE MERCURE. Hg²Cl₂.

	Tr.	Calc.
Mercurc.....	64,41	64,67
Chlore.....	44,76	44,32
Arsenic.....	23,50	24,01

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

CHLORURE D'AZOTE.

	En volumes.	
Azote.....	20	
Chlore.....	80	
	<u>100</u>	

(DULONG, DAVY, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. I, p. 252.)

CHLORURE D'AZOTE. AzCl³.

	Tr.	Calc.	
Azote.....	40,7	475	41,6
Chlore.....	89,3	4328	88,4
	<u>100,0</u>	<u>4503</u>	<u>100,0</u>

(BINEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XV, p. 86.)

CHLORURE DE BARYUM. BaCl.

Baryum.....	=	856,93	66,94
Chlore.....	=	442,64	33,06
		<u>4299,57</u>	<u>100,00</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 3.)

CHLORURE DE BARYUM.

Acide muriatique.....	23,349
Baryte.....	61,852
Eau.....	44,799
	<u>100,000</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 118. — *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 113.)

CHLORURE DE BARYTE.

Hydrate de baryte.....	70,72
Chlore.....	29,28
	<u>100,00</u>

(GROUVELLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 38.)

CHLORURE DE BENZILE. C¹⁰H¹²ClO⁴.

	Tr.	
Carbone.....	68,36	68,44
Hydrogène.....	4,38	4,58
Chlore.....	»	»
		<u>44</u>

	Calc.	
Carbone.....	2400,0	68,48
Hydrogène.....	437,5	4,46
Chlore.....	442,6	44,35
Oxygène.....	400,0	43,04
	<u>3080,1</u>	<u>100,00</u>

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIII, p. 350.)

CHLORURE DE BENZOLE. C¹²H⁶Cl².

Syn. : *Chlorure de benzine ; hydrochlorate de chlorobenzine.*

Carbone.....	917,220	25,16
Hydrogène.....	74,877	2,06
Chlore.....	2655,900	72,78
	<u>3647,997</u>	<u>100,00</u>

(MITSCHERLICH, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 263.)

CHLORURE DE BENZOYLE.

	C ¹⁴ H ⁸ O ² , Cl.		
	Tr.	Calc.	
Carbone.....	60,83	407,048	60,02
Hydrogène....	3,74	6,239	3,54
Oxygène.....	44,04	20,000	41,55
Chlore.....	24,42	44,265	24,92
	<u>100,00</u>	<u>477,522</u>	<u>100,00</u>

(WOEHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 289.)

CHLORURE DE BENZOYLE ET ACIDE AZOTIQUE.

	C ¹⁴ H ⁴ Cl ² AO ⁶ .		
	Tr.	Calc.	
Carbone.....	44,94	44,78	4050,0
Hydrog.....	2,46	2,27	50,0
Chlore.....	48,40	»	442,6
Azote.....	»	7,39	177,0
Oxygène.....	»	»	600,0
			<u>2319,6</u>
			<u>100,00</u>

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIII, p. 340.)

CHLORURE DE BICARBURE D'HYDROGÈNE. C²H²Cl².

Carbone.....	229,56	25,46
Hydrogène.....	48,76	2,06
Chlore.....	663,90	72,78
	<u>912,22</u>	<u>400,00</u>

(T. de Ch. de Dumas, t. V, p. 655.)

CHLORURE DE BISMUTH.

Chlore.....	33,6
Bismuth.....	66,4
	<u>400,0</u>

(JOHN DAVY, HEINTZ, R. sc. et ind., t. XX, p. 323.)

CHLORURE DE BISMUTH ET CHLORHYDRATE D'AMMONIAQUE. B.Cl³, AzH³, HCl.

	Calc.	Tr.
Chlore.....	1106,50	41,5
Bismuth.....	4330,30	49,9
Hydrogène....	42,48	8,5
Ammoniaque...	214,44	
	<u>2663,72</u>	<u>99,9</u>
		<u>400,00</u>

(JAQUELAIN, Ann. de Ch. et de Ph., t. LXVI, p. 128.)

CHLORURE DE BISMUTH ET DE POTASSIUM. B.Cl³K, 2HO.

	Calc.	Tr.
Chlore.....	4106,50	35,40
Bismuth.....	4330,30	42,20
Potassium.....	489,90	45,54
Eau.....	224,96	7,46
	<u>3451,66</u>	<u>400,00</u>

(JAQUELAIN.)

CHLORURE DE BISMUTH ET DE SODIUM. NaBiCl³, 3HO.

	Calc.	Tr.
Chlore.....	4106,5	36,4
Bismuth.....	4330,3	43,4
Sodium.....	290,9	9,2
Eau.....	337,4	44,3
	<u>3065,4</u>	<u>400,0</u>

(JAQUELAIN, Ann. de Ch. et de Ph., t. LXVI, p. 227.)

CHLORURE DE BORE. BCl³.

Bore.....	67,99	9,29
Chlore.....	663,96	90,74
	<u>731,95</u>	<u>400,00</u>

CHLORURE DE BROME. BrCl³.

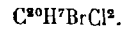
Chlore.....	69,35
Brome.....	30,65
	<u>400,00</u>

CHLORURE DE BROMÉCHLONAPHTHISE. C²⁰H²Cl²Br².

	Calc.	Tr.
Carbone.....	1500,0	26,2
Hydrogène.....	62,5	4,4
Chlore.....	2213,0	38,6
Brome.....	4956,0	34,4
	<u>5731,5</u>	<u>400,0</u>

(LAURENT.)

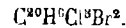
CHLORURE DE BRONAPHTASE.



	Calc.	Tr.
Carbone.....	1500,0	43,4
Hydrogène.....	87,5	2,5
Brome.....	978,0	»
Chlore.....	884,5	»
	<u>3450,0</u>	

(LAURENT.)

CHLORURE DE BRONAPHTÈSE.



	Calc.	Tr.
Carbone.....	1500	26,4
Hydrog.	75	4,3
Chlore..	2213	38,5
B.ôme..	4956	34,4
	<u>5744</u>	<u>400,0</u>

(LAURENT, R. sc. et ind., t. XIII, p. 585.)

CHLORURE DE CACODYLE.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	47,83	47,57
Hydrogène.....	4,37	4,34
Arsenic.....	»	»
Chlore.....	22,90	»
		<u>25,40</u>

(BUNSEN, Ann. de Ch. et de Ph., 3^e série, t. VI, p. 189.)

CHLORURE DOUBLE DE CACODYLE ET DE CUIVRE. C⁴H⁶AsClCu²Cl.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	9,68	9,74
Hydrogène.....	2,62	2,58
Arsenic.....	»	»
Chlore.....	42,44	»
Protochlorure de cuivre.....	40,49	»
		<u>44,18</u>

(BUNSEN.)

CHLORURE DE CACOPLATYLE.



	Tr.		Calc.	
Carbone	9,44	9,49	305,7	9,52
Hydrog.	2,70	2,75	87,4	2,73
Arsenic.	»	29,54	940,0	29,29
Platine.	»	37,98	4233,3	38,34
Chlore..	43,48	43,85	442,6	43,79
Oxygène	»	6,39	200,0	6,32
		100,00	3209,0	99,99

(BUNSEN, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 308.)

CHLORURE DE CADMIUM.

Chlore.....	38,64
Cadmium.....	64,39
	100,00

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 81.)

CHLORURE DE CALCIUM. CaCl.

Calcium.....	256,03	36,65
Chlore.....	442,64	63,35
	698,67	100,00

(LONGCHAMPS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 30.)

CHLORURE DE CALCIUM ET ACÉTATE DE CHAUX.

Acétate de chaux.....	0,354
Chlorure de calcium.....	0,248
Eau.....	0,398
	1,000

CHLORURE DE CALCIUM ET OXALATE DE CHAUX.

Oxalate de chaux.....	0,354
Chlorure de calcium.....	0,304
Eau.....	0,345
	1,000

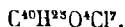
(THOMSON, *Ch. min.*, p. 164.)

CHLORURE DE CAMPHÈNE.

Carbone.....	58,0
Hydrogène.....	7,5
Chlore.....	34,5
	100,0

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 211.)

CHLORURE DE CAMPHRE.



	Tr.		Calc.
Carbone.....	44,09	43,60	44,52
Hydrogène.....	4,33	4,21	4,54
Oxygène.....	4,90	5,51	5,82
Chlore.....	46,68	46,68	45,12
	100,00	100,00	100,00

(CLAUSS, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 184.)

CHLORURES DE CARBONE.

PROTOCHLORURE. CCl.

Chlore.....	221,32	83,50
Carbone.....	37,66	44,50
	258,98	100,00

(FARADAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 88.)

SESQUICHLORURE. C²Cl³.

	(a)	(b)	(c)
Chlore.....	663,96	89,04	90,00
Carbone.....	75,33	40,03	40,00
	739,29	99,04	100,00

(a) PHILLIPS et FARADAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVIII, p. 272. — (b) LEBLANC, *id.*, 3^e série, t. X, p. 204. — (c) MALAGUTI, *id.*, t. XVI, p. 14.

BICHLORURE. C²Cl⁴.

Carbone.....	453,04	8,0
Chlore.....	4770,56	92,6
	4923,60	100,0

(DIMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 96.)

SOUS-CHLORURE. C²Cl.

Carbone.....	76,44	25,67
Chlore.....	221,32	74,33
	297,76	100,00

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 107.)

CHLORURE. C²Cl⁵.

	Tr.		Calc.	
Carb.	12,1565	11,73	132,875	12,13
Chlore	88,1800	88,18	1106,625	87,87
	100,3365	99,91	1239,500	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 168.)

SURCHLORURE CARBONIQUE.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	7,86	7,95
Chlore.....	92,14	92,05
	100,00	100,00

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

CHLORURE DE CÉRIUM. CeCl.

Cérium.....	574,696	56,5	100,00
Chlore.....	»	43,5	88,53
		100,0	

(HISINGER, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 110.)

CHLORURE DE CÉTYLE. C²²H⁵⁴, HCl.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	74,3	73,67	74,4
Hydrogène.....	12,2	12,32	12,4
Chlore.....	13,5	14,04	13,5
	400,0	400,00	400,0

(DUMAS et PÉLIGOT, *T. de Ch. org. de Liebig*, t. I, p. 590.)

CHLORURE DE CHAUX du commerce.

Chlore.....	27,42
Chaux combinée avec le chlore....	21,84
Chaux non combinée.....	27,98
Eau et impuretés.....	23,06
	400,00

(TH. THOMSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 425.)

SOUS-CHLORURE DE CHAUX.

Hydrate de chaux.....	67,914
Chlore.....	32,086
	400,000

CHLORURE NEUTRE DE CHAUX.

Hydrate de chaux.....	51,446
Chlore.....	48,584
	400,000

(GROUVELLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 38.)

CHLORURE DE CHLORONAPHTHALESE. C²⁰H⁶Cl¹⁰.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4528,74	25,4	26,64
Hydrogène.....	74,88	4,2	4,27
Chlore.....	4426,40	73,4	72,42
	6030,02	400,0	400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 211.)

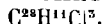
CHLORURE DE CHLONAPHTASE.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	4500,0	39,47	39,40
Hydrogène.....	87,5	2,30	2,30
Chlore.....	2243,0	58,23	58,38
	3800,5	400,00	400,08

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 81.)

CHLORURE DE CHLOSTIRASE.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	2100	58,90	59,27
Hydrogène.....	438	3,85	3,90
Chlore.....	4328	37,25	36,83
	3566	400,00	400,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 380.)

CHLORURE DE CHONDRINE.



	Tr.		Calc.
Carbone.....	46,44		45,96
Hydrogène.....	6,09		6,09
Nitrogène.....	43,71		43,32
Oxygène.....	26,88		26,31
Chlore.....	7,21		8,32
	400,00		400,00

(SCHROEDER, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. II, p. 219.)

CHLORURES DE CHROME.

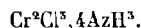
PROTOCHLORURE. Cr²Cl⁵.

Chrome.....	352	34,6	400
Chlore.....	663	65,4	489
	4045	400,0	

PERCHLORURE, CrCl⁵.

Chrome.....	352	20,9	400,0
Chlore.....	4326	79,1	377,5
	4678	400,0	

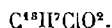
CHLORURE DE CHROME ET AMMONIAQUE.



	Tr.		Calc.
Chlorure de chrome....	79,102		79,647
Ammoniaque.....	20,898		20,353
	400,000		40,000

(PERSOZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. CCCXXIII.)

CHLORURE DE CINNAMYLE.



	Tr.		Calc.	
Carbone.....	64,60	64,51	4350,0	64,90
Hydrog.	4,05	3,93	87,5	4,20
Chlore..	21,60	21,20	442,6	21,28
Oxygène	»	»	200,0	9,62
			2080,4	400,00

(CAHOUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIII, p. 343.)

CHLORURE DE CITRÈNE.

Carbone.....	44,6
Hydrogène.....	6,0
Chlore.....	49,4
	400,0

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 213.)

CHLORURE DE COBALT. CoCl.

Cobalt.....	369	45,5	400,0
Chlore.....	442	54,5	449,8
	844	400,0	

(*Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 355.)

CHLORURES DE CUIVRE.

PROTOCHLORURE. Cu²Cl.

Cuivre.....	395,6	64,43	400,00
Chlore.....	221,3	35,87	55,93
	616,9	400,00	

DEUTOCHLORURE. CuCl.

Cuivre.....	395,6	47,4	400,00
Chlore.....	442,6	52,9	44,86
	838,2	400,0	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 118.)

CHLORURE DE CUIVRE.

Oxyde de cuivre.....	74		
Acide muriatique.....	41		
Eau.....	48		
	400		

(PROUST, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 15.)

CHLORURE DE CUIVRE ET D'AMMONIUM.

Chlore.....	51,03	54,08
Cuivre.....	23,35	22,83
Ammonium.....	43,20	43,40
Eau.....	42,09	42,99
	99,67	400,00

(GRAHAM, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 45.)

CHLORURE DE CUIVRE ET D'AMMONIUM.

Sel cristallisé. CuCl, 2AzH³.HO.

	Calc.	Tr.
Chlore.....	35,42	32,44
Cuivre.....	34,60	28,65
Ammoniaque....	34,28	34,08
Eau.....	9,00	8,16
	440,30	400,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 275.)

CHLORURE CUIVRIQUE ET SULFURE MERCURIQUE.

Acide dithyoneux.....	5,04
Soufre.....	43,09
Chlore.....	9,43
Cuivre.....	46,02
Mercure.....	57,04

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

CHLORURE DE CUIVRE ET DE POTASSIUM.

CuCl², K, 2HO.

	Calc.	Tr.
Chlore.....	885,20	44,35
Cuivre.....	395,60	49,82
Potassium.....	489,90	24,54
Eau.....	224,96	44,27
	4995,66	99,98

(JACQUELAIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 131.)

CHLORURE DE CUMYLE.

C²⁰H¹¹ClO².

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	64,30	64,98	4500,0	65,79
Hydrogène.....	6,66	6,42	437,5	6,03
Oxygène.....	»	22,48	200,0	8,77
Chlore.....	»	»	442,6	49,44
			2280,4	400,00

(GERHARDT et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 83.)

CHLORURE DE CUMYLE.

Carbone.....	65,77	65,85	65,63
Hydrogène.....	6,35	6,18	5,98
Chlore.....	49,70	49,72	»

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIII, p. 348.)

CHLORURES DE CYANOGENÈ.

PROTOCHLORURE. C²Az, Cl.

Chlore.....	221,32	57,46
Cyanogène.....	463,85	42,54
	385,47	400,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 48.)

PERCHLORURE. C²AzCl².

Chlore.....	73,46
Cyanogène.....	26,54
	400,00

(SERULLAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 379.)

CHLORURE DE CYANOGENÈ ET ALCOOL.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	35,344	35,185
Hydrogène.....	5,055	5,415
Nitrogène.....	40,350	40,365
Chlore.....	25,930	25,946
Oxygène.....	23,354	23,449
	400,000	400,000

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

CHLORURES DE DECAHEXYLE.

PROTOCHLORURE. C⁸H⁵Cl².

	Tr.	Calc.
Carbone.....	64,40	64,4
Hydrogène.....	2,95	3,0
Chlore.....	35,65	35,6
	400,00	400,0

(T. de Ch. de Berzelius.)

PERCHLORURE. $C^2H^2Cl^2$.

	Tr.	Calc.
Carbone	35,66	35,80
Hydrogène	1,88	1,76
Chlore.....	62,46	62,44
	400,00	400,00

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

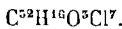
CHLORURE DE DÉCAPENTYLE.



	Tr.	Calc.
Carbone	52,32	52,30
Hydrogène.....	2,25	2,14
Chlore.....	45,43	45,56
	400,00	400,00

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

CHLORURE DRACONYLIQUE.



	Calc.		Tr.
Carbone	2400	40,00	39,99
Hydrogène	200	3,33	3,50
Oxygène.....	300	»	»
Chlore.....	3100	»	»
	6000		

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 20.)

CHLORURE D'ÉLAËNE. $C^2H^2Cl^2$.

	Tr.	Calc.
Carbone	55,64	55,4
Hydrogène	9,04	9,0
Chlore.....	35,00	35,6
	99,68	100,0

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 146.)

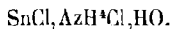
CHLORURES D'ÉTAÏN.

PROTOCHLORURE. $SnCl$.

Syn. : *Sel d'étain.*

	Tr.	Calc.
Étain.....	735	62,5
Chlore.....	442	37,5
	4177	400,0

PROTOCHLORURE. Combinaison saline.



Protochlorure	4477	60,3
Hydrochlorate d'ammoniaque.	668	34,4
Eau.....	442	5,6
	4937	400,0

BICHLORURE. $SnCl^2$.

Syn. : *Liquueur fumante de Libavius.*

Étain	735	45,5	400
Chlore.....	884	54,5	422
	4619	100,0	

CHLORURE DOUBLE. $SnCl^2, AzH^4Cl$.

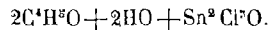
Bichlorure d'étain.....	4649	70,5
Hydrochlorate d'ammoniaque.	668	29,5
	2287	100,0

MURIATE DOUBLE DE PROTOXYDE D'ÉTAÏN ET D'AMMONIAQUE.

Protoxyde d'étain.....	8,250
Acide muriatique.....	9,250
Ammoniaque.....	2,425
Eau.....	4,425
	20,750

(APJON, *Ann. des Mines*, 2^e série, 1827, p. 168.)

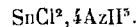
PERCHLORURE D'ÉTAÏN ET ALCOOL ANHYDRE.



	Tr.		Calc.	
Carbone..	44,24	44,29	48,0	44,82
Hydrogène	3,62	3,90	42,0	3,74
Oxygène..	42,59	»	40,0	42,36
Étain....	36,87	36,69	447,6	36,32
Chlore....	»	32,89	406,2	32,74
			323,8	99,95

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

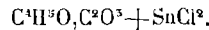
CHLORURE D'ÉTAÏN ET AMMONIAQUE.



	Tr.	Calc.
Chlorure d'étain.....	79,556	79,899
Ammoniaque	20,444	20,404
	400,000	400,000

(PERSOZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 322.)

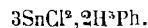
PERCHLORURE D'ÉTAÏN ET ÉTHER OXALIQUE.



	Tr.		Calc.	
Carbone..	47,48	47,69	36,0	47,77
Hydrogène	2,62	2,50	5,0	2,47
Oxygène .	46,27	46,09	32,0	45,80
Étain	29,20	29,29	58,8	29,02
Chlore....	34,43	34,43	70,8	34,94
	100,00	400,00	202,6	400,00

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

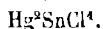
CHLORURE D'ÉTAÏN ET HYDROGÈNE PHOSPHORÉ.



	Tr.		Calc.	
Chlor. d'étain.	90,67	92,97	91,36	91,88
Hydr. phosph.	9,33	7,03	8,64	8,42
	400,00	400,00	400,00	400,00

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 25.)

CHLORURE DOUBLE D'ÉTAIN ET DE MERCURE.



	Tr.	Calc.
Mercuré	64,34	60,97
Étain	47,38	47,94
Chlore	24,09	24,34

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

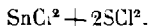
CHLORURE D'ÉTAIN ET DE POTASSIUM.



	Calc.		Tr.
Chlore	4327,8	52,04	54,85
Étain	735,0	28,79	28,67
Potassium	489,9	49,49	49,42
	2352,7	99,99	99,94

(JACQUELAIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 130.)

CHLORURE DOUBLE D'ÉTAIN ET DE SOUFRE.



	Tr.		Calc.
Étain ...	49,24	49,52	20,73
Chlorure ..	69,48	68,48	67,20
Soufre ...	44,61	42,30	42,07
	100,00	100,00	100,00

(ROSE.)

CHLORURES DE FER.

PROTOCHLORURE. $FeCl + 4HO$.

Fer.	339	43,5	} 400
Chlorure	442	56,5	
Chlore sec.	784	63,4	} 400
Eau	450	36,6	
Chlorure cristallisé ..	1234		

PERCHLORURE. Fe^2Cl^3 .

Fer.	339	34	400,00
Chlore	663	66	495,64
	1002	100	

PERCHLORURE. $Fe^2Cl^3, 5HO$.

Fer.			26,86
Chlore			52,58
Eau			20,56
			100,00

CHLORURE DE FER. $Fe^2Cl^3, 12HO$.

	Tr.	Calc.
Fer.	20,586	20,224
Chlore	39,234	39,508
Eau	40,180	40,268
	100,000	100,000

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

CHLORURE DE FER ET AMMONIAQUE.

Chlorure de fer.	94,00
Ammoniaque	9,00
	100,00

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 31.)

CHLORURE DE GLUCINIUM. G^2Cl^2 .

Chlore	86,72	88,26	87,63
Glucinium	43,28	44,74	42,37
	100,00	100,00	100,00

(AWDELEW, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 322.)

CHLORURE D'IODE. ICl^2 .

Iode	783,35	44,45
Chlore	4406,60	58,55
	4889,95	100,00

CHLORURES D'IRIDIUM.

PROTOCHLORURE. $IrCl$.

Iridium	4233,26	73,59
Chlore	442,64	26,44
	4675,90	100,00

SESQUICHLORURE. Ir^2Cl^3 .

Iridium	4233,26	65,0
Chlore	663,96	35,0
	4897,22	100,0

BICHLORURE. $IrCl^2$.

Iridium	4233,26	58,22
Chlore	885,28	44,78
	2448,54	100,00

CHLORURE D'IRIDIUM ET DE POTASSIUM.

Chlorure de potassium	32,20	34,8
Chlore	23,77	24,4
Iridium	44,03	43,8
	100,00	100,0

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 150.)

CHLORURE DE LANTHANE.

Anhydre. $LnCl$.	Tr.	Calc.
Lanthane	57,45	600,0
Chlore	42,55	442,5
	100,00	1042,5
		100,00

(HERMANN.)

CHLORURE DE LANTHANE. Sel cristallisé.

Chlorure lanthanique	66,67	67,4
Eau	33,33	32,9
	100,00	100,0

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 231.)

CHLORURE DE LITHIUM. LCl.

Lithium	127,80	22,42
Chlore	442,64	77,58
	570,44	100,00

CHLORURE DE MAGNÉSIUM. MaCl.

Magnésium	158,36	26,36
Chlore	221,32	73,64
	379,68	100,00

(MURRAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 173.)

CHLORHYDRATE AMMONIACO-MAGNÉSIEN.

Hydrochlorate de magnésie	73
Hydrochlorate ammoniacal	27
	100

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. IV, p. 224.)

CHLORURES DE MANGANÈSE.

PROTOCHLORURE. MnCl.

Manganèse	355,887	44,56	100,0
Chlore	442,600	55,44	424,4
	798,487	100,00	

HYPERCHLORURE. Mn²Cl⁷.

Manganèse	355,887	69,85	100,0
Chlore	»	30,15	217,7
		100,00	

HYDROCHLORATE DE MANGANÈSE.

Oxydule	38,50
Acide	20,04
Eau	41,46
	100,00

(JOHN, *Journal des Mines*, octobre 1807, p. 276.)

CHLORURES DE MERCURE.

PROTOCHLORURE. Hg²Cl.

Syn. : *Calomel.*

Mercure	4265,8	85,4	100,00
Chlore	221,3	44,9	17,23
	4487,4	100,0	

DEUTOCHLORURE. Hg²Cl².

Syn. : *Sublimé corrosif.*

Mercure	4265,8	74,04	100,00
Chlore	442,6	25,96	33,72
	4708,4	100,00	

CHLORURE DE MERCURE. Sublimé corrosif du commerce.

Acide hydrochlorique	18,6
Oxyde de mercure au maximum	80,3
Perte attribuée au fer	4,1
	100,0

(BRAAMCAMP et SIQUEIRA-OLIVA, *Ann. de Ch.*, t. LIV, p. 124.)

VOY. MERCURE CHLORURÉ.

CHLORURE DE MERCURE ET ALBUMINE.

Alb.¹⁰, Cl.

	Tr.	Cafe.
Albumine	93,45	93,33
Bichlorure de mercure	6,55	6,67
	100,00	100,00

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 101.)

CHLORURES DE MERCURE ET AMMONIAQUE.

Syn. : *Sel alembroth; sel de la sagesse.*

Deutochlor. de merc.	3446,90	94,09
Ammoniaque	214,57	5,91
		100,00

(GROUVELLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 52.)

HYDROCHLORATE MERCURIO-AMMONIACAL.

Acide hydrochlorique	46
Oxyde de mercure	84
Ammoniaque	3
	100

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. XIV, p. 51.)

HYDROCHLORATE MERCURIO-AMMONIACAL.

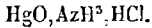
Mercure	6,542
Chlore	0,173
Ammoniaque	0,090
Acide hydrochlorique	0,195
	0,970

(SOUBEIRAN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 277.)

CHLORURES

CHLORURES

HYDROCHLORATE MERCURIO-AMMONIACAL.

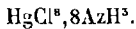


	(a)	(b)
Peroxyde de mercure.....	82,41	89,23
Hydrochlorate d'ammon....	17,59	10,77
	400,00	400,00

(a) MITSCHERLICH. — (b) SOUBEIRAN.

(Ann. de Ch. et de Ph., t. XXXVI, p. 221.)

PERCHLORURE DE MERCURE ET AMMONIAQUE.



	Tr.		Calc.
Mercure.	65,42	66,27	65,74
Chlore..	22,05	22,70	22,95
Ammon.	10,65	11,01	10,94
	98,12	99,98	99,63
			400,00

(KANE, Ann. de Ch. et de Ph., t. LXXII, p. 381.)

CHLORURE DE MERCURE ET DE BARYUM.

	Tr.		Calc.
Perchlorure de mercure.	64,74	46,77	65,73
Chlor. de bar.	29,49	40,44	28,67
Eau.....	9,77	»	5,60
	104,00		100,00

(BONSDORFF.)

CHLORURE DE MERCURE ET DE CALCIUM.

	Tr.		Calc.
Perchlor. de merc.	85,60	85,52	84,24
Chlor. de calcium.	6,47	6,37	6,89
Eau.....	7,93	8,44	8,87
	400,00	400,00	400,00

(BONSDORFF, Ann. de Ch. et de Ph., t. XLIV, p. 203.)

CHLORURE DE MERCURE ET DE KYANOL.

	Tr.		Calc.
Carbone....	44,497	910,250	44,448
Hydrogène .	»	87,357	4,387
Azote.....	»	477,040	2,811
Chlore.....	20,356	1327,950	21,078
Mercure....	60,639	3797,460	60,276
		6300,057	400,000

(HOFMANN.)

CHLORURE DE MERCURE ET DE LEUKOL.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	26,492	4365,40	26,988
Hydrogène..	»	99,83	4,973
Azote.....	»	177,04	3,499
Chlore.....	17,568	885,30	17,500
Mercure....	49,903	2534,65	50,040
		5059,22	400,000

(HOFMANN, Ann. de Ch. et de Ph., 3^e série, t. IX, p. 174.)

CHLORURE DE MERCURE ET DE MAGNÉSIUM.

	Tr.		Calc.
Perchlor. de merc.	84,35	80,81	81,50
Chlor. de magnésie	9,74	9,59	9,56
Eau.....	8,94	9,60	8,94
	400,00	400,00	400,00

(BONSDORFF, Ann. de Ch. et de Ph., t. XLIV, p. 205.)

CHLORURE DE MERCURE ET DE MANGANÈSE.

	Tr.		Calc.
Perchlorure de mercure...	57,60	57,60	57,77
Chlorure de manganèse....	26,45	26,45	27,00
Eau.....	16,25	16,25	15,23
	100,00	100,00	100,00

(BONSDORFF.)

CHLORURES DE MERCURE ET DE POTASSIUM.

PROTOSOL. $HgCl, KCl, HO.$

Bichlorure de mercure.....	62,0
Chlorure de potassium.....	33,9
Eau.....	4,4
	100,0

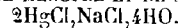
BISEL. $2HgCl, KCl, 2HO.$

Bichlorure de mercure.....	74,7
Chlorure de potassium.....	20,4
Eau.....	4,9
	100,0

QUADRISEL. $4HgCl, KCl, 4HO.$

Bichlorure de mercure.....	83,2
Chlorure de potassium.....	44,3
Eau.....	5,5
	100,0

CHLORURE DE MERCURE ET DE SODIUM.



Bichlorure de mercure.....	74,3
Chlorure de sodium.....	15,9
Eau.....	9,8
	100,0

(BONSDORFF, Ann. de Ch. et de Ph., t. XLIV, p. 195.)

CHLORURES DE MOLYBDÈNE.

BICHLORURE. MoCl².

Molybdène.....	598,52	44,3	400,0
Chlore.....	»	55,7	425,8
		<u>400,0</u>	

PERCHLORURE. MoCl⁵.

Molybdène.....	598,52	34	400,0
Chlore.....	»	69	222,6
		<u>400</u>	

CHLORURE DE NAPHTALINE.



	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	4528,70	44,97	44,72
Hydrogène....	99,83	2,90	3,04
Chlore.....	4770,60	52,43	52,20
	<u>3399,43</u>	<u>400,00</u>	<u>99,96</u>

	(d)	(e)
Carbone.....	44,69	44,45
Hydrogène.....	3,42	3,05
Chlore.....	52,49	52,50
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(a) (b) Calculé. — (c) MARIENAC, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 376. — (d) DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 185. — (e) LAURENT, *H. sc. et ind.*, t. XIII, p. 76.

SOUS-CHLORURE. C²⁰H⁸Cl².

	Calc.	Tr.
Carbone.....	4500	60,3
Hydrogène.....	400	4,0
Chlore.....	885	35,7
	<u>2485</u>	<u>400,0</u>

(LAURENT.)

CHLORURE DE NAPHTALINE ET DE CHLONAPHTASE. C²⁰H⁷Cl⁹.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	1500,0	40,64
Hydrog.	90,6	2,45
Chlore.....	2402,2	56,94
	<u>3692,8</u>	<u>400,00</u>

(LAURENT.)

CHLORURES DE NICKEL.

PROTOCHLORURE. NiCl, 4HO.

Nickel.....	369,7	45,5	} 400
Chlore.....	442,6	54,5	
Sel sec.....	842,3	48,0	
Eau.....	896,0	52,0	
Sel cristallisé.....	4708,3	400,0	

PERCHLORURE. Ni²Cl⁵.

Nickel.....	369,7	36
Chlore.....	663,9	64
	<u>4033,6</u>	<u>400</u>

CHLORURES D'OR.

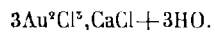
PROTOCHLORURE. Au²Cl.

Or.....	4243,00	84,9
Chlore.....	224,32	45,4
	<u>4464,32</u>	<u>400,0</u>

PERCHLORURE. Au²Cl⁵.

Or.....	4243,00	65,4	400,00
Chlore.....	663,96	34,9	53,44
	<u>4906,96</u>	<u>400,0</u>	

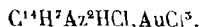
CHLORURE D'OR ET DE CALCIUM.



Chloride d'or.....	71,53	73,54
Chlorure de calcium.....	43,70	43,45
Eau.....	44,77	43,04
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(BONSDORFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 257.)

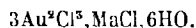
CHLORURE D'OR ET DE CYANILINE.



	Tr.	Calc.
Chlorhydrate de cyanil.....	»	455,50
Chlore.....	»	406,50
Or.....	42,92	496,66
		<u>458,66</u>
		<u>400,00</u>

(HOFFMAN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, septembre 1848, t. XXIV, p. 81.)

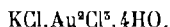
CHLORURE D'OR ET DE MAGNÉSIUM.



	Tr.	Calc.
Chloride d'or.....	64,50	66,40
Chlorure de magnésium...	41,00	40,40
Eau.....	24,50	23,50
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(BONSDORFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 258.)

CHLORURE D'OR ET DE POTASSIUM.



	Tr.	Calc.
Chlorure de potassium..	47,525	47,566
Or.....	46,800	46,827
Chlore.....	25,050	25,044
Eau.....	40,625	40,593
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

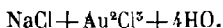
(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLV, p. 104.)

CHLORURES

281

CHLORURES

CHLORURE D'OR ET DE SODIUM.



	Tr.	Calc.
Chlore.....	8,835	»
Sodium.....	5,634	»
Chlore.....	26,505	26,575
Or.....	49,497	49,745
Eau.....	9,532	»
	<u>400,000</u>	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 105.)

CHLORURE D'OR ET DE SODIUM.

Chlorure d'or.....	69,3
Chlorure de sodium.....	14,4
Eau.....	46,6
	<u>400,0</u>

(FIGUIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 181.)

CHLORURES D'OSMIUM.

PROTOCHLORURE. OsCl .

Osmium.....	4244,21	73,76
Chlore.....	442,64	26,24
	<u>4686,85</u>	<u>400,00</u>

BICHLORURE. OsCl^2 .

Osmium.....	4244,21	58,43
Chlore.....	885,28	44,57
	<u>2129,49</u>	<u>400,00</u>

CHLORURES DE PALLADIUM.

PROTOCHLORURE. PdCl .

Palladium.....	665,89	60,03	400,0
Chlore.....	442,64	39,97	66,7
	<u>1108,53</u>	<u>100,00</u>	

BICHLORURE. PdCl^2 .

Palladium.....	665,89	42,90
Chlore.....	885,28	57,10
	<u>4554,47</u>	<u>400,00</u>

CHLORURES DE PHOSPHORE.

PROTOCHLORURE. PCl^5 .

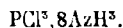
Chlore.....	392,30	77,20
Phosphore.....	4327,95	22,80
	<u>4720,25</u>	<u>400,00</u>

PERCHLORURE. PCl^6 .

Phosphore.....	45,4	400	392,34
Chlore.....	84,6	549	2242,25
	<u>400,0</u>		<u>2604,56</u>

(DULONG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 148.)

CHLORURE DE PHOSPHORE ET AMMONIAQUE.



	Tr.	Calc.
Protochlorure de phosph.	67,024	66,724
Ammoniaque.....	32,976	33,276
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(PERSOZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 321.)

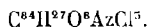
CHLORURE DE PHOSPHORE ET AMMONIAQUE.

Autre. $\text{PCl}^5, 7\text{AzH}^3$.

	(a)	(b)	(c)
Bichlorure de phosphore..	2613,34	63,502	64,60
Ammoniaque.....	4504,99	36,498	38,40
	<u>4445,30</u>	<u>400,000</u>	<u>400,00</u>

(a) (b) GROUVELLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 50. — (c) H. ROSE, *id.*, t. LI, p. 37.

CHLORURE DE PICRYLE.



	Tr.	Calc.	
Carbone.....	68,2	3150	69,0
Hydrogène.....	3,8	468	3,7
Oxygène.....	»	400	»
Azote.....	»	475	»
Chlore.....	»	663	»
		<u>4556</u>	

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. II, p. 204.)

CHLORURES DE PLATINE.

PROTOCHLORURE. PtCl .

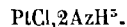
Platine.....	4233,2	73,59	400,0
Chlore.....	442,6	26,41	36,4
	<u>4675,8</u>	<u>400,00</u>	

BICHLORURE. PtCl^2 .

Platine.....	4233,2	58,22	400,0
Chlore.....	885,2	41,78	72,8
	<u>2148,4</u>	<u>400,00</u>	

(CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XLVII, p. 195.)

CHLORURE DE PLATINE ET D'AMMONIAQUE.



Platine.....	65,24
Chlore.....	23,42
Ammoniaque.....	44,34
	<u>99,97</u>

(MAGNUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 111.)

CHLORURE DE PLATINE ET D'AMMONIAQUE.



	Calc.	Tr.
Platine.....	52,5	52,3
Chlore.....	37,7	37,4
Hydrogène.....	2,4	2,2
Azote.....	7,5	»
	99,8	

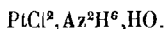
(PEYRONE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 463.)

CHLORURE DE PLATINE ET AMMONIAQUE, sel vert de Gros. $PtCl^2, AzH^3.$

	Tr.		Calc.	
Platine.....	63,67	64,09	4233,0	64,28
Chlore.....	22,73	23,08	443,0	23,46
Hydrog.....	2,05	2,00	37,5	4,96
Azote.....	»	»	175,0	40,00
			4888,5	99,70

(MAGNUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXII, p. 280.)

CHLORURE DE PLATINE AMMONIACAL.



Sel hydraté.

	Tr.		Calc.	
Platine.....	46,39	45,82	4233,0	46,00
Chlore.....	32,55	33,00	886,0	33,44
Azote.....	44,07	43,96	350,0	43,87
Hydrog.....	3,05	3,34	87,5	3,26
Oxygène.....	3,49	3,88	100,0	3,73
	99,55	100,00	2656,5	100,00

(RAEWSKY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXII, p. 299.)

Sel anhydre.

	Tr.		Calc.	
Platine... ..	48,43	48,25	4233	48,46
Chlore... ..	33,48	34,00	886	34,82
Hydrogène.....	3,40	3,00	75	2,95
Azote.... ..	»	»	350	43,75
			2544	99,98

(RAEWSKY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXII, p. 299.)

CHLORURE DE PLATINE AMMONIACAL. Autre.



	Tr.		Calc.	
Platine... ..	47,30	47,40	2466	47,00
Chlore... ..	34,30	32,00	4772	33,40
Azote.... ..	43,40	43,50	700	43,20
Hydrogène.....	2,66	2,70	150	2,53
Oxygène.....	5,34	4,70	200	3,87
	100,00	100,00	5288	100,00

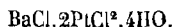
(RAEWSKY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXII, p. 295.)

CHLORURE PLATINIQUE, OXYDE NITRIQUE ET ACIDE CHLORHYDRIQUE. $Pt^2H^4Cl^2AzO^2.$

	Tr.	Calc.
Platine.....	40,26	44,82
Hydrogène.....	0,42	0,43
Chlore.....	44,89	45,04
Oxyde nitrique.....	4,90	5,44
Oxygène.....	7,06	7,63
	97,53	100,00

(ROGERS et BOYE, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1842.)

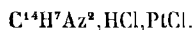
CHLORURE DE PLATINE ET DE BARYUM.



	Tr.	Calc.
Chloride de platine.....	52,48	54,56
Chlorure de baryum.....	33,56	33,75
Eau.....	43,96	44,69
	100,00	100,00

(BONSDORFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 249.)

CHLORURE DE PLATINE ET DE CYANLINE.



	Tr.		Calc.
Carbone.....	25,93	25,93	84,00
Hydrogène.....	2,44	2,59	8,00
Platine.....	30,23	30,54	98,68
Azote.....	»	»	28,00
Chlore.....	»	»	106,56
			325,48

(HOFFMAN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, septembre 1848, t. XXIV, p. 79.)

CHLORURE PLATINIQUE ET ÉTHER MÉSITYLIQUE. $C^9H^9O, PtCl^2.$

	Tr.	Calc.
Carbone.....	49,4260	49,6660
Hydrogène.....	2,8980	2,7466
Oxygène.....	4,9867	4,3534
Chlore.....	46,4010	49,2740
Platine.....	53,3883	53,6920

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

CHLORURE DE PLATINE ET DE FER.



	Tr.	Calc.
Chloride de platine.....	60,45	59,05
Chlorure de fer.....	24,32	24,98
Eau.....	48,23	48,97
	100,00	100,00

(BONSDORFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 254.)

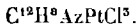
CHLORURE DE PLATINE ET D'IODANILINE.



	Tr.		Calc.	
Carbone	19,82	»	72,00	19,95
Hydrog.	1,87	»	7,00	1,64
Platine.	»	23,43	98,68	23,24
Azote.	»	»	14,00	3,29
Iode.	»	»	426,36	26,79
Chlore.	»	»	106,50	25,09
			424,54	100,00

(CABOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 242.)

CHLORURE DE PLATINE ET DE RYANOL.



	Tr.		Calc.	
Carbone....	24,453		910,25	24,282
Hydrogène..	2,674		99,83	2,666
Azote.....	»		177,04	4,722
Chlore.....	34,816		1327,95	35,425
Platine.....	32,890		1233,50	32,905
			3748,57	100,000

(HOFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. IX, p. 153.)

CHLORURE DE PLATINE ET DE LEUKOL.



	Tr.		Calc.	
Carbone....	32,329		1365,40	32,385
Hydrogène..	1,580		112,32	2,664
Azote.....	»		177,04	4,199
Chlore.....	30,964		1327,95	31,495
Platine.....	»		1233,50	29,257
			4216,24	100,000

(HOFMANN.)

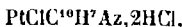
CHLORURE DE PLATINE ET DE LOPHINE.



	Tr.		Calc.	
Lophine	»	»	4012,5	»
Hydrog.	»	»	12,5	»
Chlore.	49,73	»	1327,0	20,15
Platine.	18,30	18,20	1233,0	18,72
			6585,0	

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 276.)

CHLORURE DE PLATINE ET DE NICOTINE.

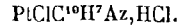


Sel orangé.

	Tr.		Calc.	
Platine....	34,1	34,2	4233,0	34,3
Chlore....	35,9	36,0	1329,0	36,9
Carbone....	20,4	20,6	750,0	20,8
Hydrogène.	3,2	3,2	142,5	3,4
Azote.....	6,4	6,0	175,0	4,9
	100,0	100,0	3599,5	100,0

(RAEWSKY.)

CHLORURE DE PLATINE ET DE NICOTINE.



Sel rouge.

	Tr.		Calc.	
Platine....	39,3	39,5	4233	39,7
Chlore.....	27,8	27,9	886	28,4
Carbone....	24,0	24,0	750	24,2
Hydrogène..	3,2	3,3	100	3,4
Azote.....	5,7	5,3	175	5,6
	100,0	100,0	3444	100,0

(RAEWSKY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 335.)

CHLORURE DOUBLE DE PLATINE ET DE POTASSIUM. $PtCl, KCl.$

Platine.....	46,74
Chlore.....	17,47
Chlorure de potassium.....	35,79
	100,00

(MAGNUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 111.)

MURIATE DOUBLE DE PLATINE ET DE POTASSE.

Gaz oxy-muriatique.....	6,50
Platine métallique.....	8,98
Muriate de potasse.....	7,03
	22,51

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVIII, p. 150.)

CHLORURE DOUBLE COMBUSTIBLE DE PLATINE ET DE POTASSIUM. $Pt^2KCl^2C^4H^4.$

	Calc.	Tr.	
Platine....	2466,5200	53,1572	52,94
Potassium.	489,9460	10,5584	10,61
Chlore....	1327,9500	28,6493	28,64
Carbone....	305,7440	6,5892	6,40
Hydrogène.	49,9180	1,0758	1,07
	4710,0480	99,9999	99,63

(WILL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 425.)

CHLORURE DE PLATINE ET DE STRONTIUM.



	Tr.	Calc.	
Chlorure de platine.....	52,52	52,64	
Chlorure de strontium.....	24,64	24,81	
Eau.....	22,84	22,55	
	100,00	100,00	

(BONSDREFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 250.)

CHLORURE DE PLATINE, CHLORURE DE POTASSIUM ET GAZ OLÉFIANT.



	Calc.	Tr.
Platine.....	2466,520	54,89
Chlore.....	885,300	48,62
Potassium...	489,916	19,64
Chlore.....	442,650	
Carbone.....	305,744	6,44
Hydrogène..	62,397	4,31
Oxygène....	400,000	2,40
	4752,527	400,00

(ZEISE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LV, p. 123.)

CHLORURE DE PLOMB. PbCl.

Ploomb.....	4294,5	74,6
Chlore.....	442,6	25,4
	4737,1	400,0

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 123.)

Voy. PLOMB CHLORURÉ.

CHLORURE DE POTASSIUM. KCl.

400 p. d'eau en dissolvant	29,2 à	0° c.
<i>Id.</i>	<i>id.</i>	34,5 à 49°,3
<i>Id.</i>	<i>id.</i>	43,6 à 52°,4
<i>Id.</i>	<i>id.</i>	50,9 à 79°,6
<i>Id.</i>	<i>id.</i>	59,3 à 109°,6

Potassium.....	487,915	56,23
Chlore.....	442,640	43,87
	930,555	400,00

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 101.)

CHLORURE TRIPLE. 3KCl,3HgCl,CuCl + HO.

Chlorure de potassium.....	34,48
Bichlorure de mercure.....	56,95
Bichlorure de cuivre.....	31,48
Eau.....	2,25

(BONSDORFF, *Inst.*, 1834.)

CHLORURES DE RHODIUM.

PERCHLORURE. Rd²Cl⁵.

Rhodium.....	651,4	49,5	400
Chlore.....	663,9	50,5	402
	4345,3	400,0	

PROTOCHLORURE. RdCl.

Rhodium.....	651,40	59,8	400
Chlore.....	442,64	40,2	68
	4094,04	400,0	

CHLORURE DE RHODIUM ET DE POTASSIUM.

	Calc.	Tr.	
Chlor. de potassium	41,50	44,45	44,64
Chlore.....	29,53	29,56	29,40
Rhodium.....	28,97	28,99	28,88
	400,00	400,00	99,92

(BERZELIUS.)

CHLORURE DE RHODIUM ET DE SODIUM.

	Calc.	Tr.	
Chlorure de sodium	45,55	45,85	45,30
Chlore.....	27,48	27,19	27,47
Rhodium.....	26,97	26,96	27,23
	400,00	400,00	400,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 60.)

CHLORURES DE SALICINE.

4° Solide. C²¹H¹²Cl²O¹¹.

	Tr.		Calc.
Carb. .	42,73	42,68	4607,25
Hydrog.	4,42	4,39	149,75
Oxyg. }	53,45	52,93	{ 1100,00
Chlore }			{ 885,30
	400,00	400,00	3742,30

(PIRIA.)

2° Liquide. C⁴²H¹⁸Cl²O¹⁸.

	Tr.	
Carbone.....	37,92	33,39
Hydrogène.....	2,83	2,65
Chlore.....	»	»
Oxygène.....	»	»

	Calc.	
Carbone.....	4607,24	38,61
Hydrogène.....	406,08	2,55
Chlore.....	4549,27	37,22
Oxygène.....	900,00	21,62
	4462,59	400,00

CHLORURE DE SALICYLE. C¹⁴H¹⁰O⁴Cl.

Syn. : A. chlorosalicylique; chlorure de spiréole.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	53,78	54,18	4070,16
Hydrogène....	3,46	3,16	62,40
Oxygène.....	42,76	20,25	400,00
Chlore.....			
	400,00	400,00	4975,21

(PIRIA.)

Voy. A. CHLOROSALICYLIQUE.

CHLORURE DE SALICYLE ET BARYTE.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	1070,46	36,50
Hydrogène....	62,40	2,42
Oxygène.....	400,00	13,66
Chlore.....	442,65	15,09
Baryte.....	956,88	32,63
	2932,09	400,00

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 307.)

CHLORURES DE SÉLÉNIUM.

PROTOCHLORURE. Se²Cl.

Sélénium.....	4983,64	69,48
Chlore.....	884,00	30,82
	2867,64	400,00

DEUTOCHLORURE. SeCl².

Sélénium.....	495,94	35,84
Chlore.....	884,00	64,46
	4379,94	400,00

CHLORURE DE SILICIUM. SiCl⁴

Silicium.....	92,6	47,3
Chlore.....	442,6	82,7
	535,2	400,0

CHLORURE DE SILICIUM ET AMMONIAQUE.

	Tr.	Calc.
Chlorure de silicium....	62,444	62,455
Ammoniaque.....	37,559	37,545
	400,000	400,000

(PERSOZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 519.)

CHLORURE DE SODIUM.

Syn. : *Sel marin* ; *sel gemme* ; *soude muriatée* ; *salmare*.

Sodium.....	290,92	39,65
Chlore.....	442,64	60,35
	733,56	400,00

CHLORURE DE SODIUM. Tableau de l'analyse de quelques variétés de sel marin.

D'après Henry.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Sel de Saint-Ubes.....	96,0	0,45	0,30	2,35	0,9	»
Sel d'Oléron.....	96,4	0,45	0,20	4,95	4,0	»
Sel d'Écosse, de l'eau de mer.....	93,5	4,75	2,85	4,50	0,4	»
Sel de Lymington.....	93,7	3,50	4,10	4,50	0,2	»
Sel gemme de Chester.....	98,3	»	0,05	0,65	4,0	»
Sel gemme de Chester pour les salaisons.....	98,6	»	4,40	4,20	0,4	»

D'après Berthier.

Sel de Saint-Ubes, 1 ^{re} qualité.....	95,49	4,69	»	0,56	»	2,45
<i>Id.</i> 2 ^e qualité.....	89,49	6,20	»	0,81	0,2	3,60
<i>Id.</i> 3 ^e qualité.....	80,09	7,27	»	3,57	0,2	8,36
Sel de Figueras.....	94,44	3,54	0,70	0,33	»	4,20
Sel de Bouc.....	95,44	4,30	0,23	0,94	0,4	2,36
Sel du Croisic.....	84,97	4,58	0,50	4,65	0,8	7,50

(1) Sel marin.—(2) Sulfate de magnésium.—(3) Chlorure de magnésium.—(4) Sulfate de chaux.—(5) Matières insolubles.—(6) Eau hygrométrique.

(*T. de Ch. de Dumas*, t. II, p. 308.)

CHLORURE DE SODIUM. Sel des marais salants de Marennes.

Muriate de soude.....	97,20	96,70	96,78	96,27
— de magnésium.....	0,40	0,23	0,68	0,27
Sulfate de chaux.....	4,20	4,21	4,09	1,09
— de magnésium.....	0,50	0,66	0,60	0,80
Argile.....	0,70	4,20	0,85	4,57
	400,00	400,00	400,00	400,00

(1) Sel demi-blanc.—(2) Sel jaune.—(3) Sel rouge.—(4) Sel vert.

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. X, p. 259.)

CHLORURE DE SODIUM. Sel de la mer d'Okhotsk.

Sulfate de soude.....	436,0	75,5	416,4
Hydrochlorate d'alumine.....	62,0	49,5	77,8
— de chaux.....	9,4	36,0	6,6
— de magnésie.....	46,6	8,8	8,3
Sel (hydrochlorate de soude).....	776,0	860,2	790,9
	4000,0	1000,0	1000,0

(Hess, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 429.)

CHLORURE DE SODIUM.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Eau.....	87,0	»	»	»
Hydrochlorate d'alumine.....	4,7	08,4	55,0	26,0
— de chaux.....	44,0	42,0	44,4	44,0
— de magnésie.....	23,8	26,2	35,5	20,5
Sulfate de soude.....	24,2	23,0	438,0	27,6
Sel.....	849,3	930,4	747,4	944,9
	4000,0	4000,0	4000,0	4000,0

(1) Salines d'Oustkout (sel non séché). — (2) *Id.* (sel bien séché). — (3) Salines de Selenginik. — (4) Salines d'Irkoutsk.

(Hess, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 431.)

CHLORURE DE SODIUM.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Chlorure de calcium.....	»	0,09	»	0,44	»	»
— de sodium.....	0,43	0,84	0,65	0,59	6,59	0,83
Sulfate de soude.....	0,53	»	0,34	»	0,37	0,09
Carbonate de soude.....	0,04	»	0,44	»	»	»
— de chaux.....	0,03	»	0,45	»	{ 0,04 } { 0,02 }	0,08
Iode.....	traces.	traces.	traces.	traces.	traces.	traces.
Sulfate de chaux.....	»	0,09	»	0,43	»	»
Hydrochlorate de magnésie.....	»	0,04	»	0,44	»	»
Carbonate de magnésie.....	»	»	»	»	0,04	»
	4,00	4,00	4,25	4,00	4,00	4,00

(1) Sel de Rio Negro, par BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 167. — (2) Sel de Penol (province d'Antioquia). — (3) Sel de Muela, *id.* — (4) Sel de Ciruelo, *id.* — (5) Sel de Mogan, *id.* — (6) Sel de Quinchia, *id.*

CHLORURE DE SODIUM. Sel gemme en Hongrie, Transylvanie et Pologne.

Sel blanc	{	Soude.
		Acide hydrochlorique.
Sel gris	{	Eau.
		Muriate de soude.
		— de chaux.
		— de magnésie.
		Sulfate de chaux.
		Argile.

CHLORURE DE SODIUM. Sel gemme dans la chaîne calcaire du Jura.

Sel blanc	{	Argile.
		Muriate de soude.

Sel blanc	{	Muriate de magnésie.
		— de chaux } quelquefois.
		Sulfate de chaux }
Sel rouge.		— Comme le précédent, mais coloré par le sulfate de chaux rouge.
Sel bleu coloré		par l'oxyde de manganèse.
Sel violet		<i>idem.</i>
Sel vert	{	Muriate de soude.
		— de magnésie.
		Sulfate de soude.
		— de chaux.
		Oxyde de cuivre.

(HASSENFRATZ, *Ann. de Ch.*, t. XI, p. 65.)

CHLORURE DE SODIUM.

	(1)	(2)
Muriate de soude.....	29,3	97,45
Sulfate de magnésie.....	05,5	2,30
Sulfate de chaux.....	04,4	0,25
Argile grise et sable.....	56,4	»
Eau.....	04,4	»
	<u>99,7</u>	<u>100,00</u>

(1) Sel de Briscous, près Bayonne, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1834. — (2) Sel de Vic, par CORDIER, *id.*, t. IV, p. 497.

CHLORURE DE SODIUM. Sel gemme de Vic (Meurthe).

	(1)	(2)	(3)	(4)
Muriate de soude.....	99,3	97,8	90,3	99,8
Sulfate de chaux.....	0,5	0,3	5,0	»
— de soude... »	»	trace.	2,0	»
— de magnésie »	»	»	trace.	»
Argile bitumineuse.....	0,2	4,9	2,0	»
Humidité.....	»	»	0,7	0,2
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

(1) Sel blanc. — (2) Sel demi-gris. — (3) Sel gris. — (4) Sel rouge.

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. X, p. 259.)

CHLORURE DE SODIUM.

Chlorure de sodium.....	95,65
Sulfate de chaux.....	4,05
Terre marneuse.....	2,25
Chlorure de calcium.....	trace.
Perte.....	<u>1,05</u>
	<u>100,00</u>

CHLORURE DE SODIUM. Sel extrait du puits de Château-Salins.

Hydrochlorate de soude.....	97,05
<i>Id.</i> de magnésie.....	0,45
Sulfate de chaux.....	4,50
<i>Id.</i> de magnésie.....	trace.
Perte.....	<u>1,00</u>
	<u>100,00</u>

(MATH. DE DOMBASLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 55 et 57.)

CHLORURE DE SODIUM. Sel lamellaire de Cheshire.

Muriate de soude.....	98,32
Sulfate de chaux.....	0,62
Muriate de magnésie.....	0,48
»	»
Muriate de chaux.....	0,21
Matières insolubles.....	0,34
Perte.....	<u>0,36</u>
	<u>100,00</u>

(DUFRENÓY, *Tr. de Min.*, par Dufrenóy, t. II, p. 150.)

CHLORURE DE SODIUM. Sel de Constantine.

Chlorure de sodium.....	78,0
— de calcium.....	4,0
Sulfate d'alumine.....	0,8
— de chaux.....	4,5
— de soude.....	2,7
— de chaux anhydre sous forme de petites pierres roulées..	2,8
Matière argileuse.....	4,0
Perte.....	<u>3,7</u>

(LARUE DU BARRY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 94.)

CHLORURE DE SODIUM. Sel gemme provenant de la mine de Wilhelmgluck, près de Hall.

				(a)
Chlorure de sodium.....	99,07	98,36	98,84	98,94
Sulfate de soude.....	»	0,03	»	»
— de chaux.....	0,02	0,55	0,41	0,46
Chlorure de calcium.....	»	»	0,02	0,02
Carbonate de chaux.....	»	0,52	0,46	0,07
— de magnésie.....	»	0,43	0,45	0,40
Alumine ou oxyde de fer.....	0,04	0,53	0,80	0,60

(a) Sel gemme pulvérisé qu'on fournit au commerce.

(FEHLING, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 237.)

CHLORURE DE SODIUM. Analyses comparatives des produits de la saline de Wilhelmshluck.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Chlorure de sodium.....	25,720	98,900	25,084	24,66	6,45
Sulfate de soude.....	0,029	0,005	0,002	0,04	14,27
— de chaux.....	0,470	0,498	0,440	0,34	63,05
Carbonate de chaux.....	0,003	0,005	»	»	40,00
Sulfate de magnésie.....	»	»	0,070	0,24	0,57
Chlorure de magnésium.....	»	»	»	0,42	»
Oxyde de fer et alumine.....	»	»	»	»	2,75
Argile et silice.....	»	»	»	»	0,26
Bromure de sodium.....	»	»	traces.	traces.	»
Eau.....	74,078	0,602	73,678	74,60	2,95

(1) Sole. — (2) Sel de cuisine. — (3) Eau mère. — (4) Sole de Lunebourg. — (5) Schlot.

(FEHLING, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 237.)

CHLORURE DE SODIUM. Sel gemme des salines de Friedrichshall.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Chlorure de sodium.....	25,5625	97,550	92,190	97,482	24,490	45,98
— de magnésium.....	0,0059	»	»	»	0,519	0,61
— de calcium.....	»	»	»	»	0,234	0,50
Bromure de sodium.....	»	»	»	»	0,024	»
Sulfate de chaux.....	0,4374	0,934	0,818	0,695	0,421	50,56
— de magnésie.....	0,0021	0,009	0,004	0,030	»	»
Carbonate de chaux.....	0,0400	0,046	0,016	0,003	»	»
Alumine et oxyde de fer..	»	»	»	»	»	0,72
Eau.....	73,9820	4,488	0,972	4,790	74,345	2,08

(1) Sole. — (2) Sel de cuisine à grains fins. — (3) *Id.* à grains moyens. — (4) *Id.* à gros grains. — (5) Eau mère. — (6) Schlot.

(FEHLING, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 238.)

CHLORURE DE SODIUM. Sel gemme de la saline de Clemenhall.¹

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Chlorure de sodium.....	25,902	96,744	96,686	24,823	25,679
Sulfate de soude.....	0,019	0,081	0,055	»	»
— de chaux.....	0,444	4,176	4,347	0,340	0,527
Carbonate de chaux.....	0,049	0,040	0,050	»	»
Chlorure de magnésium.....	traces.	»	»	0,661	0,305
— de calcium.....	»	»	»	0,477	0,035
Bromure de sodium.....	»	»	»	0,042	0,022
Eau.....	73,645	4,989	4,862	73,656	70,429

(1) Sole. — (2) (3) Sel. — (4) (5) Eaux mères.

(FEHLING.)

CHLORURE DE SODIUM. Sel gemme de la saline de Sulz.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Chlorure de sodium.....	23,473	96,207	25,270	54,22
— de calcium.....	»	0,025	0,446	4,55
Bromure de sodium.....	»	»	0,017	»
Chlorure de magnésium.....	»	»	0,530	0,50
Sulfate de chaux.....	0,508	4,632	0,468	43,33
Carbonate.....	0,016	0,034	»	»
Oxyde de fer et alumine.....	»	»	»	4,50
Eau.....	76,002	2,400	73,597	1,90

(1) Sole. — (2) Sel. — (3) Eau mère. — (4) Schlot.

(FEHLING.)

CHLORURE DE SODIUM. Sel gemme des environs de Sulz, qui sert à l'amendement des champs.

Argile.....					22,00
Alumine et oxyde de fer.....					7,54
Sulfate de chaux.....					46,95
Carbonate de chaux.....					9,04
— de magnésie.....					9,88
Chlorure de sodium.....					1,09
Eau.....					4,25

CHLORURE DE SODIUM. Sel de la saline de Wilhelmshall, près de Rottenmunster.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Chlorure de sodium.....	25,625	98,464	96,305	96,070	45,008	75,34
Bromure de sodium.....	»	»	»	»	0,025	»
Chlorure de calcium.....	»	»	»	»	0,438	0,24
— de magnésium.....	traces.	»	»	»	0,543	0,64
Sulfate de soude.....	»	0,460	0,066	0,168	»	»
— de chaux.....	0,464	4,475	4,732	2,048	0,334	24,40
Carbonate de chaux.....	0,029	0,065	0,075	0,144	»	»
Alumine et oxyde de fer... »	»	»	»	traces.	»	0,58
Eau.....	73,878	0,438	4,820	4,597	73,682	2,40

(1) Sole. — (2) Sel. — (3) Sel pur. — (4) Sel jaune donné aux bestiaux. — (5) Eau mère. — (6) Schlot.

CHLORURE DE SODIUM. Sel de la saline de Welhemschall, près de Schwenningen.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Chlorure de sodium.....	25,155	25,279	96,505	97,800	92,780	96,383
— de calcium.....	0,043	0,027	»	0,085	0,080	0,099
Sulfure de chaux.....	0,465	0,455	4,443	0,303	4,445	2,943
Carbonate de chaux.....	0,029	0,027	0,084	0,005	0,044	0,224
Eau.....	74,335	74,209	4,996	4,805	5,648	4,349

(1) (2) Sole. — (3) (4) (5) (6) Sel.

(FELTING, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 240.)

CHLORURE DE SODIUM. Fragment d'une masse saline rejetée par le Vésuve, en 4822.

Muriate de soude.....	62,9
— de potasse.....	40,5
Sulfate de soude.....	4,2
— de chaux.....	4,4
Silice.....	41,5
Oxyde de fer.....	4,3
Alumine.....	3,5
Chaux.....	4,3
	<hr/> 96,3

(LAUCIER, *Ann. du Muséum.*)

Voy. EAUX MÈRES DES SALINES ET EAUX MINÉRALES.

CHLORURE DE SOUDE.

	Tr.			Calc.
Soude..	47,88	45,26	46,81	46,94
Chlore..	52,12	54,74	53,19	53,09
	<hr/> 100,00	<hr/> 100,00	<hr/> 100,00	<hr/> 100,00

(DETMER, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 284.)

Voy. HYPOCHLORITES.

CHLORURES DE SOUFRE.

BICHLORURE. SCl.

Soufre.....	204,46	34,4
Chlore.....	442,65	68,6
	<hr/> 643,84	<hr/> 100,0

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 207.)

PROTOCHLORURE. S²Cl.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Chlore..	48,09	52,38	52,70	52,39
Soufre..	48,85	47,62	47,30	47,61
	<hr/> 93,94	<hr/> 100,00	<hr/> 100,00	<hr/> 100,00

(a) TH. THOMSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 324. — (b) (c) H. ROSE, *id.*, t. I, p. 94. — (d) Calculé.

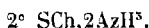
CHLORURE DE SOUFRE ET AMMONIAQUE.

1° SCh, AzH³.

	Tr.		Calc.
Chlorure de soufre.....	79,49		79,76
Ammoniaque.....		20,81	20,24
	<hr/> 100,00	<hr/> 100,00	<hr/> 100,00

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 34.)

CHLORURE DE SOUFRE ET AMMONIAQUE.



Chlore.....	442,65	} 55,93
Soufre.....	201,46	
Ammoniaque.....	428,96	
	1072,77	400,00

(SOUBEIRAN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 80.)

CHLORURE DE SOUFRE ET HYDROGÈNE PHOSPHORÉ. $\text{S}^{10}\text{Cl}^{\text{S}}\text{Ph}$.

	Tr.	Calc.
Soufre.....	60,93	61,46
Chlore.....	28,30	26,91
Phosphore.....	10,77	11,93
	400,00	400,00

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 33.)

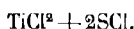
CHLORURE DOUBLE DE SOUFRE ET DE MERCURE.



	Tr.	Calc.
Mercure.....	69,00	69,90
Chlore.....	24,67	24,55
Soufre.....	5,65	5,55

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

CHLORURE DOUBLE DE SOUFRE ET DE TITANE.



	Tr.	
Titane.....	45,58	47,73
Soufre.....	9,08	6,23
Chlore.....	75,34	76,34
	400,00	400,27

	Tr.		Calc.
Titane.....	20,87	49,56	45,03
Soufre.....	3,70	4,08	40,97
Chlore.....	75,58	77,34	74,00
	400,45	400,95	400,00

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 292.)

CHLORURE DE SPIROILE. Voy. CHLORURE DE SALICYLE.

CHLORURES DE STILBÈNE.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	2400	67,00	66,32
Hydrogène.....	450	4,83	4,84
Chlore.....	885	28,45	28,84
	3435	400,00	400,00

(LAURENT)

CHLORURES DE STILBÈNE. $2^{\circ} \text{C}^{12}\text{H}^{12}\text{Cl}^{\text{S}}$.

Carbone.....	66,82
Hydrogène.....	4,83
Chlore.....	28,35
	400,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 380.)

CHLORURE DE STRONTIUM.

Strontium.....	547,30	55,39
Chlore.....	442,64	44,64
	989,94	400,00

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 399.)

CHLORURE STYROLIQUE. $\text{C}^{\text{S}}\text{H}^{\text{S}}\text{Cl}$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	55,26	54,94
Hydrogène.....	4,70	4,57
Chlore.....	"	40,52

(MARCHANT, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

CHLORURES DE TELLURE.

PROTOCHLORURE. TeCl .

	Tr.	Calc.
Chlore.....	37,77	35,45
Tellure.....	62,23	64,55
	400,00	400,00

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 107.)

BICHLORURE. TeCl^{S} .

	Tr.	Calc.
Chlore.....	52,43	52,33
Tellure.....	47,87	47,67
	400,00	400,00

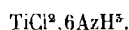
(ROSE.)

CHLORURE DE TITANE. TiCl^{S} .

	Tr.			Calc.
Chlore... 74,43	74,54	74,53	74,46	
Titane... 25,57	25,49	25,47	25,54	
	400,00	400,00	400,00	

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 58.)

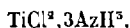
CHLORURE DE TITANE ET AMMONIAQUE.



	Tr.		Calc.
Chlorure de titane.....	65,864	65,8	
Ammoniaque.....	34,439	34,2	
	400,000	400,0	

(PERSOZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 321.)

CHLORURE DE TITANE ET AMMONIAQUE,



Chlore.....	56,25	55,70
Titane.....	49,40	49,22
Ammoniaque.....	24,35	25,08
	100,00	100,00

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 18.)

CHLORURES DE TUNGSTÈNE.

PROTOCHLORURE. $WCl^2.$

	Tr.	Calc.
Tungstène.....	57,64	57,20
Chlore.....	42,39	42,80
	100,00	100,00

PERCHLORURE. $WCl^3.$

	Tr.	Calc.
Tungstène.....	46,72	47,44
Chlore.....	53,28	52,89
	100,00	100,00

(MALACCTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 278.)

CHLORURE D'URANE. $UOCl.$

	Tr.	Calc.
Chlore.....	28,84	28,983
Urane.....	74,46	74,350
	100,30	100,333
		4230,164

(RAMMELSBURG.)

CHLORURE D'URANE.

	Tr.		
Chlore.....	37,5	37,3	37,2
Ox. d'uran. ...	71,8	»	71,2
	109,3		108,4

	Tr.		
Chlore.....	39,4	38,6	37,6
Oxyded'uran.	71,4	72,7	71,0
	110,2	111,3	108,6

(PÉLIGOT.)

CHLORURE D'URANE ET DE POTASSIUM OXYGÉNÉ. $2(7KCl + 2U^2Cl^7 + 3(U^2O^3 + 7HO).$

	Tr.	Calc.
Chlore.....	26,48	26,18
Potassium.....	14,43	14,49
Urane.....	48,50	49,91
Oxygène.....	»	4,43
Eau.....	»	4,99
		100,00

(RAMMELSBURG, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 220.)

CHLORURE D'URANYLE. $U^2O^2Cl.$

	Calc.		Tr.
Chlore.....	4700	79,3	79,6
Uranyle.....	442	20,7	20,4
	2142	100,0	100,0

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. V.)

CHLORURE DOUBLE D'URANYLE ET DE POTASSIUM.

	Tr.	
Chlore.....	26,4	26,3
Protoxyde d'uranium.	50,9	51,4
Chlorure de potassium.	26,3	26,8
Potasse.....	»	»
Eau.....	7,4	7,50

	Calc.	
Chlore.....	885	26,8
Protoxyde d'uranium.....	4700	54,5
Chlorure de potassium.....		
Potasse.....	490	44,8
Eau.....	225	7,4
	3300	100,2

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. V, p. 38.)

CHLORURE D'YTRIUM. $YCl.$

Yttrium.....	402,57	47,64
Chlore.....	442,64	52,36
	845,21	100,00

CHLORURE DE ZINC.

Syn. : *Beurre de zinc* : $ZnCl.$

Zinc.....	403,32	47,63	100
Chlore.....	442,64	52,37	69,8
	845,96	100,00	

CHLORURE AMMONIACAL DE ZINC cristallisé en tables. $ZnCl, 2AzH^3, HO.$

Zinc.....	32,30	29,40
Chlore.....	35,42	31,89
Ammoniaque.....	34,28	30,90
Eau.....	9,00	8,44
	110,00	100,00

(KANE.)

CHLORURE AMMONIACAL DE ZINC cristallisé en prismes. $ZnCl, AzH^3, HO.$

	Calc.	Tr.
Chlore.....	39,64	39,47
Zinc.....	36,44	35,61
Ammoniaque.....	49,18	49,18
Eau.....	5,04	21,92
	100,00	100,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 293.)

CHLORURE DOUBLE DE ZINC ET D'AMMONIUM.



	Calc.	Tr.	
Chlore.....	58,52	58,72	58,60
Zinc.....	26,62	26,71	26,66
Ammonium.....	44,86	44,64	44,88
	400,00	400,04	400,44

(PIERRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 250.)

CHLORURE DOUBLE DE ZINC ET DE POTASSIUM.



	Calc.	Tr.	
Zinc.....	22,69	22,53	22,56
Chlore.....	49,77	49,75	49,52
Potassium.....	27,54	27,36	27,40
	400,00		

	Tr.	
Zinc.....	22,53	22,64
Chlore.....	49,50	49,70
Potassium.....	27,39	27,50

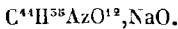
(PIERRE.)

CHOLÉATE DE PLOMB.

Carbone.....	40,78	40,84	41,04
Hydrogène.....	5,92	5,98	5,84
Azote.....	2,20	»	»
Oxygène.....	45,95	»	»
Oxyde de plomb..	36,03	36,93	»

(THEYER et SCHLOSSER, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 589.)

CHOLÉATE DE SOUDE.



	Tr.	Calc.	
Carbone.....	60,42	3337,40	60,24
Hydrogène.....	8,5	436,78	7,88
Azote.....	3,30	477,04	3,49
Oxygène.....	»	4200,00	21,67
Oxyde de soude.	6,95	390,90	7,05
		5542,12	400,00

(T. de Ch. org. de Liebig, t. III, p. 306.)

CHOLESTÉRATE DE BARYTE.

Baryte.....	36	56,25
Acide.....	64	400,00
	100	456,25

(PELLETIER et CAVENTOU.)

CHOLESTÉRATE DE PLOMB.

Oxyde de plomb.....	73,66	279,74
Acide cholestérique.....	26,34	400,00
		400,00

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.* t. VI, p. 404.)

CHOLESTÉRATE DE STRONTIANE.

Strontiane.....	27	36,98
Acide cholestérique.....	73	400,00
		400

(PELLETIER et CAVENTOU.)

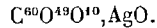
CHOLESTÉRINE. $C^{58}H^{55}O$ ou $C^{56}H^{52}O$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.....	84,895	85,095	84,068	84,86
Hydrog..	12,099	11,880	12,018	12,05
Oxygèn..	»	3,023	3,914	3,09
Perte...	3,006	»	»	»
	400,000	400,000	400,000	400,00

	(e)	(f)	(g)
Carbone.....	84,90	74,78	85,09
Hydrogène.....	12,00	19,15	11,85
Oxygène.....	3,40	8,31	3,06
	400,00	99,24	400,00

(a) COUERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 183. — (b) CREVREUL, *id.* — (c) TH. SAUSSURE, *id.*, t. XIII, p. 344. — (d) (e) MARCHAND, *id.* — (f) BÉBARD, *id.* — (g) PAYEN, *id.*, 3^e série, t. I, p. 58.

CHOLOÏDATE D'ARGENT.



	Tr.	Calc.	
Carbone.....	59,22	59,77	4554,24
Hydrogène....	8,46	8,03	644,50
Oxygène.....	»	43,13	4000,00
Oxyde d'argent.	49,35	49,07	4454,60
		400,00	7644,34

(T. de Ch. org. de Liebig, t. III, p. 307.)

CHONDRILLE.

Suc laiteux à l'état sec :

Caoutchouc noirâtre, un peu gluant....	50
Parties résineuses.....	25
Parties mucilagineuses, environ.....	25
	400

(JOHN, *Écrits ch.*, t. III, p. 1.)

CHONDRINE. C⁴²H⁴⁰Az⁵O²⁰.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	49,496	50,895	49,522
Hydrogène ...	7,133	6,962	7,097
Nitrogène.....	44,908	44,908	44,399
Oxygène.....	28,463	27,235	28,982

	(4)	(5)
Carbone.....	50,745	49,96
Hydrogène.....	6,904	6,63
Nitrogène.....	44,692	44,44
Oxygène.....	27,659	28,59
Soufre.....	»	0,38

(1) (2) Cartilage des côtes, par SCHEER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843. — (3) Membrane intermédiaire de la cornée. *id.* — (4) Calculé. — (5) Chondrine de Mulder, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843.

CHONDRINE. C¹⁶H¹⁵Az³O⁷.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	49,737	49,703	48,97
Hydrogène ...	6,680	6,709	6,53
Nitrogène.....	44,570	44,642	44,55
Oxygène.....	29,043	29,946	29,95
	100,000	101,000	100,00

(a) (b) MULDER. — (c) VOGEL fils. (*Rapp. ann. de Berzelius*, 1844.)

CHONDRODITE. MgFl + 2(3MgO, SiO²).

Syn.: *Condrodite*; *maclurite*; *brucite*.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	32,66	33,06	33,40
Magnésie.....	54,00	55,46	56,61
Pr. de fer.....	2,33	3,65	2,33
Potasse.....	2,40	»	»
Fluor.....	4,09	7,60	8,69
	95,48	99,77	100,73

	(4)	(5)
Silice.....	33,49	30,88
Magnésie.....	54,50	56,72
Pr. de fer.....	6,75	2,49
Fluor.....	9,69	40,21
	104,43	100,00

(1) (2) C. jaune, de l'Etat de New-Jersey, par SEYBERT. — (3) C. jaune, de Pargas, par RAMMELSBERG. — (4) C. gris jaunâtre de Pargas. — (5) Humite, par MARIIGNAC.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 638.)

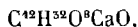
CHONIKRITE. 2(Al²O³, SiO²) + 9(MgO, CaO, FeO), 5SiO² + 2HO.

Silice.....	35,69
Alumine.....	47,42
A reporter....	52,84

Magnésie.....	Report....	52,84
Chaux.....		22,50
Protoxyde de fer.....		12,60
Eau.....		1,46
		9,00
		98,37

(KOBELL, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 504.)

CHONILATE DE CHAUX.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	66,84	67,49
Hydrogène ...	9,09	8,42
Oxygène.....	»	46,89
Chaux.....	7,36	7,50
		4785,70
		399,34
		800,00
		356,02
		4741,06

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 305.)

CHOU. Suc de chou frais.

- Résine.
- Matière extractive.
- Extrait gommeux
- Albumine.
- Fécule verte.
- Acide acétique.
- Sulfate, hydrochlorate et nitrate de potasse.
- Malate et phosphate de chaux.
- Phosphate de magnésie, de fer et de manganèse.

(SCHRODER, *Journ. de Schw.*, t. V, p. 19.)

CHOU. Cendres.

Potasse.....	21,34
Soude.....	5,26
Chaux.....	44,63
Magnésie.....	14,86
Oxyde ferrique.....	2,84
Acide phosphorique.....	41,88
Silice.....	1,32
Acide sulfurique.....	0,77
	100,00

(MULLER, *Revue sc. et ind.*, t. XXIV, p. 71.)

Chor. 400 parties en poids de cette plante, recueillie pendant la floraison, contiennent:

Eau.	
Substances solubles dans l'eau....	79,000
Substances solubles dans une lessive	9,800
— alcaline caustique.....	6,531
Cire, résine et chlorophylle.....	0,459
Fibre végétale.....	4,210
	100,000

CHOU. 100 parties en poids de cette même plante à l'état vert (24 parties à l'état sec) réduites en cendres, contiennent :

Potasse	0,288
Soude.....	0,045
Chaux.....	0,728
Magnésie.....	0,070
Alumine	0,004
Oxyde de fer avec un peu de phosphate de chaux.....	0,006
Silice mêlée à un peu de charbon.....	0,075
Acide phosphorique.....	0,457
Acide sulfurique.....	0,234
Chlore.....	0,024
	<u>4,595</u>

(SPRENGEL, *Ann. agr. de Roville*, t. VIII, p. 269.)

CHRICTONITE.

Syn. : *Craitonite*; fer oxydulé titané; *mohsité*.

Oxyde ferreux.....	46,53
Oxyde ferrique.....	4,20
Acide titanique.....	52,27
	<u>100,00</u>

(MARIGNAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIV, p. 51.)

CHRISTIANITE.

Syn. : *Harmotome de Marbourg*; *harmotome à base de chaux*; *phillipsite*.

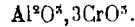
	(1)	(2)	(3)
Silice.....	48,02	48,36	48,22
Alumine.....	22,60	20,20	23,33
Chaux.....	6,56	5,94	7,22
Potasse.....	7,50	6,44	3,90
Baryte.....	»	0,46	»
Oxyde de magnésie.....	0,48	0,44	»
Eau.....	16,75	17,09	17,55
	<u>404,64</u>	<u>98,84</u>	<u>400,22</u>

	(4)	(5)
Silice.....	48,44	47,35
Alumine.....	22,04	24,80
Chaux.....	8,49	4,85
Potasse.....	6,49	5,55
Soude.....	»	3,70
Eau.....	45,60	46,96
	<u>400,73</u>	<u>400,24</u>

(1) C. de Stempel, par GMELIN et HEPEL, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 478. — (2) C. d'Amérique, par WERNERKIND, *id.* — (3) C. de Cassel, par KOHLER, *id.* — (4) C. d'Islande, par DAMOUR, *id.* — (5) C. de Gient-Causeway, par CONNELL, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.

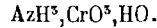
CHRISTIANITE. Voy. ANORTHITE.

CHROMATE D'ALUMINE.



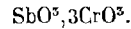
Acide chromique.....	4984,00	75,25
Alumine.....	642,32	24,75
	<u>2626,32</u>	<u>400,00</u>

CHROMATE D'AMMONIAQUE.



Acide chromique.....	628,00	66,60
Ammoniaque.....	242,50	33,40
Eau.....	442,25	»
	<u>952,75</u>	<u>400,00</u>

CHROMATE D'ANTIMOINE.



Acide chromique.....	4912,90	50,55
Oxyde d'antimoine.....	4984,00	49,45
	<u>3896,90</u>	<u>400,00</u>

CHROMATE D'ARGENT. $\text{AgO}, \text{CrO}^3.$

Acide chromique.....	628,00	30,99
Oxyde d'argent.....	4454,64	69,04
	<u>2079,64</u>	<u>400,00</u>

CHROMATE D'ARGENT ET D'AMMONIAQUE.

Acide chromique.....	25,74
Oxyde d'argent.....	57,32
Ammoniaque.....	16,94
	<u>400,00</u>

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 62.)

CHROMATE DE BARYTE. $\text{BaO}, \text{CrO}^3.$

Baryte.....	59,88	956,88
Acide chromique.....	40,42	628,00
	<u>400,00</u>	<u>4584,88</u>

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 81.)

CHROMATE DE BISMUTH.

Acide chromique.....	39,78
Oxyde de bismuth.....	60,22
	<u>400,00</u>

CHROMATE DE CADMIUM.

CHROMATE NEUTRE. $\text{CdO}, \text{CrO}^3.$

Acide chromique.....	628,00	45,00
Oxyde de cadmium.....	796,77	55,00
	<u>4424,77</u>	<u>400,00</u>

CHROMATE BASIQUE. $5\text{CdO}, 2\text{CrO}_3, 8\text{HO}$.

	Tr.	Calc.
Acide chromique.....	21,45	21,88
Ox. de cadmium..	64,79	64,48
Eau.....	»	44,69
		<u>400,00</u>

(MALAGUTI et SARZEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. IX, p. 448.)

CHROMATES DE CÉRIUM.

CHROMATE DE PROTOXYDE. CeO, CrO_3 .

Acide chromique.....	628,00	49,44
Protoxyde de cérium....	674,69	50,86
	<u>4302,69</u>	<u>400,00</u>

CHROMATE DE PEROXYDE. $\text{Ce}^2\text{O}_5, 3\text{CrO}_3$.

Acide chromique.....	4974,00	57,43
Peroxyde de cérium....	4449,39	42,57
	<u>3423,39</u>	<u>400,00</u>

BICHROMATE DE CÉRIUM. $\text{CeO}_2, 2\text{CrO}_3$.

Acide chromique.....	1236,00	65,90
Oxyde de cérium.....	674,69	34,40
	<u>4940,69</u>	<u>400,00</u>

CHROMATE DE CHAUX.

Acide chromique.....	628,00	64,67
Chaux.....	356,02	35,33
	<u>984,02</u>	<u>400,00</u>

CHROMATE DE CHLORURE DE CHROME. $2\text{CrO}_3, \text{CrCl}_2$.

	Tr.	Calc.
Chlore.....	45,44	4055,457
Chrome.....	35,58	4327,950
Oxygène.....	19,28	600,000
	<u>400,00</u>	<u>2983,407</u>

(PHILIPPE WALTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 391.)

CHROMATE DE CHLORURE DE POTASSIUM.

	Tr.	Calc.
Acide chromique.....	58,35	58,24
Chlore.....	49,94	49,44
Potassium.....	24,74	22,38
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 270.)

CHROMATE DE CHROME. $\text{CrO}_3, 4\text{CrO}_3$.

Acide chromique.....	72,24
Protoxyde de chrome.....	27,79
	<u>400,00</u>

CAROMATE DE CHROME.

Eau.....	20,50
Oxyde de chrome.....	74,07
Oxygène.....	5,43
	<u>400,00</u>

(RAMMELSBURG, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 360.)

CHROMATE DE COBALT. CoO, CrO_3 .

Acide chromique.....	628,00	58,46
Oxyde de cobalt.....	468,99	41,84
	<u>4096,99</u>	<u>400,00</u>

CHROMATES DE CUIVRE.

CHROMATE DE BIOXYDE. CuO, CrO_3 .

Acide chromique.....	56,80	628,00
Bioxyde de cuivre.....	43,20	495,69
	<u>400,00</u>	<u>4423,69</u>

CHROMATE DE PROTOXYDE. $\text{Cu}_2\text{O}, \text{CrO}_3$.

Acide chromique.....	628,00	42,25
Oxyde rouge de cuivre...	891,39	57,75
	<u>4349,39</u>	<u>400,00</u>

CHROMATE QUADRIBASIQUE DE CUIVRE HYDRATÉ. $4\text{CuO}, \text{CrO}_3, 5\text{HO}$.

	Tr.	Calc.
Oxyde de cuivre.....	62,54	62,04
Acide chromique.....	20,34	20,38
Eau.....	17,20	17,64
		<u>400,00</u>

(MALAGUTI et SARZEAU.)

CHROMATE DE CUIVRE ET D'AMMONIAQUE.

Acide chromique.....	32,23
Ammoniaque.....	26,43
Oxyde de cuivre.....	36,23
Eau par différence.....	5,41
	<u>400,00</u>

(MALAGUTI et SARZEAU.)

CHROMATE D'ÉTAIN. $\text{SnO}_2, 2\text{CrO}_3$.

Acide chromique.....	4256,00	58,23
Oxyde d'étain.....	935,29	41,77
	<u>2494,29</u>	<u>400,00</u>

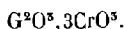
CHROMATE DE FER. $\text{Fe}^2\text{O}_3, 3\text{CrO}_3$.

Ac. chromique.....	4974,00	66,65	74,94
Oxyde de fer...	978,44	33,35	23,06
	<u>2952,44</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(MAUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 249.)

Voy. FER CHROMÉ.

CHROMATE DE GLUCINE.



Acide chromique.....	67,01	
Glucine.....	32,99	
		100,00

CHROMATE D'HYDROCHLORATE D'AMMONIAQUE.

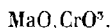
	Tr.	Calc.
Acide chromique.....	65,5	66,0
Acide hydrochlorique.....	23,5	23,2
Ammoniaque.....	40,8	40,8
	99,8	100,0

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 274.)

CHROMATE DE LITHINE. $\text{LO}, \text{CrO}^5.$

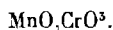
Acide chromique.....	628,00	78,33
Lithine.....	480,37	21,67
	808,37	100,00

CHROMATE DE MAGNÉSIE.



Acide chromique.....	628,00	71,16
Magnésie.....	258,35	28,84
	886,35	100,00

CHROMATE DE MANGANÈSE.



Acide chromique.....	628,00	59,38
Oxyde de manganèse.....	445,88	40,62
	1073,88	100,00

CHROMATES DE MERCURE.

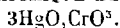
CHROMATE DE BIOXYDE. $\text{HgO}, \text{CrO}^5.$

Acide chromique.....	628,00	32,31
Bioxyde de mercure.....	4365,82	67,69
	4993,82	100,00

CHROMATE DE PROTOXYDE. $\text{Hg}^2\text{O}, \text{CrO}^5.$

Acide chromique.....	268,00	19,85
Protoxyde de mercure..	2634,64	80,15
	2899,64	100,00

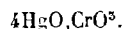
CHROMATE TRIATOMIQUE DE MERCURE.



	Calc.	Tr.
Mercure.....	37,50	79,76
Oxygène.....	3,00	
Oxyde de chrome.....	6,51	20,24
		100,00

(MILLOX)

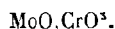
CHROMATE QUADRIATOMIQUE.



	Calc.	Tr.
Mercure.....	5000	82,63
Oxygène.....	400	
Oxyde de chrome.....	651	17,37
	6051	100,00

(MILLOX, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVIII, p. 365.)

CHROMATE DE MOLYBDÈNE.



Acide chromique.....	628,00
Oxyde de molybdène.....	698,52
	1326,52

CHROMATE DE NICKEL. $\text{NiO}, \text{CrO}^5.$

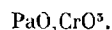
Acide chromique.....	628,00	58,12
Oxyde de nickel.....	469,67	41,88
	1097,67	100,00

CHROMATE BASIQUE DE NICKEL. $2\text{NiO}, \text{CrO}^5.$

	Tr.		Calc.	
Ac. chrom.....	20,05	20,66	651,8	20,33
Ox. de nickel.....	58,49	59,10	1878,4	58,60
Eau.....	24,30	24,08	675,0	21,07
	99,84	100,84	3205,2	100,00

(MALAGUTI et SARZEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.* 3^e série, t. IX, p. 451.)

CHROMATE DE PALLADIUM.



Acide chromique.....	628,00	45,98
Oxyde de palladium.....	765,90	54,02
	1393,90	100,00

CHROMATES DE PLATINE.

CHROMATE DE PROTOXYDE. $\text{PtO}, \text{CrO}^5.$

Acide chromique.....	628,00	32,83
Protoxyde de platine....	1333,50	67,17
	1961,50	100,00

CHROMATE DE BIOXYDE.

Acide chromique.....	1256,00	47,96
Bioxyde de platine.....	1433,50	52,04
	2689,50	100,00

CHROMATES DE PLOMB.

CHROMATE NEUTRE. $\text{PbO}, \text{CrO}^5.$

Acide chromique.....	628,00	31,85
Oxyde de plomb.....	1394,50	68,15
	2922,50	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 12.)

CHROMATE BASIQUE. $2PbO, CrO^5$.

Acide chromique.....	628,00	48,90
Oxyde de plomb.....	2789,00	81,06
	<u>3347,00</u>	<u>99,96</u>

Voy. PLOMB CHROMATÉ ET PLOMB CHRÔMÉ.

CHROMATES DE POTASSE.

CHROMATE NECTRE. $KO, CrO^5 + 5HO$.

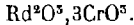
Potasse.....	589	47,50	} 400
Acide chromique....	652	52,50	
Chromate sec.....	4244	68,90	} 400
Eau.....	562	34,40	
Chromate hydraté...	4803		

BICROMATE. KO, CrO^5 .

Potasse.....	589	34,46	400
Acide chromique....	1304	68,84	247
	<u>1893</u>	<u>400,00</u>	

(THOMSON, *Ann. of Ph.*, t. X, u. 453. — TASSAERT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 61. — GROUVELLE, *id.*, t. XVII, p. 349.)

CHROMATE DE RHODIUM.



Acide chromique.....	1984,00	54,96
Oxyde de rhodium....	4602,70	45,04
	<u>3586,70</u>	<u>400,00</u>

CHROMATES DE SOUDE.

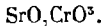
CHROMATE NEUTRE. NaO, CrO^5 .

Acide chromique.....	628,00	37,49
Soude.....	390,00	62,51
	<u>4048,00</u>	<u>400,00</u>

BICROMATE. $NaO, 2CrO^5$.

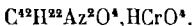
Acide chromique.....	4256,00	76,93
Soude.....	290,00	23,07
	<u>4546,00</u>	<u>400,00</u>

CHROMATE DE STRONTIANE.



Acide chromique.....	628,00	49,47
Strontiane.....	687,28	50,83
	<u>4315,28</u>	<u>400,00</u>

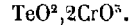
CHROMATE DE STRYCHNINE.



	Tr.	Calc.	
Ac. chrom. hydraté	45,34	45,47	64,45
Strychnine.....	"	84,53	334,00
		<u>400,00</u>	<u>395,45</u>

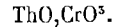
(NICHOLSON et ABEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 409.)

CHROMATE DE TELLURE.



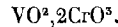
Acide chromique.....	4256,00	56,55
Oxyde de tellure.....	4004,76	43,45
	<u>2257,76</u>	<u>100,00</u>

CHROMATE DE THORINIUM.



Acide chromique.....	628,00	43,55
Oxyde de thorinium....	844,90	56,45
	<u>1472,90</u>	<u>400,00</u>

CHROMATE DE VANADIUM.



Acide chromique.....	4256,00	55,23
Oxyde de vanadium....	4056,89	44,77
	<u>2312,89</u>	<u>400,00</u>

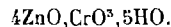
CHROMATE D'YTTRIA. YO, CrO^5 .

Acide chromique.....	628,00
Yttria.....	4048,64
	<u>4676,64</u>

CHROMATE DE ZINC. ZnO, CrO^5 .

Acide chromique.....	628,00	56,43
Oxyde de zinc.....	503,23	43,57
	<u>4134,23</u>	<u>400,00</u>

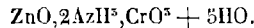
CHROMATE QUADRIBASIQUE.



	Tr.	Calc.
Oxyde de zinc.....	62,46	62,86
Acide chromique.....	20,20	49,93
Eau.....	47,35	47,24
	<u>400,04</u>	<u>400,00</u>

(MALACUTI et SARZEAU.)

CHROMATE DE ZINC ET D'AMMONIAQUE.



	Tr.		Calc.	
Ammoniaque..	49,92	20,00	448	49,9
Oxyde de zinc.	23,73	24,00	514	23,8
Acide chromiq.	34,09	34,44	654	30,9
Eau par différ..	25,25	24,86	562	25,4
	<u>99,99</u>	<u>100,00</u>		<u>400,0</u>

(MALACUTI et SARZEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. IX, p. 445.)

CHROME. Cr.

Équiv^t 328,00. Dens^t 5,9.

CHROME OXYDÉ.

Syn. *Wolkonskite*; *chromocker*; *oxyde chromique*; *miloschine*.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	54,4	64,0	57,0
Alumine.....	48,6	23,0	22,5
Fer.....	4,2	»	3,5
Oxyde de chrome....	24,3	40,5	5,5
Chaux et magnés....	1,8	2,5	11,0
	400,0	400,0	99,5

	(4)	(5)	
Silice.....	58,50	84,0	
Alumine.....	30,02	4,5	
Fer.....	3,00	1,0	oxyde.
Oxyde de chrome....	2,00	2,5	
Chaux et magnés....	6,23	0,0	
	99,75	92,0	

(1) C. des écouchets terreux, par DRAPPIEZ. — (2) C. à cassure esquilleuse, *id.* — (3) C. de Halle, par DUFLOS. — (4) C. de Waldemburg, par ZELNER. — (5) C. de Saône-et-Loire, par COLLET DESCOTILS.

(Tr. de Min. par Dufrenoy, t. III, p. 220.)

CHROME OXYDÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Acide silic..	30,06	27,2	37,04	27,50
Ox. chrom..	34,24	34,0	47,93	36,40
Ox. ferrique.	9,39	7,2	10,43	»
Alumine....	3,09	»	6,47	5,04
Chaux.....	4,90	»	4,66	0,50
Magnésie...	6,50	7,2	4,94	»
Ox. plombiq.	0,46	»	4,04	»
Eau.....	18,40	23,2	24,84	20,80
	400,74	98,8	98,26	99,94

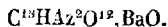
(1) Wolkonskite d'Okhansk, par ILIMOFF, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847. — (2) *Id.*, par BERTHIER, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 222. — (3) *Id.*, par KERSTEN, *id.* — (4) Miloschine, par KERSTEN, *id.*

CHROME. Chromocker de Sandfelsen.

Silice.....	34,22	33,96	46,44
Alumine...	23,64	22,27	30,53
Oxyde de fer } — chrome }	5,45	{ 2,45 3,34	{ 3,15 4,28
Potasse....	2,33	2,96	{ 3,44 0,46
Soude.....	0,35		
Eau.....	8,94	9,56	42,52 perte.
Résidu non attaqué..	25,55	26,42	
	400,42	400,93	400,49

(WOLF, R. sc. et ind., t. XXI, p. 202.)

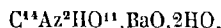
CHRYSAMMATE DE BARYTE.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	4446,5	31,23	30,44
Hydrogène....	42,5	0,34	4,45
Azote.....	354,0	9,64	9,40
Oxygène.....	4200,0	32,72	33,46
Baryte.....	956,8	26,07	25,55
	3669,8	100,00	100,00

(SCHUNCK.)

CHRYSAMMATE DE BARYTE.



	Tr.		Calc.
Carbone.....	28,80	28,5	
Hydrogène....	4,44	1,0	
Azote.....	»	9,5	
Oxygène.....	»	35,4	
Baryte.....	25,94	25,9	
		100,0	

(MULDER.)

CHRYSAMMATE DE PLOMB.



	Calc.		Tr.
Carbone.....	4446,5	27,94	27,20
Hydrogène....	42,4	0,50	0,78
Azote.....	354,0	8,62	8,40
Oxygène.....	4200,0	29,22	29,43
Oxyde de plomb.	4394,5	33,75	34,49
	4407,4	100,00	100,00

(SCHUNCK.)

CHRYSAMMATE DE PLOMB.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	20,28	49,8	
Hydrogène....	0,64	0,2	
Azote.....	6,20	6,6	
Oxygène.....	21,34	20,8	
Oxyde de plomb.....	54,60	52,6	
	100,00	100,0	

(MULDER.)

CHRYSAMMATE DE POTASSE.

	Tr.		Calc.	
Carbone...	34,79	34,34	4446,5	34,70
Hydrogène.	0,82	1,09	12,4	1,37
Azote.....	40,79	40,59	354,6	40,72
Oxygène....	35,72	36,43	4230,0	35,35
Potasse....	47,88	47,88	589,9	47,86
	400,00	400,00	3333,4	400,00

(SCHUNCK, R. sc. et ind., t. VII, p. 244.)

CHRYSAMMATE DE POTASSE.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	34,2	33,9
Hydrogène.....	0,8	0,4
Azote.....	44,2	44,3
Oxygène.....	35,2	35,4
Potasse.....	48,6	49,0
	400,0	400,0

(MULDER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 122.)

CHRYSAMMIDE. $C^{14}H^2AzO^{11} + AzH^2.$

Syn. *A. chrysammanique* de Robiquet.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	38,00	38,6
Hydrogène.....	2,08	1,8
Azote.....	49,45	49,3
Oxygène.....	40,77	40,3
	400,00	400,0

(MULDER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 125.)

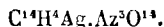
CHRYSANISATE D'AMMONIAQUE.



	Tr.		Calc.	
Carbone....	32,72	»	32,32	84
Hydrogène..	3,44	»	3,08	8
Azote.....	»	24,29	24,54	56
Oxygène...	»	»	43,06	112
			400,00	260

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 94 et 458.)

CHRYSANISATE D'ARGENT.



	Tr.		Calc.	
Carbone....	24,44	23,83	24,00	84
Hydrogène..	4,49	4,22	4,14	4
Argent....	»	30,90	30,85	108
Azote.....	»	»	42,00	42
Oxygène...	»	»	32,04	112
			400,00	350

(CAROUBS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 459.)

CHRYSENE. $C^8H.$

	Calc.		Tr.	
Carbone	144,64	94,82	94,83	94,25
Hydrog.	6,24	5,18	5,44	5,30
	420,88	400,00	400,27	99,55

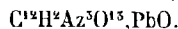
(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 140.)

CHRYSITE. Voy. PÉRIDOT.

CHRYSOBÉRIE. Voy. CYNOPHANE.

CHRYSOCALE. Voy. CUIVRE HYDRO-SILICEUX, ALLIAGES.

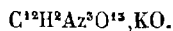
CHRYSOLEPATE DE PLOMB.



	Calc.	Tr.	
Carbone.....	48,18	47,79	47,05
Hydrogène.....	0,74	1,42	4,03
Azote.....	9,04	8,82	8,46
Oxygène.....	24,64	24,71	25,90
Oxyde de plomb..	47,40	47,56	47,56
	400,00	400,00	400,00

(SCHUNCK.)

CHRYSOLEPATE DE POTASSE.



	Tr.		Calc.	
Carbone..	27,56	27,46	917,22	27,27
Hydrogène.	4,05	4,00	24,95	0,74
Azote...	45,84	45,89	534,12	45,79
Oxygène..	38,49	38,09	1300,00	38,66
Potasse...	47,36	47,56	589,92	47,54
	400,00	400,00	3363,24	400,00

(SCHUNCK, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 238.)

CHRYSOOLITE. Voy. CHAUX PHOSPHATÉE; PÉRIDOT.

CHRYSOOLITE DU CAP. Voy. PHE-NITE.

CHRYSOOLITE DES VOLCANS. Voy. PÉRIDOT.

CHRYSOOLITE ORIENTALE. Voy. CYNOPHANE.

CHRYSOOLITE DE SAXE. Voy. TOPAZE.

CHRYSOPALE. Voy. CYNOPHANE.

CHRYSOPLANE. Voy. SEYBERTITE.

CHRYSOPLASE. Voy. AGATE.

CHRYSORHAMNINE. $C^{23}H^{11}O^{14}.$

	Tr.		Calc.	
Carbone...	58,23	57,81	438	58,23
Hydrogène.	4,77	4,64	44	4,64
Oxygène..	37,00	37,55	88	37,43
	400,00	400,00	237	400,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. VIII, p. 381.)

CHRYSOULITE. Voy. MÉTAXITE.

CHUSITE. Voy. PÉRIDOT.

CHÛLE.

De cheval.
Albumine (qui en fait la plus grande partie).
Fibrine.
Matière grasse qui lui donne l'apparence du lait.
Potasse.
Muriate de potasse.
Phosphate de protoxyde de fer.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 124.)

CHYLE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Chyle animal.....	»	70	»	»
Chyle végétal.....	»	40	»	»
Chyle animal.....	4024,5	95	9,2	4
Chyle végétal.....	4024,5	73	9,2	3
Chyle animal.....	4022	74	»	»
Chyle végétal.....	4022	78	»	»
Chyme prov. d'une nourriture végét.	»	200	6	42

(1) Densité. — (2) Matières solides sur 100 de chyme. — (3) Matières salines. — (4) Charbon.

(MARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. p. 52.)

CHYLE.

	(1)	(2)
Carbone.....	55,2	55,0
Oxygène.....	25,9	26,8
Hydrogène.....	6,6	6,7
Azote.....	44,0	44,0
	98,7	99,5

(1) C. de chien. — (2) C. de cheval.

(MACAIRE et MARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 377.)

CHYLE.

Eau.....	940,6	928,0	946,0
Fibrine.....	0,3	0,8	0,9
Graisse.....	4,2	40,0	3,5
Albumine.....	42,7	46,4	60,5
Mat. color. du sang	0,4	tr.	5,7
Mat. extractives et sels.....	40,4	13,7	42,8

(SIMON, *T. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 615.)

CHYLE.

Eau.....	924,3	949,8	918,03	967,9
Coagulum.....	47,5	4,2	7,08	4,9
Albumine... ..	45,5	34,3	42,08	49,4
Mat. grasses. tr.	pet. quant.	16,42	p. quant.	
Extr. aqueux.	7,9	8,4	44,08	9,2
Extr. alcool. et sels....	5,6	2,3	2,00	0,9

(TIEDEMANN et GMELIN, *T. de Ch. de Dumas*, t. VIII, p. 614.)

CHYLE ET LYMPHE D'UN ANE.

Eau.....	90,237	95,536
Albumine.....	3,516	4,200
Fibrine.....	0,370	0,420
Extrait alcoolique.....	0,332	0,240
Extrait aqueux.....	4,233	4,349
Graisse.....	3,601	tr.
Sels inorganiques.....	0,744	0,585

(REES, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843.)

CHYLE. SÉRUM DU CHYLE.

Graisse brune, extraite avec les premières portions d'alcool.....	15,47
Graisse jaune, extraite en dernier lieu	6,35
Extrait de viande, lactate sodique et chlorure sodique cristallisé en octaèdres, probablement à cause de la présence d'une matière animale.....	16,02
Matière extractive soluble dans l'eau (insoluble dans l'alcool), avec carbonate et très-peu de phosphate sodique.....	2,76
Albumine.....	55,25
Carbonate et un peu de phosphate calcique, obtenus par la combustion de l'albumine.....	2,76
	98,61

(Tr. de Ch. de Berzelius.)

CHYNOLE. C²H¹⁰.

	Calc.	Tr.	
Carbone... ..	229,305	67,090	67,3420
Hydrogène . . .	42,479	3,634	3,7037
Oxygène... ..	400,000	29,259	28,9543
	344,784	400,000	400,0000

(WOSKRENESENSKY, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. V, p. 245.)

CIGUË (CONIUM MACULATUM).

Suc des feuilles fraîches.

Résine.....	0,45
Extractif.....	2,73
Gomme.....	3,52
Albumine.....	0,30
Fécule verte.....	0,80
Acide acétique, sulfate, hydrochlorate et nitrate de potasse; malate et phosphate de chaux; phosphates de magnésie, de fer et de manganèse.....	92,50
	400,00

(SCHRADER, *Journ. de Schweiger*, t. V, p. 19.)

CIGUÉ.

	(1)	(2)
Acide carbonique.....	13,68	»
Charbon et sable.....	4,87	»
Silice.....	2,41	2,62
Chlore.....	8,40	»
Oxyde ferrique.....	1,25	»
Chaux.....	20,02	14,96
Magnésic.....	6,78	8,39
Potasse.....	17,52	21,69
Soude.....	14,95	9,64
Acide phosphorique.....	9,11	»
— sulfurique.....	2,78	»
Phosphate ferrique.....	»	3,49
— calcique.....	»	16,77
Sulfate calcique.....	»	5,88
Chlorure sodique.....	»	16,61

(1) Résultat direct de l'analyse de 100 parties de cendres. (2) Composition des cendres après déduction de l'acide carbonique, charbon, etc.

(WRIGHTSON, *Ann. der Ch. und Pharm.*, v. Liebig et Wöhler, 1845, n° 6.

CIMENTES. Voy. ARGILES ET CHAUX CARBONATÉE.

CIMOLITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice...	63,00	66,00	63,52	63,530
Alumine.	23,00	24,48	23,55	22,706
Ox. de fer	4,25	»	»	»
Eau.....	12,00	9,47	12,11	12,420
Perte...	0,75	»	»	»
	100,00	99,65	99,18	128,656

(1) C., par KLAPROTH, *Beitrage*, t. I, p. 299. —

(2) (3) C. d'Alexandrow, par LIMOFF, *Rapp. de Berzelius*, 1846. — (4) C. d'Alexandrowsk, par KRSTCHATITZKY, *id.*, 1847.

CINABRE. Voy. SULFURE DE MERCURE ET MERCURE SULFURÉ.

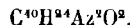
CINCHONINE. C²⁰H¹¹AzO.

	(a)	(b)	(c)
Hydrogène...	437,3	7,06	6,22
Carbone.....	4528,8	78,67	76,97
Azote.....	177,0	9,11	9,02
Oxygène.....	100,0	5,16	7,79
	4943,1	100,00	100,00

	(d)	(e)	(f)
Hydrogène....	7,73	7,71	7,62
Carbone.....	77,93	78,22	77,76
Azote.....	9,28	9,68	»
Oxygène.....	5,06	4,39	»
	100,00	100,00	

(a) (b) (c) (d) (e) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 120. — (f) DUMAS et PELLETIER, *id.*, t. XXIV, p. 191.

CINCHONINE.



Hydrogène.....	7,66	299,5
Carbone.....	78,18	3057,6
Azote.....	9,05	354,0
Oxygène.....	5,11	200,0
	100,00	3944,1

(REGNAULT.)

CINCHONINE BRÔMÉE. C⁵⁸H²BrAz²O².

	Tr.	Calc.
Carbone.....	59,3	228 64,1
Hydrogène.....	5,6	21 5,6
Brôme.....	»	80 »
Azote.....	»	28 »
Oxygène.....	»	16 »
		373

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 308.)

CINCHONINE $\frac{3}{2}$ BRÔMÉE. C⁷⁶H¹¹Br⁵Az⁴O⁴.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	55,45	456 55,3
Hydrogène.....	5,18	41 5,0
Brôme.....	28,30	240 29,4
Azote.....	»	56 »
Oxygène.....	»	32 »
		825

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 309.)

CINCHONINE BICHLORÉE. C²⁸H²⁰Cl²O²Az².

	Tr.	Calc.
Carbone.....	»	228 »
Hydrogène.....	»	20 »
Chlore.....	18,9	71 19,5
Oxygène.....	»	16 »
Azote.....	»	28 »
		363

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 305.)

CINCHOVATINE. C¹⁶H²⁷Az²O⁸.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	69,70	69,80
Hydrogène.....	6,97	6,83
Azote.....	7,23	7,16
Oxygène.....	16,10	16,21
	100,00	100,00

(MANZINI, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 378.)

CINNAMATE D'ARGENT. $C^{18}H^{10}O^2, AgO$.

	Tr.		Calc.	
Ac. cinnamique	55,0	54,8	1764,8	54,9
Ox. d'argent..	45,0	45,2	1451,0	45,1
	100,0	100,0	3215,8	100,0

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 313.)

CINNAMÉINE. $C^{27}H^{26}O^2$.

	Tr.	Calc.
Carbone	78,88	78,60
Hydrogène	6,20	6,47
Oxygène	14,92	15,23
	100,00	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 185.)

CINNAMÉINE.

Carbone	79,96	81,42
Hydrogène	7,62	8,83
Oxygène	12,42	10,05
	100,00	100,00

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. III, p. 156.)

CINNAMINE. $C^{16}H^8$.

	Tr.	Calc.
Carbone	92,35	92,30
Hydrogène	7,70	7,70
	100,05	100,00

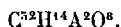
(GERHARDT et CABOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 97.)

CINNANILIDE. $C^{30}H^{12}AzO^2$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	80,39	80,52	2250,0	80,66
Hydrogène	6,06	6,20	162,5	5,83
Azote	»	6,44	177,0	6,35
Oxygène	»	»	200,0	7,46
			2789,5	100,00

(CABOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIII, p. 344.)

CINNANISIDIDE NITRIQUE.



	Tr.	Calc.
Carbone	64,52	64,43
Hydrogène	4,82	4,69
Azote	»	9,49
Oxygène	»	21,49
	100,00	298

(CABOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 452.)

CIPOLIN. Voy. CHAUX CARBONATÉE.

CIRE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	84,784	8607	79,99	80,48
Hydrog.	12,672	13859	13,36	13,36
Oxygène	5,544	4534	6,65	6,16
	100,000	27000	100,00	100,00

	(5)	(6)	(7)	(8)
Carbone	80,20	65,4	80,69	81,2910
Hydrog.	13,44	7,3	11,37	11,0726
Oxygène	6,36	27,3	7,94	4,6364
	100,00	100,0	100,00	100,0000

	(9)	(10)	(11)	(12)
Carbone	73,37	73,90	74,09	74,37
Hydrog.	12,44	11,40	11,30	11,40
Oxygène	14,49	14,70	14,64	14,53
	100,00	100,00	100,00	100,00

	(13)	(14)	(15)
Carbone	74,39	81,67	81,67
Hydrogène	11,43	13,64	13,50
Oxygène	14,48	4,72	4,83
	100,00	100,00	100,00

(1) C. d'abeilles, par THÉNARD et GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.* t. V, p. 294. — (2) C. Fusible à 63 cent., *id.*, t. XIII, p. 340. — (3, 4, 5) C. des abeilles, par LEWY de Copenhague. *C. R.*, t. XVI. — (6) C., par HENRI JEUNE, *T. de Ch. de Liebig*, t. III, p. 174. — (7) C. par URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 384. — (8) C. par OPPERMANN, *id.* t. XLIX, p. 244. — (9) C. par HESS, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 426. — (10, 11) C. d'Ocudia. — (12, 13) C. de Bicubia. — (14, 15) C. des Andaquiers, par LASSY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIII, p. 454.

CIRE VÉGÉTALE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	72,8788	75,0	79,83	80,45
Hydrog.	12,0297	12,5	13,33	13,28
Oxygène	15,0915	»	6,84	6,26
	100,0000		100,00	100,00

	(5)	(6)	(7)	(8)
Carb.	0,812	0,816	76,725	74,965
Hydr.	0,113	0,133	40,910	40,497
Oxyg.	0,057	0,054	12,365	11,538
	0,982	1,000	100,000	100,000

(1) C. du Brésil, par OPPERMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 243. — (2) C. de la Chine, par LEWY, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. IV, p. 381. — (3) Extrait de Pherne de prairie, par MULDER, *id.*, 2^e série, t. VII, p. 61. — (4) C. des feuilles de syringa, *id.* — (5) (6) C. de palmier, par BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 22. — (7) (8) Cire de Liège, par DOPPING, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.

CIRE VÉGÉTALE.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	80,60	80,74	80,28
Hydrogène.....	43,13	43,49	43,20
Oxygène.....	6,27	5,80	6,52
	400,00	400,00	400,00

(1) (2) C. de Chine, par LEVY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 550. — (3) C. de Quindin, par TESCHEMÄCHER, *id.*, 1847, p. 551.

CIRE VÉGÉTALE. $C^{40}H^{52}O^{10}$.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	69,17	68,89	69,67
Hydrogène.....	8,94	9,42	8,94
Oxygène.....	24,92	24,99	24,39
	400,00	400,00	400,00

(1) Cire du pommier. — (2) Cire des baies du sorbier. — (3) Calculé.

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

CIRE FOSSILE. Voy. OZOCKÉRITE.

CITINET (cytinus hypocystis). Suc.

Matière colorante soluble dans l'eau et l'alcool.

Matière colorante soluble seulement dans l'eau.

Matière soluble dans l'eau et l'esprit-de-vin, et qui précipite la colle forte.

Matière soluble seulement dans l'eau, et qui précipite la colle forte.

Acide gallique.

Matière analogue à l'ulmine.

(PELLETIER, *Journ. de Ph.*, t. LXXXIV, p. 344.)

CITRACONATE D'AMMONIAQUE

anhydre. $C^{10}AzH^{17}O^6$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	47,23	47,90	764,28	46,92
Hydrog.	5,74	5,42	87,35	5,36
Azote.	44,60	44,60	477,04	40,88
Oxygène	35,43	35,08	600,00	36,84
	400,00	400,00	4628,67	400,00

(GRASSO.)

CITRACONATE D'AMMONIAQUE cristallisé, hydraté. $C^{10}AzH^{17}O^6,3HO$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	44,01	764,28	39,55	
Hydrogène.....	6,12	412,34	5,81	
Azote.....	9,46	477,04	9,46	
Oxygène.....	43,74	800,00	45,48	
	400,00	4853,63	400,00	

(GRASSO.)

CITRACONATE D'ARGENT.

$AgO, C^5H^7O^5$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	46,99	382,17	47,65	
Hydrogène....	4,47	24,95	4,45	
Oxygène.....	44,84	300,00	43,96	
Oxyde d'argent.	66,70	1454,64	67,24	
	400,00	2158,73	400,00	

(GRASSO.)

CITRACONATE DE BARYTE.

$BaO, C^5H^7O^5$.

Baryte.....	956,88	36,86	
Acide.....	1444,24	55,74	
Eau.....	442,48	3,70	
Eau de cristallisation..	442,48	3,70	
	2596,08	400,00	

(GRASSO.)

CITRACONATE DE CHAUX séché à l'air.

Chaux.....	365,02	46,37	
Acide.....	1444,24	63,44	
Eau basique.....	442,48	5,04	
Eau de cristallisation..	337,44	15,45	
	2229,48	400,00	

CITRACONATE DE CHAUX séché à 400°.

Chaux.....	365,02	47,22	
Acide.....	1444,24	66,84	
Eau basique.....	442,48	5,34	
Eau de cristallisation..	224,96	10,66	
	2416,70	400,00	

CITRACONATE DE CHAUX séché à 420°.

Chaux.....	365,02	49,29	
Acide.....	1444,24	74,75	
Eau basique.....	442,48	5,96	
	1894,74	400,00	

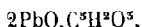
(GRASSO.)

CITRACONATE DE PLOMB.

CITRACONATE NEUTRE. $PbO, C^5H^7O^5, 2HO$.

	Tr.		Calc.	
Oxyde de plomb	59,66	1394,50	59,89	
Acide.....	34,07	707,42	30,45	
Eau.....	9,27	224,96	9,66	
	400,00	2326,58	400,00	

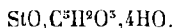
CITRACONATE DE PLOMB BASIQUE.



	Calc.	Tr.	
Oxyde de plomb	2789,00	79,77	79,48
Acide.....	707,12	20,23	20,52
	3496,12	400,90	400,00

(GRASSO.)

CITRACONATE DE STRONTIANE.



Strontiane.....	647,29	25,77	
Acide.....	1414,24	57,80	
Eau basique.....	412,48	4,47	
Eau de cristallisation...	337,44	11,96	
	2514,45	400,00	

(GRASSO, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 333.)CITRATE D'ARGENT. $\text{C}^{12}\text{H}^8\text{O}^{11}, 3\text{AgO}.$

	Tr.		Calc.	
Carbone	13,940	43,99	917,220	44,254
Hydrog.	0,979	0,98	62,397	0,969
Oxygène	14,421	17,37	4100,000	17,095
Ox.d'arg.	67,660	67,66	4354,800	67,682
	97,000	400,00	6434,417	400,000

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 12.)

CITRATE D'ARGENT.

	Tr.		Moyenne.
Carbone.....	44,0	44,1	44,05
Hydrogène.....	4,1	4,0	4,05
Argent.....	62,6	62,7	62,65
Oxygène.....	»	»	22,25
			400,00

(DUMAS et PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. V, p. 361.)

CITRATE DE BARYTE.

Acide citrique.....	731,08	38,22
Baryte.....	956,88	50,00
Eau.....	225,00	11,78
	4912,96	400,00

CITRATE DE CHAUX.

Acide citrique.....	731,08	60,93
Chaux.....	356,02	29,70
Eau.....	112,50	9,37
	4199,60	400,00

CITRATE DE CUIVRE.

Acide citrique.....	2193,24	52,52
Oxyde de cuivre.....	1982,80	47,48
	4176,04	400,00

CITRATES DE MERCURE.

CITRATE DE PROTOXYDE. $\text{Hg}^2\text{O}, 3\text{Cl}, 2\text{HO}.$

	Tr.	Calc.
Base.....	50,89	52,13
Acide.....	49,11	47,87
	400,00	400,00

(BURCKARDT.)

CITRATE DE BIOXYDE. $\text{HgO}, 3\text{Cl} + 2\text{HO}.$

	Tr.	Calc.
Base.....	35,86	36,10
Acide.....	64,14	63,90
	400,00	400,00

(BURCKARDT, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. III, p. 187.)

CITRATE DE PLOMB.

Acide citrique.....	731,08	34,50
Oxyde de plomb.....	1394,50	65,60
	2425,58	400,00

CITRATE DE PLOMB.

Base.....	67,00	67,70
Carbone.....	44,00	43,18
Hydrogène.....	4,00	4,22
Oxygène.....	47,00	47,90
	400,00	400,00

(LEVOL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVII, p. 507.)CITRATE DE POTASSE ET D'ANTI-MOINE. $\text{C}^2\text{H}^{10}\text{O}^{27}, 3\text{KO}, \text{SbO}^3.$

	Calc.	Tr.
Carbone.....	21,82	21,700
Hydrogène.....	2,24	2,348
Oxygène.....	32,13	32,250
Potasse.....	21,05	21,060
Oxyde d'antimoine.....	22,76	22,692
	400,00	400,020

(THAULOW, *Répert. de Ch.*, 2e série, t. I, p. 75.)

CITRATE DE SOUDE.

Acide citrique.....	731,08	59,21
Soude.....	390,90	31,68
Eau.....	112,50	9,11
	4234,48	400,00

CITRÈNE. $\text{C}^5\text{H}^4.$

	Calc.		Tr.
Carbone.....	191,3	88,44	88,32
Hydrogène.....	25,0	41,56	41,77
	216,3	400,00	400,09

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 408.)

CITRICATE D'AMMONIAQUE.

	(1)	(2)
Ammoniaque.....	44,565	40,303
Acide.....	76,490	67,879
Eau.....	42,245	24,848
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(1) 1^{er} Hydrate. — (2) 2^e Hydrate.

(BAUP.)

CITRICATE D'ARGENT.

Oxyde argentique.....	67,442
Acide.....	<u>32,558</u>
	400,000

(BAUP.)

CITRICATE DE BARYTE.

Baryte.....	36,893
Acide.....	54,369
Eau.....	<u>8,738</u>
	400,000

(BAUP.)

CITRICATE DE CHAUX.

	(1)	(2)
Chaux.....	30,407	46,767
Acide.....	60,216	67,066
Eau.....	9,677	46,467
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(1) Sel neutre. — (2) Bisel.

(BAUP.)

CITRICATE PLOMBIQUE.

Oxyde de plomb.....	63,277
Acide.....	31,638
Eau.....	<u>5,085</u>
	400,000

(BAUP, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 168.)**CITRINE. Voy. QUARTZ HYALIN.****CITRONS. Cendres.**

Potasse.....	33,89
Soude.....	3,56
Chaux.....	42,87
Magnésie.....	8,67
Oxyde ferrique.....	0,24
Acide phosphorique.....	34,84
Acide sulfurique.....	3,30
Chlorure sodique.....	2,34
Silice.....	<u>0,35</u>
	400,00

(SOUCRAY, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 78.)**CITROPTENE. C²H²O.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	55,02	55,02
Hydrogène.....	9,46	8,98
Oxygène.....	<u>35,52</u>	<u>36,00</u>
	400,00	400,00

(OHME, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841.)**CIVETTE.**

Ammoniaque
 Elaine et stéarine.
 Mucus.
 Résine.
 Huile volatile.
 Matière colorante jaune.
 Sous-carbonate et sulfate de potasse.
 Sous-phosphate de chaux et oxyde de fer.

(BOUSTRON-CHARLARD, *J. de Pharm.*, t. X, p. 536.)**CLAUSTHALIE. V. PLOMB SÉLÉNIÉ.****CLEAVELANDITE. V. ALBITE.****CLINTONITE. V. SEYBERTITE.****CLITONITE. V. PRENNITE.****CLUTHALITE. Voy. MÉSOTYPE.****CLOUS DE GIROFLE. (Eugenia cario-phyllata.)**

Huile volatile.....	48
Résine insipide.....	6
Tannin particulier.....	43
Matière extractive peu soluble avec un peu de tannin.....	4
Gomme.....	13
Fibre ligneuse.....	28
Eau.....	<u>48</u>
	400

(TROMSDORF, *Journ. de Pharm.*, t. XVIII.)**CLOUS DE GIROFLE.**

Une livre de clous de girofle de Bourbon distillés après les avoir triturés et laissés macérer dans 46 livres d'eau, a donné 2 onces 2 gros d'huile essentielle.

Une livre de clous de girofle des Moluques en a fourni par le même procédé 2 onces 4 gros 24 grains.

(FORCROX, *Ann. de Ch.*, t. VII, p. 22.)**CNICINE. C²³H¹⁸O¹⁰.**

Carbone.....	62,9
Hydrogène.....	6,9
Oxygène.....	<u>30,2</u>
	400,0

(T. de Ch. organ. de Liebig, t. III, p. 500.)

20

COBALT. Co.Éqt. 368,99. D^o 8,54. F^o à 130° de Wedgw.

COBALT. Genre minéralogique; voy. les espèces: COBALT SULFURÉ; COBALT ARSÉNICAL; COBALT GRIS; COBALT OXYDÉ NOIR; COBALT ARSÉNIATÉ; COBALT SULFATÉ.

COBALT ARSÉNIATÉ.

Syn. *Erythrine*; *arsénite de cobalt*; *rhodoïse*; *lavendulan*; *rosélite*.

	(1)	(2)
Protoxyde de cobalt....	36,520	33,420
Id. de fer.....	4,014	4,010
Acide arsénique.....	38,430	38,298
Eau.....	23,103	24,184
Oxyde de nickel.....	tr.	»
	<u>99,064</u>	<u>99,912</u>

(1) C. de la mine de Wolfgang-Masson, près Schneeberg. — (2) C. de la mine de Rappold, près Schneeberg.

(KERSTEN.)

COBALT ARSÉNIATÉ de Marcus Rœhling près Annaberg.

Acide arsénieux libre.....	50,40	48,40
— arsénique.....	49,40	20,00
Protoxyde de cobalt.....	46,60	48,30
— de fer.....	2,40	4,40
Eau.....	41,90	42,43
Ox. de nickel et acide sulfur.	tr.	tr.
	<u>99,80</u>	<u>99,63</u>

(KERSTEN.)

COBALT ARSÉNIATÉ de la mine de Daniel, à Schneeberg.

Protoxyde de cobalt.....	29,49
Chaux.....	8,00
Acide arsénique.....	38,40
Eau.....	23,90
	<u>99,49</u>

(KERSTEN, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 571.)**COBALT ARSÉNICAL.**Syn. *Speiscobalt*; *smaltine*.

Arsenic.....	65,75
Cobalt.....	28,00
Oxyde de fer et de manganèse.....	6,25
	<u>100,00</u>

(JOHN, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 559.)**COBALT ARSÉNICAL.**

	(1)	(2)	(3)
Arsenic.....	74,22	69,459	68,50
Cobalt.....	20,34	23,440	9,60
Fer.....	3,44	4,945	9,70
Cuivre.....	0,46	»	»
Silice.....	»	»	4,00
Soufre.....	0,89	0,900	7,00
	<u>98,99</u>	<u>98,444</u>	<u>95,80</u>

(1) Cobalt arsénical de Riechelsdorf, par SYRO-MEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VIII, p. 80. — (2) C. de Tunaberg, par VARRENTRAPP, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 44. — (3) C. de Biéber, par LAUCIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXXV.

COBALT ARSÉNICAL.

	(1)	(2)	(3)
Cobalt.....	50,00	35	44,0
Fer.....	48,34	2	»
Arsenic.....	23,33	55	55,5
Terre insoluble....	5,00	»	»
Soufre.....	3,33	8	0,5
	<u>400,00</u>	<u>400</u>	<u>400,0</u>

	(4)	(5)	(6)
Cobalt.....	37,7	53,71	34,35
Fer.....	5,7	40,05	23,15
Cuivre.....	»	0,86	8,90
Arsenic.....	49,0	36,02	35,20
Soufre.....	6,5	0,16	0,50
	<u>98,9</u>	<u>400,80</u>	<u>99,40</u>

(1) C. de Norwège, par LEFEBVRE, *J. des Mines*, fructidor an III, p. 60. — (2) C. de Tunaberg, par SAGE, *El. de Ch. de CHAPTAL*, t. II, p. 210. — (3) *Id.*, par KLAPROTH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VIII, p. 82. — (4) *Id.*, par TASSAERT, *id.* — (5) C. de Modum (Norwège), par SCHEKER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1842. — (6) *Id.*, par FRANCIS.

COBALT BISMUTHIFÈRE.

	(1)	(2)
Arsenic.....	77,9602	0,299
Cobalt.....	9,8866	0,043
Fer.....	4,7695	0,044
Bismuth.....	3,8866	0,245
Cuivre.....	4,3030	0,045
Nickel.....	4,4063	0,362
Soufre.....	4,0460	0,069
	<u>99,9282</u>	<u>0,984</u>

(1) C., par KERSTEN, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 565. — (2) C. de l'Erzgebirge (Bohême), par AUTHON, *Journ. d'Erdmann*, 1836.

COBALT GRIS.Syn. : *Cobalt éclatant; cobaltine; danaïte.*

	(1)	(2)	(3)
Fer.	39,94	3,23	0,2654
Cobalt.	4,75	33,40	0,0834
Soufre.	47,78	20,08	0,1757
Arsenic.	47,45	43,47	0,4755
	409,89	99,88	0,9997

(1) C., par WOHLER, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 564. — (2) C., par STROMAYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 81. — (3) C. de Skutterod, par SCHNEKER, *Ann. de Pogg.*, t. XLII, p. 546.

COBALT GRIS. DANAÏTE.

Soufre.	47,84	»
Arsenic.	44,44	»
Fer.	32,94	»
Cobalt.	6,45	»
Gangue.	4,04	»
Perte.	0,32	»
Biarсениère de fer.	»	57,43
Sulfure de fer.	»	29,66
Bisulfure de cobalt.	»	43,05
	400,00	99,84

(*T. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 563.)

COBALT OYDE NOIR.Syn. : *Peroxyde de cobalt.*

Peroxyde de cobalt.	32,03
— de manganèse.	31,24
Oxygène.	6,78
Eau.	22,90
	92,92

(DOEBERNEUR, *T. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 566.)

COBALT de Rengendorf en Lusace.

Silice.	0,248
Alumine.	0,204
Oxyde de cobalt.	0,194
— de manganèse.	0,160
— de cuivre.	0,002
Eau.	0,170
	0,978

(GOSSEL, *C. R.*, t. II.)

COBALT de Kamsdorff.

Oxyde manganoux.	40,05
Oxyde cobalteux.	49,45
Oxyde cuivrique.	4,35
Oxyde ferrique.	4,56
Baryte.	0,59
Potasse.	0,37
Oxygène.	9,47
Eau.	24,24

(BOETTGER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

COBALT SULFATÉ.Syn. : *Kobalt vitriol; rhodalose.*

	(1)	(2)	(3)
Magnésie.	»	»	0,0386
Acide sulfurique.	30,2	49,74	0,2983
Oxyde de cobalt.	28,7	38,74	0,4994
Oxyde de fer.	0,9	»	»
Eau.	41,2	44,55	0,4605
	404,0	400,00	0,9965

(1) C. de Bièber, par BEUDANT, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 578. — (2) C., par KOPP, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 59. — (3) C., par WENKELLEICH, *Ann. de Pharm.*, t. XIII, p. 252.

COBALT SULFURÉ.Syn. : *Koboldine.*

	(1)	(2)	(3)
Arsenic.	»	»	0,7784
Cobalt.	53,35	43,20	0,2004
Cuivre.	0,97	44,40	traces.
Fer.	2,30	3,53	0,0451
Soufre.	42,25	38,50	0,0069
Gangue.	»	0,33	»
	98,87	99,96	4,0005

(1) C. de Musen, par VERNEKINCK, *Ann. des Mines*, 1827, p. 280. — (2) C. de Riddarhyttan, par HISINGER, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 332. — (3) C. de Skutterod, par SCHNEKER, *Ann. de Pogg.*, t. IV, p. 546.

COBALT SULFURÉ. Minerai de cobalt.

Sulfure de cobalt.	90,78
Sulfure de fer.	9,22
	400,00

(MIDDLETON, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 213.)

COBALT SULFURÉ. Minerai de cobalt de l'usine de Philippshoffnung, près de Siègen.

Soufre.	23,93
Arsenic.	37,43
Cobalt.	24,70
Fer.	13,36
Matière insoluble et perte.	4,86

(SCHNABEL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 159.)

COBALTINE. Voy. COBALT GRIS.**COBALTOCYANURE DE POTASSIUM. Voy. CYANURE DE COBALT ET DE POTASSIUM.****COCCOLITE. Voy. PYROXÈNE.**

COCHENILLE.

- Carmine.
- Matière animale particulière.
- Stéarine.
- Oléine.
- Acide odorant.
- Phosphate de chaux.
- Carbonate de chaux.
- Hydrochlorate de potasse.
- Phosphate de potasse.
- Potasse unie à un acide organique.

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 277.)

COCHENILLE.

- Corps gras analogue à la cire. »
- Matière colorante avec de l'eau. 50,0
- Gélatine. 10,5
- Mucussoluble seulement dans la potasse 44,0
- Parties membraneuses. 44,0
- Hydrochlorate de potasse et d'ammoniaque, potasse, chaux et fer unis à de l'acide phosphorique. 4,5

(JOHN, *Écrits ch.*, t. IV, p. 210.)

COCHENILLE.

- Carbone. 50,75
- Hydrogène. 5,84
- Oxygène. 36,53
- Azote. 6,94
- 400,00

(URV, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385.)

COCHLÉARIA. Suc épaisi de la plante.

- Matière extractive, douce, brune, soluble seulement dans l'esprit-de-vin à chaux, précipitable par le tannin 48,33
- Matière insoluble dans l'esprit-de-vin à chaux, précipitable par le tannin 32,00
- Sel végétal à base de potasse. 6,67
- Sel végétal à base de chaux. 8,67
- Hydrochlorate et sulfate de potasse avec perte. 5,00
- 400,67

COCHLÉARIA. Partie herbacée.

- Huile volatile.
- Chlorophylle.
- Fibre ligneuse.
- Albumine.

(BRACONNOT, *J. de Ph.*, t. LXXXIV, p. 278.)

COCKLE. Voy. TOURMALINE.

COCO. Liqueur intérieure.

- Sucre de manne. 3,825
- Albumine. 0,750
- Gomme. 0,250
- Eau. 95,000
- 99,825

Coco. Partie mangeable.

- Albumine. 7,685
- Huile dont la stéarine cristallise. . . 71,688
- Gomme. 5,588
- Sucre de manne. 1,595
- Colorant jaune. 0,225
- Fibrine. 44,950
- 404,734

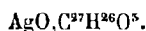
(BIZIO, *T. de Ch. de Berzelius.*)

Coco.

- Enveloppe fibreuse. 0,49
- Coque dure. 0,24
- Pulpe de coco. 0,36
- Eau qui se trouve dans l'intérieur du fruit. 0,30
- 4,36

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

COCOSTÉARATE D'ARGENT.



	Calc.		Tr.
Oxyde d'argent	4451,61	55,06	35,24
Acide.	2688,24	64,94	64,79
	4139,82	100,00	100,00

	Calc.		Tr.	
Carbone.	2063,74	49,83	49,26	50,08
Hydrogène	324,16	7,84	8,26	8,08
Oxygène.	300,00	7,27	7,27	7,04
Ox. d'arg.	4451,61	35,06	35,24	34,80
	4439,51	100,00	100,00	100,00

(BROMEIS.)

COCOSTÉARATE D'ARGENT. $C^{50}H^{54}O^5, AgO.$

	Tr.	Calc.
Carbone.	54,54	54,94
Hydrogène.	8,86	8,78
Oxygène.	6,76	6,23
Oxyde d'argent.	29,87	30,05
	100,00	100,00

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

COCOSTÉARATE DE SOUDE.

	Calc.		Tr.
Soude.	390,89	42,70	42,74
Acide.	2688,24	87,30	87,29
	3079,40	100,00	100,00

(BROMEIS, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 347.)

COCOSTÉARINE. C³⁸H⁵⁶O⁴.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	76,84	77,24
Hydrogène.....	12,19	12,04
Oxygène.....	11,00	10,72
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(FRANCIS, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1844.)**CODÉINE. C³⁵H⁵⁸AzO¹⁰.**

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	71,339	72,846	72,660
Azote.....	5,353	5,231	5,259
Hydrogène... ..	7,585	7,148	7,225
Oxygène....	15,723	14,775	14,856
	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>

	(d)	(e)
Carbone.....	67,77	67,87
Azote.....	»	»
Hydrogène.....	7,59	7,33
Oxygène.....	»	»

(a) ROMQUET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 265.
(b) (c) COUERBK, *id.*, t. XIX, p. 159. — (d) (e) GERHARDT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 205.**CODÉINE. Autre formule. C³⁵H⁵⁰AzO⁸.**

	Tr.		Calc.	
Hydrog.	7,19	7,23	249,6	6,93
Carb. . .	74,32	73,94	2675,3	74,27
Azote. .	4,89	4,89	177,0	4,92
Oxygène	13,60	13,94	500,0	13,88
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>3604,9</u>	<u>100,00</u>

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 126.)**COINGS. Cendres.**

Potasse.....	27,09
Soude.....	3,01
Chaux.....	7,69
Magnésie.....	43,01
Oxyde ferrique.....	4,19
Acide phosphorique.....	42,02
Acide sulfurique.....	2,67
Chlorure sodique.....	2,57
Silice.....	0,75
	<u>100,00</u>

(SOECHONG, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 78.)**COINGS. Mucilage.**

Carbone.....	45,43	45,93
Hydrogène.....	5,12	5,23
Oxygène.....	49,45	48,84
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(MULDER, *Répert. de Ch.*, 2^e série, t. I, p. 147.)**COKE.**

L'hect. de coke en morceaux pèse 40 à 45 k.
La voie ou 45 hect. (Paris) *id.* 645
Le mètre cube..... *id.* 470

1 partie de charbon de bois équivaut en pouvoir calorifique à 1,25 ou 1,50 de coke en poids, et environ à 0,5 partie en volume.

Composition de quelques variétés de coke préparé en grand.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbon.....	85,8	82,4	82,0	75,0
Cendres.....	11,5	13,8	15,0	21,5
Mat. volatiles.	2,7	3,8	3,0	3,5
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

	(5)	(6)	(7)
Charbon.....	74,5	64,0	59,0
Cendres.....	23,5	28,0	23,0
Matières volatiles....	5,0	8,0	18,0
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

(1) C. de la Garre, houille de Saint-Étienne. — (2) C. de Bessèges (Aveyron). — (3) C. de Le Treuil (Saint-Étienne). — (4) C. de Rive-de-Gier. — (5) C. de Durban (Aude). — (6) C. de Montmartre (Paris). — (7) C. du Luxembourg (Paris).

(Tr. des Essais de Berthier, t. I, p. 349.)

COKE.

Gaz azote.....	68,72
— oxyde carbonique.....	44,02
— acide carbonique.....	43,40
— hydrogène.....	4,12
— carbure d'hydrogène.....	2,91
— acide sulfureux.....	3,43
	<u>100,00</u>

(KRISTEN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841.)**COKE. Proportion des cendres sur 100 parties.****Coke d'Angleterre.**

Iron-Brigde... 4,30	C. blanche légère.
Dudley..... 6,32	C. rouge un peu jaunâtre.
Mertyr-Tilwill. 7,13	C. légère rougeâtre.
Ecosse..... 6,78	Id.
Cool-Brook-Dal. 7,10	C. grise.
Puant..... 7,70	C. un peu rougeâtre.

Coks de Saint-Étienne.

Puits Saint-Henri... 22,35	C. grise.
— du Fils..... 23,90	Id.
— Robert, bon menu 4,64	Id.

Puits des Planches .	11,30	C. un peu rougeâtre.
— Carrode.....	5,90	Id.
— de la Grande-Fendue.....	8,90	Id.
— de la Petite-Fendue.....	39,80	Id.

Coke de Rive-de-Gier.

Puits de la Grande-Croix	4,70	C. grise un peu rougeâtre.
— St-Mathieu.....	6,20	Id.
— des Combes.....	6,20	C. grise moins foncée.
— de la Monge....	4,64	C. grise.

(H. GAULTIER.)

Voy. HOUILLE.

COKE. Composition des cendres sur 100 part. C. d'Angleterre.

	(1)	(2)	(3)
Sulfure calcique..	42,55	8,64	4,56
Silice.....	42,40	35,40	41,60
Alumine.....	34,40	30,40	35,44
Carbonate calciq..	4,80	6,48	6,46
Carbon. magnésiq.	0,40	»	4,08
Oxyde ferrique...	5,28	48,68	10,80
Oxyde manganiqu.	trace.	trace.	trace.
	99,53	99,60	99,94

(1) Iron Bridge. — (2) Dudley. — (3) Mertyr-Tilwill.

COKE de Saint-Étienne.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Sulf. calciq.	2,40	2,40	4,90	5,60
Silice.....	73,20	54,90	56,50	44,50
Alumine....	44,40	37,00	23,00	34,34
Carb. calciq.	0,80	3,20	0,40	7,00
— magnésiq.	0,70	»	0,76	0,50
Oxyde ferriq.	7,98	2,30	44,38	7,48
— manganiqu.	trace.	trace.	trace.	trace.
	99,48	99,80	99,94	99,42

	(5)	(6)	(7)
Sulfure calcique..	2,20	3,60	3,50
Silice.....	50,00	43,50	58,20
Alumine.....	33,00	36,20	34,00
Carbone calcique.	4,40	6,20	0,30
Carb. magnésique	0,70	0,50	0,30
Oxyde ferrique...	43,28	9,42	3,32
Oxyde manganiqu.	trace.	trace.	trace.
	99,58	99,42	99,62

(1) Puits Saint-Henri. — (2) Puits du fils. — (3) Puits de Carrode. — (4) Puits Robert, b.n menu. — (5) Puits dessus. — (6) Puits des planches. — (7) Puits de la grande tendue.

COKE de Rive-de-Gier.

	(1)	(2)	(3)
Sulfure calcique..	3,20	8,70	4,90
Silice.....	55,00	36,30	55,00
Alumine.....	49,80	41,00	22,24
Carbon. calcique..	8,80	24,20	5,50
Carb. magnésique.	»	»	8,80
Oxyde ferrique...	43,00	49,06	3,32
Oxyde manganiqu.	trace.	trace.	trace.
	99,80	99,26	99,76

(1) Puits de la grande Croix. — (2) Puits des Combes. — (3) Puits de Saint-Mathieu.

(H. GAULTIER, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 157.)

COLCHIQUE (racine).

- Élaïne.
- Stéarine.
- Acide volatil.
- Gallate acide de vévatrine.
- Matière colorante jaune.
- Gomme.
- Amidon.
- Inuline en abondance.
- Ligneux.

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 82.)

COLCHIQUE.

	(1)		
	onces.	drach.	gr.
Amidon.....	4	4	33
Sucre cristallisé.....	»	»	34
Matière extractive douceâtre un peu amère.....	»	7	34
Apothème.....	»	4	40
Résine molle mêlée de graisse.....	»	»	3
Matière extractive extraite par la potasse.....	»	»	47
Mucilage végétal analogue à la gomme adragant (pectine).....	»	4	2
Fibre végétale.....	»	2	88
Eau.....	42	7	44
Perte.....	»	»	8

(1) Racine récoltée en mai.

	(2)		
	onces.	drach.	gr.
Amidon.....	4	4	57,0
Sucre cristallisé.....	»	»	9,0
Sucre incristallisable.....	»	3	28,5
Extrait amer.....	»	2	47,0
Apothème.....	»	»	40,0
Résine molle mêlée de graisse.....	»	»	4,5
Matière extractive extraite par la potasse.....	»	»	39,5
Mucilage végétal analogue			

(2) Racine récoltée en septembre.

à la gomme adragant (pectine).....	»	2	7,0
Fibre végétale.....	»	2	4,0
Eau.....	42	6	48,0
Perte.....	»	»	15,5

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

COLLYRE SEC AMMONIACAL. Voyez
POUDRE DE LEAYSON.

COLLYRITE. $3Al^2O^3, SiO^3 + 5HO.$

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	492,60	43,44	24,2	233
Alumine... ..	643,33	42,46	34,5	428
Eau.....	675,00	44,40	44,3	337
	4510,93	400,00	400,0	998
	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	44,0	45,0	7,90	40,50
Alumine... ..	45,0	45,5	42,75	42,50
Eau.....	42,0	40,5	48,55	46,75
Peroxyde de fer.....	»	»	0,80	0,25
	404,0	404,0	400,00	400,00

(3) C., par ANTHON, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 249. — (4) C., par KERSTEN, *Journ. de Schw.*, 1832. — (5) C. de Schennitz, par KLAPROTH, *T. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 270. — (6) C. d'Esquerre, par BERTHIER, *id.* — (7, 8) Scarbroite par WERNER, *id.*

COLOMBINE.

Carbone.....	66,36
Hydrogène.....	6,47
Oxygène.....	27,47
	400,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 182.)

COLOMBITE.

	(1)	(2)
Acide métallique....	78,599	80,47
Protoxyde de fer....	42,764	8,50
— de mangan.	»	6,09
Yttria.....	4,483	2,00
Magnésie.....	0,044	2,44
Chaux.....	0,753	»
Bioxyde d'urane....	0,564	Protoxyde 0,50
— de cuivre.....	0,004	»

(1) C. de Sibérie, par BROMEIS, *Ann. de Millon et Reiset*, 1848, p. 149. — (2) C. des monts Ilmen, par HERMANN, *id.* 1849, p. 233.

COLOMBO. Racine.

Substance amère combinée avec une matière colorante jaune, résineuse.	42,2
Matière colorante, résineuse, plus pure.	5,0
A reporter.....	47,2

	Report.....	47,2
Cire.....		4,2
Gomme.....		4,7
Amidon.....		25,0
Pectine.....		47,4
Fibre végétale.....		12,6
Eau, sels et perte.....		42,9
		400,0

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

COLOPHANE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone 75,944	82,5	77,402	73,60	
Oxygène. 43,338	45,2	43,047	43,50	
Hydrog. 40,748	40,4	9,554	42,90	
	400,000	408,4	400,000	400,00

(1) C. par GAY-LUSSAC et THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 60. — *Id.*, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 294. — (2) Térébenthine, par HOUTON-LABILLARDIÈRE, *Ch. org. de Gmelin*, p. 289. — (3) C. par SAUSSURE, *T. de Ch. de Berzelius.* — (4) C. par URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 384.

Voy. ACIDE SYLVIQUE, ACIDE PICRIQUE.

COLOPHÈNE. $H^{16}C^{20}.$

	Tr.	Calc.
Hydrogène.....	44,52	44,67
Carbone.....	88,38	88,48
		400,0

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 69.)

COLOPHONITE. Voy. GRENAT.

COLOQUINTE. (CUCUMIS COLOCYNTHIS.)

Huile amère grasse.....	4,2
Résidu insoluble dans l'éther.....	43,2
Principe amer de coloquinte.....	44,4
Matière extractive un peu amère.....	40,0
»	»
Gomme ordinaire.....	9,5
Bassorine.....	3,0
Fibre ligneuse.....	49,2
Matière extractive extraite par la po- tasse.....	47,0
Phyteamacolle.....	0,6
Phosphate de chaux.....	2,7
Phosphate de magnésie.....	3,0
Eau.....	5,0
Excès.....	4,8

(MEISSNER, *Nouv. Journ. de Trommsdorf*, t. II, p. 122.)

COLOQUINTE.

Résine	4,3
Résine mêlée du principe amer de la coloquinte	44,4
Gelée végétale particulière (bassorin)	18,6
Matière animale	21,4
Acétate de potasse	7,2
Sel déliquescent à base de potasse, insoluble dans l'esprit-de-vin	7,4
	<hr/>
	400,0

(BRACONNOT, *J. de Pharm.*, t. LXXXIV, p. 337.)

COLORADOS. Voy. MINÉRAI D'ARGENT.

COLOSTRUM.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Albumine coagul. par la chaleur ..	15,07	15,1	11,60	24,5
Caséine	2,00	»	0,80	3,0
Beurre	2,60	2,6	0,56	5,2
Sucre de lait ..	traces.	3,6	4,30	3,2
Eau	80,38	78,4	82,74	64,1
Sels	»	0,3	»	»
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,05	400,0	400,00	400,0

(1) C. de vache, par CHEVALIER et HENRI. — (2) *Id.* par BOUSSINGAULT. — (3) C. d'ânesse, par SIMON. — (4) C. de chèvre, *id.*

COLOSTRUM de chienne.

Caséum	17,40	14,60
Beurre	16,20	13,30
Substances extractives ..	2,90	3,00
Sels	1,40	1,48
Eau	65,74	68,20
	<hr/>	<hr/>
	403,64	400,58

(SIMON, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 249.)

COLOSTRUM d'ânesse.

	(1)	(2)
Eau	737,0	844,0
Matières grasses	8,0	8,5
Caséine	28,9	25,0
Albumine	198,3	123,9
Matière extractives, traces de sucre et sels	13,4	28,6

(1) Quinze jours avant le part environ. — (2) Huit jours après la première analyse.

COLOSTRUM de femme.

	(1)	(2)
Eau	828,0	887,6
Matières grasses	50,0	25,3
Caséine	40,0	34,3
Sucre de lait	70,0	48,2
Cendres	3,1	2,3

(1) Immédiatement après l'accouchement. — (2) Lait normal de la même femme. (SIMON.)

COLUMBITE.

Acides tantalique, niobique, ilménique ..	80,47
Protoxyde de fer	8,50
— de manganèse	6,09
Magnésie	2,44
Yttria	2,00
Protoxyde d'urane	0,50
	<hr/>
	400,00

(HERMANN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 266.)

Voy. BALÉRIINE et TANTALITE.

COLUMBIUM. Voy. TANTALE.

COLZA. Paille.

Substances solubles dans l'eau ..	44,800
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique	29,800
Matières soluble dans l'alcool (cire, résine et chlorophylle)	0,500
Fibre végétale	54,900
	<hr/>
	400,000

COLZA. Cendres de paille : sur 400 parties.

Potasse	0,883
Soude	0,550
Chaux	0,810
Magnésie	0,120
Fer, manganèse et alumine	0,090
Acide phosphorique	0,382
— sulfurique	0,547
Chlore	0,440
Silice	0,080
	<hr/>
	3,872

(SPRENGEL, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 196.)

COLZA. Cendres de colza.

	(1)	(2)
Potasse	25,18	8,13
Soude	»	19,82
Chaux	12,91	20,05
Magnésie	11,39	2,56
Sesquioxyde de fer	0,62	
Acide phosphorique	15,95	4,76
— sulfurique	0,53	7,60
— carbonique	2,20	16,34
— hydrochlorique	0,11	19,93
Silice	1,11	0,84
	<hr/>	<hr/>
	400,00	400,00

(1) Graine. — (2) Paille.

(RAMMELSBERG, *Ann.* de Millon et Reiset, 1848, p. 376.)

COLZA. Soufre des graines cultivées de colza.

Cendres.....	4,03
Potasse.....	22,70
Phosphate de sesquioxyde de fer...	2,25
Chaux.....	44,65
Magnésia.....	42,03
Acide sulfurique.....	0,89
— phosphorique.....	47,57

(ERDMANN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 381.)

COMBUSTIBLES DIVERS. Voy. Bois; CHARBON; HOUILLE; LIGNITES; ANTHRACITES; TOURBES.

COMBUSTIBLES. Matière combustible particulière de la Prusse orientale.

	Pouces cubes.
Acide carbonique.....	430,0
Hydrogène carboné.....	320,0
Huile empyreumatique.....	90,0
Carbonate d'ammoniaque.....	26,5
Eau.....	385,5

Le résidu a fourni :

	Grains.
Carbone.....	228,0
Silice.....	45,5
Oxyde de fer.....	44,5
Alumine.....	6,0
Phosphate de chaux.....	44,0
Sulfate de chaux.....	3,0

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. V, p. 192.)

COMBUSTIBLES.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.	86,86	76,87	93,04	64,20
Hydrog.	5,00	4,99	0,26	5,17
Oxygène.	7,36	44,99	4,61	21,28
Cendres.	0,78	6,45	5,09	42,35
Eau....	0,99	0,85	»	24,25
	(5)	(6)	(7)	(8)
Carbone.	55,59	54,54	50,43	50,36
Hydrog.	4,16	4,69	5,36	4,20
Oxygène.	49,06	33,90	35,24	34,27
Cendres.	21,19	9,87	9,37	44,47
Eau....	40,97	45,74	24,68	48,45
	(9)	(10)	(11)	(12)
Carbone.	53,69	55,04	48,89	46,48
Hydrog.	4,84	4,63	6,49	5,74
Oxygène.	34,73	34,44	43,93	46,84
Cendres.	9,74	8,92	0,99	4,30
Eau....	46,42	48,89	43,44	44,40

(1) Humricks coal. — (2) Hawthorn hartly coal. — (3) Coak de Humricks. — (4) Lignite de Schoenfeld de Bohême. — (5) *Id.* de Plauen. — (6) Tourbe de Buchfeld et de Neulangen, 1^{re} qualité. — (7) *Id.* 2^e qualité. — (8) Tourbe de Flatow, 1^{re} qualité. — (9) *Id.* de Linum, 2^e qualité. — (10) *Id.*, 3^e qualité. — (11) Bois de bouleau. — (12) Bois de hêtre, 1^{re} qualité.

COMBUSTIBLES. Combustibles minéraux de la Russie.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	93,785	90,59	72,22	74,47
Hydrog.	4,732	2,84	4,27	4,97
Ox. et az.	2,940	4,74	17,45	24,50
Cendres.	1,543	4,85	6,04	2,34
	(5)	(6)	(7)	
Carbone.....	72,24	70,72	63,93	
Hydrogène.....	3,52	4,85	4,24	
Oxygène et azote.	21,06	21,70	42,45	
Cendres.....	3,46	2,74	49,38	
	(8)	(9)	(10)	
Carbone.....	60,26	50,25	68,34	
Hydrogène.....	4,43	4,54	5,67	
Oxygène et azote.	28,84	19,27	27,93	
Cendres.....	6,46	25,96	3,04	
	(11)	(12)	(13)	
Carbone.....	47,46	20,60	39,08	
Hydrogène.....	4,56	2,75	3,78	
Oxygène et azote.	33,02	49,73	54,08	
Cendres.....	14,95	56,92	6,04	

(1) Anthracite de Gruschewka. — (2) *Id.* de Lisitskia. — (3) Houille du gouvernement de Parme. — (4) *Id.* de Krassnokut. — (5) *Id.* de Charkow. — (6) *Id.* de Caucase. — (7) *Id.* de Lischwinnen. — (8) *Id.* des bords de l'Okla. — (9) *Id.* de Rjasen. — (10) Lignite de Tiflis. — (11) Houille d'Ickutsk. — (12) Schistes bitumineux. — (13) Tourbe des environs d'Ochta.

(WOSKRESSENSKI, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 628.)

COMBUSTIBLES. Terrains de transition.

	(1)	(2)	(3)
Densité.....	14,62	13,67	13,48
Carbone.....	90,45	91,98	92,56
Hydrogène.....	2,43	3,92	3,33
Oxygène et azote.	2,45	3,16	2,53
Cendres.....	4,67	0,94	4,58

(1) Anthracite de la Pensylvanie. — (2) *Id.* de la Mayenne. — (3) *Id.* du pays de Galles.

COMBUSTIBLES. Combustibles minéraux du pays de Cassel.

		Moyenne.
Carbone.....	69,950	70,243
Hydrogène.....	3,210	3,470
Oxygène.....	7,695	7,487
Eau hygrométriq.	»	3,630
Cendres.....	»	45,470

COMBUSTIBLES. Terrains secondaires.

	(1)	(2)	(3)
Densité.....	12,94	14,40	13,05
Carbone.....	75,38	63,28	75,41
Hydrogène.....	4,74	4,35	5,79
Oxygène et azote.	9,02	43,47	17,91
Cendres.....	44,86	49,20	0,89

(1) Charbon de Coral (Tarn); oolite inférieur. — (2) Lignite de Noroy (marnes irisées). — (3) Jaiet de Belcastar (grès vert).

COMBUSTIBLES. Époque actuelle.

	(1)	(2)	(3)
Densité.....	1,02	»	0,70
Carbone.....	58,09	71,42	49,07
Hydrogène.....	5,93	4,85	6,31
Oxygène et azote.	34,27	22,91	44,62
Cendres.....	4,61	0,82	»

(1) *Touche de Louy*, près Abbeville. — (2) Charbon roux de bourdaine du Bouchet. — (3) Bois, composition moyenne.

(REGNAULT, *Tr. de Min. de Dufrénoy*, t. III, p. 732.)

COMÉNATE D'ARGENT.

COMÉNATE BLANC. C¹²H³O⁹, AgO.

Carbone.....	917,220	27,74
Hydrogène.....	37,430	1,43
Oxygène.....	900,000	27,20
Oxyde.....	1451,610	43,93
	3306,260	400,00

(LIEBIG.)

COMÉTATE D'ARGENT JAUNE. C¹²H³O⁹, 2AgO.

	Tr.	
Carbone.....	18,800	20,284
Hydrogène.....	0,604	0,697
Oxygène.....	18,491	46,912
Oxyde d'argent.....	62,108	62,107
	400,000	400,000

Calc.

Carbone.....	917,220	49,740
Hydrogène.....	24,950	0,537
Oxygène.....	800,000	17,243
Oxyde d'argent.....	2903,200	62,480
	4645,370	400,000

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 10.)

COMÉNATE D'OXYDE DE FER.

Carbone.	35,20	34,97	»	»
Hydrog.	2,99	2,84	»	»
Oxygène.	43,28	43,88	»	»
Ox. de fer.	18,53	18,31	48,72	48,76
	100,00	100,00		

(JOHN STENHOUSE, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 280)

COMMINGTONITE.



Silice.....	56,548
Protoxyde de fer.....	21,669
— de manganèse.....	7,802
Soude.....	8,439
Humidité.....	3,478
	97,636

(THOMAS MUIR, *Tr. de Min. par Dufrénoy*, t. III, p. 528.)

COMPTONITE. Voy. THOMSONITE.

CONCOMBRE. (CUCUMIS SATIVUS).

Fruit vert dépouillé de son péricarpe :

Chlorophylle.....	0,04
Parties sucrées avec de la matière extractive.....	4,66
Membranes analogues à la fungine qui se ramollissent par la décoction..	0,53
Albumine soluble.....	0,13
Mucilage avec de l'acide phosphorique libre, et un sel ammoniacal ; avec du malate, du phosphate, du sulfate et de l'hydrochlorate de potasse, du phosphate de chaux et de fer.....	0,50
Eau.....	97,44
	400,00

Le péricarpe est formé des mêmes principes, mais il ne contient que 85 parties d'eau et beaucoup de matière analogue à la fungine.

(JOHN, *Écrits ch.*, t. IV, p. 155.)

CONCOMBRE. Sec.

Fibrine végétale.....	15,91
Acide pectique.....	1,69
Amidon de sucre.....	13,20
Matière colorante jaune.....	0,88
Sucre.....	48,30
Substances minérales solubles.....	9,11
— — insolubles.....	6,72
Perte.....	9,29

(ZEUNECK, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 357.)

CONCOMBRE D'ANE. Voy. MOMORDIQUE.

CONCRÉTIONS. Voy. CALCULS.

CONDRODITE. Voy. CHONDRODITE.

CONDURRITE. Voy. CUIVRE ARSÉNIÉ.

CONFÈRVES.

Carbone.....	45,70
Hydrogène.....	5,83
Oxygène.....	30,60
Azote.....	5,60
Cendres.....	42,27
	400,00

Les cendres renfermaient :

Sulfate de potasse.....	0,16
Chlorure de potassium.....	0,05
Phosphate de chaux.....	1,53
Carbonate de magnésie.....	0,62
— de chaux.....	2,14
Argile.....	0,42
Sable.....	} 7,35
Silice.....	

(MITSCHERLICH, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 516 et 517.)

CONICHRITE.

Silice.....	0,3569
Protoxyde de manganèse.....	0,2250
Alumine.....	0,1742
Chaux.....	0,1280
Protoxyde de fer.....	0,0448
Eau.....	0,0900
	<hr/>
	0,9859

(KOBELL, *Jahr fur Min.*, 1834.)

CONICINE.

Syn. : *Conéine.*

Carbone.....	66,91
Hydrogène.....	12,00
Azote.....	12,80
Oxygène.....	8,29
	<hr/>
	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 348.)

CONINE. C¹⁰H¹⁶Az.

Carbone.....	1243,60	76,31
Hydrogène.....	199,67	12,65
Azote.....	477,04	14,14
	<hr/>	<hr/>
	1820,31	103,10

(ORTIGOSA, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 57.)

CONITE. Voy. DOLOMIE.

COPAHU. Voy. BAUMES.

COPAL.

	(a)	(b)
Carbone.....	76,814	79,87
Hydrogène.....	12,683	9,00
Oxygène.....	10,506	11,10
	<hr/>	<hr/>
	100,000	99,97

(a) GAY-LUSSAC et THÉNARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 294. — (2) URE, *id.*, t. XXIII, p. 384.)

COPALE FOSSILE.

Syn. : *Résine de Highgate; bérengélite; guyaquillite; middletonite; piauzite.*

	Tr.	Calc.
Carbone.....	85,677	85,968
Hydrogène.....	11,476	11,228
Oxygène.....	2,847	2,804
	<hr/>	<hr/>
	100,000	100,000

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

COPALE FOSSILE. Bérengélite. C¹¹H¹⁶O⁸.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	72,338	72,322
Hydrogène.....	9,359	9,215
Oxygène.....	18,303	18,463
	<hr/>	<hr/>
	100,000	100,000

(JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 66.)

COPALE FOSSILE. Middletonite. C³⁰H¹⁰+HO.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	86,4	82,7	86,565
Hydrogène.....	8,0	10,8	7,772
Oxygène.....	5,6	6,5	5,663
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	100,0	100,0	100,000

(a) JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 519. — (b) BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. VI, p. 507. — (c) Calculé.

COPALE FOSSILE. Guyaquillite.

Carbone.....	76,665	77,350
Hydrogène.....	8,174	8,497
Oxygène.....	15,161	14,453
	<hr/>	<hr/>
	100,000	100,000

(JOHNSTON, *Phil. mag.*, novembre 1838.)

COIPIPSITE.

Peroxyde de fer.....	33
Acide sulfurique.....	37
Eau.....	30
	<hr/>
	100

(HAYDINGER, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 756.)

COPROLITES d'Ichthyosaurus de Lyme-Regis (Angleterre).

- Sous-phosphate de chaux (beaucoup).
- Carbonate de chaux.
- Urate d'ammoniaque.
- Urate de chaux.
- Silice.
- Oxalate de chaux (en petite quantité).
- Sulfate alcalin.
- Écailles de poisson.

(GERHARDT et PREISSIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. IX, p. 376.)

COPROLITES du calcaire grossier d'Auteuil.

Phosphate de chaux.....	62,25
Carbonate de chaux.....	12,50
Silice.....	00,25
Matière animale fétide.....	25,00
	<hr/>
	100,00

COPROLITES de la craie de Meudon.

Phosphate de chaux.....	47,50
Carbonate de chaux.....	33,90
Carbonate de magnésie.....	06,40
Matière animale.....	12,20
	<hr/>
	100,00

(MELLEY, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 257.)

COPROLITES du grès du Connecticut.

Sous-phosp. calcique et magnésique	39,61
Carbonate calcique.....	34,77
Urate ammoniacque et calcique.....	3,00
Chlorure sodique.....	0,50
Sulfate calcique et magnésique.....	4,75
Matières organiques et eau.....	7,30
Fragments de grès.....	43,07
	<hr/>
	100,00

(DONA, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

COPROLITES de *Macropoma Mantellii*.

Phosphate de chaux basique.....	50,34
Carbonate de chaux.....	32,24
Fluorure de calcium.....	0,79
Silice.....	0,14
Oxyde ferrique.....	2,07
Alumine.....	6,42
Matière organique azotée.....	7,37
	<hr/>
	99,34

(QUADRAT, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 93.)

COQUE.

	(1)	(2)
Subst. animale avec de l'eau	28,6	44,76
Sels à base de soude.....	4,6	4,50
Carbonate de chaux.....	62,8	49,26
Phosphate de chaux.....	6,0	3,22
Phosphate de magnésie.....	4,0	4,26
	<hr/>	<hr/>
	400,0	400,00

(1) C. du crabe. — (2) C. du homard.

(CHEVREUL, *Journ.* de Schw., t. XXXII, p. 495.)**COQUE.** Enveloppe osseuse de l'écrevisse.

Membrane cartilagineuse.....	33,3
Carbonate de chaux avec un peu de sel marin et matière colorante....	64,0
Phosphate de chaux.....	»

(HATCHETT et JOHN.)

COQUE DU LEVANT (*menispermum-cocculus*).

La matière insoluble dans l'alcool contient :

Matière animale.
Matière colorante.
Fer.
Silice.
Sulfate de potasse.
Hydrochlorate de potasse.
Phosphate de chaux.
Sels de potasse et de chaux formés par des acides végétaux décomposables par la chaleur.

(CASASECA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXX, p. 313.)**COQUE DU LEVANT.** Graines.

Huile grasse.
Adipocire.
Matière extractive colorante jaune.
Picrotoxine.
Fibre ligneuse.
Albumine.
Acide ménispermique.

(BOULLAY, *Répert.*, t. VII, p. 76.)

COQUE DU LEVANT. Racine de colombo.

Huile volatile.....	trac ⁶ .
Principe amer jaune.....	43
Gomme.....	9
Amidon.....	33
Fibre ligneuse.....	39
Matière animale soluble dans l'eau, insoluble dans l'esprit-de-vin....	6
	<hr/>
	100

(PLANCHE, *Journ.* de Trommsdorf, t. XXII, p. 158.)**COQUE DU LEVANT.** Amande.

Picrotoxine.
Résine.
Gomme.
Matière grasse acide.
— circuse.
Matière odorante.
Acide malique.
Matière analogue au mucus.
Amidon.
Ligneux.

Sels inorganiques.

Nitrate de potasse.
Chlorure de potassium.
Sulfate de potasse.
Carbonate de potasse par calcination.
— de chaux <i>id.</i>
Manganèse.
Fer.

(PELLETIER et COUERBE.)

COQUE DU LEVANT. Enveloppe de l'amande.

Cire.
Matière grasse.
Chlorophylle.
Matière résineuse.
Gomme.
Amidon.
Acide hypopicrotoxique.
Matière jaune alcaline.
Ménispermine.
Paraménispermine.

Substances inorganiques.

Nitrate de potasse.
Chlorure de potassium.
Sulfate de potasse.
Carbonate de potasse.
— de chaux.

(PELLETIER et COCERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 207.)

COQUES DE VERS A SOIE.

Eau, ammoniacque et huile empyreumatique.	49,630
Acide carbonique.	7,030
Matière carbonneuse.	46,940
Silicate de potasse.	0,480
Sulfate de potasse.	0,060
Carbonate de potasse.	0,080
Carbonate de chaux.	0,366
Phosphate de chaux.	0,080
Peroxyde de fer.	0,475
Carbonate de magnésie.	0,072

(GIRARDIN de Rouen, *J. de Pharm.*, t. XXIII, p. 563.)

COQUELICOT. Fleurs.

Matière grasse jaune.	42
— colorante rouge.	40
Gomme.	20
Fibre végétale.	28
	400

(RIFFARD, *J. de Pharm.*, t. XII, p. 415.)

COQUILLES D'HUITRES. Écailles de la face extérieure.

Matière animale soluble dans l'eau avec du sel marin et des traces de phosphate de chaux, de fer et de mangan.	3
Matière animale insoluble dans l'eau.	40
Carbonate de chaux.	87
	400

(JOHN, *Écrits ch.*, t. VI, p. 103.)

COQUILLES D'HUITRES.

Matière albumineuse.	0,5
Chaux.	54,4
Acide carbonique.	44,5
Phosphate de chaux.	4,2
Alumine.	0,2
Excès.	0,5
	404,0

(BECHOLZ et BRANDES, *Nouv. J. de Trommsdorf*, t. I, II, p. 204.)

COQUILLES FOSSILES.

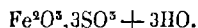
	(1)	(2)	(3)	(4)
Matières animales	3,9	4,0	0,8	3,0
Carbon. de chaux	93,9	96,8	96,5	96,0
— de magnésie	0,3	0,4	4,4	
Oxyde de fer. . .	tr.	»	0,8	trac.
Sulfate de chaux.	4,4	0,7	0,5	0,7
Phosph. de chaux	0,5	4,4	»	0,3
	400,0	400,0	400,0	400,0

	(5)	(6)	(7)	(8)
Matières animales	0,9	0,7	3,0	4,0
Carbon. de chaux	97,3	96,7	96,6	97,9
— de magnésie	0,8	0,4		trac.
Oxyde de fer. . .	0,5	4,4		trac. } 0,5
Sulfate de chaux.	0,5	0,8	0,3	0,6
Phosph. de chaux	»	»	0,4	»
	400,0	400,0	400,0	400,0

(1) Huitres vivant actuellement dans la Méditerranée. — (2) Huitres pétrifiées. — (3) *Id.* des terrains tertiaires marins supérieurs. — (4) *Pecten glaber* vivant. — (5) *Id.* pétrifiées dans la Méditerranée. — (6) *P.* des terrains tertiaires marins supérieurs. — (7) Vénus vivante. — (8) *V.* des terrains tertiaires marins supérieurs.

(MARCEL DE SERRAS et FIGUIER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 753.)

COQUIMBIT de Coquimbo, au Chili.



Acide sulfurique.	43,02
Peroxyde de fer.	28,00
Eau.	28,98
	400,00

(H. ROSE, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 553.)

CORAIL ROUGE.

Acide carbonique.	27,50
Chaux.	50,50
Magnésie.	3,00
Oxyde rouge de fer.	4,00
Eau.	5,00
Débris d'animaux.	0,50
Sulfate de chaux.	0,50
Muriate de soude.	une tr.

(VOGEL, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIX, p. 134.)

CORALLINE (corallina officinalis de Linneus).

Sel marin.	10
Gélatine.	66
Albumine.	64
Sulfate de chaux.	49
Silice.	7
	166

A reporter. 166

	Report.....	466
Fer.....		2
Phosphate de chaux.....		3
Magnésie.....		23
Chaux.....		420
Acide carbon. combiné avec la chaux		496
Acide carb. combiné avec la magnésie		54
Eau.....		444
		<hr/> 4002

(BOUVIER, *Ann. de Ch.*, t. VIII, p. 308.)

CORALLINE de Corse ou *fucus helminthocroton*.

Sel marin.....	92
Gélatine.....	602
Sulfate calcaire.....	442
Squelette végétal.....	410
Fer.....	5
Magnésie.....	5
Phosphate calcaire.....	2
Carbonate calcaire.....	75
Silice.....	5
	<hr/> 4008

(BOUVIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 94.)

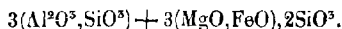
CORALLINÉES.

	(1)		(2)	
Carb. de chaux	67,20	77,6	90,16	96,2
Carb. de magn.	9,35		5,50	
Sulf. de chaux, silice, etc...	4,05		0,54	
Mat. organique	22,4		3,8	
	<hr/> 400,0		<hr/> 400,0	

(1) *Corallina officinalis*. — (2) *Halymeda opuntia*.

(PAYEN, *C. R.*, t. XVII.)

CORDIÉRITE.



Syn. : *Dichroïte*; *lolithe*; *saphir d'eau*; *peblom*; *steinheilite*; *fahlunite dure*.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	48,35	50,25	49,17	49,7
Alumine.....	34,71	32,42	33,11	32,0
Magnésie....	40,16	40,85	41,45	9,5
Protox. de fer.	8,32	4,00	4,34	6,0
— mangan.	0,33	0,68	0,04	4,0
Perte au feu..	0,60	4,66	4,21	4,0
	<hr/> 99,47	<hr/> 99,86	<hr/> 99,32	<hr/> 99,2

(1) Péliom de Bodennais, par STROMMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 368. — (2) Fahlunite de Fahlun, *id.* — (3) C. de Simutak, en Grœnland, *id.* — (4) C. de Brunhult, près Tunesberg en Suéde, par SCHULTZ.

CORDIÉRITE.

	(5)	(6)	(7)
Silice.....	49,95	44,0	54,00
Alumine.....	32,88	30,0	28,50
Magnésie.....	10,45	10,0	0,50
Protoxyde de fer...	5,00	43,2	16,18
— de manganèse	0,03	0,8	0,25
Perte au feu.....	4,75	»	»
Perte.....	»	0,6	»
Eau.....	»	»	0,25
	<hr/> 400,06	<hr/> 98,6	<hr/> 99,68

(5) Steinheilite d'Orriijersvi, par BONSODORFF. — (6) C. d'Arendal de Norwège, par LAUCIER, *Bulletin philos.*, 1826, p. 43. — (7) C. de Bodennais en Bavière, par BRANDES, *Journ. de Ph.*, 1820, p. 235.

CORDIÉRITE de Norwège,

Silice.....	50,44
Alumine.....	32,95
Magnésie.....	12,76
Chaux.....	4,42
Oxyde de fer.	0,96
— de manganèse.....	trac.
Eau.....	4,02
	<hr/> 99,25

(SCHEERER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 235.)

CORIANDRE (*coriandrum sativum*).

Huile volatile.....	0,47
Stéarine.....	6,00
Élaïne.....	7,00
Extrait coloré avec malate potassiq.	4,00
Mucilage avec de l'extractif nitrogéné, sels calcaïques à acides végétaux et acide tannique verdissant les sels ferriques.....	7,50
Fibrine.....	65,20
Eau.....	9,72
	<hr/> 99,89

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

CORINDON.

Syn. : *Télesie*; *spath adamantin*; *alumine*; *rubis*; *saphir*; *éméri*.

	Densé 3,876.				
	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Chaux.....	»	9	5	6,66	46
Alumine.....	92,0	40	58	58,33	968
Silice.....	4,8	39	35	33,33	5
Fer oxydé.....	2,4	40	2	3,33	»
Ox. de chrome	»	»	»	»	41
Perte.....	0,8	»	»	»	»
	<hr/> 400,0	<hr/> 98	<hr/> 400	<hr/> 404,65	<hr/> 4000

(1) C. par LELIÈVRE, *J. des Mines*, février 1812, p. 130. — (2) Rubis, par BERGMANN, *P. et de Chaptal*, t. II, p. 97. — (3) Saphir, par BIN, *id.*, t. II, p. 104. — (4) *Id.*, par ACHARD, *id.* — (5) Corindon, par MALAGUTI, *C. R.*, t. IV.

CORINDON.

	(1)	(2)	(3)
Alumine.....	98,5	97,60	92,00
Oxyde de fer.....	4,0	0,80	2,40
Silice.....	»	4,20	4,80
Chaux.....	0,5	»	»
	<u>100,0</u>	<u>99,60</u>	<u>99,20</u>
	(4)	(5)	(6)
Alumine.....	84,00	89,50	86,0
Oxyde de fer.....	7,59	4,25	4,0
Silice.....	6,50	5,50	3,0
	<u>98,09</u>	<u>96,25</u>	<u>93,0</u>

(1) Saphir bleu, par KLAPROTH. — (2) S. rouge, par CHENEVIX. — (3) S. bleu, par VAUQUELIN. — (4) Corindon harmophane de la Chine, par KLAPROTH. — (5) *Id.* du Bengale, *id.* — (6) Emeri de Naxos, par TENNANT.
(*T. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 384.)

CORNALINE. Voy. AGATE.

CORNE de bœuf. Matière odorante entraînée par les vapeurs aqueuses dans la distillation.

Graisse.....	4,0
Matière animale soluble dans l'eau, précipitable par le tannin.....	8,0
Substance cornée.....	90,0
Acide lactique.	
Lactate.	
Phosphate.	
Sulfate et hydrochlorate de potasse.	
Phosphate de chaux.	
Sel ammoniac et fer.....	4,0
	<u>100,0</u>

(JOHN, *Écrits ch.*, t. VI, p. 99.)

CORNE de cerf.

Cartilage soluble.....	0,270
Phosphate calcique.....	0,575
Carbonate calcique.....	0,400
Eau et perte.....	0,445
	<u>1,090</u>

(MÉRAT-GUILLOT, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

CORNE FOSSILE trouvée à Saint-Martin, près de Commercy (Meuse).

Sable quartzeux ferrifère.....	4,0
Gélatine solide parfaitement intacte..	4,6
Matière bitumineuse.....	4,4
Oxyde de fer.....	0,5
Alumine.....	0,7
Phosphate de magnésie.....	4,0
Eau.....	11,0
Carbonate de chaux.....	4,5
Phosphate de chaux.....	69,3
Sulfate de chaux.....	trac.
	<u>100,0</u>

(BRACONNOT, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 239.)

CORNES. Tissus cornés.

1^{re} formule : C⁴⁸H⁵⁹Az⁷O¹⁷.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	50,894	50,65	51,529
Hydrogène.....	6,781	6,36	6,687
Azote.....	17,225	17,44	17,936
Oxygène.....	} 25,100	} 25,85	} 23,848
Soufre.....			
	<u>100,000</u>	<u>100,00</u>	<u>100,000</u>

	(4)	(5)	(6)
Carbone.....	50,65	49,34	50,62
Hydrogène.....	6,76	6,57	6,64
Azote.....	17,93	17,95	17,93
Oxygène.....	} 24,66	} 26,44	} 24,84
Soufre.....			
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(1) Epiderme de la plante du pied. — (2) Cheveux. — (3) Poils de la barbe. — (4) Cheveux. — (5) Cheveux blancs. — (6) Cheveux bruns.

CORNES.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	51,089	50,655	51,718
Hydrogène.....	6,824	7,029	6,860
Azote.....	16,904	17,740	17,469
Oxygène.....	} 25,186	} 24,608	} 23,953
Soufre.....			
	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>

	(4)	(5)
Carbone.....	49,935	51,578
Hydrogène.....	6,634	6,742
Azote.....	17,936	17,284
Oxygène.....	} 25,498	} 24,426
Soufre.....		
	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>

(1) Ongles. — (2) Laine. — (3) Calculé. — (4) Cheveux noirs. — (5) Corne de bœuf. (SCHEERER.)

CORNES. Tissus cornés.

Autre formule : C⁴⁸H⁵⁹Az⁷O¹⁶.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	50,434	52,427	52,457
Hydrogène.....	7,440	7,213	6,958
Azote.....	17,682	17,893	17,719
Oxygène.....	24,774	22,467	22,866
	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>

	(4)	(5)
Carbone.....	50,048	50,048
Hydrogène.....	6,477	6,643
Azote.....	18,350	18,388
Oxygène.....	25,425	24,924
	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>

(1) Barbes de plume, par SCHEERER. — (2) Tuyaux de plume, *id.* — (3) Calculé. — (4) (5) Gelée de corne de cerf, par MULDER.

CORNES. Hanneton.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	46,69	46,70	46,80
Hydrogène.....	6,69	6,54	6,63
Azote.....	6,33	6,36	6,48
Cendres.....	0,50	»	0,66

(1) Ailes seules. — (2) (3) Cuirasse entière.

(SCHMIDT, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 809.)

CORNÉENNE.

Syn. : *Pierre de corne; amphibole compacte; hornblende alumineuse.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	53,60	47,62	42,00	47,00
Chaux.....	4,65	42,70	41,00	8,00
Magnésie...	44,35	44,81	2,25	2,00
Protox. de fer.	22,52	43,78	30,00	45,00
— de mang.	0,35	0,32	0,25	»
Alumine....	4,40	7,38	12,00	26,00
Eau.....	0,60	»	0,75	0,50
	97,47	98,61	98,25	98,50

(1) C. de Kirchspiel en Suède, par HISINGER. — (2) C. de Fahlun, *id.* — (3) G. de Nora, par KLA-PROTH. — (4) C. du pays de Fuld, *id.*

(*T. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 589.)

CORNÉENNE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	57,60	54,60	53,4
Chaux.....	9,56	10,45	15,4
Magnésie.....	7,85	49,30	7,4
Protoxyde de fer...	22,67	42,10	25,6
Protox. de mangan.	»	»	0,2
Alumine.....	0,75	0,85	4,7
Eau.....	»	1,55	»
	98,43	98,85	103,4

(1) C. lamelleuse des environs de Nantes, par DUFRÉNOY. — (2) *Id.* des Pyrénées, par LAUGIER. — (3) Bacillaire du Zillertal, par BEUDANT.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 588.)

CORNÉENNE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	48,83	42,24	45,69
Alumine.....	7,48	43,92	42,18
Magnésie.....	43,61	43,74	48,79
Chaux.....	40,46	42,24	43,83
Oxydule de fer...	18,75	44,59	7,32
Oxydule de mang.	4,45	0,37	0,22
Acide fluorique...	0,44	tr.	1,50
Eau.....	0,50	»	»
	400,89	97,40	99,53

(1) C. de Nordmarck, par BONSDORFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 24. — (2) C. de Vogelsberg, *id.* — (3) C. de Pargas, *id.*

CORNÉENNE. Œgyrine.

Silice.....	46,574
Chaux.....	5,913
Magnésie.....	5,878
Protoxyde de fer.....	24,384
— de manganèse.....	2,068
Soude.....	7,790
Potasse.....	2,961
Alumine.....	3,413
Oxyde de titane.....	2,047
Fluor.....	tr.
	400,995

(PLANTAMOUR, *T. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 747.)

CORNOUILLER. Fruit du cornus sanguinea.

Phosphate de chaux.	
Sulfate de chaux..	
Malate de chaux.	
Hydrochlorate de chaux.	
Hydrochlorate de potasse (très-peu).	
Carbonate de magnésie, des traces.	
Sous-carbonate de potasse.	
Carbonate de chaux.	
Silice.	
Ligneux.	
Beaucoup d'huile.	
Un principe extractif amer.	
Chlorophylle.	
Principe colorant rouge soluble dans l'eau.	

(MARION, *Journ. de Pharm.*, t. X, p. 303.)

CORYDALE. (Corydalis tuberosa ou fumaria bulbosa) racine.

Albumine végétale.....	4,84
Malate corydalique mêlé avec du mucoson sucré et avec un peu de chlorure potassique.....	47,78
Amidon.....	24,10
Résine vertemêlée avec une substance grasse d'une saveur désagréable..	0,81
Gomme mêlée avec du malate calci- que et du sulfate potassique.....	9,24
Fibre ligneuse.....	49,80
	400,54

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

CORYDALINE. C³⁴H²²AzO¹⁰½.

Carbone.....	63,05
Hydrogène.....	6,83
Azote.....	4,32
Oxygène.....	25,80
	400,00

(DOEBEREINER, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. II, p. 559.)

COTARNINE. C²⁰H¹⁴AzO⁹.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	64,44	64,68
Hydrogène.....	6,38	6,16
Nitrogène.....	5,52	5,82
Oxygène.....	26,69	26,34
	100,00	100,00

(BLYTH, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)**COTICULE. Voy. SCHISTE COTICULE.****COTON.**

	(a)	(b)
Carbone.....	42,14	44,35
Hydrogène.....	5,06	6,44
Oxygène.....	52,83	49,54
	100,00	100,00

(a) URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385.(b) PAYEN, *R. su. et ind.*, t. XIV, p. 479.**COTUNNITE. Voy. PLOMB CHLORURÉ.****COULEUR. Peinture à l'huile du commerce.**

Sous-carbonate de plomb.....	46,373
Chaux.....	51,840
Fer, silice, etc.....	4,787
Huile véhicule.....	100,000
	200,000

(HENRY, *J. de Pharm.*, novembre 1826, p. 603.)**COULEUR DES BIJOUTIERS. Poudre servant à donner la couleur jaune à l'or des bijoux.**

Salpêtre.....	40
Alun.....	25
Sel marin.....	35
	100

(DARCEY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 329.)**COULEUR DES BIJOUTIERS. Eau pour mettre en couleur les bijoux d'or.**

Sulfate de potasse.....	9,0
Acide sulfurique.....	47,0
Alumine.....	33,5
Or.....	3,7
Chlorure d'argent.....	7,0
Oxychlorure de cuivre, sable.....	7,6
Eau et charbon.....	22,2
	100,0

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 341.)**COULEUR DES BIJOUTIERS. Mattes des doreurs.**

Chlorure de sodium... 69,8	77,6	2,0
Sulfate de soude.... 28,8	22,0	78,0
Verre..... 1,4	0,4	1,5
Sulfate de chaux.... »	»	18,5
	100,0	100,0

(LEVOL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 117.)**COULEURS POUR LA PORCELAINE.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	47,48	46,60	46,90	46,60
Ox. de plomb.....	51,54	50,39	49,54	49,18
Borax.....	13,08	12,54	13,39	14,22
Ox. de fer... 44,40	20,50	19,70	20,00	
— de zinc.. 3,80	»	»	»	
Alumine.... tr.	tr.	0,50	tr.	
	400,00	400,00	400,00	400,00

	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	46,30	46,40	46,85	46,39
Ox. de plomb.....	50,02	49,44	50,66	50,52
Borax.....	13,68	13,96	12,66	12,04
Ox. de fer... 20,00	48,20	49,83	21,08	
Alumine... tr.	tr.	tr.	tr.	
	400,00	400,00	400,00	400,00

	(9)	(10)	(11)
Silice.....	46,56	46,40	47,09
Oxyde de plomb.. 50,09	50,60	47,30	
Borax.....	15,36	12,44	17,04
Oxyde de fer... 47,99	{ 18,74 }	{ 18,60 }	
— de mang.. } 2,45			
Alumine..... tr.	tr.	tr.	
	400,00	400,00	400,00

(1) Rouge orangé de Pannetier; rouge orangé n° 55 de Sèvres; orangé du premier cercle chromatique de Chevreul. — (2) Rouge n° 1 de Pannetier; rouge capucine n° 56 de Sèvres; quatrième rouge orangé du premier cercle chromatique de Chevreul. — (3) Rouge n° 2 de Pannetier; rouge sanguin n° 58 de Sèvres; troisième rouge orangé du premier cercle chromatique de Chevreul. — (4) Rouge n° 3 de Pannetier; rouge de chair n° 62 de Sèvres; deuxième rouge orangé du premier cercle chromatique de Chevreul. — (5) Rouge n° 4 de Pannetier; rouge carminé de Sèvres n° 63. — (6) Rouge n° 5 de Pannetier; rouge laqueux n° 64 de Sèvres. — (7) Violet de fer de Pannetier; rouge violâtre pâle n° 66 de Sèvres. — (8) Violet de fer n° 7 de Pannetier; rouge violâtre n° 66 de Sèvres. — (9) Violet de fer n° 8 de Pannetier; rouge violâtre foncé n° 66 B de Sèvres. — (10) Violet de fer n° 9 de Pannetier; rouge violâtre très-foncé de Sèvres. — (11) Gris de fer n° 10 de Pannetier. — Gris de fer n° 66 D de Sèvres.

(SALVETAT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, novembre 1849, t. XXVII, p. 338 et suivantes.)**COULEURS POUR LA PORCELAINE. Couleurs rouges appelées Mars.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Sable... 6,80	7,04	2,80	9,00	
Ox. de fer..... 88,00	85,66	82,70	76,00	
Alumine... 5,00	7,04	44,00	44,40	
Chaux... »	»	»	0,50	
Perte... 0,20	0,26	0,50	0,40	
	400,00	400,00	400,00	

(1) Orangé. — (2) Rouge. — (3) Laqueux. — (4) violet.

(SALVETAT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, novembre 1849, t. XXVII, p. 349.)

COULOBRASINE. Voy. ZINC SÉLÉNIÉ.

COUMARINE. C¹⁰H⁷O⁴.

	Tr.			
Carbone.....	73,9	74,0	74,1	73,7
Hydrogène..	4,4	4,8	4,7	4,7
	Calc.			
Carbone.....	4377,3		73,8	
Hydrogène.....		87,3		4,6
Oxygène.....		400,0		»
	1864,6			

(DELALANDE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. LXVII, p. 345.)

COUPEROSES. Composition des couperoses de France.

	(1)	(2)	(3)
Eau de cristallisation.....	46,270	47,42	47,82
Acide en excès.....	»	»	»
Sulfate ferreux.....	44,050	44,81	45,81
Sulfate ferrique.....	3,404	4,61	4,40
Sulf. s.-ferr. insol..	0,584	0,48	0,41
Sulfate cuivrique.....	0,820	1,24	0,99
Alun.....	4,034	4,00	2,92
Sulfate manganoux.....	traces	0,42	»
Sulfate calcique.....	»	»	0,08
Sulfate zincique.....	»	»	»
Perte.....	0,841	0,32	1,47
	400,000	400,00	400,00

	(4)	(5)	(6)
Eau de cristallisation.....	47,48	48,00	46,40
Acide en excès.....	»	»	2,90
Sulfate ferreux.....	44,02	40,04	42,04
Sulfate ferrique.....	3,08	2,91	3,48
Sulf. s.-ferr. insol..	0,81	0,08	0,08
Sulfate cuivrique.....	3,42	3,49	1,90
Alun.....	4,09	5,44	2,62
Sulfate manganoux.....	0,18	»	trac.
Sulfate calcique.....	»	0,42	trac.
Sulfate zincique.....	0,41	»	»
Perte.....	0,41	0,22	0,88
	400,00	400,00	400,00

	(7)	(8)
Eau de cristallisation.....	46,46	46,00
Acide en excès.....	0,90	2,04
Sulfate ferreux.....	44,72	48,30
Sulfate ferrique.....	3,41	4,40
Sulf. s.-ferrique insoluble..	0,08	0,40
Sulfate cuivrique.....	0,85	trac.
Alun.....	3,09	»
Sulfate manganoux.....	0,08	0,50
Sulfate calcique.....	»	»
Sulfate zincique.....	trac.	»
Perte.....	4,01	4,66
	400,00	400,00

(1) (2) (3) Noyon. — (4) (5) Mérencourt. — (6) (7) Montataire. — (8) Honfleur.

COUPEROSES.

	(9)	(10)
Eau de cristallisation.....	46,80	46,48
Acide en excès.....	3,08	»
Sulfate ferreux.....	47,92	47,60
Sulfate ferrique.....	0,60	4,85
Sulf. s.-ferrique insoluble.	0,60	0,95
Sulfate cuivrique.....	trac.	0,35
Alun.....	»	2,22
Sulfate manganoux.....	»	»
Sulfate calcique.....	»	trac.
Sulfate zincique.....	»	trac.
Perte.....	4,00	0,85
	400,00	400,00

(9) Paris. — (10) Forges.

(GIRARDIN, *Journ. de Pharm.*, t. XXV, p. 633.)

COUPEROSE. Voy. SULFATE DE FER.

COUPEROSE BLANCHE. Voy. ZINC SULFATE.

COUZERANITE.

Silice.....	52,37
Alumine.....	24,02
Chaux.....	11,85
Magnésie.....	4,40
Potasse.....	5,52
Soude.....	3,96
	99,12

(DUFRENOY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 283.)

COVELLINE.

	(1)	(2)	(3)
Cuivre.....	649,773	0,47	66
Soufre.....	32,640	0,16	32
Fer.....	0,462	»	»
Plomb.....	1,046	»	»
	683,921	0,33	98

(1) C. de Badenweiler, par WALCHNER. —

(2) (3) C. du Vésuve, par COVELLI.

(*Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 98.)

COVELLINITE. Voy. NÉPHÉLINE.

CRAIE. Voy. CHAUX CARBONATÉE.

CRAIE DE BRIANÇON. Voy. STÉATITE.

CRAIE NOIRE de Bareuth.

Silice.....	64,50
Alumine.....	41,25
Terre ferrugineuse.....	2,75
Carbone.....	41,00
Eau.....	7,50
	97,00
Perte.....	3,00
	400,00

(WIEGLEB, *Ann. de Ch.*, t. XXX, p. 13.)

CRAIE NOIRE.

Silice.....	57,50
Alumine.....	42,98
Potasse sodifere.....	4,02
Baryte.....	0,57
Oxyde de fer.....	0,87
Charbon.....	47,52
Eau.....	6,30
	<u>99,76</u>

(FUCHS, *Inst.*, 1835.)

CRAITONITE. Voy. CHRICTONITE.

CRAMERIA.

Tannin.....	38,3
Extractif contenant du sucre.....	6,7
Substance nitrogénée mucilagineuse, soluble dans l'eau.....	2,5
Substance amylacée soluble.....	8,3
— seulement dans l'eau bouil- lante.....	43,3
	<u>99,4</u>

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

CRAURITE. Voy. DUFRENËTE.

CRAYON rouge.

Sanguine.....	400,09
Gomme.....	4,44

(LOMET, *Ann. de Ch.*, t. XXX, p. 291.)

CRÉATINE. C⁸Az³H⁷O⁴ + 2HO.

Créatine cristallisée.

	Tr.		
Carbone.....	32,77	32,94	32,44
Azote.....	28,32	28,32	28,32
Hydrogène.....	»	7,33	7,39
Oxygène.....	»	34,44	34,88
		<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

	Calc.	
Carbone.....	48	32,22
Azote.....	42	28,49
Hydrogène.....	44	7,38
Oxygène.....	48	32,24
	<u>149</u>	<u>400,00</u>

Créatine sèche.

	Tr. ¹		Calc.	
Carbone..	36,38	36,93	48,0	36,64
Azote....	34,94	32,39	42,0	32,06
Hydrog...	6,96	6,96	9,0	6,87
Oxygène..	24,75	23,72	32,0	24,43
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>134,0</u>	<u>100,00</u>

(LIEBIG.)

CRÉATININE. C⁸H⁷Az³O².

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	42,54	48,0	42,48
Azote.....	37,20	42,0	37,17
Hydrogène.....	6,38	7,0	6,49
Oxygène.....	43,88	46,0	44,46
	<u>400,00</u>	<u>413,0</u>	<u>400,00</u>

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIII, p. 150.)

CRÉDNÉRITE. Voy. PSILOMÉLANE.

CRÈME DE TARTRE. Voy. TARTRATES DE POTASSE.

CRÉOSOTE. C¹²H⁶O².

	Tr.	Calc.
Carbone.....	73,65	73,36
Hydrogène.....	7,78	8,20
Oxygène.....	16,57	16,44
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(ETTLING, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII.)

CRÉOSOTE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone..	73,30	72,54	72,92	72,28
Hydrog..	7,60	7,60	8,46	8,45
Oxygène.	24,13	49,86	49,92	49,57
	<u>402,03</u>	<u>400,00</u>	<u>404,00</u>	<u>400,00</u>

(a) (b) DEVILLE. — (c) (d) REICHENBACH.

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 73.)

CRISPITE. Voy. RUTILE.

CRISTAL. Voy. VERRRE.

CRISTAL DE ROCHE. Voy. QUARTZ HYALIN.

CRISTALLIN.

Eau.....	58,0
Matière particulière.....	35,9
Muriates, lactates, et matière animale soluble dans l'alcool.....	2,4
Matière animale seulement soluble dans l'eau, avec quelques phos- phates.....	4,3
Portions de la membrane cellulaire qui restent insolubles.....	2,4
	<u>400,0</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 140.)

CRISTALLIN d'un cheval.

Albumine soluble.....	7,0
Albumine insoluble.....	42,0
A reporter.....	49,0

Report.	49,0
Lactate.	
Sulfate et hydrochlorate de potasse et de soude avec une matière précipitable par le tannin.	4,0
Phosphate de chaux.	une trace.
Eau.	75,0
	<u>95,0</u>

(BRANDES, *Journ. de Schw.*, t. XXXI, p. 194.)**CRISTALLIN d'un ours.**

Phosphate calcique	68,9
Carbonate calcique.	42,6
Carbonate magnésique.	3,6
Oxyde ferrique et manganique.	0,4
Mucus (?).	7,5
Une matière animale avec du phosphate calcique.	2,4
Sel de cuisine avec une matière animale	3,2
Graisse solide.	4,4
	<u>99,4</u>

(WURZER.)

CRISTALLIN opaque d'un cheval.

Albumine coagulée.	29,3
Phosphate calcique.	54,4
Carbonate calcique.	4,6
Substance soluble dans l'eau avec des sels.	47,7
	<u>400,0</u>

(LASSAIGNE, *Tr. de Ch. de Berzelius*.)**CRISTAUX DE VÉNUS. Voy. ACÉTATES DE CUIVRE.****CRISTAUX TRIFORMES DE SAINT-ANDRÉ. Voy. SILICATE DE BARYTE ET D'ALUMINE.****CROCALITE. Voy. MÉSOTYPE.****CROCOISE. Voy. PLOMB CHROMATÉ.****CROCONATE DE POTASSE. C²O⁴, KO.**

	Calc.	Tr.
Carbone.	382,485	27,83
Oxygène.	500,000	36,46
Potassium.	489,946	35,74
	<u>4372,401</u>	<u>400,00</u>

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 329.)**CROCONATE DE CUIVRE. C²H²O⁷, CuO.**

	Tr.	Calc.
Carbone.	23,64	23,36
Hydrogène.	2,32	2,23
Oxygène.	43,32	43,44
Oxyde cuivrique.	30,75	31,00
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(GMELIN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1842.)**CROISSETTE. Voy. STAUROTIDE.****CRONSTEDTITE.**Syn. : *Chloromélane*.

	(1)	(2)	(3)
Silice.	22,452	22,64	22,45
Oxyde de fer.	58,833	58,23	60,46
Protox. de mangan.	2,885	5,35	2,88
Magnésie.	5,078	4,47	5,07
Eau.	40,700	40,70	40,70
	<u>99,948</u>	<u>404,06</u>	<u>404,56</u>

(1) STEINMANN. — (2) THOMSON. — (3) KORELL.

(T. de *Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 556.)**CROWN-GLASS. Voy. VERRE.****CRUCITE. Voy. FER SULFURÉ BLANC.****CRYOLITE.**Syn. : *Alumine fluatée alcaline*.

	(a)	(b)	(c)
Eau de cristallisation.			
Acide fluorique.	34,35	40,5	46
Alumine.	24,40		
Soude.	44,25	36,0	33
	<u>400,00</u>	<u>99,5</u>	<u>100</u>

(a) BERZELIUS, *T. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 363. — (b) KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XXXVII, p. 85. — (c) VAUQUELIN, *id.*, t. XXXVII, p. 93.**CRYPTOLITE d'Arendal.**

Oxyde cérique.	73,70
Oxyde ferreux.	4,54
Acide phosphorique.	27,37
	<u>402,58</u>

(WOELLER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)**CUBAN.**

Soufre.	34,78
Fer.	42,54
Cuivre.	22,96
Ploomb.	traces.
	<u>400,25</u>

(SCHEIDHAUER, *Annuaire de Chimie de Millon et Reiset*, 1846, p. 276.)**CUBÈBE.**

Huile volatile.

Liqueur verte, grasse (résine molle), d'une odeur désagréable et d'une saveur amère, analogue au baume de copahu.

Peu de résine dure brune.

Matière extractive, analogue à celle des légumineuses, précipitable par l'acide gallique, gomme.

Quelques sels.

(VAUQUELIN, *Répert.*, t. XI, p. 239.)

CUBÉBINE. C⁷H⁸O⁸.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	67,94	67,95	67,974
Hydrogène.....	5,64	5,80	5,875
Oxygène.....	26,45	26,25	26,154
	400,00	400,00	400,000

(SOUBEIRAN et CAPITAINE, *Rapp. ann. de Berzelius, 1841.*)

CURICITE. Voy. ANALCIME,

CUBOÏDE. Voy. CHABASIE.

CUCURBITA LAGENARIA.

La matière jaune, aromatique, onctueuse, qui donne au stigmaté un aspect satiné, contient:

- Corps gras.
- Jaune mou.
- Matière extractive brunâtre, d'une saveur âcre.
- Gomme.
- Albumine.
- Sels.

CUCURBITA LAGENARIA. Le pistil sans les graines, donne :

Parties odorantes, quantités indéterminées.

Corps gras onctueux, matières extractives, gomme, beaucoup d'albumine, malate et potasse, et phosphate de chaux..... 4,5

Fibres alumineuses..... 2,5

Malate de potasse, phosphate de chaux, de magnésie et de fer, une trace de nitrate de potasse et un sel ammoniacal, ensemble..... 4,5

Eau..... 94,5

400,0

(JOHN, *Écrits chim.*, t. V, p. 55.)

CUIR FOSSILE. Voy. AMIANTE.

CUIVRE. Cu.

Eq³ 395,69. D⁴ 8,85 — 8,95 Fⁿ à 27°. W.

CUIVRES du commerce.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Cuivre....	99,5	99,2	97,8	95,8	97,8
Plomb....	0,5	»	4,9	4,0	»
Antimoine.	»	0,7	»	»	»
Fer.....	»	0,4	0,3	0,2	2,0
Soufre....	»	»	»	»	0,2
	400,0	400,0	400,0	400,0	400,0

(1) C. de Drontheim en Norwège. — (2) C. de Hongrie. — (3) (4) C. de Toka en Syrie. — (5) C. du Pérou.

(*Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 452.*)

CUIVRE rouge de Suisse.

Cuivre.....	0,9942
Potassium.....	0,0038
Calcium.....	0,0033
Fer.....	0,0017
	4,0000

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 120.)

CUIVRE à verdet d'Imphy.

Cuivre.....	0,9945
Arsenic.....	0,0074
Argent.....	0,0044
	4,0000

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

CUIVRE du Japon.

Argent.....	0,06
Plomb.....	0,74
Arsenic.....	traces.
Fer.....	0,07
Cobalt.....	0,14
Nickel.....	traces.
Calcium.....	0,09
Potassium.....	0,17
Cuivre.....	98,73
	400,00

(GENTH, *Annuaire de Millon et Reiset, 1846, p. 252.*)

CUIVRE affiné de Gustawsberg et de Carlsberg.

Soufre.....	0,44
Plomb.....	0,19
Fer.....	0,15
Cuivre.....	99,55
	400,00

(GENTH, *Annuaire de Millon et Reiset, 1846, p. 253.*)

CUIVRE affiné d'Avista.

Résidu.....	0,03
Argent.....	0,23
Plomb.....	0,48
Fer.....	0,05
Magnésie.....	0,05
Cuivre.....	99,46
	400,00

(GENTH, *Annuaire de Millon et Reiset, 1846, p. 253.*)

CUIVRE de Norwège.

Argent.....	traces.
Plomb.....	traces.
Étain.....	0,27
Fer.....	0,02
	0,29

[A reporter.... 0,29

	Report.	00,29	
Magnésie.		traces.	
Aluminium.		0,09	
Cuivre.		99,62	
		<hr/>	
		400,00	

(GENTH, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 254.)

CUIVRE de Nassau.

	(1)	(2)	(3)
Argent.	0,056	0,056	traces.
Plomb.	0,000	0,038	0,069
Fer.	traces.	0,407	0,045
Résidu.	0,000	»	traces.
Cuivre.	99,944	99,799	99,916
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,000	400,000	400,000

(1) Couche supérieure. — (2) C. moyenne. — (3) Régule.

(GENTH, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 254.)

CUIVRE industriel.

	(1)	(2)	(3)
Soufre.	7,0	5,40	4,49
Cuivre.	74,0	76,80	83,25
Nickel.	40,0	43,60	42,82
Fer.	44,0	4,00	3,40
	(4)	(5)	(6)
Soufre.	0,40	»	»
Cuivre.	96,98	83,00	87,75
Nickel.	2,99	42,40	7,83
Fer.	0,20	0,80	0,30
Oxygène.	»	3,70	2,58
Cobalt et arsenic. .	»	traces.	traces.

(1) Cuivre brut, obtenu par la fusion de la raclure de cuivre provenant de l'affinage de ce métal, usine de Rielscheldorff. — (2) Cuivre affiné retiré du n° 1. — (3) (4) Cuivre affiné retiré de la raclure. — (5) (6) *Id.* retiré du cuivre brut à l'usine de Frédéric.

(WILLE, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 159.)

CUIVRE nickelifère d'Isabelle, près de Dillenburg.

Nickel.	0,690
Cuivre.	97,490
Fer.	0,310
Soufre.	0,440
Silicium.	4,350

(SCHNABEL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 159.)

CUIVRE NOIR.

	(1)	(2)	(3)
Cuivre.	95,7	89,3	69,5
Fer.	2,9	6,5	6,7
Protoxyde de fer.	»	2,4	»
Cobalt.	»	»	4,3
Nickel.	»	»	8,3
Plomb.	»	»	6,0
Zinc.	0,6	»	2,0
Bismuth.	»	»	4,0
Argent.	»	»	0,5
Soufre.	0,8	0,3	traces.
Arsenic.	»	»	3,5
Silice.	»	4,3	»
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,0	99,8	98,8
	(4)	(5)	(6)
Cuivre.	27,6	95,3	93,7
Fer.	2,5	3,5	2,9
Cobalt.	49,7	»	»
Nickel.	33,2	»	»
Plomb.	42,4	»	»
Zinc.	»	»	0,6
Bismuth.	»	0,4	»
Argent.	»	0,6	»
Soufre.	»	»	0,8
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	97,4	400,0	98,0

(1) Cuivre noir de Chessey et de Saint-Bel. — (2) *Id.* provenant de la fonte au fourneau à manche du minerai de cuivre carbonaté (MARGERIN). — (3) Cuivre noir des usines de Freyberg (LAMPADIUS). — (4) *Id.* provenant de la réduction des mauvaises scories d'affinage de Freyberg (LAMPADIUS). — (5) (6) *Id.* provenant du minerai de cuivre marno-bitumineux de Mansfeld.

(T. des Essais de Berthier, t. II, p. 454.)

CUIVRE. Paillettes micaocées qui se trouvent dans certains cuivres du commerce.

Protoxyde de cuivre.	0,5050
Protoxyde d'antimoine.	0,3705
Oxyde de plomb.	0,0405
Oxyde d'argent.	0,0016
Oxyde de fer.	0,0007
Soufre.	0,0080
Silice et alumine.	0,0458
	<hr/>
	0,9424

(STROMEYER et HAUSMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII, p. 329.)

CUIVRE existant naturellement dans divers végétaux.

	Milligr. de cuivre.
4 k. de Quinquina gris a donné	5
Garance.	5
Café Martinique vert.	8
Café Bourbon (jaune doré)	8
Marc de café.	8

Froment.....	4,7
Farine.....	0,7
Fécule de pommes de terre	0,0
Sang (état ordinaire)....	4,0 au plus.

(SARZEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 335.)

SCORIES DU CUIVRE du Lauterthal, au Hartz.

Silice.....	29,245
Protoxyde de fer.....	63,346
Magnésie.....	4,304
Alumine.....	4,244
Protoxyde de manganèse.....	4,460
Oxyde de cuivre.....	2,646
Potasse.....	0,484
	<u>99,399</u>

(WALCHNER, *Journ. de Schwlegger*, t. IX, p. 65.)

CUIVRE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	53,6	51,6	56,0	59,2
Protox. de cuiv.	0,2	4,0	4,0	4,2
Protox. de fer	3,2	7,4	8,0	40,2
Baryte.....	49,4	»	»	»
Chaux.....	44,0	48,4	23,0	49,4
Magnésie....	3,4	2,6	0,8	3,4
Alumine.....	8,4	41,5	8,0	5,8
Potasse.....	»	2,6	2,6	4,2
	<u>99,2</u>	<u>98,4</u>	<u>99,4</u>	<u>400,4</u>

	(5)	(6)	(7)
Silice.....	58,6	56,0	55,0
Protoxyde de cuivre..	3,6	0,4	0,5
Protoxyde de fer.....	42,6	7,0	44,9
Chaux.....	46,0	27,0	24,6
Magnésie.....	trace.	trace.	trace.
Alumine.....	5,0	9,6	7,0
	<u>95,8</u>	<u>99,7</u>	<u>99,0</u>

	(8)	(9)	(10)
Silice.....	49,6	56,5	56,5
Protoxyde de fer....	43,2	44,9	6,2
Chaux.....	49,2	6,3	20,0
Magnésie.....	2,4	44,3	6,4
Alumine.....	42,2	6,0	9,4
Acide fluorique.....	4,2	»	»
	<u>97,8</u>	<u>98,0</u>	<u>98,5</u>

(1) Scories provenant de la fusion au fourneau à manche du deutoxyde de cuivre dit *mine noire*, à Chessy. — (2) (3) (4) *Id.* du minerai de cuivre carbonaté dit *mine bleue*, à Chessy. — (5) (6) (7) *Id.* du minerai bleu. — (8) *Id.* du minerai de cuivre *manganiteux* de Mansfeld. — (9) *Id.* du minerai de cuivre non grillé à Garpenberg (en Suède). — (10) *Id.* du minerai de cuivre de Tunaberg à Nafvequare (en Suède).

CUIVRE. Scories très-ferrugineuses.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	35,0	54,8	33,0
Protoxyde de cuivre..	trace.	4,4	0,8
Protoxyde de fer.....	41,0	29,2	55,2
Oxyde de zinc.....	3,0	»	»
Baryte.....	42,0	8,8	»
Chaux.....	3,0	»	4,0
Magnésie.....	2,0	»	»
Alumine.....	4,0	5,0	6,4
	<u>400,0</u>	<u>96,2</u>	<u>96,4</u>

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	34,5	61,2	26,4
Protoxyde de cuivre..	2,5	3,4	»
Protoxyde de fer....	53,5	31,2	53,4
Oxyde de zinc.....	»	»	3,0
Baryte.....	»	»	6,0
Chaux.....	3,4	3,0	3,2
Magnésie.....	4,6	»	»
Alumine.....	2,4	4,0	4,4
Soufre.....	»	trace.	»
Acide sulfurique.....	»	»	2,4
	<u>97,6</u>	<u>99,8</u>	<u>97,9</u>

	(7)	(8)	(9)
Silice.....	32,0	48,2	33,6
Protoxyde de cuivre..	»	0,5	3,0
Protoxyde de fer.....	49,0	37,0	54,5
Oxyde de zinc.....	2,5	»	»
Oxyde d'étain.....	»	3,0	»
Baryte.....	4,5	»	»
Chaux.....	3,4	4,0	5,0
Magnésie.....	4,0	4,4	»
Alumine.....	4,5	4,8	5,6
Acide sulfurique.....	2,4	»	»
	<u>99,0</u>	<u>95,6</u>	<u>98,7</u>

(1) (2) Scories provenant de la fusion au fourneau à manche du cuivre pyriteux grillé à Chessy. — (3) *Id.* de Valpelinoe, en Piémont. — (4) *Id.* de Mutiolo près de Figuera, en Espagne. — (5) *Id.* de Witiken, dans la forêt Noire. — (6) (7) *Id.* des minerais cuivreux argentifères et des mattes à Freyberg. — (8) *Id.* du traitement des mattes de cuivre en Angleterre. — (9) *Id.* des mattes cuivreuses grillées à Mansfeld.

CUIVRE. Scories de raffinage.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	25,4	22,3	23,9
Protoxyde de cuivre..	46,0	6,2	49,8
Oxyde de plomb.....	48,2	67,4	51,7
Protoxyde de fer....	3,8	4,0	4,2
Protox. de manganèse	4,6	»	»
Alumine.....	2,2	3,4	3,4
	<u>97,2</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(1) Sibérie. — (2) (3) Hartz.

CUIVRE. Scories de raffinage.

	(4)	(5)
Silice	4,6	58,0
Protoxyde de cuivre	50,5	3,0
Oxyde de plomb	4,1	5,8
Protoxyde de fer	4,1	49,6
Oxyde de zinc	»	0,4
Protoxyde d'antimoine	37,0	»
Oxyde de nickel et cobalt	»	3,0
Oxyde d'argent	0,2	»
Chaux	»	3,2
Alumine	»	4,5
Soufre	0,8	»
Charbon, etc.	»	2,5
	<u>95,3</u>	<u>400,0</u>

(4) Glimmer-Kupfer. — (5) Musen.

CUIVRE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	35,0	43,8	23,6	38,4
Protox. de cuiv.	3,0	72,0	5,4	2,0
— de fer	52,8	43,8	53,8	58,2
— de mangan.	0,8	»	»	»
Chaux	»	»	2,2	»
Magnésie	»	»	4,0	»
Alumine	4,4	»	3,2	4,4
Soufre	»	»	7,4	»
Charbon, etc.	4,0	»	»	»
	<u>400,0</u>	<u>99,6</u>	<u>96,6</u>	<u>400,0</u>

(1) Imphy. — (2) Mansfeld. — (3) Chassy. — (4) Vienne.

CUIVRE. Scories de raffinage du cuivre de Chessay, au four à réverbère.

	(1)	(2)	(3)
Silice	33,0	43,0	22,0
Protoxyde de fer	62,4	76,9	68,4
Oxyde de cuivre	4,2	5,0	9,0
Alumine	2,0	»	»
Soufre	»	0,6	trace.
	<u>98,3</u>	<u>95,5</u>	<u>99,4</u>

	(4)	(5)	(6)
Silice	27,5	43,0	26,2
Protoxyde de fer	57,9	75,0	66,0
Oxyde de cuivre	2,0	3,5	4,0
Alumine	4,3	0,2	»
Fer métallique	6,8	4,2	2,2
Soufre	4,2	2,5	4,3
	<u>99,7</u>	<u>98,4</u>	<u>99,7</u>

(1) Au bois, 1^{er} décrassage. — (2) *Id.* 2^e décrassage. (3) *Id.* 3^e décrassage. — (4) A la houille, 1^{er} décrassage. — (5) *Id.*, 2^e décrassage. — (6) *Id.* 3^e décrassage.

(T. des Essais de Berthier, t. II, p. 466.)

CUIVRE. Scories provenant du traitement du cuivre carbonaté bleu de Chessay.

Silice	45,0	46,4
Chaux	40,6	42,4
Magnésie	4,0	4,2
Soude	4,0	4,0
Potasse	2,0	2,0
Protoxyde de fer	47,4	24,4
— de cuivre	49,2	40,8
Perte	4,4	4,8
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(THIBAUD, *Ann. des Mines*, t. V, p. 526.)

MATTES DE CUIVRE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cuivre	27,0	66,0	58,6	59,8
Fer	40,0	8,0	43,2	45,8
Soufre	25,0	24,0	23,2	22,6
Matièr. terreuses	8,0	5,0	0,6	»
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>95,6</u>	<u>98,2</u>

	(5)	(6)	(7)
Cuivre	29,8	3,4	23,6
Fer	42,4	58,5	49,0
Zinc	4,7	2,3	3,2
Plomb	6,9	9,2	32,5
Antimoine	»	4,4	»
Nickel	2,5	»	»
Argent	0,4	0,2	»
Arsenic	3,4	5,3	»
Soufre	42,0	47,0	47,8
Matières terreuses ...	»	»	0,4
	<u>98,8</u>	<u>97,0</u>	<u>96,5</u>

(1) Mattes de Chessay. — (2) Mattes très-sèches, qui, après le grillage donnent du cuivre noir. — (3) Mattes de Mansfeld. — (4) Mattes provenant du traitement des mattes précédentes. — (5) Mattes d'Untermuld près de Freyberg (LAMPANUS). — (6) Mattes provenant de la fusion des minerais d'argent maigre, non grillés et sans addition de pyrites, à Freyberg (LAMPANUS). — (7) Mattes provenant de la fusion des premières mattes que l'on obtient au Harz.

(T. des Essais de Berthier, t. II, p. 455.)

CUIVRE. Produits de décomposition des minerais de cuivre.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	43,2	40,4	35,7	20,2
Alumine	44,2	44,8	47,5	47,6
Oxyde de cuivr.	»	35,8	44,8	28,0
Eau	»	36,7	28,0	32,3
Ox. d'antimoine	»	2,0	»	»
Alcali	»	»	traces.	»
Carb. de chaux.	»	»	2,8	4,3
Sulf. de chaux.	»	»	4,2	»
Mat. organique.	»	0,6	»	»

(1) Piémont, Saint-Marcel. — (2) *Id.* — (3) Toscane, Tempirino. — (4) *Id.*

(DELESSE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 243.)

CUIVRE ARSÉNIATÉ. Voy. les espèces : OLIVÉNITE, ERINITE, LIROCONITE, APHANÈSE, EUCHROÏTE.

CUIVRE ARSÉNIATÉ OCTAEDRAL.
Voy. LIROCONITE.

CUIVRE ARSÉNIATÉ PRISMATIQUE.
Voy. OLIVÉNITE.

CUIVRE ARSÉNIATÉ PRISMATIQUE TRIANGULAIRE. Voy. APHANÈSE.

CUIVRE ARSÉNIATÉ RHOMBOÉDRIQUE. Voy. ERINITE.

CUIVRE ARSÉNICAL.

Cuivre.....	74,64
Arsenic.....	28,36
	<hr/>
	100,00

(Calabazo (Chili), par DOMEIKO, *Ann. des Mines*, 4^e série, t. III, p. 5, 1843.—*Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 114.)

CUIVRE ARSÉNIÉ.

Syn. : *Condurite*.

Deutoxyde de cuivre.....	60,50
Acido arsénieux.....	25,94
Soufre.....	3,06
Arsenic.....	4,54
Eau.....	8,99
	<hr/>
	100,00

(FARADAY, *Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 448.)

CUIVRE ARSÉNIÉ. Condurite.

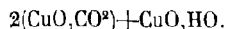
Cuivre.....	60,24
Arsenic.....	49,54
Fer.....	0,25
Soufre.....	2,33
Eau.....	2,44
Carbone.....	4,62
Hydrogène.....	0,44
Azote.....	0,06
Oxygène.....	43,47
	<hr/>
	400,00

(BLYTH, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 251.)

CUIVRE AZURÉ. Voy. CUIVRE CARBONATÉ BLEU.

CUIVRE BLEU. Voy. CUIVRE CARBONATÉ BLEU.

CUIVRE CARBONATÉ BLEU.



Syn. : *Cuivre azuré ; cuivre bleu ; azurite*.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ox. de cuivre.....	68,5	70,0	69,08	69,08
Acide carbon.....	25,0	24,0	25,46	25,72
Eau.....	6,5	6,0	5,46	5,20
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,0	400,0	400,00	400,00

(1) C. de Sibérie, par KLAPROTH. — (2) C. de Chessy, par VAUQUELIN. — (3) *Id.*, par PHILLIPS. —

(4) C. du Banat, par KERSTEN.

(*Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 119.)

CUIVRE CARBONATÉ BLEU.

	(a)	(b)	(c)
Eau environ.....	»	»	20
Cuivre.....	56,80	66	70
Oxygène.....	44,20	8	10
Acide carbonique.....	27,00	18	20
Chaux.....	4,00	»	»
Sable.....	4,00	»	»
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,00	92	120

(a) PROUST, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 113. —

(b) (c) PELLETTIER, *id.* t. XIII, p. 65.

CUIVRE JAUNE. Voy. CUIVRE PYRITEUX.

CUIVRE MICACÉ Voy. ERINITE.

CUIVRE OXYDÉ NOIR.

Cuivre métallique.....	37,80
Oxygène.....	8,00
Silice.....	29,00
Chaux sulfatée.....	3,00
Eau.....	24,80
	<hr/>
	99,60

(*Journ. des Mines*, août 1812, p. 96.)

CUIVRE manganésifère de Schlackenwald.

Deutoxyde de manganèse.....	0,7400
Deutoxyde de cuivre.....	0,0480
Eau.....	0,2000
Oxyde de fer.....	0,0012
Silice.....	0,0030
Sulfate de chaux.....	0,0405
Potasse.....	trace.
	<hr/>
	4,0027

(KERSTEN, *Journ. de Schw.*, 1832.)

CUIVRE CARBONATÉ BRUN. Voy. MYSORINE.

CUIVRE CARBONATÉ VERT.

Syn. : *Vert de montagne ; malachite.*

	(1)	(2)	(3)
Matières terreuses. » »			64,4
Acide carbonique. » »	24,25	20,50	7,3
Dentox. de cuivre.	70,40	74,70	25,2
Eau.....	8,45	7,80	3,2
	99,80	400,00	400,4

(1) C. de Sibérie, par VAUQUELIN. — (2) C. de Sibérie, par KLAPROTH. — (3) M. terreuse de Sibérie, par BEUDANT.

(Tr. de Min. par Dufrenoy, t. III, p. 123.

CUIVRE CARBONATÉ ARGENTIFÈRE.

Carbonate de plomb.....	26,5
— de cuivre.....	45,5
Sable, etc.....	27,0
Argent.....	4,0
	400,0

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. XIII, p. 220.)

CUIVRE CHLORURÉ.

Syn. : *Cuivre muriaté ; atacamite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Chlore....	45,90	42,28	42,92	44,92
Cuivre....	44,22	40,96	41,54	43,33
Ox. de cuiv.	54,22	44,76	57,54	50,00
Eau.....	44,46	45,00	43,60	24,75
Mélange....	4,50	47,00	5,00	»
	400,00	400,00	400,60	400,00

(1) C. du Chili, par KLAPROTH. — (2) C. du Pérou, par PROEST. — (3) C. du Chili, id. — (4) C. du Mexique, par BERTHIER.

(Tr. de Min. par Dufrenoy, t. III, p. 128.)

CUIVRE GRIS.

Syn. : *Fahlerz ; panabase.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Soufre..	25,77	24,73	23,52	25,50
Antim. .	23,94	28,34	26,63	27,00
Arsenic. .	2,88	»	»	»
Cuivre..	37,98	34,48	25,33	25,50
Fer.....	0,86	2,27	3,72	7,00
Zinc....	7,29	5,55	3,40	»
Argent..	0,62	4,97	47,71	43,25
	99,34	100,34	400,04	98,25

(1) C. de Kapnick, par H. ROSK. — (2) C. de Clausthal, id. — (3) C. de Wolfach, id. — (4) Id., par KLAPROTH.

CUIVRE GRIS.

	(5)	(6)	(7)
Soufre.....	27,75	27,77	25,03
Antimoine.	23,50	23,94	25,27
Arsenic.....	»	2,88	2,26
Cuivre.....	27,00	37,98	38,42
Fer.....	7,00	0,86	4,52
Zinc.....	»	7,29	6,85
Argent.....	40,25	0,62	0,83
	95,50	404,34	400,48

(5) C. d'Annaberg, par KLAPROTH. — (6) C. de Kapnick, id. — (7) C. de Dillenburg, id.

CUIVRE GRIS. Oxyde de cuivre micacé.

Protoxyde de cuivre.....	50,50
— d'antimoine.....	37,05
Oxyde de plomb.....	4,05
— d'argent.....	0,46
— de fer.....	0,07
Soufre.....	0,80
Silice et alumine.....	4,58
	94,24

(STROMEYER ET HAUSMANN, *Archives mét.* de M. Karsten.)

CUIVRE GRIS ARSÉNIFÈRE. Voy. TENNANTITE.

CUIVRE GRIS MERCURIFÈRE.

Antimoine.....	27,47
Arsenic.....	Indéterminé.
Zinc.....	6,24
Fer.....	4,93
Mercure.....	2,70
Cuivre.....	35,90
Argent.....	0,33
Plomb.....	Indéterminé.
Soufre.....	23,40
Sable et perte.....	2,43

(KERSTEN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 214.)

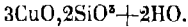
CUIVRE HYDROPHOSPHATÉ.

Syn. : *Cuivre phosphaté prismatique ; phosphorocalcite ; ypoléine ; trombolithe ; pétokronite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ox. de cuivre.	68,75	67,73	67,25	39,2
Acide phosph.	23,75	23,47	24,55	44,0
Eau.....	7,50	8,80	8,20	46,8
	400,00	400,00	400,00	97,0

(1) (2) C. de Tagilsk, par HERMANN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 262. — (3) C. de Reinsbrentanback, id. — (4) C. de Retzbanya, *Rev. sc. et ind.*, p. XXVII, p. 349.

CUIVRE HYDROSILICEUX.



Syn. : *Cuivre hydraté silicifère, sommersvilitte; kieselmalachite; chrysocale.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.	26,00	28,57	26,00	40,00
Ox. de cuiv.	50,00	49,63	44,80	40,00
Eau.	47,00	47,50	23,50	42,00
Ac. carbon.	6,00	3,00	3,70	8,00
Ox. de fer. »	»	»	2,50	»
	99,00	98,70	97,50	400,00

	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.	36,54	35,40	37,250	35,00
Ox. de c.. . . .	40,00	35,10	45,175	39,90
Eau.	20,20	28,50	47,000	24,00
Ac. carbon.	2,10	»	575	4,10
Ox. de fer.	4,00	4,00	»	3,00
	99,84	400,00	400,000	400,00

(1) C. de Sibérie, par KLAPROTH. — (2) *Id.*, par JOH. — (3) C. du Cornouailles, par BERTHIER. — (4) C. de Siegen, par OLMANN. — (5) C. de Bogolowks, par KOELL. — (6) *Id.*, par BERTHIER. — (7) C. de New-Jersey, par BOWEN. — (8) C. de Bogolowks, par BERTHIER.

(Tr. de Min. par Dufrenoy, t. III, p. 148.)

CUIVRE HYDROSILICEUX. Mine vitreuse rouge de Coquimbo.

Oxyde noir de cuivre.	57,0
Cuivre pur.	38,5
Sable argileux	4,5
	400,0

(PROUST, *Ann. de Ch.*, t. XXXII, p. 51.)

CUIVRE HYDROSILICEUX FERRIFERE.

	(a)	(b)
Silice.	47,70	35,14
Oxyde cuivrique.	42,00	43,07
Oxyde ferrique d'alumine, potasse, chaux.	49,20	4,09
Eau.	20,60	20,36
	99,50	99,66

(a) DAMOUR, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 149. — (b) SCHEERER, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 194.

CUIVRE OXYDULÉ.

Syn. : *Protoxyde de cuivre; cuivre oxydé rouge.*

Cuivre.	88,5
Oxygène.	11,5
	400,0

(CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 59.)

CUIVRE PANACHÉ. Voy. PHILLIPSITE.

CUIVRE PHOSPHATÉ.

Syn. : *Olivenerz; libethénite.*

	(1)	(2)	(3)
Oxyde cuivrique.. . . .	66,94	69,64	68,87
Acide phosphor.	29,44	24,13	21,44
Eau.	4,05	6,26	8,59
	(4)	(5)	(6)
Oxyde cuivrique.	63,9	65,89	62,8
Acide phosphor.	28,7	28,64	24,7
Eau.	7,4	5,50	15,5

(1) (2) C. de Libethen, par WOELER. — (3) C. de Rheinbreitenbach, par KUN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (4) C. de Libethen, par BERTHIER. — (5) C. de l'Oural, par HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 348. — (6) C. de Verneberg, *id.*

CUIVRE PYRITEUX. FeS+CuS.

Syn. : *Pyrite cuivreuse; mine de cuivre jaune; chalkopyrite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Soufre.	32,0	35,46	36,33	36,52	35,87
Cuivre.	33,3	30,00	32,20	33,42	34,40
Fer.	30,0	32,20	30,03	30,00	30,47
Gangue.	2,6	2,64	2,23	0,39	0,27
	97,9	100,00	100,79	100,03	101,01

(1) C. d'Allevard, par BERTHIER, *T. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 103. — (2) C. du Cornouailles, par PHILLIPS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 335. — (3) C. de Finlande, par HARTWELL. — (4) C. de Furstemberg, par H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 198. — (5) C. du Ramberg, *id.*

CUIVRE PYRITEUX.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Soufre.	26,33	26,00	25,30	26,83
Antim.	46,52	49,50	25,00	42,46
Arsenic.	7,21	»	4,50	40,19
Cuivre.	38,63	39,80	34,30	40,60
Fer.	4,89	7,50	4,70	4,66
Zinc.	2,76	merc.	6,30	3,70
Argent.	2,37	6,25	0,70	0,60
	98,74	99,05	94,80	98,74

(1) C. de Gersdorf, par ROSE. — (2) C. de Poratsch (en Hongrie), par KLAPROTH. — (3) C. des Corbières, par BERTHIER. — (4) C. de Markicheu, par ROSE.

(Tr. de Min. par Dufrenoy, t. III, p. 108.)

CUIVRE PYRITEUX.

	(1)	(2)	(3)
Soufre.	34,5	34,5	31,5
Cuivre.	27,0	28,0	27,5
Fer métallique.	30,0	29,0	29,5
Gangue.	8,5	9,0	9,0
	97,0	97,5	97,5

(1) (2) (3) C. de Baigorry, par GUENIVEAU, *J. des Mines*, 1807, p. 115.

CUIVRE PYRITEUX.

	(4)	(5)	(6)
Soufre.....	36,5	35,0	36
Cuivre.....	30,0	30,5	30
Fer métallique.	34,0	33,0	32
Oxyde de zinc.	4,0	tr. de zinc.	4 zinc.
Gangue.....	4,0	4,0	4
	<u>99,5</u>	<u>99,5</u>	<u>100</u>

(4) (5) (6) C. de Sainhel, *Journ. des Min.*, id.

CUIVRE SÉLÉNIÉ.

Syn. : *Berzéliane.*

Sélénium.....	40	0,084
Cuivre.....	64	0,461
	<u>104</u>	<u>0,242</u>

(BERZELIUS.)

CUIVRE SÉLÉNIÉ ARGENTIFÈRE.

Voy. *EUKAÏRITE.*

CUIVRE SULFATÉ.

Syn. : *Couperose bleue; vitriol de cuivre; cyanose.*

Voy. *SULFATES DE CUIVRE, BROCHANTITE.*

CUIVRE SULFURÉ.

Syn. : *Cuivre vitreux; bisulfure de cuivre; chalcosine.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Soufre....	20,5	22,00	20,62	49,00
Cuivre... .	74,5	76,50	77,46	79,50
Fer.....	4,5	0,50	4,45	0,50
	<u>96,5</u>	<u>99,00</u>	<u>98,93</u>	<u>99,00</u>

(1) C. de Sibérie, par GUENIVEAU. — (2) C. de Rothenbourg, par KLAPROTH. — (3) C. de Cornouailles, par THOMSON. — (4) C. de Siégen, par ULLMAN.

(*Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 93.)

CUIVRE SULFURÉ de la Sibérie.

Cuivre métallique.....	47,0
Soufre.....	43,0
Résidu.....	25,0
Chaux.....	7,0
Oxyde rouge de fer.....	9,3
	<u>404,3</u>

(GUENIVEAU, *Journ. des Mines*, février 1807, p. 111.)

CUIVRE SULFURÉ bismuthifère.

Cuivre.....	34,66
Bismuth.....	47,24
Soufre.....	12,58
	<u>94,48</u>

(KLAPROTH, *Tr. de Min.* par Klaproth, t. III, p. 95.)

CUIVRE SULFURE ARGENTIFÈRE.

Voy. *STROMCYÉRIINE.*

CUIVRE SULFURÉ HÉPATHIQUE.

Voy. *PHILLIPSITE.*

CUIVRE VANADIATÉ.

	(1)	(2)
Oxyde de cuivre.....	44,45	38,27
Chaux.....	42,28	46,65
Magnésie.....	0,50	0,92
Protoxyde de manganèse..	0,40	0,52
Acide vanadique.....	38,58	39,02
Eau.....	4,62	5,05
Résidu.....	0,40	0,76
Porte.....	4,37	»

(1) Minéral vert. — (2) *Id.* gris.

(CREDNER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 234.)

CUIVRE VITREUX. Voy. CUIVRE SULFURÉ.

CUMANILIDE. C⁵²H¹⁷AzO².

	Tr.	
Carbone.....	80,32	80,34 »
Hydrogène.....	7,44	7,04 »
Azote.....	»	6,08

Calc.

Carbone.....	2400,0	80,28
Hydrogène.....	242,5	7,44
Azote.....	477,0	5,92
Oxygène.....	200,0	6,69
	<u>2989,5</u>	<u>400,00</u>

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIII, p. 349.)

CUMÈNE. C¹⁰H¹².

	Tr.		Calc.	
Carbone	89,66	89,95	4350,0	90,00
Hydrog.	9,94	9,99	450,0	40,00
	<u>99,60</u>	<u>99,94</u>	<u>4500,0</u>	<u>400,00</u>

(GERHARDT et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 88.)

CUMINAL. C²⁰H¹²O².

	Tr.		
Carbone.....	80,72	84,02	80,94
Hydrogène.....	8,55	8,40	8,44
Oxygène.....	10,73	10,58	10,65
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

Calc.

Carbone.....	4500,0	84,08
Hydrogène.....	450,0	8,44
Oxygène.....	200,0	10,81
	<u>4850,0</u>	<u>400,00</u>

(GERHARDT et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 67.)

CUMINATE D'ARGENT. $C^{20}H^{11}O^5, AgO$.

	Tr.		
Carbone.....	44,22	44,15	n
Hydrogène.....	4,44	4,10	4,07

	Calc.	
Carbone.....	4500,0	44,26
Hydrogène.....	437,0	4,05
Argent.....	4354,6	39,88
Oxygène.....	400,5	41,84
	3389,4	400,00

(GERHARDT et CAHOURS.)

CUMINATE DE BARYTE. $BaO, C^{20}H^{11}O^5$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	54,44	n	4500,0	54,82
Hydrog.	4,84	n	437,5	4,75
Baryum	n	29,88	856,8	29,64
Oxygène	n	n	400,0	43,82
			2894,3	400,00

(GERHARDT et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 74.)**CUPROPLOMBITE.**

Sulfure cuivreux.....	24,45
Sulfure plombique.....	74,98
Sulfure argentique.....	0,57
	400,00

(BREITHAUP, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)**CURCUMA.** Racine.

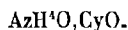
Huile volatile jaune.....	4,0
Résine jaune brunâtre.....	42,0
Gomme.....	44,0
Fibre ligneuse.....	57,0
Sels.....	5,0
	89,0

(JOHN, *Tr. de Ch. de Berzelius*.)**CURCUMINE.**

Carbone.....	69,504
Hydrogène.....	7,460
Oxygène.....	23,039
	400,000

(VOGEL jeune, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. VIII, p. 378.)**CYAMILIDE.**Syn. : *Acide cyanurique insoluble.***CYANATE D'ALUMINE.** $Al^3O^5, 3CyO$.

Acide cyanique.....	4265,73	66,75
Alumine.....	642,32	33,25
	4908,05	400,00

CYANATE D'AMMONIAQUE.

Acide cyanique.....	56,80
Ammoniaque.....	43,20
	400,00

CYANATE D'ANTIMOINE. $SbO^5, 3CyO$.

Acide cyanique.....	40,27	4265,73
Oxyde d'antimoine.....	59,73	4942,90
	400,00	3478,63

CYANATE D'ARGENT. AgO, CyO .

Oxyde d'argent.....	64,45	4454,64
Acide cyanique.....	35,55	424,94
	400,00	4873,52

(WÖRHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVI, p. 33.)**CYANATE DE BARYTE.** BaO, CyO .

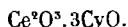
Acide cyanique.....	424,94	34,00
Baryte.....	956,88	69,00
	4378,79	400,00

CYANATE DE CADMIUM. CdO, CyO .

Acide cyanique.....	424,94	35,65
Oxyde de cadmium.....	796,77	64,35
	4248,68	400,00

CYANATES DE CÉRIUM.**CYANATE DE PROTOXYDE.** CeO, CyO .

Acide cyanique.....	424,94	38,92
Protoxyde de cérium.....	674,69	64,08
	4096,60	400,00

CYANATE DE PEROXYDE.

Acide cyanique.....	4265,73	47,09
Peroxyde de cérium.....	4439,39	52,94
	2945,42	400,00

CYANATE DE CHAUX. CuO, CyO .

Acide cyanique.....	424,94	54,70
Chaux.....	356,02	45,30
	777,93	400,00

CYANATE DE CHROME. Cr²O³, 3CyO.

Acide cyanique.	4263,73	56,24
Sesquioxyde de chrome..	956,00	43,76
	<u>2221,73</u>	<u>400,00</u>

CYANATE DE COBALT. CoO, CyO.

Acide cyanique.	421,91	47,23
Oxyde de cobalt.....	468,99	52,77
	<u>890,90</u>	<u>400,00</u>

CYANATES DE CUIVRE.

CYANATE DE PROTOXYDE. Cu²O, CyO.

Acide cyanique.....	421,91	32,54
Oxyde rouge de cuivre...	891,39	67,46
	<u>4343,30</u>	<u>400,00</u>

CYANATE DE BIOXYDE. CuO, CyO.

Acide cyanique.....	422,94	46,45
Oxyde noir de cuivre. ...	495,69	53,55
	<u>918,60</u>	<u>400,00</u>

CYANATES D'ÉTAIN.

CYANATE DE PROTOXYDE. SnO, CyO.

Acide cyanique.	422,94	33,98
Oxyde d'étain.	835,29	66,02
	<u>4258,20</u>	<u>400,00</u>

CYANATE DE PEROXYDE. SnO², 2CyO.

Acide cyanique.	843,82	47,90
Peroxyde d'étain.....	935,29	52,10
	<u>4779,44</u>	<u>400,00</u>

CYANATES DE FER.

CYANATE DE PROTOXYDE. FeO, CyO.

Acide cyanique.	421,91	49,47
Oxyde de fer.	439,20	50,53
	<u>861,44</u>	<u>400,00</u>

CYANATE DE PEROXYDE. Fe²O³, 3CyO.

Acide cyanique.	4265,73	56,86
Peroxyde de fer.....	978,44	43,44
	<u>2244,44</u>	<u>400,00</u>

CYANATE DE LITHINE. LiO, CyO.

Acide cyanique.	421,91	70,45
Lithine.	480,37	29,55
	<u>602,28</u>	<u>400,00</u>

CYANATE DE MAGNÉSIE. MaO, CyO.

Acide cyanique.	421,91	62,46
Magnésie.....	258,35	37,54
	<u>680,26</u>	<u>400,00</u>

CYANATE DE MANGANÈSE.

MnO, CyO.

Acide cyanique.	421,91	49,09
Oxyde de manganèse. ...	445,48	50,91
	<u>867,39</u>	<u>400,00</u>

CYANATE DE BIOXYDE. HgO, CyO.

Acide cyanique.	221,91	23,94
Bioxyde de mercure. ...	4365,82	76,06
	<u>4587,73</u>	<u>400,00</u>

CYANATES DE MERCURE.

CYANATE DE PROTOXYDE. Hq²O, CyO.

Acide cyanique.	421,91	44,04
Protoxyde de mercure...	2634,64	85,96
	<u>3053,55</u>	<u>400,00</u>

CYANATES DE MOLYBDÈNE.

CYANATE DE PROTOXYDE. MoO, CyO.

Acide cyanique.	421,91	38,40
Oxyde de molybdène. ...	698,52	61,90
	<u>4120,43</u>	<u>400,00</u>

CYANATE DE BIOXYDE. MoO², 2CyO.

Acide cyanique.	843,82	54,85
Bioxyde de molybdène. ...	798,52	48,45
	<u>4642,34</u>	<u>400,00</u>

CYANATE DE NICKEL. NiO, CyO.

Acide cyanique.	421,91	47,79
Oxyde de nickel.	469,67	52,21
	<u>891,58</u>	<u>400,00</u>

CYANATE DE PALLADIUM. PaO, CyO.

Acide cyanique.	421,91	35,95
Oxyde de palladium.....	4765,90	64,05
	<u>4487,81</u>	<u>400,00</u>

CYANATE DE PLATINE. PtO, CyO.

Acide cyanique.	421,91	24,38
Oxyde de platine.	4333,50	75,62
	<u>4755,44</u>	<u>400,00</u>

CYANATE DE PLOMB. PbO,CyO.

Acide cyanique.....	421,91	23,56
Oxyde de plomb.....	4394,50	76,44
	<u>4846,44</u>	<u>400,00</u>

CYANATES DE POTASSE.

CYANATE NEUTRE. KO,CyO.

Potasse.....	57,95	589,92
Acide.....	42,05	424,94
	<u>400,00</u>	<u>4044,83</u>

(WÖHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 197.)

CYANATE acide.

Acide cyanique.....	72,6
Potasse.....	27,4
	<u>400,0</u>

(WÖHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVI, p. 35.)

CYANATE DE RHODIUM. Rd²O³,3CyO.

Acide cyanique.....	4265,73	45,59
Sesquioxyde de rhodium.	4602,70	54,41
	<u>2868,43</u>	<u>400,00</u>

CYANATE DE SOUDE. NaO,CyO.

Acide cyanique.....	421,91	52,38
Soude.....	390,89	47,62
	<u>842,80</u>	<u>400,00</u>

CYANATE DE STRONTIANE.

SrO,CyO.

Acide cyanique.....	421,91	39,94
Strontiane.....	687,28	60,09
	<u>4409,49</u>	<u>400,00</u>

CYANATE DE TELLURE. TeO²,2CyO.

Acide cyanique.....	843,82	46,49
Acide tellureux.....	4004,76	53,84
	<u>4845,58</u>	<u>400,00</u>

CYANATE DE THORINIUM.

ThO,CyO.

Acide cyanique.....	421,91	33,72
Oxyde de thorinium.....	844,90	66,28
	<u>4266,84</u>	<u>400,00</u>

CYANATE DE VANADIUM. VO²,2CyO.

Acide cyanique.....	843,82	44,86
Acide vanadeux.....	4056,89	53,44
	<u>4900,74</u>	<u>400,00</u>

CYANATE DE ZINC. ZnO,CyO.

Acide cyanique.....	421,91	46,07
Oxyde de zinc.....	503,23	53,93
	<u>925,44</u>	<u>400,00</u>

CYANATE DE ZIRCONE. Zr²O³,3CyO.

Acide cyanique.....	4265,73	53,07
Zircone.....	4440,25	46,93
	<u>2405,98</u>	<u>400,00</u>

CYANILINE. C¹⁴H⁷Az².

Tr.

Carbone.	70,77	74,44	70,06	70,45
Hydrog.	6,48	6,49	6,02	6,34

Tr.

Calc.

Carb.	70,69	70,84	»	»	70,58
Hydr.	6,25	6,48	»	»	5,88
Azote.	»	»	25,45	23,40	23,54
					<u>400,00</u>

(HOFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 73.)

CYANITE. Voy. DISTHÈNE.

CYANOCUMIDINE. C²⁰H¹⁵Az².

Tr.

Calc.

Carbone.....	74,33	420,0	74,58
Hydrogène.....	8,32	43,0	8,07
Azote.....	47,35	28,8	47,40
	<u>400,00</u>	<u>464,8</u>	<u>400,05</u>

(HOFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 83.)

CYANOGENÈ. C²Az² = Cy.

Eq¹ 329,94 D. 4,8964.

Azote. 1 volume } condensés en 1 volume.
 Carb.. 2 volumes }

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 182.)

CYANOGENÈ.

Carbone.....	45,339	452,87
Azote.....	54,664	477,04
	<u>400,00</u>	<u>329,94</u>

(DULONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395.)

CYANOSE. Voy. CUIVRE SULFATÉ.

CYANURATE D'ARGENT. 3AgO,CyO³.

Tr.

Calc.

Carbone....	8,2400	7,9184	8,47
Hydrogène..	0,0007	0,0043	»
Ox. d'argent.	76,3597	76,3597	77,44

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 19.)

CYANURATE DE CHAUX.

Acide.....	91,4	
Chaux.....	8,6	
	<u>400,0</u>	

CYANURATE DE MÉTHYLÈNE.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	30,634	30,830
Hydrogène.....	5,643	5,033
Azote.....	23,650	23,804
Oxygène.....	40,603	40,336
	<u>400,500</u>	<u>400,000</u>

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

CYANURATE DE PLOMB.

Acide cyanurique.....	28,5
Oxyde de plomb.....	71,5
	<u>400,0</u>

(CHEVALLIER et LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 161.)

CYANURE D'ARGENT. AgCy.

Cyanogène.....	329,94	49,62
Argent.....	4364,54	80,38
	<u>4694,42</u>	<u>400,00</u>

CYANURE DE BARYUM. BaCy.

Cyanogène.....	329,94	27,80
Baryum.....	856,88	72,20
	<u>4486,79</u>	<u>400,00</u>

CYANURE DE CACODYLE.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	28,29	27,72
Hydrogène.....	4,57	4,66
Azote.....	44,40	44,04
Arsenic.....	56,04	56,64
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(BUNSEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 2^e série, t. VI, p. 187.)

CYANURE DE CADMIUM. CdCy.

Cyanogène.....	329,94	32,43
Cadmium.....	696,77	67,87
	<u>4026,68</u>	<u>400,00</u>

CYANURE DE CALCIUM. CaCy.

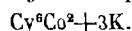
Cyanogène.....	329,94	56,34
Calcium.....	256,02	43,69
	<u>585,93</u>	<u>400,00</u>

CYANURE DE COBALT. CoCy.

Cobalt.....	52,80	329,94
Cyanogène.....	47,20	325,00
	<u>400,00</u>	<u>654,94</u>

CYANURE DE COBALT ET DE POTASSIUM.

Syn. : *Cobaltocyanure de potassium.*



	Tr.	Calc.
Cobalt.....	47,888	47,49
Potassium.....	35,313	35,23
Cyanogène.....	»	»
	<u>47,274</u>	<u>400,000</u>

(GMELIN, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. III, p. 391.)

CYANURE DE CUIVRE.

Cuivre.....	49,734	49,734
Cyanogène.....	26,924	26,880
Eau.....	23,348	23,389
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(RAMMELSBURG, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. III, p. 398.)

CYANURES DE CUIVRE ET DE POTASSIUM. 1^o Cu²K,Cy².

	Calc.	Tr.
Cuivre.....	40,769	44,23
Potassium.....	26,299	26,90
Cyanogène.....	32,932	»
	<u>400,000</u>	<u>41,28</u>

CYANURES DE CUIVRE ET DE POTASSIUM.



Cuivre.....	22,142	22,216	22,636	22
Potassium.....	40,800	41,286	44,778	44
Cyanogène..	»	»	»	36
				<u>99</u>

(RAMMELSBURG, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. IV, p. 8.)

CYANURES D'ÉTAI. PROTOCYANURE.



Cyanogène.....	329,94	30,97
Étain.....	735,29	69,03
	<u>4065,20</u>	<u>400,00</u>

CYANURE D'ÉTAI. BICYANURE. SnCy².

Cyanogène.....	659,82	47,30
Étain.....	735,29	52,70
	<u>4395,44</u>	<u>400,00</u>

CYANURE DE FER. FeCy.

Cyanogène.....	329,94	
Fer.....	339,21	
	<u>669,12</u>	

Voy. FERROCYANOGENÈ, FERROCYANURES, FERRICYANOGENÈ, FERRICYANURES, A. FERROCYANHYDRIQUE, A. FERRICYANHYDRIQUE.

CYANURE DE GLUCINIUM. G²Cy³.

Cyanogène.....	989,73	59,90
Glucinium.....	662,52	40,40
	<u>4652,25</u>	400,00

CYANURES D'IRIDIUM.

PROTOCYANURE. IrCy.

Cyanogène.....	329,94	24,40
Iridium.....	4233,50	78,90
	<u>4563,44</u>	400,00

BICYANURE.

Acide.....	659,82	34,85
Iridium.....	4233,50	65,45
	<u>4893,32</u>	400,00

PERCYANURE. IrCy⁵.

Cyanogène.....	989,73	44,52
Iridium.....	4233,50	55,48
	<u>2223,23</u>	400,00

CYANURE D'IRIDIUM ET DE POTASSIUM. IrK²Cy³.

	Tr.	Calc.
Iridium.....	35,652	38,510
Potassium.....	38,890	30,594
Cyanogène.....	»	30,899
		<u>400,000</u>

(RAMMELSBERG, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. IV, p. 21.)

CYANURE DE LITHIUM. LCy.

Cyanogène.....	329,94	80,42
Lithium.....	80,37	49,58
	<u>440,28</u>	400,00

CYANURE DE MAGNÉSIUM. MgCy.

Magnésium.....	32,43	458,35
Cyanogène.....	67,57	325,00
	<u>400,00</u>	483,35

CYANURES DE MANGANÈSE.

PROTOCYANURE. MnCy.

Cyanogène.....	329,94	48,82
Manganèse.....	345,88	51,48
	<u>675,79</u>	400,00

PERCYANURE. MnCy³.

Manganèse.....	44,44	329,94
Cyanogène.....	58,86	989,73
	<u>100,00</u>	4319,64

CYANURE DE MERCURE.

	(a)	(b)	(c)
Mercure.....	79,9	329,94	79,94
Cyanogène....	20,4	4265,82	20,09
	<u>400,0</u>	4595,73	400,00

(a) (b) PORRETT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 132.
 — (c) GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 219.

CYANURE DE MERCURE ET CHROMATE DE POTASSE. 3HgCy, 2KOCrO³.

	Tr.	Calc.
Acide chromique.....	47,597	47,929
Potasse.....	47,284	46,228
Mercure.....	54,436	52,230
Cyanogène.....	43,986	43,613
	<u>400,000</u>	400,000

(RAMMELSBERG, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. IV, p. 12.)

CYANURE DE MERCURE ET SULFOCYANURE DE BARYUM. Hg²S²BaCy⁵.

	Tr.	Calc.
Mercure... 51,797	2534,645	52,963
Soufre.... 8,448	402,330	8,447
Baryum.... 48,000	856,880	47,925
Cyanogène. »	989,733	20,695
	<u>4780,588</u>	400,000

(BOECKMANN.)

CYANURE DE MERCURE ET SULFOCYANURE DE CALCIUM. Hg²Cy³CaS².

	Tr.	Calc.
Mercure... 59,934	2532,654	60,569
Soufre.... 0,434	402,330	9,625
Calcium... 5,849	256,049	6,425
Cyanogène.. »	989,733	23,684
	<u>4180,736</u>	400,000

(BOECKMANN.)

CYANURE DE MERCURE ET SULFOCYANURE DE MAGNÉSIUM. Hg²Cy³MaS².

	Tr.	Calc.
Mercure... 64,665	2534,645	62,049
Soufre.... 40,096	402,330	9,856
Magnésium. 3,964	458,353	3,879
Cyanogène. »	989,733	24,246
	<u>4082,064</u>	400,000

(BOECKMANN.)

CYANURE DE MERCURE ET SULFOCYANURE DE POTASSIUM. $Hg^2Cy^5KS^2$.

	Tr.	
Mercure.....	57,435	57,000
Soufre.....	9,077	9,430
Potassium.....	40,979	44,445

	Calc.	
Mercure.....	2531,645	57,359
Soufre.....	402,330	9,410
Potassium.....	489,946	44,406
Cyanogène.....	989,733	22,425
	4443,624	400,000

(BOECKMANN, *Répert. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 352.)

CYANURE DE NICKEL. $NiCy$.

Cyanogène.....	329,91	47,46
Nickel.....	369,67	52,84
	699,58	400,00

CYANURES D'OR.

PROTOCYANURE. Au^3Cy .

Cyanogène.....	329,91	41,72
Or.....	2486,02	88,28
	2815,93	400,00

PERCYANURE. Au^2Cy^2 .

Cyanogène.....	989,73	28,47
Or.....	2486,02	71,53
	3475,75	400,00

CYANURE D'OR ET DE POTASSIUM.

KAu^2Cy^4 .

	Tr.		Calc.
Or.....	55,779	57,544	67,87
Potassium.....	42,443	44,428	44,44
Cyanogène....	»	»	20,72
			400,00

(RAMMELBERG, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. IV, p. 14.)

CYANURES D'OSMIUM.

PROTOCYANURE. $OsCy$.

Cyanogène.....	329,91	20,94
Osmium.....	4244,48	79,05
	4574,39	99,99

BICYANURE. $OsCy^2$.

Cyanogène.....	659,82	34,65
Osmium.....	4244,48	65,35
	4904,30	400,00

PERCYANURE. $OsCy^3$.

Cyanogène.....	989,73	44,30
Osmium.....	4244,48	55,70
	2234,21	400,00

CYANURES DE PALLADIUM.

PROTOCYANURE. $PdCy$.

Cyanogène.....	329,91	33,43
Palladium.....	665,90	66,87
	795,84	400,00

BICYANURE. $PdCy^2$.

Cyanogène.....	659,82	49,79
Palladium.....	665,90	50,21
	4325,72	400,00

CYANURES DE PLATINE.

PROTOCYANURE. $PtCy$.

Cyanogène.....	329,91	24,40
Platine.....	4233,50	78,90
	4563,41	400,00

BICYANURE. $PtCy^2$.

Cyanogène.....	659,82	34,84
Platine.....	4233,50	65,46
	4893,32	400,00

CYANURE DE PLATINE ET DE POTASSIUM.

$PtKCy^2$.

Platine.....	50,490	54,757
Potassium.....	20,998	20,357
Cyanogène.....	»	27,686
		400,000

(GHELIN, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. IV, p. 17.)

CYANURE DE PLOMB. $PbCy$.

Cyanogène.....	329,91	20,31
Ploomb.....	4294,50	79,69
	4624,41	400,00

CYANURE DE POTASSIUM. KCy .

Cyanogène.....	320,91	40,24
Potassium.....	489,92	59,76
	819,83	400,00

CYANURE DE POTASSIUM ET DE MANGANÈSE.

$Mn^2K^2Cy^2$.

	Tr.		Calc.
Manganèse... ..	47,522	46,557	46,705
Potassium... ..	35,207	35,672	35,492
Cyanogène....	»	»	47,803
			400,000

(RAMMELBERG.)

CYANURE DE POTASSIUM ET DE PALLADIUM.

	PaKCy ² .		
	Tr.		Calc.
Palladium.....	26,848	53,47	26,676
Potassium.....	28,568	26,91	26,984
Cyanogène.....	"	"	46,340
			100,000

(RAMMELSBERG, *Répert. de Ch. so. et ind.*, t. IV, p. 18.)

CYANURES DE RHODIUM.

PROCYANURE. RdCy.

Cyanogène.....	329,91	33,62
Rhodium.....	654,39	66,38
	984,30	400,00

CYANURE DE RHODIUM. Percyanure.

	Rd ² Cy ² .	
Cyanogène.....	43,17	989,73
Rhodium.....	56,83	1302,78
	100,00	2292,51

CYANURE DE SODIUM. NaCy.

Cyanogène.....	329,91	53,14
Sodium.....	290,89	46,86
	620,80	400,00

CYANURE DE STRONTIUM. SrCy.

Cyanogène.....	329,91	37,61
Strontium.....	587,28	62,39
	917,19	400,00

CYANURE DE TELLURE. TeCy².

Cyanogène.....	659,82	45,14
Tellure.....	894,76	54,86
	1454,58	400,00

CYANURE DE THORIUM. ThCy.

Cyanogène.....	329,91	30,69
Thorium.....	744,90	69,31
	1074,81	400,00

CYANURE DE TUNGSTENE. WCy².

Cyanogène.....	659,82	35,80
Tungstène.....	1183,00	64,20
	1842,82	400,00

CYANURE DE VANADIUM. VCy².

Cyanogène.....	659,82	43,50
Vanadium.....	856,89	56,50
	1516,71	400,00

CYANURE DE ZINC. ZnCy.

Cyanogène.....	329,91	45
Zinc.....	403,23	55
	733,14	400

CYANURE DE ZIRCONIUM. Zr²Cy⁵.

Cyanogène.....	989,73	54,08
Zirconium.....	840,24	45,92
	1829,97	400,00

CYMATINE.

Silice.....	57,98
Chaux.....	42,95
Magnésie.....	22,38
Oxyde de fer.....	6,32
Alumine.....	0,58
	400,21

(RAMMELSBERG, *Tr. de Min. de Dufrénoy*, t. III, p. 767.)

CYMÈNE. C²⁰H¹⁴.

	Tr.		
Carbone.....	89,3	89,0	88,9
Hydrogène.....	44,0	40,6	40,9

	Calc.	
Carbone.....	1500,0	89,5
Hydrogène.....	175,0	40,5
	1675,0	400,0

(GERHARDT et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 103.)

CYMOHITE. Voy. HALLOYSITE.

CYMOPHANE.

Syn. : *Chrysolithe orientale*; *chrysopale*, *chrysobénil*.

	(1)	(2)
Alumine.....	74,5	81,43
Silice.....	48,0	48,73
Chaux.....	6,0	"
Oxyde de fer.....	4,5	"
Perte.....	3,0	"
	400,0	400,46

(1) C. par KLAPROTH, *Syst. de Ch.* par Thomson., t. III, p. 315. — (2) C. du Brésil, par ARFWEDSON, *Mém. de l'Ac. des sc. de Stockholm*, 1822.

CYMOPHANE.

	(1)	(2)	(3)
Alumine	78,40	78,92	76,99
Glucine	17,94	18,02	18,88
Oxyde ferrique...	4,46	3,42	4,42
— de chrome.	»	0,36	»
— de cuivre et de plomb.....	»	0,29	»
Sable.....	»	»	4,01
	100,30	100,74	100,00

(1) C. du Brésil, par AWDJEW. — (2) C. de Sibirie, *idem*. — (3) C. de Haddam, par DAMOUR.

(Tr. de Min. par Dufrénoy, t. III, p. 689.)

CYNOSLOSSE. Racine.

Eau et principe odorant.....	10,00
Matière colorante.....	} 2,08
— grasse.....	
— résineuse.....	2,07
Surmalate de potasse.....	3,08
Acétate de chaux.....	1,06
Tannin	} 9,70
Matière extractive	
— animale	2,00
Inuline.....	4,02
Matière gommeuse	5,00
— extractive, soluble dans l'eau.	8,03
Acide pectique.....	9,00
Oxalate de chaux	3,00
Fibre ligneuse.....	39,06
Perte	5,00
	100,00

(CENEDILLA, *Journ. de Pharm.*, décembre 1828, p. 622.)

CYPRINE. Voy. IDOCRASE.

CYPOMICA. Voy. CUIVRE ARSÉNIATÉ.

CYSTINE. $C^6AzH^6O^4S^2$.

Syn. : Oxyde cystique.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbon. 458,640	30,34	29,88	30,04	
Azote .. 177,040	11,71	11,85	11,60	
Hydrog. 74,877	4,94	5,12	5,10	
Oxygèn. 400,000	26,47	} 53,15	} 28,38	} 25,50
Soufre.. 402,330	26,57			
	1512,857	400,00	400,00	400,59

(a) (b) LISIAC, *Tr. de Ch. org.*, t. I, p. 238. —

(c) PROUT. — (d) THALLOW.

CYSTINE. Combinaison de cet oxyde.

Oxyde cystique.....	94,7
Acide hydrochlorique.....	5,3
	100,0

Oxyde cystique.....	96,9
Acide nitrique.....	3,1
	100,0

Acide cystique.....	89,6
Acide sulfurique.....	10,4
	100,0

Oxyde cystique.....	78
Acide oxalique.....	22
	100

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 330.)

CYTISE (CYTISUS LABURNUM). Semence.

Matière grasse verdâtre.

— colorante verte.

Principe amer purgatif.

Fibre ligneuse.

Albumine.

Acides malique et phosphorique.

Malate de potasse et malate de chaux.

(CHEVALIER et LASSAIGNE, *Répert.*, t. VII, p. 268.)

D

DAMBURITE. Voy. DYSCLASITE.

DAMMARANE. $C^{40}H^{34}O^6$.

Carbone.....	75,02
Hydrogène.....	9,60
Oxygène.....	15,38
	100,00

DAMMAROL. $C^{40}H^{28}O^6$.

Carbone.....	82,22
Hydrogène.....	11,44
Oxygène.....	6,64
	100,00

DAMMARONE. $C^{38}H^{30}O$.

Carbone.....	86,22
Hydrogène.....	11,53
Oxygène.....	2,25
	100,00

(ROBERT THOMPSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. IX, p. 505.)

DAMOURITE.

Silice.....	45,22
Alumine.....	37,87
A reporter.....	83,09

	Report.....	83,09
Oxyde de fer.....		traces
Potasse.....		44,20
Eau.....		5,25
		<u>99,54</u>

(T. de Min. par Dufrenoy, t. III, p. 757.)

DANAITE. Voy. COBALT GRIS.

DAOURITE. Voy. TOURMALINE.

DAPECHE. Voy. BITUME ÉLASTIQUE.

DATHOLITE.

Syn. : *Esmarkite; botriolite; humboldtite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	36,00	37,36	37,520
Chaux.....	39,50	35,67	35,398
Acide boracique.....	43,50	24,26	24,377
Oxyde de fer....	4,00	»	»
Eau.....	6,50	5,74	5,705
	<u>96,50</u>	<u>400,00</u>	<u>400,000</u>

	(4)	(5)
Silice.....	38,477	36,900
Chaux.....	35,640	34,270
Acide boracique.....	20,345	48,342
Eau.....	5,568	40,224
	<u>400,000</u>	<u>99,736</u>

(1) D. par KLAPROTH, *J. des Mines*, août 1812. — (2) D. par STROMEYER, *id.* — (3) (4) D. d'ARENDAL, par RAMMELSBERG, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841. — (5) *Id.*, R. sc. et ind., t. VII, p. 59.

DATTES.

Mucilage.
Gomme. -
Albumine.
Sucre incristallisable.
Sucre cristallisable analogue à celui de canne.
Parenchyme.

(BONASTRE, *Journ. de Pharm.*, t. XVIII, p. 729.)

DATURA STRAMONIUM.

La plante fraîche :

Fibre ligneuse.....	3,45
Matière extractive gommeuse.....	0,58
— extractive.....	0,60
Fécule verte.....	0,64
Albumine.....	0,45
Résine.....	0,42
Phosphate de chaux et de magnésie et sels à base de chaux et de magnésie.....	0,23
Eau.....	93,25
Perte.....	4,28
	<u>400,00</u>

(PROMNITZ, *Syst. de mat. méd. de Pfaff.*);

DATURA STRAMONIUM. Cendres.

Potasse.....	47,87
Soude.....	42,57
Chaux.....	3,63
Magnésie.....	45,50
Peroxyde de fer.....	3,48
Oxyde de manganèse.....	»
Acide phosphorique.....	30,65
Silice.....	4,60
	<u>98,30</u>

(SOUCHAY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 659.)

DAUPHINELLE (DELPHINIUM STAPHISAGRIA). Graine.

Stéarine.....	4,40
Huile grasse, très-soluble dans l'alcool.....	44,40
Huile grasse, peu soluble dans l'alcool.....	4,70
Gomme contenant des traces de sels calciques.....	3,45
Amidon.....	2,40
Matière nitrogenée, insoluble dans l'alcool, précipitable par le sous-acétate plombique et l'infusion de noix de galle, mêlé avec des malates, sulfates et chlorures potassiques et calciques.....	30,67
Albumine végétale soluble.....	0,50
Albumine coagulée.....	3,62
Delphine.....	8,40
Sulfate et phosphate potassiques et magnésiques.....	3,79
Eau.....	10,00
Excès.....	4,49
	<u>84,22</u>

(T. de Ch. de Berzelius.)

DAVIDSTONITE. Voy. ÉMERAUDE.

DAVYNE. Voy. NÉPHÉLINE.

DAVYTE. Voy. ALUN DE PLUME.

DELPHINATE DE BARYTE.

	(a)	(b)	(c)
Baryte.....	45,83	99	84,64
Acide delphinique.....	54,47	417	400,00
	<u>400,00</u>	<u>216</u>	<u>484,64</u>

(a) PELLETIER, t. II, p. 240. — (b) (c) CHEVREUL.

DELPHINATE DE CHAUX.

Acide delphinique.....	4544	400
Chaux.....	486	32
	<u>2000</u>	

(CHEVREUL.)

DELPHINATE DE PLOMB.

Acide delphinique.....	55	400,0
Oxyde de plomb.....	435	241,8
(CHEVREUL.)		

DELPHINATE DE STRONTIANE.

Acide delphinique.....	12344	400
Strontiane.....	7656	62
	<u>20000</u>	

(CHEVREUL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 370.)**DELPHINE. C²⁷AzH¹⁹O².**

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	76,69	2063,826	77,00
Azote.....	5,93	177,036	6,61
Hydrogène...	8,89	237,420	8,89
Oxygène.....	7,49	200,000	7,50
	<u>99,00</u>	<u>2677,982</u>	<u>400,00</u>

(COUERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 367.)**DELPHINITE. Voy. ÉPIDOTE.****DELVAUXINE.**Syn. : *Phosphate brun terreux.*

	(1)	(2)
Acide phosphorique.....	13,60	44,30
Peroxyde de fer.....	29,00	31,60
Eau.....	42,20	40,40
Carbonate de chaux.....	41,00	9,20
Silice gélatineuse.....	3,60	4,40
	<u>99,40</u>	<u>99,90</u>

(1) Variété marron. — (2) *Id.* noire.(DELVAUX, *Inst.*, 1839.)**DENTS. Émail des dents.**

Substance animale.....	30	
Magnésie.....	} un peu.	
Alumine.....		
Acide carbonique.....		
Fluate de chaux.....	} 22	
Phosphate de chaux.....		

(MORICHINI.)

DENTS. L'ivoire et les dents de sanglier contiennent une grande quantité de fluats de chaux.(GAX-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. LV, p. 258.)

DENTS humaines. L'émail, l'ivoire frais ne contiennent pas d'acide fluorique, comme l'avait dit Morichini. Les ivoires fossiles contiennent quelques centièmes de leur poids d'acide fluorique, provenant sans doute de la juxtaposition dans leur long séjour dans la terre.

(FOUCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LVII, p. 42.)**DENTS. Émail des dents.**

Phosphate de chaux.....	72,9
Gélatine et eau.....	<u>27,1</u>
	100,0

(FOUCROY et VAUQUELIN.)

DENTS. Émail des dents.

Phosphate de chaux.....	78
Carbonate de chaux.....	6
Eau et perte.....	<u>16</u>
	100

(PEPYS.)

DENTS. Émail des dents.

	(1)	(2)
Phosphate calcique avec fluo- rure calcique.....	88,5	85,0
Carbonate calcique.....	8,0	7,1
Phosphate magnésique.....	4,5	3,0
Soude.....	»	4,4
Membranes brunes tenant à l'os dentaire, alcali, eau... ..	2,0	3,5
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

(1) D. d'homme. — (2) D. de bœuf.

(BERZELIUS, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)**DENTS. Tartre des dents.**

Phosphates terreux.....	79,0
Mucus non décomposé..	4,0
Matière particulière à la salive.....	4,0
Matière animale soluble dans l'acide muriatique.....	<u>7,5</u>

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 127.)**DENTS.**

	(1)	(2)	(3)
Phosphate de chaux.....	58	64	62
Carbonate de chaux.....	4	6	6
Cartilage.....	28	20	20
Perte.....	<u>10</u>	<u>40</u>	<u>42</u>
	400	400	400

(1) Racine de la dent. — (2) Dents des adultes. — (3) Premières dents des enfants.

(PEPYS, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. IV, p. 505.)

DENTS.

	(1)	(2)	(3)
Dents d'un enfant d'un jour.....	35,00	51,00	44,00
Dents d'un enfant de six ans.....	28,57	60,04	44,42
Dents d'un homme adulte.....	29,00	64,00	40,00
Dents d'un vieillard de 84 ans.....	33,00	66,00	41,00
Dents d'une momie d'Égypte.....	29,00	55,50	45,50
Dents de devant d'un lapin.....	31,20	59,50	09,30
Molaires d'un lapin.....	28,50	63,70	07,80
— de sanglier.....	29,40	63,00	06,80
Défenses de sanglier.....	26,80	69,00	04,20
— d'hippopotame.....	25,10	72,00	02,90
Molaires de cheval.....	29,10	62,00	08,90
Dents de devant du cheval.....	34,80	58,30	40,00
Dents de devant du bœuf.....	28,60	64,00	08,00
Dents d'oryctérope.....	27,30	65,90	06,80
Dents de gaviai.....	30,30	64,60	08,40
Dents de couleuvre à collier.....	30,00	76,30	03,70
Crochets à veinin de la vipère.....	21,00	73,80	05,20
Dents de carpe.....	35,00	49,00	46,00
Dents de requin.....	33,50	52,60	43,90

(1) Matière organique. — (2) Phosphate de chaux. — (3) Carbonate, *id.*

(LASSAIGNE, *Journ. de Pharm.*, t. VII, p. 1.)

DENTS. VOYEZ FOSSILES; CÉMENT DES DENTS.

DENT DE COCHON. Voy. QUARZ.

DERMATINE. Voy. MAGNÉSITE.

DESMINE. Voy. STILBITE.

DÉVONITE. Voy. WAVELLITE.

DEWEYLITE.

Silice.....	40
Magnésie.....	40
Eau.....	20
	400

(SHEPARD, *T. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 757.)

DEXTRINE. C¹²H²⁰O⁵.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	44,00	44,836	42,816
Hydrogène.....	6,59	6,448	6,760
Oxygène.....	49,41	50,045	50,424
	400,00	400,999	400,000

(1) (2) D. séchée à 120°. — (3) D. séchée à froid dans le vide sec.

(PAYEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 374.)

DIADOCHITE. Voy. PITTIZITE.

DIALLAGÉ. 3RO,2SiO⁵.

Syn.: *Bronzite*; *schillerspath*; *smarag-dite*.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	57,193	56,813	46,20	56,44
Chaux.....	4,299	2,195	»	»
Magnésie..	32,669	29,677	34,79	34,50
Protox. de fer.	7,464	8,464	42,86	6,56
— mangan.	0,349	0,646	4,98	3,30
Alumine... 0,698		2,068	»	»
Eau..... 0,634		0,217	3,70	2,38
	400,300	400,050	99,53	400,45

(1) D. de Sternœl, par KOHLER. — (2) D. d'Clenthal, par KLAPPE. — (3) D. du val d'Antigorio, par SCHWEITZER. — (4) Bronzite de Gulsen, par REGNAULT.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 619.)

DIALLAGÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	53,707	53,200	51,54	50,05
Chaux.....	47,065	49,088	44,42	45,63
Magnésie..	47,552	44,909	24,78	47,24
Protox. de fer.	8,079	8,674	5,82	44,98
— mang..				
Alumine... 2,825		2,470	2,46	2,58
Eau..... 1,040		4,773	3,32	2,43
	400,268	400,494	99,34	99,64

(1) D. vert jaunâtre de Baste, par KOHLER. — (2) D. de Prato, *id.* — (3) D. de Salzbouurg, par REGNAULT. — (4) D. du Piémont, *id.*

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 619.)

DIALLAGE. Antigorite.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Silice	43,900	43,075	44	50,0
Alumine . .	1,280	1,732	3	44,0
Chaux	2,642	2,750	4	43,0
Magnésie . .	25,856	26,157	29	6,0
Ox. de fer . .	»	40,615	44	5,5
Ox. de chr. .	43,024	2,374	»	7,5
Ox. de mang. .	0,535	0,574	»	4,5
Eau	42,426	42,726	40	»
Perte	»	»	2	5,5
	99,660	400,000	400	400,0

	(e)	(f)	(g)
Silice	52,00	60,0	43,70
Alumine	23,33	»	47,90
Chaux	7,00	»	»
Magnésie	6,00	27,5	44,20
Oxyde de fer	47,50	40,5	23,70
Eau	»	0,5	»
Perte	»	4,5	3,50
	405,83	400,0	400,00

(a) (b) A. de Bastie, par KOEHLER. — (c) VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXX, p. 106. — (d) KLAPROTH. — (e) HEYER, *Journai des Mines*, section 2e au III, p. 472. — (f) GEMELIN, *id.* — (g) DRAPIER, *id.*

DIALLAGE.

	(1)	(2)	(3)
Acide silicique . . .	50,50	47,2	55,84
Alumine	3,80	3,7	4,09
Chaux	20,26	43,4	trac.
Magnésie	46,40	24,4	30,37
Oxyde ferreux	8,40	7,4	40,78
— manganeux	trac.	»	trac.
Eau	»	3,2	4,80
	99,06	99,0	99,98

	(4)	(5)	(6)
Acide silicique . . .	52,60	51,25	54,51
Alumine	3,27	3,98	2,46
Chaux	20,44	44,18	14,42
Magnésie	16,43	22,88	24,78
Oxyde ferreux	5,35	6,75	5,82
— manganeux	trac.	»	»
Eau	4,59	3,32	3,32
	99,68	99,36	99,31

(1) D. de Grossard, par KOEHLER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845. — (2) D. de la Spezia, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1821, p. 451. — (3) D. de Uten en Tyrol, par BEGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 71. — (4) D. des monts Ourals, *id.* — (5) (6) D. de Trauslein, *id.*

DIALLOGITE. Voy. MANGANÈSE CARBONATÉ.

DIAMANT. Voy. CARBONE.

DIALURATE D'AMMONIAQUE.

	C ² H ⁴ Az ² O ⁵ .		
	Tr.	Calc.	
Carbone	29,392	30,470	29,640
Azote	25,943	25,943	25,943
Hydrogène	4,677	4,366	4,580
Oxygène	40,018	39,254	39,867
	100,000	100,000	100,000

	Calc.	
Carbone	644,480	30,42
Azote	534,120	26,44
Hydrogène	87,356	4,40
Oxygène	800,000	39,37
	2029,956	100,00

(WÖHLER et LIEBIG, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. V, p. 33.)

DIASPORE. Al²O³ + HO.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Alumine	85,434	85,40	78,93	74,66
Perox. de fer.	»	»	5,20	4,54
Ch. et magn.	»	»	4,98	4,64
Eau	45,000	44,90	45,43	44,58
Silice	»	»	4,00	2,90
Perte	»	»	2,44	4,71
	100,434	100,00		100,00

	(5)	(6)	(7)
Matière inattaquée . .	»	»	5,80
Alumine	70,0	76,06	79,94
Peroxyde de fer	»	7,78	»
Chaux et magnésie . . .	4,4	»	»
Eau	26,2	44,70	44,90
Perte	2,4	»	»
	100,0	98,54	100,64

(1) (2) D. par LEVEWES, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846. — (3) (4) D. de la Sibérie, par Dufrenoy, *Tr. de Min.*, t. II, p. 350. — (5) D. de Barnstaple, par HUMPHRY DAVY, *Ann. de Ch.*, t. LX, p. 303. — (6) D. par Children, *Ann. of Phil.* — (7) D. par DAMOUR, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 308.

DIASTATITE. Voy. AMPHIBOLE.

DICHOITE. Voy. CORDIÉRITE.

DIFLUANE. C²H⁴Az²O⁵.

	Tr.	Calc.
Carbone	32,76	33,23
Hydrogène	3,85	3,69
Nitrogène	25,75	26,44
Oxygène	37,64	36,94
	100,00	100,00

(SCHLIEPER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

DIGÉNITE.

Cuivre.....	70,20
Argent.....	0,24
Soufre (perte).....	29,56
	400,00

(BREITHAUP, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)**DIGITALE.**

Chlorophylle.
Résine.
Matière grasse.
Amidon.
Fibre végétale.
Gomme.
Tannin.
Sel de chaux et de potasse.
Huile volatile.
Huile grasse.
Oxalate de potasse.

(BRAULT et POGGIALE, *Journ. de Pharm.*, t. XXI, p. 433.)**DIGITALE.**

Picrine.....	0,4
Digitaline.....	8,2
Extractif âcre.....	44,7
Chlorophylle.....	6,0
Albumine végétale.....	9,3
Acide acétique.....	41,0
Oxyde ferrique.....	3,7
Potasse.....	3,2
Fibre végétale.....	43,5
	400,0

(RADIG, *T. de Ch. de Berzelius*.)**DIGITALE. Feuilles sèches.**

Substance résineuse.....	5,5
Matière extractive.....	45,0
Substance gommeuse avec très-peu de potasse et de crème de tartre.....	45,0
Oxalate de potasse.....	2,0
Matière fibreuse, plus un peu d'albumine solidifiée.....	52,0
Eau possédant l'odeur du foin.....	5,5

(HAASSE, *Rép. de Ch. sc. et ind.*, t. III, p. 110.)**DIGITALE. Feuilles.**

Chlorophylle, en deux diverses modifications.....	42,67
Résine.....	44,39
Matières extractives et sulf. de chaux.....	8,56
— colorantes.....	22,86
Gomme avec chlorure de sodium et sulfate de chaux.....	44,90
Phosphate de magnésie.....	2,94
A reporter...	73,29

	Report.....	73,29
Albumine.....		42,67
Fibre.....		44,04
		400,00

(SCHLESINGER, *Journ. de Ch. méd.*, mai, 1840, p. 237.)**DIGITALE. Cendres.**

	(1)	(2)
Acide carbonique.....	43,45	»
Charbon et sable.....	40,94	»
Silice.....	9,58	42,78
Chlore.....	4,09	»
Oxyde ferrique.....	4,46	»
Chaux.....	41,82	42,67
Magnésie.....	4,90	6,53
Potasse.....	32,64	42,67
Soude.....	6,39	3,70
Acide phosphorique.....	2,39	»
— sulfurique.....	2,84	»
Phosphate ferrique.....	»	4,63
— calcique.....	»	0,44
Sulfate calcique.....	»	6,69
Chlorure sodique.....	»	9,03

(1) Résultat direct de l'analyse de 100 parties de cendres. — (2) Composition des cendres après déduction de l'acide carbonique.

(WRIGHTSON, *Ann. der Chem. und Pharm.* V. Liebig et Wchll., 1845, n° 6.)**DIGITOLÉATE DE PLOMB.**

Oxyde de plomb.....	64,879
Acide digitolérique.....	35,121
	400,000

(KOSMANN, *R. sc. et ind.*, t. XXV, p. 121.)**DIHYDRITE.**

Oxyde cuivrique.....	68,244	68,20
Acide phosphorique.....	25,304	24,70
Eau.....	6,485	5,97
	400,000	98,87

(ARFVEDSON, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 349.)**DIOPSIDE. Voy. PYROXÈNE.****DIOPTASE. 3CuO, 2SiO₅.**Syn. : *Achirite*.

	(1)	(2)	(3)
Deutoxyde de cuivre..	45,4	39,9	40,0
Silice.....	36,8	35,0	36,0
Eau.....	41,5	24,0	20,2
Oxyde de fer.....	»	3,0	2,4
Alumine.....	2,4	»	»
Chaux.....	3,4	»	»
Magnésie.....	0,2	»	»
Silex et argile.....	»	4,4	»
	99,4	400,0	98,3

(1) D. de Kirguis, par HESS, *Tr. de Min. par Dufrénoy*, t. III, p. 446. — (2) D. de l'Oural, par KOBELL. — (3) D. de Sibérie, id.

DIOPHASE.

	(4)	(5)	(6)
Deutox. de cuivre..	44,9	45,27	50,40
Silice	34,8	37,25	36,47
Eau	20,3	17,00	11,40
	<u>100,0</u>	<u>99,52</u>	<u>97,97</u>

(4) D. des Pyrénées. — (5) D. de Sommerville, par BOWEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXXI, p. 403. — (6) D. par DAMOUR, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. X, p. 480.

DIORITE ORBICULAIRE de Corse.

Silice	48,62
Alumine.....	34,66
Protoxyde de fer.....	0,66
Chaux	12,02
Magnésie.....	0,33
Soude.....	2,55
Potasse	1,06
Eau	0,49

(DELESSE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 257.)

DIOSCOREA SATIVA. Racine fraîche.

Résine.....	0,05
Sucre incristallisable.....	0,26
Mucilage.....	2,94
Amidon.....	22,66
Fibre ligneuse.....	6,54
Eau.....	67,58
	<u>100,00</u>

(SCERSEN, *Journ. de Schew.*, t. VIII, p. 600.

DIOXYLITE. Voy. LANARKITE.

DIPHANITE.

Silice	33,24
Alumine	44,33
Chaux	13,44
Protoxyde de fer.....	3,04
— de manganèse.....	1,43
Eau.....	5,18
	<u>100,00</u>

(JEWREINOFF, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 170.)

DIPLOITE. Voy. LATROBITE.

DIPYRE.

	(a)	(b)
Silice	0,555	60
Alumine.....	0,248	24
Chaux	0,096	40
Soude.....	0,094	»
Potasse.....	0,007	»
Eau.....	»	2
Perte.....	»	4
	<u>1,000</u>	<u>100</u>

(a) DELESSE, *Ann. de Ch.*, par Millon et Reiset, 1845, p. 186 et 187. — (b) VAUQUELIN, *C. R.*, t. XVIII.

DISCRASE. Voy. ARGENT ANTIMONIAL.

DISOMOSE. Voy. NICKEL ARSÉNIO-SULFURÉ.

DISTERRITE.

Silice.....	20,00
Alumine.....	43,22
Peroxyde de fer.....	3,60
Magnésie.....	25,04
Chaux	4,00
Potasse.....	0,57
Eau.....	3,60
	<u>100,00</u>

(KOBELL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 173.)

DISTHÈNE. 3Al²O³, 2SiO².

Syn. : *Sapparite*; *schorl bleu*; *cyanite*; *rhœtitzite*; *fibrolite*; *bucholzite*.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice....	43,0	36,4	36,67	36,60
Alumine..	55,0	63,8	63,44	62,56
Oxyde de fer	0,5	»	1,49	0,84
	<u>98,5</u>	<u>100,2</u>	<u>100,97</u>	<u>100,00</u>

(1) D. du Saint-Gothard, par KLAPROTH, *T. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 225. — (2) D. de Romas, par ARFVEDSON, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844. — (3) D. du Saint-Gothard, par ROSALES. — (4) D. par MARIIGNAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIV, p. 49.

DISTHÈNE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice....	30,62	51,5	38,50	39,00
Alumine..	54,50	5,5	55,50	53,00
Chaux....	2,02	4,0	00,50	indic.
Magnésie..	2,30	30,5	00,00	»
Ox. de fer.	6,00	5,0	2,75	3,50
Eau et perte	4,56	3,5	2,75	»
	<u>100,00</u>	<u>100,0</u>	<u>100,00</u>	<u>95,50</u>

(1) D. du Saint-Gothard, par DE SAUSSURE, *Ann. de Ch.*, t. LXIX, p. 319. — (2) *Id.*, par STRUVE, *id.*, t. VIII, p. 326. — (3) *Id.*, par LAUGIER, *id.* — (4) D. par KLAPROTH, *Journ. des Mines*, août, 1812, p. 112.

DISTRÈNE. Bucholzite.

	(a)	(b)
Silice.....	46,00	46,40
Alumine.....	50,00	52,92
Protoxyde de fer.....	2,50	»
Potasse.....	4,50	»
	<u>100,00</u>	<u>99,32</u>

(a) BRANDES. — (b) THOMSON.

(*Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 226.)

DISTHÈNE. Fibrolite.

	(1)	(2)
Silice.....	38,40	42,77
Alumine.....	62,50	55,50
	<u>100,60</u>	<u>98,27</u>

(1) F. du Carnate, par CHENEVIX, *Journ. des Mines*, floral an xi. — (2) F. de la Delaware, par WANUXEN, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 226.

DOLÉRITE de Schiftenberg.

Silice.....	54,12	90,20
Oxyde ferreux.....	17,65	4,14
Alumine.....	6,44	4,86
Acide sulfurique.....	0,86	0,31
Chaux.....	9,89	»
Magnésie.....	6,66	0,86
Potasse.....	1,83	0,80
Soude.....	1,33	0,90
Eau.....	1,93	4,73
Perte.....	0,59	»
	<u>400,00</u>	<u>400,77</u>

(WRIGHTSON, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 507.)

DOLOMIE. $\text{CaCO}_3 + \text{MgO}, \text{CO}_2$.

Syn. : *Chaux carbonatée magnésifère ; chaux carbonatée lente ; spath perlé ; miémité ; tharandite ; gurofiane ; conite ; ankérite ; marbre élastique ; corgnieule.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbonate de chaux.....	75	60	53,5	52,00
— magnésie.....	42	35	37,5	46,50
— fer.....	13	3	oxydé	0,50
Manganèse.....	»	»	»	0,25
Argile.....	»	»	7,0	»
Eau.....	»	»	0,8	»
Perte.....	»	»	2	»
	<u>400</u>	<u>400</u>	<u>98,8</u>	<u>99,25</u>

	(5)	(6)	(7)
Carbonate de chaux.....	53,0	70,5	53,9
— magnésie.....	42,5	29,5	41,5
Manganèse.....	3,0	»	»
Argile.....	»	»	4,4
	<u>98,5</u>	<u>400,0</u>	<u>99,8</u>

(1) Terre de Creutzwald, par BAYEN, *Journ. de Ph.*, t. XIII. — (2) D. par WOLFF, *Tr. de Ph.*, année 1779. — (3) D. des environs de Bristol, par GILBY, *Trans. géol.*, t. IV, p. 210. — (4) D. de Saint-Gothard, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIX, p. 255. — (5) Miémité, *id.* — (6) Gurofiane, par KLAPROTH, *Journ. d'Erdmann*, t. X, p. 446.

DOLOMIE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Chaux carb.....	51,00	57,44	51,55	66,82
Magnésie <i>Id.</i>	44,32	39,24	41,34	24,54
Fer <i>Id.</i>	4,68	»	»	2,50
Silice alum.....	»	»	»	»
ou de fer.....	»	3,00	2,50	»
Sable ferrug.....	»	»	»	4,70
Eau.....	»	»	»	0,49
	<u>400,00</u>	<u>99,68</u>	<u>95,36</u>	<u>99,05</u>

(1) D. par PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 194. — (2) D. d'Ollioules, par LAUCIER, *Ann. des sc. nat.*, 1826, p. 243. — (3) D. de Cotte, *id.* — (4) D. de Weiler, près Wirmindon, par GMELIN, *Naturwissenschaftlich abhandlungen*, 1827.

DOLOMIE.

	(5)	(6)	(7)
Chaux carbonatée.....	55,88	61,30	85,84
Magnésie <i>Id.</i>	40,47	32,20	40,39
Fer <i>Id.</i>	2,81	6,27	5,53
	<u>99,16</u>	<u>99,77</u>	<u>101,76</u>

(5) D. du diocèse de Veage, par SCHREBER, *Ann. de Pogg.*, 1845, n° 6. — (6) D. de Bohême, par KUHN, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIX, p. 323. — (7) D. du Kolosoruck, par KUHN, *id.*

DOLOMIE.

	(1)	(2)	(3)
Chaux pure.....	28,0	33,00	0,253
Magnésie pure.....	20,5	44,50	0,169
Ox. de manganèse.....	»	»	0,024
Argile.....	»	»	0,146
Oxyde de fer.....	1,5	2,50	0,008
Acide carbonique.....	48,0	47,25	0,400
Eau et perte.....	»	2,75	»
	<u>98,0</u>	<u>400,00</u>	<u>0,997</u>

	(4)	(5)
Chaux pure.....	30,40	30,00
Magnésie pure.....	21,50	24,00
Oxyde de fer.....	0,90	46,00
Acide carbonique.....	47,00	»
	<u>99,80</u>	<u>97,00</u>

(1) D. de la Moravie, par BUCHOLZ, *Journal des Mines*, juin, 1810, p. 449. — (2) D. de Glunk-Bronn, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 136. — (3) D. par DEVILLE, *Ann. des Mines*, 1833. — (4) D. du Mexique, par BEUDANT, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 260. — (5) D. de Saint-Gothard, par BERTHIER, *id.*

DOLOMIE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Chaux.....	27,36	30,0	30,65	29,48
Magnésie.....	20,30	22,4	24,46	17,31
Acide carb.....	42,30	47,0	46,94	44,42
Per. de fer.....	2,20	»	2,25	7,70
Ox. mangan.....	»	»	»	0,24
Argile.....	6,40	»	»	»
Eau.....	0,30	»	»	»
	<u>98,86</u>	<u>99,4</u>	<u>101,27</u>	<u>99,12</u>

(1) D. de la Madeleine, par DUFRENOY, *Tr. de Min.*, t. II, p. 260. — (2) D. de Bourbonne-les-Bains, par BERTHIER. — (3) D. de Dohrabourg, par KUHN, *Rev. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 323. — (4) de Schneeberg, *id.*

DOLOMITE.

Carbonate de chaux.....	55,88
— magnésie.....	40,47
— ferreux.....	2,81
	<u>99,16</u>

(HERMANN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 269.)

DOMITE.

Silice.....	51,000
Alumine.....	24,000
Magnésie.....	7,820
Chaux.....	2,060
Peroxyde de fer.....	8,340
Oxyde de manganèse.....	0,640
Potasse.....	4,660
Matière organique.....	des traces.
Perte.....	4,480
	<hr/>
	400,000

(GIRARDIN, *J. de Pharm.*, 1828, t. XIV, p. 608.)

DOMPTE-VENIN (Asclepias vincetoxicum).

Racines.	
Matière vomitive différente de l'émétine.	
Résine.	
Muqueux.	
Fécule.	
Huile grasse, cireuse.	
Huile volatile.	
A. pectique.	
Ligneux.	
Mâlates de potasse et de chaux.	
Silice et sels minéraux.	

(FENEILLE, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 305.)

DRACOLE. C¹⁴H²⁰O³.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	4050 77,77	77,80
Hydrogène.....	400 7,40	7,36
Oxygène.....	200 44,83	44,84
	<hr/>	<hr/>
	4350 400,00	400,00

(LAURENT, *Revue sc. et ind.*, t. X, p. 366.)

DRÉELITE. 3(BaO,SO³)+CaO,SO³.

Sulfate de chaux.....	14,274
— de baryte.....	61,734
Chaux en excès.....	4,524
Carbonate de chaux.....	8,050
Silice.....	9,712
Alumine.....	2,404
Eau.....	2,308
	<hr/>
	400,000

(DUFRENOY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 105.)

DRYMIS Winteri.

Huile volatile d'une saveur âcre, brûlante.....	4,2
Résine solide rouge brunâtre, et d'une saveur âcre qu'elle n'abandonne	

pas, soluble dans l'esprit-de-vin et l'éther..... 40,0
 Matière colorante avec du tannin.... 9,0
 Amidon environ..... 4,6
 Fibre ligneuse.
 Acétate, sulfate et hydrochlorate de potasse, et de l'oxyde de fer, qu'on tire de la cendre.

(HENRY, *Manuel pour les Ch.*, 1821, p. 118.)

DUFRENITE.

Syn. : *Alluaudite* ; *craurite*.

	(1)	(2)	(3)
Acide phosphoriqu.	24,80	28,42	27,52
Protoxyde de fer.	54,00	57,60	63,45
— de mangan.	9,00	»	»
Eau.....	45,00	42,45	8,56
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	99,80	98,47	99,53

(1) (2) D. par Dufrenoy. — (3) D. des environs de Liège.

(*Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 538.)

DUFRENOYSITE. 2PbSu + Asu³.

Syn. : *Plomb arseniosulfuré.*

	Tr.	
Soufre.....	22,49	22,30
Arsenic.....	20,69	20,87
Plomb.....	55,40	56,64
Argent.....	0,21	0,47
Cuivre.....	0,30	0,22
Fer.....	0,44	0,32
	<hr/>	<hr/>
	99,53	400,49

	Calc.	
Soufre.....	4005,825	22,48
Arsenic.....	940,084	20,73
Plomb.....	2588,996	37,09
	<hr/>	<hr/>
	4534,905	400,00

(DAMOUR, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIV, p. 382.)

DUFRENOYSITE de Clausthal, au Hartz.

Plomb.....	62,9
Arsenic.....	22,5
Fer.....	2,4
Soufre.....	0,5
Cobalt.....	0,9
Pyrite arsénicale.....	4,4
	<hr/>
	93,0

(DUMESNIL, *Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 707.)

DUMASINE. C⁸H⁸O.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	78,82	79,30
Hydrogène.....	40,44	40,35
Oxygène.....	40,72	40,35
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(KANE, *Repert. de Ch. sc. et ind.*, t. V, p. 324.)**DUKSTEIN. Voy. TRASS.****DYRIPE** trouvé à Mauléon, dans les Pyrénées.

Silice.....	60
Alumine.....	24
Chaux.....	40
Eau.....	2
Perte.....	4
	<u>400</u>

(Syst. de Ch. par Thomson, t. III, p. 380.)

DYSCLASITE. 3CaO, 4SiO² + 2HO.Syn. : *Zéolithe tenace*; *okénite*; *damburite*.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	57,69	56,00	54,86
Chaux.....	26,83	28,33	26,15
Eau.....	44,74	8,00	47,94
A reporter.	99,23	92,33	98,92

(1) D. par CONNELL, *Inst.*, n^o 65. — (2) D. Danburite, par SHEPARD, *T. sc. et ind.*, t. IV, p. 47. — (3) D. Okénite, par WURTH.

Report....	99,23	92,33	98,92
Soude.....	0,44	»	4,02
Potasse....	0,23	5,42	»
Perox. de fer	0,32	yttrie 0,85	»
Id. de mang.	0,22	alumine 4,70	0,46
	<u>400,44</u>	<u>400,00</u>	<u>400,40</u>

(Tr. de Min. par Dufrenoy. t. III, p. 530.)

DYSLUITE.

Alumine.....	0,30490
Oxyde de zinc.....	0,46800
Protoxyde de fer.....	0,44934
Protoxyde de manganèse.....	0,07600
Silice.....	0,02966
Humidité.....	0,00400
	<u>4,00490</u>

(THOMSON, *T. de Min.*, t. 1^{er}, p. 220.)**DYSLYSINE. C⁶⁰H⁴⁸O⁷.**

	Tr.	Calc.
Carbone.....	78,22	78,43
Hydrogène.....	9,68	9,85
Oxygène.....	42,40	42,02
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(THEYER et SCHLOSSER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)**DYSODYLE. Voy. LIGNITES.****DYSSNITE. Voy. MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.****E****EAU. HO.**

Dens ^d de l'eau solide....	0,95			
Id. id. liquide....	4,00			
Id. vapeur d'eau....	0,625 ou 0,622			
	(a) (b) (c) (d)			
Oxygène.....	88,90	400,00	85	85
Hydrogène..	44,40	42,48	45	45
	<u>400,00</u>	<u>442,48</u>	<u>400</u>	<u>400</u>
	(e) (f) (g)			
Oxygène.....	85,662	45,837	8	
Hydrogène.....	44,338	32,523	4	
	<u>400,000</u>	<u>48,360</u>	<u>9</u>	

(a) (b) BERZELIUS et DULONG, *T. de Ch. de Dumas*, t. VII, p. 33. — (c) LAVOISIER et MEUSNIER, *Ann. de Ch.*, t. III, p. 69. — (d) LEFÈVRE-GINEAU, *id.*, p. 71. (e) FOURCROY, SEGUIN et VAQUELIN, *id.*, t. VII, p. 260. — (f) SEGUIN, *id.*, t. IX, p. 40. — (g) CA-VENTISH, *Syst. ch. de Thomson*, t. I, p. 259.**EAU.**

	(a)	(b)	(c)	(d)
Hydrog. 42	44,754	400,00	43,32	
Oxygène 88	88,246	750,77	400,00	
	<u>400</u>	<u>400,000</u>	<u>850,77</u>	<u>443,32</u>
	(e)	(f)	(g)	
Hydrogène.....	44,474	44,4	44,442	
Oxygène.....	88,826	88,9	88,888	
	<u>400,000</u>	<u>400,0</u>	<u>400,000</u>	

(a) GAY-LUSSAC, HUMBOLDT et SAUSSURE, *Ann. de Ch.*, t. LXIII, p. 56. — (b) (c) (d) BERZELIUS, *id.*, t. LXXXI, p. 25. — (e) BIOT et ARAGO, *id.*, t. XC, p. 168. — (f) DULONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395. — (g) DUMAS.

EAU. Variations que les sels dissous en diverses proportions produisent dans le point d'ébullition de l'eau.

	(1)	(2)
Chlorate de potasse.....	61,5	4,2
Chlorure de baryum.....	60,4	4,4
Carbonate de soude.....	48,5	4,6
Chlorure de potassium....	59,4	8,3
Id. de sodium.....	41,2	8,4
Hydrochlor. d'ammoniaq. .	88,9	44,2
Tartrate neutre de potasse	296,2	44,6
Nitrate de potasse.....	335,4	45,9
Chlorure de strontium....	447,5	47,8
Nitrate de soude.....	224,8	24,0
Carbonate de potasse....	205,0	35,0
Nitrate de chaux.....	362,2	51,0
Chlorure de calcium.....	325,0	79,5

(1) Proportion de sel pour 100 d'eau, au point de saturation. — (2) Retard du terme d'ébullition de l'eau saturée en prenant pour point de départ le degré d'ébullition de l'eau pure.

(LEGRAND, C. R., t. I.)

EAU contenue dans diverses plantes.

	(1)	(2)
Froment.....	0,855	0,445
Seigle.....	0,834	0,466
Avoine.....	0,792	0,208
Paille de froment.....	0,740	0,260
Paille de seigle.....	0,813	0,487
Paille d'avoine.....	0,713	0,287
Pommes de terre.....	0,241	0,759
Betteraves.....	0,422	0,878
Navets.....	0,075	0,923
Topinambours.....	0,208	0,792
Pois.....	0,914	0,086
Paille de pois.....	0,882	0,448
Foin de trèfle.....	0,790	0,240
Tiges de topinambours....	0,874	0,429

(1) Matière sèche. — (2) Eau.

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 233.)

EAUX DOUCES.

EAUX DE BESANÇON. Eau de puits; gaz.

	(1)	(2)	(3)
Acide carbonique....	48,5	57,4	58,7
Azote.....	44,2	34,0	33,9
Oxygène.....	40,3	8,9	7,4
	400,0	400,0	400,0

(1) Grande rue, quantité de gaz..... 416

(2) Rue de la Préfecture..... 461

(3) A la Faculté des sciences..... 596

EAUX DOUCES. Dépôts solides des mêmes eaux.

	(1)	(2)	(4)
Silice.....	814	297	551
Alumine.....	94	62	39
Carbonate de chaux....	2456	2017	2334
— de magnésie.....	85	207	76
Sulfate de potasse....	57	»	»
— de chaux.....	802	663	2660
Chlorure de sodium....	537	45	»
— de calcium....	»	238	499
Chlor. de magnésium..	72	255	645
Nitrate de potasse....	899	786	535
— de soude.....	304	870	4229
— de chaux.....	»	»	384
	5340	5440	8646

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 47.)

EAU DE CAMBRAI. Eau de puits.

Nitrate de soude.....	} 0,074
Sel marin.....	
Nitrate de chaux.....	
Hydrochlorate de chaux.....	
Sulfate de potasse.....	} 0,063
Nitre.....	
Hydrochlorate de potasse.....	} 0,019
Sulfate de chaux.....	
Sous-carbonate de chaux.....	0,467
Silice.....	0,005
Matière charbonneuse et perte....	0,032
	0,357

(TORDEUX, *J. de Ph.*, t. VII, p. 395.)

EAU DE CHANTERMERLE. Eau d'un puits foré de 422 pieds de profondeur.

40 litres laissent un résidu de 5^e,393 ainsi composé :

Sulfure de chaux.....	2,430
Carbonate de chaux.....	4,220
Chlorure de calcium.....	0,085
Sulfate de soude.....	0,253
Chlorure de sodium....	0,064
Sulfate de magnésie....	0,480
Chlorure de magnésium....	0,206
Silice.....	traces.
Alumine.....	0,732
Oxyde de fer.....	0,069
Matières animales.....	0,075
Pertes.....	0,082
	5,393

4 litre d'eau contient :

Acide carbonique.....	0,052 environ.
Hydrogène sulfuré.....	0,044
Azote.....	traces.
Oxygène.....	id.
	0,063

(PETIT, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 65.)

EAU D'ELBEUF. E. d'un puits artésien. 4 litre.

	Gr.
Chlorure de sodium	0,08422
— de magnésium.....	0,01200
Sulfate de chaux.....	0,26288
— de magnésie.....	0,06760
Carbonate de chaux.....	0,16330
— de magnésie.....	0,08000
Silice.....	0,04000
Matière organique azotée.....	traces.
	<u>0,71000</u>

(GIRARDIN, Acad. de Rouen, 1839, p. 93.)

EAU DU LAC ELTON.

(Russie asiatique.)

Chlorure de magnésium.....	0,1975
— de sodium.....	0,0383
— de potassium.....	0,0023
Sulfate de magnésic.....	0,0532
	<u>0,2913</u>

(H. ROSE, Ann. de Pogg, t. XXXV, p. 169.)

EAUX DU DÉPARTEMENT DE L'ISÈRE.

Ces analyses ont été faites sur 20 litres, et les nombres du tableau donnent la composition des eaux pour 4000 grammes.

	(1)		(2)		(3)		(4)		(5)	
	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.
Chlorure de magnésium....	0,0043		{0,0092	0,0137	{0,0118		{0,0067		{0,0118	
— de sodium.....	0,0037	0,0080	{0,0045		{0,0059	0,0177	{0,0033	0,0100	{0,0059	0,0177
Sulfate de soude et de potasse.....	0,0035		{0,0104		{0,0134		{0,0077		{0,0134	
— de chaux.....	0,0018	0,0053	{0,0031	0,0135	{0,0034	0,0168	{0,0021	0,0098	{0,0040	0,0199
— de magnésie.....			{0,0012		{0,0019		{traces		{0,0025	
Carbonate de chaux.....	0,0047		{0,0263		{0,0250		{0,0159		{0,0283	
— de magnésie.....	0,0001	0,0048	{0,0012	0,0275	{0,0039	0,0318	{0,0009	0,0168	{0,0040	0,0343
— de fer.....			{0,0019		{0,0019		{0,0009		{0,0020	
Silice et alumine.....	0,0020		{0,0038		{0,0090		{0,0045		{0,0072	
Total.....	0,0201		{0,0585		{0,0753		{0,0411		{0,0791	
Sur 100 gr. de sels on a :										
Chlorures.....	44,2		30,8		27,0		30,0		25,5	
Sulfates.....	29,2		29,6		27,0		24,0		27,3	
Carbonates.....	26,6		39,6		46,0		46,0		47,2	
Total.....	100,0		100,0		100,0		100,0		100,0	
Sels de magnésie.....	24,4		19,0		23,5		21,0		23,0	
La potasse est en quantité toujours très-peu.										

- (1) Glacier du Glezin, température 0^m,4' hauteur au-dessus de la mer..... 2259 mètres
 (2) Ruisseau — (aux Haberts), température 5^o haut. environ..... 1800
 (3) — — (à Pinsot) — — 6^o,5 — 678
 (4) — — de Velton (au Pont) — — 6^o,7 — 600
 (5) — — le Breda (à Allevard) — — 10^o — 560

	(1)		(2)		(3)		(4)		(5)	
	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.
Chlorure de magnésium....	0,0065		{0,0050		{0,0030		{0,0150		{0,0003	
— de sodium.....	0,0026	0,0091	{0,0040	0,0090	{0,0019	0,0049	{0,0001	0,0151	Résinate	
Sulfate de soude et de potasse.....	0,0147		{traces		{0,0027		{0,0110		de chaux.....	0,0050
— de chaux.....	traces	0,0257	{0,0050	0,0072	{0,0055	0,0093	{0,0009	0,0119		
— de magnésie.....	0,0110		{0,0012		{0,0011		{0,0009			
Carbonate de chaux.....	0,0800		{0,0960		{0,0800		{0,1710			
— de magnésie.....	0,0003	0,0803	{0,0030	0,1000	{0,0200	0,1000	{0,0050	0,1760		
— de fer.....			{0,0012		{0,0012		{0,0012			
Silice et alumine.....	0,0116		{0,0012		{0,0100		{0,0023			0,0038
Total.....	0,2167		{0,1164		{0,1242		{0,2053			0,1391
Sur 100 gr. de sels on a :										
Chlorures.....	4,4		7,9		4,1		8,4			
Sulfates.....	12,5		6,2		7,9		5,8			
Carbonates.....	83,1		85,9		88,0		85,8			
Total.....	100,0		100,0		100,0		100,0			
Sels de magnésie.....	8,2		8,0		22,2		9,7			

- (1) Eau de la Tronche, température 11^o, hauteur au-dessus de la mer..... 316 mètres.
 (2) — du château d'eau, source prise (vallée de Grenoble), température 11^o, hauteur..... 214
 (3) Sassenage (le Furon), température 10^o,3, hauteur..... 226
 (4) Vorreppe la Roise, hauteur..... 202
 (5) Grand Chartreuse (source et ruisseau de Saint-Bruno), température 9^o, hauteur..... 0^m,1181

EAUX DU DÉPARTEMENT DE L'ISÈRE.

	(1)		(2)		(3)		(4)		(5)	
	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.
Chlorure de magnésium.....	0,0186	0,0203	{ 0,0124	0,0174	{ 0,0116	0,0220	{ 0,0170	0,0260	{ 0,0200	0,0210
— de sodium.....	0,0017		{ 0,0050		{ 0,0104		{ 0,0090		{ 0,0010	
Sulfate de soude et de potasse.....	0,0225	0,0383	{ 0,0428	0,0622	{ 0,0344	0,0479	{ 0,0505	0,0545	{ 0,0040	0,0440
— de potasse.....	0,0058		{ 0,0174		{ 0,0135		{ 0,0041		{ 0,0400	
— de magnésie.....	»	»	{ 0,0020	»	{ traces	»	»	»	»	»
Carbonate de chaux.....	0,1155	0,1475	{ 0,0809	0,0855	{ 0,1050	0,1145	{ 0,0050	0,1260	{ 0,1400	0,1600
— de magnésium.....	0,0320		{ 0,0046		{ 0,0095		{ 0,0210		{ 0,0200	
— de fer.....	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Silice et alumine.....	0,0012	0,0012	{ 0,0024	0,0030	{ 0,0030	0,0030	{ 0,0030	0,0060	{ 0,0060	0,2310
Total.....	0,2073		0,1675		0,1874		0,1896			
Sur 100 gr. de sels on a :										
Chlorures.....	9,85		10,5		11,7		12,5		16,8	
Sulfates.....	18,60		37,6		25,6		26,5		35,2	
Carbonates.....	71,55		51,9		62,7		61,0		48,0	
Total.....	100,00		100,0		100,0		100,0		100,0	
Sels de magnésie.....	23,0		10,6		11,6		14,6		17,0	

- (1) Ruisseau de Goncelin, température 10°,3, hauteur au-dessus de la mer..... 281 mètres.
 (2) — de Tencin, — 11°, — — — — — 260
 (3) Fontaine — — 10°, — — — — — 260
 (4) Ruisseau de Vaulnaveys-le-Bas (ancienne source), température 11°, hauteur. . . 350
 (5) Ruisseau de Gières, température 12°.

(GRANCE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 494.)

EAUX DE L'ISÈRE, recueillies près du Pont-de-Fer, température 40° sous la pression 0^m,734 pour 1 litre.

	gr.	
Acide carbonique libre..	0,0044	
Air atmosphérique.....	0,0030	
Chlorure de magnésium..	0,0107	0,0442
— de sodium.....	0,0035	
Sulfate de magnésie.....	0,0302	0,0600
— de chaux.....	0,0208	
— de soude, de potasse..	0,0090	0,4062
Carbonate de chaux.....	0,4037	
— de magnésie..	0,0025	0,4062
— de fer.....	traces.	
Alumine.....	0,0035	
Silice.....	0,0037	
	0,4876	

Sur 100 grammes on a :

Chlorures.....	7
Sulfates.....	37
Carbonates.....	56
	400
Sels de magnésie.....	24

(GRANCE.)

EAUX DE L'ISLANDE. E. du Raikum, sur 40000 parties.

Alcali minéral caustique.....	0,51
Terre argileuse.....	0,05
Terre silicée.....	3,73
Sel commun.....	2,90
Sel de Glauber desséché.....	4,28
	8,47

EAUX DE L'ISLANDE. E. du petit Geyser.

Alcali minéral caustique.....	0,95
Terre argileuse.....	0,48
Terre silicée.....	5,40
Sel commun.....	2,46
Sel de Glauber séché.....	4,46
	10,75

(S. BLACK, *Ann. de Ch.*, t. XVII, p. 127.)

EAUX DE L'ISLANDE. Eau du Geyser.

Silice.....	51,90
Soude.....	34,27
Potasse.....	9,97

(DAMOUR, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 192.)

EAU DU JOURDAIN.

Sel marin (principalement).	
Muriate de magnésie.	
Sulfate de chaux (très-peu).	
Muriate de chaux (très-peu).	

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 197.)

EAU DES PUIITS DU BASSIN DE LONDRES.

Carbonate de soude.....	20,70
Sulfate de soude.....	42,94
	63,64

(GRAHAM, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 247.)

EAUX DES ENVIRONS DE LYON.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Acide carbon.	5,694	»	0,653	4,820
Oxygène.....	0,575	»	0,653	0,706
Azote.....	0,505	»	0,453	4,240
Carb. de chaux	0,216	0,270	4,540	2,250
Sulf. de chaux	0,040	0,252	0,100	0,292
Chl. de calcium	4,009	0,168	} trace.	0,404
— de sodium.	0,007	0,126		
— de magnésium	»	0,046		
Nit. de chaux.	»	0,076	»	»
Sulf. de magné- siet desoude.	»	»	»	0,403

(1) Eau de la source du plateau. — (2) *Id.* du jardin des plantes. — (3) Eaux du Rhône en été. — (4) *Id.* en hiver.

(DUPASQUIER, in-8, 1846.)

EAUX DE LA MEUSE, Eau puisée à Rotterdam, près de Oude-Hofpoort.

2 livres d'eau renferment :

	(1)	(2)
Sulfate de chaux.....	0,58	0,45
— de magnésie.....	4,02	4,05
Chlorure de sodium.....	0,31	0,35
— de calcium.....	0,44	0,42
Silice.....	0,25	0,26
Alumine.....	0,30	0,29
Carbonate de protoxyde de fer.	8,43	0,44
— de chaux.....	4,33	4,27
— de magnésie.....	0,67	0,67
— de protoxyde de manganèse	0,07	0,05
Acide humique.....	0,03	0,03
Matière organique.....	0,70	0,70

(1) Pendant le reflux. — (2) Pendant le flux.

(MULLER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 187.)

EAUX DE PARIS. E. du puits de la montagne Sainte-Genève.

Sulfate calcaire.....	4,900
Carbonate de chaux.....	3,050
Hydrochlorate de soude.....	traces.
Sels déliquescents.....	4,480
Matière argilo-calcaire séparée par filtration.....	2,310

(VIREY, *Inst.*, 1836.)

EAUX DE LA SEINE. 4 litre d'eau.

	(1)	(2)	(3)
Acide carbonique... 0,070	} indét.	} indét.	
Air atmosphérique.. 0,004			

(1) Eau d'Arcueil. — (2) Eau du puits de Grenelle. (3) Eau du canal de l'Ouroq.

	gr.	gr.	gr.
Bicarb. de chaux...	0,458	0,029	0,158
— de magnésie...	0,060	0,009	0,075
Bicarb. de potasse..	tr.	0,040	»
Sulfate de chaux...	0,438	»	0,080
— de magnésic....	} 0,072	{ »	} 0,095
— de soude.....			
Chlorure de calcium	} 0,084	{ 0,057	} 0,443
— de sodium....			
— de magnésium..			
Nitrate alcalin....	tr.	tr.	tr.
Alumine.....	} 0,084	{ 0,010	} 0,069
Silice.....			
Oxyde de fer.....			
Matière organique..	tr.	tr.	tr.

EAUX DE LA SEINE.

	(1)	(2)
Air atmosphérique.....	0,003	0,003
Acide carbonique libre....	0,043	0,044

	Gr.	Gr.
Bicarbonate de chaux....	0,432	0,474
— de magnésie... 0,060	} 0,020	} 0,039
Sulfate de chaux.....		
— de magnésie.....		
— de soude.....	0,040	0,047
Chlorure de calcium.....	} 0,040	} 0,025
— de magnésium... 0,010		
— de sodium.....		
Sels de potasse.....	tr.	tr.
Nitrate alcalin.....	tr.	tr.
Silice alumine.....	} 0,008	} 0,044
Oxyde de fer.....		
Matière organique.....	tr.	tr.

	(3)	(4)
Air atmosphérique.....	0,004	0,003
Acide carbonique libre....	0,044	0,043

	Gr.	Gr.
Bicarbonate de chaux....	0,229	0,230
— de magnésie.. 0,075	} 0,027	} 0,030
Sulfate de chaux.....		
— de soude.....		
Chlorure de calcium.....	} 0,032	} 0,032
— de magnésium... 0,032		
— de sodium.....		
Sels de potasse.....	tr.	tr.
Nitrate alcalin.....	tr.	tr.
Silice, alumine.....	} 0,023	} 0,024
Oxyde de fer.....		
Matière organique.....	tr.	tr.

(1) Pont d'Ivry. — (2) Pont Notre-Dame. — (3) Pompe du Gros-Cailloü. — (4) Pompe de Chailloü.

(BOUTRON CHARLARD et O. HENRY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 274.)

EAUX DE LA MARNE. 4 litre d'eau.

Acide carbonique.....	0,043
Air atmosphérique.....	peu
Bicarbonate de chaux.....	0,304
— de magnésie.....	0,420
— de potasse.....	»
Sulfate de chaux.....	6,022
— de magnésie.....	} 0,048
— de soude.....	
Chlorure de calcium.....	} 0,020
— de sodium.....	
— de magnésium.....	
Nitrate alcalin.....	tr.
Alumine.....	} 0,030
Silice.....	
Oxyde de fer.....	
Matière organique.....	tr.

(BOUTRON CHARLARD et O. HENRY, *Annuaire de Milion et Reiset*, 1849, p. 275.)

EAUX DE PARIS. Premier puits foré à la gare de Saint-Ouen.

1° Analyse de l'eau profonde.

	Gr.
Acide carbonique.....	0,065
Azote.....	0,004
Oxygène.....	traces.
Acide hydrosulfurique, traces sensibles.....	0,240
Chlorure de sodium.....	0,551
— de potassium.....	tr. sens.
— de calcium.....	} indices.
— de magnésium.....	
Sulfate de soude.....	0,942
— de chaux.....	à peine.
Carbonate de chaux.. 0,2742	} primitivement bicarbonates.
— de magnésie. 0,5470	
Phosphate de chaux.....	tr. peu sens.
Silice.....	0,360
Alumine... { traces, primitivement sulf. }	} 0,024
Oxyde de fer. { ou carbon. }	
Glairine, quantité assez sensible.	0,040

2° Analyse de l'eau de la nappe moins profonde (150 pieds).

	Gr.
Acide carbonique, une quantité d'environ.....	0,60
Acide hydrosulfurique.....	tr. ind.
Chlorure de sodium.....	0,02
— de potassium.....	indices.
— de calcium.....	0,05
— de magnésium.....	0,47
Sulfate de chaux.....	4,56
— de soude.....	0,22
— de magnésie.....	0,21
Carbonate de chaux.....	4,24
— de magnésie.....	0,42
Silice.....	0,40
Alumine, traces.....	0,02
Oxyde de fer, traces.....	0,03
Phosphate de chaux, traces.....	0,04
Mat. organ. { soluble en partie par suite de son altération, insoluble, id. }	0,02

(HENRY fils, *Journ. de Pharm.*, t. XV, p. 631.)

EAU DU Puits de Grenelle.

400,000 parties d'eau contiennent :

Carbonate de chaux.....	6,80
Carbonate de magnésie.....	4,42
Bicarbonate de potasse.....	2,96
Sulfate de potasse.....	4,20
Chlorure de potassium.....	4,09
Silice.....	0,57
Substance jaune.....	0,02
Matière organique azotée.....	0,24
	44,30

(PAYEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 382.)

DESIGNATION.	Acide carbonique.	Air atmosphérique.	Silice.	Carbonate de chaux.	Carbonate de manganésé.	Sulfate de chaux.	Sulfate de magnésie.	Hydrochlorate de chaux.	Hydrochlorate de magnésie.	Nitrate de chaux.	Nitrate de magnésie.	Substances organiques.	Poids total des sels.
Canal de l'Oureq, au-dessus de la première écluse du canal Saint-Denis	0,0737	proportion minime.	0,02	0,175	0,02	0,153	0,07		0,041			Quantité sensible.	0,479
Canal de l'Oureq, bassin de la Villette, à l'entrée du canal d'Ouvrée . . .			0,02	0,17	0,017	0,151	0,072		0,037			Quantité bien sensible.	0,467
Canal de l'Oureq, canal de ceinture à la bache Saint-Laurent			0,02	0,163	0,0165	0,147	0,070		0,039			Quantité très-marquée.	0,4585
Canal de l'Oureq, bassin Saint-Victor			0,02	0,12	0,015	0,032	0,08		0,037			Maxim.	0,404
Seine, avant son entrée dans Paris, rive droite.	0,05102		0,006	0,108	0,0086	0,0325	0,0125		0,015			Traces.	0,1826
Seine, avant son entrée dans Paris, rive gauche, — avant l'emboucture de la Bièvre.		quantité plus grande.	0,004	0,115		0,0391		0,018	traces	Quantité indéterminée mais constante.		Traces plus sensibles.	0,1791
Seine, au point de réunion des deux bras qui entourent la Cité.			0,004	0,101	0,007	0,031	0,0084		0,0191		Quantité indéterminée mais constante.	Quantité sensible.	0,1705
Seine, au sortir de Paris, sur la rive gauche.			0,006	0,103	0,006	0,030	0,010		0,021		Quantité indéterminée mais constante.	Quantité bien sensible.	0,181
Seine, avant sa jonction avec la Marne			0,004	0,119		0,0385		0,017	traces	Quantité indéterminée mais constante.		Traces.	0,1785
Marne, avant sa jonction avec la Seine			0,006	0,105	0,009	0,031	0,0121		0,017			Traces.	0,1801
Eau du Cousin, Avallon (Yonne).			0,019	0,043		traces		0,015				Traces sensibles.	0,077
Eau de la Fontaine neuve, Avallon (Yonne).			0,012	0,066		0,003		0,016				Traces à peine sensibles.	0,097
Eau des Pannats, Avallon (Yonne)		maxim.	0,021	0,032		traces		0,013				Rien.	0,066

EAU DE NEUFCHATEL. Eau de puits foré.

	Gr.
Sulfate de chaux.....	0,046
Chlorure de calcium.....	0,047
— de magnésium.....	0,003
Carbonate de chaux.....	0,364
	<u>0,400</u>

(GIRARDIN, *Journ. de Pharm.*, t. XXV, p. 638.)

EAU DE PERPIGNAN. Eau de puits foré.

1000 grammes ont donné :

Chlorure de calcium.....	0,05
— de sodium.....	} 0,04
Sulfate de soude.....	
— de magnésie.....	} 0,40
— de chaux.....	
Carbonate de chaux.....	0,05
Résidu insoluble.....	0,01
Perte.....	0,01
	<u>0,23</u>

(BOUS fils aîné, *Journ. de Pharm.*, t. XVI, p. 68.)

EAU DU RHIN, près d'Emmerich.

2 livres de cette eau contiennent :

Sulfate de chaux.....	0,50
— de magnésie.....	0,40
Chlorure de sodium.....	0,40
Silice.....	0,25
Alumine.....	0,30
Carbonate de protoxyde de fer.....	0,42
— de chaux.....	4,30
— de magnésie.....	0,66
— de protoxyde de mangan..	0,06
Acide ulmique.....	0,03
Matières organiques.....	0,70
Acide crénique, sels ammoniacaux et sels de potasse.....	tr.

(MULLER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 187.)

EAU DE SAINT-SEVER, à ROUCH.

Chlorure de sodium.....	4,4835000
— de calcium.....	0,7335000
— de magnésium.....	0,4046395
Sulfate de chaux.....	0,2600000
Carbonate de chaux.....	0,0441950
Acide silicique.....	0,0060000
Matière organique azotée.....	0,0440000
Chlorure de potassium.....	traces
Perte.....	0,0274655
	<u>2,7000000</u>

(FLACHAT, *Journ. de Pharm.*, t. XXV, p. 637.)

EAU DU RIO-VINAGRE.

Acide sulfurique.....	0,00140
Acide hydrochlorique.....	0,00094
Alumine.....	0,00040
Chaux.....	0,00043
Soude.....	0,00042
Silice.....	0,00023
Oxyde de fer, magnésie.....	traces

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 109.)

EAUX DIVERSES. 40 litres.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Acide carb..	41,9	50,50	24,6	8,3
Azote.....	49,5	37,40	54,4	} 91,7
Oxygène....	36,6	42,45	24,0	
	<u>400,0</u>	<u>400,05</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

	(5)	(6)	(7)	(8)
Acide carb..	22,8	39,2	64,47	64,0
Azote.....	53,0	40,0	25,29	24,2
Oxygène....	24,2	20,8	40,54	44,8
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>	<u>400,0</u>

	(9)	(10)	(11)	(12)
Acide carb..	49,55	54,3	49,5	59,0
Azote.....	36,43	32,3	34,8	29,4
Oxygène....	44,02	46,4	45,7	44,6
	<u>400,00</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(1) Eau de la Garonne, quantité de gaz	406 cc.
(2) — de la Seine	321
(3) — du Rhin	309
(4) — de la Loire	220
(5) — du Rhône	348
(6) — du Doubs	445
(7) — de Mouillères	608
(8) — de Billecul	417
(9) — d'Argier	420
(10) — de Bregille	440
(11) — du Suzon (Dijon)	479
(12) — d'Arcueil (Paris)	433

EAUX DIVERSES. Dépôts solides des eaux précédentes.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	404	244	488
Alumine.....	»	5	25
Oxyde de fer.....	34	25	58
Carbonate de chaux..	645	4655	4356
— de magnésie.....	34	27	50
— de mangan..	30	»	»
Sulfate de chaux....	»	269	447
Chlorure de sodium..	32	423	20
Carbonate de soude..	65	»	»
Sulfate de soude....	53	»	435
— de potasse.....	76	50	»
Nitrate de potasse..	»	»	38
— de soude.....	»	94	»
— de magnésie.....	»	52	»
	<u>4367</u>	<u>2544</u>	<u>2347</u>

EAUX DIVERSES. Dépôts solides des eaux précédentes.

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	406	288	159
Alumine.....	71	39	21
Oxyde de fer.....	55	»	30
Carbonate de chaux...	484	789	1940
— de magnésie.	61	49	23
Sulfate de chaux.....	»	466	»
— de magnésie...	»	63	»
Chlorure de magnésium.	»	»	5
— de sodium.....	48	47	23
Carbonate de soude...	446	»	»
Sulfate de soude.....	34	74	54
Nitrate de potasse....	»	40	44
— de soude.....	»	45	39
Silicate de potasse....	44	»	»
	4346	1870	2302

	(7)	(8)	(9)
Silice.....	250	246	390
Alumine.....	43	43	90
Carbonate de soude...	»	»	69
— de chaux...	2573	2564	2139
— de magnésie.	»	46	78
Chlorure de sodium.	»	»	20
— de calcium....	7	71	»
— de magnésium.	20	40	»
Sulfate de soude....	»	»	45
— de chaux....	51	100	»
Nitrate de soude....	148	456	»
— de potasse..	23	44	»
	3085	3307	2834

	(10)	(11)	(12)
Silice.....	348	452	306
Alumine.....	65	40	53
Carbonate de soude.	»	21	»
— de chaux...	2079	2300	4990
— de magnésie.	43	38	82
Chlorure de sodium.	»	32	376
— de calcium....	44	»	»
— de magnésium..	27	»	466
Sulfate de soude....	»	27	54
— de potasse...	»	»	204
— de chaux....	74	»	4638
Nitrate de soude...	48	»	»
— de potasse..	23	27	»
— de chaux...	81	»	»
— de magnésie.	»	»	570
	2799	2607	5436

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 45.)

EAUX DE MER.

EAU DE L'OcéAN ATLANTIQUE.

Muriate de soude.....	2,510
Muriate de magnésie.....	0,350
Sulfate de magnésie.....	0,578
Carbonate de chaux et de magnésie.	0,020
A reporter....	3,458

Report.....	3,458
Sulfate de chaux.....	0,015
Acide carbonique.....	0,023
	3,496

(BOULLON-LAGRANGE et VOGEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 64.)

EAU DE L'OcéAN ATLANTIQUE.

Chaux.....	0,040
Magnésie.....	0,202
Soude.....	4,348
Acide sulfurique.....	0,197
Acide muriatique.....	4,337
	3,094

(JOHN MURRAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 77.)

EAU DE L'OcéAN ATLANTIQUE. Quantité du résidu salin provenant de 100 p. d'eau de mer puisée à diverses latitudes.

Lat.	Long.	Densité.	Rés. sal.
A Calais...	»	4,0278	3,48
35°,00 nord	47°,00 ouest	4,0290	3,67
34°,59 —	23°,53 —	4,0294	3,63
29°,4 —	25°,4 —	»	3,66
24°,0 —	28°,25 —	4,0288	3,75
9°,59 —	49°,50 —	4,0272	3,48
6°,0 —	49°,75 —	4,0278	3,77
3°,2 —	24°,20 —	4,0275	3,57
0°,0 —	23° —	4,0283	3,67
5°,2 sud	22°,36 —	4,0289	3,68
8°,4 —	5°,46 —	4,0286	3,70
42°,59 —	26°,56 —	4,0294	3,76
45°,3 —	24°,8 —	4,0284	3,57
47°,4 —	28°,4 —	4,0291	3,71
20°,24 —	37°,5 —	4,0297	3,75
23°,55 —	43°,4 —	4,0293	3,64
Moyenne.....		4,0286	3,63

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 430.)EAU puisée dans le golfe *Frith of forth*, près de Leith.

Muriate de soude.....	2,492	2,518
— de magnésie.....	0,354	0,294
Sulfate de magnésie.....	0,081	0,475
— de soude.....	0,403	0,027
— de chaux.....	0,097	0,400
	3,427	3,414

(JOHN MURRAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 70.)

EAU DE LA MER CASPIENNE.

Chlorure de sodium.....	0,754
Sulfate de soude.....	0,036
— de chaux.....	0,406
Bicarbonate de magnésie.....	0,440
— de chaux.....	0,018
	4,654

(H. ROSE, *Ann. de Pogg.*, t. XXXV, p. 169.)

EAUX DE MER.

	(1)	(2)	(3)
Poids spécifique.....	4,01365	4,00970	4,00539
Chlorure sodique.....	44,0495	9,6583	3,6731
— potassique.....	0,4892	0,4279	0,0764
— magnésique.....	4,3045	0,8870	0,6324
Bromure magnésique.....	0,0052	0,0035	trace.
Sulfate calcique.....	0,4047	0,2879	0,4903
— magnésique.....	4,4700	0,7642	4,2389
Bicarbonate calcique.....	0,3546	0,0224	0,4705
— magnésique.....	0,2086	0,4286	0,0429
Matières solides.....	47,6663	44,8795	6,2942
Eau.....	982,3337	988,4205	993,7058

(1) Mer Noire. — (2) Mer d'Azow. — (3) Mer Caspienne.

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

EAU DE LA MÉDITERRANÉE.

INDICATION des SELS.	ÉLÉMENTS.	POIDS OBTENUS pour 100 gr. D'EAU DE MER.		POIDS pr 1 litre D'EAU.	OBSERVATIONS.
Oxyde ferrique....	»	»	0,0063	0,003	SULFATE DE CHAUX.
Carbonate calcique.	Ac. carbonique	0,0050	0,0114	0,118	Sulfate hydraté à 2 équiv. d'eau..
	Chaux.....	0,0064			Et par litre.....
Sulfate calcique....	Ac. sulfurique.	0,0798	0,1357	1,392	SULFATE DE MAGNÉSIE.
	Chaux.....	0,0559			Sulfate hydraté à 7 équiv. d'eau.
Sulfate magnésique	Ac. sulfurique.	0,1635	0,2477	2,544	Et par litre.....
	Magnésie.....	0,0842			CHLORURE MAGNÉSIQUE.
Chlorure magnésiq.	Chlore.....	0,2374	0,3219	3,302	Ac. chlorhydrique correspondant.
	Magnésium.....	0,0845			Magnésie.....
Chlorure potassique	Chlore.....	0,0240	0,0505	0,518	Et par litre {acide chlorhydrique.
	Potassium.....	0,0265			{magnésie.....
Bromure sodique..	Brome.....	0,0432	0,0556	0,570	CHLORURE POTASSIQUE.
	Sodium.....	0,0124			Potasse correspondante.....
Chlorure sodique..	Chlore.....	1,7854	2,9424	30,182	Et par litre.....
	Sodium.....	1,1570			BROMURE ET CHLORURE SODIQUE.
Eau.....			3,7655	38,625	Ensemble, soude correspondante
			96,2345	987,175	Et par litre.....
Total.....		100,0000		1025,800	16,177

(Ann. de Ch. et de Ph., 3^e série, septembre 1849, t. XXVII, p. 104.)

EAU DE LA MÉDITERRANÉE.

10,000 parties ont donné :

	(1)	(2)
Chlorure de sodium....	76,733	76,332
— de calcium....	2,860	3,238
— de magnésium....	8,897	8,849
Sulfate de chaux.....	2,067	2,605
— de magnésie....	9,443	9,006
Résidu solide.....	294,249	343,419

(1) De la grande lagune de Venise. — (2) Des environs de Livourne.

(CALAMAT, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 185.)

EAU DE LA MER DU NORD.

Chlorure sodique.....	24,84
Chlorure magnésique.....	2,42
Sulfate magnésique.....	2,06
Chlorure potassique.....	4,35
Sulfate calcique.....	4,20
	34,87

(CLEMM, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843.)

EAU DE LA MER DU NORD, près des bords de Helgoland.

Chlorure sodique.....	23,58
— potassique.....	4,04
— magnésique.....	2,77
Sulfate magnésique.....	4,99
— calcique.....	4,48
(BACKS, <i>Rapp. ann.</i> de Berzelius, 1847.)	30,53

EAU DE LA MER DU NORD, prise à Scheveningen. 2 livres de cette eau ont donné :

Chlorure de sodium.....	496,00
Sulfate de magnésie.....	45,35
Chlorhydrate de magnésie.....	26,35
Chlorure de potassium.....	2,35
— de calcium.....	3,30
Silice.....	4,00

(MULLER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 187.)

EAU DE LA MER DU NORD, près de Fochr, duché de Schleswig; une livre :

Chlorure de potassium.....	Grains.	3,436
— de calcium.....	3,536	
— de magnésium.....	45,992	
— de sodium.....	493,000	
Sulfate de magnésie.....	22,380	
Acide silicique.....	0,880	
Résine et corps extractif.....	0,500	
Brôme.....	traces.	
Sulfate de magnésie.....	23,220	
	262,644	

(DUMENIL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 811.)

EAU DU PORT DE BOSTON, une pinte :

	Grains.
Acide sulfurique.....	46,40
Acide muriatique.....	96,80
Soude.....	95,00
Chaux.....	2,40
Magnésie.....	43,60
Fer.....	trace.
	223,90

(J. W. WEBSTER, *Boston J.*, 1824, p. 96.)

EAU DE MER PRISE A DIFFÉRENTES PROFONDEURS.

1 volume de cette eau de mer, qui occupe l'espace de 50 grammes d'eau distillée, a donné :

	(1)	(2)
	Gr.	
Sels fixes.....	4,800	4,840
Composés de chlore.....	4,050	4,040
Acide sulfurique.....	0,055	0,405
— carbonique.....	0,055	0,009
— phosphorique.....	trac.	0,050
Soude et sodium.....	0,540	0,508
Magnésie.....	0,540	0,420
Chaux.....	0,420	0,054
Sesquioxide de fer.....	trac.	trac.

(1) Eau de mer de 1,026 de densité à 15° c.; elle a été prise à une profondeur de 100 brasses à 63° 18 de latitude sud et 55 de longitude ouest. — (2) La densité est de 1,275 à 15° c.; on l'a prise à la profondeur de 450 brasses à 17° 54 de latitude sud, et 112° 53 de longitude ouest.

(JACKSON, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 279.)

EAU DE MER RECUEILLIE PENDANT LE VOYAGE DE la Bonite.

ÉPOQUES auxquelles l'eau a été prise.	LATITUDES.	LONGITUDES.	PROFONDEURS auxquelles l'eau a été prise.	Densités à 8 et 10° centigr.	Résidua alcalins pour 100 parties d'eau.	Quantité de gaz pour 100 par- ties d'eau à 0° de tempéra- ture et 760 ^{mm} de pression.	COMPOSITION de 100 parties du gaz.		
							Oxygène.	Azote.	Acide carbonique.
30 août 1836.	11° 8' N.	108° 50' O.	Surface	1,02594	3,429	2,09	6,16	83,33	10,51(?)
Id.	Id.	Id.	70 brasses.	1,02702	3,528	2,23	10,09	71,05	18,06
19 mars 1837.	11° 43' N.	87° 18' E.	Surface	1,02545	3,218	1,98	5,53	80,50	13,97
Id.	Id.	Id.	200 brasses.	1,02663	3,491	3,04	3,29	38,56	58,15
10 mai 1837.	18° 0' N.	85° 32' E.	Surface	1,02611	3,378	1,91	6,34	80,34	13,32
Id.	Id.	Id.	300 brasses.	1,02586	3,484	2,43	5,72	64,15	30,13
31 juillet 1837.	24° 5' S.	52° 0' E.	Surface	1,02577	3,669	1,85	9,84	77,70	12,46
Id.	Id.	Id.	450 brasses.	1,02739	3,518	2,75	9,85	53,23	31,92
24 août 1837.	30° 40' S.	11° 47' E.	»	»	»	»	»	»	»
Id.	Id.	Id.	400 brasses.	1,02708	3,575	2,04	4,17	67,01	28,82

(DARONDEAU et HENRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 103.)

EAU DE MER. 4000 grammes :		(1)	(2)
Chlorure de sodium . . .	27,05948	27,22	
— de potassium . . .	0,76552	0,01	
— de magnésium . . .	3,66658	6,44	
Sulfate de magnésie . . .	2,29378	7,02	
— de chaux	4,40662	0,45	
Carbonate de chaux . . .	0,03304	0,20	
Bromure de magnésium . .	0,02929	0,00	
	35,25628	40,74	

(1) Eau de la Manche, par SCHWEITZER. — (2) Eau de la Méditerranée, par LAURENT.

EAUX DE MER.

Latitude.	Résidu salin dans 100 p. d'eau.	Auteurs.
Frithoforth (Manche)	3,094	Murray.
60° à 80° nord (à 120 ^m de profondeur) . . .	{ 3,400 } { 3,600 } { 3,340 }	Lord Mulgrave.
45° N. jusqu'à 50° S.	4,000	Pagès.
Près des Canaries . . .	3,600	Bergman.
Océan à Dieppe	3,600	Bouillon - La-grange et Vogel.
Méditer. à Bayonne . . .	3,800	
Océan à Marseille.	4,400	

(Ann. de Ch. et de Ph., t. LX, p. 430.)

EAUX MINÉRALES.

EAUX MINÉRALES D'ADOLFSBERG, en Suède.

Une pinte contient :

	P. cubes.	Grains.
Acide carbonique libre	4,25	
Azote libre	2,15	
Sulfate de potasse	0,469	
Muriate —	0,469	
Carbonate —	0,484	
Carbonate de chaux	2,730	
Oxyde de fer	0,427	
Oxyde de manganèse	0,077	
Silice	4,307	
Matière extractive	0,963	
Perte	0,417	
	6,440	

(BERZELIUS, Ann. de Ch., t. LXIV, p. 288.)

EAUX MINÉRALES D'ADORF, en Saxe.

	(1)	(2)	(3)
Sulfate de soude	3,00	4,04	0,70
— de chaux	»	0,44	»
Chlorure de sodium	4,56	2,48	3,52
Carbonate de soude	0,49	0,99	0,46
— de lithine	0,00	»	»

(1) Eau de Neubrunn. — (2) Eau d'Augustbrunn. — (3) Eau d'Augenquelle.

Carbonate de chaux	0,49	0,41	0,12
— de magnésie »	»	0,06	0,06
Protoxyde de fer	0,04	0,04	0,04
Oxyde de manganèse	trac.	trac.	trac.
Phosph. bas. de chaux	trac.	»	»
— d'alumine	trac.	trac.	trac.
Silice	0,06	0,02	0,32
Acide carbonique	4,47	4,50	4,48

(KERSTEN, Annuaire de Millon et Reiset, 1848, p. 197.)

EAUX MINÉRALES D'ÅHSBY DE LA ZOUCHE.

	Gr.
Chlorure de calcium	854
— de magnésium	46
— de sodium	3700
Bromure de sodium et de magnésium	8
	4575

(URE, Inst., 1836, p. 154.)

EAUX SULFUREUSES D'AIX-LA-CHAPELLE.

33 pouces cubes d'eau contiennent 8 pouces des gaz ci-après :

	Pouces.
Acide hydrosulfurique	6,00
— carbonique	4,04
Air atmosphérique	0,48

8 livres d'eau contiennent en matières salines :

Sulfate de soude	61,430
Muriate de soude	44,465
Carbonate de soude	408,365
Substance résino-sulfureuse	0,730
Silice	2,664
Argile	2,500
Carbonate de chaux	9,320
— de magnésie	4,000
	230,494

(LANSBERG, Ann. de Ch., t. LXXVI, p. 328.)

EAUX THERMALES D'AIX EN SAVOIE.

1° Eaux dites d'alun.

	Sur 10 litres. Centigr.
Sulfate de soude ou sel de Glauber	20
— de magnésie ou sel d'Epsom	23
— de chaux ou sélénite	73
Hydrochlorate de magnésie	16
Carbonate de chaux ou chaux aérée	124
Fer (carbonate de fer)	8
Chlorure de calcium ou muriate de chaux	47
	314

(BONVOISIN, Journ. de Pharm., 1828, p. 346.)

2° Eaux dites de soufre.

	Centigr.
Sulfate de soude ou sel de Glauber	35
— de chaux ou sélénite.....	43
— de magnésie ou sel d'Epsom	74
Hydrochlorate de magnésie.....	46
Carbonate de chaux ou chaux aéré	418
Fer environ (carbonate de fer)...	4
	<hr/> 290

(BONVOISIN.)

EAUX MINÉRALES D'ALEXIS (dans le Hartz).

Eau et mat. organ.	26,33	23,93	24,24
Sabl. quartzeux..	6,02	6,74	7,00
Silice soluble.....	0,43	6,94	6,46
Sesquioxyde de fer	65,94	53,88	55,47
— de manganèse	0,76	4,68	»
Protoxyde de fer.	»	6,95	»
Chaux.....	0,45	0,40	»
Magnésie.....	0,04	0,42	»
Arsenic.....	0,95	4,36	»
Cuivre.....	0,04	0,02	»

(RAMMELSBERG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 194.)

EAUX THERMALES SULFUREUSES D'ALLEVART (Isère). Un litre contient :

	Cent. cubes.
Acide sulfhydrique libre.....	24,75
<i>Id.</i> carbonique.....	97,00
<i>Id.</i> nitrique.....	44,00
	(1) (2)
Carbonate de chaux... ..	0,305 0,305
— de magnésie.. ..	0,010 0,045
— de fer.	trac. trac.
Sulfate de soude.....	0,535 4,241
— de magnésie... ..	0,523 4,065
— de chaux.....	0,298 0,374
— d'alumine.....	trac. trac.
Chlorure de sodium.....	9,503 0,503
— de magnésium.	0,064 0,064
— d'aluminium... ..	trac. trac.
Acide silicique.....	0,005 0,005
Matière bitumineuse....	trac. trac.
Glairine.....	quant. indéterm.

(1) Sels anhydres. — (2) Sels cristallisés.

(ALPH. DUPASQUIER, *Journ. de Pharm. et de Ch.*, mai 1842, p. 465.)

EAUX DES LACS SALINS DU PLATEAU DE L'ARAXE et de leurs dépôts.

	(1)	(2)	(3)
Carbonate de soude	22,91	18,42	46,09
Sulfate de soude..	16,05	77,54	80,56
Chlorure de sodium	51,49	4,92	4,62
Eau.....	9,88	4,48	0,55
Magnésie.....	trac.	trac.	trac.

(1) Couche cristalline des bords. — (2) Croûte saline du fond. — (3) Fragments qui surnagent. —

EAUX DES LACS SALINS DU PLATEAU DE L'ARAXE et de leurs dépôts.

	(4)	(5)	(6)
Carbonate de soude	42,08	68,90	44,71
Sulfate de soude..	48,18	45,55	40,36
Chlorure de sodium	69,73	45,50	74,64
Magnésie.....	trac.	»	»

(4) Eau d'un lac. — (5) Eaux des petits étangs. — (6) Eau d'un lac.

(ARICH, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 293.)

EAUX MINÉRALES D'ARGENTIÈRES.

Carbonate de soude.....	52,40
Sulfate de soude.....	45,76
Muriate de soude.....	1,40
Sable siliceux.....	40,40
Carbonate de magnésie.....	34,38
<i>Id.</i> de chaux.....	5,24
Matière animale.....	4,00
Perte.....	0,75
	<hr/> 424,00

(VACQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXVII, p. 127.)

EAUX SULFUREUSES D'ARLES-LES-BAINS.

	Gr.
Sulfure de sodium.....	0,02536
Carbonate de soude.....	0,03823
Soude.....	0,02462
Potasse.....	0,00642
Silice.....	0,08900
Sulfate de soude.....	0,02300
<i>Id.</i> de chaux.....	0,00600
Chlorure de sodium.....	0,04210
Chaux.....	0,00540
Magnésie, fer, alumine.....	traces.
Matière azotée.....	0,04400
	<hr/> 0,27383

(BOUIS, *J. de Pharm.*, 2^e série, t. VI, p. 80.)

EAU DU LAC ASPHALTIQUE.

Eau.....	55,60
Muriate de soude.....	6,25
Muriate de chaux.....	} 38,15
Muriate de magnésie.....	
	<hr/> 400,00

(LAVOISIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 38.)

EAU DU LAC ASPHALTIQUE.

400 parties de cette eau laissent, par l'évaporation, un résidu salin pesant 26,24 ainsi composé :

Muriate de potasse.....	trac.
Sulfate de chaux.....	trac.

Chlorure de sodium.....	6,95
Chlorure de calcium.....	3,98
Chlorure de magnésium.....	45,31
	<u>26,24</u>

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 197.)

EAU DU LAC ASPHALTIQUE.

Chlorure de calcium.....	3,2144
Chlorure de magnésium.....	44,7734
Bromure de magnésium.....	0,4393
Chlorure de sodium.....	7,0777
Chlorure de potassium.....	4,6738
Chlorure d'aluminium.....	0,0896
Chlorure de manganèse.....	0,2447
Sel ammoniac.....	0,0075
Sulfate de chaux.....	0,0527
	<u>24,5398</u>
	<u>75,4602</u>
	<u>400,0000</u>

(GMELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 102.)

EAUX MINÉRALES D'AUCTOVILLE (Calvados).

Sulfate de chaux.....	0,037
Chlorure de magnésium.....	} 0,035
— de sodium.....	
— de calcium.....	
Une trace de carbonate de soude....	»
Carbonate de chaux.....	0,020
Peroxyde de fer accompagné d'une trace à peine sensible de mangan.	0,014
Silice.....	0,050
Matières organiques azotées et eau de cristallisation des sels.....	0,020
Phosphate de chaux, alumine et perte	<u>0,004</u>
	<u>0,480</u>

(Journ. de Pharm., t. XXVI, p. 431.)

EAUX MINÉRALES DE BADE (canton d'Argovie).

Acide carbonique.....	48 p ^o cubes.
Hydrogène sulfuré.....	traces.
Sulfate de chaux.....	233 grains.
Muriate de soude.....	486
— de magnésie.....	54
Sulfate de soude.....	48
Chaux.....	36
Sulfate de magnésie.....	34
Magnésie.....	44
Matière extractive.....	3
Oxyde de fer.....	4

(BISHOP, *Inst.*, 1839.)

EAUX MINÉRALES DE BADE.

Sulfate de chaux.....	4,44418
— de soude.....	0,29800
— de magnésie.....	0,31800
A reporter...	<u>2,03018</u>

	Report..	2,03018
Chlorure de sodium.....		4,69820
— de potassium.....		0,09262
— de calcium.....		0,09362
— de magnésium.....		0,07375
Carbonate de chaux.....		0,33874
— de magnésie.....		0,04992
Fluorure de calcium.....		0,00209
Carbonate de strontiane.....		0,00066
Phosphate d'alumine.....		0,00086
Silice.....		0,00096
		<u>4,35160</u>

(LOEWIG, *Brochure*, 1837.)

EAUX THERMALES ET FERRUGINEUSES DE BAGAZANO. 4 kilog.

Carbonate de fer.....	0,64
— de magnésie.....	0,52
— de chaux.....	0,36
Sulfate de fer, de chaux et de magnés.	0,24
Acide silicique.....	0,06
Substances organiques.....	traces.
Eau.....	998,40
Perte.....	0,80

(SAVANI, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 202.)

EAUX MINÉRALES DE BAGNÈRES-ADOUR.

Source dite la Reine. 2 myriagrammes.

	Gros.	Grains.
Muriate de magnésie.....	0	45
— de soude.....	0	47
Sulfate de magnésie.....	4	25
— de chaux.....	4	0
Carbonate de chaux.....	0	65
Silice.....	0	4
Perte.....	0	6
	6	60

(POUMIER, *Ann. de Ch.*, t. XCH, p. 326.)

EAUX MINÉRALES DE BAGNÈRES-DE-BIGORRE (source d'Angoulême). 4 litre.

Eau pure.....	999,9545
Acide carbonique, en tenant compte de l'examen à la source moitié du volume.....	} 0,0494
Muriate de magnésie.....	
— de soude.....	} 0,0444
Carbonate de soude.....	
Potasse, carbonate ou muriate...	»
Sulfate de soude.....	} 0,0444
— de chaux.....	
Silice et alumine.....	
Carbonate terreux.....	0,0097
Crénate de fer.....	0,0053
	<u>4000,0000</u>

(Journ. de Pharm., 3^e série, t. III, p. 35.)

EAUX FERRUGINEUSES DÉCOUVERTES A BAGNÈRES-DE-BIGORRE. 4 litre d'eau.

Acide carbonique libre.....	$\frac{1}{2}$	de vol.
Bicarbonate de chaux.....	}	0,044
— de magnésie.....		
— de protoxyde de fer..		
Crénate de protoxyde de fer.....	}	0,027
Sulfates de chaux et de soude.....		
Chlorure de magnésium et sodium..		0,015
Bicarbonates alcalins.....		traces.
Silice, alumine, matière organique.		0,002

(O. HENRY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 283.)

EAUX MINÉRALES DE BAGNÈRES-DE-LUCHON. Source de la Reine. 4 myriagramme.

	Gros.	Grains.
Muriate de magnésie desséché.	0	44
— de soude.....	0	8
Sulfate de magnésie.....	0	40
— de chaux.....	4	23
Carbonate de chaux.....	0	44
Soufre.....	0	6
Silice.....	0	4
Matière végéto-animale et perte.	0	5
	2	6

(POUMIER, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 326.)

EAUX MINÉRALES DE BAGNEUX, PRÈS PARIS.

4 litre contient 4,2 grammes de matières salines, composées de

Sulfate de chaux.
Carbonate de chaux.
Nitrate de potasse.
Carbonate de magnésie.
Sulfate de magnésie.
Muriate de magnésie.
— de fer.
— de manganèse.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVIII, p. 220.)

EAUX MINÉRALES DE BAGNOLS (département de la Lozère). 1000 parties.

Azote qui se dégage à la source avec les acides carbonique et hydro-sulfurique.....	indét.
Acide hydrosulfurique très-sensible à la source.....	indét.
Acide carbonique libre.....	0,439
Chlorure de sodium avec des traces de chlorure de potassium.....	0,443
Sulfate de soude anhydre.....	0,089
— de chaux anhydre.....	0,045
Carbonate de chaux.....	0,053
— de magnésie.....	0,006
— de soude anhydre.....	0,460
A reporter.....	0,466

Report... 0,466	
Carbonate ou sulfure de fer. traces inap.	
Silice et alumine..... 0,003	
Matière organique azotée soluble dans l'alcool, et dans l'eau insoluble... 0,004	
Eau..... 4,000	
	0,473

(O. HENRY, *J. de Pharm.*, t. XXIII, p. 112.)

EAUX MINÉRALES DE BALARUC; six kilogr.

	Pouces cubes.
Acide carbonique.....	36,00
Muriate de soude.....	44,50
Muriate de magnésie.....	8,25
Muriate de chaux.....	5,45
Carbonate de chaux.....	7,00
Carbonate de magnésie.....	0,55
Sulfate de chaux.....	4,20
Fer, quantité impondérable.	

EAUX MINÉRALES DE BALARUC. Sédiment formé à la source par dépôt des eaux.

	Gram.
Carbonate de chaux.....	4,40
— de fer.....	0,66
— de magnésie.....	0,27
Sulfate de chaux.....	0,78
Muriate de soude.....	0,06
Sable siliceux.....	4,80
Perte.....	0,03
	5,00

(FIGUIER, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 13.)

EAUX MINÉRALES DE BALARUC, un kilogr.

Muriate de soude.....	6,25
Muriate de magnésie.....	4,40
Muriate de chaux.....	0,64
Sulfate de chaux.....	0,58
Carbonate de chaux.....	0,37
Carbonate de magnésie.....	0,04
	9,25

(BRONGNIART, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 20.)

EAUX MINÉRALES DE BALARUC.

Chlorure de sodium.....	6,802
— de magnésium.....	4,074
Sulfate de chaux.....	0,803
— de potasse.....	0,053
Carbonate de chaux.....	0,270
— de magnésie.....	0,030
Silicate de soude.....	0,043
Bromure de sodium.....	0,003
— de magnésium.....	0,032
Oxyde de fer.....	»
	9,080

(MARCEL DE SERRES et L. FIGUIER, *R. sc. et ind. de avril, mai, juin, 1848*, p. 460.)

EAUX MINÉRALES DE BARÈGES (la Buvette).

Sulfure de sodium.....	0,042100
Sulfate de soude.....	0,050042
Chlorure de sodium.....	0,040150
Silice.....	0,067826
Chaux.....	0,002902
Magnésio.....	0,000344
Soude caustique.....	0,005400
	<u>0,208464</u>

(LONGCHAMP, *Ann. des Mines*, 1834.)

EAUX MINÉRALES DE BARÈGES.

40 livres 13 onces 5 gros 55 grains de cette eau contiennent :

	Gros.	Grains.
Muriate de magnésie desséché	0	40
— de soude.....	0	44
Sulfate de magnésie.....	0	26
— de chaux.....	0	42
Carbonate de chaux.....	0	18
Soufre.....	0	3
Silice.....	0	4
Matière végétó-animale, quantité inappréciable.		
Perte.....	0	4
	<u>4</u>	<u>46</u>

(POUMIER.)

EAUX MINÉRALES DE BARÈGES de la source des Espagnols.

2 myriagrammes de cette eau ont fourni, outre 8 pouces et demi cubes de gaz hydrogène et 4 pouces d'acide carbonique par kilogramme :

	Gros.	Grains.
Muriate de magnésie desséché	0	7
— de soude.....	0	7
Sulfate de magnésie.....	0	14
— de chaux.....	0	29
Carbonate de chaux.....	0	12
Silice.....	0	3
Soufre.....	0	5
Matière végétó-animale.....	0	5
	<u>4</u>	<u>10</u>

(POUMIER, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 325.)

EAUX MINÉRALES DE BARZUN (Pyrénées).

Sulfure de sodium.....	0,03300
Chlorure de sodium.....	
— de potassium (très-sensible).....	} 0,11700
Chlorure de magnésium (traces légères).....	
Sulfate de soude.....	} 0,06400
— de chaux.....	
Carbonate de soude.....	
A reporter.....	<u>0,21400</u>

Report.....	0,21400
Silicate de soude.....	} 0,40600
Carbonate et silicate de chaux...	
Oxyde de fer.....	} 0,03000
Glairine ou barégine.....	
	<u>0,35000</u>

(J. de Pharm., 3^e série, t. III, p. 273.)

EAUX MINÉRALES.

	(1)	(2)
Représentant soufre.....	0,045	0,034
Soude totale.....	0,075	0,074
Sulfate de soude.....	0,030	0,048
Carbonate et silicate de soude	0,024	0,074
Chlorure de sodium.....	0,021	0,004

(1) E. de Barèges. — (2) E. de Barzun.

(BOULAY et HENRY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 190.)

EAUX MINÉRALES DE BATCUN, dans les Cor-dillères.

Sulfate de chaux.....	0,00072
Sulfate de magnésio.....	0,00122
Sulfate de soude.....	0,00443
Chlorure de sodium.....	0,00458
Silice.....	traces.

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 186.)

EAUX THERMALES DE BATH. Gaz.

Azote.....	94,9
Oxygène.....	3,8
Acide carbonique..	<u>4,3</u>
	100,0

	(a)	(b)	(c)
Carb. de chaux..	0,075	0,152	0,1260
— ferreux....	0,002	0,003	0,0153
— magnésique »	»	»	0,0047
Sulfate de chaux. 1,404	1,166	1,4463	
— de potasse »	0,041	0,0663	
— sodique.. 0,021	0,276	0,2747	
Chlorure sodique. 0,175	0,216	0,1806	
— magnésique 0,249	0,190	0,2083	
Alumine..... »	0,002	} tr. de magnésio.	
Silice..... 0,027	0,046		0,0426
Acide carbonique libre en centimètres cubes... »	27,450	95,6400	

(a) SCUDAMORE. — (b) WALKER. — (c) MARCEL et GALLOWAY.

(R. sc. et ind., mars 1848, p. 401.)

EAUX MINÉRALES DE BATH. 1 litre.

	Grammes.
Chlorure de calcium.....	0,311
— de magnésium.....	0,084
Sulfate de soude.....	0,400
Carbonate de soude.....	0,070
Sulfate de chaux.....	0,763
Silice.....	0,040
Protocarbonate de fer.....	0,006
	1,674

(NOAD, *J. de Pharm.*, 3^e série, t. V, p. 46.)

EAUX MINÉRALES DE BATH. Une pinte.

Acide carbonique.....	1,2 pouces.
Sulfate de chaux.....	9,0 grains.
Muriate de soude.....	3,3
Sulfate de soude.....	4,5
Carbonate de chaux.....	0,8
Silice.....	0,2
Oxyde de fer.....	$\frac{1}{68}$

(PHILLIPS.)

Acide carbonique.....	1,2 pouces.
Sulfate de chaux.....	5,2 grains.
Muriate de chaux.....	3,4
Sulfate de soude.....	5,5
Carbonate de chaux.....	0,8
Silice.....	0,2
Oxyde de fer.....	$\frac{1}{68}$

(JEAN MURRAY, *Ann. de Ch.*, t. XCVI, p. 268.)

EAUX MINÉRALES DES ENVIRONS DE BERNE.

Sulfate de chaux.	
— de soude.	
Chlorure de sodium.	
— de calcium.	
— de magnésium.	

(MOREL, *Ann. de Ch.*, t. VI, p. 41.)

EAUX MINÉRALES DE BÉROA. 400 livres.

	Pouc. cubes.
Gaz acide carbonique.....	81
— hydrogène sulfuré.....	423

	Grains.
Muriate de chaux.....	20
— de magnésie.....	49
— de soude.....	802
Carbonate de fer.....	8
— de magnésie.....	24
— de chaux.....	476
Sulfate de magnésie.....	450
Silice.....	8
	4237

La boue de Béroa épuisée par l'eau contient :

Carbonate de chaux.....	22
— de magnésie.....	2
Silice.....	40
Oxyde de fer noir.....	19
Alumine.....	16
Perte.....	1
	100

(HEMANI, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIX, p. 102.)

EAUX MINÉRALES DE BEX, en Suisse. 1000 parties.

Potasse.....	24,44
Soude.....	33,63
Chaux.....	20,58
Magnésie.....	59,49
Alumine.....	0,39
Fer.....	trac.
Chlore.....	169,61
Brôme.....	0,56
Iode.....	0,07
Acide sulfurique.....	19,94
Acide silicique.....	0,15
Acide carbonique.....	trac.
Matière organique.....	quant. indét.

(MORIN, *J. de Pharm.*, t. XXVII, p. 87.)

EAUX SULFUREUSES DE BILLAZAI (Deux-Sèvres). Eau prise à la source dite Bassin sulfureux. 10 kilogrammes.

	Grammes.
Acide carbonique libre.....	très-peu.
Chlorure de sodium.....	1,65
Hydrochlorate de magnésie.....	0,30
Sulfate de soude.....	0,97
— de magnésie.....	0,60
— de chaux.....	2,80
Carbonate de chaux.....	2,63
— de magnésie.....	0,21
Peroxyde de fer.....	0,20
Silice et alumine.....	0,80
Matière organique soluble et insoluble par suite de son altération.....	trac.
Débris de végétaux et sable.....	0,14

(HENRY fils, *Journ. de Pharm.*, octobre 1827, p. 495.)

EAUX MINÉRALES DE BILLIN (source Joseph).

Sulfate de potasse.....	0,1283
— de soude.....	0,8269
Chlorure sodique.....	0,3822
Carbonate sodique.....	3,0085
Carbonate lithique.....	0,0485
— calcique.....	0,4024
— magnésique.....	0,4431
— ferreux.....	0,0094

A reporter.... 4,9493

Report	4,9193
Phosphate basique d'alumine	0,0084
Silice	0,0347
Acide carbonique	15,0920
— — libre	17,2470
	<u>37,2984</u>

(REUTENBACHER, *Ann. der Ch. und Pharm.*, v. Liebig et Wöhler, 1845, n° 9.)

EAUX MINÉRALES DE BIO (département du Lot).

Gaz.	(1)	(2)
	L.	L.
Azote	0,023	0,044
Acide carbonique libre	0,459	468
Gaz hydrosulfurique	0,022	»

Substances fixes.

Bicarbonate de chaux	0,572	5,078
Sulfate de chaux calciné	2,480	2,500
— de magnésie	0,410	0,384
— de soude	0,985	0,910
Hydrochlorate de magnésie	0,442	0,098
Chlorure de sodium	0,450	0,464
— de calcium et de potassium	tr. sens.	tr.
Matière organique brune azotée, sol. en gr. partie dans l'alcool, insol. par suite d'altération et diss. par les acides acétique, hydrochlorique, etc.	0,440	0,420
Silice	tr.	

(1) Source B. — (2) Source D.

(HENRY fils, *J. de Pharm.*, janvier 1826, p. 32.)

' EAUX MINÉRALES DE BOBBIO (département de Gènes).

Eau pure	95,963
Sel marin desséché	3,457
Muriate de chaux desséché	0,580
	<u>100,000</u>

(CORDIER, *Journal des Mines*, avril 1810, p. 341.)

EAUX MINÉRALES DE BONNES. 20 livres.

	Gros.	Grains.
Muriate de magnésie	0	49,0
— de soude	0	27,0
Sulfate de magnésie	4	6,0
— de chaux	4	57,0
Carbonate de chaux	0	44,5
Soufre	0	4,0
Silice	0	4,5
Perte	0	5,0
	<u>4</u>	<u>20,0</u>

(POUMIER, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 321.)

EAUX MINÉRALES DE BONNES. 3 litres.

Substances volatiles.

	L.
Azote	0,050
Acide carbonique	0,046
Gaz hydrosulfurique	0,022

Substances fixes.

Sels attirant un peu d'humidité de l'air, salés, grisâtres, odeur de soufre par la chaleur, d'une saveur alliée sensible.

	Gram.
Hydrochlorate de soude, chlorure de sodium	4,067
Hydrochlorate de magnésie	0,044
— de potasse, chlorure de sodium	tr. non éval.
Sulfate de chaux	0,368
— de magnésie	0,039
Carbonate de chaux, des traces	0,045
Silice	0,030
Oxyde de fer	0,020
Mat. organique contenant du soufre, en partie soluble dans l'eau, l'alcool, azotée, etc.	0,290
— insoluble dans les acides, dans l'eau, etc.	0,042
Soufre, des traces inappréciables	»
Perte	0,065
	<u>4,950</u>

(HENRY fils, *Journ. de Pharm.*, juin 1826, p. 292.)

EAUX THERMALES DE BOURBON-LANCY (source de la Reine).

Muriate de soude	0,004470
Muriate de potasse	0,000150
Sulfate de soude	0,000430
Sulfate de chaux	0,000075
Carbonate de chaux	0,000210
Silice	0,000020
Carbon. de magn., oxyd. de fer	trace
Acide carbonique libre	0,000270
	<u>0,002025</u>

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 289.)

EAUX MINÉRALES DE BOURBONNE. 4 litre.

	Gram.
Bromure et peut-être chlorure de potassium	0,069
Chlorure de calcium	0,084
— de sodium	5,352
Sous-carbonate de chaux	0,458
Sulfate de chaux	0,724
Matière extractive	tr.
	<u>6,384</u>

EAUX MINÉRALES DE BOURBONNE.

	Cent. cub.
Oxygène.....	3
Azote.....	43
Acide carbonique.....	43

(DESFOSSÉS ET ROUMIER, *Journ. de Pharm.*, 13^e année, novembre 1827, p. 538.)

Voy. le tableau de la page 403.

EAUX THERMALES DE BREITSULZ, près de Mulhausen, en Thuringe.

Chaux.....	0,038
Magnésie.....	0,008
Sodium.....	0,014
Chlore.....	0,058
Acide sulfurique :	0,015
— carbonique.....	0,038
— silicique.....	0,004
Alumine et oxyde de fer.....	0,003

(SCHMIDT, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 307.)

EAUX MINÉRALES DE BRIDES, en Tarantaise.

Acide carbonique libre.....	0,60000
Hydrochlorate magnésien.....	0,48854
Carbonate calcaire.....	0,28346
Hydrochlorate de soude.....	4,32992
Sulfate de magnésie.....	0,44256
Carbonate acide de fer.....	0,03070

(GOSSE, *Journ. de Pharm.*, t. XXIV, p. 651.)

EAUX MINÉRALES DE BRISTOL. 4 gallon.

	Grains.
Muriate de magnésie.....	7,50
— de soude.....	4,00
Sulfate de soude.....	41,25
Carbonate de chaux.....	43,50
	<u>36,25</u>

	Ponc. cubiques,
Acide carbonique gazeux.....	30
Air atmosphérique.....	3

(CARRICK, *Ann. de Ch.*, t. XXVI, p. 114.)

EAUX MINÉRALES DE BUSIGNARGUES (Hérault). 20 litres.

Acide carbonique.....	0,4 de son vol.
Hydrochlorate de chaux.....	32 grains.
Muriate de soude.....	30
Carbonate de soude.....	25
Sulfate de chaux.....	24
Carbonate de chaux.....	45
— de fer.....	44
Alumine et perte.....	23
	<u>220</u>

(BORIES, *Journ. de Pharm.*, juin 1826, p. 295.)

EAUX MINÉRALES DE BUSIGNARGUES. 40 litres.

Gaz acide carboniq. (quant. inap.) »	
Oxyde de fer.....	6 grains
Hydrochlorate de chaux.....	8
Carbonate de soude.....	9
Sulfate de chaux.....	5
Carbonate de chaux. f.....	34,25
— de fer.....	8,50
Résidu indéterminé.....	4
Perte.....	4
	<u>69,75</u>

(FIGUËR ET GAY, *Journ. de Pharm.*, octobre 1828, p. 506.)

EAUX MINÉRALES DE BUSKO, près Cracovie.

4 litre contient 66 cc. de gaz.

Hydrogène sulfuré.....	38,00
Acide carbonique.....	20,00
Oxygène.....	4,75
Azote.....	6,25
	<u>66,00</u>

EAUX MINÉRALES DE BUSKO.

Matières solides.

	Grains.
Chlorure de sodium.....	690,000
— de magnésium.....	40,462
Iodure de magnésium.....	2,950
Sulfate de chaux.....	83,844
— de magnésie.....	169,015
Carbonate de chaux.....	6,526
— de magnésie.....	3,022
Acide humique.....	2,080
Perte.....	2,404
	<u>400,000</u>

(HEINRICH, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 310.)

EAUX THERMALES DE BUXTON.

Acide carbonique.
Oxygène.
Azote qui se dégage bulle à bulle spontanément en abondance.
Et $\frac{1}{3840}$ de leur poids de matières solides composées de :

Carbonate de chaux (les $\frac{2}{3}$ du tout).
Sulfate de chaux.
Muriate de soude.

90 pouces cubes d'eau ont donné :

Acide carbonique.....	45 pouc. cub.
Oxygène.....	4 —
Azote.....	4 —

(GEORGE PEARSON, *Ann. de Ch.*, t. X, p. 190.)

EAUX MINÉRALES DE CALDAS, au nord de
Lisbonne. 100 décagrammes.

Gaz acide carbonique...	0,195000	centil.
Gaz hydrogène sulfuré...	3,975000	—
Carbonate de chaux...	0,019530	décagr.
— de magnésie...	0,005760	—
Sulfure de fer.....	0,004690	—
Alumine.....	0,002034	—
Silice.....	0,001227	—
Muriate de magnésie...	0,104166	—
Sulfate de chaux.....	0,071644	—
Sulfate de soude.....	0,104166	—
Muriate de soude.....	0,240885	—
	<u>0,554072</u>	

(WITHERING, *Ann. de Ch.*, t. XXV, p. 164.)EAUX FERRUGINEUSES DE CAMBO, près des
Eaux-Bonnes. (2 myriagrammes.)

	Gros.	Grains.
Muriate de magnésie.....	0	10
— calcaire.....	0	4
— de soude.....	0	8
— de fer.....	0	2
Sulfate de chaux.....	0	4
Carbonate de chaux.....	0	10
— de fer.....	0	14
Silice.....	0	3
Perte.....	0	5
	0	<u>60</u>

Acide carbonique gazeux..... » »

(POMMIER, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 323.)

EAUX SULFUREUSES DE CAMBO.

40 livres 13 onces 5 gros 55 grains de cette eau ont fourni une masse saline qui pesait 10 gros 30 grains. Cette quantité a donné, outre le gaz hydrogène sulfuré et l'acide carbonique :

	Gros.	Grains.
Muriate de magnésie.....	0	19
Sulfate de magnésie.....	2	8
— de chaux.....	6	25
Carbonate de chaux.....	0	49
Soufre.....	0	3
Silice.....	0	2
Perte.....	0	8
	9	<u>42</u>

(POUMIER, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 323.)EAUX MINÉRALES DE CAMBON, département
du Cantal.

Bicarbonat de soude.
Carbonate de magnésie.
Carbonate de chaux.
Sulfate de soude.
Chlorure de sodium.
Acide carbonique libre.
Traces de matière organique.

(BLONDEAU, *Journ. de Pharm.*, t. XX, p. 678.)

EAUX MINÉRALES DE CAMPAGNE (Aude). 50 lit.

Acide carbonique.....	2 décim. cub.
	Gram.
Muriate de magnésie.....	5,400
— de soude.....	2,000
Sulfate de soude.....	19,400
— de magnésie.....	10,000
Carbonate de chaux.....	6,000
— de fer.....	2,200
Silice et perte.....	5,000
	<u>50,000</u>

(ESTRIBAUD et FRÉJACQUE, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 308.)

EAUX MINÉRALES DE CARLSBAD. 1000 parties.

	(a)	(b)
Sulfate de soude.....	2,52	2,434
Carbonate de soude.....	4,54	4,345
Muriate de soude.....	0,87	1,198
Carbonate de chaux.....	0,56	0,414
Silice.....	»	0,086
Oxyde de fer.....	0,06	0,004
	<u>5,55</u>	<u>5,478</u>

(a) BECHER. — (b) KLAPROTH.

(Ann. de Ch. et de Ph., t. XXVIII, p. 227.)

EAUX MINÉRALES DE CARLSBAD, réservoir de
Sprudel. 1000 parties.

Sulfate de soude.....	2,405
Carbonate de soude.....	1,302
Muriate de soude.....	0,463
Carbonate de chaux.....	0,447
Carbonate de fer.....	0,004
Silice.....	0,080
	<u>4,401</u>

(REUSS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVIII, p. 232.)EAUX MINÉRALES DE CARLSBAD, Source nom-
mée le Kalte-Sauerling. 1000 parties.

Sulfate de soude.....	0,049
Carbonate de soude.....	0,045
Muriate de soude.....	0,040
Carbonate de chaux.....	0,024
Carbonate de magnésie.....	0,043
— de manganèse.....	0,002
— de fer.....	0,004
Fluate de chaux.....	0,004
Phosphate d'alumine.....	0,004
Silice.....	0,047
Extrait de l'humus.....	0,008

(BERZELIUS.)

EAUX MINÉRALES DE CARLSBAD. Pierre calcaire de la source du Sprudel.

Carbonate de chaux.....	96,47
Fluate de chaux.....	0,99
Phosphate de chaux.....	0,06
Carbonate de strontiane.....	0,30
Phosphate d'alumine.....	0,40
Oxyde de fer.....	0,43
Oxyde d'étain.....	0,06
Eau.....	4,59
Faibles traces de manganèse.....	»
	400,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVIII, p. 374.)

EAUX MINÉRALES PURGATIVES DE CASALE. 4 litre.

Matière organique.....	0,60
Chlorure de magnésium.....	4,04
— de sodium.....	4,30
Sulfate de magnésie.....	8,33
— de soude.....	2,46
— de chaux.....	0,40
Carbonate de chaux.....	0,92
Silice.....	0,40
Alumine, oxyde de fer.....	0,46

EAUX MINÉRALES DE CASSÉJOURS. 4 litre.

Azote.....	tr.
Acide carbonique libre.....	$\frac{2}{3}$ de vol.
Bicarbonate de chaux et de magnésie.....	0,030
— de protoxyde de fer.....	0,086
Crénate, peu.....	»
Chlorure de sodium.....	0,060
Sel de potasse.....	tr. sens.
Sulfate de chaux.....	0,074
Silice, alumine.....	0,074
Manganèse.....	indices
Substances arsénicales.....	sens.

(O. HENRY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 204.)

EAUX MINÉRALES DE CASTELLETO ADORNO, province d'Aqui en Piémont. 4 pinte.

Gaz hydrogène sulfuré.....	Pouces cubes.	3	$\frac{1}{2}$
Gaz acide carbonique.....		2	»
Air atmosphérique.....		0	$\frac{1}{2}$
Soufre.....	Gros. Grains.	»	0,34
Muriate calcaire.....		»	44,63
Muriate de soude.....		2	2,62
Carbonate de chaux.....		»	25,43
Sulfate de chaux.....		»	47,42
Silex.....		»	0,34
Argile.....		»	0,32

(BRÉZÉ, *Ann. de Ch.*, t. IV, p. 167.)

EAUX SULFUREUSES DE CAUTERETZ (la Raillère).

Sulfure de sodium.....	0,019400
Sulfate de soude.....	0,044347
Chlorure de sodium.....	0,049376
Silice.....	0,064097
Chaux.....	0,004487
Magnésie.....	0,000445
Soude caustique.....	0,003396
	0,482748

(LONGCHAMPS, *Ann. des Mines*, 1834.)

EAUX FERRUGINEUSES DU CAYLA, près Aubin (Aveyron). 4000 grammes.

Ac. carbon. libre..	$\frac{1}{3}$ de v.	$\frac{1}{3}$ de v.	$\frac{1}{3}$ de v.
Bicarb. de chaux. }	0,360	0,348	0,274
— de magnésie. }			
— de protoxyde de fer.....	0,406	0,064	0,660
Créosote.....	tr.	tr.	tr.
Sulfates de soude }	0,240	0,200	0,446
— de chaux }			
Chlor. de sodium. }	0,090	0,092	0,087
— de calcium... }			
— de magnésium }			
Silice, mat. organ.	0,055	0,005	0,005
Substance arsénic.	tr.	tr.	tr.

(1) Source Magdeleine. — (2) Source Rose. — (3) Source Princesse.

(HENRY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 282.)

EAUX MINÉRALES DE CENTURI ET D'OLIVETTE.

Acide carbonique.
Acide hydrosulfurique.
Chaux.

(MACRI, *Ann. de Ch.*, t. XII, p. 93.)

EAUX MINÉRALES DE L'ÎLE DE CÉYLAN.

Le gaz de cette dernière source était de l'azote presque pur; à peine y trouvait-on de très-petites quantités d'acide carbonique et d'air commun.

(DAVY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 271.)

EAUX SULFUREUSES DE CHALLES, près Chambéry, en Savoie. 4 litre.

Azote.....	tr. légères.
Chlor. de magnés..	0,0400
— de sodium..	0,0844
Bromure de sodium évalué.....	0,0400
Iodure de potassium.....	0,0094

À reporter.... 0,4113

Report.	0,4113	
Sulfure de sodium.	0,2950	sel crist. 0,904
Carb. de soude anhr ^e	0,4377	— 0,342
Sulfat. — anhydre }	0,0730	— 0,452
— de chaux, peu. }		
Silicate de soude.	0,0440	
Carbonate de chaux.	0,0430	
— de magnésie.	0,0300	} Tous les trois primitivement à l'état de bicarbo- nates.
— de strontiane	0,0010	
Phosph. d'alumine } et de chaux.	} 0,0580	
Silicate d'alumine } ou de chaux.		
Sulfures de fer et de manganèse.	0,0045	
Glairine rudiment.	0,0221	
(Mat. organ. azotée).	»	
Soude libre.	insens.	
Perte.	0,0250	
	<u>0,8386</u>	

(O. HENRY, *Journ. de Pharm.*, 3^e série, t. II, p. 493.)

EAUX MINÉRALES DE CHAMOUNIX. 4000 gram.

	Grammes.
Glairine sèche.	0,0329
Silice.	0,0037
Chlorure de potassium.	0,0047
Chlorure de sodium.	0,0076
Sulfate de chaux.	0,0503
Sulfate de soude.	0,4064
Oxyde de fer rouge.	0,0040
Hydrosulfate de chaux.	0,0442
Bicarbonate de soude.	0,4435
	Cent. cub.
Azote.	49,65

(MORIN, *Journ. de Pharm.*, t. XXI, p. 74.)

EAUX MINÉRALES DE CHATEL-GUYON (Auvergne). 4 litre.

	Litre.
Acide carbonique libre.	0,755
	Gr.
Sulfate de soude.	4,700
Hydrochlorate de soude.	4,330
— de magnésie.	0,500
Sulfate d'albumine.	0,090
Matière organique.	0,007
Carbonate de magnésie.	0,170
— de chaux.	0,880
— de fer.	0,340
Sulfate de chaux.	0,074
— de silice.	0,067
Alumine.	0,004
	<u>5,162</u>

(BARSE, *Journ. de Pharm.*, t. XXVI, p. 484.)

EAUX MINÉRALES DE CHATENOIS.

	(1)	(2)
Acide carbonique.	tr.	tr.
— hydrosulfurique.	tr.	tr.
Chlorure de sodium.	3,200	3,263
— de magnésium.	0,078	0,066
— de potassium.	0,010	0,010
Sulfate de soude.	0,086	0,088
— de magnésie.	0,050	0,070
— de chaux.	0,020	0,024
Silicate de soude.	} 0,050	} 0,050
Bicarbonate de soude.		
— de chaux.	0,440	0,320
— de magnésie.	0,270	0,198
— de fer.	} 0,020	} 0,021
— de manganèse.		
Bromure et iodure.	tr.	»
	<u>4,194</u>	<u>4,110</u>

(1) Source Bininger. — (2) Source Buchel.

(HENRY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 353.)

EAUX MINÉRALES DE CHAUDES-AIGUES (Cantal).

	Sels calcinés.
Muriate de soude.	0,000134
Sous-carbonate de soude.	0,000400
Carbonate de chaux.	0,000048
Carbonate de fer.	0,000002
Silice.	trace
	<u>0,000584</u>

Le dépôt que l'eau forme dans les tuyaux contient :

Acide carbonique.	0,423
Chaux.	0,530
Oxyde rouge de fer.	0,035
Silice.	0,012
	<u>4,000</u>

(BERTHIER, *Journ. des Mines*, février 1810, p. 147.)

EAUX MINÉRALES DE CHAUDES-AIGUES (Cantal).

Acide sulfurique.	2,8
Acide muriatique.	8,8
Acide carbonique.	30,2
Soude.	57,6
Silice.	0,6
	<u>100,0</u>

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. V, p. 501.)

EAUX THERMALES DU CHILI.

Sulfate de soude.	42,27
— d'alumine.	4,87
Chlorure de sodium.	14,38
— de calcium.	43,39
Carbonate de chaux.	5,48
— de magnésie.	0,29

Silice.....	0,04
Acide carbonique libre.....	0,66
Substances organiques.....	tr.

(DOMEYKO, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 309.)

EAUX SALÉES DE LA CHINE.

Chlorure de sodium.....	46,0
— de calcium.....	3,9
— de magnésium.....	4,3
Chlorhydrate d'ammoniaque.....	tr.
Matières organiques.....	tr.
Eau.....	78,8
	<hr/>
	400,0

(BERTRAND, *C. R.*, t. XXII.)

EAUX SALÉES DE CIECHOCINEK (Pologne).

Chlorure de sodium.....	37,63
— de calcium.....	3,90
— de magnésium.....	2,42
Bromure de magnésium.....	0,04
Sulfate de soude.....	0,50
— de potasse.....	0,44
Oxyde de fer.....	0,04
Carbonate de soude.....	0,44
Acide crénique, silice, subst. organ.	tr.
Eau.....	955,25
	<hr/>
	4000,00

(STIEREN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 312.)

EAUX THERMALES DE COCONUCO, près Popayan (Amérique méridionale).

Sulfate de soude.....	0,00389
Chlorure de sodium.....	0,00273
Bicarbonate de soude.....	0,00069
Carbonate de chaux.....	0,00010
Carbonate de magnésie, de manganèse, silice.....	traces

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 397.)

EAUX MINÉRALES DES CORDILLÈRES.

Sources qui avoisinent le volcan de Tolima, contiennent :

Acide carbonique libre.....	gr. quant.
Carbonate de chaux.....	0,00015
Chlorure de calcium.....	0,00002
Carbonate de fer.....	traces
Silice.....	traces

Sources voisines du volcan de Puracé.

Sulfate de soude.....	0,00390
Chlorure de sodium.....	0,00273
Bicarbonate de soude.....	0,00069
Carbonate de chaux.....	0,00010
Silice.....	0,00005

Sources voisines du volcan de Pasto.

Gaz acide carbonique.....	
Bicarbonate de chaux.....	0,00005
Carbonate de soude.....	0,00064
— de magnésie.....	traces
— de fer.....	traces
Silice.....	traces

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 184.)

EAUX MINÉRALES DE L'ÎLE DE COS.

	(1)	(2)	(3)
	Grains.	Grains.	Grains.
Chlorure de sodium.....	24,000	42,00	28
— de magnésium.....	3,000	»	5
Bromure de —.....	0,048	»	tr.
Iodure de sodium.....	7,000	»	3
Sulfate de magnésie.....	»	0,68	»
— de chaux.....	»	»	»
Carbon. de chaux.....	4,000	»	»
Sulfate de soude.....	traces	»	»
Acide sulfhydrique.....	»	4 p. cube	»
Acide carbonique.....	»	»	»

(1) Eau des bains de Diane à Eleusis.—(2) Source de Pyrène.—(3) Eau du lac sacré de Delos.

(LANDERER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 191.)

EAUX MINÉRALES DE CRAMAUX. 24 litres.

Acide carbonique libre.....	0,50 du vol.
Carbonate de fer.....	50 grains
Sulfate de fer.....	42
Carbonate de chaux.....	48
Sulfate de chaux.....	24
Muriate de chaux.....	48
Muriate de potasse.....	48
Sulfate de magnésie.....	7
Matière animale.....	3
	<hr/>
	240

(LAMOTHE, *Journ. de Pharm.*, t. XIX, p. 499.)

EAUX MINÉRALES DE CRANSAC (Aveyron).

4° Source haute ou forte Richard.

Sulfate de manganèse.....	4,55
— de fer.....	4,25
— de magnésie.....	0,99
— d'alumine.....	0,47
— de chaux.....	0,75
Silice.....	0,07
Eau pure.....	994,92
	<hr/>
	4000,00

2° Source douce ou basse Richard.

Sulfate de chaux.....	2,43
— de magnésie.....	2,20
— d'alumine.....	4,45
— de fer.....	0,45
— de manganèse.....	0,44
Mat. organique noire bitumineuse.....	0,02
Silice.....	0,02
Eau pure.....	993,89
	<hr/>
	4000,00

3° Source douce ou basse Bezelgues.

Sulfate de magnésie.....	4,42
— de manganèse.....	0,40
— de chaux.....	4,24
— d'alumine.....	0,95
Eau pure.....	996,32
	<hr/>
	4000,00

4° Source du pré Galtier.

Carbonate de manganèse.	} ces deux sels	} dominant.
— de fer ou sesquioxyde		
Carbonate de chaux.		
— de magnésie.		
Puis quelques traces de sulfate de chaux.		

5° Source haute ou forte Bezelgues.

Sulfate de sesquioxyde de fer.	9,00
— de manganèse.	0,20
— de chaux.	} 0,40
— de magnésie.	
— d'alumine.	
Eau pure.....	990,40
	<hr/>
	4000,00

6° Source du fossé Galtier.

Sulfate de protoxyde de fer.	} 4,0
— de sesquioxyde.	
— d'alumine.	
— de chaux.	
— de magnésie.	} 2,2
— de manganèse, traces.	
	6,2
Pour eau pure.....	993,8

7° Source d'Omergue.

Sulfate de protoxyde de fer.	} 4,35
— de sesquioxyde (traces).....	
— de manganèse.....	0,42
— d'alumine.....	0,24
— de chaux.....	} 0,42
— de magnésie.....	
Pour eau pure.....	997,90
	<hr/>
	4000,00

(O. HENRY et POUMARÈDE, *Journ. de Pharm.*, t. XXVI, p. 540.)

EAUX MINÉRALES DE CRANSAC.

Sulfate d'alumine et de potasse.	24,25
— d'alumine.....	53,31
— de magnésie.....	3,47
— de manganèse.....	1,35
— de fer.....	40,29
Acide sulfurique libre.....	7,33
	<hr/>
	400,00

(BLONDEAU, *Comptes rendus de l'Académie des sciences*, 1849, t. XXIX, p. 407.)

EAUX MINÉRALES DU CROL (Aveyron). 4 litre.

Sulfate ferreux.....	0,540
— ferrique.....	0,283
— manganoux.....	0,330
— de magnésie.....	0,300
— de chaux.....	0,070
— d'alumine.....	trac.
Matières organiques azotées.	0,040
Eau pure.....	998,455
	<hr/>
	4000,000

(POUMARÈDE, *R. sc. et ind.*, t. XV, p. 318.)

EAUX MINÉRALES DE DAX. 50 livres.

	Gros.	Grains.
Muriate de soude.	»	30
Muriate de magnésie sec.	4	48
Sulfate de soude.	4	70
Carbonate de magnésie.	»	26
Sulfate de chaux.	2	46
	<hr/>	<hr/>
	6	46

(*Journ. des Mines*, août 1808, p. 122.)

EAUX MINÉRALES DE DIEUZE, par 400 livres d'eau.

	Liv.	Onc	Gros	Gr.
Dépôt limoneux et calcaire » »	3	34		
Schlot séléniteux. »	4	6	»	»
Muriate de soude pur. 44	2	»	»	»
Sulfate de soude. »	12	7	»	»
Mur. calc. et de magnésie. »	12	»	»	»
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	44	30	46	34

(NICOLAS, *Journ. des Mines*, vendémiaire an IV, p. 5.)

EAUX MINÉRALES DE DOCNA-SARA, dans les monts Carpathes.

Une livre contient 70 pouces cubiques d'air ainsi composé :

Oxygène.....	57,5
Azote.....	12,5
	<hr/>
	70,0

6 livres de cette eau contiennent en matières fixes :

	Grains.
Sulfate de soude cristallisé.....	0,50
Carbonate de soude libre.....	6,00
Muriate de soude mélangé.....	4,50
Carbonate calcaire.....	4,50
Silice.....	2,00
Fer.....	0,75

(HACQUET, *Ann. de Ch.*, t. XVI, p. 212.)

EAUX MINÉRALES DE DUNBLANE.

Une pinte des eaux de la fontaine du Nord contient :

	Grains.
Hydrochlorate de soude.....	24,00
— de chaux.....	48,00
Sulfate de chaux.....	3,50
Carbonate de chaux.....	0,50
Oxyde de fer.....	0,47
	<u>46,47</u>

(JEAN MURRAY.)

EAUX MINÉRALES DE DUNBLANE.

Une pinte des eaux de la fontaine du Midi contient :

	Grains.
Hydrochlorate de soude.....	22,50
— de chaux.....	46,00
Sulfate de chaux.....	2,30
Carbonate de chaux.....	0,50
Oxyde de fer.....	0,45
	<u>41,25</u>

(JEAN MURRAY, *Ann. de Ch.*, t. XCVI, p. 241.)

EAUX MINÉRALES DE LA SALINE DE DURRENBURG.

Chaux.....	2,499
Magnésie.....	4,050
Silice.....	0,070
Sodium.....	31,067
Acide sulfurique.....	4,050
Chlore.....	39,848
Brôme.....	9,665
Peroxyde de fer.....	traces.
Alumine.....	traces.
	<u>94,249</u>

(SCHARF, *Journal d'Erdmann*, t. X, p. 1.)

EAUX THERMALES DES EAUX-BONNES.

Eau de la fontaine du Roi; 40 litres.

	Gros.	Grains.
Muriate de magnésie.....	0	48,0
— de soude.....	0	25,0
Sulfate de magnésie.....	4	4,0
— de chaux.....	4	54,0
A reporter.....	2	98,0

Report.....	2	98,0
Carbonate de chaux.....	0	40,0
Soufre.....	0	4,5
Silice.....	0	3,5
Perte.....	0	8,0
	<u>4</u>	<u>40,0</u>

(POUMER, *Ann. de Ch.*, t. XCH, p. 322.)

EAUX SULFUREUSES D'ENGHIEN; 400 livres.

Gros. Grains.

700 pouces cubiques de gaz hydrogène sulfuré contenant de		
soufre.....	»	84
Acide carbonique.....	2	44
Sulfate de magnésie.....	2	44
Sulfate de chaux.....	4	45
Chlorure de sodium.....	»	24
Chlorure de magnésium.....	4	8
Carbonate de chaux.....	2	70
Carbonate de magnésie.....	»	43

(FOURCROY et LAPORTE, *Ann. de Ch.*, t. VI, p. 172.)

EAUX SULFUREUSES D'ENGHIEN.

Azote.....	0,000047
Acide carbonique.....	0,000246
Acide hydrosulfurique libre.....	0,000047
Muriate de soude.....	0,090050
Muriate de magnésie.....	0,000400
Sulfate de magnésie.....	0,000405
Sulfate de chaux.....	0,000050
Sous-carbonate de magnésie.....	0,000038
Carbonate de chaux.....	0,000330
Silice.....	0,000040
Hydrosulf. de chaux et de magn.....	0,000557
Matière végétó-animale.....	traces.

0,004550

(HENRY fils, *Journ. de Pharm.*, t. IX, p. 482.)

EAUX SULFUREUSES D'ENGHIEN. Source de la Pêcherie.

	(1)	(2)
Azote.....	0,020	0,026
Acide carbonique.....	0,260	0,462
Acide hydrosulfurique.....	0,039	0,057
Hydrochlorate de soude.....	0,000	0,047
Hydrochlorate de magnésie.....	0,028	0,100
Hydrosulfate de chaux.....	0,104	0,079
— de magnésie.....	0,000	0,105
Sulfate de magnésie.....	0,430	0,024
— de chaux.....	0,290	4,280
Sous-carbonate de magnésie.....	0,060	0,169
— de chaux.....	0,340	0,322
— de fer.....	0,003	0,035
Silice.....	0,060	0,030
Matière végétó-animale.....	0,030	0,045
	<u>4,045</u>	<u>2,206</u>

(1) Eau pour boisson. — (2) Eau des bains.

(FRÉMY, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 61.)

EAUX MINÉRALES D'ÉVAUX (Creuse). 1000 grammes.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Azote avec un peu d'oxygène	indéter.	indéter.	indét.	indét.	indét.	indét.	indét.
<i>Substances fixes.</i>							
	Grammes.	Grammes.	Gram.	Gram.	Gram.	Gram.	Gram.
Sulf. de soude (sup ^a anhyd.)	0,71700	0,70700	4,185	0,013	0,744	0,960	0,925
— de potasse <i>id.</i>	0,00500	0,00500					
Chlorure de sodium.	0,16740	0,17620	0,267	0,258	0,160	0,250	0,238
— de potassium.	0,00600	0,00860					
Silicate de soude (bisilicate)	0,41700	0,43000	0,494	0,446	0,420	0,434	0,492
Hydrosulfate de soude (sulfhydrate)	indices.	0,00789	indic.	indic.	indic.	indic.	indic.
Bicarb. de soude (anhydre)	0,05000	0,05500	0,040	0,034	0,047	0,060	0,080
— de chaux.	0,15200	0,25800	0,462	0,220	0,364	0,270	0,444
— de magnésie.	0,04500	0,10200					
— de strontiane.	0,00400	0,00350					
— de fer et mang. évalué	0,00050	0,00050					
Silicate de lithine.	0,00130	0,00140	trac.	trac.	trac.	trac.	trac.
Phosphate soluble.	traces.	traces.	trac.	trac.	trac.	trac.	trac.
Sulfate de chaux.	0,02000	0,02000	0,408	0,422	0,320	0,450	0,243
Silice, alumine (silicate) . .	0,07000	0,64000					
Matière organique azotée.	sensible.	sensible.	sens.	sens.	sens.	sens.	sens.
Bromure et iodeur alcalins.	sensible.	sensible.	sens.	sens.	sens.	sens.	sens.

(1) Source César. — (2) Source sulfureuse. — (3) Source nouvelle. — (4) Source du milieu. — (5) Source à la vapeur. — (6) Source de l'escalier. — (7) Bain carré.

(*Journ. de Pharm.*, 3^e série, t. V, p. 124.)

EAUX MINÉRALES DE FÉRON, près d'AVESNES.

2000 grains d'eau donnent 44 grains $\frac{1}{4}$ de résidu sain ainsi composé :

Muriate de magnésie.	4	$\frac{89}{505}$
<i>Id.</i> de soude.		
Sulfate de chaux.	0	$\frac{2}{73}$
<i>Id.</i> de magnésie.	2	$\frac{3}{53}$
Carbonate de chaux.	7	$\frac{1}{4}$
Silice et oxyde de fer (traces).		

Acide carbonique. $\frac{1}{32}$ du vol. de l'eau.
Air atmosphérique. $\frac{1}{32}$

(TORDÉUX, *Ann. de Ch.*, t. LXXII, p. 222.)

EAUX MINÉRALES DE FIDERIS.

Protoxyde de fer.	0,0050
— de manganèse.	0,0030
Chaux.	0,3878
Magnésie.	0,0438
Potasse.	0,0402
Soude.	0,4216
Acide carbonique.	3,3832
— sulfurique.	0,0468
— chlorhydrique.	0,0021
Silice.	traces.

(CASSELMANN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 222.)

EAUX MINÉRALES DE FOIX.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de fer.	40,570	50,424	53,400
Eau.	48,000	20,027	49,508
Mat. organique	46,800	45,189	42,327
Carb. de chaux	2,408	2,359	4,503
— de magn.	1,060	0,825	0,675
Silice gélat. soluble dans les			
acid. étendus.	5,000	2,000	4,200
Manganèse.	traces.	0,000	»
Cuivre.	<i>Id.</i>	0,000	»
Arsenic.	0,050	0,030	0,058
Sable.	46,442	3,970	2,749
Alumine.	»	3,970	2,940

(1) Source de Rueffi. — (2) Toulouse, Sainte-Magdeleine de Floussanne. — (3) Rive droite de la Garonne.

(FILHOL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 278.)

EAUX MINÉRALES DE FORGES (Seine-Inférieure).

24 pintes de l'eau de la royale contiennent :

Gaz acide carbonique.	$\frac{1}{4}$ de son vol.
Carbonate de chaux.	46 g.
— de fer.	12
Muriate de soude.	45
Sulfate de magnésie.	5
<i>Id.</i> de chaux.	42
Muriate de magnésie.	5
Silice.	2

(ROBERT.)

EAUX MINÉRALES DE FORGES.

32 pintes de l'eau de la Reincte contiennent :

Gaz acide carbonique....	1/4 de son vol.
	Grains.
Carbonate de chaux.....	8
Carbonate de fer.....	4
Muriate de soude.....	23
Sulfate de chaux.....	43
Muriate de magnésio.....	4
Silice.....	2

(ROBERT, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 205.)

EAUX MINÉRALES DE FORGES.

30 pintes de l'eau Cardinale contiennent :

Gaz acide carbonique....	2 fois son vol.
	Grains.
Carbonate de chaux.....	20
Id. de fer.....	25
Muriate de soude.....	} 27
Sulfate de magnésio.....	
Id. de chaux.....	43
Muriate de magnésio.....	6
Silice.....	5

(ARMAND SÉGUIN, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 211.)

EAUX MINÉRALES DE FORGES-LES-EAUX. Source nouvelle. 4 litre.

Acide carbonique libre.....	0,0406
Carbonate de protoxyde de fer....	0,0580
— de chaux.....	0,0489
Chlorure de calcium.....	0,0250
— de sodium.....	0,0458
— de magnésium.....	0,0043
Sulfate de chaux.....	0,0140
— de magnésio.....	0,0043
Silice.....	0,0430
Matière organique bitumineuse....	0,0047
	0,1580

(MORIN ET GIRARDIN, *Journ. de Ph.*, t. XXIII, p. 214.)

EAUX MINÉRALES DE LA SALINE DE FRIEDRICHSHALL.

Chlorure de sodium.....	3,333
Sulfate de soude.....	2,713
— de magnésio.....	4,695
Chlorure de magnésium.....	4,795
— de potassium.....	0,021
— de manganèse.....	0,410
— d'aluminium.....	0,031
Sulfate de chaux.....	0,424
Carbonate de chaux.....	0,323
— de magnésio.....	0,051
Iodure de sodium.....	0,008

A reporter.... 40,204

	Report....	40,204
Bromure de magnésium.....		0,004
Carbonate de manganèse.....		0,004
Silice.....		0,464
Crénate de magnésio avec une trace de fer.....		0,023
Acide crénique combiné à des bases inconnues.....		0,012
Matière organique.....		0,002
Résine soluble dans l'alcool et dans l'éther.....		0,004
Perte avec eau d'hydratation....		0,620
Eau.....		988,975
		4000,000

(CREUZBERG, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. II, p. 248.)

EAUX MINÉRALES DE LA SALINE DE FRIEDRICHSHALL.

Sulfate de soude.....	6,056
— de potasse.....	0,498
— de magnésio.....	5,150
— de chaux.....	4,346
Chlorure sodique.....	7,956
— magnésique.....	3,939
Bromure.....	0,414
Carbonate de magnésio.....	0,519
— de chaux.....	0,014
Acide carbonique libre.....	0,402
	25,690

(LIEBIG, *R. sc. et ind.*, mars 1848, p. 397.)

EAUX MINÉRALES DE LA SALINE DE FRIEDRICHSHALL.

	Grains
Bromure de magnésium.....	3,435
Iodure de magnésium.....	4,228
Chlorure de magnésium.....	33,680
Sulfate de chaux.....	26,265
Chlorure de calcium.....	47,326
— de sodium.....	4968,460
Eau.....	5630,000
	7680,094

(RIECHNER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 310.)

EAUX MINÉRALES DE GAMARDE, près de Dax. 2^kl, 46.

	Gr.
Muriate de magnésio.....	0,452
Muriate de soude.....	0,698
Sulfate de chaux.....	0,478
Carbonate de chaux.....	4,514
Soufre.....	0,080
Substances végétales.....	0,406
Silice.....	0,318
Perte.....	0,406
	7,759

(MEYRAC, *Ann. de Ch.*, t. XXXV, p. 313.)

EAUX MINÉRALES DE GARRIS.

4 litre.

Azote en poids.....	gram.	0,008750
En vol. temp. 0° press. 0,70 lit.		0,014000
Acide hydrosulf. libre en poids gr.		0,000280
— en volume... lit.		0,004800
Acide carbonique libre, ou peu adhérent en poids....	gram.	0,024805
— en volume... lit.		0,041045
Hydrosulfate de chaux... gram.		0,029800
Chlorure de calcium.....		0,025000
Chlorure de sodium.....		0,450000
Carbonate de chaux.....		0,049750
Carbonate de magnésie.....		0,005000
Sulfate de chaux.....		0,065000
Silice.....		0,040000
Oxyde de fer.....		0,004000
Alumine.....		0,001000
Matière organique (glairine) sèche		0,055000

(SALAIGNAC, *Journ. de Pharm.*, t. XXV, p. 101.)

EAUX MINÉRALES DE GEBAGAN (dans les Indes néerlandaises).

400 parties.

	(a)	(b)
Chlorure calcique.....	0,06450	0,0723
— magnésique... ..	0,05253	0,0254
Iodure magnésique... ..	0,00538	0,0443
Chlorure potassique... ..	0,06340	0,0220
— sodique.....	4,22600	4,6949
Silice.....	0,00240	0,0035
Chlorure citrique, gypse, bromure magnésique, mat. organique.....	0,05509	tr. de mat. organ.
	4,46600	4,8294

(a) FRÉSENUS. — (b) MULDER.

(R. sc. et ind., 2^e série, t. XXVII, p. 353.)

EAUX MINÉRALES DE GELNAU (duché de Nassau).

400 parties.

Chlorure de sodium.....	0,004425
Sulfate de potasse.....	0,004175
Carbonate de soude.....	0,086874
Carbonate de chaux.....	0,035900
Carbonate de magnésie.....	0,025935
Carbonate de fer.....	0,007400
Silice.....	0,002340
Principes fixes.....	0,462446
Acide carbonique libre.....	0,321600
Total des principes.....	0,484046

(LIEBIG, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 73.)

EAUX MINÉRALES DE GEROLDSGRUN, dans le Voigtland.

Muriate de soude.....	4
Soude.....	5
Magnésie.....	27
Sulfate de chaux.....	4
Fer.....	2
Chaux.....	5
Perte.....	5
	49

(FUCHS, *Journ. des Mines*, juin 1813, p. 92.)

EAUX THERMALES D'HAMMAN-BERDA (province de Constantine). 4 litre.

Chlorure de sodium.....	0,02455
— de magnésium.....	0,04899
Sulfate de soude.....	0,05254
— de magnésie.....	0,00733
— de chaux.....	0,02000
Carbonate de chaux.....	0,20000
— de magnésie.....	0,03725
— de strontium.....	des traces.
Oxyde de fer.....	0,04000
Silice.....	0,01000
Mat. organ. az. sulfur. environ... ..	0,02000
	0,38766

Les gaz qui se dégagent près des sources contiennent :

Azote.....	86
Acide carbonique.....	42
Oxygène.....	2
	400

(TRIPPIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 342.)

EAUX THERMALES D'HAMMAN MESKOUTIN (bains maudits), situés à moitié chemin de Bone à Constantine.

4 litre a donné 4,233 matières salines ainsi composées :

Carbonates de magnésie.....	0,090
— de chaux.....	0,037
— de fer.....	0,053
Sulfate de chaux.....	0,497
— de magnésie.....	0,093
Hydrochlorate de magnésie.....	0,073
— de soude.....	0,033
— de chaux.....	0,467
Silice.....	0,043
Matière organique.....	0,400
Perte.....	0,377
	4,233

(GUYON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXI, p. 223.)

EAUX THERMALES D'HAMMAN MESKOUTIN.

4 litre.

Chlorure de sodium.....	0,41560
— de magnésium.....	0,07864
— de potassium.....	0,04839
— de calcium.....	0,04085
Sulfate anhydre de chaux.....	0,38086
— de soude.....	0,47653
— de magnésie.....	0,00763
Carbonate de chaux.....	0,25722
— de magnésie.....	0,04235
— de strontiane.....	0,00150
Arsenic dosé à l'état métallique...	0,00050
Silice.....	0,00700
Matière organique, environ.....	0,06000
Fluorure.....	} des traces.
Oxyde de fer.....	

Les gaz qui se dégagent contiennent :

Acide carbonique..	97,0
— hydrosulfurique	0,5
Azote.....	2,5
	<hr/>
	400,0

(TRAPIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 349.)

EAUX MINÉRALES D'HAMMAN-MUSTAPHA.

500 gr.

Chlorure de sodium.....	0,650
— de magnésium.....	0,400
— de calcium.....	0,050
Sulfate de soude.....	0,350
— de magnésie.....	0,450
Iodures métalliques.....	0,200
Bromures.....	0,150
Matière extractive.....	0,400
Soufre.....	0,125

(LANDERER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 272.)

EAUX MINÉRALES D'HAMMAN-RIZA (Algérie).

4 litre.

Sulfate de chaux.....	} 4,780
— de soude.....	
— de magnésie.....	
Chlorure de sodium et de magnésium.	0,840
Carbonate de chaux et de magnésie.	0,065
Silice, alumine.....	0,040
Matière organique, glairine.....	0,087

(O. HENRY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 197.)

EAUX MINÉRALES DE HASSFURT. 40 000 parties.

	(1)	(2)
Sulfate de chaux.....	47,78	47,76
— de magnésie.....	2,55	2,39
— de soude.....	3,44	3,50
Bicarbonate de chaux.....	4,59	4,87
— de magnésie.....	1,27	1,30
— ferreux.....	0,29	0,73
Chlorure sodique.....	4,80	4,76
Silice.....	0,15	0,25
	<hr/>	<hr/>
	31,84	32,56

(1) Source supérieure. — (2) Source inférieure.

EAUX MINÉRALES DE HASSFURT. Incrustation ou dépôt sur les bords de la source.

Carbonate de chaux.....	74,26
Carbonate de magnésie.....	6,07
Sulfate de chaux.....	4,89
Oxyde ferrique (avec manganèse)...	14,40
Silice.....	2,91
Alumine.....	0,77
Traces de matières organiques.	
	<hr/>
	100,00

(BIBRA, *R. sc. et ind.*, t. XXVI, p. 215.)

EAUX MINÉRALES DE HOMBURG, de la source dite Neubrunnen. 4 livre.

	Grains.
Chlorure de sodium.....	79,86432
Id. de potassium.....	0,47664
Id. de magnésium.....	5,32992
Id. de calcium.....	40,66752
Sulfate de chaux.....	0,44592
Carbonate de chaux.....	7,53408
Id. de protoxyde de fer..	0,93696
Silice.....	0,31488
Acide carbonique libre.....	21,26592
	<hr/>
	126,23616

(LEMB, *Journ. de Pharm.*, t. II, p. 139.)

EAUX MINÉRALES DE HOMBURG, source dite Ludwigsbrunnen. 4 livre.

	Grains.
Chlorure de sodium.....	84,461568
— de potassium.....	2,498784
— de magnésium.....	6,004920
— de calcium.....	9,506324
Sulfate de chaux.....	0,228792
Carbonate de chaux.....	9,796608
— de magnésie.....	0,046080
— de protoxyde de fer.	0,390444
Silice.....	0,425484
	<hr/>
	142,752404

Acide carbonique libre..... 48,427392

434,179796(BOLLEY, *Journ. de Pharm.*, 3^e série, t. III, p. 129.)

EAUX THERMALES D'IMBROS.

500 grammes.

Chlorure de sodium.....	4,10
— de calcium.....	0,15
— de magnésium.....	
Sulfate de soude.....	0,25
— de chaux.....	
— de magnésie.....	0,30
Iodures et bromure de magnésium...	trac.

(LANDERER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 272.)

EAUX MINÉRALES DE JAVA.

1° Sources chaudes de Platungan.

4 livre.

	Grains.
Bicarbonate de soude.....	3,849216
— de magnésie.....	3,833856
— de chaux.....	4,558848
— de protoxyde de fer.....	0,225792
Chlorure de potassium.....	0,725760
Chlorure de sodium.....	24,003072
Acide silicique.....	4,429728
	<hr/> 38,326272

2° Source froide de Tambangan. 4 livre.

	Grains.
Chlorure de sodium.....	94,993920
— de potassium.....	4,840080
— de magnésium.....	4,340304
— de calcium.....	4,723200
Iodure de magnésium.....	0,443484
Silice.....	0,184320
	<hr/> 109,495008

(FRÉSENUS, *Journ. de Pharm.*, 3^e série, t. IV, p. 65.)

EAUX MINÉRALES DE KONIGSWART.

Sulfate de potasse.....	0,0000416	0,0000074	0,0000032
Muriate de potasse.....	0,0000084	0,0000045	0,0000024
— de soude.....	0,0000064	0,0000036	0,0000043
Carbonate de soude.....	0,0000577	0,0000252	0,0000424
— de chaux.....	0,0004216	0,0002070	0,0000560
— de strontiane.....	0,0000007	0,0000003	»
— de magnésie.....	0,0002120	0,0000989	0,0000346
Sulfate d'alumine.....	0,0000026	0,0000044	} 0,0000022
Oxyde de fer.....	»	»	
Carbonate de manganèse.....	0,0000070	0,0000070	0,0000027
— de fer.....	0,0000564	0,0000416	»
Silice.....	0,0000850	0,0000638	0,0000387
Extrait d'humus.....	0,0000245	0,0000057	trac.
	<hr/> 0,0008900	<hr/> 0,0004634	<hr/> 0,0004529

(BERZELIUS, *Mémoires de l'Académie des sciences de Stockholm*, 1823.)

EAUX MINÉRALES DE JOHANNISBAD.

	Gr.
Sulfate de soude.....	0,15
Chlorure de natrium.....	0,10
Carbonate de soude.....	0,40
Carbonate de magnésie.....	0,25
Id. de chaux.....	4,20
Id. de peroxyde de fer.....	0,15
Carbon. de peroxyde de mangan.....	»
Silicium.....	0,50
Matière organique.....	trac.
Humus.....	0,05
	<hr/> 2,50
	Pouc. cub.
Acide carbonique.....	4,8

(VOGEL, *Journ. de Pharm. et de Ch.*, nouvelle série, mars 1842, t. I, p. 217.)

EAUX MINÉRALES DE KOCHHEL. 1000 grammes.

Bicarbonate de soude.....	0,850
Sulfate de soude.....	0,205
Chlorure de sodium.....	0,050
— de potassium.....	trac.
Carbonate de chaux.....	0,040
— de magnésie.....	trac.
Phosphate de fer et de manganèse..	0,050
Silice.....	trac.
Acide ulmique, crénique et matières organiques.....	0,056

(PETTENKOFER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 208.)

EAUX MINÉRALES DE KOENIGSBORN. 4 livre.

	Grammes.
Chlorure de sodium.....	3,7885
— de potassium.....	0,0048
— de magnésium.....	0,0445
Sulfate de soude.....	0,4468
Carbonate de soude.....	0,4224

(MARK, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 306.)

EAUX MINÉRALES DE KOSTREINIZ (basse Styrie). 40 000 parties.

Sulfate de potasse.....	0,234
— de soude.....	0,075
Chlorure de sodium.....	3,426
Carbonate de soude.....	64,013
— de chaux.....	4,369
— de magnésie.....	3,092
— de fer.....	0,225
Phosphate d'alumine basique.....	0,463
Silice.....	0,335
Acide carbonique combiné.....	27,523
— — libre.....	8,278

(HEUSCHNER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 202.)

EAUX MINÉRALES DE LABASSÈRE. 2 myriagrammes.

	Gras.	Grains.
Muriate de magnésie mêlé de 2 grains de muriate de soude	0	44
Muriate de soude.....	0	22
Sulfate de magnésie.....	0	56
— de chaux.....	4	28
Carbonate de chaux.....	0	52
Soufre.....	0	3
Silice.....	0	5
Perte.....	0	42
	3	48

(POUMIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 327.)

EAUX MINÉRALES DE LA CAILLE, en Savoie. 4000 grammes.

Gaz.

Acide carbonique.....	0,0460
Id. sulfhydrique.....	0,0074
Azote.....	0,0320

Substances fixes.

Bicarbonate de potasse.....	0,0039
— de soude.....	0,0636
— de magnésie.....	0,0488
Carbonate de chaux.....	0,4040
Sulfure de calcium.....	0,0052
Chlorure de sodium.....	0,0050
Sulfate de chaux.....	0,0420
— de magnésie.....	0,0512
— d'alumine.....	0,0046
Silicate d'alumine.....	0,0052
— de magnésie.....	0,0215
Glairine.....	quant. indé.
Total approximatif.....	0,3504

(MORIN, *Journ. de Pharm. et de Ch.*, février 1842, p. 116.)

EAUX MINÉRALES DE LA CHAPELLE GODEFROY, près Nogent-sur-Seine. 4 pinte.

	Grains.
Carbonate de chaux.....	3,630952
Carbonate de fer.....	3,030202

(GABET et RUSÈBE SALVERTE, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 315.)

EAUX MINÉRALES DE LA GOLAISE, à 42 lieues de Genève.

	Grammes.
Eau pure.....	997,8818
Acide carbonique libre.....	0,0864
Bicarbonate de chaux.....	0,4436
Bicarbonate de magnésie.....	0,0589
Sulfate de chaux anhydre.....	4,3700
Sulfate de magnésie anhydre.....	0,2900
Chlorure de sodium.....	0,0070
Hydrosulfate de chaux.....	0,0786
Sulfure de fer noir (dissous par le sel précédent).....	0,0200
Phosph. de chaux ou d'alumine.....	0,0400
Silice avec traces d'alumine.....	0,0360
Matière organique azotée (se présentant à l'air en lames brunâtres micacées).....	0,0480
Azote.....	quant. indé.
	4000,0000

(O. HENRY, *Journ. de Pharm.*, t. XXIV, p. 117.)

EAUX MINÉRALES DE LA MARÉQUERIE, à Rouen. 4 pinte.

4 grain de carbonate de fer, ou $\frac{1}{2}$ grain de fer.
3 grains de muriate calcaire.
$\frac{3}{4}$ grain de carbonate de chaux.
$\frac{1}{4}$ à 2 grains d'extractif végétal.
$\frac{1}{30}$ de son volume d'acide carbonique libre.

(DUBUC, *Ann. de Ch.*, t. LVIII, p. 321.)

EAUX MINÉRALES DE LAPERRIÈRE.

Gaz.

Gaz acide hydrosulfuré et carbonique, plus de leur volume.
Principe végéto-ammoniacal distinct.
Huile de pétrole, une petite quantité.

Principes fixes contenus dans 1 kilogr. d'eau.

Sulfate de chaux.....	}..... 418
— de magnésie.....	
— de soude.....	
Hydrochlorate de potasse.....	} environ 30
Carbonate de magnésie.....	
— de fer.....	} environ 30
Silice et un peu d'alumine.....	

(HYBORD, *Journ. de Pharm.*, septembre 1821, p. 423.)

EAUX MINÉRALES DE LAPERRIÈRE.

Acide carbonique libre.....	0,000600
Carbonate de chaux.....	0,000283
Protocarbonate de fer.....	0,000030
Hydrochlorate de soude.....	0,004842
Hydrochlorate de magnésie.....	0,000188
Sulfate de soude.....	0,004329
Sulfate de magnésie.....	0,000442
Sulfate de chaux.....	0,002254
	<u>0,006035</u>

(SOQUET, *Bibli. univ.*, t. II, p. 64.)

EAUX MINÉRALES DE LA SOUCHEYRE.

Acide carbonique, en volume, 595 centimètres cubes (30 pouces), en poids 4060 milligrammes (20 grains).

Hydrochlorate de magnésie.....	} $\frac{1}{10,000}$
Carbonate de chaux.....	
— de magnésie.....	

(JOYEUX, *Journ. de Pharm.*, septembre 1829.)

EAUX MINÉRALES DE LASSERRE (Lot-et-Garonne), 4 litre.

	Cent. cub.
Acide carbonique.....	47,000
Sulfate de magnésie.....	0,435
Sulfate de soude.....	0,060
Hydrochlorate de soude.....	0,048
— de magnésie.....	0,044
Sous-carbonate de chaux.....	0,254
— de magnésie.....	0,003
Sulfate de chaux.....	0,068
Silice.....	0,003
	<u>0,642</u>

(DELONG D'ASTAFORT, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 379.)

EAUX MINÉRALES DE LAUCHSTAEDT.

Sulfate de soude.....	4,644
— de potasse.....	0,158
Carbonate de protoxyde de fer.....	0,428
Chlorure de magnésium.....	0,230
Carbonate de magnésie.....	0,448
— de chaux.....	0,057
Sulfate de magnésie.....	0,984
— de chaux.....	2,518
Alumine.....	0,068
Silice.....	0,132
Protoxyde de manganèse.....	trac.
Acide crénique.....	trac.
— phosphorique.....	0,040
Sable.....	
Acide carbonique libre.....	2,445
	<u>8,492</u>

(MARCHAND, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 412.)

EAUX MINÉRALES DE LAVARDENS (Gers).

Acide carbonique.....	0,02
Carbonate de chaux.....	0,49
— de magnésie.....	0,04
— de fer.....	trac.
Sulfate de chaux.....	trac.
— de magnésie.....	0,07
— de soude.....	0,03
Chlorure de sodium.....	0,04
— de magnésium.....	0,01
Hydrochlorate d'ammoniaque.....	trac.
Silice et débris de végétaux.....	0,02
Résine.....	trac.
	<u>0,42</u>

(LIDANGE et BOUTAN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 301.)

EAUX THERMALES DE LAVEY.

	Grammes.
Chlorure de potassium.....	0,0034
— de sodium.....	0,3633
— de lithium.....	0,0056
— de calcium.....	0,0045
— de magnésium.....	0,0045
Sulfate de soude anhydre.....	0,7033
— de magnésie anhydre.....	0,0068
— de chaux anhydre.....	0,0907
— de strontiane.....	0,0023
Carbonate de chaux.....	0,0730
— de magnésie.....	0,0048
Silice.....	0,0566
	<u>4,3128</u>

(BAUP, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 111.)

EAUX THERMALES DE L'ÎLE DE LEMNOS. 500 gr.

Chlorure de sodium.....	2,60
— de calcium.....	0,35
— de magnésium.....	0,45
Sulfate de soude.....	} 0,90
— de chaux.....	
— de magnésie.....	
Iodures.....	»
Bromure de magnésium.....	»

EAUX MINÉRALES DE L'EPINAY (Seine-Inférieure). 20 livres.

	Grains.
Chlorure de calcium.....	8
— de potassium.....	4
Silice.....	8
Carbonate de fer.....	42
— de magnésie.....	8
— de chaux.....	26
	<u>66</u>

(GERMAIN, *Journ. de Pharm.*, t. X, p. 105.)

EAUX MINÉRALES DE L'ÉTAMPE. 4 litre.

Sulfate de chaux.....	trac.
Carbonate de chaux.....	0,203
Chlorure de calcium.....	0,051
Sulfate de soude.....	0,006
Chlorure de soude.....	0,032
Sulfate de magnésie.....	0,045
Chlorure de magnésie.....	0,042
Silice.....	trac.
Alumine.....	id.
Oxyde de fer.....	id.
Matière animale.....	présence.
Perte.....	0,043
	<u>0,392</u>

(PETIT, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 65.)

EAUX MINÉRALES DE LEUVEHAVEN, près Rotterdam. 2 livres.

Chlorure de sodium.....	0,22
— de calcium.....	0,05
Sulfate de magnésie.....	0,48
— de chaux.....	0,75
Alumine.....	0,10
Carbonate de chaux.....	0,50
— de magnésie.....	4,25
Silice.....	0,15
Matière organique.....	0,25
Carbonate de protoxyde de fer, potasse, sels ammoniacaux.....	trac.

(MULLER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 187.)

EAUX MINÉRALES DE LIEBENSTEIN. Source ferrugineuse.

Peroxyde de fer.....	57,303
Chaux.....	6,683
Acide sulfurique.....	0,543
— arsénieux.....	0,063
Eau.....	23,333
Matière organique.....	0,542
Mat. insol. dans l'ac. chlorhydrique	5,388
Acide carbonique et perte.....	6,445

(LUDWIG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 189.)

EAUX MINÉRALES DE LIEBENSTEIN.

Sulfate de soude.....	22,056
— de chaux.....	2,757
Chlorure de sodium.....	27,680
— de magnésium.....	42,814
Sulfate de chaux.....	2,650
Carbonate de magnésie.....	44,161
— de chaux.....	55,196
— de protoxyde de fer.....	7,761
Silice.....	0,909
Acide carbonique.....	234,292

(LIEBIG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 196.)

EAUX SULFUREUSES DE LIPSPRINGE. 1 litre.

Sulfate de chaux.....	43,28
— de magnésie.....	4,30
Carbonate de chaux.....	1,43
— de magnésie.....	0,36
— de soude.....	0,44
Chlorure de magnésium.....	0,14
— de sodium.....	0,06
— de calcium.....	0,46
Iode, potasse, alumine, silice et matières extractives.....	trac.

(WITING, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 200.)

EAUX THERMALES DE LOUËCHE (Valais). 44 onces.

	Grains.
Sulfate de chaux.....	17,083
— de magnésie.....	2,654
— de soude.....	0,678
— de strontiane.....	0,043
Chlorure de sodium.....	0,073
— de potassium.....	0,027
— de magnésium.....	0,036
Carbonate de chaux.....	0,476
— de magnésie.....	0,003
— de fer.....	0,032
Silice.....	0,036
	<u>21,444</u>

Et en outre :

Gaz acide carbonique.....	0,375
Oxygène.....	0,256
Azote.....	0,462

(BRENNER, *Ann. des sc. de Berne*, 1819.)

EAUX THERMALES DE LOUËCHE (Valais).

Gaz non combinés pour 1000 gram. d'eau.

Acide carbonique.....	0,0047	2,3890
Oxygène.....	0,0043	4,0545
Azote.....	0,0445	44,5180

Substances fixes.

Sulfate de chaux.....	4,5200
— de magnésie.....	0,3084
— de soude.....	0,0502
— de potasse.....	0,0386
— de strontiane.....	0,0048
Carbonate de protoxyde de fer.....	0,0403
— de magnésie.....	0,0096
— de chaux.....	0,0053
Chlorure de potassium.....	0,0065
Iodure de potassium.....	traces.
Silice.....	0,0360
Alumine.....	traces.

A reporter..... 4,9897

	Report.....	4,9897
Phosphate.....		traces.
Azotate.....		traces.
Sel d'ammoniaque.....		traces.
Glairine.....	quant. indéterminé.	
Total, avec les gaz :		2,0104

(MORIN, *Journ. de Pharm.*, 3^e série, t. VII, p. 188.)

EAUX SULFUREUSES DE LU, en Montferrat.

4 livres.

	Grains.
Soufre (qui fait partie constituante de Phydrogene sulfuré, et qui a été précipité par l'acide nitreux)....	
	3,04
Muriate de soude cristallisé.....	36,74
Carbonate de chaux.....	40,22
Sulfate de chaux.....	44,03
Silice.....	0,23
	<i>i</i> Pouc. cub.
Acide carbonique.....	4 à 5
Hydrogène sulfuré.....	24
Un peu d'air.	

(BRÉZÉ, *Ann. de Ch.*, t. X, p. 43.)

EAUX MINÉRALES DE LUNEBOURG.

Sur 100 parties d'eau salée.

	Parties.
Muriate de soude.....	25,1692
Sulfate de magnésie.....	0,4687
Sulfate de soude.....	0,3543
Sulfate de chaux.....	0,1400
Carbonate de chaux.....	0,0495
Matière bitumineuse.....	0,0163
	26,1652

(Journ. des Mines, octobre 1814, p. 296.)

EAUX SALÉES DE LUNEBOURG.

Chlorure de sodium.....	246,648
Sulfate de chaux.....	3,406
— de magnésie.....	2,435
Chlorure de magnésium.....	4,274
Sulfate de potasse.....	0,381
Carbonate de chaux.....	0,072
— de protoxyde de fer...	0,015
Silice.....	
Bromure.....	
Silicate de magnésie.....	} trac.
Bitume.....	

(HINUBER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 212.)

EAUX MINÉRALES DE LUXEUIL.

Eau de dissolution.....	999,7640
Muriate de soude.....	0,0594
Sulfate de soude.....	0,0425
Carbonate de chaux.....	0,1078
Silice.....	0,0304
Oxyde ferroso ferrugineux.....	0,0429
Matière organique.....	0,0067
Sulfate de chaux.....	traces.
Perte.....	0,0069
	4000,0000

(LONGCHAMP, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 143.)

EAUX MINÉRALES DE LUXEUIL.

	(1)	(2)	(3)
Chlorure de sodium.....	0,705	0,756	0,747
— de potassium.....	0,023	0,020	0,023
Sulfate de soude.....	0,144	0,143	0,146
Carbonate de soude.....	0,043	0,045	0,035
— de chaux.....	0,058	0,078	0,085
Magnésie.....	0,024	0,003	0,003
Alumine, ox. de fer,			
ox. de manganèse.....	0,002	0,003	0,003
Silice.....	0,080	0,075	0,065
Matière animale.....	0,003	0,002	0,002
Rés. fixe p. 1 lit. d'eau	4,084	4,434	4,413

	(4)	(5)	(6)
Chlorure de sodium.....	0,770	0,637	0,669
— de potassium.....	0,021	0,021	0,022
Sulfate de soude.....	0,152	0,122	0,116
Carbonate de soude.....	0,047	0,039	0,032
— de chaux.....	0,060	0,057	0,067
Magnésie.....	0,024	0,002	0,002
Alumine, ox. de fer,			
ox. de manganèse.....	0,002	0,001	0,000
Silice.....	0,182	0,077	0,002
Matière animale.....	0,004	0,002	0,002
Rés. fixe p. 1 lit. d'eau	4,164	4,962	4,977

(1) Source chaude du bain gradué. — (2) Bains des Bénédictins. — (3) Grand bain. — (4) Bains des dames. — (5) Source moins chaude du bain gradué. — (6) Eau particulière au cabinet n° 7 du bain gradué.

EAUX MINÉRALES DE LUXEUIL.

Chlorure de sodium.....	0,579	0,375	0,109
— de potassium.....	0,043	0,004	0,003
Sulfate de soude.....	0,114	0,079	0,097
Carbonate de soude.....	0,028	0,016	0,005
— de chaux.....	0,066	0,045	0,034
Magnésie.....	0,002	0,001	trac.
Alumine, ox. de fer,			
ox. de manganèse.....	0,003	0,004	0,000
Silice.....	0,050	0,045	0,002
Matière animale.....	0,002	0,002	trac.
Rés. fixe p. 1 lit. d'eau	0,864	0,568	0,275

(J. de Pharm. t. XXIV, p. 238.)

EAUX MINÉRALES DE LUXEUIL.

Substance noirâtre qui revêt les parois des bassins.

	Gr.
Sable quartzeux.....	4,00
Baryte.....	4,09
Oxyde de fer.....	0,13
Peroxyde de manganèse.....	0,70
Ulmine.....	0,08
	3,00

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVIII, p. 223.)

EAUX MINÉRALES DE MALVERN.

Carbonate de soude.....	5,8300
— de chaux.....	4,6000
— de magnésie.....	0,9499
— de fer.....	0,6350
Sulfate de soude.....	2,8960
Hydrochlorate de soude.....	4,5580
Résidu.....	4,6870

(WILSON, *Ann. de Ch.*, t. XCVI, p. 285.)

EAUX MINÉRALES DE MARIENBAD.

Sulfate de soude.....	95,97
— de potasse.....	25,95
Chlorure de sodium.....	36,74
Carbonate de soude.....	62,70
— de lithium.....	00,09
— de chaux avec strontiane.....	34,00
— de magnésie.....	24,60
— de protoxyde de fer.....	2,34
— de manganèse.....	0,45
Phosphate d'alumine.....	0,20
Acide silicique.....	0,80
Brôme.....	»
Acide carbonique libre.....	294,50
	575,34

(KERSTEN, *Annuaire de Milon et Reiset*, 1847, p. 302.)

EAUX MINÉRALES DE MARIENBAD.

Bourbe des bains de bourbe.

Bitume.....	0,4
Substance analogue à la cire de terre.....	0,5
Résine brune.....	5,6
Matière extract. soluble dans l'alcool et dans l'eau.....	4,0
Matière extract. soluble dans l'eau seulement.....	4,6
Sulfate de fer oxydulé.....	4,4
Sulfate de chaux.....	4,0
Chlorure d'aluminium.....	0,6

A reporter.... 48,4

Report.....	48,4
Phosphate de chaux.....	2,0
Matière colorante brune.....	40,0
Acide humique.....	45,4
Fibre ligneuse.....	49,0
Sable et mélanges terreux.....	2,5
Soufre (quantité indéterminée).....	»
Humidité et perte.....	3,3
	400,0

(RUDOLPHE BRANDES, *Journ. de Pharm.*, t. XXIV, p. 571.)

EAUX MINÉRALES DE MÉDAGUE. 4 litre.

	Gr.
Acide carbonique.....	4,538
Bicarbonate de soude.....	4,054
Chlorure de sodium.....	0,572
Sulfate de soude.....	0,705
Silice, fer, matière organique, quantités impondérables.....	»
	6,966

(PERROT, *Journ. de Ch. méd.*, 2^e série, t. VI, p. 273.)

EAUX MINÉRALES DE MÉZIÈRES.

500 grammes, ce qui par combinaison donne :

Sulfate de soude.....	4,457
Chlorure de sodium.....	2,335
— de magnésium.....	5,365
Bicarbonate de chaux.....	0,228
Fer.....	»
Sulfate de chaux.....	0,394

(WAHART-DUXÈME, *Journ. de Pharm.*, 1827, p. 632.)

EAUX THERMALES DU MONT-DORE. Puits de César.

	(1)	(2)
Carbonate de soude neutre.....	0,0006330	0,0006930
Muriate de soude..	0,0003804	0,0003804
Sulfate de soude..	0,0006555	0,0001489
Carbon. de chaux..	0,0001600	0,0001600
Carbon. de magnés.	0,0000600	0,0000600
Silice.....	0,0002100	0,0002100
Oxyde de fer.....	0,0000100	0,0000100
	0,0045489	0,0046623

(1) Sels sans eau. — (2) Sels cristallisés.

EAUX THERMALES DU MONT-DORE. Dépôt ocreux qui se forme dans le puits de César.

Peroxyde de fer.....	61,5
Eau.....	24,4
Silice gélatineuse.....	44,6
Carbonate de chaux.....	2,5
	100,0

EAUX THERMALES DU MONT-DORE. Matière siliceuse qui tapisse sous forme de rognons tuberculeux l'intérieur des tuyaux de conduite des eaux du puits de César.

Silice.....	89
Oxyde de fer.....	4
Soude.....	4
Carbonate de chaux.....	4
Eau et matière combustible.....	5
	<u>100</u>

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 30.)

EAUX MINÉRALES DE MONTMIRAIL (Vaucluse).

	Grammes.
Bicarbonate calcique.....	0,05
— sodique.....	2,40
— magnésique.....	4,40
Chlorure magnésique.....	5,50
Sulfate sodique.....	6,90
Acide silicique.....	0,07
Matières organiques.....	0,04
	<u>46,06</u>

(BLANCHET, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 299.)

EAUX MINÉRALES DE MONTMIRAIL.

Eau verte, 4 litre.

	Gr.
Bicarbonate calcique.....	0,05
— sodique.....	2,40
— magnésique.....	4,40
Chlorure magnésique.....	5,50
Sulfate sodique.....	6,90
Acide silicique.....	0,07
Matières organiques.....	0,04
	<u>46,06</u>

(CAP, *Journ. de Pharm.*, 3^e série, t. VII, p. 100.)

EAUX MINÉRALES DE MOUTIERS EN TAREN-TAISE, dépôt ferrugineux.

Peroxyde de fer.....	64,0
Eau.....	24,4
Silice gélatineuse.....	6,6
Carbonate de chaux.....	8,0
	<u>400,0</u>

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 31.)

EAU ALCALINE DE NANCY.

Sulfate de soude.....	0,459
Carbonate de soude.....	0,432
Chlorure de sodium.....	0,047
Carbonate de chaux.....	0,070
Magnésie.....	0,018
Silice.....	0,013
Potasse et fer.....	traces

(BRACONNOT, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 218.)

EAUX MINÉRALES DE NAUHEIM.

Bicarbonate de chaux...	22,447	24,65
— de pot. de fer..	0,984	4,09
— de manganèse.	0,109	0,42
Sulfate de chaux anhydre.	0,760	0,53
Chlorure de sodium....	254,440	249,40
— de potassium...	2,900	3,90
— de magnésium..	3,042	5,99
— de calcium....	19,399	20,64
Bromure de sodium....	0,400	0,40
Silice.....	0,190	0,20
Traces de matière orga- nique.....	»	»
Acide carbonique libre..	»	8,03

(BUNSEN, *Journ. d'Erdmann*, t. XIII, p. 156.)

EAUX MINÉRALES DE NÉRIS.

Carbonate de soude.....	33,34
Sulfate de soude.....	28,68
Muriate de soude.....	15,28
Carbonate de chaux.....	2,80
Silice.....	8,34
Eau.....	9,02
Matière animale et pertes inévitables..	2,54
	<u>400,00</u>

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXVII, p. 124.)

EAUX MINÉRALES DE NIEDERBRONN (Bas-Rhin).
4,2 kilogramme.

	Gr.
Muriate de soude.....	4,800
Sulfate de chaux.....	0,100
Carbonate de chaux.....	0,450
— de magnésie.....	0,240
— de fer.....	0,070
Muriate de magnésie.....	0,260
— de chaux.....	0,245
Acide carbonique libre.....	»

(GERBOIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 265.)

EAUX CHAUDES DE LA NOUVELLE-ZÉLANDE.

Silice.....	77,35
Alumine.....	3,70
Peroxyde de fer.....	3,72
Chaux.....	4,54
Eau.....	7,66
	<u>93,97</u>

(THOMSON, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 256.)

EAUX MINÉRALES D'OFFENAU.

Sulfate sodique.....	12,1900
— calcique.....	1,6800

Sulfate magnésique	»
Chlorure sodique	26,3500
Carbonate ferreux	4,0540
— magnésie	4,8330
— calcique	»
Chlorure magnésique	0,5240
— calcique	5,4570
Silice	0,8310
Acide carbonique	4,2380

(RIEUCHER.)

EAUX DE LA SOURCE ROMAINE à Gleichenberg.

Carbonate de soude	2,2668
— de magnésie	0,4423
— de chaux	0,2210
Sulfate de chaux	0,0804
Sel marin	4,8003
Carbonate ferreux	0,0246
Phosphate d'alumine basique	0,0422
Silice	0,0593
	<hr/>
	4,9036

Acide carbonique combiné à l'état de bicarbonate	4,3448
Acide carbonique libre	4,7032

3,0180

(R. sc. et ind., t. XXVI, p. 316.)

EAUX FERRUGINEUSES DU GRAND-DUCHÉ D'OLDENBOURG. Source de Hambach.

Gaz acide carbonique	44,2092
ou 25,3596 pouces cubiques de Paris.	
Carbonate de soude	4,4450
— de lithine	0,0050
— de baryte	0,0005
— de strontiane	0,0004
— de chaux	4,4456
— de magnésie	0,3850
Protoxyde de manganèse	0,0045
Carbonate de fer	0,6525
Crénate et apocrénate de soude	0,0425
Sulfate de soude	0,0945
Phosphate de soude	0,0895
Sous-phosphate d'alumine	0,0042
Acide silicique	0,2775
Fluorure de calcium	traces.
Chlorure de potassium	0,0250
— de sodium	0,0435
— de lithium	traces.
Bromure de sodium	0,0005
Iodure de sodium	traces.

EAUX FERRUGINEUSES DU GRAND-DUCHÉ D'OLDENBOURG. Source supérieure de Schwollen.

Gaz acide carbonique, près de 24,9040 pouces cubes de Paris.

Carbonate de soude	4,8750
— de lithine	0,0225
— de baryte	0,0045
— de strontiane	0,0042
— de chaux	0,9925
— de magnésie	0,6445
— de manganèse	0,0048
— de fer	0,4925
Crénate et apocrénate de soude	0,0435
Sulfate de soude	0,4465
Phosphate de soude	0,4485
Sous-phosphate d'alumine	0,0045
Acide silicique	0,2575
Alumine	0,4426
Fluorure de calcium	0,0005
Chlorure de sodium	0,5445
— de potassium	0,4225
— de lithium	0,0040
Bromure de sodium	0,0044
Iodure de sodium	0,0465

(KASNER, *Journ. de Pharm.*, septembre 1840, p. 533.)

EAUX MINÉRALES D'ORIOLE.

	(1)	(2)
Bicarbonate de chaux	4,505	4,484
— de magnésie	0,462	0,462
— de fer	0,094	0,095
— de soude	»	0,458
Sulfate de chaux	0,043	0,090
— de magnésie	0,094	traces.
— de soude	0,009	4,040
Chlorure de sodium	0,048	0,024
Argile ocreuse		
Silice	0,027	0,025
Alumine		

(1) Cuve n° 1. — (2) Cuve n° 2.

(LEROY et GUEYMARD, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 352.)

EAUX MINÉRALES DE PAÏPA, près de Tunja, Amérique du Sud.

Eau	0,9530
Sulfate de soude	0,0329
Hydrochlorate de soude	0,0433
Bicarbonate de soude	0,0007
Carbonate de chaux	0,0004
	<hr/>
	4,0000

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLV, p. 332.)

EAU MINÉRALE ACIDE DU PARAMA DE RUIZ.
400 parties.

Acide sulfurique.....	0,548
— chlorhydrique.....	0,088
Alumine.....	0,050
Oxyde de fer.....	0,037
Soude.....	0,036
Magnésie.....	0,032
Silice.....	0,018
Chaux.....	0,044
Eau.....	99,207

(BOUSSINGAULT, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 188.)

EAUX MINÉRALES DE PARY (Anglesea).

Peroxyde de fer.....	409,3
Oxyde de cuivre.....	5,2
Acide sulfurique.....	197,6
— chlorhydrique.....	2,4
Terres indéterminées.....	7,9
	<hr/>
	322,4

(NAPIER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 218.)

EAUX MINÉRALES DE PASSY. 4000 grammes.

	(1) Gram.	(2) Gram.	(3) Gram.	(4) Gram.
Sulfate de chaux.....	4,536	2,774	4,62	2,80
— de magnésie.....	0,200	0,300	0,47	0,53
— de soude.....	0,280	0,340		
Sulfate d'alumine.....	0,440	0,248	traces.	traces.
— — et de potasse..	»	traces.		
Sulfate de fer protoxydé. } représentés par				
— de fer peroxydé. } perox. de fer.				
Sous-trito-sulfate de fer.. } 0,456	0,456	0,442	0,039	0,077
Carbonate de chaux.....	»	»	»	0,044
Chlorure de sodium.....	0,260	0,060	0,053	0,050
— de magnésium..	0,080	0,226	0,453	0,210
Silice.....	quantité	quantité	quantité	quantité
Matière organique (ou } indéter-				
glairine)..... } minée.			inappré- ciée.	inappré- ciée.

(1) (2) Sources nouvelles. — (3) (4) Sources anciennes.

EAUX SULFUREUSES DE PIERREFONDS (Oise).

Acide hydrosulfurique libre.....	traces.
Bicarbonate de chaux et de magnésie.....	0,24
Hydrosulfate de chaux.....	0,04
Sulfates de chaux et de soude.....	0,02
Chlorures de sodium et de magnésium.....	0,02
Silice et alumine.....	0,05
Sel de potasse.....	
Matière organique.....	999,55
Eau pure.....	

(O. HENRY, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 301.)

EAUX MINÉRALES DE PINNARKOÓN (Indes).

Silice.....	24,500
Chlorure de sodium.....	49,448
Sulfate de soude.....	49,333

A reporter... 59,954

Report... 59,954

Carbonate de soude.....	49,409
Soude pure.....	4,924
Eau et un peu de matière organique	45,544
Oxyde de fer et chaux.....	traces.
	<hr/>
	99,528

(TURNER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 441.)

EAUX MINÉRALES DE PITEATHLY. 4 pinte.

Hydrochlorate de soude.....	Grains.	43,4
— de chaux.....		49,5
Sulfate de chaux.....		0,9
Carbonate de chaux.....		0,5
		<hr/>
		34,3

Air atmosphérique.....	Pouc.	0,5
Acide carbonique.....		4,0

(JEAN MURRAY, *Ann. de Ch.*, t. XCVI, p. 250.)

EAUX THERMALES DE PLAN DE PHAZI (Hautes-Alpes).

Hydrochlorate de magnésie.....	0,45354
— de soude.....	4,60177
Sulfate anhydre de chaux.....	1,83350
— de soude.....	1,01848
— de magnésie.....	0,12274
Phosphate de chaux.....	0,05100
Carbonate de chaux.....	0,73330
— de magnésie.....	0,05000
— de protoxyde de fer....	0,01626
— — de manganèse.....	traces.
— d'ammoniaque.....	traces.
Matières organiques, envir. B centig.	

8,88059

Gaz acide carbonique. 76 } 94 centimètres
Azote..... 18 } cubes.
(TRIPPIER, *Journ. de Pharm.*, t. XXIII, p. 68.)

EAUX MINÉRALES DE PLOMBIÈRES. 1 livre.

	Grains.
Carbonate de soude.....	1
Sulfate de soude.....	1
Muriate de soude.....	»
Silice.....	»
Carbonate de chaux.....	»
Matière animale $\frac{1}{2}$ ou environ un	»

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXXIX, p. 170.)

EAUX MINÉRALES DE PONTGIBAUD.

Substances volatiles.

	(1)	(2)
Gaz azote.....	{ quantité indéterm.	{ quantité indéterm.
Acide carbonique {	0,1428mill.	0,1270mill.
libre.....	{ 0,8255	{ 0,8444

Substances fixes.

Bicarbon. de soude.	0, 879	0, 574
— de chaux.....	0, 449	0, 733
— de magnésie...	0, 469	0, 546
Sulfate de soude...	0, 432	0, 204
Chlorure de sodium.	0, 420	0, 458
— de potassium...	traces.	traces.
Silice.....	0, 085	0, 060
Oxyde de fer.....	traces.	traces.
Matière organique azotée.....	0, 405	inap. et graiss.
Eau pure.....	997, 806	997, 347
	4000, 000	4000, 000

(1) Eau de javelle. — (2) Eau de Châteaufort.

(BLONDEAU et HENRY fils, *Journ. de Pharm.*, t. XVII, p. 137.)

EAUX MINÉRALES DE PORLA, en Suède.

4 pinte.

	Grains.
Sulfate de potasse.....	0,425
Muriate de potasse.....	0,500
Carbonate de potasse.....	0,625
— de chaux.....	2,000
Silice.....	2,625
Oxyde de fer.....	1,500
Matière extractive.....	3,000
	40,375

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXIV, p. 288.)

EAUX MINÉRALES DE PORLA.

Chlorure potassique.....	0,3398
— sodique.....	0,7937
Soude (du crénate).....	0,6443
Ammoniaque (des crénates et carbonates).....	0,8608
Bicarbonate calcique.....	9,0578
— magnésique.....	4,9403
— manganéux.....	0,0307
— ferreux.....	6,6109
Phosphate d'alumine.....	0,0440
Silice.....	3,8960
Acides crénique et apocrénique...	5,2515
	29,4048

(BERZELIUS, *Inst.*, 1834.)

EAUX MINÉRALES DU PORT THAREAU (Nièvre).

Carbonate de chaux..	0,000040	0,000040
— de magnésie....	0,000027	0,000027
— de fer.....	0,000079	0,000079
Silice.....	0,000048	0,000048
	Sels anhydres.	S. cristal.
Sous-carb. de soude.	0,003307	0,008980
Sulfate de soude...	0,000106	0,000240
Chlorure de sodium..	0,000455	0,000455
	0,004062	0,009869

(P. BERTHIER, *Ann.*, p. 309.)

EAUX MINÉRALES DE POUQUES, près de Nevers.

1 livre.

	Grains.
Acide carbonique libre.....	46,07
Carbonate calcaire.....	42,04
— de soude.....	10,04
Muriate de soude.....	2,02
Carbonate de magnésie.....	4,02
Alumine.....	0,35
Silice mêlée d'oxyde de fer.....	3,20

EAUX MINÉRALES DE SAINT-PARIZE, près de Nevers. 4 livre.

	Gros.	Grains.
Hydrogène sulfuré libre.....	»	»
Acide carbonique.....	44,05	
Sulfate de chaux.....	43,03	
Carbonate de chaux.....	44,08	
— de magnésie.....	0,55	

(HASSENFRATZ, *Ann. de Ch.*, t. I, p. 81 et 89.)

EAUX THERMALES DE POZELLO, à Pise. 400 liv.

	Gros.	Grains.
Acide carbonique.....	1879	
Sulfate de soude.....	203	
Sel commun.....	263	
Sulfate de chaux.....	969	
— de <i>geméines</i>	325	
Muriate de magnésie.....	199	
Carbonate de chaux.....	284	
— de magnésie.....	87	
Alun.....	34	
Silice.....	40	
	4252	

La pellicule qui se forme sur les eaux chaudes contient sur 400 grains :

Carbonate de chaux.....	86
— de magnésie.....	44
Silice.....	3
	400

La vase qui se dépose contient un peu plus de silice que la pellicule.

L'eau acidulée d'Asciano contient sur 400 liv. :

	Gros.	Grains.
Acide carbonique libre.....	347	
Sulfate de soude.....	342	
Sel commun.....	338	
Sulfate de chaux.....	654	
— de <i>geméines</i>	275	
Muriate de magnésie.....	477	
Carbonate de chaux.....	294	
— de magnésie.....	409	
Alumine.....	38	
Silice.....	9	
	2553	

(MACRI, *Ann. de Ch.*, t. XII, p. 94.)

EAUX THERMALES DE PRÉHAC, sur la rive gauche de l'Adour. 40 livres.

	Gros.	Grains.
Muriate de magnésie.....	0	44
— de soude.....	4	54
Sulfate de soude.....	4	48

	Gros.	Grains.
Carbonate de chaux.....	0	4
Sulfate de chaux.....	4	38
Terre siliceuse.....	0	6
	5	50

(J. THORE et P. MEYRAC, *Journ. des Mines*, décembre 1808, p. 473.)

EAUX MINÉRALES DE PRÉ-SAINT-DIDIER.

	(1)	(2)
Chlorure de sodium.....	0,036	0,050
— de magnésium.....	0,046	0,060
— de calcium.....		
Bromure et iode.....	tr.	»
Sulfate de chaux.....	0,040	0,060
— de soude.....	0,434	0,270
— de potasse.....	tr.	»
Carbonate de chaux.....	0,197	0,310
— de magnésie.....	0,049	0,077
Alumine.....	tr.	»
Oxyde de fer.....	0,006	0,040
— de manganèse.....	0,002	0,003
Silice.....	0,046	0,020
Barégine.....	0,034	0,040
Eau.....	999,440	999,400
	1000,000	1000,000

(1) Source supérieure. — (2) Source inférieure.

(ABBENE, *Revue sc. et ind.*, mars 1848, p. 391.)

EAUX MINÉRALES DE PROPRIAC (Vaucluse). 4000 grammes.

Carbonate de chaux.....	0,080
Sulfate de chaux.....	4,000
— de magnésie et de soude.....	0,350
Chlorure de magnésium.....	0,470
— de sodium.....	0,050
Alumine.....	0,450
Silice avec traces d'oxyde de fer.. }	
Matière organique et perte.....	0,430
	4,930

(O. HENRY, *Journ. de Pharm.*, t. XXIII, p. 595.)

EAUX MINÉRALES DE PROVINS. 8 litres.

	Grammes.
Carbonate de chaux.....	4,420
Fer oxydé.....	0,608
Magnésie.....	0,180
Manganèse.....	0,436
Silice.....	0,200
Sel marin.....	0,340
Muriate de chaux.....	tr.
Matières grasses.....	tr.
Acide carbonique (environ).....	4,000

(VAUQUELIN et THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXXV, p. 19.)

EAUX MINÉRALES DE PRUSSA (Asie Mineure).
46 onces de cette eau.

	Grains.
Sulfate de chaux.....	4
— de soude.....	5
Chlorure de sodium.....	8
— de magnésium.....	3
Carbonate de chaux.....	4
— de soude.....	2
Matière extractive.....	4 $\frac{1}{2}$

	Pouc. cub.
Acide carbonique.....	$\frac{1}{2}$
Hydrogène sulfuré.....	4

(LANDERER.)

EAUX MINÉRALES DE PULLNA. 46 onces.

	Grains.
Sulfate de potasse.....	82,720
— de soude.....	40,425
— de magnésie.....	96,975
Chlorure de magnésium.....	49,420
Carbonate de magnésie.....	2,280
Bromure de magnésium.....	0,588
Nitrate de magnésie.....	4,602
Magn. combinée à un acide organ.	4,640
Phosphate de magnésie.....	0,290
Carbonate de chaux.....	0,760
Sulfate de chaux.....	0,800
Lithine et oxyde de fer.....	tr.

222,900

(FICINUS, *Journ. d'Erdmann*, t. X, p. 193.)EAUX MINÉRALES DE RENNES (département de
l'Aude). Eaux dites du Rainfort. 40 kilogr.

	Décim. cub.
Gaz acide carbonique.....	2
	Gr.
Muriate de magnésie.....	26,6
— de chaux.....	5,0
— de soude.....	2,5
Sulfate de chaux.....	44,0
Carbonate de magnésie.....	9,5
— de chaux.....	8,2
— de fer.....	4,5
Substance siliceuse.....	0,3
Perte.....	0,4

68,0

(JULIA, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 213.)

EAUX MINÉRALES DE RENNES. E. du Cercle.

	Centim. cub.
Gaz acide carbonique.....	47
Hydrochlorate de magnésie.....	8

A reporter.... 8

	Report....	8
Sulfate de magnésie.....	6	
— de chaux.....	5	
Carbonate de chaux.....	2	
— de magnésie.....	3	
— de fer.....	6	
Silice et perte.....	2	
		32

EAUX MINÉRALES DE RENNES. E. du Pont.

	Grammes.
Muriate de chaux.....	5,3
— de soude.....	2,6
Sulfate de magnésie.....	4,0
— de chaux.....	2,0
Carbonate de magnésie.....	4,0
— de chaux.....	4,5
— de fer.....	2,5
Perte.....	0,4
	22,0

EAUX MINÉRALES DE RENNES. E. du bain de
la Reine.

	Grammes.
Muriate de magnésie.....	44,6
— de chaux.....	5,0
— de soude.....	42,0
Sulfate de chaux.....	14,5
Carbonate de magnésie.....	9,0
— de chaux.....	4,0
— de fer.....	3,5
Perte.....	0,5
	60,4

(JULIA et REBOULH, *Ann. de Ch.*, t. LVI, p. 138.)EAUX MINÉRALES DE RENNES. E. du bain
doux, dit *des ladres*.

	quant. inap.	Gr.
Gaz hydrogène sulfuré.....		
Muriate de chaux.....		23,0
— de magnésie.....		40,0
— de soude.....		8,0
Sulfate de chaux.....		8,5
Carbonate de chaux.....		2,2
— de magnésie.....		0,8
— de fer.....		3,0
Silice.....		0,2
Perte.....		0,3
		56,0

(JULIA et REBOULH, *Ann. de Ch.*, t. LVI, p. 137.)

EAUX MINÉRALES DE RENNES (Aude). 4 litre.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
	Gram.	Gram.	Gram.	Gram.	Gram.	Gram.
Acide carbonique.....	0,462	0,448	0,455	indét.	indét.	traces.
Acide hydrosulfurique.....	»	»	traces.	»	»	»
Carbonate de chaux.....	0,250	0,440	0,420	0,440	0,060	0,750
— de magnésie.....	0,070	0,030	0,100	0,070		
Chlorure de sodium.....	0,071	0,484	0,485	0,060	0,050	2,020
— de magnésium.....	0,280	0,244	0,320	0,450	0,440	
— de potassium.....	traces.	traces.	traces.	indét.	indét.	indét.
Sulfate de soude et de magnésie..	0,090	0,420	0,200	0,420	0,100	4,030
— de chaux.....	0,162	0,180	0,170	0,025	0,084	4,010
— de fer.....	»	»	»	»	0,045	»
Silice.....	0,049	0,037	0,040	0,050	0,017	0,050
Alumine.....						
Phosphate d'alumine ou de chaux.....						
Oxyde de fer carbonaté et sans doute crénaté.....	0,031	0,002	0,006	0,003	0,002	inapp.
Manganèse.....	traces.	»	»	»	»	»
Matière organique.....	0,040	0,002	0,020	0,030	bitumineux ^e .	indét.

(1) Bain fort température..... 51° centigr.

(2) Bain doux..... 40° —

(3) Bains de la Reine..... 41° —

(4) Bain du Pont..... 12° —

(5) Bain du Cercle..... 12° —

(6) Rivière de Seltz.

Eau un peu sulfureuse.

Odeur particulière.

(O. HENRY, *Journ. de Pharm.*, t. XXV, p. 700.)

EAU MINÉRALE DE RIEUMAJOU.

Elle renferme pour 4 litre :

Acide carbonique libre.....	0,739
Carbonate de chaux.....	0,770
— de soude.....	0,244
— de magnésie.....	0,060
Silice.....	0,071
Oxyde de fer avec trace d'alumine...	0,031
Sulfate de soude.....	0,029
Chlorure de sodium.....	0,007
Matière organique et perte.....	0,048

(MIALHE, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. XIV, p. 42.)

EAU MINÉRALE DE RIEUMAJOU. 100 grammes de cette eau.

Acide carbonique libre.....	$\frac{3}{4}$ de volume.
Carbonates de chaux.....	0,744
— de magnésie.....	0,056
— de soude.....	0,482
— de potasse.....	0,004
— de fer.....	0,012
Silicate de soude.....	0,060
Sulfate de soude et de chaux.....	0,030
Chlorure de sodium.....	0,007
Alumine, ox. de fer (en suspension).	0,051
Matière organique.....	tr.

(HENRY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 284.)

EAUX MINÉRALES DE RIPPOLSDAN.

	(1)	(2)	(3)
Sulfate de soude.....	42,477	9,80	5,944
— de potasse..	0,544	0,226	0,244
— de magnésie.....	0,380	4,827	3,642
— de chaux....	0,846	0,833	0,220
Carbon. de chaux.....	44,183	0,540	43,330
— de magn.	0,244	0,250	4,434
— ferreux..	0,403	0,265	0,625
Alumine.....	0,095	0,084	0,082
Silice.....	0,548	0,434	0,679
Chlor. de magnésium.....	0,795	0,749	0,442
Acide carb. libre.....	28,809	25,603	29,842

(1) Source de Joseph. — (2) Source de Wenzelas.
— (3) Source de Léopold.(WILL, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. XIV, p. 47, 48.)

EAUX MINÉRALES DE ROCESTER.

	Onces.	Gros.
Acide carbonique.....	72	»
Carbonate de chaux.....	»	30
— de magnésie.....	»	24
— de fer.....	»	8
Sulfate de magnésie.....	»	8

(HEMMING, *Ann. de Ch.*, t. XII, p. 159.)

EAUX MINÉRALES DE ROISDORFF. Quatre litres.

	Litres.
Gaz acide carbonique	2,3356
	Gram.
Muriate de soude	4, 266
Muriate de chaux	0, 337
Sulfate de soude	1, 163
Sulfate de chaux	0, 247
Carbonate de soude	3, 544
— de chaux	0, 326
— de magnésium	2, 809
Silice	0, 043

(FRANÇOIS PÉTAZZI, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 109.)

EAUX MINÉRALES DE ROUEN.

Eau du faubourg Saint-Sever.

	Gr.
Chlorure de sodium	1, 4835000
— de calcium	0,7335000
— de magnésium	0,4046395
Sulfure de chaux	0,0260000
Carbonate de chaux	0,0441950
Silice	0,0060000
Matière organique azotée	0,0440000
Perte	0,0274655
	<u>2,4660000</u>

(GIRARD, *Acad. de Rouen*, 1839, p. 93.)

EAUX MINÉRALES DE ROUZAT (Puy-de-Dôme).

Bicarbonate de soude	0,93
— de potasse	0,04
— de chaux et de magn.	0,61
Sulfate de chaux	0,25
— de soude	0,70
Chlorure de sodium	0,32
Silicate de soude	0,21
Oxyde de fer et matières organiques.	0,03
Eau pure	996,94
	<u>100,00</u>

(Bulletin de l'Académie de médecine, t. XI, p. 42.)

EAUX MINÉRALES DE SAIL-LE-CHATEAU-NORAND.

Bicarbonate de chaux	0,190
— de magnésium	0,039
— de soude	0,030
— de potasse	0,021
Sulfate de chaux et de soude	0,030
Chlor. de sodium et de potassium ..	0,220
Silicate de soude et de potasse	0,285
Nitrate de manganèse	0,020
Alumine	} tr.
Oxyde de fer	
Matière organique	} 999,145
Eau pure	
	<u>999,980</u>

(HENRY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 357.)

EAUX MINÉRALES DE SAIL-SOUS-COUZAU (Loire).

Bicarbonate de chaux	0,589
— de magnésium	0,544
— de soude (anhydre)	0,527
— de potasse (<i>Id.</i>)	0,237
— de strontiane	tr. sens.
— de protoxyde de fer et un peu de manganèse	0,008
Bicarbonate de lithine	tr.
Sulfate de soude (anhydre)	0,440
— de chaux (<i>Id.</i>)	0,042
Silicate de soude	} 0,420
— de chaux et d'alumine	
Chlorure de sodium	} 0,030
— de potassium	
— de magnésium	0,030
Eau	<u>997,826</u>
	4000,000

(HENRY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 219.)

EAUX MINÉRALES DE SAINT-ALLYRE. 4 litre.

	Grains.
Acide carbonique libre	7,60
Carbonate de chaux	20,50
— de magnésium	6,66
— de soude	43,38
Muriate de soude	44,26
Oxyde de fer	0,50
Sulfate de soude et matière bitumin.	tr.
	<u>62,90</u>

(VAUQUELIN.)

EAUX MINÉRALES DE SAINT-ALLYRE. 4 litre.

Acide carbonique libre	»	4,4070
Carbonate de chaux	1,6342	} 4,6400
— de magnésium	0,3856	
— de soude	0,4886	
— de fer	0,1440	
Sulfate de soude	0,2895	} 0,0130
Chlorure de sodium	1,2519	
Silice	0,3900	
Mat. organiq. non azotée	0,0130	} 0,0462
Phosphate de mangan.	}	
Carbonate de potasse		}
Crénate et apocrénate de fer	}	
Eau		»
		4000,0000

(GIRARDIN, *Journ. de Pharm.*, t. XXII, p. 261.)

EAUX THERMALES DE SAINT-AMAND.

Acide carbonique	0,010
Hydrogène sulfuré	0,033
Eau	35,000
Matière extractive	1,220
— végétalo-animale	6,880
A reporter	<u>63,143</u>

	Report....	63,443
Carbonate de chaux.....		4,569
— de magnésie.....		0,468
Fer.....		4,450
Soufre.....		0,200
Silice.....		30,405
Perte.....		2,765

100,000

(PALLAS, *Journ. de Pharm.*, t. IX, p. 420.)

EAUX MINÉRALES DE SAINT-FÉLIX DE BAGNÈRES, près Coudat, département du Lot.
4 livres 40 onces d'eau évaporées ont donné un résidu salin de 413 grains, ainsi composé :

	Grains.
Muriate de magnésie.....	6
Sulfate de magnésie.....	44
— de chaux.....	36
Carbonate de chaux.....	20
— de fer.....	4,5
Matière grasse.....	1
Perte.....	8

413

Acide carbonique gazeux..... un peu.
— hydrosulfurique..... très-peu.

(VERGNE, *Ann. de Ch.*, t. LXXIII, p. 77.)

EAUX MINÉRALES DE SAINT-GALMIER.

Bicarbonate de chaux.....	4,020
— de magnésie.....	0,420
— de soude.....	0,560
— de potasse.....	0,020
— de strontiane.....	trace.
Sulfates de soude et de chaux.....	0,200
Chlorure de sodium.....	} 0,480
— de magnésium.....	
— de calcium.....	
Nitrate alcalin.....	0,055
Silicate d'alumine.....	0,434
Fer et matière organique.....	trace.

(O. HENRY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 195.)

EAUX MINÉRALES DE SAINT-GALMIER (Loire).

Bicarbonate de chaux.....	0,93
— de magnésie.....	»
— de soude.....	0,34
— de strontiane.....	traces.
— de potasse.....	0,01
Sulfates de chaux et de soude.....	0,31
Chlorure de sodium.....	0,43
Nitrate alcalin.....	0,06
Silice, alumine.....	0,02
Oxyde de fer et matière organique.....	traces.
Eau pure.....	997,90

1000,00

(O. HENRY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 300.)

EAUX MINÉRALES DE LA FONTAINE SAINT-GENIS, près de Turin (Piémont). Par pinte.

	Pouc. cub.
Gaz hydrogène sulfuré.....	7
— acide carbonique.....	5
Air atmosphérique.....	4

Grains.

Soufre.....	0,75
Carbonate de soude.....	22,45
Muriate de soude.....	32,67
Carbonate de chaux.....	0,62
Sulfate de soude.....	0,50
Terre silicee.....	0,43

(DE BRÉZÉ, *Ann. de Ch.*, t. IV, p. 167.)

EAUX MINÉRALES DE SAINT-HONORÉ (Nièvre).

Acide hydrosulfurique.....	traces légères.
Azote avec un peu d'oxygène.....	
Acide carbonique.....	portion très-minime.
Carbonate de soude anhydre.....	0,034
— de chaux et de magnésie.....	0,082
Chlorure de sodium.....	0,205
— de potassium.....	traces inap.
Sulfate de soude anhydre.....	0,043
Silice et alumine.....	0,025
Oxyde de fer.....	0,006
Matière organique brune amère..	0,020
— floconneuse azotée (barégine)..	0,054
Eau pure.....	999,534

1000,000

(O. HENRY, *Journ. de Pharm.*, t. XXV, p. 702.)

EAUX MINÉRALES DE SAINT-LAURENT.

1000 grammes.

Sulfate de chaux.....	4,5200
— de magnésie.....	0,3084
— de soude.....	0,0502
— de potasse.....	0,0386
— de strontiane.....	0,0048
Carbonate ferreux.....	0,0103
— magnésique.....	0,0096
— calcique.....	0,0053
Chlorure de potassium.....	0,0065
Iodure de potassium.....	traces.
Silice.....	0,0360
Alumine.....	traces.
Phosphate.....	traces.
Nitrate.....	traces.
Sel d'ammoniaque.....	traces.
Glairine.....	quant. indéterm.

(E. KOPP, *Journ. de Pharm. et de Ch.*, 20 mars 1846.)

EAUX MINÉRALES DE SAINT-MARD (département de Seine-et-Marne). 3 litres.

	Centigr.
Hydrochlorate de magnésie	30
— de chaux	
Carbonate de chaux	89
Sulfate de chaux	1,20
Matière végétale-animale	44

(MASSON-FOUR et CHEVALIER, *Journ. de Pharm.*, t. X, p. 20.)

EAUX MINÉRALES DE SAINT-NECTAIRE. Première source. 4000 grammes.

	L.
Azote	0,02
Acide carbonique libre réellement	0,64
Muriate de soude	4,530
Bicarbonate de soude	0,948
Sulfate de soude	0,040
Bicarbonate de magnésie	0,780
Silice	0,447
Alumine	0,003
Oxyde de fer carbonaté	0,005
Matière organique inappréciée	»
Perte	0,154
	<u>6,547</u>

EAUX MINÉRALES DE SAINT-NECTAIRE. Deuxième source.

Azote mêlé de quelques traces d'oxygène	L. 0,047
Acide carbonique	0,978
Muriate de soude	3,530
Carbonate de soude, représenté par sulfate de soude calciné	4,858
Matière organique d'une odeur sulfureuse et mêlée au sel marin	0,066
Sous-carbonate de magnésie	0,657
Silice, dont une partie était en lames cristallines	0,435
Alumine, des traces	0,040
Oxyde de fer	0,100
Mat. organiq. insolub., unie au résidu	0,055
Perte	0,423
	<u>6,534</u>

D'après la théorie, on aurait :

	L.
Azote	0,047
Acide carbonique libre	0,027
Muriate de soude	3,530
Bicarbonate de soude	2,698
Matière organique brune soluble	»
Bicarbonate de magnésie	0,995
Silice	0,435
Alumine	0,040
Protocarbonate de fer	0,100
Matière organique insoluble	0,055
Perte	0,123
	<u>6,646</u>

(BOELLAY et HENRY père et fils, *Journ. de Pharm.*, 13^e année, février 1827, p. 97.)

EAUX MINÉRALES DE SAINT-SAUVÉUR.

Sulfure de sodium	0,025360
Sulfate de soude	0,038680
Chlorure de sodium	0,072598
Silice	0,050740
Chaux	0,004847
Magnésie	0,000242
Soude caustique	0,005204
	<u>0,195638</u>

(LONGCHAMP, *Ann. des Mines*, 1834.)

EAUX MINÉRALES DE SAINT-SAUVÉUR, près de Barèges. 2 myriagrammes.

Muriate de magnésie desséché	8,0
— de soude	9,0
Sulfate de magnésie	22,0
— de chaux	38,0
Carbonate de chaux	9,5
Soufre	3,5
Silice	2,0
Perte	5,0

4 kilogramme de cette eau renferme en outre :

Hydrogène sulfuré	7 pouces cubes.
Acide carbonique	4,5

(POUMIER, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 24.)

EAUX MINÉRALES DE SALIES (Basses-Pyrénées).

Chlorure de soude	92,05
— de magnésie	3,00
Sulfate de soude	4,00
— de chaux	0,95
	<u>100,00</u>

(POMIER, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 256.)

EAUX MINÉRALES DE SALINS, près Moutiers en Tarantaise. 4 litre.

Acide carbonique libre	0,68
Carbonate de fer	0,45
— de chaux	0,75
Sulfate de chaux	2,40
— de magnésie	0,52
— de soude	0,98
Muriate de soude	40,22
— de magnésie	0,30
— de fer	0,04

Bromure de sodium et de magnésium. quantité inapp.

(BERTHIER, *Journ. de Pharm.*, t. XXIV, p. 644.)

EAUX SALÉES DE SALZDETTFURTH (Hanovre).

Acide carbonique.....	0,07
Carbonate de chaux.....	0,16
— de magnésie.....	traces.
Chlorure de sodium.....	57,79
— de magnésium.....	2,18
Sulfate de chaux.....	4,97
— de potasse.....	0,35
Silice.....	traces.
Bromure de magnésium.....	0,04
Résine.....	0,04
Chlorure d'aluminium.....	traces.
Eau.....	934,38

(STIEREN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 304.)

EAUX SALÉES DE SALZHAUSEN.

Matières fixes.

Chlorure de sodium.....	94,33000
— de calcium.....	0,87000
— de magnésium.....	8,00000
Carbonate de chaux.....	5,67000
Sulfate de chaux.....	8,03000
— de fer.....	0,46000
Silice.....	0,44000
Bromure de sodium.....	0,00334
Chlorure de lithium.....	} traces.
Phosphate d'alumine.....	
Acide crénique.....	
— apocrénique.....	} traces.
Matière organique.....	

Matières volatiles.

Acide carbonique libre.....	2,74000
	449,88334

(LIEBIG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 220.)

EAUX MINÉRALES DE SALZSCHLART.

Matières fixes.

Chlorure de sodium.....	10,4463
— de magnésium.....	4,0896
Iodure de magnésium.....	0,0049
Bromure de magnésium.....	0,0047
Sulfate de potasse.....	0,4602
— de soude.....	0,4324
— de chaux.....	0,3733
Carbonate de chaux.....	0,6533
— de magnésie.....	0,0085
— protoxyde de fer.....	0,0096
Acide silicique.....	0,0144
Chlorure de lithium.....	} traces.
Phosphate de chaux.....	
Carbonate de protoxyde.....	
— de manganèse.....	} traces.
Acide crénique.....	
— apocrénique.....	} traces.
Matières extractives.....	

A reporter ... 42,7839

Report... 42,7839

Matières volatiles.

Acide carbonique.....	4,6457
Chlorure d'ammonium.....	traces.
	44,4296

(FRÉSIÉNIUS et WILL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 359.)

EAUX MINÉRALES DE SANTENAI (département de la Côte-d'Or). 4 litres.

Hydrochlorate de chaux.....	0,2618
— de magnésie.....	0,4342
Chlorure de sodium.....	4,4485
Sulfate de soude sec.....	3,2463
Carbonate de chaux.....	0,4400
Sulfate de chaux.....	0,2200
Matière animale, perte.....	0,0800
	8,8008

(MASSON-FOUR, *Journ. de Pharm.*, t. IX, p. 359.)

EAUX MINÉRALES DE SAUBUSSE. 40 livres.

	Gros.	Grains.
Muriate de magnésie.....	0	48
— de soude.....	2	30
— de chaux.....	0	36
Sulfate de chaux.....	0	48
Substance savonneuse, glutineuse, jaunâtre, attirant l'humidité de l'air.....	0	4
	3	34

(J. THORE et P. MEYRAC, *Journ. des Mines*, décembre 1808, p. 471.)

EAUX MINÉRALES DE SAXON (Valais).

4000 parties d'eau.

Gaz azote non dissous, acide carbonique.....	tr.
Substances salines, bicarbonate de potasse.....	0,033
Bicarbonate de magnésie.....	0,034
Sulfate de magnésie.....	0,339
— de chaux.....	0,044
— de soude.....	0,046
Chlorure de sodium.....	0,008
Silicate d'alumine.....	0,005
Phosphate de chaux.....	tr.
Nitrate de chaux.....	tr.
Oxyde de fer.....	tr.
Substance organique, glairine..	quant. ind.
	0,476

(MORIN, *Journ. de Pharm.*, 3^e série, t. V, p. 45.)

EAU DE SCHEEPMAKERSHAVEN, près de la Bierstraat.

2 livres d'eau renferment :

Sulfate de chaux.....	0,36
— de magnésie.....	0,54
Chlorure de calcium.....	0,03
— de sodium.....	0,25
Carbonate de chaux.....	0,65
— de magnésie.....	0,87
Alumine.....	0,23
Silice.....	0,32
Matière organique.....	0,25
Carbonate de protoxyde de fer.....	} tr.
Acide crénique, sels ammoniacaux.....	

(MULLER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 188.)

EAUX MINÉRALES DE SÉGRAY (Loiret).

	Grammes.	
Acide carbonique libre...	0,164	} 0,544
Bicarbonate de chaux...	0,244	
— de magnésie.....	0,065	
— terreux.....	0,008	
Chlorure de magnésium.....	} 0,025	
— de sodium.....		
— de calcium.....		
Sulfate de magnésie.....	0,046	
— de chaux.....	0,042	
Silice et alumine.....	0,027	
Matière organique non azotée (géine).....	0,046	
Eau pure.....	999,456	

(O. HENRY, *J. de Pharm.*, t. XXV, p. 627.)

EAU AMÈRE DE SEIDSCHUTZ, en Bohême.

400 parties contiennent :

Sulfate de potasse.....	0,5334
— de soude.....	6,4940
— de chaux.....	4,3422
— de magnésie.....	40,9592
Nitrate de magnésie.....	3,2778
Chlorure de magnésium.....	0,2825
Crénate de magnésie.....	0,4389
Carbonate de magnésie.....	0,6492
Acide silicique.....	0,0047
Brôme, iode, fluor, ammoniaque et oxydes métalliques.....	traces.
	23,6549

(W. STEIN.)

EAU AMÈRE DE SEIDSCHUTZ.

Sulfate de potasse.....	0,0063724
— de soude.....	0,0305940

Sulfate de strontiane.....	0,0000599
— de chaux.....	0,0009596
Nitrate de magnésie.....	0,0433840
Hydrochlorate de magnésie.....	0,0022742
Carbonate de chaux.....	0,0008362
— de magnésie.....	0,0044297
Oxyde de fer et de manganèse.....	0,0000221
Phosphate basique de chaux.....	0,0000208
— d'alumine.....	0,0000456
Silice.....	0,0004562

(BERZELIUS, *Ann. de Pogg.*, t. LI, p. 148.)

EAUX MINÉRALES DE SELTZ. 4 pinte anglais.

Acide carbonique.....	47,0 pouces.
Hydrochlorate de chaux.....	3,3 grains.
— de magnésie.....	5,0
— de soude.....	7,8
Carbonate de soude.....	4,0
Hydrochlorate de soude.....	47,5

(BERGMANN, *Ann. de Ch.*, t. XCVI, p. 280.)

EAUX MINÉRALES DE SERMAIZE.

Acide carbonique libre.....	inappréciable.
Azote et oxygène.....	indéterminé.
Bicarbonate de chaux.....	0,48
— de strontiane.....	0,02
— de magnésie.....	0,50
— ferreux.....	»
Chlorure de magnésium.....	0,04
Sulfate de magnésie.....	0,70
— de soude.....	0,04
— de chaux.....	0,08
Silice.....	0,04
Phosphate d'alumine.....	traces.
Matière organique.....	0,49

(CALLOUD, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 298 et 299.)

EAUX MINÉRALES DE SIRADAU (Hautes-Pyrénées). 1000 grammes.

	(a)	(b)
Acide carbonique libre.....	peu	0,024
Bicarbonates de chaux et de magnésie.....	2,450	0,452
Chlorure de calcium.....	} 0,050	} 0,050
— de magnésium.....		
— alcalins.....		
Sulfate de chaux.....	4,003	4,480
— de magnésie et de soude.....	0,250	0,248
Silice, oxyde de fer et matière organique.....	0,020	traces.

(a) HENRY. — (b) FILIOL.

(Annuaire de Millon et Reiset, 1849, p. 281.)

EAUX MINÉRALES DE SODEN.

Chlorure de sodium.....	0,632736
— de potassium.....	0,008340
Sulfate de magnésie.....	0,083781
— de chaux.....	0,002444
Carbonate de chaux.....	0,065098
— de magnésie.....	0,044264
— de fer.....	0,002007
Alumine.....	0,000298
Silice.....	0,002383
Traces de brome, de lithine, d'acides crénique et apocrénique.....	»
Acide carbonique libre.....	0,296280

(J. LIEBIG, *Ann. der Pharm.*, t. XXXI, p. 61.)

EAUX MINÉRALES DE SOULTZ-LES-BAINS (Bas-Rhin).

Carbonate de chaux.....	0,405
Silice gélatineuse.....	0,060
Peroxyde de fer.....	0,549
Oxyde de manganèse.....	0,040
Acide phosphorique.....	0,090
Eau combinée.....	0,246
	<u>1,000</u>

(Ann. des Mines, p. 310.)

EAUX MINÉRALES DE SOULTZ-LES-BAINS.

Acide carbonique libre.....	0,036
Bicarbonate de chaux.....	0,431
Sulfate de chaux.....	0,278
— de soude.....	0,267
— de magnésie.....	0,200
Chlorure de sodium.....	3,189
Bromure de potassium.....	0,009
Iodure.....	0,004
Silice.....	0,004
Traces d'acide phosphorique, d'oxyde de fer et de matières organiques.....	traces
	<u>4,448</u>

(KOPP, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 221.)

EAUX MINÉRALES DE TARASP.

Protoxyde de fer.....	0,0444	0,0447	0,0434
Chaux.....	0,9114	0,9038	0,8992
Magnésie.....	0,3525	0,3401	0,2857
Potasse.....	0,2248	0,2634	0,4644
Soude.....	5,0686	5,1351	5,0543
Acide carboniq. .	7,3680	7,4040	6,9548
— sulfurique.....	4,4345	4,4332	4,3338
— chlorhydr. .	2,4849	2,4577	2,2796
Prot.ox. de mang.)			
Acide iodhydriq.)			
— bromhydriq.)	tr.		
— silicique.....)			
Matières organ. .)			

(KOPP.)

EAUX THERMALES DE L'ÎLE DE TÉNÉDOS. 500 grammes.

Chlorure de sodium.....	0,60
— de calcium.....	0,40
— de magnésium.....	0,45
Sulfate de soude.....	0,40
— de chaux.....	0,05
— de magnésie.....	0,50
Iodure.....	tr.
Bromure de magnésium.....	»

EAUX THERMALES DE L'ÎLE DE THASOS. 500 grammes.

Chlorure de sodium.....	4,30
— de calcium et de magnésium.....	0,05
Sulfate de soude et de chaux.....	0,35
— de magnésie.....	2,10
Iodures.....	tr.
Bromure de magnésium.....	»

EAUX MINÉRALES DE THUREN à Kœnisberg. 24 livres.

Acide carbonique. 184 pouces cubes.	Grains.
Oxyde de fer.....	6 $\frac{1}{3}$
Sulfate de soude.....	4
Muriate de soude.....	9
Magnésie.....	44
Hydrochlorate d'ammoniaque.....	6
Bitume.....	2
Bitume.....	4
Sulfate de chaux.....	4
Carbonate de chaux.....	4

(HAGEN, *Ann. de Ch.*, t. XI, p. 202.)

EAUX MINÉRALES DU STEINBAD, à Tœplitz. 400 parties d'eau contiennent en matières solides.

Sulfate de soude.....	0,177
Carbonate de soude.....	0,583
Muriate de soude.....	0,221
Carbonate de chaux.....	0,091
Silice.....	0,054
Oxyde de fer.....	0,005
Extractif.....	0,006
	<u>4,437</u>

(AMBROZZI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVIII, p. 396.)

EAUX MINÉRALES DE TŒPLITZ.

Sulfate de potasse.....	0,000
— de soude.....	0,074
Muriate de soude.....	0,055
Carbonate de soude.....	0,348
Phosphate de soude.....	0,002

Carbonate de chaux.....	0,062
— de magnésie.....	0,037
Oxyde de fer.....	} 0,003
Sous-phosphate d'alumine.....	
Silice.....	0,042

(BEZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVIII, p. 399.)

EAUX MINÉRALES DE TOEPLITZ.

225400 grains contiennent 269,5 grains de substance concrète, savoir :

	Grains.
Carbonate de soude cristallisé.....	432,05
Sulfate de soude.....	28,05
Muriate de soude.....	64,03
Carbonate de chaux.....	46,05
— de fer.....	3,25
Silice.....	45,00

(JAIN, *Ann. de Ch.*, t. XXVII, p. 95.)

EAUX THERMALES DE TERCIS.

20 livres.

	Gros.	Grains.
Muriate de soude.....	5	40
— de magnésic.....	0	36
Carbonate de magnésic.....	6	46
Sulfate de chaux.....	0	4
Carbonate de chaux.....	0	8
Soufre.....	0	2
Substance terreuse, non soluble, non vitrifiable.....	0	6
	6	40

(THORE et MEYRAC, *Journ. des Mines*, décembre 1808, p. 473.)

EAUX MINÉRALES DE TERRIÈRE-LES-BOULIÈS (Cantal).

	Grammes.
Acide carbon. lib., 4 lit., $\frac{1}{2}$ environ.	2,294
Bicarbon. de chaux et de magnésic.	0,402
— de soude anhydre.....	0,474
— de protoxyde de fer.....	0,004
— de strontiane.....	
Chlorure de magnésium.....	0,055
Sulfate de magnésic.....	} 0,185
— de soude anhydre.....	
Silice, alumine et phosphate.....	0,040
Matière organique brune géine et non azotée.....	0,060
Eau pure.....	996,492
	1000,000

(O. HENRY, *Journ. de Pharm.*, t. XXV, p. 626.)

EAUX MINÉRALES DE TONGRES.

Première fontaine. 184,320 parties d'eau contiennent 55 parties de résidu salin ainsi composé :

	Part.
Carbonate de fer.....	24
— de magnésie.....	31
Perte.....	3
	58

Deuxième fontaine. 184,320 parties d'eau contiennent 59 parties de matière saline ainsi composée :

	Part.
Carbonate de fer.....	27
— de magnésie.....	28
Perte.....	4
	59

(PAYSSÉ, *Ann. de Ch.*, t. XXXVI, p. 177.)

EAU MINÉRALE DE TONGRES (Belgique). 500 grammes contiennent :

Carbonate de chaux.....	0,540
— de magnésie.....	0,137
— de soude.....	0,097
Sulfate de potasse.....	0,096
Chlorure de sodium.....	0,945
Sesquioxyde de fer.....	0,030
Alumine.....	0,040
Phosphate de soude.....	0,005
Acide crénique.....	0,020
Matière organique.....	0,070

(LAMINNE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 284.)

EAUX MINÉRALES DE TRESORE. 400 livres.

	Pouc. cub.
Gaz acide carbonique.....	74,25
Gaz hydrogène sulfuré.....	66,75
Substances gazeuses.....	444,00

	Grains.
Muriate de magnésic.....	20
— de soude.....	600
Carbonate de fer.....	4
— de magnésic.....	30
— de chaux.....	170
Sulfate de magnésic.....	433
Silice.....	8
Substances salines.....	965

400 grains de boue épuisés par l'eau et deséchés contiennent :

Carbonate de chaux.....	23
Silice.....	44
Oxyde de fer noir.....	47
Alumine.....	48
Perte.....	4
	100

(HEMAN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIX, p. 103.)

EAUX MINÉRALES D'UEBERLINGEN. 4 livre.

	Gr.
Carbonate de protoxyde de fer....	0,43424
— — manganèse.	0,03936
Sous-carbonate de soude.....	0,44600
Sulfate de soude.....	0,39000
Chlorure de sodium.....	0,30280
Hydrochlorate de magnésie.....	0,19920
Matière azotée.....	0,32600
Carbonate de chaux.....	0,88520
— de magnésie.....	0,50600
Alumine.....	0,06000
Silice.....	0,32000
	<hr/>
	3,60880

(HERBERGER, *Inst.*, 1834.)

EAU MINÉRALE D'UNNA.

Chlorure de calcium.....	21,7780
— de magnésium.....	8,8620
Bromure de —.....	0,1428
Iodure de —.....	0,0230
Sel marin.....	2,2130
Chlorure de potassium.....	tr.
Sulfate de chaux.....	4,0530
Manganèse, lithine et ammoniaque.	tr.
	<hr/>
	34,0948

(LIEBIG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 313.)

EAUX MINÉRALES D'USSAT, dans le département de l'Ariège, près de Tarascon.

250 grammes d'eau des bains contiennent :

Acide carbonique libre... 40 $\frac{1}{16}$ pouc. cub.
Et un résidu d'évaporation de 44 grammes ainsi composé :

Muriate de magnésie.....	0,42
Sulfate de magnésie.....	3,38
Carbonate de magnésie.....	0,42
— de chaux.....	3,28
Sulfate de chaux.....	3,75
Perte.....	0,05
	<hr/>
	44,00

L'eau des fontaines renferme :

Acide carbonique libre (un peu moins que ci-dessus).

Muriate de magnésie.....	0,44
Sulfate de magnésie.....	3,40
Carbonate de magnésie.....	0,06
— de chaux.....	3,20
Sulfate de chaux.....	3,42
Perte.....	0,06
	<hr/>
	40,55

Le sédiment déposé au fond des cuves contient :

Alumine.....	40
Carbonate de chaux.....	20
Sulfate de chaux.....	40
Fer oxydé ou carbonaté.....	2
Silice.....	25
	<hr/>
	400

(FIGUIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 213.)

EAUX FERRUGINEUSES DE VALMONT.

4 litre.

Acide carbonique libre à plus de 45° et sous la pression de 0 mét. 76..	0,766
Chlorure de potassium.....	0,009
— de sodium.....	0,072
— de magnésium.....	tr.
— de calcium.....	0,004
Nitrate de chaux.....	0,003
Sulfate de chaux.....	0,040
— de potasse.....	0,004
Carbonate de magnésie.....	0,045
— de chaux.....	0,288
— d'ammoniaque.....	0,002
— de protoxyde de fer....	0,005
Oxyde de cuivre.....	tr.
Silice.....	0,042
Matière organique colorée en jaune.	indét.

(MARCHANT, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 282.)

EAUX MINÉRALES DE VALS. Source Chloé.

Produits gazeux.

	Lit.
Acide carbonique libre.....	1,070
Air atmosphérique.....	0,020

Produits solides.

	Gr.
Acide silicique.....	0,099
Alumine.....	0,004
Bicarbonate de chaux.....	0,469
— de magnésie.....	0,466
— de strontiane.....	tr.
— de fer.....	0,024
— de manganèse.....	0,004
— de soude.....	5,289
Sulfate de soude.....	0,473
Chlorure sodique.....	0,489
— potassique.....	0,045
	<hr/>
	6,456

(DUPASQUIER, *Journ. de Pharm. et de Ch.*, t. X, p. 345.)

EAUX MINÉRALES DE VALS. Source la Marquise.

	(1)	(2)
Carbon. desoudeneut.	0,007457	0,009704
Muriate de soude..	0,000460	0,000460
Sulfate de soude...	0,000053	0,000420
Carbonate de chaux.	0,000480	0,000480
— de magn.	0,000425	0,000425
Silice	0,000446	0,000446
Oxyde de fer.....	0,000045	0,000045
	0,007806	0,010447

(1) Sels anhydres. — (2) Sels cristallisés.

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 238.)

EAUX MINÉRALES DU LAC DE VAN.

Chlorure de sodium.....	0,938
Sulfate de soude.....	0,333
Sulfate de potasse.....	0,055
Sesquicarbonate de soude.....	0,864
— de magnésie.....	0,055
Silice.....	0,048
Oxyde de fer.....	tr.
Eau.....	97,740
	400,000

(CHANCOURTOIS, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 256.)

EAUX MINÉRALES DE VIC-SUR-CERRE (Cantal).

	Grammes.
Acide carbonique libre.....	0,874
Bicarbonate de soude anhydre....	2,435
A reporter.....	3,009

	Report.....	3,009
Bicarbonate de chaux.....		0,725
— de magnésie.....		0,375
— de strontiane.....	sensib.	
— de protoxyde de fer..		0,004
Chlorure de sodium.....		4,550
— de potassium.....		0,002
Bromure alcalin.....		0,003
Sulfate de soude anhydre.....		0,720
— de chaux anhydre.....		0,028
Phosphate de soude.....		0,020
Silice et alumine.....		0,036
Crénate de fer.....		0,030
— de chaux et de soude....	tr.	
Eau pure.....		993,504
		4000,000

Substances fixes..... 5,623

(O. HENRY, *Journ. de Pharm.*, t. XXV, p. 625.)

EAUX MINÉRALES DE VICHY.

Acide carbonique.....	0,002268
Sous-carbonate de soude.....	0,003813
Sel marin.....	0,000558
Sulfate de soude.....	0,000279
Carbonate de chaux.....	0,000285
— de magnésie.....	0,000045
Silice.....	0,000045
Peroxyde de fer.....	0,000006

(BERTHIER ET PEVIS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 439.)

EAUX MINÉRALES DE VICHY.

Acide carbonique libre.....	0,234	0,272	0,310	0,504
Bicarbonate de soude.....	4,900	4,840	4,700	4,437
— de potasse.....	trac.	»	»	»
— de chaux.....	0,407	0,094	0,445	0,277
— de magnésie.....	0,065	0,057	0,408	0,240
— de strontiane.....	trac.	»	»	»
— de lithine.....	trac.	»	»	»
Sulfate de soude.....	0,469	0,440	0,244	0,470
— de potasse.....	0,020	0,004	0,020	0,020
Chlorure de sodium.....	0,538	0,500	0,295	0,358
— de potassium.....	0,004	0,003	0,004	0,022
Iodure et bromure alcalin.....	trac.	»	»	»
Phosphate et nitrate.....	»	»	»	»
Silicate de soude.....	0,400	0,340	0,276	0,420
— d'alumine.....	0,250	0,233	0,070	»
Fer et manganèse.....	0,004	0,004	0,004	0,004
	6,754	6,482	6,860	5,345

(DANCKE, *R. sc. et ind. de mars* 1848, p. 394.)

EAUX MINÉRALES DE VICHY. Sel qui tapisse l'intérieur des bâtiments destinés aux bains de Vichy. 1 quintal contient :

	Livr.	Onces.	Gros.	Grains
Carbonate de soude.	84	5	2	48
Nitrate de potasse.	7	8	7	8
Sulfate de potasse.	2	42	3	40
Carbonate de chaux.	4	»	»	»
Sable et débris de briques.	4	5	2	48

(Pissis fils, *Ann. de Ch.*, t. XV, p. 328.)

EAUX SULFUREUSES DE WEILBACH. 4 litre.

Hydrogène sulfuré.	0,0030
Acide carbonique libre.	0,5360
Chlorure sodique.	26,88
— potassique.	4,33
Sulfate sodique.	5,46
Carbonate sodique.	31,41
— magnésique.	5,84
— calcique.	24,30
Silice.	4,62
	99,24

(AMSLER, *Ann. de Ch. et de Pharm.*, 1845.)

EAUX MINÉRALES DE WEISSENBOURG.

L'eau contient sur 40 litres :

Sulfate de chaux.	40,488
— de magnésie.	3,463
— de strontiane.	0,442
— de soude.	0,375
— de potasse.	0,479
Phosphate de chaux.	0,092
Carbonate de chaux.	0,524
— de magnésie.	0,398
Chlorure sodique.	0,069
Sulfate.	0,440
Silice.	0,209
Oxyde de fer.	0,048
Sel de lithine et d'iodures.	trac.

(FELLENBERG, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. XIV, p. 41.)

EAU SALÉE DE WERL en Westphalie.

Carbonate de chaux.	4,040
— de magnésie.	0,455
— ferreux.	0,486
Chlorure calcique.	2,527
— magnésique.	4,345
— potassique.	0,022
— sodique.	65,483

A reporter.. 70,428

Report.	70,428
Sulfate de chaux.	2,030
Silice.	0,355
Alumine.	trace.
Acide carbonique.	6,722
	79,535

(DANCKE, *R. sc. et ind.* de mars 1848, p. 392.)

EAUX MINÉRALES DE WIESBADEN. 4 livre.

Acide carbonique.	3,9779700
— muriatique.	24,2504645
— sulfurique.	0,6388340
— silicique.	0,1902600
Chaux.	3,8978480
Magnésie.	0,6784900
Soude.	23,8902295
Potasse.	0,7594200
Argile.	0,4097400
Oxyde de fer.	0,0420000
Extrait organique.	4,7500000

(KASTNER, *Journ. de Pharm.*, mars 1827, p. 162.)

EAU DE WILBAD. 4 livre.

	Pouc. cub.
Acide carbonique.	2,680
Azote.	0,320
Oxygène.	0,060
	Grains.
Carbonate de chaux.	2,031
— de magnésie.	0,466
— de fer.	0,029
Hydrochlorate de chaux.	9,004
— de magnésie.	0,049
— de soude.	0,024
Sulfate de potasse.	0,064
Humate d'alumine (humus saure Thonerde).	0,065
Silice.	0,090
Matières résineuses.	tr.
	2,526

(SALZER, *Journ. de Pharm.*, t. XV, p. 582.)

EAUX MINÉRALES DE WILDEGG, canton d'Argovie.

Chlorure de sodium.	0,0103040
— de magnésium.	0,0048929
— de calcium.	0,0007325
Iodure de sodium.	0,0000296
Bicarbonate de chaux.	0,0000423
Sulfate de soude.	0,0045567
Brôme et carbonate de fer.	trace.
	0,0445580

(BRUNNER, *Bibl. de Genève*, t. XXIII, p. 178.)

EAUX MINÉRALES DE WILDGG.

4 livre.

	Grains.
Iodure de sodium.....	0,456
Bromure de magnésium.....	0,459
Chlorure de magnésium.....	9,904
— de sodium.....	73,646
— de potassium.....	0,428
— d'ammonium.....	0,097
Sulfate de soude.....	2,022
— de chaux et carbon. de chaux.	43,042
Carbonate de magnésie.....	0,452
Phosphate de chaux et de magnésie.	0,200
Alumine avec un peu d'ox. de fer. }	0,040
Silice.....	0,040
Acide carbonique libre.....	4,420

(BUCHNER fils, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 308.)EAUX MINÉRALES DE LA VALLÉE DE WILDUNG,
près de Cassel.1° La source de la ville donne par quintal
d'eau :

	Grains.
Matière bitumineuse.....	6,0
Sel commun.....	78,0
Sulfates de soude et de chaux.....	464,0
Carbonate de chaux.....	340,0
— de magnésie.....	300,0
Fer.....	36,5
Silice.....	23,0
	<hr/> 947,5

Il s'est dégagé de 24 à 26 pouces cubiques
d'acide carbonique.2° La source de la vallée donne par quin-
tal d'eau :

	Grains.
Matière bitumineuse.....	6,25
Sel commun.....	42,50
Sulfate de soude.....	34,75
Fer.....	50,00
Carbonate de chaux.....	274,50
— de magnésie.....	224,50
Silice.....	42,75
	<hr/> 639,25

Il s'est dégagé 42 à 50 pouces cubiques
d'acide carbonique.3° L'eau de la source salée contient par
quintal :

	Grains.
Matière bitumineuse.....	25
Sel commun.....	672
Sulfate de soude.....	80
Carbonate de soude.....	680
Sulfate de chaux.....	788
Carbonate de chaux.....	620
Fer.....	25
Silice.....	48
	<hr/> 2938

Il s'est dégagé 48 à 60 pouces cubiques
d'acide carbonique.(STUCKE, *Ann. de Ch.*, t. XII, p. 330.)EAU DE WYNHAVEN, près de Posthornsteeg.
2 livres.

Sulfate de chaux.....	0,42
— de magnésie.....	0,54
Chlorure de calcium.....	0,06
— de sodium.....	0,44
Carbonate de chaux.....	0,69
— de magnésie.....	4,09
— de protoxyde de fer.....	0,03
Alumine.....	0,44
Silice.....	0,40
Matière organique.....	0,40
Potasse, sels ammoniacaux.....	tr.
Acide crénique.....	tr.

(MULLER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 188.)

EAUX MINÉRALES DES ENVIRONS DE ZWICKAU.

Chlorure sodique.....	44,884
— calcique.....	6,290
— magnésique.....	3,423
— potassique.....	0,480
— barytique.....	0,034
— strontique.....	0,040
Carbonate calcique.....	0,350
— ferreux.....	0,454
— manganoux.....	0,042
Phosphate calcique.....	0,024
Acide silicique.....	0,047
Alumine.....	0,044
	<hr/> 25,446

(KERSTEN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

EAUX MINÉRALES D'AIX en Provence (*).

	(1)	(2)
Carbonate de chaux....	0,4072	0,2416
— de magnésie.....	0,0448	0,4080
Chlorure de sodium....	0,0073	0,0070
— de magnésium.....	0,0120	0,0286
Sulfate de soude.....	0,0325	0,0880
— de magnésie.....	0,0080	0,0230
Silice et mat. organique.	0,0470	0,0244
Fer.....	traces.	traces.
	0,2258	0,5176

(1) Eau de Sextius. — (2) Eau de Barret.

(ROBQUET, *Manuel des Eaux min.*, par Pâtissier, 1847.)

EAUX MINÉRALES D'AVÈNE. 4 litre.

	Gr.
Chlorure de sodium.....	0,0462
Sulfate de magnésie.....	0,0687
Carbonate de soude.....	0,1028
— de chaux.....	0,0995
Silice.....	0,0045
Alumine.....	0,0062
Oxyde de fer.....	traces.
	0,3279

(BÉRARD, *Manuel*, par Pâtissier, 1847.)

EAUX MINÉRALES DE BAINS (Vosges). 4 litre.

Sulfate de soude.....	0,280
— de chaux.....	0,080
Chlorure de sodium.....	0,080
Silice et magnésie.....	trac.
	0,440

(VACQUELIN, *Manuel*, par Pâtissier, 1847.)

EAUX MINÉRALES DE BARBOTAN (GERS). 4 litre.

	(a)	(b)
Acide hydrosulfurique quant. ind.	quant. ind.	
Acide carbonique....	L. 0,452	L. 0,422
	Gr.	
Carbonate de chaux..	0,02030	0,0210
— de magnésie.....	0,00450	0,0020
— de fer.....	0,03026	0,0312
Sulfate de soude....	0,03180	0,0312
— de chaux....	»	0,0020
Chlorure de sodium..	0,02120	} 0,0190
— de magnésium	»	
Silice.....	0,02650	} 0,0290
Barégine.....	0,00040	
	0,43166	0,4354

(a) MERMET. — (b) ALEXANDRE.

(Manuel, par Pâtissier, 1847.)

EAUX THERMALES DE BOURBON-L'ARCHAM-

BAULT. 4 litre.

	Grammes.
Hydrochlorate de soude.....	4,78
Sulfate de soude.....	0,54
Carbonate de soude.....	0,53
— de chaux.....	2,37
— de magnésie.....	4,52
Silice.....	4,80
Carbonate de fer.....	0,50
Matière animale extractive..	0,80
Sulfate de potasse.....	quant. ind.
Gaz acide carbonique libre..	3 fois le vol.
— hydrogène sulfuré, oxyde d'azote.....	quant. ind.

(LONGCHAMP, par P. P. Faye, 1834.)

EAUX MINÉRALES DE BOURBON-L'ARCHAM-
BAULT. 4 litre.

	(1)	(2)
Bicarbonate de chaux....	0,507	0,713
— de magnésie..	0,470	0,075
— de soude.....	0,367	»
Sulfate de chaux.....	} 0,220	{ 0,012
— de soude.....		
— de potasse.....	0,011	»
Chlorure de calcium.....	} 0,070	»
— de magnésium..		
— de sodium.....	traces.	»
— de potassium...	traces.	»
Bromure alcalin.....	0,025	»
Silicate de chaux.....	} 0,370	0,500
— d'alumine.....		
— de soude.....	0,060	0,020
Crénate de fer.....	0,017	0,040
Matière organique.....	»	»
	4,357	

(1) Source thermale. — (2) Source Jonas.

(HENRY, *Bulletin de l'Acad. de médecine*, 1841, p. 752.)

EAUX THERMALES DE BOURBONNE. 4 litre.

	(a)	(b)	(c)
Chlor. de calcium.	0,928	0,81075	0,740
— de sodium....	5,388	4,76325	6,005
— de magnésium..	»	0,43925	»
— de potassium..	»	»	0,050
Sulfate de chaux..	0,956	4,02750	0,783
— de magnésie..	»	0,35775	»
Carbon. de chaux.	0,406	»	0,287
— de fer....	»	0,03125	»
Matière extractive.	0,053	»	»
Perte.....	»	0,02650	0,435
	7,434	7,45625	8,000

(a) BOSQ et BEZU. — (b) ATHÉNAS. — (c) BASTIEN et CHEVALLIER.

(Manuel, par Pâtissier, 1847.)

*). Par suite d'accidents survenus pendant l'impression de cet ouvrage, nous avons été obligés de transporter à la fin des *Eaux Minérales* quelques analyses distraites de leur ordre alphabétique.

EAUX MINÉRALES DE BROUSSE en Bithynie.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Sulfate de soude	0,920	»	»	2,395
— d'alumine	0,206	»	»	0,918
— de chaux	0,001	4,883	2,375	»
— de magnésie	1,022	0,481	2,350	1,494
Bicarbonate de chaux	12,890	2,621	1,880	3,352
— de soude	0,521	»	»	0,721
Chlorure de sodium	0,016	0,166	0,453	0,945
Acide carbonique	0,821	0,432	1,520	1,521
Hydrogène sulfuré	»	»	3,321	0,552
Silice	»	»	»	0,003

(1) Source de Tschékirghé, 10,000 grammes. — (2) Source de Kara-Mustapha. — (3) Source des Kukurtlus.
— (4) Source de Bademli-baghtsché.

(BERNARD, *les Bains de Brousse*, Constantinople, 1842.)

EAUX MINÉRALES DE BUSSANG.

	(1)	(2)	(3)	
Acide carbon. libre	0,410	0,37	»	
Carbonate de chaux	0,340	0,44	0,3610	
— de magnésie.	0,150			0,1800
— de strontiane tr.	»			»
— de fer.	0,017			0,0160
Chlorure de sodium et crénate de fer.	0,078	»	0,0160	
Sulfate de soude.	0,410	0,44	0,0800	
— de chaux	0,789	0,64	0,7700	
Silicate de soude.	0,002	0,06	»	
— de chaux				
— d'alumine)				
Silice	»	»	0,0560	
Crénate de soude.	peu	»	»	
	1,486	1,25	1,4790	

(1) Source d'en bas, par HENRY. — (2) Source d'en haut, par le même. — (3) Source d'en bas, par BAR-
RUEL.

(Bulletin de l'Acad. de médecine, 1840, p. 784.)

EAUX DES CAMOINS. 4 kilogramme.

	Gram.
Acide sulfhydrique (hydrog. sulfuré)	0,039
Acide carbonique	0,098
Azote	0,009
Sulfate de chaux	0,008
Carbonate de chaux	0,486
— de magnésie	0,147
Sulfure de calcium	0,007
Chlorure de calcium	0,045
Gréine (Berzelius)	0,055
Barégine	0,046
	0,850

(DOR, *Notice*, Marseille, 1841.)

EAUX MINÉRALES DE CASTEL-JALLOUX (Lot).

4 litre.

Bicarbonate de chaux	0,450
— de magnésie	
Sulfate de soude et de chaux	traces
Chlorure de sodium	0,025
— de calcium	
— de magnésium	
Silicate de soude	0,044
— de chaux	
Silice	0,020
Crénate et carbonate de fer	0,048
— — de manganèse	0,005
	0,559

(HENRY, *Bulletin de l'Acad. de médecine*, 1840,
p. 786.)

EAUX MINÉRALES DE CASTÉRA-VERDUZAN.

4 litre.

	(1)	(2)
Chlorure de calcium	0,428	0,487
— de sodium	0,033	0,027
Sulfate de chaux	0,424	0,347
— de soude	0,278	0,387
Carbonate de chaux	0,207	0,221
Matière animale	0,076	0,053
Oxyde de fer	»	0,053
Acide hydrosulfurique	quant. ind.	»
Acide carbonique	»	quant. ind.
	1,446	1,275

(1) Source sulfureuse. — (2) Source ferrugineuse.

(VAUQUELIN, *Manuel*, par Pâtissier, 1847.)

EAUX MINÉRALES DE CHATEAUNEUF (Puy-de-Dôme).

SOURCES.	AUTEURS des ANALYSES.	ACIDE carbonique.	CARBONATE de soude.	SULFATE de soude.	CHLORURE de sodium.	CHLORURE de calcium.	CARBONATE de chaux.	SULFATE de chaux.	SULFATE de magnésie.	SILICE.	ALUMINE.	OXIDE de fer.	MATIÈRES animales.
Chambon-Macroix	Salneuve.....	0,101	0,800	0,266	0,300	0,200	0,400	0,266	0,400	0,150	0,150	0,100	»
Petit-Moulin.....	Bertrand.....	trac.	1,300	0,190	0,160	»	0,160	»	»	»	0,050	trac.	»
Bain chaud.....	Lecoq, Salneuve	0,076	3,760	»	0,420	»	0,630	»	0,086	0,950	»	»	trac.
Bain tempéré.....	Id.	0,076	1,990	0,320	0,420	»	0,150	»	0,026	0,050	0,026	trac.	0,050
Grande-Fontaine.	Id.	0,126	1,590	0,300	0,650	»	0,450	»	0,080	0,150	trac.	trac.	»
Pyramide.....	Bertrand.....	trac.	1,440	0,300	0,460	»	0,380	»	0,060	»	»	»	»
Petit rocher.....	Salneuve.....	0,088	1,790	0,730	»	0,100	0,730	»	0,300	»	»	0,100	»

(Manuel, par Pâtissier, 1847.)

EAUX MINÉRALES DE CHATELON. 4 kilogr.

	Gram.
Acide carbonique libre.....	0,6687
Bicarbonate de chaux.....	0,9539
— de magnésie.....	0,1242
— de soude anhydre.....	0,5560
— de potasse.....	inappr.
Sulfate de chaux.....	} 0,0700
— de soude anhydre.....	
Chlorure de sodium.....	} 0,0450
— de magnésium.....	
Oxyde de fer carbonaté.....	0,0407
Silice et alumine.....	0,0362
Phosphate de chaux.....	inappr.
Matière organique.....	0,0300
Eau pure.....	997,5053
	4000,0000

(BOULLAY ET HENRY, *Bulletin de l'Acad. de médecine*, 1838, p. 175.)

EAUX MINÉRALES DE CONTREXEVILLE (Vosges).

	4 litre.	Gr.
Sulfate de chaux.....		1,079
— de magnésie.....		0,022
Carbonate de chaux.....		0,805
— de magnésie.....		0,017
Chlorure de calcium.....		0,038
— de magnésium.....		0,042
Nitrate de chaux.....		trac.
Silice.....		0,178
Matière organique.....		0,034
Perte.....		0,002
		2,187

(COLLARD DE MARTIGNY, *Manuel*, par Pâtissier, 1847.)

EAUX MINÉRALES D'EMS. — Aperçu des composants fixes des trois sources servant à l'usage interne, dans 16 onces, exprimé en grains, poids médicinal de Nuremberg, d'après l'analyse de M. Jung, pharmacien, faite en juin 1839.

APERÇU DES DIFFÉRENTS GAZ		CONTENUS DANS 16 ONCES.				
A. MESURÉ PAR LE MODE DE PRÉCIPITATION.						
Acide carbonique en grains, poids médicinal de Nuremberg.	(1) En tout.	(2) Combiné.	(3) Libré.	Acide carbonique en pouces cubes par 0° Réaumur, et 28° barom.	Acide carbonique libré à la température des sources.	Température des sources.
Kesselbrunn...	16,438	8,713	7,425	17,112	14,517	+ 37° 5 R.
Fustnbrunn...	17,446	10,102	7,341	19,602	15,289	+ 28° 5
Krahncheu ...	20,257	7,743	12,514	15,035	20,816	+ 26° 5
B. GAZ DÉGAGÉS PAR L'ÉBULLITION EN POUCES CUBES A LA TEMPÉRATURE DES SOURCES PAR 28° BAROM.						
				ACIDE carbonique.	AIR atmosphérique.	GAZ azote.
Kesselbrunn.....				12,913	2,212	0,052
Fustnbrunn.....				13,958	4,068	0,063
Krahnchen.....				20,340	3,100	0,003
KESSEL- BRUNNEN	14,7418	FUSTEN- BRUNN.	16,5526	KRAHN- CHEN.	12,6108	
Bicarbonate de soude.....	traces		traces		traces	
Carbonate de lithion.....	0,3538		0,3678		0,3981	
Sulfate de soude.....	0,3118		0,5248		0,3758	
Muriate de magnésie.....	7,0216		6,8135		6,3349	
Muriate de soude.....	0,3684		0,4342		0,3842	
Silice.....	0,0574		0,0195		0,0096	
Oxydule de fer, acide carbonique et traces de magnésie.....	0,1384		0,0789		0,0526	
Alumine.....						
Carbonate de chaux avec des traces de strontiane.....	1,4474		1,4474		1,4400	
Carbonate de magnésie.....	0,3200		0,3200		0,4975	
TOTAL.....	24,7606		26,5587		22,1035	

EAUX MINÉRALES D'EMS. Aperçu des sels contenus dans 46 onces, conformément aux parties constituantes salines, d'après Kastner.

NUMÉROS ET NOMS DES SOURCES.	BICARBONATE de soude.		CARBONATE de chaux.		CARBONATE de magnésie.		SULFATE de soude.		MURIATE de soude.		MURIATE de chaux.		MURIATE de magnésie.		CARBONATE de magnésie.		CARBONATE de protoxyde de fer.	
	gr	gr	gr	gr	gr	gr	gr	gr	gr	gr	gr	gr	gr	gr	gr	gr	gr	
Sous la cuisine	20	3	2	1	3	0,5	0,25											
Kesselbrounren	20	3	2	1	1	0,5												
Wilhemsbrounren	18	3	2	1	2	0,5												
Felsenquellen, sources des rochers	20	3	2	1	2	0,5												
Sources des bains du Kranchen	21,5	3	2	1	2	0,5												
Sources du Kranchen pour boisson	20	3	2	1	3	0,5												
Wappenbrounren	18	3	2	1	3	0,5												
Source froide du Wappenbrounren	20	3	2	1	2	0,5												
Furstenbader, les bains des princes	20	3	2	1	1	0,5												
Boubenquelle, sources des enfants	20	1	1	1	3	0,5												
Source devant le bâtiment du milieu	20	1	1	1	1	0,5												
Sources du Rondel	20	2,5	2	0,5	1	0,5												
Source dans le canal près de la Lahu	20	3	2	1	3	0,5												
Dans le mur de la Lahu	20	1	1	1	1	0,5												
Dans la cave	20	3	2	1	1	0,5												
Source chaude dans la maison de pierre	20	2,5	2	0,5	1	0,5												
Source froide au même endroit	20	1	1,5	0,5	1	0,5												
Source des bains des pauvres	20	3	2	1	3	0,5												

EAUX MINÉRALES D'ENGHIEN.

	Gram.
Eau de dissolution	998,9649
Azote	0,0088
Hydrogène sulfuré	0,0160
Acide carbonique	0,0904
Sulfate de chaux	0,4240
— de magnésie	0,0470
— de potasse	0,0225
Muriate de potasse	0,0423
— de magnésie	0,0107
Hydrosulfure de potasse	0,0094
— de chaux	0,0920
Carbonate de chaux	0,4686
— de magnésie	0,0525
Silice	0,0524
Alumine	0,0048
Matière végétale	traces.

(LONGCHAMP, *Analyse des Eaux d'Engghien*, 1826.)

EAUX SULFUREUSES D'ESCALDAS (Pyénées-Orientales). 4 litre.

	(1)	(2)
Glaïrine	0,0075	0,0264
Hydrosulfate de soude	0,0333	quant. ind.
Carbonate de soude	0,0274	0,0479
A reporter	0,0682	0,0740

Report	0,0682	0,0740
Carbonate de potasse	0,0417	»
— de chaux	0,0003	0,0064
— de magnésie	0,0005	»
Sulfate de soude	0,0181	0,0945
— de chaux	0,0003	»
Chlorure de sodium	0,0064	0,0248
Silice	0,0390	0,0264
	0,4445	0,2228

(1) Source Colomer. — (2) Source Merlat.

(ANGLADA, *Traité*, 1833.)

EAUX MINÉRALES DE FORGES-SUR-BRIS (Seine-et-Oise). 4 litre.

	(1)	(2)	(3)
Carbonate de chaux et de magnésie	0,120	0,185	0,105
Sulfate	0,065	0,075	0,080
Chlorure de sodium et de magnésium	0,130	0,140	0,115
Matière organique	tr.	tr.	tr.

(1) Source de M. Froment. — (2) Source de M. Vuitel.
— (3) Source de M. Vittoz.

(HENRY, *Bulletin de l'Acad. de médecine*, 1842.
p. 271.)

EAUX MINÉRALES

407

EAUX MINÉRALES

EAUX MINÉRALES DE GRÉOULX. 24 livres.

Hydrogène sulfuré.	tr.	
Acide carboniq. lib.	492 pouc. cub.	
Carbonate de chaux. »	36 grains.	
Chlorure de sodium. 5 ^{gr^{os}}	3	
Chlorure de magnés. »	24 grains.	
Sulfate de chaux . . . »	20	
Barégine »	8	
Perte. »	7	
	<u>6</u>	<u>23</u>

(LAURENT.)

EAUX MINÉRALES DE GRÉOULX. Source de M. Guibert. 4 kilogramme.

Azote, traces.	
Acide carbonique, peu.	
Hydrogène sulfuré	Gram. 0,020
Bicarbonate de chaux.	0,206
— de magnésie.	0,053
Sulfate de chaux.	0,218
— de soude.	0,148
Chlorure de sodium.	4,290
— de magnésium.	0,180
Sulfure de calcium.	0,044
Silice, alumine.	0,040
Sulfate de fer.	0,014
Matière organique.	0,020
	<u>2,230</u>

(BOULLAY et HENRY, *Bulletin de l'Acad. de médecine*, 1836, p. 613. — 1837, p. 482.)

EAUX MINÉRALES DE LA BOURBOULE (Puy-de-Dôme). 4 litre.

	(1)	(2)
Acide carbonique	0,702	1,237
Azote.	0,058	»
	<u>L.</u>	<u>L.</u>
Chlorure de sodium.	3,3662	2,7914
— de magnésium.	0,1490	0,0328
— de calcium	0,0142	0,0179
Bicarbonate de soude	4,9493	4,3562
Sulfate de soude	0,2656	4,7766
Silice.	0,0667	0,1421
Alumine.	0,0435	0,0278
Bicarbonate de fer, matière animale, hydro-sulfate de soude.	0,0220	traces.
	<u>5,8765</u>	<u>6,1448</u>

(LECOQ, *Manuel*, par Pâtissier, 1847.)

EAUX MINÉRALES DE LAMOTTE. 4 kilogramme.

Carbonate de chaux et de magnésie	Gram. 0,80	0,640
Sulfate de chaux.	4,64	4,400
— de magnésie	0,42	0,400
— de soude	0,77	0,670
Chlorure de sodium.	3,80	3,560
— de magnésium.	0,44	0,420
— de potassium.	0,06	0,050
Bromure alcalin.	0,02	tr.
Silicate d'alumine	0,06	0,050
Crénate et carbon. de fer.	0,02	0,044
Eau pure.	992,00	993,396
	<u>4000,00</u>	<u>4000,000</u>

(Bulletin de l'Acad. de médecine, 1840, p. 456.)

EAUX MINÉRALES DE LUCQUES.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)
Acide carbonique	0,162	0,146	0,146	0,137	0,146	0,151	0,130	0,151	0,185	0,185
	<u>L.</u>									
Sulfate de chaux	4,00	0,85	0,74	4,46	4,46	4,46	4,46	4,22	0,84	4,06
— de magnésie	0,20	0,38	0,35	0,33	0,50	0,38	0,37	0,30	0,37	0,27
— d'alumine et de potasse	0,02	0,09	0,08	0,03	0,03	0,03	0,06	0,06	0,05	0,07
Chlorure de sodium.	0,47	0,23	0,25	0,21	0,47	0,36	0,20	0,34	0,23	0,47
— de magnésium.	0,04	0,03	0,08	0,06	0,02	0,43	0,07	0,04	0,03	0,06
Carbonate de chaux.	0,05	0,05	0,13	0,04	0,02	0,07	0,03	0,04	0,02	0,04
— de magnésie.	0,04	0,02	0,08	0,03	0,02	0,05	0,03	0,04	0,04	0,03
Silice et mat. extractive	0,14	0,05	0,10	0,04	0,05	0,02	0,08	0,05	0,03	0,08
Alumine	0,05	0,02	0,10	0,03	0,04	0,04	0,03	0,04	0,02	0,03
Fer.	0,14	0,07	0,10	0,09	0,08	0,09	0,10	0,06	0,08	0,06
	<u>4,82</u>	<u>4,79</u>	<u>2,04</u>	<u>2,02</u>	<u>2,69</u>	<u>2,63</u>	<u>2,43</u>	<u>2,46</u>	<u>4,68</u>	<u>2,17</u>

(1) Source de la Villa. — (2) Source de Trastullina. — (3) Source de la Mariée. — (4) Source del Fontino. — (5) Source de la Douche Rouge. — (6) Source de la Doccone. — (7) Source de la Désespérée. — (8) Source de la Coronale. — (9) Source Saint-Jean. — (10) Source Bernabo.

(MOSCHINI, *Manuel*, par Pâtissier, 1847.)

EAUX SULFUREUSES DE MOLITO.

4 litre.	
Glairine	0,0073
Hydrosulfate de soude	0,0436
Carbonate de soude	0,0715
— de potasse	0,0449
— de chaux	0,0023
— de magnésie	0,0002
Sulfate de soude	0,0444
— de chaux	0,0043
Chlorure de sodium	0,0168
Silice	0,0444
Perte	0,0030
	<u>0,2404</u>

(ANGLADA, *Traité*, 1833.)

EAUX MINÉRALES D'OREZZA (Corse).

4 litre.	
Acide carbonique	2 litres.
	Gram.
Chlorure de sodium	0,030
Carbonate de fer	0,060
— de chaux	0,185
— de magnésie	tr.
Silice	0,255
Alumine	0,145
Perte	0,125
	<u>0,770</u>

(LAPREVOTTE, *Manuel*, par Pâtissier, 1847.)

EAUX MINÉRALES DE PASSY.

Pour 4 pinte.	Grains
Sulfate de chaux	43,020
— acide de fer au minimum d'oxygénation	47,245
Sulfate de magnésie	22,600
Muriate de soude	6,600
Sulfate d'alumine et de potasse	7,500
Carbonate de fer	0,800
Acide carbonique	0,360
Mat. bitumineuse, quantité inappréciable.	

EAUX MINÉRALES DE PASSY. Eau épurée.

4 pinte.	Grains.
Sulfate de chaux	44,400
— de magnésie	22,700
— d'alumine et de potasse	7,600
— de fer au maxim. d'oxygénat.	4,207
Muriate de soude	6,070

(DEVEUX, *Bulletin de Pharmacie*, 1809.)

EAUX MINÉRALES DE PASSY.

Sources nouvelles. 2 livres.

Temp. 3° 1/2 R. — Pesant. spéc. 1,0046.	
	Gr.
Sulfate de chaux	86,00
Sulfate acide de fer au minimum d'oxygénation	47,24
Sulfate de magnésie	22,60
Muriate de soude	6,66
Sulfate d'alumine et de potasse	7,50
Carbonate de fer	0,80
Acide carbonique	0,36
Matière bitumineuse	quant. inapp.

Eau des sources anciennes épurée. 2 livres.

	Gr.
Sulfate de chaux	38,80
— de magnésie	45,40
— d'alumine et de potasse	15,20
— de fer au minimum d'oxygén.	2,44
Muriate de soude	43,40

(BARRUEL, *Essai sur les eaux de Passy*, par Chenu, 1845.)

EAUX MINÉRALES DE POUQUES. 4 kilogr.

	Gr.
Acide carbonique libre	0,5957
Bicarbonate de chaux	4,3269
— de magnésie	0,9762
— de soude	0,6362
— de fer	0,0206
Sulfate de soude	0,2700
— de chaux	0,1900
Chlorure de magnésium	0,3500
Glairine	0,0300
Silice et alumine	0,0350
Eau pure	995,5694
	<u>4000,0000</u>

(BOULLAY et HENRY, *Bulletin de l'Acad. de médecine*, 1838, p. 494.)

EAUX MINÉRALES DE ROSHEIM (Bas-Rhin).

	Lit.
Acide carbonique	0,0450
Carbonate de chaux	0,4594
— de magnésie	0,0736
— de lithine	0,0444
— de soude	traces.
Sulfate de lithine	0,0028
— de magnésie	0,0477
Nitrate de magnésie	0,0093
— de potasse	0,0085
Chlorure de sodium	0,0090
Silice	0,0042
Matière organique	0,0042
	<u>0,2929</u>

(CAZE, PERSOZ, FARCEAU, *Manuel*, par Pâtissier, 1847.)

EAUX SULFUREUSES DE SAINT-ANTOINE-DE-GUAGNO (Corse).

	(a)	(b)
Acide sulhydrique.	0,0240	»
— carbonique.	0,0940	0,0380
Carbonate de soude.	0,0250	0,0870
— de chaux.	0,0200	0,0430
— de magnésie.	0,0470	0,0330
Chlorure de sodium.	0,0990	0,2420
Nitrate de potasse.	»	0,0490
Sulfate de soude.	0,0440	0,4130
— de chaux.	0,0410	0,4480
— d'alumine.	»	0,0230
A reporter.	0,2460	0,7080

(a) THIRIAUX. — (b) POGGIALE.

	Report. ...	0,2460	0,7080
Silice.	0,0280	0,0480	
Sulfure de sodium.	»	0,1060	
Glaire.	0,0320	0,0720	
		0,3060	0,9340

(Manuel, par Pâtissier, 1847.)

EAUX MINÉRALES DE SAINT-PARDOUX (Allier).

4 litre.

Acide carbonique.	4,000
Carbonate de chaux.	0,500
— de fer.	0,740
	4,240

(FAYE, Manuel, par Pâtissier, 1847.)

EAUX MINÉRALES DE SPA. 4 litre.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Acide carbonique.	4,134	0,737	4,043	4,447	4,213	4,134	»	»
	L.							
Sulfate de soude.	0,0445	0,0069	0,0005	0,0005	0,0007	»	»	0,0090
Chlorure de sodium.	0,0430	0,0070	0,0032	0,0020	0,0020	»	0,0004	0,0409
Carbonate de soude.	0,0259	0,0163	0,0068	0,0034	0,0022	0,0044	0,0044	0,0234
— de chaux.	0,4443	0,0602	0,0433	0,0275	0,0127	0,0102	0,0161	0,4599
— de magnésie.	0,0207	0,0122	0,0067	0,0022	0,0034	0,0022	0,0248	0,0342
Oxyde de fer.	0,0608	0,0409	0,0242	0,0481	0,0342	0,0450	0,0304	0,0480
Silice.	0,0259	0,0164	0,0045	0,0067	0,0067	0,0074	0,0102	0,0377
Alumine.	0,0034	0,0022	0,0040	0,0040	0,0040	»	0,0068	0,0044
Perte.	0,0342	0,0422	0,0402	0,0063	0,0102	0,0039	0,0209	0,0425
	0,3097	0,4440	0,0974	0,0677	0,0704	0,0398	0,4074	0,3697

(1) S. de Pouhon. — (2) S. Géronstère. — (3) S. Sauvenière. — (4) S. Groesbeck. — (5) Source 1^{re} Tonnelet. — (6) S. 2^e Tonnelet. — (7) S. Watroz. — (8) S. Pouhon après les pluies.

(JONES, Manuel, par Pâtissier, 1847.)

Voy. le tableau page 405.

EAUX MINÉRALES DE SYLVANÈS (Aveyron).

4 litre.

Acide carbonique.	0,2000
— hydrosulfurique.	0,0500
Carbonate de fer.	0,0405
— de chaux.	0,4250
— de magnésie.	0,2300
— de soude.	0,0054
Sulfate de soude.	0,0370
Chlorure de sodium.	0,2530
	0,6909

(BÉRARD et COULET, Manuel, par Pâtissier, 1847.)

EAUX MINÉRALES D'URIAGE. 4 litre.

	(1)	(2)
Carbonate de chaux.	0,0120	0,0120
— de magnésie.	0,0042	0,0042
Sulfate de chaux.	0,0740	0,0900
— de magnésie.	0,0395	0,0698
— de soude.	0,0840	0,2240
Chlorure de sodium.	0,3560	0,3560
Hydrosulfate de chaux.	0,0440	0,0440
Hydrogène sulfuré.	0,0043	0,0043
	0,5760	0,7623

(1) Sels anhydres. — (2) Sels cristallisés.

(BERTHIER, Manuel, par Pâtissier, 1847.)

EAUX SULFUREUSES DE VERNET.

Glairine.....	0,0090
Hydrosulfate de soude.....	0,0593
Carbonate de soude.....	0,0574
Sulfate de soude.....	0,0294
Chlorure de sodium.....	0,0124
A reporter.....	0,4666

Report.....	0,4666
Silice.....	0,0496
Carbonate de chaux.....	0,0008
Sulfate de chaux.....	0,0037
Carbonate de magnésie.....	traces.
Perte.....	0,0054

(ANGLADA, *Traité*, 1833.)

0,2258

EAUX MINÉRALES DE VICHY.

SUBSTANCES contenues DANS LES EAUX.	SOURCES						
	Grande-Grille.	Chomel.	Grand Bassin.	De l'hôpital.	Des Acacias.	Lucas.	Des célestins
	Litre.	Litre.	Litre.	Litre.	Litre.	Litre.	Litre.
Acide carbonique.....	0,475	0,499	0,534	0,494	0,649	0,540	0,562
Carbonate de soude.....	4,9814	4,9814	4,9814	5,0513	5,0513	5,0863	5,3240
— de chaux.....	0,3498	0,3488	0,3429	0,5223	0,5668	0,5005	0,6103
— de magnésie.....	0,0849	0,0852	0,0867	0,0952	0,0972	0,0970	0,0725
Muriate de soude.....	0,5700	0,5700	0,5700	0,5426	0,5426	9,5463	0,5790
Sulfate de soude.....	0,4725	0,4725	0,4725	0,4202	0,4202	0,3933	0,2754
Oxyde de fer.....	0,0029	0,0031	0,0066	0,0020	0,0170	0,0029	0,0059
Silice.....	0,0736	0,0721	0,0726	0,0478	0,0510	0,0415	0,1131
TOTAUX.....	6,5351	6,5331	6,5327	6,6814	6,7461	6,6678	6,9802

(LONGCHAMP, 1825, *Du Mode d'action des Eaux de Vichy*, par Ch. Petit, 1850.)

EAUX MINÉRALES DE VICHY.

PRINCIPES MINÉRALISATEURS.	SOURCE Grande-Grille.	SOURCE NOUVELLE (Brosson).	Source nouvelle. CLOS des Célestins (Lardy).
Azote.....	Inapprécié.	Inapprécié.	Inapprécié.
Acide carbonique libre.....	0 ^e ,231	0 ^e ,272	0 ^e ,501
Bicarbonates anhydres			
de soude.....	4 ^e ,900	4 ^e ,840	4 ^e ,137
de potasse.....	indices.	indices.	indices.
de chaux.....	0,107	0,094	0,277
de magnésie.....	0,065	0,057	0,210
de strontiane.....	traces.	traces.	traces.
de lithine.....			
Sulfates anhydres			
de soude.....	0,469	0,410	0,170
de potasse.....	0,020	0,004	0,020
Chlorures			
de sodium.....	0,538	0,500	0,358
de potassium.....	0,004	0,003	0,022
Iodure, bromure alcalins.....	sensibles.	sensibles.	sensibles.
Phosphates?.....	?	?	?
Nitrates?.....	?	?	?
Silicates			
de soude.....	0,400	0,340	0,120
d'alumine.....	0,200	0,233	Inapprécié.
Fer et manganèse.....	0,001	0,001	0,001
Matière organique azotée (avec conferves).....	indices.	indices.	indices.
TOTAUX.....	6,704	6,482	5,315

(HENRY, 1848, *Traité*, par Ch. Petit, 1850.)

EAUX MINÉRALES DIVERSES.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Sulfate de potasse..	0,1042	2,986	0,637	0,5334	»	»	0,625
— de soude...	7,0356	3,530	3,009	6,0940	0,323	9,682	16,119
— de chaux...	4,2692	0,525	0,195	4,3422	0,460	0,938	0,339
— de strontian.	»	»	0,006	»	»	»	»
— de magnés..	22,0435	10,252	10,838	10,9592	15,624	16,476	12,120
Nitrate de magnés.	»	2,636	1,028	3,2772	»	»	»
Chlorure de sodium.	»	»	»	»	»	3,000	»
— de magnésium.	0,4604	0,339	0,212	0,6825	»	4,860	2,560
Carbon. de chaux..	0,0433	0,929	0,899	»	0,220	0,040	0,400
— de magnésie...	0,0324	0,443	»	0,6492	0,444	0,540	0,848
— de strontiane..	»	0,003	»	»	»	»	»
— d'oxyde de fer.	»	0,014	»	»	»	»	»
— de manganèse..	»	0,004	tr.	»	»	»	»
Créate de magnés.	0,1040	»	»	0,4389	»	»	»
Phosph. de chaux..	»	»	0,002	»	»	»	»
— d'alumine.	»	0,002	0,001	»	»	»	»
Oxyde de fer.....	0,0107	»	0,002	tr.	»	»	»
Alumine.....	0,0277	»	»	»	»	»	»
Acide silicique....	0,0302	0,008	0,015	0,0047	»	»	0,023
Matière résineuse..	»	»	»	»	0,084	»	»
Humus.....	»	0,050	»	»	»	0,400	»
	<u>34,0982</u>	<u>21,421</u>	<u>16,844</u>	<u>23,6513</u>	<u>16,832</u>	<u>32,906</u>	<u>32,734</u>

(1) Eau amère de Birmenstorf, par BOLLEY, R. sc. et ind., t. XV, p. 57. — (2) (3) (4) Eau de Seydschutz, par STEINMANN, STRUVE et BERZELIUS. — (5) Eau de Seulitz, par BOUILLON-LAGRANGE. — (6) (7) Eau de Pullna, par BARRUEL et STRUVE.

EAUX MINÉRALES DIVERSES.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbonate de soude.....	0,002140	0,000794	0,000762	0,000945
Sulfate de soude.....	0,000022	0,000042	0,000032	0,000448
Phosphate de soude.....	0,000001	0,000037	0,000036	»
Chlorure de sodium.....	0,000564	0,000039	0,002120	0,001789
Carbonate de chaux.....	0,000325	0,000259	0,000243	0,000347
— de magnésie.....	0,000225	0,000291	0,000208	0,000280
— de fer.....	0,000042	0,000021	0,000020	0,000010
Silice.....	0,000044	0,000044	0,000037	0,000021
	<u>0,003297</u>	<u>0,001467</u>	<u>0,003458</u>	<u>0,003810</u>
Gaz acide carbonique en poids.....	0,002566	0,003096	0,002027	»
— en volume.....	4,348500	4,632200	4,087000	»

(1) Eau de Fachingen. — (2) Eau de Geilnau. — (3) Eau de Selters. — (4) Eau de Roisdorff.

(BICHOFF, *Ann. des Mines*, t. XII, p. 277.)

EAUX MINÉRALES des lacs dans les landes Kirgisiennes et en Crimée.

	(a)	(b)
Chlorure sodique.....	13,124	3,83
Chlorure potassique.....	0,222	0,23
Chlorure magnésique.....	10,542	19,75
Bromure magnésique.....	0,007	»
Sulfate magnésique.....	4,665	5,32

(a) GOBEL. — (b) ROSE.

(R. sc. et ind., t. VII, p. 75.)

EAUX MINÉRALES SALINES D'ALLEMAGNE ET DE FRANCE, SOUS LE RAPPORT CHIMIQUE ET THÉRAPEUTIQUE.

NOMS des EAUX MINÉRALES.	Quantité de sel contenue dans un litre d'eau.	Chlorure de sodium.	Chlorure de magnésium.	Sulfate de chaux.	Carbonate de chaux.	Carbonate de magnésie.	Bromure de sodium.	Bromure de magnésium.	Chlorure de potassium.	Carbonate de fer.	Silicate de soude	Sulfate de potasse.
Eau de la mer.....	32,657	25,704	2,905	1,210	0,132	trac.	0,103	0,030	0,00	0,00	0,017	0,094
» de Naueim.....	31,434	27,333	2,653	0,047	1,280	0,00	0,00	0,100	0,00	0,016	0,005	0,00
»	29,783	23,046	3,760	0,627	1,095	0,00	0,00	0,090	0,00	0,121	0,039	0,00
» Hombourg (source de l'Empereur).....	18,523	16,021	1,302	0,018	1,027	trac.	0,00	0,00	0,027	0,097	0,031	0,00
» de Soden (A).....	15,691	14,327	0,311	0,094	0,540	0,108	0,00	0,00	0,207	0,043	0,061	0,00
» de Hombourg (source Elisabeth).....	13,300	10,849	1,187	0,027	0,940	0,360	0,00	0,00	0,030	0,043	0,064	0,00
» de Soden (B).....	12,571	10,838	0,284	0,082	0,979	0,098	0,00	0,00	0,229	0,037	0,064	0,00
» de Balaruc.....	0,080	6,802	1,074	0,803	0,270	0,030	0,003	0,032	0,00	trac.	0,013	0,053
» de Wisbade (source de l'Aigle).....	8,225	7,316	0,254	0,098	0,450	trac.	0,00	0,008	0,043	0,015	0,041	0,00
» de Wisbade (source de Kochbrunnen).....	8,100	7,332	0,246	0,085	0,18	0,008	0,00	0,019	0,038	0,009	0,183	0,00
» de Bourbonne (source de la place).....	7,546	5,783	0,392	0,899	0,108	0,00	0,065	0,00	0,00	0,00	0,120	0,149
» de Bourbonne (source de l'établissement).....	7,481	5,771	0,381	0,879	0,098	0,00	0,064	0,00	0,00	0,00	0,120	0,129
» de Wisbaden (s. de l'hôtel de Cologne).....	7,484	6,791	0,280	0,136	0,150	trac.	0,00	0,00	0,010	0,00	trac.	0,00
» de Niederbronn (Bas-Rhin).....	4,784	3,070	0,288	0,090	0,120	trac.	0,040	0,260	0,260	0,091	trac.	0,00

(FIGUIER et MIALHE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 264.)

EAUX MINÉRALES SULFUREUSES.

LOCALITÉS.	SOURCES.	TEMPÉRATURE.	SULFURE DE SODIUM.	
			IODE.	DE SODIUM.
		Degrés.	Gr.	Gr.
Luchon.....	Bayen.....	66,50	0,23040	0,0690
Luchon.....	Bain.....	57,20	0,15040	0,0460
Barèges.....	Grande douche.....	44,25	0,13200	0,0410
Barèges.....	B. l'entrée.....	39,50	0,10000	0,0311
Barèges.....	La Chapelle.....	30,00	0,08400	0,0167
Saint-Sauveur.....	Douches.....	34,55	0,07600	0,0236
Saint-Sauveur.....	Bain n° 6.....	33,90	0,07400	0,0229
Luchon.....	Blanche.....	36,00	0,07000	0,0217
Luchon.....	Finas.....	33,00	0,06500	0,0195
Luchon.....	Froides.....	16,00	»	»
Eaux chaudes.....	Chat.....	36,00	0,03800	0,0117
Eaux chaudes.....	Épuiette.....	33,50	0,03200	»
Aix en Savoie.....	Eau de soufre.....	40,50	0,03400	0,0105
Aix en Savoie.....	Eau d'alun.....	42,50	0,00800	0,0024
Eaux-Bonnes.....	Saint-Viale.....	33,00	0,07500	0,0235

(FONTAN, *C. R.*, t. XII.)

EAUX MINÉRALES DIVERSES.

	(1)	(2)	(3)
Sulfate de soude.....	0,456	0,034	9,470
Carbonate de soude.....	0,544	0,544	0,400
Muriate de soude.....	0,420	0,425	0,290
Carbonate de chaux.....	0,440	0,060	»
— de magnésie.....	0,240	0,040	»
Oxyde de fer.....	0,014	traces.	»
Silice.....	0,100	0,042	0,310

(1) Saint-Nectaire.

(2) Chaudes-Aigues.

(3) Sources de Reikun (Islande).

(Ann. de Ch. et de Ph., t. III, p. 389.)

EAUX MINÉRALES DIVERSES.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Sulfate de soude.....	2,587	4,965	2,937	4,739	0,644	0,066
Carbonate de soude.....	1,262	1,336	1,120	0,480	4,448	0,453
Muriate de soude.....	1,038	1,766	1,470	0,660	0,231	0,380
Carbonate de chaux.....	0,308	0,513	0,523	0,449	0,442	0,160
— de magnésie.....	0,479	0,354	0,397	»	0,334	0,060
Oxyde de fer.....	0,044	0,004	0,003	0,004	0,004	0,004
Silice.....	0,007	0,005	0,008	0,003	0,002	0,400

(1) Carlsbad (Sprudel).

(2) Kreutzbunon.

(3) Ferdinandsquelle.

(4) Franzensbrunon.

(5) Sources de Bilin.

(6) Mont-Dore.

EAUX MINÉRALES DIVERSES.

DESIGNATION des EAUX.	GAZ				CARBONATES de			HYDROCHLORATES de			SULFATES de			SILICE.	ALUMINE.	RESINE.
	Oxygène.	Acide carbonique.	Acide sulfurique.	Azote.	Soude.	Chaux.	Magnésie.	Fer.	Soude.	Chaux.	Magnésie.	Potasse.	Soude.			
Eau de Seltzer par Bergmann.	7,128	213,07	"	"	5,22	78,3	6,32	"	13,74	"	"	"	"	"	"	"
Eau de Spa id.	"	160,642	"	"	1,85	1,85	4,35	0,70	0,24	"	"	"	"	"	"	"
Eau de Pyrmont id.	"	321,244	"	"	"	4,3	9,8	0,70	1,7	"	"	"	5,44	8,38	"	"
Eau d'Aix-la-Chapelle id.	"	214,053	"	"	15,25	5,98	"	"	6,21	"	"	"	"	"	"	"
Eau de Medvi id.	"	142,756	"	"	"	"	"	0,92	"	0,11	"	"	"	"	"	"
Eau de Carlsbad par Klapproth.	25320	810,00	"	"	38,5	12,5	"	0,02	32,5	"	"	"	66,75	"	"	2,25
Eau de Leming Priors par Lambe.	5816	8,190	"	"	"	"	"	0,75	430	"	11,5	"	15,2	112,	"	"
Eau de Pougues par Hassenfratz	9216	273,713	"	"	10,4	12,4	1,2	"	2,2	"	"	"	"	"	"	3,2
Eau d'Englilien par Fourcroy.	92160	303,215	147,30	"	"	21,4	1,35	"	2,4	"	8,0	"	33,3	5,8	"	"
Eau de Lu par Brézé	38864	8,150	32,78	"	"	10,22	"	"	36,74	9,25	"	"	14,03	"	"	0,23
Eau du Geyszer par Black.	10000	"	"	"	0,93	"	"	"	2,46	"	"	"	1,46	"	"	5,4
Eau d'Unleaborg par Julin.	42250	0,	"	"	"	1,9	"	"	1,3	5,7	"	"	0,8	"	"	1,7
Eau de Teplitz par John.	22540	"	"	"	13,25	16,5	"	32,3	61,3	28,5	"	"	"	"	"	15,1
Eau de Kiburn par Schmeisser.	138240	1376,76	590,04	"	"	2,4	1,25	0,2	6,0	0,6	12,8	"	28,2	13,0	9,0	"
Eau de Bristol par Garrk.	103643	49,159	491,70	"	"	13,5	"	"	4,0	"	7,35	"	11,25	11,75	"	"
Eau de Tunbridge par Babbington.	103643	22,946	173,734	"	"	65,56	"	"	1,	0,5	2,25	"	4,80	7,25	"	"
Eau de Cheltenham par Forthergill.	103643	487,731	"	"	245,85	"	"	"	5,	5,0	25	"	40,	"	"	"
Eau d'Harrogate par Garect.	103643	131,12	311,41	"	"	18,5	5,5	"	615,5	13	91	"	"	"	"	0,5
Eau de Moffat id.	103643	16,39	163,90	65,59	"	"	"	"	3,6	"	"	"	"	"	"	"
Eau de Bath par Philips	15360	"	39,36	"	"	1,6	"	"	6,004	6,6	"	"	3	18,	"	"

(Syst. de Ch. de Thomson, t. II, p. 258.)

EAUX MINÉRALES ARTIFICIELLES.**EAU ALCALINE GAZEUSE.**

Acide carbonique par effervescence..... 6 fois son volume.
Carbonate de potasse. 800 centigrammes.

EAU DE SEDLITZ.

Acide carbonique par effervescence..... 5 fois son volume.
Sulfate de magnésie. 800 centigrammes.

EAU DE SELTZ FORTE.

Acide carbonique extrait par l'effervescence.... 5 fois son vol.
Carbonate de chaux.... 21,0 centigram.
Magnésic..... 40,5
Carbonate de soude.... 21,0
Muriate de soude..... 115,7

EAU DE SELTZ DOUCE.

Acide carbonique extrait par le feu, et mêlé d'un peu de gaz hydrogène..... 4 fois son vol.

Les quatre sels, aux mêmes doses que l'eau de Seltz forte.

EAU DE SPA.

Acide carbonique par l'effervescence.... 5 fois son volume.
Carbonate de chaux. 40,5 centigrammes.
Magnésic..... 21,0
Carbonate de soude.. 40,5
Muriate de soude... 00,2
Carbonate de fer... 00,3

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. XXXIII, p. 143.)

EAU DE GOULARD. Voy. ACÉTATE DE PLOMB.**EAU DE MËLISSE DES CARMES.**

Feuilles de mélisse fraîche.
Écorces de citrons fraîches.
Noix muscades.
Semences de coriandre.
Girofle.
Cannelle.
Vin blanc très-généreux.
Esprit-de-vin rectifié.

EAU OXYGÉNÉE. Dens^s 4,452.

Oxygène.....	94,11	400,00
Hydrogène.....	5,89	6,25
	400,00	406,25

(TRÉNARD, *Tr. de Chimie.*)

EAUX SURES des amidonniers.

Acide acétique.
Ammoniaque.
Phosphate de chaux.
Matière animale.
Alcool.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXXVIII, p. 260.)

ÉCAILLES.**ÉCAILLES du crocodile vulgaire du Sénégal.**

Matière organique.....	4,15
Phosphate de chaux.....	70,92
— de soude.....	3,25
— de magnésie.....	4,20
Carbonate de chaux.....	40,27
Silice.....	43,21
	400,00

(GIRARDIN et PREISSER, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 256.)

ÉCAILLES de Téléosaurus.

Matière organique.....	4,50
Phosphate de chaux.....	72,36
— de magnésie.....	4,46
— de soude.....	2,94
Carbonate de chaux.....	41,27
Silice.....	40,50
	400,00

(GIRARDIN et PREISSER, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 255.)

ÉCAILLES de poissons.

Subst. anim. solide et nitrogénée.....	41,10	53,00	54,42
Sous-phosphate calc.	46,20	37,80	42,00
Carbonate calcique..	40,00	3,06	3,68
Phosphate magnésiq.	2,20	0,90	0,90
Graisse liquide.....	0,40	0,40	4,00
Carbonate sodique..	0,10	0,90	4,00
Perte.....	»	4,94	»
	400,00	400,00	400,00

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

ÉCAILLES FOSSILES.

	(1)	(2)	(3)
Phosphate de chaux.	50,94	55,75	60,43
Carbonate de chaux.	41,94	45,86	27,94
Matière siliceuse....	36,58	46,17	3,42
Potasse et soude....	0,47	4,06	4,43
Alumine.....	»	2,82	0,82
Matière bitumineuse et eau.....	0,42	6,46	6,74
Phosph. de magnés.	tr.	»	»
Matière animale....	tr.	»	»
	400,02	98,12	400,45

(1) Burdiehouse. — (2) Craighallcoal. — (3) Tilgate.

(CONNEL, *Inst.*, 1835.)

ÉCAILLES. Vieux grès rouge de Tlashbennie.

Phosphate de chaux avec un peu de fluoride de calcium.....	94,42
Carbonate de chaux.....	7,05
Chloride de potassium.....	0,27
Eau.....	0,97
Grès rouge.....	2,38
Phosphate de magnésie.....	tr.
Matière animale.....	tr.

(CONNEL, *Inst.*, 1837.)

ÉCAILLES du poisson nommé Megalichthys.

Phosphate de chaux avec traces de fluaté de la même base.....	50,94
Carbonate de chaux.....	44,94
Matière siliceuse.....	33,40
Eau.....	3,48
Potasse et soude.....	0,47
Matière bitumineuse.....	0,42
Phosphate de magnésie.....	tr.
Matière animale.....	tr.

400,02

(CONNEL, *Inst.*, 1835.)

ÉCHYNITE.

ÉCHYNITE DE MIASK.

Acide tantalique.....	33,39
Acide titanique.....	44,94
Zircone.....	47,52
Protoxyde de fer.....	47,65
Yttrine.....	9,35
Oxyde de lanthane.....	4,76
Protoxyde de cérium.....	2,48
Chaux.....	2,40
Eau.....	4,56
Acide fluorique, manganèse.....	tr.
Magnésie, acide wolframique.....	tr.

404,05

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. II, p. 213.)

ÉCUME DE MER. Voy. MAGNÉSITE.

ÉDELFORSITE.

Syn. : *Trisilicate de chaux.*

	(1)	(2)
Silice.....	57,75	64,6
Chaux.....	30,46	36,4
Magnésie.....	4,75	2,3
Protoxyde de fer.....	4,00	»
— de manganèse.....	0,65	»
Alumine.....	3,75	»
	98,05	400,0

(1) E. d'Edelfors, par HISINGER. — (2) E. de Čizklova, par BEUDANT.

(Tr. de *Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 529.)

ÉDELITE. Voy. MÉSOTYPE.

ÉDELITHE. Voy. PRÉHNITE.

ÉDINGTONITE.

Syn. : *Antiédrite.*

Silice.....	35,09
Alumine.....	27,69
Chaux.....	42,68
Eau.....	43,32
	88,78

(TURNER, *J. of sc.*, 1825, p. 316.)

EDWARDSITE. Voy. CÉRIUM PHOSPHATÉ.

ÉGÉRANE. Voy. IDOCRASE.

EHLITE.

	(a)	(b)	(c)
Oxyde cuivrique... ..	66,86	63,4	65,99
Acide phosphoriqu. . .	23,44	28,9	24,93
Eau.....	40,00	7,3	9,06
	100,00		

(a) HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 350. — (b) RHODIUS, *id.* — (c) BERGMANN, *id.*, janvier 1848, p. 389.

EISEN APATITE.

Acide phosphorique.....	35,60
Oxyde ferreux.....	35,44
— manganoux.....	20,34
Fer métallique.....	4,76
Fluor.....	3,48
Silice.....	0,60
	99,92

(FUCHS, *T. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 427.)

EISEN CHROME. Voy. FER CHRÔMÉ.

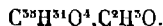
EKEBERGITE. Voy. WERNÉRITE.

ÉLAËNE. C¹⁸H¹⁸.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	85,42	85,95
Hydrogène.....	44,63	44,05
	400,05	400,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 144.)

ÉLAÏDATE DE MÉTHYLENE.



	Calc.	Tr.
Carbone.....	2827,72	76,90
Hydrogène.....	449,28	42,22
Oxygène.....	400,00	40,88
	3677,00	400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 297.)

ÉLAIÏDINE.

Carbone.....	78,363	78,442
Hydrogène.....	42,054	42,006
Oxygène.....	9,586	9,582
	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>

(MEYER, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 322.)

ÉLAIÏNE.

	(1)	(2)
Carbone.....	74,792	76,04
Hydrogène.....	44,652	44,54
Oxygène.....	43,556	42,07
Azote.....	»	0,35
	<u>100,000</u>	<u>100,00</u>

(1) E. de la graisse de porc, par SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 347. — (2) E. de l'huile d'olive, *id.*

ÉLASSOSE. Voy. TELLURE PLUMBO-AURIFÈRE.

ÉLATÉRINE. C²⁰H¹⁰O⁵.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	69,485	69,292 69,47
Hydrogène....	8,225	8,208 7,97
Oxygène.....	22,290	22,500 22,86
	<u>100,000</u>	<u>100,000</u> 100,00

(ZWENGER, *Journ. de Pharm.*, 3^e série, t. II, p. 534.)

ÉLATÉRITE. Voy. BITUME ÉLASTIQUE.

ELECTRUM. Voy. OR NATIF.

ELECTRUM. Voy. SUCCIN.

ÉLÉENCÉPHOL.

Carbone.....	59,8
Hydrogène.....	9,2
Oxygène.....	47,3
Azote.....	9,3
Phosphore.....	2,4
Soufre.....	2,0
	<u>100,0</u>

(COUERBE, *Inst.*, 1834.)

Voy. STÉAROCONOTE.

ÉLÉMI.

Résine transpar. soluble dans l'alcool	0,600
Résine incolore, pulvérulente et insoluble dans les alcalis.....	0,240
Huile volatile incolore.....	0,425
Corps étrangers.....	0,045
Matière extractive amère.....	0,020
	<u>1,000</u>

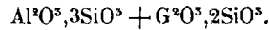
(BONASTRE, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 390.)

ELEOLITE. Voy. NÉPHÉLINE.

EMAIL. Voy. VERRE.

EMAIL DES DENTS. Voy. DENTS.

EMERAUDE.



Syn. : *Béryl ; aigue-marine ; smaragd ; agustit.*

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	66,45	68,35	67,40
Alumine.....	46,75	47,60	46,40
Glucine.....	45,50	43,43	43,30
Protoxyde de fer	0,60	0,72	0,70
Oxyde de tantale	»	0,72 chaux	0,50
	<u>99,30</u>	<u>100,52</u>	<u>98,00</u>

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	68,50	67,359	66,645
Alumine.....	45,75	46,465	46,544
Glucine.....	42,50	42,747	42,749
Protoxyde de fer	»	4,497	3,026
Oxyde de tantale	»	0,280	0,402
— de chrome	0,30	»	»
	<u>97,05</u>	<u>98,348</u>	<u>99,006</u>

(1) Béryl de Sibérie, par KLAPROTH, *Tr. de Min.* par DUFRENOY, t. III, p. 322. — (2) E. de Broddho, par BERZELIUS, *id.* — (3) E. de Limoges, par VAUCQUELIN, *id.* — (4) Émeraude du Pérou, par KLAPROTH, *id.* — (5) E. de Somero et Tamela (Fuldaude), par MOBERG, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.

ÉMERAUDE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	66,50	67,54	67,00
Alumine.....	46,75	47,63	49,64
Glucine.....	45,00	43,54	42,56
Protoxyde de fer..	4,00	»	0,53
Oxyde de tantale,			
chaux.....	0,75	»	0,48
	<u>100,00</u>	<u>98,68</u>	<u>99,94</u>

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	54,77	64,0	64,60
Alumine.....	24,44	24,0	44,00
Chaux.....	»	8,0	2,56
Glucine.....	15,40	»	43,00
Oxyde de chrome..	»	»	3,50
Protoxyde de fer...	4,50	4,6	»
Perte.....	3,92	2,4	2,00
	<u>100,00</u>	<u>100,0</u>	<u>99,66</u>

(1) Beryl bleu de Sibérie, par SCHAUB, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 39. — (2) E. de Limoges, par GMELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. VII, p. 171. — (3) E. de Formen, par SCHERER, *id.* — (4) E. de Nertschinsk (Sibérie), par GMELIN, *id.*, t. XLIV, p. 27. — (5) E. de Kertchinskoy, par BINDHEIM, *id.*, t. X, p. 218. — (6) E. du Pérou, par VAUCQUELIN.

ÉMERAUDE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Glucine	»	»	16,0	14,0
Alumine	60	60,00	13,0	15,0
Silice	24	21,26	69,0	68,0
Chaux	8	8,33	0,5	2,0
Fer	6	5,00	1,0	1,0
	98	94,59	99,5	400,0

(a) BERGMANN, *El. de Ch. de Chaptal*, t. II, p. 102.
 — (b) ECHARD, *id.* — (c d) VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXVI, p. 172.

ÉMERAUDE ARTIFICIELLE.

Strass incolore	1000,0
Oxyde de cuivre pur	8,0
— de chrome	0,2

ÉMERAUDE. Béryl artificiel.

	Onces.	Grains.
Fondant, stras très-blanc	6	»
Verre d'antimoine	»	24,0
Oxyde de cobalt	»	4,5
	6	25,5

(DOUAULT-WILLAND, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 67.)

ÉMERL. Voy. CORINDON.

ÉMÉTINE. C³⁰AzH²⁴O⁹.

	Tr.	Calc.
Carbone	64,57	64,24
Azote	4,30	4,96
Hydrogène	7,77	8,39
Oxygène	22,95	22,61
	99,59	100,20

(DUMAS et PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 191.)

ÉMÉTIQUE.

Oxyde d'antimoine	43,35
Bitartrate de potasse	49,25
Eau	7,40
	100,00

(PHILIPS, *T. des Essais de Berthier*, t. II, p. 502.)

ÉMÉTIQUE.

Tartrate de potasse	34
— d'antimoine	54
Eau	8
Perte	4
	100

(THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. XLI, p. 31.)

ÉMÉTIQUE. C⁸H²O⁸,2KO + C⁸H²O⁸,Sb²O³.

	Calc.		Tr.
Carbone	611,480	15,27	15,54
Hydrogène	24,959	0,64	0,67
Oxygène	800,000	20,55	»
Potasse	589,916	14,98	»
Ox. d'antim.	1942,904	48,56	»
	3939,259	100,00	

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 30.)

ÉMÉTIQUE D'AMMONIAQUE.

	C ⁸ H ¹⁰ O ¹⁸ SbAz.		Tr.	
	Calc.		Tr.	
Carbone	600,0	15,00	15,2	15,2
Hydrogène	112,5	3,80	3,0	2,9
Oxygène	1500,0	»	»	»
Antimoine	1612,9	»	»	»
Azote	177,0	4,41	4,6	»
	4002,4			

(DUMAS et PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e serie, t. V, p. 382.)

ÉMÉTIQUE D'AMMONIAQUE.

	Tr.	Calc.
Acide tartrique	40,34	40,27
Oxyde antimonique	46,60	46,36
— ammonique	7,65	7,92
Eau	5,41	5,45
	100,00	100,00

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

ÉMÉTIQUE D'ARGENT.

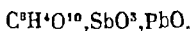
	C ⁸ H ¹⁰ O ¹⁰ ,AgO,SbO ³ .	
Carbone	600,0	11,96
Hydrogène	50,0	0,96
Oxygène	1000,0	49,98
Oxyde d'argent	1454,6	28,85
— d'antimoine	1912,9	38,25
	5014,5	100,00

ÉMÉTIQUE DE BARYTE.

	C ⁸ H ² O ⁸ BaOSbO ³ .	
Carbone	612	14,20
Hydrogène	25	0,58
Oxygène	800	»
Oxyde d'antimoine	1912	»
Oxyde de baryte	956	»
	4305	

(DUMAS et PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e serie, t. V, p. 388.)

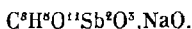
ÉMÉTIQUE DE PLOMB.



	Calc.		Tr.	
Carbone...	600,0	42,40	42,09	42,30
Hydrogène...	50,0	4,04	4,08	4,19
Oxygène...	4000,0	»	»	»
Ox. d'antim.	4942,9	»	»	»
Ox. de plomb	4394,5	»	»	»
	4957,4			

(DUMAS et PIRIA.)

ÉMÉTIQUE DE SOUDE.



Carbone.....	600,0	44,76
Hydrogène.....	62,5	4,54
Oxygène.....	4400,0	»
Oxyde d'antimoine.....	4942,9	»
Oxyde de sodium.....	390,9	»
	4066,3	

(DUMAS et PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. V, p. 381.)

EMMONITE.

Carbonate de strontiane.....	82,69
— de chaux.....	42,50
Peroxyde de fer.....	4,00
Zéolite.....	3,79
	99,98

ÉMULSINE.

Carbone.....	49,025	48,555
Hydrogène.....	7,788	7,677
Oxygène.....	24,277	25,026
Azote.....	48,940	48,742
	400,000	400,000

(RICHARDSON et THOMSON, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 279.)

ENCENS OLIBAN.

Résine soluble dans l'alcool.....	56,0
Gomme soluble dans l'eau.....	30,8
Résidu insoluble dans l'eau et l'alcool	5,2
Huile volatile et perte.....	8,0
	400,0

(BRACONNOT, *T. de Ch.* de Dumas, t. VII, p. 330.)ENCENS COMMUN ou résine de *pinus abies*. Se compose de deux résines A et B.Résine A soluble dans l'alcool. $C^{20}H^{20}O^2$.

	Tr.			Calc.
Carbone.	75,76	76,04	76,34	76,04
Hydrog.	9,35	9,29	9,24	9,07
Oxygène.	44,89	44,70	44,48	44,92
	400,00	400,00	400,00	400,00

Résine B peu soluble dans l'alcool. $C^{20}H^{20}O^2$.

	Tr.			Calc.
Carbone	77,55	78,20	78,482	77,95
Hydrog.	9,40	9,69	9,390	9,30
Oxygène	43,05	43,44	42,528	42,75
	400,00	400,00	400,00	400,00

(JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 517.)

ENCHYSIDÉRITE. Voy. PYROXÈNE.

ENDELIONE. Voy. BOURNONITE.

ENDIALITE de Kangerdluarsuk.

Silice.....	53,33
Zircone.....	44,40
Chaux.....	9,79
Soude.....	43,82
Oxyde de fer.....	6,75
— de manganèse.....	2,06
Acide muriatique.....	4,03
Eau.....	4,80
	99,68

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 376.)

ENGRAIS.

Chaux.....	44,96
Magnésie.....	4,32
Acide phosphorique.....	40,48
Perte par la calcination.....	43,54
Matière organique, eau.....	
	400,00

(STENHOUSE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 656.)

TABLEAU DES ANALYSES ET VALEURS COMPARÉES DES ENGRAIS.

DESIGNATION des SUBSTANCES.	EAU NORMALE.		POIDS de la matière sèche employer.		AZOTE en centimètres cubes.		TEMPÉRATURE.	PRESSION.	AZOTE POUR 100 dans la matière sèche.		ÉQUIVALENT de la substance sèche.		ÉQUIVALENT de la substance à l'état normal.
	gr	gr	cc	cc	°	mm			gr	cc	gr	cc	
Fumier de ferme.....	79,3	4,0755	66,1	9,2	0,745	1,95	0,4	100	100				
Feuilles d'automne, chêne.....	24,99	0,353	4,75	14	0,751	1,565	1,175	125	34				
— hêtre.....	39,3	0,492	8	15	0,761	1,806	1,177	102,3	33,98				
— peuplier.....	51,1	0,553	5,5	15	0,761	1,166	0,538	167,2	74,34				
— acacia.....	53,6	0,372	5	15	0,7516	1,557	0,721	125,2	55,47				
— poirier.....	14,5	0,593	8,2	18,8	0,743	1,53	1,36	127	29,40				
Madia sativa en engrais vert.....	70,55	0,31	14	19	0,761	1,534	0,45	126	88,88				
Rameaux et feuilles de bois.....	59,26	0,488	12,25	17,1	0,7562	2,89	1,17	67,5	34,18				
Marc de pommes à cidre.....	6,4	0,716	3,7	6	0,747	0,63	0,59	309	67,79				
— de houblon.....	73,05	0,439	8,50	15,75	0,749	2,223	0,60	87,6	66,65				
Écume des détections.....	67,0	0,488	6,5	15	0,769	1,579	0,535	127,1	74,65				
Tranch. de betterave épuis.....	94,50	0,691	10,25	15,20	0,7695	1,758	0,009	110,7	416,30				
Tourteau de graines de coton.....	11,02	0,332	13,25	22	0,7607	4,524	4,02	32	9,99				
— de caméline.....	6,5	0,668	32,3	7,4	0,754	5,93	5,515	32,8	7,25				
— de chènevis.....	5,0	0,584	21,7	7,5	0,753	4,78	4,21	40,8	9,50				
— de pavots.....	6,0	0,714	33,2	6,5	0,753	5,70	5,36	34,2	7,46				
— de faines.....	6,2	0,718	20,7	6,5	0,752	5,53	3,31	55	12,08				
— de noix.....	6,0	0,719	34,0	7	0,752	5,59	5,24	34,8	7,63				
Fumier des auberges du midi.....	60,58	0,493	9	16,50	0,745	2,083	0,79	93,7	50,63				
Guano importé en Angleterre.....	19,56	0,766	40	14,50	0,766	6,201	4,988	31,4	80,40				
— épuré par le tamisage.....	23,40	0,480	29,50	15,80	0,744	7,047	5,398	27,7	74,10				
— en France.....	11,28	0,265	37	18,30	0,746	15,732	13,550	12,4	28,60				
Litière vers à soie 5 ^e âge.....	14,29	0,498	15	16	0,754	3,483	3,285	56	12,17				
— 6 ^e âge.....	11,39	0,361	11,25	15	0,773	3,709	3,090	52,5	12,15				
Chrysalides vers à soie.....	78,50	0,318	25	17,50	0,750	8,987	1,942	21,6	20,61				
Urine des poissons publics.....	9,37	0,363	55	15	0,751	17,556	16,833	11,1	2,37				
— — — — —.....	96,889	0,150	25	17,50	0,752	23,108	0,715	8,4	55,85				
Noir des raffiner. (Mayenne).....	27,65	1,038	16,5	15	0,774	1,901	1,375	102,5	27,91				
Engrais hollandais.....	44,12	0,382	8	14,50	0,764	2,478	1,36	78,6	29,40				
Noir anglais.....	13,45	0,260	18	14,8	0,751	8,022	6,952	24,3	5,75				
Résidu du bleu de Prusse + sang.....	53,40	0,466	11	14	0,7704	28,031	1,306	6,9	30,62				
Herbes marines animalisées.....	12,54	0,645	15,5	16,75	0,757	2,756	2,408	7,0	16,61				
— — — — —.....	11,72	1,008	24,25	14	0,760	2,714	2,395	7,1	16,70				
Terreau.....	»	1	8,7	7,5	0,739	1,03	»	189	33,33				
Coquillages de mer.....	»	2,130	1,00	24	0,7625	0,552	0,052	375,0	769,23				
Fumier de ferme.....	79,3	4,0755	66,1	9,2	0,745	1,95	0,40	100	100				
Paille de pois.....	8,5	0,600	10,0	10,5	0,744	1,95	1,79	100	22,3				
— de millet.....	19,0	0,600	5,0	10,0	0,732	0,96	0,78	203	51,28				
— de sarasin.....	11,6	0,500	2,3	9,5	0,745	0,51	0,48	361,1	83,33				
— de lentilles.....	9,2	0,600	5,7	10,5	0,743	1,12	1,01	174	39,6				
— de froment.....	19,3	0,600	1,7	13,6	0,747	0,30	0,24	550	166,66				
— — — — —.....	5,3	0,555	2,5	16	0,762	0,53	0,49	367	81,6				
— — — — —.....	5,3	0,723	2,8	16,5	0,764	0,43	0,41	453,4	97,5				
— — — — —.....	9,4	0,474	5,8	16	0,762	1,42	1,33	137,3	30,0				
— de seigle.....	12,2	0,600	1,2	13,0	0,747	0,20	0,17	975	235,2				
— — — — —.....	12,6	0,524	2,2	17,5	0,758	0,50	0,42	390	95				
— d'avoine.....	21,0	0,600	1,8	13	0,744	0,36	0,28	541,66	141,85				
— d'orge.....	11,0	0,600	1,3	14	0,750	0,26	0,23	750	173,9				
Balles de froment.....	7,6	0,600	5,0	10,5	0,728	0,94	0,85	207,4	47				
Tiges sèches de topinambour.....	12,9	0,354	1,3	13,0	0,746	0,43	0,37	453,48	108,1				
Fanes de madia.....	14,3	0,860	2,0	16,3	0,767	0,66	0,57	295,45	70,1				
Herbe d'une prairie naturelle.....	87,5	0,654	27,5	12,66	0,763	4,29	0,53	»	»				
Genêt.....	10,4	0,531	6,2	17,2	0,794	1,37	1,32	142,3	32,78				
Fanes de betteraves vertes.....	88,9	0,500	19,0	7,5	0,745	4,50	0,50	43,3	80				
— de pommes de terre.....	76,0	0,476	9,5	10,0	0,745	2,30	0,55	84,78	72,72				
— de carottes.....	70,9	0,600	15,3	9,5	0,728	2,84	0,85	66,3	47				
Feuilles de bruyère.....	7,0	1,082	18,0	11,0	0,753	1,90	1,74	102,6	22,9				
Fucus digitatus.....	39,2	0,786	9,5	13,5	0,755	1,41	0,65	138,8	46,5				
— — — — —.....	40,0	1,451	19,5	14,0	0,761	1,58	0,95	123,4	42,1				
— saccharinus.....	40,0	1,170	31,0	13,0	0,755	2,29	1,38	85	28,9				
— — — — —.....	75,5	»	»	»	»	»	0,51	»	74				
Tourraillons.....	6,0	0,897	38,0	15,5	0,751	4,90	4,51	30,7	8,8				
Racine de trèfle enfoui.....	9,7	0,638	9,5	10,0	0,746	1,77	1,61	110,16	24,8				
Tourteau de lin.....	13,4	0,500	25,2	9,0	0,750	8,00	5,20	7,69	32,5				
— de colza.....	10,5	0,500	22,7	5,0	0,749	5,50	4,92	35,45	8,13				

DÉSIGNATION des SUBSTANCES.	EAU NORMALE.		POIDS de la matière sèche employée.		AZOTE en centimètres cubes.		TEMPÉRATURE.	PRESSION.	AZOTE POUR 100 dans la matière sèche.		AZOTE POUR 100 dans la matière normale.		EQUIVALENT de la substance sèche.		EQUIVALENT de la substance à l'état normal.	
			gr	c c.	o	m			o	m	o	m	o	m	o	m
Tourteau d'arachis.....	6,6	0,804	57,6	17,0	0,754	8,89	8,33	21,19	4,62							
— de maïda.....	11,2	0,442	22,0	20,0	0,755	5,70	5,06	34,2	7,9							
— d'épuration.....	10,0	0,455	15,4	17,2	0,757	3,92	3,54	32,0	74,97							
Graines de lupin blanc.....	7,67	4,246	21,5	19,66	0,767	0,58	0,54	49,7	11,3							
Marc de raisin.....	48,2	0,806	27,6	12,85	0,762	4,35	3,49	44,8	11,4							
Pulpe de betteraves.....	9,3	0,6865	19,7	18,5	0,755	3,31	1,71	58,9	23,39							
— de pommes de terre.....	70	2,055	62,0	17,0	0,768	3,86	1,83	54,77	21,83							
Suc de pommes de terre.....	73,0	0,390	4,2	15,0	0,754	1,26	1,14	154,7	35							
Eau des féculeries.....	99,15	»	»	»	»	»	»	»	105,8							
Dépôt des eaux de féculeries.....	80	0,759	18	19	0,757	1,81	0,36	197,7	111,1							
Eaux de fumiers.....	99,6	0,651	20	13	0,768	1,54	0,59	126,6	67,7							
Sciure de bois d'acacia.....	25,0	0,755	2,5	13,0	0,755	0,38	0,29	513,1	137,9							
— sapin.....	25,0	1,021	2,5	18,0	0,762	0,31	0,23	629,3	173,9							
— chêne.....	24	1,098	2,00	14,0	0,767	0,22	0,16	886,3	250							
Excréments solides de vaches.....	26,0	1,168	3,0	10,5	0,760	0,31	0,23	629,3	173,9							
Urine de vaches.....	85,9	1,485	9,0	7,0	0,759	0,72	0,54	256	74							
Excréments mixtes de vaches.....	88,3	1,077	21,0	13,1	0,741	2,30	0,30	84	125							
— de porcs.....	81,4	1,173	39,0	16,0	0,736	3,80	0,44	51,3	99,5							
— de moutons.....	84,3	»	»	»	»	2,59	0,41	75,2	50,9							
— de chèvres.....	63,0	0,995	29,3	20,0	0,754	3,37	0,63	57,86	63,4							
— solides de cheval.....	46,0	0,890	25,0	15,8	0,762	2,99	1,11	65,2	36							
Urine de cheval.....	75,3	0,873	29,0	18,0	0,764	3,93	2,16	49,6	18,5							
Excréments mixtes de cheval.....	79,4	1,126	21,0	12,0	0,755	2,21	0,55	88,2	72,7							
Colombine.....	75,4	1,218	126,0	12,4	0,766	12,50	2,61	15,5	15,3							
Engrais flamand liquide.....	9,6	0,8335	64,8	16,3	0,765	3,02	0,74	64,05	54							
Poudre de Belloni.....	»	3,671	5,8	15,3	0,752	»	0,19	»	210,5							
— de Montaucon.....	»	2,871	5,5	14,7	0,754	»	0,22	»	181,8							
Coquilles d'huîtres.....	12,5	0,927	34,0	11,0	0,762	4,40	3,85	44,3	10,3							
Goémon dit brûlé.....	41,4	1,937	45	19	0,760	2,67	1,56	»	»							
Suie de houille.....	17,9	1,995	6,8	13,0	0,754	0,40	0,32	487,5	125							
— de bois.....	3,8	0,854	3,0	19,0	0,753	0,40	0,38	487,5	105,26							
Vase de la rivière de Morlaix.....	15,6	0,685	8,1	18,5	0,753	1,59	1,35	122	29,62							
Trez de la rivière de Roscoff.....	5,6	0,650	7,4	19,8	0,755	1,31	1,15	148,85	34,78							
Mérl.....	3,7	0,905	3,5	18,5	0,732	0,42	0,40	464,28	100							
Cendres de Picardie.....	0,5	0,791	0,9	16,8	0,767	0,14	0,13	392,85	307,69							
Chair musculaire sèche.....	1,038	5,598	25	18,5	0,763	0,517	0,512	377,17	78,1							
Morue salée.....	9,2	0,491	3,0	15,0	0,755	0,71	0,65	274,6	61,5							
Sang sec soluble.....	8,5	0,422	52,0	17,0	0,757	14,25	13,04	13,6	3,06							
— humides.....	38	0,6755	64,0	20,0	0,7625	10,862	6,700	17,95	5,97							
— coagulé et presse.....	21,43	0,318	42,5	18	0,763	15,503	12,18	10,40	2,37							
— sec insoluble.....	81,01	»	»	»	»	»	2,945	12,64	3,28							
Plumes.....	82,5	»	»	»	»	»	2,712	»	13,3							
Bourre de poils de bœufs.....	73,45	0,316	47,25	22	0,7627	17	4,514	11,47	8,86							
Chiffons de laine.....	12,5	»	»	»	»	»	17	14,875	11,47							
Râpure de corne.....	12,9	0,64	9,6	15,0	0,755	17,61	15,34	11	2,60							
Hannetons.....	6,9	0,180	23,4	15,2	0,750	15,12	13,78	12,89	2,9							
Os fondus.....	11,28	0,267	46,5	18,5	0,763	20,26	17,978	9,62	2,22							
Résidus de colle d'os.....	9,0	0,184	25,1	17,2	0,752	15,78	14,36	12,35	2,78							
Marc de colle.....	77	0,607	74	21	0,7625	13,934	3,204	14,14	12,7							
Pain de cretous.....	7,49	0,473	30,5	16,75	0,766	7,58	7,016	25,72	5,70							
Noir animal des raffineries.....	30	»	»	»	»	»	5,306	»	7,54							
— animalisé.....	8	»	»	»	»	»	6,215	»	6,43							
— des camps.....	42,0	0,860	38,5	18,55	0,758	0,912	0,528	213,8	75,75							
— gras à l'air.....	33,61	0,876	43,0	18,50	0,754	5,625	3,734	34,6	10,8							
Résidus de colle.....	8,18	0,523	58,50	17,0	0,757	12,934	11,875	15,07	3,36							
— humides.....	47,7	1,046	18,0	15,0	0,767	2,04	1,06	95,5	37,7							
— des camps.....	44,62	2,742	46,25	18,50	0,764	1,96	1,090	98	36,69							
— animalisé.....	42	1,963	50	18,50	0,764	2,958	1,242	65,9	32,2							

(PAYEN et BOUSSINGAULT, C. R., t. XVIII.)

ÉPERLAN.

Albumine.	
Mucus.	
Osmazôme.	
Sel ammoniac.	
Matière gélatineuse.	
Hydrochlorate de potasse.	
Phosphates de potasse, de magnésie, de fer et de chaux.	
Carbonate de chaux.	
Matière huileuse.	
Phosphore.	
Fibre animale.	

(MORIN, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 65.)ÉPERVIÈRE (*hieracium*). Plante verte.

Eau	8	0,0
Substances solubles dans l'eau bouil- lante.		
Substances solubles dans une les- sive alcaline caustique.	7,800	
Cire, résine, chlorophylle.	0,040	
Fibre végétale.	3,700	
	400,000	

ÉPERVIÈRE. Cendres.

Potasse	0,244
Soude	0,044
Chaux	0,180
Magnésie	0,064
Alumine	0,006
Silice	0,429
Oxyde de fer	0,009
Oxyde de manganèse	0,007
Chlore	0,470
Acide sulfurique	0,056
Acide phosphorique	0,445
	0,994

(SPRENGEL, *Ann. agr. de Renville*, t. VIII, p. 234.)

ÉPIDERME de l'homme.

Graisse	0,5
Matière animale soluble dans l'eau	5,0
Albumine concrète	93,0
Acide lactique	»
Lactate	»
Phosphate et hydrochlorate de potasse	»
Sulfate et phosphate de chaux	»
Sel ammoniacal	4,0
— de fer	tr.

(JOHN, *Écrits ch.*, t. VI, p. 92.)

Voy. CORNE

ÉPIDOTE.

Syn. : *Akantonne*; *pistazite*; *delphinite*; *scorza*; *stralite*; *sassaline*; *withamite*; *arandalite*; *schorl vert*; *thallite*; *bucklandite*; *thulite*.

	(1)	(2)	(3)
Silice	37,0	39,00	40,9
Alumine	27,0	26,00	28,9
Chaux	14,0	15,00	16,2
Protoxyde de fer	47,0	48,50	44,0
— de mangan.	4,5	4,25	»
	96,5	99,75	100,0

	(4)	(5)	(6)
Silice	39,30	45,0	33,5
Alumine	29,49	29,0	45,0
Chaux	23,96	21,0	42,5
Protoxyde de fer	6,48	3,0	19,5
— de mangan.	»	»	42,0
	99,23	98,0	93,5

	(7)	(8)	(9)
Silice	37,86	38,49	40,25
Alumine	46,30	47,65	30,25
Chaux	43,42	21,63	22,50
Protoxyde de fer	7,44	5,60	3,00
— de mangan.	48,96	44,08	»
Magnésie	4,82	4,82	»
	98,47	99,27	96,00

(1) E. verte ou ferrugineuse du Dauphiné, par DESCOTILS. — (2) E. du Tyrol, par JOHN. — (3) E. grise ou calcaire des États-Unis, par THOMSON. — (4) E. de Barenth, par BUCHOLZ. — (5) E. de Carinthie, par KLAPROTH. — (6) E. violette de Saint-Marcel, par CODIER. — (7) *Id.*, par SOBRERO. — (8) *Id.*, par HARTWET. — (9) E. grise de Barenth, par BUCHOLZ.

(Tr. de Min. par Dufrenoy, t. III, p. 289.)

THULITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice	46,40	42,50	42,84
Peroxyde de cérium	25,95	»	31,45
Chaux	42,50	19,40	48,73
Peroxyde de fer	5,45	»	2,99
Potasse	8,00	»	»
Eau	4,55	»	0,69
Alumine	»	25,40	»
Magnésic.	»	0,65	1,64
Soude	»	»	4,89
	99,55	87,65	99,90

(1) E. de localité inconnue, par THOMSON. — (2) E. de Telemarken, par ESMARK. — (3) *Id.*, par GMELIN.

(Tr. de Min. par Dufrenoy, t. III, p. 295.)

PISTAZITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Chaux.....	22,15	23,07	30,00	23,74
Magnésie...	0,30	0,53	2,76	4,14
Ox. ferrique..	16,64	16,72	12,40	17,24
Alumine.....	21,64	21,72	14,47	20,78
Silice.....	29,85	36,68	40,57	37,98

	(5)	(6)	(7)
Chaux.....	21,95	22,86	22,67
Magnésie.....	0,27	2,38	0,73
Oxyde ferrique..	14,42	14,29	6,19
Alumine.....	21,98	22,24	29,18
Silice.....	36,64	36,14	40,62
Manganèse.....	»	2,12	»
Perte.....	»	»	0,42

(1) P. du Dauphiné, par KUHN, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 327. — (2) P. d'Arendal, par KUHN, *id.* — (3) P. de Geyer, *id.* — (4) P. d'Arendal, *id.* — (6) P. de Penig, *id.* — (8) P. d'Arendal, *id.* — (7) P. de Zwirikel, *id.*

(*R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 327.)

THALLITE, servant de gangue au corindon de Carnate.

Silice.....	45	40,0	42,0
Alumine.....	28	25,0	25,5
Chaux.....	15	21,5	46,0
Fer.....	11	11,5	14,0
Perte.....	4	2,0	2,5
	100	100,0	100,0

(CHENEVIX, *Journal des Mines*, floréal an XI.)

WITHAMITE.

Silice.....	0,5528
Peroxyde de fer.....	0,2113
Alumine.....	0,1674
Chaux.....	0,0815
Eau.....	0,0325
	4,0455

(GOVERDALE, *Tr. de Min.* par Thomson, p. 376.)

BECKLANDITE.

Eau.....	0,68
Acide carbonique.....	0,32
Silice.....	36,97
Alumine.....	21,84
Sesquioxyde de fer.....	40,19
Protoxyde de fer.....	9,19
Chaux.....	21,14

(HERMANN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 217.)

ÉPINE-VINETTE. Racine.

Matière colorante brune.....	2,560
— — — — — jaune.....	6,620
Gomme contenant des traces d'un sel calcique.....	0,350
Amidon mêlé à des sels calciques..	0,200
Sels calciques.....	0,200
Huile grasse.....	0,400
Chlorophylle.....	0,025
Résine molle.....	0,550
Fibre ligneuse.....	55,400
Eau.....	3,500
Excès.....	1,300
	71,095

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

ÉPINE-VINETTE.

Cire.....	0,4	1,6
Graisse.....	0,6	1,0
Chlorophylle.....	»	1,0
Résine.....	20,4	7,6
Substance particulière appelée berbérine.....	47,6	
Matière colorante brune.....	»	13,8
Gomme.....	1,4	5,0
Amidon.....	tr.	4,8
Malates et phosphates.....	3,4	1,2
Fibre ligneuse.....	31,2	41,4
Cendres.....	2,6	2,2
Humidité et huile.....	22,0	2,5
	99,6	79,4

(BUCHNER et HERRBERGER, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

ÉPIPHYTE.

	(1)	(2)
Eau.....	79,64	89,06
Matière organique.....	18,34	9,84
Cendres.....	2,02	1,10
	100,00	100,00

(1) Commelina. — (2) Vanille.

(JOHN THOMSON, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 605.)

ÉPISTILBITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice... ..	59,15	59,95	58,59	58,61
Alumine..	17,92	16,87	17,52	17,03
Chaux... ..	7,65	7,19	7,56	8,21
Soude... ..	»	»	1,78	1,20
Eau.....	15,40	15,40	14,48	13,80
	100,42	99,11	99,93	98,85

(1) Heulandite. — (2) *Id.* — (3) Épistilbite, par ROSE. — (4) *Id.*, par BEUDANT.

(*Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 440.)

EPITHÉLIUM.

Carbone.....	54,53
Hydrogène.....	7,03
Azote.....	46,64
Oxygène.....	22,32
Soufre.....	2,48
	<u>100,00</u>

(GORUP-BÉZANET, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 694.)

EPONGE.

Carbone.....	48,75
Hydrogène.....	6,35
Nitrogène.....	16,40
Oxygène.....	28,50
	<u>100,00</u>

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

ÉPONGE. Cendres d'éponges.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Charbon.....	33,24	49,47	34,3	40,47
Cyanogène.....	»	»	»	3,27
Iod. de magnésium »	»	»	»	0,24
— de sodium... 4,16	»	»	2,1	»
— de potassium } 0,70	2,56	»	»	
Bromure.....} »	»	21,2	6,45	
Sel marin..... »	»	»	0,16	
Chlor. de potassi. 0,73	»	»	»	
Brom. de magnésium..... »	»	»	0,7	»
Sulf. de calcium. »	»	»	0,47	»
Sulfate de chaux. 6,64	»	»	4,6	8,88
Carbonate de ch. 26,66	31,87	40,3	27,37	
Phosphate de ch. 3,80	7,72	3,5	4,88	
Oxyde ferreux.. 8,57	8,55	2,8	6,85	
Silicate d'alum. »	»	»	29,48	
Silice et sable.. 9,43	26,20	»	4,04	
Magnésie..... 3,86	»	0,4	»	
Oxyde cuivreux. tr. 4,05	»	»	»	

(1) HERBERGER. — (2) RAGAZZINI. — (3) PREUSS. — (4) HAYL.

(*Revue sc. et ind.*, 2^e série, t. XIV, p. 414.)

ÉPONGE. C⁷⁸⁰H⁶²⁰Az¹²⁰O⁵⁴⁰IS³Ph⁵.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	47,160	47,04
Hydrogène.....	6,340	6,40
Nitrogène.....	46,150	46,76
Oxygène.....	26,902	26,82
Iode.....	4,080	4,24
Soufre.....	0,498	0,48
Phosphore.....	4,900	4,56
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

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

EPSOMITE. VOY. MAGNÉSIE SULFATÉE.

ÉQUISÉTATE D'ARGENT.

Hydrogène....	0,765	0,766	0,874
Carbone.....	44,220	44,652	44,639
Oxygène.....	45,624	45,494	45,099
Ox. d'argent..	69,391	69,391	69,391
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 212.)

ÉRABLE.

Charbon marchand de Paris et Choisy.

Charbon.....	85,2
Cendres calcinées.....	4,0
Matières volatiles.....	13,8
	<u>100,0</u>

Équivalent des matières volatiles en

charbon..... 5,0

(BERTHIER, *Tr. des Essais de Berthier*, t. I, p. 286.)

ÉRABLE. Quantités de sucre extraites de divers érables. 3 livres de sève ont donné :

	Onces.	Gras.
Acer dasycarpum.....	4	$\frac{1}{2}$
— tataricum.....	4	3
— saccharinum.....	4	2
— negundo.....	4	»
— platanoides.....	4	»
— pseudo-platanus.....	»	7
— campestre.....	»	7
— rubrum.....	»	7

(HERMSTAEDT, *Ann. de Ch.*, t. LXXII, p. 170.)

ERCINITE. VOY. HARMOTOME.

ERGOT du seigle ergoté.

Matière colorante jaune fauve, d'une saveur

semblable à celle de l'huile de poisson.

Matière huileuse blanche, de saveur douce.

Matière colorante violette.

Acide libre, peut-être phosphorique.

Matière végétalo-animale très-abondante, très-disposée à la putréfaction.

Un peu d'ammoniaque libre.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 346.)

ERGOT.

Huile grasse épaisse très-fluide à + 25°, d'un beau jaune..... 34,50

Amidine..... 2,75

Albumine..... 4,00

A reporter.... 38,25

Report.....	38,25
Inuline.....	2,25
Gomme.....	2,50
Sucre incristallisable.....	4,25
Résine très-brune.....	2,75
Fungine.....	3,50
Matière végétó-animale.....	13,55
Osmazóme.....	0,75
Acide gras.....	0,50
Matière fibro-ligneuse.....	26,50
Principe colorant rouge brun, vio- lacé par un alcali, fauve rosé par un acide, insoluble dans l'alcool.	0,50
Id. d'un brun jaune dans l'ammo- niacque, couleur nulle dans les acides, soluble dans l'alcool.....	
Principe odorant non isolé.....	»
Fungate de potasse.....	2,25
Chlorure de sodium.....	0,50
Sulfate de chaux et de magnésie....	0,50
Sous-phosphate de chaux.....	4,25
Oxyde ferreux.....	0,25
Silice.....	0,45
Eau.....	0,45
Perte.....	2,35
	<u>400,00</u>

(LEGRIP, *Journ. de Pharm.*, 3^e série, t. III, p. 215.)

ERGOT du seigle ergoté.

Huile grasse incolore.....	35,00
Extractif nitrogéné, analogue à celui des champignons.....	7,76
Extractif gommeux, nitrogéné avec un colorant rouge.....	2,33
Sucre.....	4,55
Albumine végétale.....	4,46
Ergotine.....	4,25
Stéarine cristallisable.....	4,05
Cérine.....	0,76
Fungine.....	46,49
Phosphate acide de potasse.....	4,42
— calc. avec des traces d'ox. ferriq.	0,29
Silice.....	0,44
	<u>402,20</u>

(WIGGERS, *Journ. de Pharm.*, t. XVIII, p. 534.)

ERGOTINE.

Carbone.....	76,3266
Hydrogène.....	5,6445
Oxygène.....	48,0345
	<u>99,9996</u>

(LIEBIG et PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 145.)

ÉRINITE.

Syn. : *Kupferglimmer*; *cuivre arséniaté rhomboédrique*; *cuivre micacé*.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Oxyde ferreux.. »	»	»	»	2,92
— cuivrique. 58	58,74	52,92	44,45	
Acide arsénique. 24	24,34	19,35	17,54	
— phosphoriq. »	»	4,29	»	
Eau..... 24	49,48	23,94	34,19	
Alumine..... »	»	4,80	»	
Phosph. d'alum. »	»	»	3,93	
	<u>400</u>	<u>99,50</u>	<u>99,30</u>	<u>400,00</u>

(1) E. du Cornouailles, par CHENEVIX, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 138. — (2) *Id.*, par VAQUELIN, *id.* — (3) *Id.*, par DAMOUR, *id.* — (4) *Id.*, par HERMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIII, p. 425.

ERLAN. Voy. GREMAT.

ÉRYTHRINE. Voy. COBALT ARSÉNIATÉ.

ÉRYTHRINE. C²H⁵O⁴.

	Tr.			
	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone... 64,49	61,46	60,810	61,73	
Hydrogène. 6,20	6,31	6,334	6,04	
Oxygène... 32,61	32,53	32,856	22,23	
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,000</u>	<u>400,00</u>

(a) (b) KANE. — (c) LIEBIG. — (d) Calculé.

ÉRYTHRINE ET OXYDE DE PLOMB.

	C ² H ⁵ O ⁸ , 2PbO.	
	Tr.	Calc.
Carbone.....	44,89	44,48
Hydrogène.....	4,32	4,40
Oxygène.....	6,20	5,87
Oxyde de plomb.....	80,54	84,85

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

ÉRYTHRITE.

Acide silicique.....	67,90
Alumine.....	48,00
Oxyde ferrique.....	2,70
Chaux.....	4,00
Magnésie.....	3,25
Potasse.....	7,50
Eau.....	4,00
	<u>404,35</u>

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

ÉRYTHROLÉATE DE PLOMB.

	PbO, C ² H ⁵ O ⁸ .	
Carbone.....	44,53	43,44
Hydrogène.....	6,18	6,24
Oxygène.....	47,96	48,74
Oxyde de plomb.....	34,33	34,64
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 35.)

ÉRYTHROLÉINE. $C^{26}H^{20}O^4$.

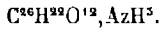
	Tr.	Calc.
Carbone.....	74,27	158,6
Hydrogène.....	40,68	22,0
Oxygène.....	15,05	32,0
	100,00	212,6
		400,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 132.)ÉRYTHROLITMINE. $C^{26}H^{20}O^{16}$.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	55,53	55,78
Hydrogène.....	8,05	8,69
Oxygène.....	36,42	35,43
	100,00	99,90
		400,0

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 133.)

ÉRYTHROLITMINE ET AMMONIAQUE.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	55,07	158,6
Hydrogène.....	8,48	23,5
Oxygène.....	36,45	96,0
Ammoniaque... }		7,0
	100,00	285,1
		400,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 135.)ÉRYTHROPTIDE. $C^{15}H^8AzO^8$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	56,63	56,42
Hydrogène.....	5,93	5,64
Azote.....	40,23	40,00
Oxygène.....	27,24	28,24
	100,00	400,00

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

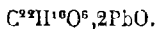
ÉRYTHRORETINE. Voy. RÉSINE DE RHUBARBE.

ÉRYTHRYLINE. $C^{22}H^{16}O^6$.

Carbone.....	67,80	67,06
Hydrogène.....	8,43	8,37
Oxygène.....	24,07	24,57
	100,00	400,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 12.)

ÉRYTHRYLINE ET OXYDE DE PLOMB.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	34,58	34,85
Hydrogène.....	3,92	3,79
Oxygène.....	44,90	44,39
Oxyde de plomb.....	52,60	52,97
	100,00	400,00

(HEEREN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1848.)ÉRYTRARSINE. $C^4H^4Ar^2O^3$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	8,58	8,78
Hydrogène.....	2,08	2,14
Arsenic.....	84,56	80,56
Chlore.....	7,78	8,57
	100,00	100,00

(BUNSEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. VI, p. 217.)

ESCARBOUCLE. Voy. GRENAT.

ESCARRES de petite vérole.

Albumine coagulée.....	63	à 70
— non coagulée.....	15	14
Graisse.....	2	10
Extrait de viande.....	18	14
Sels.....	2	05

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

ESCHINITE DE MIASK.

Acide niobique.....	35,05
— titanique.....	40,56
Zircone.....	47,58
Protoxyde de fer.....	4,32
Ytria.....	4,62
Oxyde de lanthane.....	41,43
— de cérium.....	15,59
Chaux.....	tr.
Eau et traces de fluor.....	4,66
	100,54

(HERMANN, *Annuaire de Millon et Beiset*, 1847, p. 264.)ESCULINE. $C^8H^8O^{10}$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	52,452	52,370
Hydrogène.....	4,876	4,809
Oxygène.....	42,672	42,824
	100,000	100,000

((TROMSDORFF jeune, *T. de Ch. de Berzelius*.)

ESMARKITE.

Silice.....	46,0
Alumine.....	32,4
Magnésie.....	10,3
Protoxyde de fer.....	3,8
Protoxyde de manganèse.....	0,4
Eau.....	5,5
Chaux.....	} 0,5
Oxyde de plomb.....	
— de cuivre.....	
— de cobalt.....	} 0,5
Acide titanique.....	
	98,6

(ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 166.)

Voy. DATHOLITE.

ESPRIT DE BOIS. C²H⁴O,HO.

D^o 0,798. Éb^a à 66,5. D^o de vapeur 4,12.

Syn. : *Hydrate d'oxyde de méthyle; hydrate de méthylène.*

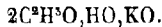
	Tr.		Calc.	
Carbone.....	37,7	37,7	153,05	37,97
Hydrogène... ..	12,5	12,3	50,00	42,40
Oxygène	49,8	50,0	200,00	49,63
	400,0	400,0	403,05	400,00

Ou bien :

Méthylène	178,05	44,47
Eau.....	225,00	55,83
		400,00

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 12.)

ESPRIT DE BOIS ET POTASSE.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	21,73	23,85
Hydrogène.....	6,21	6,81
Oxygène.....	23,96	23,37
Potasse.....	46,10	45,97
	400,00	400,00

(WEIDMANN et SCHWEITZER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1842.)

ESPRIT DE MENDÉRÉRUS. Voy. ACÉTATE D'AMMONIAQUE.

ESPRIT PYROACÉTIQUE. Voy. ACÉTONE.

ESPRIT PYROLIGNEUX. V. ACÉTONE.

ESSENCES.

Syn. : *Huiles essentielles.*

ESSENCE D'ABSINTHE.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	78,8	79,0
Hydrogène	10,5	10,7
Oxygène.....	10,7	10,3
	400,0	400,0

(LEBLANC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 334.)

ESSENCE D'ACORUS.

	(1)	(2)
Carbone.....	80,82	79,53
Hydrogène.....	10,89	10,28
Oxygène.....	8,29	10,19
	400,00	400,00

(1) Point d'ébullition à 150°.
(2) Point d'ébullition à 260°.

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

ESSENCE D'AMANDES AMÈRES. C¹⁴H¹⁰O².

Syn. : *Hydruve de benzoïle.*

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	4070,118	79,438	79,56
Hydrogène ..	74,877	5,756	5,56
Oxygène	200,000	14,806	14,38
	4344,995	400,000	400,00

	(d)	(e)
Carbone.....	79,603	79,29
Hydrogène.....	5,734	5,44
Oxygène.....	14,663	15,30
	400,000	400,00

(a) (c) Calculé. — (b) (d) WOHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.* t. LI, p. 280. — (e) LAURENT, *id.*, t. LX, p. 219.

ESSENCE D'ANIS. C²⁰H¹²O².

	(a)	(b)
Carbone.....	76,487	81,35
Hydrogène.....	9,352	8,26
Oxygène.....	13,821	10,39
Azote.....	0,340	»
	400,000	400,00

(a) TH. DE SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 283. — (b) DUMAS, *id.*, t. I, p. 234.

ESSENCE D'ANIS.

	Tr.		
Carbone.....	81,08	80,91	80,82
Hydrogène	8,00	8,08	8,36
Oxygène.....	10,92	11,04	10,82
	400,00	400,00	400,00

	Tr.		Calc.	
Carbone..	80,98	84,03	4500	81,08
Hydrog. .	8,15	8,02	450	8,10
Oxygène.	10,87	10,95	200	10,82
	400,00	400,00	4850	400,00

(CANOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 278.)

ESSENCE D'ANIS. Stéaroptène.

Carbone.....	84,24
Hydrogène.....	8,12
Oxygène.....	10,67
	400,00

(DUMAS.)

ESSENCE D'ASSA-FOETIDA.

Carbone.....	66,16	62,54	58,42
Hydrogène.....	9,83	9,45	9,12
Soufre.....	20,98	20,12	16,88
Oxygène.....	3,03	7,89	15,58
	100,00	400,00	400,00

(T. de Ch. organ. de Liebig, t. III, p. 490.)

ESSENCE D'ATHAMANTE. C²⁰H¹⁷O².

	Tr.	Calc.
Carbone.....	69,68	69,65
Hydrogène.....	9,75	9,83
Chlore.....	20,86	20,52
	400,29	400,00

(WINKLER et SCHNEIDERMAN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)

ESSENCE DE BERGAMOTE. C¹⁵H¹⁵O.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	81,36	84,384
Hydrogène.....	11,40	11,498
Oxygène.....	7,24	7,098
	400,00	

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

ESSENCE DE BOULEAU. C¹⁰H⁸.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	88,05	88,23
Hydrogène.....	11,95	11,76
	400,00	99,99

(SOBRERO jeune, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1844.)

ESSENCE DES BOURGEONS DU SAPIN.

Carbone.....	87,40
Hydrogène.....	11,77
Oxygène.....	0,83
	400,00

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

ESSENCE DE CAJEPUT. C¹⁸H²⁰O.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	77,90	78,11	78,13
Hydrogène.....	11,57	11,38	11,49
Oxygène.....	10,53	10,51	10,38
	400,00	400,00	400,00

(BLANCHET et SELL, *T. de Ch. de Berzelius*.)

ESSENCE DE CAMOMILLE.

Carbone.	79,85	79,81	79,56	78,26
Hydrog.	10,60	10,69	10,83	»
Oxygène.	9,55	9,50	9,61	»
	400,00	400,00	400,00	

(BORNTÆGER, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 435.)

ESSENCE DE CAMOMILLE ROMAINE.

Carbone.....	75,57	76,64	76,00
Hydrogène.....	10,57	10,66	10,78
Oxygène.....	13,86	12,73	13,22
	400,00	400,00	400,00

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, septembre 1848, t. XXIV, p. 96.)

ESSENCE DE CAMPHRE. C²⁰H¹⁶O.

Carbone.....	82,6
Hydrogène.....	11,4
Oxygène.....	6,0
	400,0

(*R. sc. et ind.*, t. X.)

ESSENCE DE CAMPHRE. C²⁰H¹⁶O.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	83,018	83,614
Hydrogène.....	11,352	10,919
Oxygène.....	5,630	5,469
	400,000	99,999

(MARTIUS et RICKER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841.)

ESSENCE DE CANNELLE. C¹⁸H¹⁶O².

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone...	81,8	81,3	82,1	1377,3
Hydrogène.	6,4	6,1	5,9	100,0
Oxygène...	11,8	12,6	12,9	200,0
	400,0	400,0	400,9	1677,3

(a) (b) DUMAS et PÉLICOT. — (c) (d) Calculé.

ESSENCE DE CANNELLE. C²⁰H¹⁴O².

	Tr.	Calc.
Carbone.....	81,93	81,92
Hydrogène.....	7,23	7,36
Oxygène.....	10,84	10,72
	400,00	400,00

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

ESSENCE DE CANNELLE.

Carbone.....	79,52	81,76
Hydrogène.....	6,40	6,08
Oxygène.....	11,08	9,16
	400,00	400,00

(1) Résine alpha, C²⁰H¹⁴O⁴. — (2) Résine bêta, C¹⁸H¹⁶O.

(MULDER, *Tr. de Ch. org. de Liebig*, t. II, p. 332.)

ESSENCE DE CANNELLE et acide nitrique.

C¹⁸H¹⁶O².

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	81,6	81,7	82,4
Hydrogène.....	6,4	6,0	5,9
Oxygène.....	12,0	12,3	12,0
	400,0	400,0	400,0

(1) Huile de Pécorce. — (2) (3) Huile de la combinaison nitrique.

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

ESSENCE DE CANNELLE BLANCHE.

Carbone.....	73,7
Hydrogène.....	10,7
Oxygène.....	15,6
	400,0

(MEYER et REICHS, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.)

ESSENCE DE CANNELLE et ammoniacque.

	Calc.		Tr.
Essence.....	1677,3	100,0	88,6
Ammoniaq..	244,5	12,8	11,4
	1891,8	112,8	100,0

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 325.)

ESSENCE DE CARDAMOMUM, C²⁰H²²O⁶.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	1530,4	63,6	64,0
Hydrogène.....	275,0	41,4	41,4
Oxygène.....	600,0	25,0	24,6
	2405,4	100,0	100,0

(DUMAS et PELIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 355.)

ESSENCE DE CARVI.

Carbone.....			86,49
Hydrogène.....			10,68
Oxygène.....			3,43
			100,00

(SCHWEIZER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 186.)

ESSENCE DE CARVI.

Carb. ..	86,099	85,204	82,126	78,603
Hydrog.	11,090	10,517	9,827	9,247
Oxygèn.	2,814	4,279	8,047	12,180
	100,000	100,000	100,000	100,000

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

ESSENCE DE CASCARILLE.

Carbone.....	86,926	82,024
Hydrogène.....	10,487	10,267
Oxygène.....	2,587	7,742
	100,000	100,000

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

ESSENCE DE CÈDRE. C³²H²⁶O².

	Calc.		Tr.
Carbone.....	2448	82,3	84,76
Hydrogène.....	325	10,9	44,32
Oxygène.....	200	6,8	6,92
	2973	100,0	100,00

(WALTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 500.)

ESSENCE DE CITRON. C¹⁴H⁸ ou C¹⁰H⁴.

	Calc.		Tr.
Azote.....	»	»	0,775
Carbone.....	765,2	88,5	86,899
Hydrogène.....	100,0	11,5	42,326
	865,2	100,0	100,000

DE SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 265.)

ESSENCE DE CUBÈBE. C¹⁴H¹².

Carbone.....	88,5
Hydrogène.....	44,5
	100,0

ESSENCE DE CUMIN.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	88,27	87,77	86,98
Hydrogène.....	40,85	40,87	40,76
Oxygène.....	0,88	4,36	2,26
	100,00	100,00	100,00

	(4)	(5)
Carbone.....	86,72	85,88
Hydrogène.....	40,22	40,46
Oxygène.....	3,06	3,66
	100,00	100,00

- (1) Ébullition à 175°.
- (2) — à 150°.
- (3) — à 200°.
- (4) — à 210°.
- (5) — à 225°.

(GERHARDT et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 64.)

ESSENCE D'ÉLÉMI. C³H⁴.

Dens^a 0,849. Éb^b à 174°.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	88,46	87,93	87,72
Hydrogène.....	14,54	14,69	14,75
	100,00	99,62	99,47

(STENHOUSE, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 350.)

ESSENCE D'ÉLÉMI. C²⁰H¹⁶.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	88,0	88,4	88,24
Hydrogène.....	14,9	14,9	14,76
Perte.....	0,4	»	»
	100,0	100,0	100,00

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, septembre 1849, t. XXVII, p. 90.)

ESSENCE D'ESTRAGON. C³²H²⁴O⁵.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	84,00	84,00	81,03
Hydrogène.....	8,85	8,86	8,86
Oxygène.....	10,15	10,14	10,14
	100,00	100,00	100,00

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

ESSENCE DE FENOUIL.

	(a)	(b)
Carbone.....	77,49	75,4
Hydrogène.....	8,49	10,0
Oxygène.....	14,32	14,6
	100,00	100,0

a) BLANCHET et SELL. — (b) GOEBEL.

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

EAU DE FENOUIL AMER. Huile la moins volatile.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	81,44	80,87	81,08
Hydrogène.....	8,23	7,97	8,10
Oxygène.....	10,63	11,16	10,82
	100,00	100,00	100,00

(CABOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 305.)

ESSENCE DE FENOUIL. Huile la plus volatile.

Carbone.....	87,31	87,65	87,86
Hydrogène.....	10,54	11,11	11,37
Oxygène.....	2,15	1,24	0,77
	100,00	100,00	100,00

(CABOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 304.)

ESSENCE DE GALANGA MINOR.

Carbone.....	74,923	74,881
Hydrogène.....	11,557	11,548
Oxygène.....	13,520	13,571
	100,000	100,000

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

ESSENCE DE GAULTHERIA RECUMBENS. Voyez SALICYLATE DE METHYLENE.

ESSENCE DE GENIÈVRE. Même composition que l'essence de térébenthine.

ESSENCE DE GIROFLE. C²⁰H¹⁵O².

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	74,63	1530,4	70,02	70,04
Hydrog.	8,15	462,5	7,42	7,88
Oxygène	17,22	500,0	22,56	22,08
	100,00	2492,9	100,00	100,00

(a) ETLING, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. II, p. 526.

— (b) (c) Calculé. — (d) DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 167.

ESSENCE DE GIROFLE. Matière nacrée cristallisée en lames et déposée dans l'eau distillés de girofle. C²⁰H¹²O⁴.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	72,25	1530
Hydrogène.....	7,64	450
Oxygène.....	20,11	400
	100,00	2080

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 168.)

ESSENCE DE GOMART. C¹⁰H⁸.

	Tr.	Calc.
Carbone... ..	88,2	88,0
Hydrogène. . . .	11,82	11,9
	100,0	100,00

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, septembre 1849, t. XXVII, p. 91.)

ESSENCE DE HUILE. VOY. LEUKOL, KYANOL, ESSENCE DE NAPHTHÉ.

ESSENCE DE HUILE. Huile de tronc d'arbre d'une tourbière. C⁴H⁵.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	88,582	88,904
Hydrogène.....	11,344	11,096
	99,926	100,000

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

ESSENCE DE LAURIER.

Carbone.....	83,075
Hydrogène.....	11,204
Oxygène.....	5,721
	100,000

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

ESSENCE DE LAVANDE. C¹¹H¹⁰O².

	(a)	(b)	(c)
Azote.....	»	0,36	»
Hydrogène.....	11,30	11,07	11,73
Carbone.....	79,45	75,50	75,77
Oxygène.....	9,25	13,07	12,50
	100,00	100,00	100,00

	(d)	(e)
Carbone.....	78,81	75,5
Hydrogène.....	11,55	11,3
Oxygène.....	9,64	13,0
	100,00	99,8

(a) (b) (c) KANE, *Répert. de Ch.*, 2^e série, t. I, p. 116. — (d) TH. DE SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLII, p. 275. — (e) Calculé.

ESSENCE DE MENTHE. C¹⁰H¹⁰O.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.. . . .	77,29	77,3	78,06	77,61
Hydrog.	12,11	12,6	12,32	13,09
Oxygène.: . . .	10,60	10,1	9,62	9,30
	100,00	100,0	100,00	100,00

	(e)	(f)	(g)
Carbone.....	77,81	79,53	77,10
Hydrogène.....	12,01	10,77	12,58
Oxygène.....	10,18	9,70	10,32
	100,00	100,00	100,00

(a) (c) (e) KANE, *Répert. de Ch.*, 2^e série, t. I, p. 109 et 116. — (b) Calculé. — (d) DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I. — (f) BLANCHET et SELL, *id.* — (g) WALTER, *C. R.*, t. VI.

ESSENCE DE MENTHA VIRIDIS.

Carbone.....	85,44	84,94	85,66
Hydrogène.....	11,19	11,11	11,38
Oxygène.....	3,37	3,95	2,96
	100,00	100,00	100,00

(KANE, *Répert. de Ch.*, 2^e série, t. I, p. 114.)

ESSENCE DE MENTHA VIRIDIS. Stéaroptène de l'huile de menthe poivrée.

Carbone.....	77,27
Hydrogène.....	42,96
Oxygène.....	9,77
	<u>400,00</u>

(BLANCHET.)

ESSENCE DE MONARDA.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.....	86,44	79,77	79,88	80,00
Hydrogène.....	9,85	9,25	9,50	9,52
Oxygène.....	3,74	40,98	40,62	40,48
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) Éléoptène. — (2) (3) (4) Stéaroptène.

(ARPP, R. sc. et ind., t. XXV, p. 358.)

ESSENCE DE MOUTARDE. C⁸H⁸As².

Carbone.....	48,80
Hydrogène.....	4,98
Azote.....	44,12
Soufre.....	32,40
	<u>400,00</u>

(LOEVIG, Rapp. ann. de Berzelius, 1841.)

ESSENCE DE MOUTARDE. C³²H²⁰Az⁴O⁸S⁶.

	Tr.	Calc.
Soufre.....	20,25	502,9
Azote.....	44,45	354,0
Hydrogène.....	5,02	125,0
Carbone.....	49,98	4224,3
Oxygène.....	40,30	250,0
	<u>400,00</u>	<u>2456,2</u>
		400,00

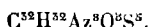
(DUMAS et PELOUZE, Ann. de Ch. et de Ph., t. LII, p. 184.)

ESSENCE DE MOUTARDE. C²⁸H²²Az⁵S⁴O⁴.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	50,35	50,70
Hydrogène.....	7,88	7,53
Nitrogène.....	42,30	42,96
Soufre.....	20,50	49,44
Oxygène.....	8,97	9,40
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(WILL, Rapp. ann. de Berzelius, 1846.)

ESSENCE DE MOUTARDE ET AMMONIAQUE.



	Calc.	Tr.
Carbone.....	4224,3	42,43
Hydrogène.....	200,0	6,93
Azote.....	708,0	24,54
Oxygène.....	250,0	8,89
Soufre.....	502,9	17,44
	<u>2885,2</u>	<u>400,00</u>
		400,00

(DUMAS et PELOUZE, Ann. de Ch. et de Ph., t. LIII, p. 185.)

ESSENCE DE MYRRHE. C²²H¹⁷O².

	Tr.	Calc.
Carbone.....	79,607	80,040
Hydrogène.....	10,430	10,274
Oxygène.....	9,963	9,686
	<u>100,000</u>	<u>400,000</u>

(RICKHOLDT, Rapp. ann. de Berzelius, 1847.)

ESSENCE DE NAPHTH. C⁸H⁸.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carb....	225,99	86,4	87,86	87,83
Hydr....	34,20	42,7	42,44	42,30
	<u>257,19</u>	<u>99,4</u>	<u>400,00</u>	<u>400,13</u>

(a) (c) SAUSSURE, Ann. de Ch. et de Ph., t. IV, p. 320. — (b) (d) DUMAS, id., t. I, p. 239.

ESSENCE DE NAPHTH. VOY. LEUKOL; KYANOL; ESSENCE DE HOUILLE.

ESSENCE D'OIGNON. C⁸H⁸O.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	62,986	63,438
Hydrogène.....	8,780	8,744
Soufre.....	27,230	28,424
	<u>98,996</u>	<u>400,000</u>

(WERTHEIM et REDTENBACHER, Rapp. ann. de Berzelius, 1846.)

ESSENCE D'OLIBAN. C³³H²²O.

	Calc.
Carbone.....	2675,225
Hydrogène.....	349,423
Oxygène.....	400,000
	<u>3424,650</u>
	400,00

ESSENCE D'ORANGE. C²⁰H¹⁶.

	Tr.
Carbone.....	85,07
Hydrogène.....	44,26
Oxygène.....	3,67
	<u>400,00</u>
	400,00
	400,00

(STENHOUSE, R. sc. et ind., t. III, p. 351.)

ESSENCE D'ORANGE. C²⁰H¹⁶.

Carbone.....	4530	88,5
Hydrogène.....	200	41,5
	<u>4730</u>	<u>400,0</u>

(T. de Ch. de Dumas, t. VII, p. 36.)

ESSENCE D'ORANGE. Stéaroptène de l'huile de fleurs d'orange.

Carbone.....	83,76
Hydrogène.....	45,09
Oxygène.....	4,45
	<u>400,00</u>

(PLISSON et HENRY.)

ESSENCES

432

ESSENCES

ESSENCE D'ORIGAN. C⁸H¹⁰O.

Carbone	86,71	86,08	86,33	86,18
Hydrogène	11,11	11,44	11,44	11,64
Oxygène	2,18	2,48	2,23	2,18
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(KANE, *Répert. de Ch.*, 2^e série, t. I, p. 108.)

ESSENCE DE PERSIL. C¹²H⁷O⁴.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	900,0	64,84	70,27
Hydrogène	87,5	6,34	7,94
Oxygène	400,0	28,82	21,59
	<u>1387,5</u>	<u>400,00</u>	<u>99,80</u>

(a) (b) *Tr. de Ch. de Dumas*, t. VII, p. 266. —
(c) LOEWIG, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.

ESSENCE DE POIVRE. C¹⁶H¹⁴O.

	Tr.	Calc.
Carbone	84,78	84,67
Hydrogène	11,54	11,66
Oxygène	6,68	6,67
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(BLANCHET ET SELL, *Tr. de Ch. de Berzelius*.)

ESSENCE DU PRUNUS PADUS. C⁷H⁵O².

Carbone	396,78	79,34
Hydrogène	28,88	5,68
Oxygène	74,34	14,98
	<u>500,00</u>	<u>100,00</u>

(LOEWIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 285.)

ESSENCE DE RAIFORT. C⁸H⁵AzS².

	Tr.	Calc.
Carbone	48,44	48,60
Hydrogène	5,26	5,00
Nitrogène	46,33	14,18
Soufre		32,22
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

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

ESSENCE DE REINE DES PRÉS.

Syn. : *Acide salicyleux; a. spiréolhydrique; hydruure de salicyle.*

Carbone	69,10	69,70
Hydrogène	5,60	5,65
Oxygène	25,30	24,65
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 329.)

Voy. ACIDE SALICYLEUX.

ESSENCE DE ROMARIN. C¹²H¹⁸O².

	(a)	(b)	(c)
Azote	»	0,64	»
Carbone	83,49	82,24	83,34
Hydrogène	11,66	9,42	11,66
Oxygène	4,85	7,73	5,03
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

	(d)	(e)
Carbone	3442	83,63
Hydrogène	475	11,54
Oxygène	200	4,83
	<u>4117</u>	<u>100,00</u>

(a) (c) ROBERT KANE, *Répert. de Ch.*, 2^e série, t. I, p. 156. — (b) TH. DE SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 280. — (d) (e) Calculé.

ESSENCE DE ROSES. Essence commune.

Carbone	82,053
Hydrogène	13,124
Oxygène	3,919
Azote	0,874
	<u>100,000</u>

ESSENCE DE ROSES. Essence concrète.

Carbone	86,743
Hydrogène	14,889
	<u>101,632</u>

(TH. DE SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 338.)

ESSENCE DE ROSES. Stéaroptène. CH.

	Tr.	Calc.
Carbone	85,86	85,98
Hydrogène	14,46	14,02
	<u>100,32</u>	<u>100,00</u>

(BLANCHET, *Inst.*, 1835.)

ESSENCE DE RUE. C²⁸H²⁸O⁵.

	Tr.		Calc.	
Carbone	76,60	76,75	2140,18	76,72
Hydrogène	12,89	12,65	349,12	12,32
Oxygène	10,84	10,60	300,00	10,76
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>2739,30</u>	<u>100,00</u>

(H. WILL, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 37.)

ESSENCE DE RUE. C²⁰H²⁰O².

	Tr.		Calc.	
Carbone	76,69	76,95	420	76,92
Hydrogène	12,87	12,85	20	12,84
Oxygène	10,44	10,20	46	10,24
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>486</u>	<u>100,00</u>

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, septembre 1846, t. XXIV, p. 104.)

ESSENCE DE SASSAFRAS. Huile du commerce.



	Tr.		Calc.	
Carbone..	72,07	72,32	72,17	72,0
Hydrogène.	6,40	6,39	6,40	6,6
Oxygène..	21,53	21,29	21,43	21,4
	400,00	400,00	400,00	400,0

ESSENCE DE SASSAFRAS. Soumise à un froid intense elle laisse déposer des cristaux ainsi composés, $C^{10}H^{10}O^2$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	73,86	73,87	73,94	
Hydrogène.....	6,64	"	6,24	
Oxygène.....	19,53	"	19,82	
	400,00		400,00	

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	73,83		74,07	
Hydrogène.....	6,29		6,17	
Oxygène.....	19,88		19,76	
	400,00		400,00	

(SAINT-EVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XII, p. 108.)

ESSENCE DE SAUGE. $C^{12}H^{10}O$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	80,25		80,2	
Hydrogène.....	10,91		11,0	
Oxygène.....	8,84		8,8	
	400,00		400,0	

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

ESSENCE DE SEMINA CINÆ. $C^{16}H^{12}O^2$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	77,985	77,972	78,038	
Hydrogène....	10,460	10,553	10,619	
Oxygène.....	11,555	11,475	11,343	
	400,000	400,000	400,000	

(WOELKREL, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1843.)

ESSENCE DE SPERMACÉTI.

Carbone.....	78,94
Hydrogène.....	10,97
Oxygène.....	10,12
	400,00

(URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 384.)

ESSENCE DE SPIRÉE. $C^{10}H^8O^2$.

Carbone.....	74,17
Hydrogène.....	10,56
Oxygène.....	18,27
	400,00

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

ESSENCE DE STYRAX. $C^{16}H^8$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	92,27		92,3	
Hydrogène.....	7,92		7,7	
	400,19		400,0	

(MARCHAND, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

ESSENCE DE SUCCIN. C^8H^7O .

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.	84,69	84,619	88,34	88,45
Hydrog.	11,97	11,860	11,55	11,51
Oxygène.	3,34	3,521	"	"
	400,00	400,000		

(a) ELSNER. — (b) Calculé. — (c) (d) DOEPPING.

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

ESSENCE DE TÉRÉBENTHINE. $C^{20}H^{16}$.

D^s 0,86-0,87. Éb^s à 456°. D^s de vapeur 4,76.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	87,6	376,60	88,4
Hydrogène.....	12,3	49,92	11,6
	99,9	426,52	400,0

	(d)	(e)
Carbone.....	88,6	87,788
Hydrogène.....	11,4	11,646
Azote.....	"	0,566
	400,0	400,000

(a) HOUTTONLABILLARDIÈRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 271. — (b) (d) Calculé. — (c) DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.* t. 1, p. 231. — (e) TH. DE SAUSSURE, *id.*, t. XIII, p. 271.

ESSENCE DE TÉRÉBENTHINE. $C^{18}H^{14}O^{10}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	54,00		53,95	
Hydrogène.....	6,93		6,85	
Oxygène.....	39,07		39,20	
	400,00		400,00	

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

ESSENCE DE TÉRÉBENTHINE. Essence naturelle, obtenue par les branches de sapin.

	(1)	(2)	(3)
Carbone....	83,1677	83,9828	87,40
Hydrogène...	10,6565	10,6565	11,72
Oxygène.....	6,4758	5,3607	0,88
	400,0000	400,0000	400,00

	(4)	(5)
Carbone.....	84,8923	87,07
Hydrogène.....	11,7349	11,89
Oxygène.....	3,6728	1,04
	400,0000	400,00

(1) (2) (4) OPFERMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 225. — (3) (5) *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 406.

HYDRATE D'ESSENCE DE TÉRÉBENTHINE.

Carbone.....	70,30
Hydrogène.....	11,62
Oxygène.....	18,08
	<u>400,00</u>

(STENHOUSE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 371.)

BIHYDRATE D'ESSENCE DE TÉRÉBENTHINE.



	Tr.	Calc.
Carbone.....	69,4	69,76
Hydrogène.....	11,8	11,63
Oxygène.....	18,8	18,61
	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>

TRIHYDRATE D'ESSENCE DE TÉRÉBENTHINE.



	Tr.		Calc.	
Carbone.....	63,2	62,9	63,0	63,2
Hydrogène....	11,7	11,7	11,7	11,6
Oxygène.....	25,1	25,4	25,3	25,2
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXVII, p. 83.)

ESSENCE DE THÉ.

Oxygène.....	9,853
Carbone.....	78,619
Hydrogène.....	11,527
	<u>99,999</u>

(THOMSON, *Inst.*, 1837.)

ESSENCE DE THUYA.

Carbone.....	77,99	77,25
Hydrogène.....	10,73	11,11
Oxygène.....	11,28	11,64
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

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

ESSENCE DE TOLU.

Carbone.....	86,4
Hydrogène.....	11,0
Oxygène.....	2,6
	<u>400,0</u>

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. III, p. 153.)

ESSENCE DE VALÉRIANE. $C^{12}H^{10}O^2.$

	Tr.	Calc.
Carbone.....	73,47	73,47
Hydrogène.....	10,21	10,20
Oxygène.....	16,32	16,33
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

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

ESSENCE DE XYLITE.

Carbone.....	80,47
Hydrogène.....	10,42
Oxygène.....	9,11
	<u>400,00</u>

(WEIDMANN et SCHWEITZER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1842.)

ESSONITE. VOY. GREMAT.

ÉTAIN. Sn.

Syn. : *Jupiter.*

Éq^s 735,29. Dens^s 7,294. Fus^s à 240°.

L'étain de Suède contient une assez grande quantité d'arsenic; celui de Saxe n'en renferme pas.

(LEONHARDY, *Ann. de Ch.*, t. VI, p. 45.)

ÉTAIN D'ANGLETERRE, du commerce.

Étain.....	98
Plomb.....	1
Cuivre.....	$\frac{1}{100}$ à $\frac{2}{100}$

(GUYTON, DEYEUX, VAUQUELIN et SAGE, *Ann. de Ch.*, t. XLI, p. 167.)

ÉTAIN DU COMMERCE.

	(1)	(2)	(3)
Étain.....	99,76	98,64	95,0
Cuivre.....	0,04	1,16	3,0
Plomb.....	»	0,20	1,5
Fer.....	tr.	tr.	»
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>99,5</u>

(1) E. ordinaire. — (2) E. commun. — (3) E. mauvais.

ÉTAIN DE PIIRIAC.

Étain.....	99,5	73,6	97,0	95,0	82,5
Fer.....	tr.	11,5	2,8	1,2	16,5
Plomb.....	0,2	9,9	»	3,0	0,5
	<u>99,7</u>	<u>97,4</u>	<u>99,8</u>	<u>99,2</u>	<u>99,5</u>

MINÉRAIS D'ÉTAIN.

	(1)	(2)	(3)
Deutoxyde d'étain.	0,988	0,950	0,800
Peroxyde de fer...	0,004	0,050	0,130
Quartz mélangé..	0,008	»	0,070
	<u>4,000</u>	<u>4,000</u>	<u>4,000</u>

	(4)	(5)
Deutoxyde d'étain.....	0,824	0,936
Peroxyde de fer.....	0,046	0,014
Oxyde de manganèse.....	tr.	0,008
— de tantale.....	»	0,024
Quartz mélangé.....	0,036	»
	<u>0,906</u>	<u>0,982</u>

(1) M. d'Atterdon. — (2) M. de Guanabato. — (3) M. d'Erzgebirge. — (4) M. de Piriac. — (5) M. de Finbo, par GAHN et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 414.

SCORIES D'ÉTAIN.

	(1)	(2)	(3)
Silice	41,3	40,0	48,0
Protoxyde d'étain....	9,0	8,4	2,0
— de fer.....	20,5	26,3	6,2
— de manganèse.	44,4	44,4	46,2
Oxyde de tungstène..	»	»	»
Chaux.....	3,9	3,6	3,2
Magnésie.....	0,8	1,0	1,0
Alumine.....	42,8	9,6	22,4
	99,7	100,0	99,0

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	34,4	46,0	27,5
Protoxyde d'étain....	27,4	32,0	6,3
— de fer.....	47,6	44,5	48,2
— de manganèse.	3,6	1,7	1,5
Oxyde de tungstène..	2,0	4,0	3,0
Chaux.....	4,2	3,7	3,4
Magnésie.....	2,4	1,7	1,6
Alumine.....	10,0	2,4	8,5
	98,6	100,0	100,0

(1) (2) (3) Poulaoeu. — (4) Cornouailles. — (5) (6) Altemberg.

ÉTAIN OXYDÉ.

Syn. : Mine d'étain ; pierre d'étain ; cassitérite.

	(1)	(2)	(3)
Étain.....	75,00	68,0	66,0
Fer.....	0,50	9,0	5,0
Silice.....	0,75	7,0	»
Oxygène.....	23,75	16,0	29,0
	100,00	100,0	100,0

(1) Mine brune de Schlackenwald, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XXIV, p. 131. — (2) LAMPADIUS, *Ann. des Mines*, t. III, p. 203. — (3) E. concrétionné du Mexique, par COLLET DESCOTILS, *Journ. des Mines*, avril 1814, p. 302.

ÉTAIN SULFURÉ.

Syn. : Étain pyriteux ; or mussif natif.

	(a)	(b)
Étain.....	26,5	25,55
Cuivre.....	30,0	29,39
Soufre.....	30,5	29,64
Fer.....	42,0	42,44
Perte.....	1,0	»
	100,0	

(a) KLAPROTH, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 67. — (b) KUDERNATSCHE, *id.*

ÉTAIN SULFURÉ de Zinwald.

Soufre.....	29,89
Étain.....	28,94
Cuivre.....	26,34
Fer.....	6,80
Zinc.....	6,93
Plomb.....	0,44

(RAMMELSBERG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 278.)

ÉTHAL. C³²H³⁴O³.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone...	79,2	2448,4	79,6	79,77
Hydrogène.	44,2	425,0	43,8	43,94
Oxygène...	6,6	200,0	6,6	6,29
	100,0	3073,4	100,0	100,00

(a) DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 7. — (b) (c) Calculé. — (d) CMEVREUL.

ÉTHALATE D'ARGENT. AgO, C³²H³⁴O³.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	2427,20	53,46	53,28
Hydrogène....	387,50	8,48	8,50
Oxygène.....	300,00	6,57	6,64
Oxyde d'argent.	1454,64	34,79	34,64
	4566,31	100,00	100,00

(SMITH, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 37.)

ÉTHALATE DE POTASSE.

	KO, C ³² H ³⁴ O ³ .		Tr.	
	Calc.		Tr.	
Carbone..	2448,64	65,7	65,0	»
Hydrogène	387,50	10,4	10,9	»
Oxygène..	300,00	8,4	»	»
Potasse...	589,90	15,8	»	15,5
	3726,04	100,0		

(DUMAS et STASS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 128.)

ÉTHÉR. C⁴H¹⁰O.

Syn. : Éther sulfurique ; oxyde d'éthyle ; monhydrate de bicarbonate d'hydrogène ; éther hydrique.

D° 0,72. Éb° à 35,6. Congel° à -37°.				
	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	306,08	65,3	67,98	65,313
Hydrog.	62,50	13,3	14,40	13,329
Oxygène	400,00	21,4	47,62	24,358
	468,58	100,0	100,00	100,000

(a) (b) Calculé. — (c) TH DE SAUSSURE, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIX, p. 301. — (d) DULONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395.

ETHER.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	89,60	65,40	65,04
Hydrogène.....	13,03	13,52	13,95
Oxygène.....	27,01	21,05	21,34
	99,64	99,67	400,33
		(d)	(e)
Carbone.....		65,04	65,05
Hydrogène.....		14,08	13,85
Oxygène.....		21,33	21,24
		400,42	400,14

(a) Urv. *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385. —
 (b) (c) (d) DUMAS et BOULLAY, *id.*, t. XXXVI, p. 299.
 (e) DE SAUSSURE et GAY-LUSSAC, *id.*

ETHER PERCHLORÉ. C⁴Cl²O.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	41,48	41,42
Chlore.....	84,69	84,33
Oxygène.....	3,83	4,25
	400,00	400,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 22.)

ETHER ACÉTIQUE. C⁴H⁸O, C⁴H⁸O⁵.

D⁴ 0,89. Éb^a à 74°.

Carbone.....	612,45	55,45
Hydrogène.....	400,00	8,89
Oxygène.....	400,00	35,96
	4442,45	400,00

(DUMAS et BOULLAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVII, p. 28.)

ETHER ACÉTIQUE CHLORURÉ. C⁶H⁶Cl²O⁴.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	614,45	31,03
Hydrogène.....	74,87	3,80
Chlore.....	885,30	44,88
Oxygène.....	400,00	20,29
	4974,32	400,00
	Tr.	Tr.
Carbone.....	»	30,72
Hydrogène.....	»	4,01
Chlore.....	44,70	»
		45,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 369.)

ETHER ACÉTIQUE PERCHLORURÉ.

	Tr.	Calc.
Carbone..	43,02	43,3
Hydrogène	0,46	0,2
Chlore...	77,1	77,37
Oxygène..	»	9,4
	400,0	400,0

(LEBLANC, *C. R.*, t. XXII.)

ETHER ACONITIQUE. C⁸H⁸O⁴.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	55,34	614,48
Hydrogène.....	7,33	74,87
Oxygène.....	37,33	400,00
	400,00	4086,35

(GRASSO, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 317.)

ETHER ADIPIQUE. C¹⁰H⁸O⁴.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	59,29	750,0
Hydrogène.....	9,06	112,5
Oxygène.....	34,65	400,0
	400,00	4262,5

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 65.)

ETHER AMYLOPHOSPHOREUX.

Voy. PHOSPHATE D'AMILÈNE.

ETHER ANISIQUE. C²⁰H¹²O⁶.

	Tr.	Calc.
Carbone...	66,54	66,74
Hydrogène.....	6,79	6,74
Oxygène..	26,70	26,55
	400,00	400,00

(CANOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIV, p. 493.)

ETHER AZOLÉIQUE. C¹²H¹²O⁴.

	Tr.	Calc.
Carbone..	68,92	68,62
Hydrog..	42,02	40,93
Oxygène..	49,06	20,45
	400,00	400,00

	Calc.	Tr.
Carbone.....	4375,83	68,75
Hydrogène.....	224,63	44,23
Oxygène.....	400,00	20,02
	2000,46	400,00

(BROMEIS, *R. sc. et ind.*, t. XI et XII.)

ETHER AZOTEUX.

	Tr.	Calc.
Oxygène.....	41,46	42,32
Hydrogène.....	6,85	6,60
Carbone.....	32,69	32,35
Nitrogène.....	49,00	48,73
	400,00	400,00

(DUMAS et BOULLAY, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 283.)

ÉTHER BENZOÏQUE. C¹²H¹⁰O⁴.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	71,96	71,84	73,32
Hydrogène.....	6,66	6,70	7,87
Oxygène.....	21,38	21,46	19,10
	400,00	400,00	400,29
	(d)	(e)	(f)
Carbone.....	72,529	72,37	137,586
Hydrogène.....	6,690	6,56	12,479
Oxygène.....	20,784	21,07	40,000
	400,000	400,00	490,065

(a) (b) DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. III, p. 189. — (c) DUMAS et BOULLAY fils, *id.*, t. XXXVII, p. 29. — (d) WÖHLER et LIEBIG, *id.*, t. LI, p. 301. — (e) (f) Calculé.

ÉTHER BENZOÏQUE CHLORURÉ. C¹²H⁹Cl²O³.

	Tr.	
Carbone.....	44,00	43,50
Hydrogène.....	3,44	3,49
Chlore.....	42,84	42,44
	44,00	43,50
	Calc.	
Oxygène.....	300,000	9,68
Hydrogène.....	99,836	3,21
Carbone.....	1375,868	44,33
Chlore.....	1327,652	42,78
	3103,356	400,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 375.)

ÉTHER BORIQUE.

	Tr.	Calc.
Acide borique.....	22,40	23,91
Carbone.....	49,12	49,35
Hydrogène.....	40,43	40,28
Oxygène.....	»	16,46
	400,00	

(EBELMEN et BOUQUET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVII, p. 57.)

ÉTHER BROMANISIQUE. C²⁰H¹⁴BrO⁶.

	Tr.	
Carbone.....	46,46	46,57
Hydrogène.....	4,35	4,40
Brome.....	»	30,54
	46,46	46,57
	Calc.	
Carbone.....	4500,0	46,68
Hydrogène.....	137,5	4,28
Brome.....	978,0	30,40
Oxygène.....	600,0	18,64
	3215,5	400,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIV, p. 501.)

ÉTHER BROMHYDRIQUE. C⁴H⁵Br.

Carbone.....	306,4	22,72
Hydrogène.....	62,5	4,64
Brome.....	978,3	72,64
	1346,9	400,00

ÉTHER BROMIQUE. C⁴H⁴O,BrO³.

Carbone.....	7,80	8,88	9,20
Hydrogène.....	1,43	1,30	1,36
Oxygène.....	9,83	8,83	8,50
Brome.....	80,94	80,94	80,94
	400,00	400,00	400,00

(LOEWIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 284.)

ÉTHER BUTYRIQUE. C¹²H¹²O⁴.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.....	911,24	61,57	62,35	62,29
Hydrog.	149,75	40,91	40,25	40,46
Oxygène.....	400,00	27,52	27,40	27,25
	4460,99	400,00	400,00	400,00

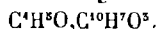
(a) (c) Calculé. — (b) WILL, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 501. — (d) LERCH, *id.*, 2^e série, t. III, p. 20.

ÉTHER BUTYROLÉIQUE. C²⁰H³⁰O⁸.

	Calc.		Tr.	
Carbone.....	2904,5	75,62	75,68	75,43
Hydrog.	436,8	11,37	11,98	11,52
Oxygène.....	500,0	13,04	12,34	13,05
	3841,3	400,00	400,00	400,00

(BROMETS, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 515.)

ÉTHER CAMPHORIQUE.



	Calc.	Tr.
Carbone.....	66,06	65,88
Hydrogène.....	9,24	9,43
Oxygène.....	24,70	24,69
	400,00	400,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 169.)

ÉTHER CARBONIQUE. C⁸H⁸O³.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	51,33	50,72	382,175
Hydrogène.....	8,38	8,67	62,397
Oxygène.....	40,29	40,61	300,000
	400,00	400,00	744,572
	(d)	(e)	(f)
Carbone.....	51,15	50,72	50,9
Hydrogène.....	8,58	8,67	8,5
Oxygène.....	40,27	40,61	40,6
	400,00	400,00	400,0

(a) ETLING, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 348. — (b) WALTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. IX, p. 203. — (c) (d) Calculé. — (e) (f) CAHOURS, *C. R.*, t. XVII.

ÉTHÉR CARBONIQUE BICHLORURÉ.

Carbone.....	23,36	23,31	»
Hydrogène.....	2,40	2,42	»
Chlore.....	»	»	55,48
Oxygène.....	»	»	»

(CAHOURS, C. R., t. XVII.)

ÉTHÉR CARBONIQUE PERCHLORÉ.

	Tr.			Calc.
Carbon.	43,43	43,35	42,78	»
Chlore.	»	»	»	76,69
Oxygèn.	»	»	»	»
Hydrog.	0,23	0,23	0,46	»
				400,00

(CAHOURS.)

ÉTHÉR CHLORACÉTIQUE. C²H³Cl²O⁴.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.	26,19	64,16	25,3	24,62
Hydrog.	2,80	62,50	2,5	2,64
Chlore..	54,36	4327,92	54,9	55,44
Oxygène.	46,65	400,00	47,3	47,33
	400,00	2402,58	400,0	400,00

(a) DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 88.— (b) (c) Calculé. — (d) MALAGUTI, *id.*, 3^e série, t. XVI, p. 12.ÉTHÉR PERCHLORACÉTIQUE. C²Cl²O⁴.

Carbone.....	43,2
Hydrogène.....	0,2
Chlore.....	77,2
Oxygène.....	9,4
	400,0

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 65.)ÉTHÉR CHLORHYDRIQUE. C²H³Cl.

Carbone.....	306,40	37,73
Hydrogène.....	62,50	7,70
Chlore.....	442,65	54,57
	841,25	400,00

ÉTHÉR CHLORHYDRIQUE.

Acide muriatique sec.....	41,7200
Carbone.....	54,9377
Oxygène.....	33,0040
Hydrogène.....	45,0760
	444,7377

(THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LXIII, p. 68.)

ÉTHÉR CHLORHYDRIQUE.

Acide hydrochlorique.....	400,00
Alcool.....	64,67

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 52.)

ÉTHÉR HYDROCHLORIQUE MONOCHLORURÉ.



	Tr.			
Hydrog.	4,24	4,20	4,13	4,10
Carbone.	24,08	24,54	24,79	24,34
Chlore...	»	»	»	71,42

Calc.

Hydrogène.....	49,92	4,03
Carbone.....	305,74	24,63
Chlore.....	885,30	71,34
	4240,96	400,00

ÉTHÉR HYDROCHLORIQUE BICHLORURÉ.



	Tr.		Calc.	
Hydrog...	2,30	2,25	37,44	2,24
Carbone..	48,17	48,33	305,76	48,30
Chlore...	79,53	»	4327,92	79,46
	400,00		4674,42	400,00

ÉTHÉR HYDROCHLORIQUE TRICHLORURÉ.



	Calc.		Tr.
Hydrogène....	24,96	4,48	4,24
Carbone.....	305,76	14,55	44,24
Chlore.....	4770,64	84,27	»
	2404,36	400,00	

ÉTHÉR HYDROCHLORIQUE QUADRICHLORURÉ.



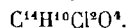
	Calc.		Tr.
Hydrogène.....	42,48	0,50	0,77
Carbone.....	305,76	42,09	42,70
Chlore.....	2243,25	87,44	»
	2534,49	400,00	

ÉTHÉR HYDROCHLORIQUE PERCHLORURÉ. C²Cl⁸.

Carbone.....	44,74
Chlore.....	85,06
	99,77

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXI, p. 372.)

ÉTHÉR CHLORO-CAMPHORIQUE.



	Calc.	
Carbone.....	4070,44	43,44
Hydrogène.....	424,79	5,03
Chlore.....	885,30	35,69
Oxygène.....	400,00	46,44
	2480,20	400,00

ETHER CHLORO-CANPHORIQUE.

	Tr.	
Carbone.....	42,60	42,65
Hydrogène.....	5,45	5,32
Chlore.....	»	»
		35,20

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 362.)

ETHER CHLOROMESITYLIQUE.

	C ⁶ H ⁹ Cl.	
Carbone.....	459,12	47,66
Hydrogène.....	62,50	6,49
Chlore.....	442,64	45,85
	964,26	400,00

(*T. de Ch.* de Dumas, t. VII, p. 104.)

ETHER CHLORONICÉIQUE. C¹⁸H⁹ClO⁴.

	Tr.		Calc.	
Carbone....	55,99	55,98	96	55,87
Hydrogène..	5,24	5,20	9	5,23
Chlore.....	20,23	»	35	20,34
Oxygène....	»	»	32	48,56
			472	400,00

(SAINT-EVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. LXXV, p. 491.)

ETHER CHLORONITRIQUE NITROGENÉ. C¹⁸H⁵ClAzO⁷, C⁴H³O.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	43,75	96	44,23	
Hydrogène.....	3,74	8	3,68	
Chlore.....	45,78	35	46,12	
Azote.....	6,69	44	6,44	
Oxygène.....	30,04	64	29,53	
	400,00	247	400,00	

(SAINT-EVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. LXXV, p. 495.)

ETHER CHLOROPYROMUCIQUE.

	C ¹⁴ H ⁶ Cl ⁴ O ⁸ .	
Carbone.....	30,44	30,22
Hydrogène.....	2,77	2,84
Oxygène.....	47,29	46,97
Chlore.....	49,83	50,00
	400,00	400,00

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

ETHER CHLOROSUBÉRIQUE.

Carbone.....	49,30
Hydrogène.....	6,96
Chlore et oxygène.....	43,74
	400,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 162.)

ETHER CHLOROSULFURE. C⁴H²SClO.

	Tr.	
Carbone.....	27,55	27,60
Hydrogène..	3,56	3,62
Soufre....	»	»
Chlore....	»	»
		48,90
		44,48

	Calc.	
Carbone.....	28,42	305,748
Hydrogène.....	3,44	37,438
Soufre.....	48,50	204,465
Chlore.....	40,72	442,650
Oxygène.....	9,22	400,000
	400,00	4087,004

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 357.)

ETHER CHLOROXYALIQUE. C⁶Cl²O⁴.

	Tr.		
Carbone.....	44,65	44,97	44,83
Hydrogène.....	43,47	43,06	43,07
Chlore.....	70,70	74,02	70,98

	Calc.	
Carbone.....	458,62	44,92
Hydrogène.....	400,00	43,02
Chlore.....	2243,25	72,06
	3074,87	400,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIV, p. 304.)

ETHER CHLOROXYCARBONIQUE.

	C ⁸ H ⁶ ClO ⁴ .		
	Tr.		Calc.
Carbone.....	94,2	33,63	458,640
Hydrogène.....	5,0	4,57	62,397
Chlore.....	30,7	32,46	442,650
Oxygène.....	30,4	29,34	400,000
	400,0	400,00	1363,657

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 197.)

ETHER CHRYSANISIQUE. C¹⁸H⁹Az²O¹⁴.

	Tr.		
Carbone.....	39,79	39,59	»
Hydrogène.....	3,27	3,39	»
Azote.....	»	»	45,27

	Calc.	
Carbone.....	39,85	408
Hydrogène.....	3,32	9
Azote.....	45,49	42
Oxygène.....	44,34	412
	400,00	274

(CAROURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 460.)

ÉTHÉR CINNAMIQUE. $C^{22}H^{18}O^4$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carb..	75,213	75,32	75,362	74,82
Hydrog.	6,947	6,89	6,744	6,88
Oxyg..	17,840	17,79	17,927	18,30
	100,000	100,00	100,000	100,00

(a) HERZOG, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841. —
 (b) MARCHAND, *id.* — (c) Calculé. — (d) CAHOURS,
Ann. de Ch. et de Ph., 3^e série, t. XXIII, p. 343.

ÉTHÉR CITRACONIQUE. $C^8H^7O^4$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	687,94	58,53	57,45
Hydrogène.....	87,36	7,43	7,30
Oxygène.....	400,00	34,04	35,25
	1175,27	100,00	100,00

(GRASSO, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 338.)

ÉTHÉR CITRIQUE. $C^8H^7O^4$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	614,496	54,00	50,306
Hydrogène.....	87,357	7,29	7,394
Oxygène.....	500,000	41,71	42,303
	1198,853	100,00	100,00

(a) Calculé. — (b) MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 205. — (c) HELDT, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.

ÉTHÉR CITRIQUE anhydre.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	56,04	56,23
Hydrogène.....	7,02	6,90
Oxygène.....	36,97	36,87
	100,00	100,00

(MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 41.)

ÉTHÉR COCOSTÉARIQUE. $C^{31}H^{31}O^4$.

Syn. : Éther cocinique.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	2369,48	75,07	74,88
Hydrogène....	386,86	12,23	12,84
Oxygène.....	400,00	12,70	12,28
	3156,34	100,00	100,00

(BROMEIS, *R. sc. et de Ph.*, t. III, p. 347.)

ÉTHÉR COCOSTÉARIQUE. $C^{31}H^{32}O^4$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	74,88	74,745
Hydrogène.....	12,84	12,632
Oxygène.....	12,28	12,623
	100,00	100,000

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

ÉTHÉR COCOSTÉARIQUE. $C^{29}H^{30}O^4$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	77,04	77,14
Hydrogène.....	12,69	12,51
Oxygène.....	10,30	10,38
	100,00	100,00

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

ÉTHÉR CUMINIQUE. $C^{21}H^{16}O^4$.

	Tr.		Calc.	
Carbone..	74,39	74,50	1800	75,00
Hydrogène	8,66	8,64	200	8,33
Oxygène..	16,95	16,86	400	16,67
	100,00	100,00	2400	100,00

(GERHARDT et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 78.)

ÉTHÉR CYANHYDRIQUE. C^5H^5Az .

Carbone.....	459,12	64,34
Hydrogène.....	62,50	8,95
Azote.....	177,02	26,71
	698,64	100,00

ÉTHÉR ÉLAIQUE. $C^{39}H^{56}O^4$.

	Calc.		Tr.	
Carb..	2980,38	77,32	77,18	77,00
Hydrog	474,00	12,29	12,36	12,30
Oxyg..	400,00	10,39	10,46	10,70
	3854,38	100,00	100,00	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 296.)

ÉTHÉR ÉLAIQUE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.	78,200	77,774	78,42	77,968
Hydrog..	12,127	12,219	12,13	12,384
Oxygène.	9,678	10,040	9,25	9,648

(1) (2) Trouvé.

(3) Calculé par la formule $C^{39}H^{56}O^4$.

(4) — $C^{40}H^{58}O^4$.

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

ÉTHÉR FORMIQUE. $C^8H^6O^4$.

Carbone.....	459,10	49,45
Hydrogène.....	75,00	8,03
Oxygène.....	400,00	42,82
	934,10	100,00

ÉTHÉR FORMIQUE CHLORURÉ. $C^8H^4Cl^2O^4$.

	Tr.	
Carbone.....	23,89	24,04
Hydrogène.....	»	2,88
Chlore.....	46,77	»
Oxygène.....	»	»

ÉTHER FORMIQUE CHLORURÉ.

	Calc.	
Carbone.....	24,21	458,622
Hydrogène.....	2,63	49,918
Chlore.....	46,74	885,300
Oxygène.....	26,42	400,000
	100,00	1793,840

ÉTHER FORMIQUE PERCHLORÉ. C²Cl⁶O⁴.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	12,9	13,00
Chlore.....	74,7	75,00
Oxygène.....	12,4	12,00
	100,0	100,00

(CLOEZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVII, p. 299.)

ÉTHER FUMARIQUE. C⁴H²O⁴.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	614,48	56,29	55,803
Hydrogène.....	74,87	6,89	6,974
Oxygène.....	400,00	36,82	37,226
	1086,35	100,00	100,000

(HAGEN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 193.)

ÉTHER HIPPIURIQUE. C¹²H¹⁵AzO⁶.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	64,06	64,16
Hydrogène.....	6,45	6,48
Azote.....	5,96	5,75
Oxygène.....	23,53	23,94
	100,00	100,00

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

ÉTHER HYDRIQUE. Voy. ÉTHER.

ÉTHER HYDROCHLORAMYLIQUE.

Voy. CHLORHYDRATE D'AMILÈNE.

ÉTHER HYPONITREUX. C²H²AzO⁴.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	28,45	32,69	32,02
Azote.....	44,49	19,00	48,83
Hydrogène.....	8,54	6,85	6,65
Oxygène.....	48,52	41,46	42,50
	100,00	100,00	100,00

(a) THÉNARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVII, p. 26. — (b) DUMAS et BOULLAY fils, *id.* — (c) Calculé.

ÉTHER INDIGOTIQUE. C¹⁶H³AzO¹⁰.

	Tr.	
Carbone.....	50,91	50,97
Hydrogène.....	4,33	4,30
Azote.....	»	»
Oxygène.....	»	»

ÉTHER INDIGOTIQUE.

	Calc.	
Carbone.....	1350,0	54,18
Hydrogène.....	112,5	4,26
Azote.....	177,0	6,63
Oxygène.....	1000,0	37,93
	2639,5	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. X, p. 363.)

ÉTHER IODHYDRIQUE. C²H²I.

Carbone.....	306,10	15,70
Hydrogène.....	62,50	3,20
Iode.....	1579,50	84,10
	1948,10	100,00

ÉTHER IODHYDRIQUE IODÉ. C²H²I.

Iode.....	786,145	90,02
Carbone.....	75,000	8,43
Hydrogène.....	12,500	1,55
	873,645	100,00

(E. KOPP, *C. R.*, t. XVIII.)

ÉTHER IODOMÉSITYLIQUE.

Carbone.....	439,12	21,9
Hydrogène.....	62,50	2,9
Iode.....	1578,00	75,2
	2099,62	100,0

(*T. de Ch.* de Dumas, t. VII, p. 105.)

ÉTHER ITACONIQUE. C⁹H⁷O⁴.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	58,46	687,94	58,56
Hydrogène.....	7,53	87,35	7,43
Oxygène.....	34,01	400,00	34,04
	100,00	1175,26	100,00

(GRASSO, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 322.)

ÉTHER LÉCANORIQUE. C²²H¹⁵O⁹.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	60,545	60,873
Hydrogène.....	6,470	5,976
Oxygène.....	33,345	33,151
	100,000	100,000

(SCHUNK, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

ETHER MARGARIQUE. C²⁸H⁵⁰O⁴.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	76,82	76,642	76,95
Hydrogène.....	12,74	12,837	12,76
Oxygène.....	10,44	10,551	10,29
	400,00	400,000	400,00
	(d)	(e)	(f)
Carbone.....	76,91	76,85	76,83
Hydrogène.....	12,64	12,92	12,90
Oxygène.....	10,45	10,23	10,27
	400,00	400,00	400,00

(a) (b) VARRENTRAPP, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1842. — (c) (d) (e) (f) C. BROMEIS, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 309.

ETHER MÉSITIQUE. C⁶H⁸O.

Syn. : *Oxyde œnylique.*

Carbone.....	459,12	73,88
Hydrogène.....	62,50	40,05
Oxygène.....	100,00	46,07
	624,62	400,00

(*Tr. de Ch. de Dumas*, t. VII, p. 102.)

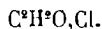
ETHER MÉTHYLIQUE. C²H⁶O.

Syn. : *Oxyde de méthyle; hydrate de méthylène.*

Carbone.....	453,05	52,68
Hydrogène.....	37,50	42,90
Oxygène.....	100,00	34,42
	290,55	400,00

(*DEMAR et PÉLIGOT, Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII.)

ETHER MÉTHYLIQUE MONOCHLORURÉ.



	Tr.		Calc.	
Hydrogène.	3,65	3,66	24,96	3,47
Carbone...	20,88	20,96	152,88	21,21
Chlore....	61,53	»	442,66	61,44
Oxygène...	»	»	100,00	43,88
			720,50	400,00

ETHER MÉTHYLIQUE BICHLORURÉ. C²HClO,Cl.

	Tr.		Calc.	
Hydrogène.	1,15	1,10	42,48	4,09
Carbone...	42,95	43,18	152,88	43,28
Chlore....	»	76,92	885,30	76,94
Oxygène...	»	»	100,00	8,69
			1150,66	400,00

ETHER MÉTHYLIQUE PERCHLORURÉ. C²Cl⁴O.

	Calc.		
Oxygène.....	»	100,00	6,35
Carbone.....	9,55	152,88	9,66
Chlore.....	83,62	4327,98	83,99
		4580,86	400,00

(*REGNAULT, Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXI, p. 403.)

ETHER MUCIQUE. 2C⁴H⁸O, C¹²H¹⁸O¹⁴.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.	45,3567	764,370	45,5	45,64
Hydrog.	6,8659	112,316	6,7	6,78
Oxygène.	47,7774	800,000	47,8	47,64
	400,0000	4676,686	400,0	400,00

(a) LIEBIG et PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 132. — (b) (c) Calculé. — (d) MALAGUTI, *Tr. de Ch. de Berzelius*.

ETHER MYRISTIQUE. C⁶⁰H⁸⁰O⁸.

	Calc.		Tr.	
Carbone..	4886,40	74,75	74,30	74,34
Hydrog...	748,77	42,20	42,48	42,34
Oxygène..	800,00	43,05	43,22	43,32
	6434,87	400,00	400,00	400,00

(*PLAYFAIR, R. sc. et ind.*, t. V, p. 402.)

ETHER NITRO-ANISIQUE.

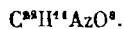


	Tr.		
Carbone.....	53,09	53,45	»
Hydrogène.....	5,19	5,12	»
Azote.....	»	»	6,14
Oxygène.....	»	»	»

	Calc.	
Carbone.....	4500,0	53,33
Hydrogène.....	437,5	4,88
Azote.....	477,0	6,22
Oxygène.....	1000,0	35,57
	2814,5	400,00

(*CAROURS, Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XIV, p. 502.)

ETHER NITRO-CINNAMIQUE.



	Tr.	
Carbone.....	60,44	59,74
Hydrogène.....	4,91	4,95
Azote.....	6,33	»
Oxygène.....	28,61	»
	99,99	

(*MITSCHEHLICH, R. sc. et ind.*, t. V, p. 113.)

ÉTHÉR OENANTHIQUE. $C^{12}H^{12}O, C^7H^{12}O^2$.

	Tr.		
Carbone.....	71,815	72,50	72,02
Hydrogène.....	44,844	44,86	42,05
Oxygène.....	16,341	15,64	15,93
	400,00	400,00	400,00

Calc.

Carbone.....	72,39	4375,86
Hydrogène.....	41,82	224,63
Oxygène.....	15,79	300,00
	400,00	4900,49

(LIEBIG et PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 117.)ÉTHÉR OENANTHYLIQUE. $C^{18}H^{16}O^4$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	4375,80	68,74	68,57
Hydrogène.....	224,63	41,22	41,57
Oxygène.....	400,00	20,07	49,86
	2000,43	400,00	400,00

(TILLEY, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 235.)ÉTHÉR OLEIQUE. $C^{46}H^{44}O^8$.

	Calc.	
Carbone.....	3668,8	77,76
Hydrogène.....	549,4	41,64
Oxygène.....	500,0	40,60
	4747,9	400,00

Tr.

Carbone.....	77,99	77,97	77,80	77,95
Hydrogène.....	44,95	44,93	42,09	44,81
Oxygène.....	10,06	10,10	10,11	10,24
	400,00	400,00	400,00	400,00

(VARRETRAPP, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 338.)ÉTHÉR OPIANIQUE. $C^{10}H^8O^9, C^8H^8O$.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	60,23	60,77	60,80
Hydrogène.....	5,70	5,84	5,47
Oxygène.....	34,07	33,39	33,73
	400,00	400,00	400,00

(WOEHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XII, p. 235.)

ÉTHÉR OXALAMYLIQUE. Voy. OXALATE D'AMILÈNE.

ÉTHÉR OXALIQUE. $C^6H^4O^4$.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	49,61	48,95	49,42
Hydrogène.....	43,77	44,09	43,75
Oxygène.....	6,62	6,96	6,83
	400,00	400,00	400,00

(DUMAS et BOULLAY fils, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVII, p. 30.)ÉTHÉR PYROCITRIQUE. $C^8H^8O^4$.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	58,44	58,44	58,53
Hydrogène.....	7,66	7,66	7,43
Oxygène.....	33,90	33,90	34,04
	400,00	400,00	400,00

(MALAGUTI, *T. de Ch. de Berzelius.*)ÉTHÉR PYROMUCIQUE. $C^{14}H^8O^6$.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	60,26	4070,448	60,45
Hydrogène.....	5,86	99,836	5,64
Oxygène.....	33,88	600,000	33,94
	400,00	4769,954	400,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 281.)

ÉTHÉR PYROTARTRIQUE.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	57,43	57,43	57,91
Hydrogène.....	8,67	8,67	8,34
Oxygène.....	33,90	33,90	33,78
	400,00	400,00	400,00

(MALAGUTI, *Tr. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 293.)ÉTHÉR RACÉMIQUE. $C^6H^{14}O^{15}$.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	38,77	38,77	38,95
Hydrogène.....	5,94	5,94	5,83
Oxygène.....	53,32	53,32	55,22
	400,00	400,00	400,00

(GUÉRIN-VARRY, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)ÉTHÉR SALICYLIQUE. $C^{18}H^{10}O^6$.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	64,67	64,89	65,06
Hydrogène.....	5,13	6,08	6,03
Oxygène.....	29,20	29,03	28,94
	400,00	400,00	400,00

(CAHOERS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. X, p. 362.)ÉTHÉR SALICYLIQUE BIBROMÉ. $C^8H^8Cl^2O^8$.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	33,34	»	33,75
Hydrogène.....	2,54	»	2,50
Brome.....	»	49,47	48,75
Oxygène.....	»	»	45,00
			400,00

(CAHOERS)

ETHER SALICYLIQUE BICHLORÉ. $C^{12}H^6Cl^2O^6$.

Tr.		
Carbone.....	45,65	45,79
Hydrogène.....	3,36	3,52
Chlore.....	»	»
		30,44
Calc.		
Carbone.....	45,95	408
Hydrogène.....	3,44	8
Chlore.....	30,24	64
Oxygène.....	20,43	48
	400,00	225

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 462.)

ETHER SALICYLIQUE BINITRIQUE. $C^{12}H^6Az^2O^{14}$.

Tr.		
Carbone.....	42,30	42,44
Hydrogène.....	3,24	3,20
Azote.....	»	»
		40,76
Calc.		
Carbone.....	4350	42,49
Hydrogène.....	100	3,42
Azote.....	350	40,94
Oxygène.....	1400	43,75
	3200	400,0

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 20 et t. XXVII, p. 463.)

ETHERS SILICIQUES.

MONOSILICATE D'ÉTHYLE.

Tr.			
Hydrogène...	9,7	9,7	9,6
Carbone.....	45,7	45,8	45,8
Silice.....	»	»	»
			29,4
Tr.			Calc.
Hydrogène.....	»	9,66	9,6
Carbone.....	»	45,77	46,0
Oxygène.....	»	45,52	45,4
Silice.....	29,0	29,05	29,0
		400,00	400,0

BISILICATE.

Tr.			
Silice.....	44,0	43,9	»
Carbone.....	»	»	36,4
Hydrogène.....	»	»	7,8
Tr.			Calc.
Silice.....	»	43,95	44,8
Carbone.....	36,2	36,30	35,8
Hydrogène.....	7,7	7,75	7,5
Oxygène.....	»	42,00	41,9
		400,00	400,0

QUADRISILICATE.

Tr.		Calc.	
Silice....	62,3	64,2	64,7
Carbone..	»	»	24,7
Hydrogène	»	»	5,2
Oxygène..	»	»	9,1
		400,0	400,0

(EBELMEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVI, p. 153.)

ETHER STÉARIQUE. $C^{78}H^{72}O^7$.

Tr.		Calc.	
Carbone.....	77,47	5503,3	77,49
Hydrogène.....	12,84	898,5	12,63
Oxygène.....	9,99	700,0	9,86
	400,00	7104,8	400,00

(REDTENBACHER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 490.)

ETHER STÉARIQUE.

Acide stéarique.....	87,91
Éther hydratique.....	42,09
	400,00

(LASSAIGNE, *C. R.*, t. V.)

ETHER STÉAROPHANIQUE. $C^{59}H^{58}O^4$.

Tr.		Calc.	
Carb..	77,04	77,09	2958,40
Hydr..	12,69	12,85	494,70
Oxyg..	40,30	40,06	400,00
	400,00	400,00	3850,40
			400,00

(FRANCIS, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 48.)

ETHER SUBÉRIQUE. $C^{14}H^{10}O^4$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.....	916,8	63,05	63,05	0,627
Hydrog..	137,2	9,43	9,77	0,096
Oxygène.....	400,0	27,52	27,18	0,276
	4454,0	400,00	400,00	0,999

(a) (b) Calculé. — (c) LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 161. — (d) BOUSSINGAULT, *C. R.*, t. II.

ETHER SUCCINIQUE. $C^8H^6O^4$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.....	55,39	55,72	55,04	55,70
Hydrog..	7,99	8,46	8,48	8,51
Oxygène.....	36,62	36,42	36,78	35,79
	400,00	400,00	400,00	400,00

(a) (b) H. FEHLING, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 455. (c) CAHOURS, *C. R.*, t. XVII. — (d) DARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 292.

ETHER SUCCINIQUE.

	(e)	(f)	(g)
Carbone.....	54,92	642,4	55,66
Hydrogène.....	8,44	87,5	7,95
Oxygène.....	36,97	400,0	36,39
	400,00	4099,6	400,00

(e) DARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 292.
 —(f) (g) Calculé.

ETHER SUCCINIQUE PERCHLORÉ. C⁴HCl⁴O⁸.

	Tr.		
Carbone.....	45,45	45,22	45,37
Hydrogène.....	0,28	»	0,20

	Calc.	
Carbone.....	»	4200,0
Hydrogène.....	»	42,5
Chlore.....	74,25	5754,0
Oxygène.....	»	800,0
		7766,5
		400,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. IX, p. 210.)

ETHER SULFHYDRAMIQUE. VOY. SULF-HYDRATE D'AMILÈNE.

ETHER SULFHYDRIQUE. C⁴H⁸S.

	Calc.		Tr.	
Hydrog.	62,4	40,96	44,44	»
Carbone	305,8	53,74	53,97	53,70
Soufre..	204,2	35,33	»	»
	569,4	400,00		

ETHER SULFHYDRIQUE QUADRICHLORÉ.



	Calc.		Tr.	
Hydrog.	12,48	0,55	0,93	0,84
Carb...	305,76	43,34	42,86	42,54
Chlore..	4770,56	77,34	76,48	»
Soufre.	204,16	8,80	»	»
	2289,96	400,00		

ETHER SULFHYDRIQUE PERCHLORURÉ. C²Cl²S.

Carbone.....	452,88	9,43
Chlore.....	4327,86	78,94
Soufre.....	204,16	44,96
	4684,90	400,00

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXI, p. 409.)

ETHER SULFOCARBONIQUE.

Oxygène.....	40,734
Carbone.....	39,642
Soufre.....	43,027
Hydrogène.....	6,630
	400,000

(ZEISK, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVII, p. 344.)

ETHER SULFURÉ. C⁴H²S²O.

	Tr.			
Carbone.	35,56	35,86	»	»
Hydrog.	4,46	4,58	»	»
Soufre...	»	»	49,96	47,26

	Calc.	
Carbone.....	36,46	305,748
Hydrogène.....	4,42	37,438
Soufre.....	47,58	402,330
Oxygène.....	44,84	400,000
	400,00	845,516

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 358.)

ETHER SULFURIQUE. VOY. ÉTHER.

ETHER TARTRIQUE.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	40,95	40,94		
Hydrogène.....	5,77	5,56		
Oxygène.....	53,28	53,53		
	100,00	100,00		

(GUERIN-VARRY, *T. de Ch. de Berzelius*, t. III, p. 291.)

ETHER TELLURHYDRIQUE. C⁴H²Te.

Carbone.....	26,44
Hydrogène.....	5,33
Tellure.....	68,53
	400,00

(WOEHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 217.)

ETHER VÉRATRIQUE. C²²H¹⁴O⁸.

	Calc.			
Carb... 62,94	62,79	1684,57	63,3	
Hydrog. 6,58	6,66	174,74	6,6	
Oxyg... 30,51	30,55	800,00	30,4	
	400,00	400,00	2656,28	
			400,0	

(WILL, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 109.)

ÉTHÉRINE. C²H⁴.Syn. : *Huile douce de vin concrète.*

Carbone.....	85,721	85,862	85,682
Hydrogène....	14,304	14,295	14,310
	<u>100,022</u>	<u>100,137</u>	<u>99,992</u>

(MARCHAND, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 274.)**ÉTHÉRINE.**

	Calc.	Tr.
Carbone.....	305,748	85,965
Hydrogène....	49,918	14,035
	<u>355,666</u>	<u>100,000</u>
		98,8

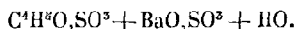
(SÉRULLAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 272.)**ÉTHÉROLE. C²H⁴.**Syn. : *Huile de vin légère.*

Carbone.....	88,36	88,80
Hydrogène....	11,64	11,20
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(DUMAS et BOULLAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 300.)**ÉTHÉROLE.**

	Tr.	
Hydrogène.....	41,77	44,69
Carbone.....	88,50	88,23
	<u>100,27</u>	<u>99,92</u>
		99,87

	Calc.	
Hydrogène.....	49,92	11,55
Carbone.....	382,20	88,45
	<u>432,12</u>	<u>100,00</u>

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXI, p. 412.)**ÉTHIONATE DE BARYTE.**

Acide sulfurique.....	41,3
Baryte.....	34,9
Carbone.....	42,6
Hydrogène.....	2,1
Eau.....	44,6

(MAGNUS, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. V, p. 540.)**ETHIOPS MARTIAL. Voy. AIMANT.****EUCHLORINE. Voy. OXYDES DU CHLORE.****EUCHROÏTE.**

	(a)	(b)	(c)
Acide arsénique..	33,22	34,42	33,02
Oxyde cuivrique..	48,09	46,97	47,85
Eau.....	18,39	19,34	18,80

(a) WOEBLER. — (b) KUHN. — (c) TURNER.

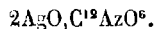
(Rapp. ann. de Berzelius, 1846.)

EUCHROÏTE. Kupferschaum de Falkenstein.

Oxyde cuivrique.....	43,660
Acide arsénique.....	25,366
Eau.....	49,824
Carbonate de chaux.....	44,450
	<u>100,000</u>

(KOBEL, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 143.)**EUCHRONATE D'AMMONIAQUE.**

	Calc.	Tr.
Carbone.....	917,22	42,98
Hydrogène.....	62,39	2,92
Azote.....	354,08	»
Oxygène.....	800,00	»
	<u>2133,69</u>	

EUCHRONATE D'ARGENT.

	Tr.	Calc.
Oxyde d'argent.....	62,85	2903,22
Carbone.....	20,23	917,25
Azote.....	»	477,04
Oxygène.....	»	600,00
		<u>4597,51</u>

(WOEBLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. II, p. 83.)**EUCLASE. Al¹O³, SiO² + 2G²O³SiO³.**

	(a)	(b)	(c)
Oxyde d'étain.....	»	»	0,70
Silice.....	36	35	43,22
Alumine.....	23	22	30,55
Glucine.....	15	42	21,78
Oxyde de fer.....	5	3	2,22
Perte.....	21	28	»
	<u>100</u>	<u>100</u>	<u>98,47</u>

(a) (b) VAUQUELIN, *Journ. des Mines*, germinal an IX. — (c) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 248.

EUDYALITE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Silice.....	37,92	44,09	49,92	47,59
Zircone.....	12,53	15,60	16,88	15,44
Ox. ferreux..	13,60	7,74	6,97	10,49
— de mangan.	»	»	1,45	0,25
Chaux.....	15,22	»	11,41	11,09
Soude.....	17,77	15,92	12,28	11,84
Potasse.....	1,06	0,85	0,65	0,70
Chlore.....	»	»	1,19	1,19
Eau.....	»	»	»	1,23
	98,10	84,20	100,15	99,79

(a) (b) RAMMELSBERG. — (c) (d) SFROMEYER.

(Annuaire de Millon et Reiset, 1846, t. XIV, 2^e série, p. 304.)

EUGÉNÉSITE.

Alliage de palladium, d'argent, d'or et de sélénium.

EUGÉNINE. C²⁰H¹²O⁴.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	72,25	73,55
Hydrogène.....	7,64	7,21
Oxygène.....	20,11	19,24
	100,00	100,00

(DUMAS, Tr. de Ch. de Berzelius.)

EUKAIRITE. AgSe + Cu²Se.

Syn. : Cuivre sélénié argentifère.

Argent.....	38,93
Cuivre.....	23,05
Sélénium.....	26,00
Substances terreuses étrangères....	8,90
Perte.....	3,12
	100,00

(BERZELIUS, Ann. de Ch. et de Ph., t. IX, p. 360.)

EUKOLITE.

Syn. Woehlerite brun.

Silice.....	45,85
Acides métalliques et zircone.....	14,05
Sesquioxyde de fer.....	8,24
Chaux.....	12,06
Protoxyde de cérium.....	2,98
Soude.....	12,31
Protoxyde de manganèse.....	1,94
Magnésie.....	traces.
Eau.....	0,94

(SCHEERER, Annuaire de Millon et Reiset, 1848, p. 461.)

EUPHORBE.

Eau.....	77,00
Acide tartrique.....	indéterm.
Résine.....	13,80
Gomme.....	2,75
Extractif.....	2,75
Albumine.....	1,37
Caoutchouc.....	2,75
Huile grasse.....	un peu.
Carbonate.....	} calcaires.
Sulfate.....	
Phosphate.....	

(JOHN, Ann. de Ch., t. LXXXVIII, p. 99.)

EUPHORBE. Suc laiteux du Pantouffier des nègres (Euphorbia myrtilifolia).

Eau.....	2110
Résine.....	52
Perte.....	30
Huile grasse consommant l'euphorbine.	138
Muqueux.....	10
Extractif.....	40
Cérine.....	335
Glu.....	10
Fibres et impureté.....	5
Myricine.....	108
Portions des divers principes employés dans les expériences.....	42
	2880

(RICORD MADIANNA, Journ. de Pharm., t. XVIII, p. 596.)

EUPHORBE.

	(a)	(b)	(c)
Résine.....	37,0	60,80	43,77
Cire.....	19,0	14,40	14,93
Caoutchouc.....	»	»	4,84
Malate de chaux.....	20,5	12,20	18,82
— de potasse..	2,0	1,80	4,90
Mucilage végétal..	»	2,00	»
Ligneux.....	13,5	»	5,60
Sulfates de potasse et de chaux....	»	»	0,55
Phosphate de chaux	»	»	0,45
Eau et huile volatile	5,0	8,00	5,40
Perte.....	3,0	0,80	1,04
	100,0	100,00	100,00

(a) BRACONNOT. — (b) PELLETIER. — (c) BRANDES.

(Tr. de Ch. de Dumas, t. VII, p. 322.)

RÉSINE D'EUPHORBE.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	75,59	75,42	75,24
Hydrogène.....	9,56	9,79	9,87
Oxygène.....	14,85	15,09	14,92
	100,00	100,00	100,00

(JOHNSTON, R. sc. et ind., t. XIV, p. 322.)

EUPIONE. C^H°.

	Tr.	Calc.
Carbone	83,57	83,647
Hydrogène	16,41	16,383
	<u>99,98</u>	<u>100,000</u>

(HESS, *Tr. de Ch. de Berzelius.*)**EUXÉNITE.**

Acide tantalique.....	49,66	} 53,64
— titanique.....	7,94	
Yttria.....	25,00	28,97
Protoxyde d'urane.....	6,24	7,58
— de fer.....	»	2,60
— de cérium.....	2,18	2,91
Oxyde de lanthane.....	0,96	»
Chaux.....	2,47	»
Magnésie.....	0,29	»
Eau.....	3,97	4,04
	<u>98,74</u>	

(SCHEERER, *Annuaire de Millon et Reiset, 1848, p. 150.*)**EXANTHALOSE. Voy. SOUDE SULFATÉE.****EXCRÉMENTS DU BOA CONSTRICTOR.**

Mucus et matière colorante.....	2,94
Acide urique.....	90,16
Ammoniaque.....	1,70
Potasse.....	3,45
Sulfate de potasse avec une trace de sel marin.....	0,95
Phosphate de chaux, carbonate de chaux et carbonate de magnésie..	0,80
	<u>400,00</u>

(PROUST, *Thoms. Ann., t. V, p. 413.*)**EXCRÉMENTS DU CHEVAL.**

	(1)	(2)
Carbone.....	38,6	9,19
Hydrogène.....	5,0	1,20
Oxygène.....	36,4	8,66
Azote.....	2,7	0,65
Sels et terres.....	17,3	4,43
Eau.....	»	76,47
	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>

(1) A l'état sec. — (2) A l'état humide.

(MACAIRE et MARCET, *Ann. de Ch. et de Ph., t. LI, p. 379.*)**EXCRÉMENTS DU CHEVAL.**

Phosphate de chaux.....	5,00
Carbonate de chaux.....	48,75
Phosphate de magnésie.....	36,25
Silice.....	40,00
	<u>400,00</u>

(T. de Ch. org. de Liebig, t. III, p. 329.)

EXCRÉMENTS DE POULE ET DE COQ.

Phosphate de chaux.....	2,000	4,666
Carbonate de chaux.....	0,485	0,265
Pierres et graviers.....	2,335	4,060
	<u>4,520</u>	<u>2,991</u>

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch., t. XXIX, p. 8.*)**EXCRÉMENTS DE POULE ET DE COQ.**

Carbone.....	24,999
Hydrogène.....	2,937
Azote.....	4,900
Oxygène.....	20,074
Cendres.....	53,090
	<u>400,000</u>

(SACC, *R. sc. et ind., t. XX, p. 401.*)**EXCRÉMENTS DU DAUPHINUS GLORICEPS (poisson).**

Alcali volatil libre et combiné.
Matière nacrée, analogue à l'ambréine.
Huile de poisson.
Osmazôme.
Gélatine.
Muriates de soude et de magnésie.
Sulfates (traces).
Carbonate et phosphate de chaux.

(LASSAIGNE et CHEVALLIER, *Journ. de Pharm., t. VII, p. 282.*)**EXCRÉMENTS DE L'HOMME.**

Eau.....	73,3
<i>Substances solubles dans l'eau.</i>	
Bile.....	0,9
Albumine.....	0,9
Matière particulière extractive..	2,7
Sels.....	4,2
Matières insolubles.....	7,0

Matières précipitées dans le canal intestinal.

Principe bilieux (Gallenstoff).....	} 14,0
Principe particulier animal.....	
	<u>400,0</u>

(VOGEL, *Ann. de Ch., t. LXI, p. 321.*)**EXCRÉMENTS DE L'HOMME.**

Phosphate de chaux.....	} 400	
— de magnésie.....		
Sulfate de chaux, traces.....		
— de soude.....	} 8	
— de potasse.....		
Phosphate de soude.....	} 8	
Carbonate de soude.....		
Silice.....		46
Charbon et perte.....		48
	<u>450</u>	

(BERZELIUS, *T. de Ch. org. de Liebig, t. III, p. 330.*)

CENDRES D'EXCRÈMENTS.

Matières solubles dans l'eau.

Chlorure de sodium et sulfate alcalin	4,367
Phosphate de soude bibasique	2,633
Matières insolubles dans l'eau	»
Phosphate de chaux et de magnésie	80,372
— de fer	2,090
Sulfate de chaux	4,330
Silice	7,940
	<u>98,932</u>

(ROGERS, *R. sc. et ind.*, septembre 1848, p. 95.)

EXCRÈMENTS DU CHIEN.

Chaux	43,049
Magnésie	0,087
Potasse	0,302
Soude	0,438
Silice	0,004
Acide phosphorique	3,446
— carbonique	7,464
Chlore	0,037
Fer et perte	0,008
Matières organiques	44,452

(VOHL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 468.)

EXCRÈMENTS DU SERPENT A SONNETTES.

Acide urique libre, peu de graisse, et matières extractives	56,4
Urate ammoniacal	31,4
— sodique et un peu de sel marin	9,8
— calcique	4,4
Phosphate calcique	4,3
	<u>400,0</u>

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

EXCRÈMENTS DE VACHE.

Azote	0,506
Carbone	6,204
Hydrogène	0,824
Oxygène	4,818
Cendres	4,748
Eau	85,900
	<u>400,000</u>

(LIEBIG, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 274.)

EXCRÈMENTS DE VACHE. Bouse fraîche.

Eau	347,90
Matière fibreuse	434,95
Matière grasse verte	4,40
Albumine coagulée	3,45
Amer	3,70
Chlorure de sodium	0,40
Sulfate de potasse	0,25
— de chaux	4,20
Carbonate de chaux	4,90
A reporter	<u>491,85</u>

Report..... 491,85

Phosphate de chaux	6,30
Carbonate de fer	0,45
Silice	0,70
Perte	0,70
	<u>500,00</u>

(PERROT.)

EXCRÈMENTS DE VACHE. Bouse fraîche.

Eau	350,0
Matière fibreuse	420,4
Matière grasse verte	7,6
Matière sucrée	3,0
Albumine coagulée	2,0
Bubuline	8,0
Substance résineuse	9,0
	<u>500,0</u>

(MORIN, *Inst.*, 1833.)

CENDRES DES EXCRÈMENTS DE VACHE.

Phosphate de chaux	40,9
— de magnésie	40,0
— de fer	8,5
Chaux	4,5
Sulfate de chaux	3,1
Chlorure de potassium, cuivre	tr.
Silice	64,7
Perte	4,3
	<u>400,0</u>

(T. de Ch. org. de Liebig, t. III, p. 330.)

EXCRÈMENTS DIVERS. Cendres.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	62,54	43,49	50,11	62,40
Potasse	2,94	3,60	6,32	44,30
Soude	0,98	3,44	3,28	4,98
Sel marin	0,23	0,89	0,44	0,03
Phos. ferriq.	8,93	40,55	3,98	2,73
Chaux	5,74	2,03	48,45	4,63
Magnésie	44,47	2,24	5,45	3,84
Ac. phosph.	4,76	0,44	7,52	8,93
— sulfuric.	4,77	0,90	2,69	4,83
— carboniq.	»	0,69	»	»
Sable	»	64,37	»	»
Manganèse, acide carb.	»	»	tr.	»
Ox. mangano-mang.	»	»	»	42,43
	<u>99,30</u>	<u>99,34</u>		

(1) Excréments de vaches. — (2) *Id.* de porcs. — (3) *Id.* de moutons. — (4) *Id.* de chevaux.(ROGERS, *R. sc. et ind.*, septembre 1848, p. 95.)

EXITÈLE. Voy. ANTIMOINE OXYDÉ.

EXOSTOSES. Voy. OS.

EXTRAIT DE SATURNE. Voy. ACÉTATES DE PLOMB.

F

FAHLERZ. Voy. **CUivre gris.****FAHLUNITE DURE.** Voy. **Cordiérite.****FAHLUNITE TENDRE.**Syn. : *Triklasite; pyrrargillite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	43,51	44,60	44,95
Alumine.....	25,81	30,10	30,70
Oxyde ferreux... 6,35	3,86	7,22	
Magnésie.....	6,53	6,75	6,04
Ox. manganique.. 1,72	2,24	1,90	
Soude.....	4,45	»	»
Potasse.....	0,94	1,98	1,38
Chaux.....	»	4,35	0,95
Acide fluorique... 0,46	»	»	»
Eau.....	41,66	9,35	8,65
	101,43	100,23	101,79

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	46,79	44,75	43,93
Alumine.....	26,73	31,75	28,93
Oxyde ferreux... 5,04	7,25	5,30	
Magnésie.....	2,97	8,33	2,90
Ox. manganique.. 0,43	»	»	
Soude.....	»	»	4,85
Potasse.....	»	»	4,05
Chaux.....	»	0,19	»
Eau.....	43,50	11,06	15,47
	95,43	103,33	99,43

(1) (2) F. par TROLLE, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 242. — (3) (4) F. par HISINGER, *Ann. des Mines*, t. V, p. 232. — (5) Pyrrargillite par SVANBERG, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 244. — (6) *Id.*, par NORDENSKIÖLD, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1833.

FAÏENCES.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	57,2	54,4	54,4
Alumine.....	12,4	12,7	22,0
Chaux.....	22,6	6,3	6,4
Oxyde de fer..... 6,6	7,0	9,8	
Magnésie.....	»	2,4	3,8
Eau.....	»	47,3	2,0
	98,8	99,8	98,4

(1) F. de Nevers. — (2) F. de Paris. — (3) F. de Gergovia auprès de Clermont (Puy-de-Dôme).

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 2^e série, t. I, p. 471.)

FAÏENCES. Vernis des poteries de Saint-Amand (Nièvre).

Silice.....	53,8
Alumine.....	7,0
Chaux.....	20,8
Magnésie.....	1,0
Oxyde de fer..... 12,4	
— de manganèse..... 3,0	
	100,0

(T. des Essais de Berthier, t. I, p. 72.)

FANONS DE BALEINE.

Mucus animal soluble dans l'eau bouillante, et contenant un peu de gélatine.....	8,70
Mucus animal dissous par la soude caustique.....	80,80
Matière grasse.....	3,70
Hydrochlorate de soude et de chaux	4,90
Sulfate de soude et de magnésie... 4,40	
Phosphate de chaux, soude, oxyde de fer, silice.....	4,40
Perte.....	2,70
	100,00

(FAURÉ, *Journ. de Pharm.*, t. XIX, p. 379.)

FARINE. Voy. les noms des végétaux qui fournissent de la farine.**FARINE ARTIFICIELLE.**

Gluten de froment desséché et réduit en poudre.....	17,5
Fécule de pomme de terre.....	75,0
Sucre en poudre.....	3,7
Gomme en poudre.....	3,7
	99,9

(LASSAIGNE, *C. R.*, t. XIII.)

FARINE FOSSILE.Syn. : *Agaric minéral; moelle de pierre; lait de montagne.*

Variété de chaux carbonatée.

FARINE FOSSILE DES CHINOIS.

Silice.....	50,6
Alumine.....	26,5
Magnésie.....	9,4
Chaux.....	0,4
Oxyde de fer.....	0,2
Eau et matières organiques..... 13,2	
	100,0

FASSAÏTE. Voy. PYROXÈNE.**FAUJASSITE.**

Acide silicique	49,36
Alumine	46,77
Chaux	5,00
Soude	4,34
Eau	22,49
	<hr/> 97,96

(DAMOUR, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 253.)**FAYALITE.**

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	58,44	46,284	24,93	31,044
Protoxyde				
de fer	18,55	49,865	65,84	62,258
— de man-				
ganèse	6,67	»	2,94	0,788
Magnésie	»	18,659	»	»
Alumine	42,53	9,540	4,84	3,269
Oxyde de				
cuivre	2,28	2,097	0,60	8,322
— de plomb »	»	0,524	»	»
Sulf. fer.	»	»	2,77	4,708
Chaux	»	2,755	»	0,428
	<hr/> 98,44	<hr/> 99,694	<hr/> 98,92	

(1) Partie insoluble, par GMELIN. — (2) *Id.*, par FELLEBERG. — (3) Partie soluble, par GMELIN. — (4) *Id.*, par FELLEBERG.

(Tr. de Min. par Dufrenoy, t. III, p. 760.)

FÉCULE.

Cendres	0,033
Eau	28,040
Amidon	74,927
	<hr/> 100,000

(GUÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 79.)**FÉCULE séchée à 140°.**

Carbone	44,47	44,92
Hydrogène	6,28	6,44
Oxygène	49,25	48,97
	<hr/> 100,00	<hr/> 100,00

(MULDER, *Répert. de Ch.*, 2^e série, t. I, p. 154.)**FÉCULE. 400 p. d'amidon de pomme de terre, par la fermentation spontanée, pendant quarante-deux jours, sans le contact de l'air, ont donné :**

Sucre	35,4
Gomme	47,5
Amidone	48,7
Ligneux amylicé	7,0
▲ reporter	<hr/> 78,6

Report	78,6
Ligneux mêlé de charbon, quantité im-	
pondérable	»
Amidon non décomposé	9,4
	<hr/> 88,0
Perte dans l'analyse	6,0
	<hr/> 94,0

FÉCULE. 100 p. d'amidon de pomme de terre ont fourni, par leur fermentation avec le contact de l'air :

Sucre	30,4
Gomme	47,2
Amidine	47,0
Ligneux amylicé	4,4
Ligneux mêlé de charbon	0,2
Amidon non décomposé	9,3
	<hr/> 78,5

(DE SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 400.)**FÉDÉGOSO. Écorce.**

Matière cireuse.
Matière résineuse amère.
Substance colorante jaune.
Un peu de gomme.
Matière sucrée.
Acide gallique.
Ligneux.
Sulfate de potasse.
Hydrochlorate de potasse.
Acétate de potasse.
Phosphate de chaux.
Oxalate de chaux.
Silice.
Oxyde de fer.

(HENRY, *Journ. de Pharm.*, t. X, p. 222.)**FÉDÉRERZ. Voy. PLAGIONITE.****FELDSPATH. Genre minéralogique. Voyez les espèces : ORTHOSE ; ALBITE ; PÉTALITE ; LABRADOR ; RHYACOLITE ; OLIGOCLASE ; TRIPHANE ; ANORTHITE.**

FELDSPATH.	(1)	(2)	(3)
Silice	62,23	45,00	74
Alumine	5,03	66,50	30
Oxyde de fer	4,29	6,50	tr.
Manganèse	3,42	4,00	»
Chaux	4,55	»	»
Manganèse et potasse	4,60	»	»
Eau	44,95	»	»
Résidu	8,39	»	»
Perte	4,54	»	»
	<hr/> 100,00	<hr/> 92,00	<hr/> 104

(1) F. de Bilin en Bohême, par BRONGNIART et MALAGUTI, *C. R.*, t. XIII. — (2) F. noir d'Unckel, par TROMMSDORF, *Ann. de Ch.*, t. XXXIV, p. 130. — (3) F. blanc de la forêt de Hartzbourg, par HEYER, *id.*, t. II, p. 307.

FELDSPATH.

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	52,00	64,75	62,97
Alumine.....	23,33	34,00	22,29
Oxyde de fer....	47,67	6,00	»
Manganèse.....	6,00	»	0,54
Chaux.....	7,00	trace.	2,06
Potasse.....	»	»	3,69
Soude.....	»	»	8,45
	<u>406,00</u>	<u>404,75</u>	<u>400,00</u>

(4) F. chatoyant de la forêt de Hartsburg, *Ann. de Ch.*, t. II, p. 307. — (5) F. rouge de la forêt de Hartsburg, par HEYER, *id.* — (6) F. de Ténériffe, par Ch. DEVILLE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 190.

FELDSPATH.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	52,30	52,45	52,20
Alumine.....	29,00	29,85	29,05
Oxyde de fer....	4,95	4,00	0,80
Chaux.....	44,69	44,70	42,40
Magnésie.....	0,45	0,46	0,43
Soude.....	4,00	3,90	4,70
Potasse.....	0,54	0,60	»
	<u>99,60</u>	<u>99,66</u>	<u>98,98</u>

	(4)	(5)
Silice.....	»	63,50
Alumine.....	20,48	20,40
Oxyde de fer....	0,65	0,70
Chaux.....	3,40	3,04
Magnésie.....	traces.	traces.
Soude.....	8,76	»
Potasse.....	3,03	»
Eau et acide fluosilicique..	»	4,23

(1) F. brun d'Egersund, par KERSTEN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 302 et 303. — (2) F. à reflets bleuâtres, *id.* — (3) F. violet translucide, *id.* — (4) (5) Loxoclas, par PLATTNER, *id.*, 1847, p. 224.

FELDSPATH du gneiss de la carrière du Furten-Stollns.

Silice.....	65,52	62,97	67,92
Alumine.....	47,61	23,48	48,50
Oxyde de fer....	0,80	0,54	0,50
Chaux.....	0,94	2,83	0,85
Potasse.....	42,98	2,42	2,55
Soude.....	4,70	7,24	8,04
Magnésie.....	} trace. {	} » {	0,42
Oxyde de mangan }			
	<u>99,55</u>	<u>99,69</u>	<u>98,75</u>

(KERSTEN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 259 et 260.)

FELSITE.

	(1)	(2)
Silice.....	66,43	63,657
Alumine.....	47,03	47,271
Oxyde de fer....	0,49	0,454
Potasse.....	43,96	40,659
Soude.....	0,94	5,434
Chaux.....	4,03	0,394
Magnésie.....	»	2,281
Protoxyde de manganèse.	trac.	0,453
	<u>97,85</u>	<u>100,000</u>

(1) Felsite de Marienberg, par BREITHAUP, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 225. — (2) Felsite verte de Bodennais, par KERNOT, *id.*, 1849, p. 223.

FELDSPATH APYRE. Voy. ANDALOUSITE.

FELDSPATH ARTIFICIEL. Par le carbonate de soude.

Silice.....	64,533
Alumine.....	49,200
Chaux.....	4,333
Protoxyde de fer....	4,200
Oxyde de cuivre.....	0,266
Potasse avec traces de soude.....	43,468
	<u>100,000</u>

FELDSPATH ARTIFICIEL. Par le carbonate de baryte.

Silice.....	65,958
Alumine.....	48,504
Chaux.....	4,282
Protoxyde de fer....	0,685
Oxyde de cuivre.....	0,428
Potasse avec traces de soude.....	40,446
	<u>100,000</u>

(HEINE, *Inst.*, 1835.)

FELDSPATH AVENTURIN. Voy. SONNENSTEIN.

FELDSPATH BLEU. Voy. KLAPROTHINE.

FELDSPATH OPALIN. Voy. LABRADOR.

FELDSPATH RESINITE. Voy. ORTHOSE.

FELDSPATH SONORE. Voy. ORTHOSE.

FELDSPATH VOSGIEN. Voy. ALBITE.

FELLINATED'ARGENT. C⁵⁰A⁸⁹O¹⁴, AgO.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	59,22	59,77
Hydrogène.....	8,46	8,03
Oxygène.....	43,27	43,43
Oxyde d'argent.....	49,35	49,07
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

FELSITE. Voy. FELDSPATH.

FELTBOL. Voy. HISINGERITE, ARGILES.

FER. Fe.

Éq^t 339,20. Dens^a 7,788. Fus^a à 130°. Vegd.

Nous considérerons successivement le fer comme métal et comme genre minéralogique. Les analyses du fer métallique se diviseront en FER NATIF, FER INDUSTRIEL (*fer, fontes, aciers*); MINÉRAIS, SCORIES.

FER NATIF.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Fer.....	98,60	89,27	94,50	94,25
Nickel...	4,20	10,73	4,50	8,70
Chrome...	»	»	0,50	»
Soufre...	»	»	4,00	»
Silice...	»	»	3,00	»
Magnésie	»	»	2,00	»
	99,80	100,00	99,50	99,95

	(5)	(6)	(7)	(8)
Fer.....	96,75	96,50	88,46	93,40
Cobalt...	03,25	3,50	»	»
Nickel...	»	»	11,84	6,62
Chrome...	»	»	»	0,54
	100,00	100,00	100,00	100,56

	(9)	(10)	(11)	(12)
Fer.....	89,27	75,30	87,63	92,5
Nickel...	40,73	24,70	44,37	»
Plomb....	»	»	»	6,0
Cuivre...	»	»	»	4,5
	100,00	100,00	99,00	100,0

(1) F. de Sibérie, par KLAPROTH. — (2) *Id.*, par BERZELIUS. — (3) F. de Brahim, par LAUGIER. — (4) F. d'Elbogen, par JOHN. — (5) F. du Mexique, *id.* — (6) F. de Krasina, *id.* — (7) *Id.*, par HOLGER. — (8) F. d'Atakama, par TURNER. — (9) F. du Cap, par WEHRLE. — (10) F. de Clairbonde, par JAKSON. — (11) F. de Grane, par le duc de Luynes. — (12) F. de la mine de Johanna (Saxe), par KLAPROTH, *Syst. de Ch.*, par Thomson, t. III, p. 551.

(*Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 441.)

FER NATIF. Fer de Sibérie.

Oxyde de fer.....	68,20
Silice.....	46,00
Magnésie.....	45,00
Soufre.....	5,20
Nickel.....	5,20
Perte.....	3,00
Chrome.....	0,50
	443,40

(LAUGIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IV, p. 364.)

FER NATIF. Aérolithes.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Fer.....	90,0	94,2	94,4	94,00
Nickel.....	7,5	8,2	8,6	8,04
Cobalt.....	2,5	»	»	»
Mat. pierr...	»	0,3	»	0,99
	100,0	99,7	100,0	100,0

	(5)	(6)	(7)
Fer.....	92,7	92,7	92,7
Nickel.....	5,5	5,2	5,5
Cobalt.....	»	»	0,8
Chrome.....	tr.	tr.	0,8
Manganèse.....	»	»	»
Soufre.....	»	»	tr.
	98,2	97,9	99,8

(1) Masse de fer, trouvée en Sibérie, par Pallas (JOHN). — (2) Fer de Santa-Rosa, près de Santa-Fé de Bogota (RIVERO et BOUSSINGAULT), *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 440. — (3) Fer de Toluca, près de Mexico, rapporté par HUMBOLDT. — (4) Fer de Sibérie, par CHILDREN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 133. (5) Fer de Laigle, *id.* — (6) Fer de Sienna, *id.* — (7) Fer de Chatonay, *id.*

FER NATIF.

	(1)	(2)
Fer.....	90,020	65,987
Nickel.....	9,674	15,008
Phosphore.....	»	44,023
Silice.....	»	02,037
Charbon.....	»	04,422
Perte.....	0,306	»
	100,000	98,477

(1) F. de la Louisiane, par SHEPARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 420. — (2) F. de Bohamilitz en Bohême, *Ann. de Pogg.*, t. XXVII, p. 118.

FER NATIF. Fer météorique.

	(1)	(2)
Fer.....	95,540	92,294
Nickel.....	5,037	8,146

	(3)	(4)
Fer...	92,583	50,944
Nickel..	5,708	8,462
Cuivre..	traces.	} 0,500 phosphore, carbone, cuivre et antimoine.
Arsenic		
Résidu..	4,400	

(1) F. du Niagara, par ROCHWEL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 215. — (2) F. de New-York, *id.* — (3) F. de Stockport, par SILLIMANN et HUNT, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 157. — (4) F. du Texas, *id.*

FER NATIF. Fer météorique de Braunau.

Fer.....	91,882
Nickel.....	3,517
Cobalt.....	0,529
Cuivre, manganèse, arsenic, calcium, magnésium, silicium, carbone, chlore, soufre.....	2,072
	<u>400,000</u>

(HAIDINGER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 157.)

FER INDUSTRIEL. Fer de Kamsdorf, en Saxe.

Fer.....	92,50
Plomb.....	6,00
Cuivre.....	4,50
	<u>400,00</u>

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. II, p. 164.)

FER INDUSTRIEL de Rive (usine de la Berardière).

Fer.....	99,825
Carbone.....	traces.
Silicium.....	0,175
Manganèse et cuivre.....	traces.
	<u>400,000</u>

FER INDUSTRIEL. Fer fondu dans un creuset de Hesse.

Fer.....	99,46
Silicium.....	0,54
	<u>400,00</u>

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 12.)

FER DU COMMERCE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.....	2,93	2,40	4,59	4,93
Silicium.....	tr.	0,25	tr.	4,42
Phosphore....	0,77	tr.	4,42	2,10
Manganèse..	tr.	tr.	tr.	tr.
	<u>3,70</u>	<u>2,65</u>	<u>5,74</u>	<u>8,45</u>

	(5)	(6)	(7)
Carbone.....	2,45	4,62	4,44
Silicium.....	2,40	tr.	0,70
Phosphore....	4,60	4,77	5,40
Manganèse.....	tr.	tr.	tr.
	<u>6,45</u>	<u>3,39</u>	<u>7,24</u>

(1) Fer de Suède, 1^{re} qualité. — (2) *Id.* — (3) Fer du Creusot. — (4) Fer de Champagne. — (5) Fer obtenu avec la vieille ferraille de Paris. — (6) Fer du Berry. — (7) Fer cassant de la Moselle.

(GAY-LUSSAC, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. III, p. 23.)

FER INDUSTRIEL. Fontes grises obtenues par le charbon de bois.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	2,400	2,254	2,349
Silicium.....	4,060	4,030	4,920
Phosphore....	0,869	4,043	0,488
Manganèse....	traces.	traces.	traces.
Fer.....	95,974	95,673	95,673
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(1) F. de Champagne. — (2) F. du Nivernais. — (3) F. du Berry, par mélange de coke et charbon de bois.

(GAY-LUSSAC.)

FER INDUSTRIEL. Fontes grises obtenues par le coke.

Carbone.....	2,450	2,550	4,666
Silicium.....	4,620	4,200	3,000
Phosphore....	0,780	0,440	0,492
Manganèse... traces.	traces.	traces.	traces.
Fer.....	95,450	95,840	94,842
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

Carbone.....	2,800	2,024
Silicium.....	4,160	3,490
Phosphore....	0,354	0,604
Manganèse.....	trace.	trace.
Fer.....	95,689	93,885
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

(GAY-LUSSAC, *T. de Ch.* de Dumas, t. III, p. 74.)

FER INDUSTRIEL. Fonte.

Fer.....	94,53
Manganèse.....	4,57
Charbon.....	3,09
Silicium et magnésium.....	traces.

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 247.)

FER INDUSTRIEL. Fonte.

Silice.....	3,50	0,54
Alumine.....	0,80	traces.
Chaux.....	0,50	»
Soufre.....	0,30	»
Phosphore....	0,75	0,27
Charbon.....	2,10	2,40
Manganèse.....	trace.	traces.
Fer métallique.....	93,05	96,79
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(GUENIVEAU, *Journ. des Mines*, décembre 1807.)

FER INDUSTRIEL. Fonte grise.

	(1)	(2)	(3)
Carbone combiné....	0,89	1,03	0,75
— libre.....	3,74	3,62	3,43
	4,60	4,65	3,90
		(4)	(5)
Carbone combiné.....		0,58	0,95
— libre.....		2,57	2,70
		3,45	3,65

(1) F. de Coblentz au charbon de bois. — (2) F. de Liegen, *id.* — (3) F. de la haute Silésie, *id.* — (4) F. de Kienigshutte, au coke. — (5) *Id.*, avec moins de chaleur.

FER INDUSTRIEL. Fonte lamelleuse.

	(1)	(2)	(3)
Carbone combiné....	0,60	0,84	1,00
— libre.....	4,62	4,29	4,05
	5,22	5,10	5,05

(1) Régule fondu dans le noir de fumée. — (2) Régule fondu dans le creuset de graphite. — (3) *Id.*, fondu dans le creuset d'argile.

(KARSTEN, *Ann. des Mines*, t. IX, p. 685.)

FER INDUSTRIEL.

	(1)	(2)	(3)
Manganèse	7,4240	4,4960	1,790
Silicium.....	4,3125	0,5565	0,004
Carb. métallique	2,3750	»	»
— combiné....	2,0800	5,4400	2,910
Soufre.....	0,0040	0,0020	0,010
Phosphore.....	0,0800	0,0080	0,080
Magnésium....	trace.	trace.	»

(1) Fonte grise sur 100 parties. — (2) Fonte neuve ou lamelleuse. — (3) Fonte blanche caverneuse fabriquée avec surcharge en minéral.

FER INDUSTRIEL. Laitiers correspondants.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	49,57	48,39	37,80
Alumine.....	9,00	6,66	2,40
Oxydule de fer...	0,04	0,06	21,50
Magnésie.....	15,43	10,22	8,60
Oxydule de man- ganèse.....	25,84	33,96	20,20
Soufre.....	0,08	0,08	0,02
	99,98		99,22

FER INDUSTRIEL. Fonte.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone..	2,324	2,636	2,690	2,444
Silicium..	0,840	0,260	0,230	0,230
Phosphore	0,703	0,820	0,162	0,185
Manganèse. tr.	2,437	2,390	2,390	2,490
Fer.....	96,433	94,447	94,528	94,654
	400,000	400,000	400,000	400,000

(1) F. de Champagne. — (2) F. de l'Isère. — (3) F. de Siegen. — (4) F. de Coblentz.

FER INDUSTRIEL. Fontes au charbon de bois.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.	0,039	0,024	0,035	0,026
Silicium.	0,005	0,042	0,003	0,004
Mangan.	0,046	»	»	0,028
Phosphore	»	»	»	0,034
	0,090	0,036	0,038	0,089
		(5)	(6)	(7)
Carbone.....		0,049	0,036	0,036
Silicium.....		0,002	0,004	0,005
Manganèse.....		0,009	»	»
Phosphore.....		0,056	»	0,007
		0,086	0,040	0,048

(1) F. de Lekebergslag (Suède). — (2) F. d'Ancy-Lefranc (Saône). — (3) F. d'Autrey (Côtes-du-Nord). — (4) F. de Torgelow (Pensylvanie). — (5) F. de Gertz (comté de Lamark). — (6) F. de Saint-Dizier (Haute-Marne). — (7) F. de Tredion, près Vannes (Morbihan).

FER INDUSTRIEL. Fontes au charbon de bois.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.	0,030	0,043	0,023	0,022
Silicium.	0,045	0,035	0,033	0,025
Phosph.	0,002	»	»	»
	0,077	0,078	0,056	0,047
		(5)	(6)	(7)
Carbone.....		»	0,017	0,040
Silicium.....		0,002	0,003	0,002
Manganèse.....		0,040	»	»
		0,042	0,022	0,042

(1) F. de Firmy (Aveyron). — (2) F. de Janon Saint-Etienne (Loire). — (3) F. de Charleroy (Belgique). — (4) F. anglaise dite fonte noire. — (5) F. de Riou-Peron, près de Vizille (Isère). — (6) (7) Fine metal ou fonte nazée.

FER INDUSTRIEL. Fontes au charbon de bois.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.	0,030	»	»	0,033
Silicium.	»	»	0,005	0,005
Mangan..	0,018	0,024	0,065	0,052
Cuivre..	0,003	0,004	0,003	»
	0,054	0,022	0,073	0,092

	(5)	(6)	(7)
Carbone.....	0,044	0,054	0,029
Silicium.....	0,013	0,006	»
Manganèse.....	0,074	0,045	0,048
	0,431	0,402	0,447

(1) F. d'Allevard (Isère). — (2) F. d'Eisenertz (Styrie). — (3) F. de Bendorf (grand-duché du Rhin). — (4) F. de Lohé, près de Muesen (grand-duché du Rhin). — (5) (6) (7) F. de Ham (comté de Lamark). (Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 271.)

	FER		456		FER		
FER INDUSTRIEL. Fonte.	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silicium.....	4,86430	4,00867	4,0090	4,860	2,006	0,4828	0,5204
Aluminium ...	4,00738	0,08574	0,0606	0,408	0,098	0,0434	0,0000
Carbone.....	3,38000	4,30000	4,9100	5,800	4,750	2,7500	4,4280
Azote.....	»	0,76374	0,7205	0,874	0,565	1,0360	0,4834
Soufre.....	0,17740	0,32048	4,1050	0,645	0,800	0,3800	1,0002
Arsenic.....	»	»	»	0,050	2,560	4,0800	0,9340
Antimoine....	»	4,59740	»	»	»	»	0,4240
Chrome.....	»	»	4,3820	»	»	»	»

(1) F. française grise. — (2) F. blanche du pays de Galles. — (3) F. du Creuzot. — (4) (5) (6) F. des forges d'Alais. — (7) Aciers.

(SCHAFHAELT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 218.)

FER INDUSTRIEL. Fonte fabriquée à l'air chaud.

	(1)	(2)	(2)	(2)	(3)	(4)
Fer.....	97,096	95,422	96,09	94,966	94,345	95,580
Manganèse.....	0,332	0,336	0,44	0,460	3,420	0,870
Carbone.....	4,460	2,400	2,48	4,560	4,416	2,099
Silicium.....	0,280	4,820	4,49	4,322	0,520	4,086
Aluminium.....	0,385	0,488	0,26	4,374	0,599	0,422
Magnésium.....	»	»	»	0,792	»	»

(1) Clyde. — (2) Carron. — (3) Clyde. — (4) Moyenne.

FER INDUSTRIEL. Fonte fabriquée à l'air froid.

	(1)	(1)	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Fer.....	90,98	90,29	91,38	89,442	94,010	90,824	91,154
Cuivre.....	»	»	»	0,288	»	»	»
Manganèse.....	»	7,44	2,00	»	0,629	2,458	2,037
Soufre.....	»	»	»	»	»	0,045	»
Carbone.....	7,40	4,706	3,88	3,600	3,086	2,458	3,855
Silicium.....	0,46	0,830	4,40	3,220	4,006	0,450	4,477
Aluminium.....	0,44	0,046	»	3,776	4,022	4,602	4,651
Calcium.....	»	0,048	0,20	»	»	»	»
Magnésium.....	»	»	»	»	»	0,340	»

(1) Muirkerk. — (2) Pyrites. — (3) Carron. — (4) Clyde. — (5) Moyenne.

(T. THOMPSON, *Inst.*, 1838.)

FER INDUSTRIEL. Gueuse ouvrée.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Charbon.....	2,8943	2,3909	3,0529	5,3647	6,4797	4,4064
Silicium.....	0,8293	4,9042	4,3442	4,0948	4,9607	4,0350
Phosphore.....	0,4592	0,0272	0,4224	0,4806	4,4594	0,0047
Soufre.....	0,0052	0,0044	0,0028	0,0470	0,0023	0,0500
Cuivre.....	trace.	»	0,0404	0,0235	»	0,0452
Fer.....	96,4450	95,6033	95,4676	93,3224	90,0985	94,3948
Calcium.....	»	»	»	»	»	0,0463
Aluminium.....	»	»	»	»	»	0,0406
	400,4000	400,0000	400,0000	400,0000	400,0003	99,9600

(1) Juniata. — (2) Longmine Orange, county New-York. — (3) Salisbury, Connecticut. — (4) Montagne de fer, Missouri. — (5) Au Haut-Fourneau d'anthracite de Columbia-Douville. — (6) Lehigh iron.

(SWANBERG, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

FER INDUSTRIEL forgé des gueuses précé-
dentes.

Ac. silicique.	0,3765	0,5823	0,0876
Phosphore...	0,0942	0,0233	0,0235
Soufre.....	0,0042	0,0040	0,0055
Cuivre.....	0,0468	»	»
Fer (carbone et perte)..	99,5083	99,4434	99,8833

Acide silicique.....	0,2870	0,3006
Phosphore.....	0,0293	0,0773
Soufre.....	0,0024	0,0020
Cuivre.....	»	0,5544
Fer (carbone et perte).	99,6844	96,0654

(SVANBERG, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)FER INDUSTRIEL. Fontes très-arseniées pro-
venant d'Alger.

	(1)	(2)
Arsenic.....	0,098	0,270
Carbone.....	0,045	0,010
	0,443	0,280

(1) Bombe. — (2) Boulet.

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1836.)

FER INDUSTRIEL. Aciers.

Carbone.. depuis	0,00634	jusqu'à	0,00789
Silice.....	0,00252		0,00345
Phosphore.	0,00345		0,04520
Fer.....	0,97597		0,98552

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 14.)

FER INDUSTRIEL. Acier de l'Allemagne.

Fer.....	96,84
Manganèse.....	2,46
Carbone.....	4,00
	400,00

(GAZERAN, *Ann. de Ch.*, t. XXXVI, p. 68.)

FER INDUSTRIEL. Acier fondu anglais.

Silicium.....	0,52043
Aluminium.....	0,00000
Manganèse.....	4,92000
Arsenic.....	0,93400

A reporter.. 3,37443

	Report.....	3,37443
Antimoine.....		0,42400
Étain.....		traces.
Phosphore.....		0,00000
Soufre.....		4,00200
Azote.....		0,48340
Carbone.....		4,42800
Fer.....		93,79765
Perte.....		0,09382
		400,00000

(SCHAFFAULT, *Revue sc. et ind.*, t. VI, p. 227.)

FER INDUSTRIEL. Acier fondu anglais.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	0,0487	0,0450	0,0465
Silicium.....	0,0040	0,0060	0,0040
	0,0497	0,0240	0,0475
		(4)	(5)
Carbone.....		0,0433	0,4830
Silicium.....		0,0005	»
		0,0438	0,4830

(1) Acier de cémentation. — (2) Wotz ou acier fondu de l'Inde. — (3) Acier fondu en réduisant du battium de fer par le charbon. — (4) *Id.* anglais. — (5) *Id.* traité par l'iode.

(Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 275.)

FER INDUSTRIEL. Acier fondu anglais.

	(1)	(2)	(3)
Fer.....	99,325	99,442	99,375
Carbone.....	0,450	0,333	0,500
Silicium.....	0,225	0,225	0,425
Mang st et cuivre	trace.	traces.	traces.
	400,000	400,000	400,000
		(4)	(5)
Fer.....		99,20	99,288
Carbone.....		»	0,388
Silicium.....		0,80	»
Manganèse et cuivre.....		»	0,490
		400,00	99,866

(1) Acier cémenté, par BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 12. — (2) Acier fondu, *id.* — (3) Acier poule, *id.* — (4) Acier Clouet, *id.* — (5) Acier fondu, fer de Dannemore, par TH. THOMPSON, *Inst.*, 1838.

FER INDUSTRIEL. Tableau comparatif de différents aciers.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Fer.....	98,925	98,945	99,435	99,445	99,360	99,360
Carbone.....	0,520	0,545	0,330	0,340	0,325	0,335
Silice.....	0,350	0,340	0,235	0,245	0,345	0,305
Phosphore.....	»	»	»	»	»	»
Indice d'alumine et manganèse.	0,005	»	indice.	»	trace.	trace.
Trace de cuivre.....	»	»	»	»	trace.	trace.
	400,000	400,000	400,000	400,000	400,000	400,000
	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)
Fer.....	98,830	98,835	98,945	98,950	99,465	99,470
Carbone.....	0,866	0,885	0,250	0,265	0,250	0,275
Silice.....	0,304	0,280	0,805	0,785	0,585	0,555
Phosphore.....	indice.	»	»	»	»	»
Manganèse.....	»	»	»	»	»	»
Alumine.....	»	»	»	»	»	»
	400,000	400,000	400,000	400,000	400,000	400,000

(1) A. fondu brut martial ou marschal. — (2) A. cimenté, par SIR-HENRY. — (3) Acier fondu anglais, HUNZMANN. — (4) A. cimenté, par SIR-HENRY. — (5) A. fondu de la Berardière. — (6) A. cimenté, par SIR-HENRY. — (7) A. cimenté. — (8) *Id.*, par SIR-HENRY. — (9) A. naturel de Hongrie. — (10) A. cimenté. — (11) A. naturel de Rives. — (12) A. de Rives cimenté par SIR-HENRY.

(Ann. des Mines, t. VII, p. 571.)

FER INDUSTRIEL. Acier de cémentation de Remmelsdorf, département de la Moselle.

Carbone	0,79	0,68	0,79	0,63
Silicium	0,45	0,42	0,45	0,44
Phosphore	0,34	0,82	0,79	4,52
Fer.....	98,72	98,88	98,27	97,74
	400,00	400,00	400,00	400,00

(VACQUELIN, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. III, p. 94.)

FER INDUSTRIEL. Aciers fondus.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.	0,62	0,65	0,65	0,94
Silicium.	0,03	»	0,04	0,08
Phosphore	0,03	0,08	0,07	0,44
Fer.....	99,32	99,27	99,24	98,87
	400,00	400,00	400,90	400,00

(1) A. anglais, 1^{re} qualité. — (2) A. de l'Isère. — (3) A. français, 1^{re} qualité — (4) *Id.*, 2^e qualité.

(GAY-LUSSAC, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. III, p. 95.)

FER INDUSTRIEL. Acier damassé.

	(1)	(2)
Carbone.....	4,407	0,957
Silicium.....	0,420	0,000
Aluminium.....	0,948	0,000
Fer.....	97,525	99,043
	400,000	400,000

(1) Wootz brut. — (2) Wootz forgé.

(GAY-LUSSAC, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. III, p. 97.)

FER INDUSTRIEL. Acier damassé de Faraday.

	(1)	(2)
Fer.....	94,36	96,6
Carbone.....	5,64	indét.
Aluminium.....	»	3,4
	400,00	400,0

(1) Fer carburé. — (2) Fer aluminé.

(FARADAY, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. III, p. 98.)

FER INDUSTRIEL. Carbone contenu dans le fer.

	(1)	(2)
Carb. à l'état de combinaison.	0,930	4,844
Carbone à l'état de mélange.	2,340	4,040
	(3)	(4)
Carb. à l'état de combinaison.	3,400	0,380
Carbone à l'état de mélange.	0,720	0,020

(1) Fonte grise. — (2) Fonte blanche ordinaire. — (3) Fer spéculaire parfait. — (4) Fer en barre provenant de l'affinage de la fonte blanche par la méthode de Souabe.

(BROMEIS, *Journ. de Pharm.*, décembre 1842.)

FER INDUSTRIEL. Cristaux formés dans l'affinage du fer.

Silice.....	34,46
Protoxyde de fer.....	67,24
Magnésie.....	0,65
	99,05

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 351.)

FER INDUSTRIEL. Croûte provenant d'un mou-
lage de fonte.

Silice.....	0,34
Graphite.....	0,04
Grenailles de fonte.....	0,65
	<u>1,00</u>

(F. BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1835.)FER INDUSTRIEL. Boulet de fonte oxydé par
l'eau de la mer.

Peroxyde de fer.....	0,467
Chlore.....	0,049
Plombagine.....	0,434
Silice.....	0,100
Eau (par différence).....	0,254
	<u>1,001</u>

(P. BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1835.)

MINERAIS DE FER.

Un grand nombre d'espèces du genre Fer constituent des minerais de fer; voyez ces espèces.

On a rangé ici, par ordre alphabétique de localités, un certain nombre d'analyses de minerais qui manquent dans les tableaux synoptiques.

MINERAI des Arques.

Minerais non grillés.

Silice.....	0,050	0,050	0,055	0,130
Alumine.....	0,040	0,040	0,045	»
Eau.....	0,450	0,445	0,456	0,448
Peroxyde de manganèse.....	0,005	trace.	0,070	trace.
Perox. de fer.....	0,805	0,805	0,745	0,747

Fonte donnée par l'essai.....	0,575	0,575	0,540	0,530
-------------------------------	-------	-------	-------	-------

Minerais grillés.

Silice.....	0,075	0,150	0,190
Alumine.....	0,045	0,030	0,050
Eau.....	0,400	0,005	0,070
Peroxyde de man- ganèse.....	0,007	0,040	0,007
Peroxyde de fer.....	0,816	0,820	0,960

Fonte donnée par l'essai.....	0,580	0,585	0,492
-------------------------------	-------	-------	-------

(BERTHIER, *Journ. des Mines*, mars 1810, p. 204.)

MINERAI des Baumes.

Peroxyde de fer.....	54,2
Oxyde de manganèse.....	4,1
Magnésie.....	0,9
Chaux.....	0,3
Perte par la calcination.....	28,9
Silice.....	42,8
Alumine.....	4,8
	<u>1,000</u>

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. IV, p. 371.)

MINERAI de Belgique.

Silice.....	16,0
Alumine.....	0,5
Oxyde rouge de fer.....	72,0
Perte au feu due à l'eau combinée.....	42,0
	<u>100,5</u>

(BOUESNEL, *J. des Mines*, mai 1814, p. 362.)

MINERAI de Biscaye.

Perte au feu.....	7
Silice.....	3
Oxyde rouge de fer.....	86
— brun de manganèse.....	2
	<u>98</u>
Perte.....	2
	<u>100</u>

(COLLET-DESCOTILS, *J. des Mines*, avril 1807, p. 800.)MINERAI DE FER. Fer argileux de Blanche-
lande, département de l'Orne.

Silice.....	43,0
Alumine.....	4,0
Chaux.....	4,2
Magnésie.....	2,0
Oxyde rouge de fer.....	54,0
— de manganèse.....	2,4
Charbon et soufre.....	trace.
Perte par la calcination.....	24,6
	<u>101,2</u>

(DESCOTILS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIV, p. 193.)

MINERAI de la Buissière.

Silice.....	39,0
Alumine.....	4,5
Oxyde de manganèse.....	4,5
— rouge de fer.....	46,0
Perte au feu due à l'eau combinée.....	8,5
Chaux.....	trace.
	<u>99,5</u>

(BOUESNEL, *Journ. des Mines*, mai 1814, p. 364.)

MINÉRAI du Canigou (Pyrénées-Orientales).

Perte au feu.....	34,5
Oxyde rouge de fer.....	60,0
— brun de manganèse.....	4,5
Magnésie.....	4,5
Chaux.....	trace.
	<hr/>
	400,5

(COLLET-DESCOTILS, *Journ. des Mines*, avril 1807, p. 298.)

MINÉRAI de Carinthie.

Perte au feu.....	21
Oxyde rouge de fer.....	72
— brun de manganèse.....	6
Chaux.....	4
Magnésie.....	une trace.
	<hr/>
	400

(COLLET-DESCOTILS, *Journ. des Mines*, avril 1807, p. 301.)

MINÉRAI de Chalency.

Silice.....	5,50
Alumine.....	4,00
Chaux.....	34,00
Oxyde rouge de fer.....	29,00
Phosphore.....	0,24
Eau et acide carbonique.....	30,00
Perte.....	3,29
	<hr/>
	400,00

(GUENYEAU, *Journ. des Mines*, décembre 1807, p. 446.)

MINÉRAI de Chessy.

Sulfate de baryte.....	28,80
Cuivre métallique.....	46,80
Fer métallique.....	46,80
Soufre.....	42,00
Silice.....	9,60
Alumine.....	4,60
Chaux.....	0,20
Eau et acide carbonique.....	4,00
	<hr/>
	89,80

(THIBAUD, *Ann. des Mines*, t. V, p. 522.)

MINÉRAI de Penny-stone, de Coalbrookdale.

Silice.....	40,6
Alumine.....	2,0
Chaux.....	4,6
Magnésie.....	2,4
Oxyde rouge de fer.....	50,0
— de manganèse.....	2,6
Perte par la calcination.....	32,0
	<hr/>
	404,2

(DESCOTILS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIV, p. 196.)

MINÉRAI de Cornwall.

Silice.....	2,42
Eau.....	44,28
Sesquioxyle de fer.....	82,16
— de manganèse.....	4,13
Alumine et étain.....	traces.
	<hr/>
	99,99

(KERSTEN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 152.)

MINÉRAI du Craut.

Peroxyde de fer.....	41,2
Oxyde de manganèse.....	4,0
Magnésie.....	3,0
Chaux.....	8,0
Perte par la calcination.....	21,4
Silice.....	48,2
Alumine.....	2,0
Acide phosphorique.....	6,4
	<hr/>
	400,9

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. IV, p. 363.)

MINÉRAI du Croiz, département de l'Isère.

Perte au feu.....	33
Oxyde rouge de fer.....	57
— brun de manganèse.....	6
Magnésie.....	4
Chaux.....	trace.
	<hr/>
	400

(COLLET-DESCOTILS, *Journ. des Mines*, avril 1807, p. 299.)

MINÉRAI des Deux-Ponts, désigné sous le nom de mine de fer grise.

Silice.....	9,4
Chaux.....	0,2
Magnésie et alumine.....	0,6
Oxyde de manganèse.....	2,4
— rouge de fer.....	59,0
Perte au feu.....	29,5
	<hr/>
	404,4

(DRAPPIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIV, p. 191.)

MINÉRAI d'Eulenlohe, pays de Bayreuth.

Oxyde de fer noir.....	0,595
Acide carbonique.....	0,360
Eau.....	0,020
Chaux.....	0,025
	<hr/>
	4,000

(BUCHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LI, p. 176.)

MINÉRAI de Gaillac, département du Tarn.

Fer métallique.....	30
Silice.....	45
Alumine.....	34
Oxygène.....	48
Eau.....	6
	<hr/>
	400

(VAUQUELIN, *Journ. des Mines*, fructidor an III, p. 14.)

MINÉRAI de Geislautern.

Silice.....	32,0	49,0	40,6
Alumine.....	4,0	3,4	2,0
Chaux.....	4,8	2,8	4,6
Magnésie.....	4,3	4,0	2,4
Oxyde rouge de fer..	38,6	40,0	50,0
— de manganèse.	4,8	4,6	2,6
Perte par la calcination	20,0	32,0	32,0
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	102,5	102,8	104,2

(COLLET-DESCOTILS.)

MINÉRAI de Glasgow.

Carbonate de fer.....	85,44
— de chaux.....	5,94
— de magnésie.....	3,74
Silice.....	1,40
Alumine.....	0,63
Peroxyde de fer.....	0,23
Carbone.....	3,03
	<hr/>
	400,38

(THOMPSON, *Inst.*, 1838.)

MINÉRAI de la montagne de la Citre, près Grenoble.

Perte au feu.....	37,5
Oxyde rouge de fer.....	50,0
— brun de manganèse.....	4,0
Magnésie.....	41,0
Chaux.....	0,5
	<hr/>
	400,0

(COLLET-DESCOTILS, *Journ. des Mines*, avril 1807, p. 293.)

MINÉRAI de Clausthal, au Hartz.

Acide carbonique.....	84
Chaux.....	4
Oxyde de fer.....	48
	<hr/>
	400

(LINCK, *Ann. de Ch.*, t. IX, p. 99.)

MINÉRAI de Hayanges (Moselle).

Protoxyde de fer.....	61,0
Chaux.....	6,2
Acide carbonique.....	20,3
Silice gélatineuse.....	6,0
Alumine.....	3,8
Eau.....	2,5
Magnésie, manganèse.....	»
	<hr/>
	99,8

Ou bien :

Carbonate de chaux.....	41,0
— de fer.....	40,3
Protoxyde de fer.....	36,2
Silice.....	6,0
Alumine.....	3,8
Eau.....	2,5
	<hr/>
	99,8

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 257.)

MINÉRAI de Hohegrethe.

Oxydule de fer.....	50,440
— de manganèse.....	7,545
Magnésie.....	2,350
Acide carbonique.....	38,630
Gangue.....	0,325
Eau et perte.....	0,770
	<hr/>
	400,000

(Archives de *Métallurgie* de Karsten, t. XIII, p. 211.)

MINÉRAI de Hall (Angleterre).

Acide carbonique.....	36,08
Oxyde ferreux.....	50,75
— ferrique.....	8,93
Chaux.....	4,24
Eau.....	4,08
	<hr/>
	404,08

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

MINÉRAI de Huth.

Oxyde de fer.....	86,125
— de manganèse.....	0,750
Silice.....	4,700
Eau.....	44,425
	<hr/>
	400,000

(Archives de *Métallurgie* de Karsten, t. XIII, p. 211.)

MINÉRAI de Megescôte.

Peroxyde de fer.....	35,0
Deutoxyde de manganèse.....	0,3
Magnésie.....	4,6
Perte par la calcination.....	25,5
Silice.....	26,5
Alumine.....	44,8
	<hr/>
	400,7

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. IV, p. 368.)

MINÉRAI de Metzger.

Chaux.....	28,6
Magnésie.....	46,2
Protoxyde de fer.....	5,0
— de manganèse.....	2,2
Acide carbonique.....	43,0
Partie insoluble.....	4,8
	<hr/>
	99,8

(E. DE BEAUMONT, *Ann. des Mines*, 1822, t. VII, p. 531.)

MINÉRAI. Fer brun du mont Pétronelle.

Fer oxydé.....	64	78
Manganèse oxydé.....	8	7
Silice.....	25	14
Eau et perte.....	3	4
	<hr/>	<hr/>
	400	400

(TIMOLÉON CALMELET, *Journ. des Mines*, avril 1814, p. 227.)

MINÉRAI de Neuendorf.

Oxydule de fer.....	55
— de manganèse.....	40
Acide carbonique.....	35
	<hr/>
	400

(BUCHOLZ, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 453.)

MINÉRAI de Norkshire.

Protoxyde de fer et trace de manganèse.....	43,26
Acide carbonique.....	29,30
Silice et alumine.....	20,78
Matière carbonneuse.....	2,67
Chaux.....	4,89
Humidité.....	4,00
	<hr/>
	98,90

(PHILLIPS, *An. of Philos.*, t. VII, p. 448.)

MINÉRAI de Portes, département du Gard.

Silice.....	5,2
Alumine.....	4,2
Chaux.....	4,8
Magnésie.....	3,6
Oxyde de manganèse.....	1,4
— rouge de fer.....	57,3
Charbon.....	4,6
Perte par la calcination.....	31,0
	<hr/>
	403,4

(BOULANGER, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIV, p. 198.)

MINÉRAI de fer brun cristallisé de Restov-mel, près de Lostwithiel.

Silice.....	0,28
Eau.....	40,07
Oxyde de fer.....	89,55
— de manganèse.....	0,10
	<hr/>
	400,00

(KERSTEN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 252.)

MINÉRAI de Rimini, mine froide.

Silice.....	68,6
Alumine.....	4,0
Chaux.....	trace.
Manganèse.....	trace.
Oxyde rouge de fer.....	22,6
Eau et acide carbonique.....	7,0
Perte.....	0,8
	<hr/>
	400,0

(GUENIVEAU, *Journ. des Mines*, décembre 1807, p. 448.)

MINÉRAI. Fonte de fer intraitable de Saint-Jory de Chalceix (Dordogne).

Peroxyde de fer.....	0,702
Quartz, mica, feldspath.....	0,460
Eau.....	0,120
Alumine.....	0,005
Acide phosphorique.....	0,008
Perte.....	0,005
	<hr/>
	4,000

(DELANOUE, *Inst.*, 1837.)

MINÉRAI de Saint-Martin-la-Plaine, près de Gier (Loire).

Peroxyde de fer.....	60,2
Oxyde de manganèse.....	»
Chaux.....	2,2
Silice.....	49,2
Alumine.....	4,5
Eau et acide carbonique.....	13,7
Soufre.....	trace.
	<hr/>
	99,8

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. IV, p. 385.)

MINÉRAI de Sainte-Agnès (Isère).

Perte au feu.....	43,0
Silice gélatineuse.....	4,5
Oxyde rouge de fer.....	84,0
— brun de manganèse.....	2,0
Chaux, environ.....	4,0
Magnésie.....	une trace.
Perte.....	4,5
	<hr/>
	400,0

(COLLET-DESCOTILS.)

MINÉRAI de Sainte-Florine (Haute-Loire).

Fer oxydé rouge.....	51,0
Manganèse oxydé.....	4,5
Silice.....	9,0
Chaux.....	4,0
Alumine.....	7,0
Acide carbonique et eau.....	29,0
Substance bitumineuse.....	0,5
Magnésie.....	trace.
	<hr/>
	99,0

(BERTHIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIV, p. 197.)

MINÉRAI de Sauvat (Ariège).

Perte au feu.....	34,0
Oxyde rouge de fer.....	65,0
— brun de manganèse.....	2,0
Magnésie.....	4,8
Chaux.....	trace.
Perte.....	0,2
	<hr/>
	400,0

(COLLET-DESCOTILS.)

MINÉRAI de Saxe.

Perte au feu.....	37,0
Oxyde rouge de fer.....	52,0
— brun de manganèse.....	0,2
Magnésie.....	42,6
Chaux.....	trace.
	<hr/>
	404,8

(COLLET-DESCOTILS.)

MINÉRAI. Fer forgé par les nègres du Fonta-Diallon (haut Sénégal).

Tritoxyde de fer.....	77,2	33,6
Alumine et un peu de chaux..	8,2	40,0
Silice.....	2,8	2,0
Eau.....	44,4	24,7
Chrome.....	trace.	tr.
	<hr/>	
	99,6	400,3

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. V, p. 131.)

MINÉRAI de Siegen.

Peroxyde de fer.....	66,71	65,68
Protoxyde.....	43,65	44,09
— de manganèse.....	47,44	46,25
Oxyde de cobalt.....	} traces.	»
— de cuivre.....		
Eau et acide carbonique..	}	
Sable.....		

(GENTH, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 227.)

MINÉRAI du Silber Nagel.

Fer carbonaté.....	78,44
Manganèse carbonaté.....	46,25
Magnésie carbonatée.....	3,77
Chaux carbonatée.....	4,49
Eau.....	0,25
	<hr/>
	99,87

(STROMAYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 365.)

MINÉRAI de Taeschowitz en Thuringe.

Fer.....	70,5
Oxygène.....	29,5
	<hr/>
	100,0

(BUCHOLZ, *Journ. des Mines* juin, 1810, p. 456.)

MINÉRAI de Tinzen, canton des Grisons.

Carbonate de chaux.....	47,46
— de magnésie.....	49,33
Protocarbonate de fer.....	44,08
Eau.....	22,13
	<hr/>
	400,00

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 95.)

MINÉRAUX trouvés parmi les galets de mer, à Villers, département du Calvados.

Fer oxydé.....	34,00
Silice.....	42,50
Chaux.....	0,20
Magnésie.....	3,40
Charbon.....	trace.
Acide carbonique.....	22,90
	<hr/>
	400,00

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 105.)

MINÉRAI de pierre plate, près Vizilles.

Perte au feu.....	37,0
Oxyde rouge de fer.....	50,0
— brun de manganèse.....	0,2
Magnésie.....	40,0
Chaux.....	0,8
Perte.....	2,0
	<hr/>
	400,0

(COLLET-DESCOTILS.)

MINÉRAI fibreux de Wansiedel.

Silice.....	4,46
Eau.....	42,42
Oxyde de fer.....	85,80
— de manganèse.....	4,30
	<hr/>
	400,98

(KERSTEN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 207.)

MINÉRAIS divers.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Hématite brune de Bergzabern (Bas-Rhin).....	45	79	2	3	0	0	4
— — de Vicdessos (Ariège).....	44	82	2	4	tr.	0	4
— rouge de Framont (Vosges).....	3	90	tr.	2	0	4	4
— rouge.....	2	94	tr.	2	0	tr.	2
Minérai de manganèse du comté de Sayn.....	0	32	56	4	0	0	0
— de fer noir de Raschau en Saxe.....	44	0	64	43	0	0	9
— brun compacte de Bergzabern.....	41	84	4	2	0	0	2
— — de Vicdessos.....	42	81	0	4	0	0	4
Minérai compacte du Voigsberg.....	43	69	3	40	3	tr.	2
Œtite ou fer géodique.....	44	76	2	5	0	0	3
Œtite du département de l'Orne.....	43	78	tr.	7	4	tr.	4
Minérai en grains du Berri.....	45	70	tr.	6	7	0	2
— lenticulaire du Doubs.....	44	73	4	9	0	tr.	3
— compacte avec ocre jaune de l'île d'Elbe.....	42	83	tr.	5	tr.	0	0
— compacte des Pyrénées.....	44	81	tr.	2	tr.	tr.	6
Mine limoneuse de la Lusace.....	49	64	7	6	2	tr.	2

(1) Déchet au feu. — (2) Fer peroxydé. — (3) Manganèse peroxydé. — (4) Silice. — (5) Alumine. — (6) Chaux. — (7) Perte.

(D'AUREISSON, *Ann. de Ch.*, t. LXXV, p. 237.)

MINÉRAIS DE FER. Minerais crus.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Perte au feu.....	30,00	27,00	24,33	31,00
Résidu insolub.....	8,40	22,03	31,50	7,66
Chaux.....	»	6,00	2,50	2,66
Perox. de fer.....	60,00	42,66	42,83	58,33

(1) Minérai riche du pays de Galles. — (2) (3) Minérai peuriche, *id.* — (4) Minérai riche de Dudley.

MINÉRAIS grillés.

	(1)	(2)
Résidu insoluble.....	27,70	27,55
Chaux.....	4,70	»
Alumine.....	4,70	4,20
Peroxyde de fer.....	62,40	74,00
D'où fer métallique.....	97,50	99,75
	43,38	49,23

(1) M. peu riche du pays de Galles. — (2) M. de Staffordshire.

(DÉRÉNOY et E. DE BEAUMONT, *Ann. des Mines*, 2^e série, t. II, p. 30.)

SCORIES ou LAITIERS. Voy. les minerais de fer qui se trouvent au commencement de l'article FER et dans les espèces minérales FER OXYDÉ, FER CARBONATÉ, etc.

SCORIES de Blausfen, dans le pays de Gotha.

	(1)	(2)
Silice.....	0,39020	0,42520
Chaux.....	0,25285	0,22548
A reporter.....	0,64305	0,65068

(1) Partie verte. — (2) Partie brune.

Report.....	0,64305	0,65068
Protoxyde de mangan.....	0,28970	0,26826
— de fer.....	0,04850	0,04432
Potasse.....	0,00370	0,00384
Alumine et magnésie..	tr.	tr.
Soufre.....	0,02900	0,05000
	0,98395	0,98707
Sulfure de calcium....	0,07520	0,12900

(LAMPADIUS, *Journ. d'Erdmann.*)

SCORIES de Chessy.

Silice.....	54,6	54,5
Baryte.....	20,3	22,4
Protoxyde de fer.....	48,9	46,4
Chaux.....	6,2	2,6
Alumine et cuivre.....	tr.	4,2
Magnésie.....	»	2,9
	100,0	100,0

(THEBAUD, *Ann. des Mines*, t. V, p. 525.)

SCORIES provenant de la fonte du minérai grillé de Chessy.

Silice.....	34
Oxyde de fer.....	75
Zinc métallique.....	2
Indices de cuivre.....	»
— de soufre.....	»
Chaux un atôme.....	»

408

SCORIES provenant de la fonte des maties grillées de Chessy.

Silice.....	22
Oxyde rouge de fer.....	90
Chaux.....	3
Soufre.....	3
Trace de cuivre.....	»
— de zinc.....	»
	<u>448</u>

(GUENIVEAU, *Journ. des Mines*, octobre 1805, p. 48.)

SCORIES de fonte crue de Chuldner Hütte.

Silice.....	45,000
Protoxyde de fer.....	43,000
Alumine.....	4,700
Baryte.....	5,200
Protoxyde de manganèse.....	3,800
Oxyde de plomb.....	0,500
Acide sulfurique.....	0,200
Argent.....	0,003
Chaux, magnésie, fluor.....	tr.
	<u>99,403</u>

(KERSTEN, *Annuaire des Mines* de Freyberg, 1839.)

SCORIES du Creusot, quand la fonte ne va pas bien.

Silice.....	39,5
Chaux.....	35,6
Alumine.....	48,0
Oxyde de fer rouge.....	3,0
Trace de manganèse.....	»
	<u>96,1</u>

(GUENIVEAU, *Journ. des Mines*, décembre 1807, p. 451.)

LAITIER très-sulfureux de Firmy (Aveyron).

Silice.....	0,334
Chaux.....	0,483
Magnésie.....	0,048
Alumine.....	0,406
Fonte mélangée.....	0,007
Soufre.....	0,022
	<u>4,000</u>

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1834.)

LAITIER cristallisé du pays de Galles.

Silice.....	0,403
Alumine.....	0,440
Chaux.....	0,350
Magnésie.....	0,057
Protoxyde de fer.....	0,016
— de manganèse.....	0,019
	<u>0,985</u>

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1837.)

LAITIER de Geislautern.

Silice.....	49
Chaux.....	30
Alumine.....	45
Oxyde rouge de fer.....	3
— de manganèse.....	4
Cuivre.....	1r.
	<u>98</u>

(GUENIVEAU, *Journ. des Mines*, décembre 1807, p. 450.)

SCORIES de l'usine de Halsbruch.

Silice.....	45,000
Protoxyde de fer.....	37,620
Chaux.....	40,540
Alumine.....	2,900
Baryte.....	4,440
Magnésie.....	2,000
Oxyde de plomb.....	0,400
Argent.....	0,003
Oxydes de cuivre et de manganèse.....	traces.
	<u>99,843</u>

(KERSTEN, *Ann. des Mines* de Freyberg, 1839.)

SCORIES d'Ilsebourg près du Hartz.

Silice.....	59,65
Alumine.....	5,54
Protoxyde de fer.....	2,64
— de manganèse.....	0,99
Chaux.....	27,79
Magnésie.....	4,09

(GIBBS, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 203.)

SCORIES des hauts fourneaux de Maegde-sprung, au Hartz.

Silice.....	39,99	44,08	44,44
Alumine.....	5,88	40,88	40,56
Prot. de mangan. — de fer.....	25,04	20,57	20,66
Chaux.....	4,03	4,69	4,42
Magnésie.....	20,56	23,76	25,34
	2,44	0,58	0,42
Silice.....	39,19	39,03	44,49
Alumine.....	9,52	9,75	4,96
Prot. de mangan. — de fer.....	23,88	21,97	24,85
Chaux.....	3,20	4,35	0,44
Magnésie.....	24,49	24,39	26,66
	0,62	0,64	4,40

(RAMMELBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 201.)

SCORIES de Marche-sur-Meuse.

Silice.....	43,0
Chaux.....	26,5
Alumine.....	21,5
Trace de magnésie.....	»
Oxyde de manganèse.....	5,0
— rouge de fer.....	3,0
	<u>99,0</u>

(BOUESNEL, *Journ. des Mines*, mai 1814, p. 365.)

SCORIES d'affinage de Musen.

Silice.....	44,4
Protoxyde de fer.....	64,2
— de manganèse.....	49,0
Chaux.....	3,0
	<u>400,6</u>

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 216.)

SCORIES trouvées dans le haut fourneau d'Oberwillers, dans le grand-duché de Bade.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	55,25	53,37	53,76	49,730
Alumine... ..	5,74	5,42	4,76	7,820
Chaux.....	27,60	30,71	29,48	40,780
Magnésie.. ..	7,04	9,50	9,82	»
Protoxyde de mangan. .	3,46	4,44	4,30	»
Prot. de fer. . . .	4,27	0,95	4,48	0,308

(1) Fond de la scorie, par RAMMELSBERG. — (2) Scorie cristalline, par PERCY. — (3) Masse cristalline, par FORBES. — (4) Scorie, par WALCHNER.

(Annuaire de Millon et Reiset, 1849, p. 202.)

SCORIE de l'Espérance, près de Seraing.

Silice.....	55,77
Alumine.....	43,90
Chaux.....	22,22
Magnésie.....	2,10
Protoxyde de manganèse.....	2,52
— de fer.....	2,42
Potasse.....	4,78

(FORBES, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 204.)

SCORIES du Stalberg.

Silice.....	52,8
Protoxyde de manganèse.....	26,2
— de fer.....	4,4
Magnésie.....	9,0
Chaux.....	5,6
Alumine.....	3,4
	<u>98,4</u>

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 215.)

SCORIES du haut fourneau du Val de Louise (Gotha).

Silice.....	36,22	36,17	36,42	35,37
Alumine... ..	8,14	8,17	6,15	6,02
Protoxyde de manganèse	23,52	20,74	26,94	20,52
— de fer.....	2,44	2,33	4,60	4,26
Chaux.....	28,04	34,73	28,22	35,90
Magnésie... ..	4,92	0,53	0,92	0,83
Baryte.....	»	»	»	0,06
Potasse.....	»	»	»	0,58
Sulfure de calcium.....	»	»	»	0,70

(CREDNER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 202.)

SCORIES DIVERSES.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice.....	38,05	38,76	37,63	37,94	39,52	42,06
Alumine.....	14,44	14,48	12,78	13,04	15,14	12,93
Chaux.....	35,70	35,68	34,46	34,43	32,52	32,53
Magnésie.....	7,64	6,84	6,64	7,24	3,49	4,06
Protoxyde de manganèse.....	0,40	0,23	2,64	2,79	2,89	2,26
— de fer.....	4,27	4,18	3,94	0,93	2,02	4,94
Potasse.....	4,85	4,44	4,92	2,60	4,06	2,69
Sulfure de calcium.....	0,82	0,98	0,68	3,65	2,45	4,03
Phosphate d'alumine.....	»	»	»	»	»	0,34

(1) (2) S. de Dudley, par PERCY. — (3) S. des usines de Blackvell, près Dudley, par le même. — (4) *Id.*, par FORBES. — (5) S. de Tipton, par le même. — (6) S. d'un haut fourneau près Marchiennes (Belgique), par PERCY.

SCORIES provenant de l'affinage à la houille.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice	27,6	31,2	36,8	42,4	46,4	27,6	15,8
Protoxyde de fer.....	64,2	66,5	64,0	52,0	45,0	52,0	82,4
— de manganèse.....	»	0,9	»	»	4,9	»	»
Chaux.....	»	»	»	»	4,0	20,4	»
Magnésie.....	»	»	»	»	2,0	»	»
Alumine.....	4,0	»	4,5	3,3	3,0	»	2,0
Acide phosphorique.....	7,2	4,7	»	»	»	»	»
	<u>100,0</u>	<u>100,3</u>	<u>99,3</u>	<u>97,7</u>	<u>99,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,2</u>

	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)
Silice.....	7,6	31,6	17,2	5,6	10,9	9,5
Protoxyde de fer.....	82,4	67,3	64,3	85,5	66,7	76,8
— de manganèse.....	6,8	0,7	0,5	tr.	0,8	0,5
Chaux.....	»	»	2,7	2,4	3,5	4,0
Magnésie.....	2,8	»	0,4	tr.	»	»
Alumine.....	4,4	»	0,2	0,4	0,4	0,4
Potasse.....	»	»	tr.	tr.	4,0	3,4
Acide phosphorique.....	»	»	16,5	4,7	16,9	8,6
	<u>100,4</u>	<u>99,6</u>	<u>98,5</u>	<u>98,3</u>	<u>99,9</u>	<u>99,9</u>

(1) S. de Dudley. — (2) S. de Firmy (Aveyron). — (3) (4) S. de Dowlais dans le pays de Galles. — (5) S. de Skeho (Suède). — (6) S. de Louvain (Pays-Bas). — (7) S. de Basse-Indre près Nantes. — (8) S. de Skeho (Suède). — (9) S. de Suède. — (10) (11) S. de Torgelow (Poméranie). — (12) (13) S. de Pertz en Neumark.

(Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 289.)

SCORIES de l'affinage de la fonte de fer par la méthode anglaise.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	27,6	36,8	33,6	44,0	24,0	42,4	26,8	33,0
Protoxyde de fer.....	64,2	64,0	»	»	»	52,0	»	»
Alumine.....	4,0	4,5	»	»	»	3,3	»	»
Acide phosphorique..	7,2	»	»	»	»	»	»	»
Fonte à l'essai.....	50,5	47,0	46,0	40,6	54,5	44,0	55,6	45,8
Oxygène et charbon..	46,4	44,7	43,0	44,5	45,9	43,0	45,4	44,0
Autres matières.....	33,4	38,3	44,0	47,9	29,6	46,0	29,0	40,2

(1) Finerie. — (2) (3) (4) (5) Purlage. — (6) (7) (8) Chaufferie.

(BERTHIER, Ann. des Mines, t. IX, p. 796.)

SCORIES provenant de l'affinage de fontes communes.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice.....	19,8	8,8	18,5	16,4	16,2	28,0
Protoxyde de fer.....	74,0	84,0	75,2	79,0	77,8	70,0
— de manganèse.....	3,6	2,5	2,0	0,6	4,4	»
Chaux.....	4,8	2,2	2,0	3,0	3,2	0,4
Magnésie.....	»	4,0	»	»	»	»
Alumine.....	4,2	2,0	4,2	4,2	4,4	0,8
	<u>100,4</u>	<u>100,5</u>	<u>98,9</u>	<u>100,2</u>	<u>100,0</u>	<u>99,2</u>
Fonte à l'essai.....	57,0	64,4	57,0	64,0	64,0	»

(1) S. de Sauvigny (Nièvre). — (2) S. de Guergny, id. — (3) S. de Messargès (Ailier). — (4) S. de Fretetval (Loir-et-Cher). — (5) S. de Framont (Vosges). — (6) S. de Schou (Landes).

SCORIES provenant de l'affinage de fontes manganésiennes.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice	23,0	19,0	8,0	29,3	21,0	19,0	14,4
Protoxyde de fer.....	45,0	54,5	80,0	40,4	70,2	64,8	64,2
— de manganèse.....	29,0	10,5	3,5	10,0	3,5	12,6	19,0
Chaux.....	2,0	17,0	7,0	14,3	4,3	1,8	3,0
Magnésie.....	1,0	4,0	0,5	1,0	0,5	0,4	»
Alumine.....	1,0	1,0	0,5	1,0	0,5	»	»
	<u>101,0</u>	<u>100,0</u>	<u>99,5</u>	<u>96,0</u>	<u>100,0</u>	<u>98,6</u>	<u>100,6</u>
Fonte à l'essai.....	»	»	61,5	31,4	56,2	»	»
	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)	(14)
Silice	31,1	29,0	27,0	24,8	33,3	49,6	29,1
Protoxyde de fer.....	34,4	37,7	36,2	61,0	56,7	43,0	51,7
— de manganèse.....	27,4	17,6	19,2	3,2	3,3	4,0	2,9
Chaux.....	3,2	8,6	13,4	3,0	»	1,8	2,6
Magnésie.....	2,4	1,5	1,8	1,6	2,4	2,0	9,2
Alumine.....	3,6	3,2	1,0	7,4	3,0	»	4,3
	<u>99,1</u>	<u>97,6</u>	<u>98,6</u>	<u>101,0</u>	<u>98,7</u>	<u>100,4</u>	<u>99,8</u>
Fonte à l'essai.....	25,0	30,0	32,1	54,5	»	34,0	»

(1) (2) (3) S. d'Allevard (Isère). — (4) (5) S. de Rives. — (6) S. de Musen. — (7) S. d'Altona. — (8) S. d'Ax (Ariège). — (9) (10) S. de Vicdessos. — (11) (12) (13) S. de Pinos près d'Allevard. — (14) S. de Henneberg dans la Thuringe.

SCORIES de forges catalanes.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice	29,5	30,0	19,2	19,4	22,5	20,0	21,8
Protoxyde de fer.....	59,0	63,6	74,4	73,5	71,0	70,2	63,6
— de manganèse.....	3,0	1,4	»	»	2,0	1,8	8,6
Chaux.....	0,5	2,4	0,6	1,3	2,0	3,0	2,6
Magnésie.....	»	»	»	0,6	»	1,4	0,2
Alumine.....	8,0	1,4	4,4	4,0	2,5	1,6	1,6
	<u>100,0</u>	<u>98,8</u>	<u>98,6</u>	<u>98,8</u>	<u>100,0</u>	<u>98,0</u>	<u>97,4</u>

(1) S. de Saint-Amand (Nièvre). — (2) S. de Saint-Martial (Dordogne). — (3) S. de Rouen. — (4) S. de Belabre (Indre). — (5) S. des Argues (Lot). — (6) S. de Blanquefort (Lot-et-Garonne). — (7) S. de Ria près de Prades (Pyrénées Orientales).

LAIERS provenant de fourneaux chauffés au coke.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice	50,6	43,2	35,4	36,6	38,8	46,6	33,5
Chaux.....	32,2	35,2	38,4	35,8	37,0	28,3	43,0
Magnésie.....	»	4,0	1,5	4,8	3,2	»	1,0
Alumine.....	16,8	12,0	16,2	18,4	15,2	18,8	19,0
Protoxyde de fer.....	40,4	4,2	1,2	2,0	4,4	1,8	1,0
— de manganèse.....	»	»	2,6	»	»	2,6	1,0
Soufre.....	»	»	1,4	1,0	0,8	1,2	1,0
	<u>100,0</u>	<u>98,6</u>	<u>96,7</u>	<u>98,6</u>	<u>99,4</u>	<u>99,3</u>	<u>99,5</u>

(1) S. de Dudley près de Birmingham. — (2) (3) S. de Dowlais (pays de Galles). — (4) (5) S. de Fanon près Saint-Etienne (Loire). — (6) (7) S. de Hayanges (Moselle).

LAITIERS provenant de minerais carbonatés.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)
Silice.....	56,0	54,5	53,0	71,0	52,0	60,0	63,6	62,8	59,8	51,6	31,4
Chaux.....	43,0	7,5	45,0	7,2	30,2	20,6	24,0	49,4	49,9	4,7	14,4
Magnésie.....	9,3	6,6	8,0	5,2	5,2	7,2	1,2	4,2	11,9	17,5	34,2
Alumine.....	6,3	4,3	4,0	2,5	5,0	7,4	3,8	8,4	5,7	49,0	8,9
Protoxyde de fer..	5,0	40,0	40,0	5,0	4,6	3,0	4,7	6,2	} 2,0	{ 6,6	4,0
— de manganèse.	9,5	43,4	40,0	6,5	4,7	3,6	3,9	tr. }		{ 3,6	4,4
Oxyde de titane..	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	9,0
	99,3	96,3	97,0	97,4	98,7	101,8	98,2	98,0	99,3	400,0	402,7

(1) (2) S. d'Allevard. — (3) (4) S. de Sainte-Hélène (Savoie). — (5) S. de Pinsot près d'Allevard. — (6) S. de Framont (Vosges). — (7) S. de Torgelow (Poméranie). — (8) S. de Guzern (Lot-et-Garonne). — (9) S. de Gesberg (Suède). — (10) S. de Lesebo en Smoland. — (11) S. d'Ekersholm au Taberg en Smoland.

LAITIERS provenant de minerais oxydés.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice.....	44,4	45,4	50,0	50,2	55,2	39,0
Chaux.....	28,4	27,4	26,4	35,4	49,2	49,6
Magnésie.....	4,6	2,4	2,0	0,6	4,4	2,4
Alumine.....	47,0	48,2	48,6	42,6	49,2	26,0
Protoxyde de fer..	4,4	4,5	2,4	0,8	3,4	5,0
— de manganèse.....	2,0	»	»	»	4,4	»
	97,8	97,9	99,4	99,6	99,8	

(1) S. de Grossouvre (Cher). — (2) S. de Bienville (Haute-Marne). — (3) S. de Dordogne. — (4) S. d'Ancy-le-Franc (Yonne). — (5) S. de Charbonnier près de Nevers. — (6) S. de Bruniquel (Tarn-et-Garonne).

SCORIES d'un fourneau à la Wilkinson, de l'usine des Capucins, à Paris.

Silice.....	0,570
Chaux.....	0,412
Magnésie.....	0,058
Alumine.....	0,082
Protoxyde de fer.....	0,094
Protoxyde de manganèse.....	0,068
	0,984

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 118.)

SCORIES. Les efflorescences qu'on trouve au-dessus de l'ouverture de la coulée et à l'orifice du gueulard, se composent d'une matière scoriacée, noire, enduite d'une substance blanche très-déliquescente.

La substance blanche contient :

Carbonate de potasse.....	63	} 100
Sulfate de potasse.....	37	

La matière scoriacée est composée de :

Silice.....	34,3
Protoxyde de fer.....	26,0
A reporter....	60,3

Report..... 60,3

Alumine.....	4,0
Chaux.....	5,2
Potasse.....	20,5
Laitier mélangé.....	40,0

400,0

(Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 292.)

FER. Genre minéralogique, voir les espèces :
 FER NATIF; MÉTÉORITES; FER SULFURÉ;
 FER SULFURÉ BLANC; FER SULFURÉ MAGNÉTIQUE; FER ARSÉNICAL; FER ARSÉNICAL AXOTOME; FER OXYDULÉ; FRANKLINITE; FER OLIGISTE; FER OXYDÉ HYDRATÉ; FER HYDROXYDÉ; CHAMOISITE; FER CARBONATÉ; JUNCKÉRITE; FER CHROMÉ; CHRITONITE; ILMÉNITE; MENGITE; FER TITANÉ; TANTALITE; BAIÉRINE; SCHÉELIN FERRUGINÉ; FERS PHOSPHATÉS; FERS PHOSPHATÉS BLEUS; VIVIANITE; FER PHOSPHATÉ BLEU TERREUX; DUFRENITE; DELVAUXINE; KAROXÈNE; FER ARSÉNIATÉ; SCORODITE; ARSÉNIO-SIDÉRITE; PYROSMALITE; FER SULFATÉ VERT; FER SULFATÉ ROUGE; COQUIMBIT; PITTIZITE; FER OXALATÉ.

FER ARSÉNIATÉ.

Syn. : *Pharmacosidélite*; *beudantite*.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	3,0	»	4,0
Acide arsénique.	33,5	38,00	31,0
Oxyde de fer.	27,5	40,56	45,5
Acide phosphorique. »	»	0,70	»
Oxyde de cuivre.	42,0	0,60	9,0
Reste non dissous.	»	0,35	»
Eau.	»	49,57	40,5
		99,78	400,0

(1) F. naturel, par CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 54. — (2) F. de Cornouailles, par BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 425. — (3) F. naturel, par CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 55.

FER ARSÉNIATÉ SULFATÉ de Freyberg.

Peroxyde de fer.	35
Acide arsénique.	20
— sulfurique.	44
Eau.	30
	99

(LAUGIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXX, p. 331.)

FER ARSÉNICAL.

Syn. : *Pyrite arsénicale*; *pyrite blanche*; *mispickel*.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Arsenic.	46,5	43,448	38,80	4,00
Fer.	33,5	34,938	49,70	25,70
Soufre.	20,0	20,434	15,30	20,00
Perte.	»	4,540	»	»
Silice.	»	»	42,00	44,30
	400,0	400,000	85,80	94,00

(1) *Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 243. — (2) F., par CHEVREUL, *Journ. des Mines*, juin 1811, p. 459. — (3) F. de la Faranque, par VAUQUELIN, *id.*, prairial an III, p. 3. — (4) F. d'Enghien, *id.*

FER ARSÉNICAL.

	(a)	(b)
Arsenic.	48,4	42,88
Fer.	36,5	36,04
Soufre.	45,4	24,08
	400,0	400,00

(a) THOMSON. — (b) STROMEYER.

(*Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 634.)

FER ARSÉNICAL AXOTOME de Reichenstein en Silésie.

	(a)	(b)
Fer.	32,4	28,4
Arsenic.	65,9	66,0
Soufre.	4,7	2,0
Gangue.	0,0	2,2
	400,0	98,3

(a) KARSTEN. — (b) HOFFMAN.

(*Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 242.)

FER AZURÉ. Voy. VIVIANITE.

FER CARBONATÉ.

Syn. : *Fer oxydé carbonaté*; *fer spathique*; *mine d'acier*; *sidérose*; *oligonspath*; *mésitinspath*.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ac. carbon.	38,72	32,231	34,00	38,04
Protox. de fer	59,97	52,428	63,75	59,63
— de mang.	0,39	»	0,75	4,89
Argile.	»	5,676	trac.	0,20
Chaux.	0,92	»	»	»
Magnésie.	»	9,965	0,25	0,45
	400,00	400,000		

(1) F. par BEUDANT, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 497. — (2) F. par BICHOF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 385. — (3) Sphérosidélite, par KLAPROTH, *id.* (4) *Id.*, par STROMEYER, *id.*

FER CARBONATÉ. OLIGONSPATH.

Carbonate de fer.	59,99
— de magnésie.	40,66

(*Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 501.)

FER CARBONATÉ. MÉSITINSPATH.

Acide carbonique	44,23	45,76
Protoxyde de fer	35,43	24,48 ox. de fer.
Magnésie.	20,64	28,42
	»	4,30 chaux.
	400,00	

(BREITHAUP, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 501. — *Id. Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 158.)

FER CARBONATÉ de Dudley, dans le Staffordshire.

Acide carbonique.	32,48	34,22
Protoxyde de fer.	49,38	49,38
Chaux.	4,54	4,54
Argile.	43,40	43,40
Bitume, eau, perte.	3,50	3,50
Acide carbonique.	»	4,25
	400,00	400,00

(*Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 303.)

FER CARBONATÉ

471

FER CARBONATÉ

FER CARBONATÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Acide carbonique.....	32,53	30,76	35,47	25,50	28,90	38,49	31,60
Protoxyde de fer.....	32,22	38,80	53,03	35,00	54,20	41,40	50,80
— de manganèse	»	0,07	»	0,30	4,10	4,10	4,00
Chaux.....	8,62	5,30	3,33	»	0,30	0,20	3,50
Magnésie.....	5,49	6,70	4,77	4,60	0,90	0,30	»
Silice.....	9,56	40,87	4,40	26,50	42,80	42,30	40,30
Alumine.....	5,34	6,20	0,68	44,80	4,80	3,30	2,80
Peroxyde de fer.....	4,46	0,33	0,23	»	»	»	»
Charbon.....	2,43	4,87	3,03	»	»	»	»
Soufre.....	0,62	0,46	0,02	»	»	»	»
	<u>97,37</u>	<u>404,06</u>	<u>98,66</u>	<u>400,70</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

Pesanteur spécifique. . 34,73 32,26 34,40 32,20 33,60 32,50 33,80

(1) Fer de Cross-Basket. — (2) Fer des forges de la Clyde. — (3) Fer d'Andrié. — (4) Fer de Brossac. — (5) Fer de l'Aveyron. — (6) (7) Fer de Saint-Etienne.

(COLQUHOUN, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 504.)

FER CARBONATÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Protocarbonate de fer.	84,774	82,35	86,064	79,218	89,45	84,402	82,765	78,559
— de manganèse	4,496	4,92	2,086	2,992	3,74	4,448	5,185	5,564
Carbonate de magnésie	46,730	15,03	44,450	17,090	6,64	9,900	7,750	8,580
Quartz ou gangue . . .	»	0,70	0,700	0,700	0,50	4,550	4,300	7,300
	<u>100,000</u>	<u>100,00</u>	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>	<u>100,00</u>	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>

(1) M. de la Chaume, fer spathique jaunâtre à très-grandes lames, dit *maillat*. — (2) M. de Saint-André, fer spathique jaune à grandes lames (*maillat*). — (3) M. de Saint-Louis, fer spathique à lames moyennes, blanc jaunâtre (*Rives orgueilleux*). — (4) M. de Grande Brache, fer spathique à lames moyennes, brun clair (*Rives orgueilleux*) passant au *maillat*. — (5) M. de Grande-Taillat, fer spathique à lames moyennes, d'un jaune brunâtre (*Rives orgueilleux*). — (6) M. de Montmayeu, fer spathique à petites lames, d'un brun clair jaunâtre, assez uniformément mêlé de fer oligiste écailléux (*Rives*). — (7) M. de Cabot, fer spathique, à très-petites lames d'un blanc jaunâtre (*Rives fin*). — (8) M. de Saint-André-Loures, fer spathique à très-petites lames, d'un blanc jaunâtre (*Rives fin*).

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

FER CARBONATÉ. Mines douces.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Peroxyde de fer.....	79,6	80,0	82,7	60,0	60,0
Oxyde de manganèse	3,5	2,2	3,6	5,0	10,4
Magnésie.....	4,0	4,4	»	2,0	»
Chaux.....	»	»	0,7	3,0	5,2
Quartz et silice gélatineuse.....	4,8	4,4	3,2	10,0	8,6
Perte par calcination.....	44,4	42,0	9,7	46,0	43,9
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>99,9</u>	<u>96,0</u>	<u>98,4</u>

Fonte à l'essai » » 62,2 » 42,0

(1) Fer de Fayard près Allevard (Isère). — (2) Fer de Fosse-Mazet près Allevard. — (3) Fer de la Gargouze (Aude). — (4) Fer de Styrie. — (5) Fer d'Article (Isère).

(*Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 256.)

Fer CARBONATÉ. Mines douces.

	(a)	(b)	(c)	(d)	(e)	(f)	(g)
Peroxyde de fer.....	83,8	83,0	85,536	86,88	84,25	83,922	75,25
Oxyde de manganèse..	4,6	4,7	4,864	2,62	2,85	3,078	2,85
Magnésie.....	0,3	0,3	0,300	0,20	0,40	0,300	0,40
Quartz ou gangue....	2,0	5,0	4,300	0,30	4,50	4,700	42,50
Perte par la calcination	42,3	40,0	44,000	40,00	44,00	44,000	9,00
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,000</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,000</u>	<u>400,00</u>

	(h)	(j)	(k)	(l)	(m)	(n)	(o)
Peroxyde de fer.....	85,68	85,48	78,88	83,74	82,47	78,74	83,84
Oxyde de manganèse.	3,42	3,42	3,42	3,99	3,93	3,99	4,56
Magnésie.....	0,40	»	4,20	0,80	0,20	0,80	0,60
Quartz ou gangue....	0,50	0,40	2,50	0,50	2,70	4,00	»
Perte par la calcination.	40,00	44,00	44,00	44,00	44,00	45,50	44,00
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(a) Mine de Bens (maillat décomposé). — (b) Mine de Bâle (maillat décomposé). — (c) Mine de Fayar (Rives décomposé). — (d) Mine de Ginot (maillat décomposé). — (e) Mine de Rochemaure (maillat décomposé). — (f) Mine de Malatrait (Rives décomposé). — (g) Mine de la Fosse Dutrait (Rives orgueilleux décomposé). — (h) Mine de Tavernes dessus (Rives décomposé). — (j) Id. (Rives décomposé, mélange de fer oligiste). — (k) Mine de Montpellier (Rives orgueilleux décomposé). — (l) Mine de marbre (Rives fin décomposé). — (m) Mine de Ravoir (Rives décomposé). — (n) Mine de Grand-Champ, fosse Pillard (Rives décomposé). — (o) Mine de la galerie du Tilleray (Rives décomposé).

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

FER CARBONATÉ.

	(1)	(2)
Fer oxydé au minimum...	59,0	43,26
Mangan. oxydé au minim.	4,0	»
Silice.....	4,6	»
Matière carbonatée.....	»	2,67
Alumine.....	»	{ 30,78
Chaux.....	0,4	{ 4,89
Charbon.....	2,0	»
Eau.....	»	4,00
Acide carbonique.....	33,0	29,30
Perte.....	»	4,40
	<u>400,0</u>	<u>440,00</u>

(1) Fer fibreux pseudomorphique, par BERTHIER, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 493. — (2) F. argilleux, par PHILIPPS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 217.

FER CARBONATÉ.

	(1)	(2)
Protoxyde de fer.....	62,0	23,0
Carbonate de chaux.....	5,0	48,0
Eau.....	46,4	47,2
Acide carbonique.....	46,9	6,8
Pyrite.....	»	3,0
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(1) Fer spathique noir, BERGMANN, *Journ. des Mines*, 1806, p. 241. — (2) Fer spathique blanc, id.

FER CARBONATÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)
Carbonate de fer.....	77,7	74,2	74,8	70,0	61,4	80,0	61,5	57,7	56,8
— de manganèse.....	»	tr.	2,4	4,7	»	4,5	6,0	3,6	4,5
— de magnésie.....	»	»	»	4,5	0,4	2,0	»	3,4	6,3
— de chaux.....	»	3,3	4,8	»	3,9	0,5	0,4	23,2	2,5
Acide phosphorique..	»	»	»	»	0,2	»	»	0,8	6,4
Chaux.....	»	»	»	»	»	»	»	»	6,6
Argile et sable.....	15,5	20,8	46,0	44,8	46,6	44,5	45,5	2,0	20,2
Eau et bitume.....	4,9	3,6	4,5	44,2	9,0	4,5	46,6	9,6	»
Pyrites de fer.....	»	»	»	»	8,0	»	»	»	»
	98,4	98,9	99,2	99,2	99,2	400,0	400,0	400,0	400,0

Fonte à l'essai..... 37,3 » » 35,0 » 39,6 » 26,0 32,3

	(10)	(11)	(12)	(13)	(14)	(15)	(16)	(17)
Carbonate de fer.....	45,7	40,3	24,9	55,0	70,0	82,7	84,2	84,9
— de manganèse.....	»	4,5	0,4	5,7	9,4	»	5,8	} 9,4
— de magnésie.....	»	40,5	4,8	2,6	4,2	4,6	»	
— de chaux.....	»	5,4	43,3	49,7	8,8	7,0	»	
Acide phosphorique.....	34,0	0,3	»	»	»	»	»	»
Chaux.....	36,0	»	»	»	»	»	»	»
Argile et sable.....	9,0	39,0	53,4	47,0	7,6	6,5	44,0	5,7
Eau et bitume.....	6,0	»	9,2	»	»	2,2	2,0	»
	97,7	400,0	400,0	400,0	400,0	400,0	400,0	400,0

Fonte à l'essai..... » 27,2 8,3 36,8 » 42,8 » »

(1) Mine du Vigan (Hérault). — (2) Mine de Nordshire. — (3) Mine des Barthes (Haute-Loire). — (4) Mine d'Anzin (Nord). — (5) Mine de Vendée. — (6) Mine de Fins (Allier). — (7) (8) (9) Mine de Saint-Étienne (Loire). — (10) Mine de Fins. — (11) Mine du Mouillon (Loire). — (12) Mine des Verchères (Loire). — (13) Mine de Voultre (Ardèche). — (14) Mine des Martigues (Bouches-du-Rhône). — (15) Mine de Chailaud (Mayenne). — (16) Mine de Sourain (Yonne). — (17) Mine de Bonn (grand-duché du Rhin).

FER CARBONATÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Protoxyde de fer.....	56,3	53,5	53,0	53,0	52,6	52,0	50,5
— de manganèse.....	3,3	6,5	0,6	0,8	4,7	2,5	8,0
Magnésie.....	4,5	0,7	5,4	4,5	3,6	5,5	0,7
Chaux.....	»	»	»	4,0	4,0	»	4,7
Acide carbonique.....	38,9	39,3	44,0	38,7	37,2	40,0	38,4
Gangue.....	»	»	»	2,0	2,2	»	4,0
	400,0	400,0	400,0	400,0	98,3	400,0	400,0

Ou bien :

Carbonate de fer.....	94,6	87,0	86,2	86,3	84,0	84,7	84,0
— de manganèse.....	5,3	40,6	0,8	4,3	2,8	4,0	43,0
— de magnésie.....	3,4	4,5	44,2	9,2	7,4	44,3	4,5
— de chaux.....	»	»	»	4,8	4,8	»	3,5
Gangue.....	»	»	»	2,0	2,2	»	4,0
	400,0	99,4	98,2	400,6	98,2	400,0	400,0

Fonte à l'essai..... » » 45,0 » 40,0 » »

(1) Mine de Styrie. — (2) Mine de Rancié près Vicdessos. — (3) Mine d'Escourleguy près Bargnery (Basses-Pyrénées). — (4) Mine de Bogota en Colombie. — (5) Mine de Pierre-Rousse près Vizille (Isère). — (6) Mine d'Allevard (Isère). — (7) Mine de Saint-Georges (Savoie).

FER CARBONATÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Protoxyde de fer.....	44,9	43,0	46,3	49,6	42,8	45,2	43,6
— de manganèse.....	10,3	11,0	9,1	4,6	»	0,6	4,0
Magnésie.....	4,6	2,3	4,5	8,4	45,4	42,2	42,8
Chaux.....	4,0	»	»	»	»	»	»
Acide carbonique.....	37,0	38,0	38,4	40,7	44,8	40,4	42,6
Gangue.....	4,2	5,7	4,4	»	»	»	»
	<u>99,0</u>	<u>100,0</u>	<u>99,7</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>98,4</u>	<u>100,0</u>

Ou bien :

Carbonate de fer.....	73,0	74,0	74,5	80,7	69,5	73,5	70,9
— de manganèse.....	16,5	18,3	14,5	2,6	»	4,0	4,6
— de magnésie.....	3,3	5,0	9,3	46,7	31,6	28,2	26,5
— de chaux.....	4,9	»	»	»	»	»	»
Gangue.....	4,2	5,7	4,4	»	»	»	»
	<u>98,9</u>	<u>100,0</u>	<u>99,7</u>	<u>100,0</u>	<u>101,4</u>	<u>99,7</u>	<u>99,0</u>

Fonte à l'essai..... » » 39,0 38,2 34,3 » 35,0

(1) Mine de l'Halberg près Musen dans le pays de Siegen. — (2) Mine d'Allevard (Isère). — (3) Mine de Beudorf près Coblenz. — (4) (5) Mine d'Allevard. — (6) Mine d'Autun (Saône-et-Loire). — (7) Mine de Vizille (Isère).

(Tr. des Essais par Berthier, t. II, p. 260.)

FER SPATHIQUE.

Acide carbonique.....	36,08
Protoxyde de fer.....	50,75
Peroxyde de fer.....	8,93
Chaux.....	4,24
Eau.....	4,08

(WAY, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 186.)

FER SPATHIQUE de Biber.

Carbonate de fer.....	85,48
Oxyde de manganèse.....	6,79
Magnésie.....	4,66
Chaux.....	2,00
Résidu insoluble.....	0,48

(GLASSON, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 72.)

Voy. MINÉRAIS DE FER DIVERS au commencement de l'article FER.

FER CHROMÉ.

Syn.: *Fer chromaté; eisenchrome.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Oxyde de chrome.....	52,95	56	36,0	51,6
Peroxyde de fer..	30,44	34	37,2	37,2
Alumine.....	42,22	43	24,8	9,7
Silice.....	»	5,»	»	2,9

(1) F. cristallisé de Baltimore, par THOMSON, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 509. — (2) F. des îles Shetland, *id.* — (3) F. de l'île à Vaches au sud de Saint-Dominique, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 62. — (4) F. de Philadelphie, *id.*

FER CHROMÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ox. de chrome.....	55,50	63,6	43,0	53
Oxyde de fer..	33,00	36,0	34,7	34
Alumine.....	6,00	»	20,3	11
Silice.....	2,00	»	2,0	1
Perte.....	2,00	0,4	»	1
	<u>98,50</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100</u>

(1) F. de Styrie, par KLAPROTH, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 445. — (2) F. de Gassin (Var), par TASSAERT, *Ann. de Ch.*, t. XXXI, p. 224. — (3) *Id.*, par VAQUELIN, *Manuel du fabricant de prod. chim.*, t. II. — (4) Mine de Sibérie, par LAUGIER, *Ann. de Ch.*, t. LXIV, p. 296.

FER HYDROXYDÉ.

Syn.: *Lépidokrokite; rubin-glimmer.*

FER DE LA MINE DE SAINT-JUST, en Cornouailles.

Peroxyde de fer.....	94,7
Eau.....	8,5
	<u>100,2</u>

FER HYDRATÉ.

	(1)	(2)	(3)
Peroxyde de fer..	89,2	88,00	89,40
Oxyde de mangan.	»	0,50	»
Eau.....	40,8	40,75	9,40
Silice.....	»	0,50	1,20
	<u>100,0</u>	<u>99,75</u>	<u>99,70</u>

(1) *Lépidokrokite* analysé par BRANDES. — (2) *Rubin-glimmer*, par BEUDANT. — (3) Aiguilles qui recouvrent quelques échantillons d'hématite brune de la mine de fer de Rancé, dans l'Arrière, par DUFRENOY.

(*T. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 484.)

FER MÉTÉORIQUE. Voy. FER NATIF.

FER NATIF. Voy. le commencement de l'article FER.

FER OLIGISTE.

Syn.: *Peroxyde de fer; fer oxydé rouge; fer micacé; hématite rouge; martite.*

FER OLIGISTE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Peroxyde de fer..	94,50	100	90	94
Oxyde de mangan.	»	»	tr.	tr.
Silice.....	4,25	»	»	2
Alumine.....	1,25	»	»	»
Chaux.....	»	»	1	tr.
Eau.....	»	»	3	2
Perte.....	»	»	4	2
	<u>100,0</u>	<u>100</u>	<u>100</u>	<u>100</u>

(1) Fer rouge écailleux, par HENRY. — (2) Ferrouge compacte, par BUCHHOLZ. — (3) (4) Hématite rouge, par D'ACBUISSON.

(Syst. de Ch. par THOMSON, t. III, p. 559.)

FER MICACÉ DE L'ÉCOSSE.

Peroxyde de fer.....	94,38
Phosphate de chaux.....	2,75
Magnésie.....	0,40
Matière pierreuse.....	4,25
Perte par l'exposition à la chaleur.	0,56
Perte.....	0,96
	<u>100,00</u>

(HISINGER, Syst. de Ch. par Thomson, t. III, p. 557.)

FER OXYDÉ.

	(1)	(2)	(3)
Peroxyde de fer.....	58,0	99,0	73,8
Oxyde de manganèse.	»	0,4	3,4
Silice.....	42,0	»	42,8
Alumine.....	»	»	2,4
Argile.....	»	0,4	»
Carbonate de chaux..	»	»	6,0
	<u>100</u>	<u>99,8</u>	<u>98,4</u>

(1) Minéral de Cherbourg. — (2) Minéral de la Moselle — (3) Minéral de la Roche-Bernard (Loire-Inférieure).

(Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 223.)

Voy. les MINÉRAIS DIVERS au commencement de l'article FER.

FER OLIGISTE AXOTOMÉ. Voy. ILMÉNITE.

FER OXALATÉ.

Syn.: *Oxalite; eisenrésine; humboldtite.*

Protoxyde de fer.....	41,404
Acide oxalique.....	42,694
Eau.....	15,905
	<u>100,000</u>

(RAMMELSBERG, Tr. de Min. de Dufrenoy, t. II, p. 556.)

FER OXYDÉ HYDRATÉ.

Syn.: *Fer oxydé brun; fer limoneux; gœthite; fer hydroxydé; lépidokrokite; stépnosidérite; minéral de fer en grains; limonite; weisenerz; hématite brune; célite; minéral oolitique; turgite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Per. de fer.	82	80,25	79,3	70
O. de man.	2	» rouge	4,0	»
Eau.....	44	15,00	13,7	13
Silice.....	1	3,75 gang.	2,6 gangue	16
	<u>99</u>	<u>99,00</u>	<u>99,6</u>	<u>99</u>

(1) Hématite de Vicdessos, par D'ACBUISSON. — (2) H. en roches du Bas-Rhin, par VAUQUELIN. — (3) Fer oxydé hydraté terreux, par BEUDANT. — (4) F. en grains du Berry, par VAUQUELIN.

	(1)	(2)	(3)
Alumine.....	»	»	40,30
Peroxyde de fer.	83,38	85,65	42,28
Eau.....	45,04	41,50	44,66
Silice.....	04,64	00,35	»
Oxyde de mang.	»	02,50	32,77
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,04</u>

(1) Hématite brute, par KOBELL, Journ. d'Erdmann, 1834, p. 181. — (2) Lépidokrokite, id. — (3) Fer limoneux d'Ivan, par REDTENBACHER, R. sc. et ind., t. XVI, p. 262.

FER OXYDÉ HYDRATÉ de Willsdruff.

Oxyde rouge de fer.....	62,933
Silice.....	22,200
Alumine.....	4,838
Acide phosphorique.....	1,325
Eau.....	40,442
Manganèse (traces).....	1,292
Perte.....	»
	<u>100,000</u>

(KERSTEN, Ann. de Ch. et de Ph., t. LIII, p. 322.)

FER OXYDÉ HYDRATÉ.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de fer.....	78,50	77,54	73,75
— de mangan.	1,95	2,70	10,50
Carb. de magnésie	4,50	4,25	»
— de chaux...	5,08	0,45	2,75
Silice.....	0,85	3,55	»
Eau.....	9,42	14,51	13,00
	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(1) F. d'Eisenartz en Styrie. — (2) F. de Huttenberg en Carinthie. — (3) F. de Schmalcalden.

(BUCHHOLZ, Ann. des Mines, 2^e série, t. I, p. 481.)

FER LIMONEUX.

	(1)	(2)	(3)	
Alumine.	»	40,30	»	
Ox. ferrique 30,57	»	42,28	85,34	
Ac. phosp. 2,93	»	»	»	ox. d. cuivre
Ac. créniq. 4,08	»	»	4,85	ox. de plomb
Ox. mang. 4,53	32,77	»	»	
Eau..... 13,84	14,66	5,31		
Sable..... 50,08	»	7,50	silice.	
	400,00	400,04	400,00	

(1) F. de Nischne, par HERMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1844. — (2) F. d'Ivan, par REDTENBACHER, *id.* — (3) Turgite, par HERMANN, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 209.

FER PISIFORME des marais de la Nouvelle-Caroline.

Eau	43,862
Oxyde ferrique.	75,287
Oxyde manganique.	4,813
Oxyde cobaltique.	trace
Alumine.	2,492
Acide apocrénique, chaux et magnésie.	4,542
Partie insoluble dans les acides.	5,004
	400,000

FER OXYDÉ HYDRATÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Peroxyde de fer.	67,3	70,0	63,5	63,7	64,3	23,2	»	34,8
Protoxyde de fer	45,3	45,7	»	»	4,7	»	36,2	»
Oxyde de manganèse.	»	»	2,7	0,7	2,0	20,4	»	»
Eau	6,4	4,6	16,4	14,0	21,3	21,9	2,5	12,6
Acide phosphorique.	»	»	0,8	3,0	4,4	2,0	trace	0,2
Silice.	2,0	4,6	11,6	6,4	5,7	7,8	6,0	»
Alumine	7,0	5,0	3,6	3,4	»	»	3,8	»
Argile	2,0	2,4	»	»	»	»	»	34,4
Carbonate de fer.	»	»	»	»	»	»	40,3	»
— de chaux.	»	»	»	7,0	»	»	11,0	18,0
Sable.	»	»	»	»	3,5	24,6	»	»
Bitume.	»	»	»	»	0,4	0,4	»	»
	400,0	99,3	98,6	97,9	400,0	400,0	99,8	400,0

Fonte à l'essai. 60,4 59,0 » » » » » 23,6

(1) Minerai de Châtillon (Côte-d'Or). — (2) Minerai de Nancy près de Saint-Dizier (Haute-Marne). — (3) Minerai de La Renaudie. — (4) Minerai de Buisson-Colliot près d'Ancy-le-Franc (Yonne). — (5) (6) Minerai de Torgelow (Poméranie). — (7) Minerai de Hayanges (Moselle). — (8) Minerai de Villebois (Ain).

(Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 230.)

FER OXYDÉ HYDRATÉ.

	(1)	(2)	(3)
Protox. de fer. 0,153	0,690	0,457	
Silice gélatin. 0,020 et sable	0,072	0,046	
Alumine. 0,070	0,070	0,050	
Arg. et quartz. 0,020	»	0,024	
Perox. de fer. 0,673	»	0,700	
Eau 0,064	0,460	0,046	
	4,000	0,992	0,993

Fonte à l'essai, 0,604 0,590 à 0,600

(1) Fer de Châtillon. — (2) Fer de Mont-Girard près Saint-Dizier. — (3) Fer de Nancy.

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 253.)

FER OXYDÉ HYDRATÉ.

	(1)	(2)	(3)
Peroxyde de fer.	64	49	49,0
Magnésie	5	44	43,6
Perte par calcination.	34	37	36,6
Silice.	»	»	0,8
	400	400	400,0

(1) F. de Baigorry, département des Basses-Pyrénées. — (2) F. de Vaunaveys, près de Grenoble. — (3) F. d'Allevard (Isère).

(DRAPIER, *Ann. de Ch.*, t. LVI, p. 312.)

FER OXYDÉ HYDRATÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Peroxyde de fer.....	62,0	44,0	66,0	77,2	33,6	27,8	57,9	75,5
Oxyde de manganèse.	9,0	»	2,5	»	»	»	»	22,5
Silice.....	21,0	»	16,8	2,8	2,0	»	»	»
Alumine.....	4,8	»	2,0	8,2	40,0	52,0	12,5	»
Argile.....	»	6,0	»	»	»	»	46,6	»
Carbonate de chaux..	»	50,0	4,4	»	»	»	»	»
— de magnésie	»	»	3,7	»	»	»	»	»
Eau.....	3,2	»	2,8	14,4	24,7	20,2	13,0	0,4
Ox. de chrome et titane	»	»	»	trace	trace	trace	»	4,2
	400,0	400,0	98,2	99,6	400,3	400,0	400,0	99,6

(1) Minerai de Sterling (Massachusetts). — (2) Minerai de Dôle (Jura). — (3) Minerai des Beaux près d'Arles. — (4) (5) Minerai de Fonta-Diallon (haut Sénégal). — (6) Minerai de la Voulte (Ardèche). — (7) Minerai de Mont-de-Lazac (Aveyron). — (8) Minerai de Bohème.

(T. des Essais de Berthier, t. II, p. 230.)

FER OXYDÉ HYDRATÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)
Peroxyde de fer.....	79	82	84	84	76	78	73	83	61
Oxyde de manganèse.....	2	2	4	»	2	tr.	4	tr.	7
Eau.....	15	14	11	12	14	13	14	12	19
Silice.....	3	4	2	4	5	7	9	5	6
Alumine.....	»	tr.	»	»	»	4	»	»	2
Perte.....	4	4	2	3	3	4	3	»	5
	400	400	400	400	400	400	400	400	400

(1) (2) Hématite brune, par d'AUBUSSON. — (3) (4) Fer brun compacte, id. — (5) (6) Oélite, par KIRWAN. — (7) Fer lenticulaire, par d'AUBUSSON. — (8) Ocre. — (9) Mine de fer de Prairies.

(Syst. de Ch. par Thomson, t. III, p. 563.)

FER OXYDÉ HYDRATÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)
Peroxyde de fer 85,4	82,2	67,0	54,2	75,4	50,0	76,3	44,0	80,0	62,6	
Oxyde de mang. »	3,6	4,8	2,8	»	»	0,3	46,4	»	»	
Eau..... 42,2	42,2	40,2	40,0	41,8	7,0	42,4	44,4	44,6	47,0	
Alumine.....	»	»	2,0	»	»	»	»	»	»	
Quartz ou silice »	»	48,6	34,0	42,8	42,5	»	»	»	3,2	
Argile..... 2,7	2,0	»	»	»	»	9,6	34,0	3,0	»	
Ac. phosphor. »	»	»	»	»	»	4,4	0,5	4,4	»	
Acide arsénique »	»	»	»	»	»	»	0,3	4,3	»	
Oxyde de zinc. »	»	»	»	»	»	»	»	»	47,2	
	400,0	400,0	97,6	400,0	400,0	99,5	400,0	400,0	400,0	

Fonte à l'essai. 64,5	»	47,0	36,5	53,0	»	53,6	29,6	54,3	»
-----------------------	---	------	------	------	---	------	------	------	---

	(11)	(12)	(13)	(14)	(15)	(16)	(17)	(18)	(19)	(20)
Peroxyde de fer 46,4	64,0	47,0	63,8	58,2	69,0	63,5	73,0	48,0	43,4	
Oxyde de mang. »	»	»	»	»	»	»	47,0	20,0	45,0	
Eau..... 9,2	45,0	43,0	44,4	45,0	46,0	46,0	40,0	44,0	45,4	
Alumine..... 7,6	42,0	»	4,2	2,8	7,0	44,4	»	5,0	3,2	
Quartz ou silice 36,8	42,0	»	3,2	24,0	7,2	»	»	43,0	23,0	
Argile..... »	»	40,0	»	»	»	9,4	»	»	»	
Carb. de chaux »	»	»	45,8	»	»	»	»	»	»	
	400,0	400,0	400,0	98,4	400,0	99,2	400,0	400,0	400,0	400,0

(1) Minerai de la Raquinerie (Cher). — (2) Minerai de Chypre. — (3) Minerai de Nemours (Seine-et-Marne). — (4) Minerai de Maupas près de Saint-Dizier. — (5) Minerai de Mont-Girard près de Saint-Dizier (Haute-Marne). — (6) Minerai de Curville (Haute-Marne). — (7) Minerai de Latrecy (Haute-Marne). — (8) Minerai de Tinzen (pays des Grisons). — (9) Minerai de Pagès près de Bruniquel (Tarn-et-Garonne). — (10) Minerai des Brûères près de Nevers. — (11) Minerai d'Angleur près de Liège. — (12) Minerai de Gros Boinats près de Montaigu (Puy-de-Dôme). — (13) Minerai de Bourg-Lastic (Puy-de-Dôme). — (14) Minerai de Faverville (Corrèze). — (15) Minerai de Vandenesse (Nièvre). — (16) Minerai des Arques (Lot). — (17) Minerai de Pensylvanie. — (18) Minerai de Bendorf (rive droite du Rhin). — (19) Minerai de Rancié (Ariège). — (20) Minerai de Longwy.

(Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 226.)

FER OXYDÉ HYDRATÉ. Tubercules ferrugineux qui se déposent dans les tuyaux de conduite d'eau de Grenoble.

Protoxyde de fer.....	0,210
Peroxyde de fer.....	0,582
Acide carbonique.....	0,050
Eau.....	0,145
Silice.....	0,043
	<u>4,000</u>

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1834.)

Champignons trouvés dans les tuyaux en fonte des fontaines de Grenoble.

Sable ou silice.....	4,34
Peroxyde de fer.....	54,80
Protoxyde de fer.....	8,66
Perte au feu.....	35,20
	<u>99,74</u>

(Une Commission.)

Mêmes tubercules de l'intérieur des tuyaux de la grande conduite.

Silice ou sable.....	4,34
Peroxyde de fer.....	54,80
Protoxyde de fer.....	8,66
Perte au feu.....	35,20
	<u>100,00</u>

Dépôts adhérents aux conferves qui croissent dans les vasques du château d'eau.

Silice.....	27,40
Peroxyde de fer.....	43,60
Carbonate de chaux.....	59,00
	<u>100,00</u>

(FOURNET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LV, p. 53 et 72.)

Voy. les MINÉRAIS DE FER DIVERS au commencement de l'article FER.

FER OXYDULÉ.

Syn. : *Fer oxydé magnétique ; aimant ; gillinite.*

Peroxyde de fer.....	69
Protoxyde de fer.....	31
	<u>100</u>

(BERZELIUS, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 462.)

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ac. titanique	22,00	44,00	45,90	42,60
Oxyde de fer	75,00	85,50	79,60	82,00
Ox. de mang.	0,60	0,50	2,60	4,60
Silice et alum.	4,80	»	4,00	0,60
	<u>99,40</u>	<u>400,00</u>	<u>99,10</u>	<u>99,80</u>

(1) A. de Madagascar, par LASSAIGNE. *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 464. — (2) A. de la Baltique, par KLAPROTH, *id.* — (3) A. de Nieder Menich, par CORDIER, *id.* — (4) A. du Puy, *id.*

FER OXYDULÉ. Ethiops martial.

Carbone.....	8,334	»
Peroxyde de fer.....	47,466	86,780
Protoxyde de fer.....	21,366	8,090
Fer métallique.....	22,834	»
Acide carbonique.....	»	4,990
	<u>400,000</u>	<u>99,860</u>

(BUCHNER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 147.)

FER OXYDULÉ de Cherbourg.

Matières pierreuses insolubles.....	0,420
Protoxyde de fer.....	0,080
Peroxyde de fer.....	0,485
Magnésie.....	0,615
	<u>4,000</u>

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

FER OXYDULÉ.

	(1)	(2)	(3)
Protoxyde de fer.....	34	28	48,6
Peroxyde de fer.....	69	72	80,8
Gangue.....	»	»	0,6
	<u>400</u>	<u>400</u>	<u>400,0</u>

Fonte à l'essai..... » » 72

	(4)	(5)	(6)
Protoxyde de fer.....	47,9	26,2	22,3
Peroxyde de fer.....	84,8	58,5	49,7
Gangue.....	0,3	15,3	28,0
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

Fonte à l'essai..... 70,5 64 52

(1) F. de Suède. — (2) F. de Villa Rica (Brésil). — (3) F. de la Plata (Colombie). — (4) F. de Claintonville (États-Unis). — (5) F. de Villefranche (Aveyron). — (6) F. de le Vigan (Hérault).

(*Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 234.)

FER OXYDULÉ de Saint-Brieux.

Peroxyde de fer.....	48,8
Protoxyde de fer.....	23,4
Alumine.....	43,3
Silice.....	41,0
Oxyde de chrome.....	0,3
Charbon et perte.....	3,2
	<u>400,0</u>

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. XIII, p. 228.)

FER OXYDULÉ TITANÉ.

Voy. CHRICTONITE.

FER PHOSPHATÉ BLEU TERREUX.

Syn. : *Fer azuré; bleu de Prusse natif.*

	(1)	(2)	(3)
Acide phosphor.	30,32	32,0	23,10
Protoxyde de fer	43,78	42,5	43,00
Eau	25,00	25,0	32,40
Alumine	0,70	» argile	0,60
Silice	0,03	»	»
	<u>99,83</u>	<u>99,5</u>	<u>99,10</u>

	(4)	(5)	(6)
Acide phosphorique	49,25	26,90	32,00
Protoxyde de fer	41,25	42,10	47,50
Eau	31,25	13,10	20,00
Alumine	5,00	5,80	«
Silice	1,25	3,00	»
Chaux	»	9,10	»
	<u>98,00</u>	<u>100,00</u>	<u>99,50</u>

(1) Phosph. terreux compacte de Hillantrup, par BRANDES, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 536. — (2) F. des États-Unis, par KLAPROTH, *id.* — (3) F. terreux d'Alteyras, par BERTHIER, *id.* — (4) F. compacte de l'île de France, par LAUGIER, *id.* — (5) Phosphate bleu, par CADET, *Journ. des Mines*, juillet 1810, p. 78. — (6) F. d'Ekartzberg.

FER PHOSPHATÉ BLEU TERREUX.

	(1)	(2)	(3)
Protoxyde de fer	63,5	56,0	29,8
Prot. de manganèse	»	»	5,3
Acide phosphorique	27,7	27,3	20,0
Eau	8,6	16,5	27,8
Oxyde de cuivre	»	»	3,2
Argile	»	»	13,0
	<u>99,8</u>	<u>99,8</u>	<u>99,1</u>

	(4)	(5)
Protoxyde de fer	45,5	34,9
Protoxyde de manganèse	»	32,6
Acide phosphorique	30,8	32,8
Eau	23,7	»
Phosphate de chaux	»	3,2
	<u>400,0</u>	<u>400,5</u>

(1) F. d'Ulmann dans le pays de Sagan, par KARSTEN. — (2) F. d'Anglas (Haute-Vienne), par BERZELIUS. — (3) F. de la Louisiane. — (4) F. de Bodonais (Bavière). — (5) F. de la Haute-Vienne.

(*Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 240.*)

FER PHOSPHATÉ BLEU TERREUX.

	(1)	(2)	(3)
Acide phosphorique	35,60	27,0	27,84
Oxyde ferreux	35,44	31,0	56,00
Oxyde manganoux	20,34	42,0	6,76
Fluor	3,48	»	»
Fer	4,76	»	»
Silice	0,06	»	»
Eau	»	»	9,20
	<u>99,38</u>	<u>400,0</u>	<u>99,80</u>

	(4)	(5)
Acide phosphorique	23,28	22,84
Oxyde ferreux	34,05	34,88
Fer	15,28	15,66
Eau	27,39	26,62
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) F. de Zwisel (Bavière), par FUCHS, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 61. — (2) F. de Limoges, par VAUCQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XLII, p. 259. — (3) F. par VAUCQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXX, p. 205. — (4) (5) F. de Kertsch (Crimée), par SEIKTS, *Inst.*, 1840.

BLEU DE PRUSSE NATIF.

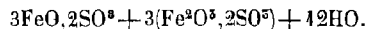
Eau	28,40
Matière organique	2,80
Silice	5,20
Phosphate de fer	62,80

(PATISSON, *Annuaire de Chimie de Simon et Reiset*, 1846, p. 272.)

FER SILICÉO-CALCAIRE. Voy. ILVAÏTE.

FER SPATHIQUE. Voy. FER CARBONATÉ.

FER SULFATÉ ROUGE.



	(a)	(b)	(c)
Sous-sulfate de fer	6,77	6,85	99,00
Sulfate d'oxyde et d'oxydure	35,85	37,92	»
Sulfate de magnésie	26,88	17,10	»
— de chaux	2,22	6,71	1,00
Eau et perte	28,28	34,42	»
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(a) (b) HÄIDINGER, *Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 552. — (c) EBELMEN, *Ann. des Mines*, 1837.

FER SULFATÉ ROUGE.

Peroxyde de fer	16,736
Acide sulfurique	32,111
Potasse	7,882
Chaux	0,643
Eau et traces d'ammoniaque	43,564
	<u>400,936</u>

(RAMMELSBURG, *Ann. de Pogg.*, t. XLIII, p. 127.)

FER SULFATÉ VERT.

Syn. : *Couperose verte; vitriol martial; mélanterie; misy.*

Acide sulfurique.....	28,80
Protoxyde de fer.....	25,70
Eau.....	45,40

FER SULFATÉ VERT de l'Amérique du Sud.

Silice.....	0,0034
Acide sulfurique.....	0,4355
Oxyde de fer.....	0,2444
Alumine.....	0,0092
Chaux.....	0,0073
Magnésie.....	0,0032
Eau.....	0,3040
	<u>1,0004</u>

(H. ROSE, *Ann. de Pogg*, t. XXVII.)

FER SULFATÉ VERT de Nordhausen.

Peroxyde de fer.....	0,465
Protoxyde de fer.....	0,085
Acide sulfurique.....	0,344
Eau.....	0,406
	<u>1,000</u>

(P. BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1836.)

FER SULFATÉ VERT. MISY.

Sulfate de fer.....	42,53
— de zinc.....	5,98
— d'alumine.....	5,44
— de manganèse.....	3,42
— de cuivre.....	3,11
Eau.....	39,55
	<u>100,00</u>

(*Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. II, p. 551.)

FER SULFURÉ. FeS².

Syn. : *Pyrite martiale; marcassite; fer sulfuré blanc; pyrite blanche; pyrite rayonnée; crucite; kyrosite.*

	(1)	(2)	(3)
Fer.....	45,7	20,5	45,4
Soufre.....	54,3	24,5	53,4
Argile.....	»	13,0	4,5
Phosphate de chaux..	»	35,0	»
Carbonate de chaux..	»	7,0	»
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

(1) Pyrite commune, par BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 30. — (2) Pyrite blanche, par STROMEYER. — (3) Pyrite de WISSANT.

FER SULFURÉ.

	(4)	(5)
Fer.....	59,9	56,4
Soufre.....	40,1	43,6
Argile.....	»	»
Phosphate de chaux.....	»	»
Carbonate de chaux.....	»	»
	<u>100,0</u>	<u>100,0</u>

(4) Pyrite magnétique. — (5) *Id.* des Pyrénées.

(*Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 236.)

PYRITE MAGNÉTIQUE du Brésil.

Cuivre.....	0,390
Fer.....	0,230
Soufre.....	0,365
Gangue.....	0,015
	<u>1,000</u>

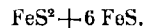
(P. BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1834.)

FER SULFURÉ. KYROSITE.

Soufre... »	52,21	53,05	»
Fer.... 45,04	46,00	45,60	45,90
Cuivre... 2,07	»	1,40	1,60
Arsenic.. 0,90	»	0,93	0,95

(SCHEIDHAUER, *R. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 185.)

FER SULFURÉ MAGNÉTIQUE.



Syn. : *Pyrite magnétique; pyrite hépatique; leberkise.*

FER SULFURÉ MAGNÉTIQUE de Bodonais en Bavière.

Fer.....	60,52
Soufre.....	38,78
Silice.....	0,82
	<u>100,12</u>

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 200.)

FER SULFURÉ. Minerai de Carthagène.

Pyrite de fer.....	0,190
Sulfure de zinc.....	0,126
Protosulfure de fer.....	0,022
Galène.....	0,022
Sulfate de chaux.....	0,036
Carbonate de fer.....	0,234
— de chaux.....	0,200
— de magnésie.....	0,400
— de manganèse.....	0,060
— de plomb.....	0,040
	<u>1,000</u>

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

FER SULFURÉ. Inscrustation attachée à une ancre de fer.

Carbonate de chaux.....	0,65
Protosulfure de fer.....	0,18
Persulfure de fer.....	0,07
Matière ligneuse.....	0,10
	<hr/>
	4,00

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1837.)

FER TITANÉ:

Syn. : *Ménachanite; grégorite; isérine; gallizinite; sables titanifères; nigrine; iménite.*

	(1)	(2)	(3)
Acide titanique...	23,59	39,04	45,25
Peroxyde de fer..	58,51	29,16	»
Protoxyde de fer..	19,91	27,23	51,90
— de mangan..	»	0,21	0,25
Magnésie.....	0,68	2,30	»
Silice.....	1,17	0,81	3,54
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	403,86	98,75	400,01

	(4)	(5)	(6)
Alumine.....	»	»	4,4
Acide titanique...	43,50	49,00	43,5
Peroxyde de fer..	»	»	»
Protoxyde de fer..	54,00	49,00	50,4
— de manganèse..	»	2,00	0,9
Silice.....	2,25	»	3,3
Perte.....	»	»	0,5
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	99,75	400,00	400,0

(1) F. d'Arendal, par MOSANDER, *Tr. de Min. par Dufrenoy*, t. II, p. 520. — (2) F. d'Egersund, *id.* — (3) Ménachanite, par VAUQUELIN, *id.* — (4) F. du Brésil, par BERTHIER, *id.* — (5) F. de Bodennais, par VAUQUELIN, *id.* — (6) Ménacra, par LAMPADIUS, *Ann. de Ch.*, t. XXXIX, p. 308.

FER TITANÉ.

	(1)	(2)	(3)
Acide titanique...	42,67	50,12	54,64
Oxyde ferreux...	4,84	49,88	48,36
Oxyde ferrique...	82,49	»	»
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,00	400,00	400,00

	(4)	(5)	(6)
Protoxyde de mangan.	5,30	»	»
Acide titanique....	58,70	22	44,54
Oxyde ferreux.....	36,00	»	39,16
Oxyde ferrique.....	»	78	48,07
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,00	100	98,74

(1) F. de Suisse, par KOBELL, *Ann. de Ch.*, 1845, n° 3. — (2) Isérine de l'Iserviesi, par ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 136. — (3) F. d'Engersund, *id.* — (4) Sables, par DUFRENOY, *Tr. de Min.*, t. II, p. 519. — (5) F. d'Aeschaffenburg, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XXVI, p. 53. — (6) F. d'Unkel, par RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 121.

SABLES FERRUGINEUX VOLCANIQUES.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de fer.....	79,0	79,2	82,0
— de titane.....	15,9	14,8	12,6
— de manganèse..	2,6	1,6	4,5
Alumine.....	4,0	0,8	0,6
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	98,5	96,4	99,7

(1) de Niedermanich. — (2) de Ténériffe. — (3) du Puy.

(CORDIER, *Journ. des Mines*, avril 1807, p. 256.)

SABLE de la mer, à Saint-Quay.

Oxyde de fer.....	86
— de manganèse.....	2
— de titane.....	8
Alumine.....	4
Acide chromique.....	tr.
	<hr/>
	97

(COLLET-DESCOTILS, *Journ. des Mines*, germinal an XII, p. 64.)

FERGUSONITE.

Acide tantalique.....	47,75
Yttria.....	44,91
Oxyde de cuivre.....	4,68
Zirconc.....	3,02
Oxyde d'étain.....	1,00
— d'urane.....	0,95
— de fer.....	0,34
	<hr/>
	99,65

(HARTWALL, *Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 95.)

FERMENT.

Eau.....	20,1
Huile empyreumatique.....	46,4
Carbonate ammonique.....	43,2
Substances gazeiformes.....	4,1
Charbon.....	35,4
	<hr/>
	400,0

(THÉNARD, *Tr. de Ch. de Berzelius*.)

FERMENT.

	(1)	(2)
Carbone.....	50,6	47,0
Hydrogène.....	7,3	6,6
Azote.....	15,0	10,0
Oxygène.....	} 27,1	0,6 soufre.
Soufre.....		
Phosphore.....		
	<hr/>	<hr/>
	400,0	

Oxygène, tr. de phosphore et bases fixes.

35,8

400,0

(1) *T. de Ch.* de Dumas, t. VI, p. 315. — (2) MITSCHELICH, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 451.

FERMENT FRAIS supérieur. 100 parties donnent 7,65 p. 100 de cendres ainsi composées.

Acide phosphorique.....	41,8
Potasse.....	39,5
Phosphate de magnésie.....	16,8
— de chaux.....	2,3
Traces de silic.....	»
	<u>100,4</u>

FERMENT FRAIS inférieur pesant. 100 parties ont donné 7,51 à 7,66 de cendres ainsi composées :

Acide phosphorique.....	39,5
Potasse.....	28,3
Phosphate de magnésie.....	22,6
— de chaux.....	9,7
	<u>100,1</u>

(MITSCHERLICH, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 327.)

LEVURE DE BIÈRE.

Potasse.....	43
Acide carbonique.....	45
— acétique.....	10
— malique.....	45
Chaux.....	69
Alcool.....	240
Extractif.....	120
Mucilage.....	240
Matière sucrée.....	315
Gluten.....	480
Eau.....	13595
	<u>15142</u>

(WESTRUMB, *Syst. de Ch. de Thomson*, t. IV, p. 418.)

FERMENT.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	30,5	50,05	48,03
Oxygène.....	57,4	31,59	35,92
Hydrogène.....	4,5	6,52	6,25
Azote.....	7,6	11,84	9,80
	<u>100,0</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(1) F., par DARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 34. — (2) Levure, par SCHLOSSBERGER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846. — (3) Lie baissière, *id.*

FERMENT.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone..	44,372	50,050	49,761	47,93
Hydrog...	6,040	6,504	6,804	6,35
Azote....	9,203	9,174	9,471	9,80
Oxygène et				
cendres	40,385	34,275	34,264	35,92
	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>	<u>100,00</u>

(1) Levure supérieure, par WAGNER. — (2) *Id.*, par SCHLOSSBERGER. — (3) Levure inférieure, par WAGNER. — (4) *Id.*, par SCHLOSSBERGER. (*Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 500.)

FERMENT. Mère du vinaigre C¹⁵⁶H¹⁸¹Az²⁰O⁹⁶.

	Tr.		Calc.
Carbone	46,458	46,299	46,444
Hydrog.	6,540	6,520	6,500
Nitrog..	»	»	3,870
Oxygène.	»	»	42,740
			<u>100,000</u>

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

FERRATE DE BARYTE. BaO,FeO⁵,HO.

Baryte.....	16,44	24,78	17,75
Sesquioxyde de fer	8,88	15,27	10,77
Oxygène.....	3,27	4,31	3,06
Eau et perte.....	2,09	2,63	2,20
	<u>30,38</u>	<u>46,99</u>	<u>33,78</u>

Ou bien :

	Tr.	Calc.
Baryte.....	19,56	20,60
Acide ferrique.....	15,19	14,06
Eau.....	2,39	2,40
	<u>37,06</u>	<u>37,06</u>

(DENHAM SMITH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. X, p. 125.)

FERRICALCITE. Voy. CÉRITE.

FERRICYANURE DE FER. 2Cfy + 3Fe.

Syn. : *Bleu de Prusse de Turnbull.*

Ferricyanogène.....	2657,88
Fer.....	1047,63
	<u>3675,51</u>

(*T. de Ch. org. de Liebig*, t. I, p. 171.)

FERROCYANOGENÈ. C⁶Az⁵Fe = Cfy.

Radical hypothétique.

Carbone.....	} 989,73
Azote.....	
Fer.....	
	<u>1328,94</u>

(*T. de Ch. org. de Liebig*, t. I, p. 155.)

FERROCYANURE DE FER. 3Cfy + 4Fe.

Syn. : *Bleu de Prusse.*

Acide prussique.....	37,645385
Fer.....	32,440000
Oxygène.....	29,944615
	<u>100,000000</u>

(CADET et EISEBE SALVERTE, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 314.)

FERROCYANURE DE FER.

Carbone.....	2,5774
Azote.....	2,4703
Matière ferrugineuse.....	1,9523
	<u>7,0000</u>

(URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 395.)

FERROCYANURE DE PLOMB.

Cfy + 2Pb.

	Tr.	Calc.
Fer.....	8,84	8,68
Ploomb.....	65,94	66,48
Carbone.....	44,05	44,55
Azote.....	42,84	43,59
	98,64	400,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 166.)**FERROCYANURE DE POTASSIUM.**Syn. : *Prussiate jaune de potasse.*

Ferrocyanogène.....	4328,94	50,07
Potassium.....	979,83	37,44
Eau.....	337,44	42,82
	2646,24	400,00

(T. de Ch. de Liebig, t. I, p. 158.)

FERROCYANURE DE POTASSIUM.

Fer.....	42,85
Potassium.....	37,44
Cyanogène.....	37,22
Eau.....	42,82
	400,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 167.)**FERROCYANURE DE POTASSIUM.**

Potasse.....	44,68	
Acide ferrochyzique. {	Fer.....	42,60
	Carbone.....	22,64
	Azote.....	43,32
	Hydrogène.....	0,80
Eau.....	43,00	
	404,04	

(PORRETT, *Ann. of Philosophy*, t. XIV, p. 14.)**FERROCYANURE DE STRONTIUM.**

Strontium.....	26,34
Fer.....	8,36
Cyanogène.....	24,02
Eau.....	41,28
	400,00

(AUG. BETTE, *Répert. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 250.)**FETTSTEIN. Voy. NÉPHÉLINE.****FÊTUQUE.**

	(1)	(2)
Potasse.....	43,75	7,28
Soude.....	40,30	8,49
Chaux.....	49,48	43,50
Magnésie.....	6,72	5,06
Oxyde ferrique.....	2,38	4,69
A reporter..	52,33	39,02

(1) *Festuca glauca.* — (2) *Sessleria coerules.*

Report.....	52,33	39,02
Acide sulfurique.....	3,62	4,63
— phosphorique.....	8,79	42,24
Silice.....	47,47	24,50
Chlore.....	0,42	4,79
Acide carbonique.....	04,00	6,03
Charbon.....	45,90	43,83
	99,53	99,04

(WILL et FRÉSENIUS, *R. sc. et ind. de Quesnéville*, t. XII, 2^e série, p. 67.)**FÈVE.**

Substance amère aigre.....	3,54
Gomme.....	4,64
Amidon.....	34,47
Fibre amylacée.....	45,89
Membranes extérieures.....	40,05
Substance végéto-animale (gliadine).....	40,86
Albumine.....	0,84
Phosphate de chaux et de magnésie.....	0,98
Eau.....	45,63
Perte.....	3,46
	400,00

(EINOFF, *Anc. Journ. de Gehl.*, t. VI, p. 136.)**FÈVES. Grandes fèves blanches.**

Azote.....	4,59
Carbone.....	45,48
Hydrogène.....	6,80
Oxygène.....	38,55
Soufre.....	0,44
Cendres.....	4,04
Matières azotées desséchées à 400°.....	29,34
— — fraîches.....	24,67
Eau.....	45,80

(HORSFOLD, *R. sc. et ind.*, t. XXV, p. 304.)**FÈVES. Paille.**

400 parties en poids contiennent :

Substances solubles dans l'eau.....	40,666
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique.....	37,424
Cire et résine.....	0,940
Fibre végétale.....	54,000
	400,000

400 parties en poids de cette paille réduites en cendres contiennent :

Potasse.....	4,656
Soude.....	0,050
Chaux.....	0,624
Magnésie.....	0,209
Alumine.....	0,040
Oxyde de fer.....	0,007
— de manganèse.....	0,005
A reporter....	2,564

Report.....	2,564
Silice.....	0,220
Acide sulfurique.....	0,034
— phosphorique.....	0,226
Chlore.....	0,080
	3,124
Parties combustibles et un peu d'eau	96,879
	400,000

(SPRENGEL, *Ann. agr. de Roville*, t. VIII, p. 206.)

FÈVES. Cendres.

	(1)	(2)	(3)
Potasse.....	20,82	47,44	32,74
Soude.....	49,06	»	42,75
Chaux.....	7,26	5,33	4,72
Magnésie.....	8,87	8,98	6,43
Oxyde ferrique... ..	4,03	»	0,66
Ac. phosphorique	37,94	35,67	39,44
— sulfurique... ..	4,34	4,66	»
Chlore.....	4,48	0,71	»
Silice.....	2,46	42,42	0,47

(1) Fèves de Hollande, analysées par RICHON. — (2) F. d'Alsace, par BOUSSINGAULT. — (3) F. de Giesen, par BUCHNER.

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

FÈVE PÉCHURIM. Fruit du laurus péchurim.

Huile volatile concrète.....	45
— fixe butyreuse.....	50
Stéarine.....	440
Résine glutineuse.....	45
Matière colorante brune.....	40
Fécule.....	55
Gomme soluble.....	60
— analogue à l'adragante.....	6
Acide.....	2
Sucre incristallisable.....	4
Résidu salin.....	7
Parenchyme.....	400
Humidité.....	30
Perte.....	6
	500

(BONASTRE, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 8.)

FÈVE DE SAINT-IGNACE.

Igasurate de strychnine.
Un peu de cire.
Huile concrète.
Matière colorante jaune.
Gomme.
Amidon.
Bassorine.
Fibre végétale.

Un kilogramme de fèves de Saint-Ignace a donné 42 gr. de strychnine.

(PELLÉTIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 170.)

FÈVE DE SAINT-IGNACE.

Tannate de strychnine tres-soluble, tres-amer.

Tannin libre ou en excès réagissant à la manière des acides, et qui colore en vert obscur les sels de fer et leurs solutés, et surtout les sels du même métal à l'état de peroxyde.

Sel organique alcalin de strychnine qui n'a point encore été décomposé, soluble dans un excès de tannin, et qui se précipite chaque fois qu'il vient à être neutralisé.

Gomme proprement dite, qui est l'un des matériaux les plus abondants de son tissu organique.

Gomme insoluble, et il n'est pas positivement démontré que ce soit la bassorine.

Amidon en riche proportion.

Substance résineuse, aromatique, en petite quantité.

Fibre végétale.

(CHEVREUL, *Journ. de Pharm.*, t. XXI, p. 257.)

FÈVE DE TONKA.

Matière sucrée.

Matière grasse, oléine et stéarine.

Coumarine.

Acide malique.

Malate de chaux.

Gomme.

Fécule.

Un sel ammoniacal.

Fibre végétale.

(BOULLAY et BOUTRON-CHARLARD, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 480.)

FIBRATE D'AMMONIAQUE.

Ammoniaque.....	0,0079	4,73
Fibrine de soie.....	0,4490	98,27
	0,4569	400,00

FIBRATE D'ARGENT.

Oxyde d'argent.....	0,43426	43,42
Fibrine.....	0,86954	86,88
	4,00080	400,00

FIBRATE DE CUIVRE.

Oxyde de cuivre... ..	0,062	7,209
Fibrine.....	0,798	92,794
	0,860	400,000

FIBRATES DE PLOMB.

FIBRATE. Sel basique.

Oxyde de plomb.....	0,1534	13,278
Fibrine.....	4,0406	86,722
	4,1640	400,000

FIBRATE. Sel neutre.

Oxyde de plomb.....	0,464	42,471
Fibrine.....	4,130	87,529
	<u>4,291</u>	<u>100,000</u>

(MULDER, *Répert. de Ch. et de Ph.*, t. I. p. 239.)

FIBRINE.

Carbone.....	51,675
Hydrogène et oxygène dans le rapport où ils sont dans l'eau.....	26,607
Hydrogène en excès.....	5,387
Azote.....	46,331
	<u>400,000</u>

(GAY-LUSSAC et THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 63.)

FIBRINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	54,844	»	53,476	53,595
Hydrog.	7,249	»	6,952	6,628
Azote.	46,065	45,719	45,294	45,462
Oxygène.	»	»	24,284	24,345
Soufre.}	24,872	»	»	»
Phosph. }				
	<u>400,000</u>		<u>400,000</u>	<u>400,000</u>

	(5)	(6)	(7)
Carbone....	53,255	2984,043	49,38
Hydrogène..	45,458	393,207	6,51
Azote.....	6,847	4062,216	47,60
Oxygène....	24,440	4600,000	26,54
	<u>400,000</u>	<u>6036,466</u>	<u>400,00</u>

(1) F. du sang, par SCHEERER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 25. — (2) (3) F. du sang veineux d'un bœuf, *id.* — (4) (5) F. du sang artériel de bœuf, par MULDER, *Répert. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 231. — (6) Calculé d'après la formule C¹⁴H¹⁴Az¹⁰O¹¹. — (7) F. de la soie, par MULDER, *Rép. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 243.

FIBRINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Carbone	52,8	52,5	52,7	52,67	52,74
Hydrog.	7,0	7,0	7,0	7,00	6,92
Azote..	46,5	46,5	46,6	46,63	46,72
Oxyg., etc.	23,7	24,0	23,7	23,70	23,62
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

	(6)	(7)	(8)	(9)
Carbone.	52,77	52,57	52,78	53,23
Hydrogène	6,95	7,07	6,96	7,04
Azote...	46,94	46,55	46,78	46,44
Oxygène.	23,37	23,84	23,48	23,35
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) F. de sang de mouton. — (2) F. de sang de veau. — (3) F. de sang de bœuf. — (4) F. de sang de cheval. — (5) F. de sang de chien. — (6) F. de chien nourri pendant deux mois et demi avec de la viande. — (7) F. de chien nourri pendant deux mois et demi avec du pain. — (8) F. de sang d'homme. — (9) F. de la farine.

(DUMAS et CABOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. VI, p. 404.)

FIBRINE VÉGÉTALE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	54,095	53,83	53,23	56,27
Hydrog.	7,308	7,02	7,04	7,97
Azote..	45,659	45,58	46,44	45,83
Oxyg. et soufre.	22,938	23,57	23,35	49,93
	<u>100,000</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>	<u>100,00</u>

(1) SCHERER. — (2) JONES. — (3) DUMAS et CABOURS. — (4) HELDT.

(*Tr. de Ch. org. de Liebig*, t. III, p. 259.)

FIBRINE VÉGÉTALE.

	(1)	(2)
Carbone.....	44,8	39,2
Hydrogène.....	4,4	»
Oxygène.....	»	7,4
Azote.....	4,8	3,9
Eau.....	54,3	48,5
Résidu.....	4,»	4,0
	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(1) Vaisseaux en spirale des jacinthes. — (2) Tissu cellulaire.

(RIGG DE WALWORTH, *Inst.*, 1838.)

FIBROFERRITE.

Syn.: *Fibrosérite.*

Peroxyde de fer.....	34,4
Acide sulfurique.....	28,9
Eau.....	36,7
	<u>400,0</u>

(PRIDEAUX, *T. de Min.*, de Dufrénoy, t. III, p. 760)

FIBROLITE. Voy. DISTHÈNE.

FIBROSIDÉRITE. Voy. FIBROFERRITE.

FICHTÉLITE. Voy. SUIF DE MONTAGNE.

FICOÏDE (Mesembryanthemum crystallinum). Suc.

Résine, matière extractive, gomme, fibre ligneuse, fécule verte, albumine, sel marin, carbonate et phosphate de chaux, et beaucoup de nitrate de potasse, en tout.....	3
Eau.....	97
	<u>400</u>

(JOHN, *Écrits ch.*, t. III, p. 7.)

FIEL DE BOEUF.

Une livre de fiel de bœuf distillée dans une cornue a donné :

	Onces.	Gros.	Grains
Phlegme	40	6	»
Carbonate ammoniacal....	»	1	»
Huile résino-animale.....	»	6	63

La matière restante dans la cornue, calcinée et lessivée a donné

	Grains.
Muriate de soude.....	6
Carbonate de soude.....	43
Carbonate de chaux et de magnésie..	49
Un peu de fer.....	»
Phosphate de magnésie.....	4
Charbon.....	} 9
Hydrogène.....	
Oxygène.....	

(FONTANA, *Ann. de Ch.*, t. VI, p. 171.)

FIGUES.

Graisse.....	0,9
Sucre incristallisable.....	62,5
Extractif et chlorure calcique.....	0,4
Gomme et un phosphate.....	5,2
Fibrine et graines.....	45,0
Eau.....	16,0
	<hr/> 400,0

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

FILS DE LA VIERGE.

Fibrine.....	0,0208	45,25
Albumine.....	0,0873	64,00
Gélatine.....	0,0246	48,04
Cérine.....	} 0,0037	2,71
Substance grasse, solide		
	<hr/> 0,1364	<hr/> 400,00

(MULDER, *Inst.*, 1838.)

FIORITE. Voy. QUARZ RÉSINITE.

FISCHÉRITE. Voy. WAVELLITE.

FLEUR DE BISMUTH. Voy. BISMUTH OXYDÉ.

FLINT-GLASS. Voy. VERRE.

FLUCÉRINE. Voy. CÉRIUM FLUATÉ.

FLUÉLITE. Voy. ALUMINE FLUATÉE.

FLUCÉRINE. Voy. CÉRIUM FLUATÉ.

FLUOMOLYBDATE DE POTASSE.

Potasse.....	34,63
Acide molybdique.....	45,80
Acide fluorique.....	16,57
Eau.....	6,00
	<hr/> 400,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 372.)

FLUOR. Voy. CHAUX FLUATÉE.

FLUORHYDRATE D'AMMONIAQUE.

Ammoniaque.....	49,26	242,50
Acide fluorique.....	50,74	246,30
	<hr/> 100,00	<hr/> 488,80

(JOHN DAVY, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVI, p. 196.)

FLUORHYDRATE DE FLUORURE DE SILICIUM. SiF³, HF^l.

Acide hydrofluorique.....	423,44
Fluorure de silicium.....	326,40
	<hr/> 449,54

FLUORINE. Voy. CHAUX FLUATÉE.

FLUORITE. Voy. CHAUX FLUATÉE.

FLUORURE D'ALUMINIUM. Al²F³.

Fluor.....	704,40	67,20
Aluminium.....	342,32	32,80
	<hr/> 1043,72	<hr/> 400,00

FLUORURES D'ANTIMOINE.

PROTOFLUORURE. SbF³.

Fluor.....	704,40	30,34
Antimoine.....	4642,90	69,69
	<hr/> 2344,30	<hr/> 400,00

DEUTOFLUORURE. SbF⁴.

Fluor.....	935,20	36,70
Antimoine.....	4642,90	63,30
	<hr/> 2548,40	<hr/> 400,00

PERFLUORURE. SbF⁵.

Fluor.....	4469,00	42,02
Antimoine.....	4642,90	57,98
	<hr/> 2784,90	<hr/> 400,00

FLUORURE D'ARGENT. AgFl.

Fluor.....	233,80	44,75
Argent.....	4354,64	85,25
	<hr/> 4585,44	<hr/> 400,00

FLUORURE D'ARSENIC. AsF³.

Fluor.....	704,40	42,73
Arsenic.....	940,08	57,27
	<hr/> 4644,48	<hr/> 400,00

(UNVERDOEBEN, *Ann. der Ph.*, 1826, p. 316.)

FLUORURE DE BARYUM. BaFl.

Fluor.....	24,44	233,80
Baryum.....	78,56	856,88
	<hr/> 400,00	<hr/> 4090,68

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 123.)

FLUORURE DE BISMUTH. BiFl.

Fluor.....	233,80	20,86
Bismuth.....	4330,37	79,44
	<u>4564,47</u>	400,00

FLUORURE DE CADMIUM. CdFl.

Fluor.....	233,80	25,42
Cadmium.....	696,77	74,88
	<u>930,57</u>	400,00

FLUORURE DE CALCIUM. CaFl.

Calcium.....	256,03	52,27
Fluor.....	233,80	47,73
	<u>489,83</u>	400,00

FLUORURES DE CÉRIUM.

PROTOFLUORURE. CeFl.

Fluor.....	233,80	28,92
Cérium.....	574,69	74,08
	<u>808,49</u>	400,00

PERFLUORURE. Ce²Fl².

Fluor.....	704,40	37,90
Cérium.....	4449,38	62,10
	<u>4850,78</u>	400,00

FLUORURES DE CHROME.

PROTOFLUORURE. Cr²Fl².

Fluor.....	704,40	50,08
Chromium.....	656,00	49,92
	<u>4357,40</u>	400,00

DEUTOFLUORURE. CrFl².

Fluor.....	467,60	57,07
Chromium.....	328,00	42,93
	<u>795,60</u>	400,00

PERFLUORURE. CrFl³.

Fluor.....	704,40	66,60
Chromium.....	328,00	33,40
	<u>4029,40</u>	400,00

(UNVERDOBBEN.)

PERFLUORURE.

Chromium.....	24,73	26,44
Fluor.....	75,27	73,59
	<u>400,00</u>	400,00

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 98.)

FLUORURE DE COBALT. CoFl.

Fluor.....	233,80	38,79
Cobalt.....	328,99	64,24
	<u>562,79</u>	400,00

FLUORURES DE CUIVRE.

PROTOFLUORURE. Cu²Fl.

Fluor.....	233,80	22,84
Cuivre.....	794,39	77,19
	<u>4025,49</u>	400,00

BIFLUORURE. CuFl.

Fluor.....	233,80	37,44
Cuivre.....	395,69	62,86
	<u>629,49</u>	400,00

FLUORURE DE CYANOGENÈ. CyFl.

Fluor.....	233,80	44,48
Cyanogène.....	325,00	58,52
	<u>558,80</u>	400,00

FLUORURES D'ÉTAÏN.

PROTOFLUORURE. SnFl.

Fluor.....	233,80	24,13
Étain.....	735,29	75,87
	<u>969,09</u>	400,00

BIFLUORURE. SnFl².

Fluor.....	467,60	38,87
Étain.....	735,29	64,13
	<u>4202,89</u>	400,00

FLUORURES DE FER.

PROTOFLUORURE. FeFl.

Fluor.....	233,80	40,80
Fer.....	339,20	59,20
	<u>573,00</u>	400,00

PERFLUORURE. Fe²Fl².

Fluor.....	704,40	50,83
Fer.....	678,40	49,17
	<u>4379,80</u>	400,00

FLUORURE DE GLUCINIUM. G²Fl².

Fluor.....	704,40	54,45
Glucinium.....	220,98	48,55
	<u>922,38</u>	400,00

FLUORURE D'IODE.

Fluor.....	4169,00	42,53
Iode.....	4579,50	57,47
	<u>2748,50</u>	400,00

FLUORURES D'IRIDIUM. IrFl.

Fluor.....	233,80	45,93
Iridium.....	4233,50	84,07
	<u>4467,30</u>	400,00

BIFLUORURE. IrFl².

Fluor.....	467,60	27,49
Iridium.....	4233,50	72,54
	<u>4704,10</u>	400,00

FLUORURES

488

FLUORURES

TRIFLUORURE. IrF³.

Fluor.....	704,40	36,25	
Iridium.....	4233,50	63,75	
	<u>4934,90</u>	<u>400,00</u>	

FLUORURE DE LITHIUM. LiFl.

Fluorure.....	233,80	74,43	
Lithium.....	80,37	25,57	
	<u>344,47</u>	<u>400,00</u>	

FLUORURE DE MAGNÉSIUM. MaFl.

Fluor.....	233,80	59,62	
Magnésium.....	488,35	40,38	
	<u>392,45</u>	<u>400,00</u>	

FLUORURES DE MANGANÈSE.

PROTOFLUORURE. MnFl.

Fluor.....	233,80	40,33	
Manganèse.....	343,88	59,67	
	<u>579,68</u>	<u>400,00</u>	

SESQUIFLUORURE. Mn²F².

Fluor.....	704,40	50,35	
Manganèse.....	694,76	49,65	
	<u>4393,46</u>	<u>400,00</u>	

TRIFLUORURE. MnF³.

Fluor.....	704,40	66,97	
Manganèse.....	345,88	33,03	
	<u>4047,28</u>	<u>400,00</u>	

FLUORURES DE MERCURE.

PROTOFLUORURE. Hg²Fl.

Fluor.....	467,60	8,45	
Mercure.....	2534,64	94,55	
	<u>2999,24</u>	<u>400,00</u>	

BIFLUORURE. HgFl.

Fluor.....	233,80	45,59	
Mercure.....	4265,82	84,41	
	<u>4499,62</u>	<u>400,00</u>	

FLUORURES DE MOLYBDÈNE.

PROTOFLUORURE. MoFl.

Fluor.....	233,80	28,09	
Molybdène.....	598,52	74,94	
	<u>832,32</u>	<u>400,00</u>	

BIFLUORURE. MoF².

Fluor.....	467,60	43,86	
Molybdène.....	598,52	56,14	
	<u>4066,42</u>	<u>400,00</u>	

TRIFLUORURE. MoF³.

Fluor.....	704,40	53,96	
Molybdène.....	598,52	46,04	
	<u>4299,92</u>	<u>400,00</u>	

FLUORURE DE NICKEL. NiFl.

Fluor.....		233,80	
Nickel.....		369,67	
		<u>603,47</u>	

FLUORURES D'OR.

PROTOFLUORURE. Au²Fl.

Fluor.....	233,80	8,60	
Or.....	2486,00	94,40	
	<u>2749,80</u>	<u>400,00</u>	

SESQUIFLUORURE. Au²F².

Fluor.....	704,40	22,01	
Or.....	2486,00	77,99	
	<u>3487,40</u>	<u>400,00</u>	

FLUORURES D'OSMIUM.

PROTOFLUORURE. OsFl.

Fluor.....	233,80	45,84	
Osmium.....	4244,48	84,19	
	<u>4478,28</u>	<u>400,00</u>	

BIFLUORURE. OsF².

Fluor.....	467,60	27,34	
Osmium.....	4244,48	72,69	
	<u>4742,08</u>	<u>400,00</u>	

TRIFLUORURE. OsF³.

Fluor.....	704,40	36,05	
Osmium.....	4244,48	63,95	
	<u>4945,88</u>	<u>400,00</u>	

FLUORURES DE PALLADIUM.

PROTOFLUORURE. PaFl.

Fluor.....	233,80	25,99	
Palladium.....	665,90	74,01	
	<u>899,70</u>	<u>400,00</u>	

BIFLUORURE. PaF².

Fluor.....	467,60	41,25	
Palladium.....	665,90	58,75	
	<u>4133,50</u>	<u>400,00</u>	

FLUORURES DE PHOSPHORE.

PROTOFLUORURE. PFl.

Fluor.....	233,80	37,34	
Phosphore.....	392,34	62,66	
	<u>626,44</u>	<u>400,00</u>	

TRIFLUORURE. PF³.

Fluor.....	704,40	64,43	
Phosphore.....	392,34	35,87	
	<u>4093,71</u>	<u>400,00</u>	

PERFLUORURE. PF⁵.

Fluor.....	4169,00	74,87	
Phosphore.....	392,34	25,43	
	<u>4561,34</u>	<u>400,00</u>	

FLUORURES DE PLATINE.

PROTOFLUORURE. PtFl.

Fluor.....	233,80	15,93
Platine.....	4233,50	84,07
	4467,30	400,00

BIFLUORURE. PtFl².

Fluor.....	467,60	27,49
Platine.....	4233,50	72,54
	4701,40	400,00

FLUORURE DE PLOMB. PbFl.

Fluor.....	233,80	15,30
Ploomb.....	4294,50	84,70
	4528,30	400,00

FLUORURE DE POTASSIUM. KFl.

Potassium.....	487,91	67,60
Fluor.....	233,80	32,40
	721,71	400,00

FLUORURE DE POTASSIUM ET D'ALUMINIUM.

Potasse.....	48,73
Alumine.....	26,85
Acide fluorique.....	24,42
	400,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 349.)

FLUORURE DE POTASSIUM ET DE FER.

Potasse.....	40,8
Oxyde de fer.....	34,7
Acide fluorique.....	24,5
	400,0

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 349.)

FLUORURE DE POTASSIUM ET DE GLUCINIUM.

KFl + GFl.

	Tr.	Calc.
Potassium.....	47,49	489,916
Glucinium.....	5,75	58,084
Fluor.....	46,76	467,600
	400,00	4045,600

(AWDEJEW, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 333.)

FLUORURE DE POTASSIUM ET DE ZIRCONIUM.

Potasse.....	40,76
Zircone.....	36,80
Acide fluorique et un peu d'eau de décrépitation.....	22,44
	400,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 347.)

FLUORURES DE RHODIUM.

PROTOFLUORURE. RdFl.

Fluor.....	233,80	26,44
Rhodium.....	654,39	73,59
	885,19	400,00

SESQUIFLUORURE. Rd²Fl³.

Fluor.....	704,40	35,00
Rhodium.....	4302,70	65,00
	2004,40	400,00

FLUORURE DE SÉLÉNIUM. SeFl².

Fluor.....	467,60	48,60
Sélénium.....	494,60	51,40
	962,20	400,00

FLUORURE DE SODIUM. NaFl.

Sodium.....	290,92	55,44
Fluor.....	233,80	44,56
	524,72	400,00

FLUORURE DE STRONTIUM. SrFl.

Fluor.....	233,80	29,93
Strontium.....	587,28	70,07
	821,08	400,00

FLUORURE DE TANTALE. Ta²Fl³.

Fluor.....	704,40	23,34
Tantale.....	2307,43	76,69
	3008,83	400,00

FLUORURE DE TELLURE. TeFl².

Fluor.....	467,60	36,84
Tellure.....	804,76	63,16
	4269,36	400,00

FLUORURE DE THORINIUM. ThFl.

Fluor.....	233,80	23,89
Thorinium.....	744,90	76,11
	978,70	400,00

FLUORURE DE TITANE. TiFl².

Fluor.....	467,60	60,63
Titane.....	303,66	39,37
	771,26	400,00

FLUORURE DE TITANE ET DE FER.
Voy. WARWICKITE.

FLUORURES DE TUNGSTÈNE.

PROTOFLUORURE. WFl².

Fluor.....	467,69	28,33
Tungstène.....	4483,00	74,67
	4650,60	400,00

PERFLUORURE. WF⁵.

Fluor	701,40	37,22	
Tungstène	1183,00	62,78	
	1884,40	400,00	

FLUORURES DE VANADIUM.

PROTOFLUORURE. VF⁵.

Fluor	467,60	35,30	
Vanadium	856,89	64,70	
	1324,49	400,00	

PERFLUORURE. VFI⁵.

Fluor	701,40	45,01	
Vanadium	856,89	54,99	
	1558,29	400,00	

FLUORURE D'YTTTRIUM. YFI.

Fluor	233,80	36,74	
Yttrium	948,61	63,26	
	1182,41	400,00	

Voy. YTTRIA FLUATÉE.

FLUORURE DE ZINC. ZnFI.

Fluor	233,80	36,70	
Zinc	403,23	63,30	
	637,03	400,00	

FLUORURE DE ZIRCONIUM. Zr²FI⁵.

Fluor	701,40	45,49	
Zircone	840,25	54,51	
	1541,65	400,00	

FLUOSILICATE D'AMMONIAQUE.

Ammoniaque	24,5	28,34	
Acide fluosilicique	65,5	71,66	
	400,0	400,00	

(JOHN DAVY, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVI, p. 191.)

FLUOSILICATE DE BARYTE.

	Tr.	Calc.	
Baryte	85,62	85,44	
Acide fluorique silicé	44,38	44,56	
	400,00	400,00	

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 369.)

FLUOSILICATE DE BARYTE.

Baryte	54,428		
Acide fluorique	22,836		
Silice	24,886		
Humidité	0,850		
	400,000		

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 356.)

FLUOSILICATE DE SOUDE.

	Calc.	Tr.	
Fluor	59,71	59,57	
Silicium	45,41	45,71	
Sodium	24,44	24,72	
	99,26	400,00	

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 373.)

FLUO-TITANATE DE POTASSE.

Potasse	37,33		
Acide titanique	37,27		
Acide fluorique	25,40		
	400,00		

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 298.)

FLUO-TUNGSTATE DE POTASSE.

Potasse	24,45	24,33	4,01
Acide tungstique	60,44	59,00	42,17
Acide fluorique	40,91	41,87	8,45
Eau	4,80	4,80	4,26
	400,00	400,00	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 369.)

FLUX DE BORRICHIOUS.

Verre de plomb	66	
Flux noir	34	
	400	

FLUX DE HELLOT.

Limaille de fer	7	
Minium	43	
Tartre rouge	26	
Sel marin	54	
	400	

FLUX D'ANTOINE ARMAND.

Acide arsénieux	25	
Nitre	25	
Litharge	50	
	400	

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 519.)

FOIE DE BOEUF.

Tissu vasculaire et membrane	18,94	
Parenchyme	81,06	
	400,00	

400 parties de ce parenchyme, ou substance propre du foie contiennent :

Eau	68,64	
Albumine desséchée	20,49	
Matière peu azotée, soluble dans l'eau et peu soluble dans l'alcool	6,07	
Huile phosphorée, soluble dans l'alcool, analogue à celle du cerveau	3,89	
A reporter	98,79	

	Report....	98,79	
Muriate de potasse (sans trace de muriate de soude).....		0,64	
Phosphate de chaux ferrugineux ..		0,47	
Sel acide, insoluble dans l'alcool, formé d'un acide combustible uni à la potasse.....		0,40	
Sang, quantité indéterminée, mais peu considérable.....		»	
		400,00	
(BRACONNOT, <i>Ann. de Ch. et de Ph.</i> , t. X, p. 198.)			

FOIE DE BŒUF.

	(1)	(2)
Graisse neutre avec un peu d'acides gras.....	4,60	30,20
Cholestérine.....	0,47	4,35
Extrait soluble dans l'éther	0,84	»
Tissu cellulaire insoluble et solide.....	21,00	13,32
Eau.....	76,39	55,15
(1) Foie normal. — (2) Foie malade.		
(F. BOUDET, <i>Rapp. ann. de Berzelius</i> , 1846.)		

FORMIATE D'ALUMINE.

	Al ² O ³ , 3C ² H ³ O ⁵ .	
Acide formique.....	68,49	4396,05
Alumine.....	34,51	642,32
	400,00	2038,37

FORMIATE D'AMMONIAQUE.

	AzH ⁴ O, C ² H ³ O ⁵ .	
Acide formique.....	465,35	58,73
Ammoniaque et eau.....	424,75	41,27
	890,40	400,00

FORMIATE D'ANTIMOINE.

	SbO ³ , 3C ² H ³ O ⁵ .	
Acide formique.....	4396,05	42,49
Oxyde d'antimoine.....	4942,90	57,81
	3308,95	400,00

FORMIATE D'ARGENT. AgO, C²H³O⁵.

Acide formique.....	465,35	24,28
Oxyde d'argent.....	4451,64	75,72
	4916,96	400,00

FORMIATE DE BARYTE. BaO, C²H³O⁵.

Acide formique.....	34,24	465,35
Baryte.....	68,76	956,88
	400,00	4422,23

(CEHLEN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 214.)

FORMIATE DE CADMIUM.

	CdO, C ² H ³ O ⁵ .	
Acide formique.....	465,35	36,87
Oxyde de cadmium.....	796,77	63,43
	4262,42	400,00

FORMIATES DE CÉRIUM.

	FORMIATE DE PROTOXYDE. CeO, C ² H ³ O ⁵ .	
Acide formique.....	465,35	40,82
Protoxyde de cérium.....	674,69	59,19
	4440,04	400,00

FORMIATE DE SESQUIOXYDE. Ce²O³, 3C²H³O⁵.

Sesquioxyde de cérium..	50,94	4449,39
Acide formique.....	49,06	4396,05
	400,00	2845,44

FORMIATE DE CHAUX. CaO, C²H³O⁵.

Acide formique.....	465,35	56,66
Chaux.....	356,62	43,36
	821,97	400,00

FORMIATE DE CHROME.

	Cr ² O ³ , 3C ² H ³ O ⁵ .	
Acide formique.....	4396,05	58,48
Oxyde de chrome.....	956,00	41,82
	2352,05	400,00

FORMIATE DE COBALT. CoO, C²H³O⁵.

Acide formique.....	465,35	49,81
Oxyde de cobalt.....	468,90	50,49
	934,25	400,00

FORMIATES DE CUIVRE.

	FORMIATE DE PROTOXYDE. Cu ² O, C ² H ³ O ⁵ .	
Acide formique.....	465,35	34,30
Oxyde rouge de cuivre...	891,39	65,70
	4356,74	400,00

FORMIATE DE BIOXYDE. CuO, C²H³O⁵.

Acide formique.....	465,35	48,42
Oxyde noir de cuivre....	495,69	51,58
	961,04	400,00

FORMIATES D'ÉTAIN.

	FORMIATE DE PROTOXYDE. SnO, C ² H ³ O ⁵ .	
Oxyde d'étain.....	64,22	835,29
Acide.....	35,78	465,35
	400,00	4300,64

FORMIATE DE BIOXYDE. SnO², 2C²H³O⁵.

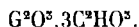
Acide formique.....	930,70	49,88
Bioxyde d'étain.....	935,29	50,12
	1865,99	400,00

FORMIATES DE FER.

FORMIATE DE PROTOXYDE. $\text{FeO}, \text{C}^2\text{HO}^5$.		
Acide formique.....	465,35	51,45
Protoxyde de fer.....	439,20	48,55
	904,55	100,00

FORMIATE DE PEROXYDE. $\text{Fe}^2\text{O}^3, 3\text{C}^2\text{HO}^5$.

Acide formique.....	4396,05	58,49
Sesquioxyde de fer.....	978,41	41,81
	2374,46	100,00

FORMIATE DE GLUCINE.

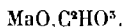
Acide formique.....	4396,05	
Glucine.....	520,98	
	4917,03	

FORMIATE DE LITHINE. $\text{LO}, \text{C}^2\text{HO}^5$.

Lithine.....	27,93	180,37
Acide.....	72,07	465,35
	400,00	645,72

Lithine.....	20,78	
Acide formique.....	53,29	
Eau.....	25,93	
	400,0	

(RAMMELSBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 134.)

FORMIATE DE MAGNÉSIE.

Acide formique.....	465,35	64,30
Magnésie.....	258,35	35,70
	723,70	100,00

FORMIATE DE MANGANÈSE.

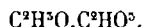
Acide formique.....	465,35	51,07
Protoxyde de manganèse.....	445,88	48,93
	911,23	100,00

FORMIATES DE MERCURE.**FORMIATE DE PROTOXYDE. $\text{Hg}^2\text{O}, \text{C}^2\text{HO}^5$.**

Acide formique.....	465,35	45,03
Protoxyde de mercure ..	2631,64	84,97
	3096,99	100,00

FORMIATE DE BIOXYDE. $\text{HgO}, \text{C}^2\text{HO}^5$.

Acide formique.....	465,35	25,41
Bioxyde de mercure....	1365,82	74,59
	1831,17	100,00

FORMIATE DE MÉTHYLÈNE.

	Tr.			Calc.	
Carb. .	40,7	40,7	40,6	306	40,5
Hydrog. .	6,9	6,8	6,8	50	6,6
Oxyg. .	52,4	52,5	52,6	400	52,9
	100,0	100,0	100,0	756	100,0

Ou bien :

Méthylène.....	478,05	22,2
Acide formique.....	465,50	61,6
Eau.....	142,50	46,2
	756,05	100,0

(DEMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 49.)

FORMIATES DE MOLYBDÈNE.**FORMIATE DE PROTOXYDE. $\text{MoO}, \text{C}^2\text{HO}^5$.**

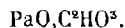
Acide formique.....	465,35	39,98
Oxyde de molybdène.....	698,52	60,02
	1163,87	100,00

FORMIATE DE BIOXYDE. $\text{MoO}^2, 2\text{C}^2\text{HO}^5$.

Acide formique.....	930,70	53,82
Bioxyde de molybdène....	798,52	46,18
	1729,22	100,00

FORMIATE DE NICKEL. $\text{NiO}, \text{C}^2\text{HO}^5$.

Acide formique.....	465,35	49,77
Oxyde de nickel.....	469,67	50,23
	935,02	100,00

FORMIATE DE PALLADIUM.

Acide formique.....	465,35	37,80
Oxyde de palladium.....	765,90	62,20
	1231,25	100,00

FORMIATE DE PLATINE. $\text{PtO}, \text{C}^2\text{HO}^5$.

Acide formique.....	465,35	25,97
Oxyde de platine.....	1333,50	74,03
	1798,85	100,00

FORMIATE DE PLOMB. $\text{PbO}, \text{C}^2\text{HO}^5$.

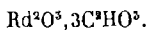
Acide formique... .	75	400,0	465,35
Oxyde de plomb . .	25	298,4	1394,50
	400	398,4	1859,85

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IV, p. 109.)

FORMIATE DE POTASSE. KO, C^2HO^3 .

Acide formique.....	465,35	44,10
Potasse.....	589,92	55,90
	<u>4055,27</u>	<u>400,00</u>

FORMIATE DE RHODIUM.

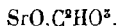


Acide formique.....	4396,05	46,55
Sesquioxyde de rhodium.	4602,70	53,45
	<u>2998,75</u>	<u>400,00</u>

FORMIATE DE SOUDE. NaO, C^2HO^3 .

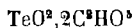
Acide formique.....	465,35	54,35
Soude.....	390,89	45,65
	<u>856,24</u>	<u>400,00</u>

FORMIATE DE STRONTIANE.



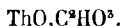
Acide formique.....	58,48	465,35
Strontiane.....	44,82	687,28
	<u>400,00</u>	<u>4452,63</u>

FORMIATE DE TELLURE.



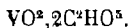
Acide formique.....	93,70	48,16
Oxyde de tellure.....	4004,76	54,84
	<u>4932,46</u>	<u>400,00</u>

FORMIATE DE THORINIUM.



Acide formique.....	465,35	35,52
Oxyde de thorinium.....	844,90	64,48
	<u>4340,25</u>	<u>400,00</u>

FORMIATE DE VANADIUM.



Acide formique.....	930,70	46,83
Oxyde de vanadium....	4056,89	53,17
	<u>4987,59</u>	<u>400,00</u>

FORMIATE D'YTTRIA. YO, C^2HO^3 .

Acide formique.....	465,35	
Yttria.....	4048,64	
	<u>4513,96</u>	

FORMIATE DE ZINC. ZnO, C^2HO^3 .

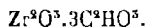
Acide formique.....	465,35	48,04
Oxyde de zinc.....	503,23	51,96
	<u>968,58</u>	<u>400,00</u>

FORMIATE DE ZINC cristallisé dans des caisses en tôle contenant de l'essence de térébenthine.

	Calc.		Tr.
Acide.....	462,5	38,5	38,2
Oxyde.....	344,0	42,7	42,8
Eau.....	225,0	48,8	49,0
	<u>4204,5</u>	<u>400,0</u>	<u>400,0</u>

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 126.)

FORMIATE DE ZIRCON.



Acide formique.....	4396,05	53,04
Zircone.....	4440,25	44,96
	<u>2536,30</u>	<u>400,00</u>

FORMOMÉTHYLAL. Voy. MÉTHYLAL.

FORNACITE. Scorie cristallisée d'un four à chaux de Tanndorf.

Acide silicique.....	46,0
Chaux.....	22,5
Magnésie.....	7,5
Oxydes ferreux et manganoux.....	8,0
Alumine.....	44,0
	<u>98,0</u>

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

FORSTÉRITE. Voy. PLOMB SULFURÉ.

FOSSILES.

Fossile recouvert d'une grande quantité de cristaux cubiques d'un ligne de diamètre, ainsi composés :

Silice.....	70
Chaux.....	45
Oxyde de fer.....	40
Acide carbonique.....	4
Perte.....	4
	<u>400</u>

(WESTRUMB, *Ann. de Ch.*, t. VI, p. 28.)

OS FOSSILES.

	(1)	(2)	(3)
Substance animale..	4,20	46,24	»
Phosphate de chaux.	62,44	56,04	63,00
Carbonate de chaux.	43,24	43,42	7,00
Sulfate de chaux....	12,25	7,44	28,00
Fluorure de calcium.	2,42	4,96	»
Phosphat. de magnés.	0,50	0,30	»
Acide silicique.....	2,42	2,45	»
Ox. de fer et de mang.	2,42	2,00	»
Eau et traces de matière animale....	»	»	40,00
Soude, perte.....	4,34	4,08	»
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>140,00</u>

(1) (2) F. de Garlboureuth, par MARCHAND, *Journ. de Pharm.*, 3^e série, t. II, p. 471. — (3) F. de Montmarre, par VAUQUELIN, *id.*

FOSSILES DE DORPAT.

Matière inflammable.....	30,50
Silice.....	38,75
Alumine.....	29,36
Oxyde de fer et de manganèse.....	1,22
Chaux et talc.....	0,17
	<hr/>
	400,00

(PARROT, *Institut*, 1837.)FOSSILES. Rayon de la nageoire du *Gyracanthus formosus*.

Phosphate de chaux avec traces de fluat de chaux.....	53,87
Carbonate de chaux.....	33,86
Matière siliceuse.....	40,22
Potasse et soude, en partie à l'état de chlorures.....	0,71
Matière bitumineuse.....	0,34
Phosphate de magnésie.....	tr.
Matière animale.....	tr.
	<hr/>
	99,20

(ARTHUR CONNELL, *Institut*, 1835.)

FOSSILES.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice.....	»	»	24,0	»	»	5,0
Sulfate de chaux mêlé de matière animale.....	4,5	»	»	»	»	»
Phosphate de chaux.....	»	70,0	50,0	60,0	78,0	50,0
— de fer.....	67,5	»	»	»	»	»
Alumine.....	4,0	»	10,0	»	»	15,0
Carbonate de chaux.....	4,5	6,0	5,0	28,0	8,0	19,0
Fluat de chaux.....	15,5	»	»	»	»	»
Matière terreuse étrangère.....	»	20,0	»	»	8,0	»
Oxyde de fer.....	»	»	4,0	»	»	»
Matière animale.....	»	»	{ 5,0	{ 2,0	»	{ 3,0
Eau.....	»	{ 4,0	{ 2,0	{ 10,0	{ 6,0	{ 8,0
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	90,0	400,0	400,0	400,0	400,0	400,0

(1) F. de Chavaignes, par CHEVRELL, *Ann. de Ch.*, t. LVII, p. 50. — (2) Dent de rhinocéros, par BRANDES, *id.*, t. V, p. 419. — (3) Tibia d'hippopotame, *id.* — (4) Os de rhinocéros, *id.* — (5) Dent de rhinocéros, *id.* — (6) Côte d'un poisson fossile trouvé à Lyme.

FOSSILES.

	(1)	(2)	(2)
Alumine.....	»	»	40,0
Oxyde de fer et de manganèse.....	»	»	»
Cartilage parfaitement constitué.....	»	»	3,0
Phosphate de chaux.....	48,87	14,0	»
— de magnésie avec fluorure de calcium.....	»	70,0	37,0
Carbonate de chaux.....	43,45	»	45,0
Peroxyde de fer.....	9,14	16,0	»
Silice.....	1,02	»	»
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	403,62	400,0	400,0

(1) Elan gigantesque d'Irlande, par ARJOHN ET STOKES, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 241. — (2) (3) Dents d'ours, par LASSAIGNE, *R. sc. et ind.* t. XII, p. 241.

FOSSILES.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Eau hygroscopique.....	quant. insens.	quant. insens.	0,60	»
Matière organique.....	4,34	8,49	7,07	»
Sous-phosphate de chaux.....	46,00	76,00	70,41	76,40
Phosphate de magnésie.....	4,00	4,08	4,45	»
Carbonate de chaux.....	34,09	40,00	47,42	0,97
Phosphate de fer et de manganèse.....	16,34	de fer seul. 0,70	»	5,74
Fluorure de calcium.....	4,02	1,02	1,65	9,42
Silice.....	3,24	avec alum. 3,04	2,00	7,80
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,00	400,00	400,00	400,00

(1) Ichthyosaure de l'argile de Dives, par GIRARDIN ET PREISSER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. IX, p. 373. — (2) *Id.* de la craie chloritée, *id.* — (3) *Id.* du calc. jurassique, *id.* — (4) Lamentin du terrain tertiaire de Valognes.

FOSSILES.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Eau hygroscopique.....	2,20	»	»	»	1,30
Matière organique.....	4,80	1,25	1,30	»	7,47
Sous-phosphate de chaux.....	54,20	74,80	71,12	75,91	75,45
Phosphate de magnésie.....	4,61	»	»	3,05	2,81
Phosphate de fer.....	6,40	1,21	0,12	»	»
Carbonate de chaux.....	10,17	20,43	25,31	18,40	12,18
Fluorure de calcium.....	2,11	1,50	0,86	2,64	1,09
Silice.....	9,21	0,81	1,29	»	»
Alumine.....	6,30	»	»	»	»
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) Plesiosaurus de l'argile de Dives, par GIRARDIN et PREISSER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. IX, p. 373.
 — (2) Poëkilopleuron Bucklandii de Caen, tissu spongieux, *id.* — (3) *Id.*, tissu compacte, *id.* — (4) Défense d'éléphant, par GIRARDIN et PREISSER, *id.* — (5) Ours fossile de Miallet (Gard), *id.*

FOSSILES. Ossements de la caverne d'Argou, près de Vingran (Pyrénées-Orientales).

Phosphate de chaux.....	64
Carbonate de chaux.....	20
Eau.....	10
Matière organique.....	2
Phosphate de magnésie, silice, alumine, oxydes de fer et de manganèse... ..	4
	<u>400</u>

FOSSILES. Ossements de la caverne de Lunel-Viel.

Phosphate de chaux.....	74,0
Carbonate de chaux.....	10,5
Eau.....	8,8
Silice colorée par l'oxyde de fer... ..	4,1
Matière organique et fluats de chaux	tr.
Perte.....	2,6
	<u>400,0</u>

FOSSILES. Os fossiles des sables marins tertiaires.

Phosphate de chaux mêlé d'oxyde de fer.....	78,5
Carbonate de chaux.....	14,0
Eau.....	7,0
Matière organique.....	tr.
Carbon. de magnés. et fluats de chaux.....	0,5
	<u>400,0</u>

(MARCEL DE SERRES, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 318.)

FOSSILES. Dents molaires fossiles du rhinocéros.

Chaux.....	47,90
Magnésie.....	0,52
Peroxyde de fer.....	1,36
Potasse.....	0,45
Soude.....	0,93
Acide phosphorique.....	39,22
— sulfurique.....	1,43
Fluor.....	2,10
A reporter.....	<u>93,94</u>

Report 93,91

Chlore.....	tr.
Acide carbonique.....	2,03
Matière organique.....	4,90
	<u>400,84</u>

(MEYER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 655.)

FOUGÈRE (Aspidium filix mas.).

2 onces de la racine.

Drachmes. Grains.

Huile grasse.....	»	36
Résine ramollie par de l'huile.....	»	40
Extrait contenant du sucre... ..	3	33
Acide tannique.....	1	5
Matière extractive ordinaire... ..	2	22
Albumine végétale.....	»	50
Amidon.....	1	28
Fibre végétale.....	7	24
Cendre.....	»	18

(GERHARDT, *Journ. de Pharm.*, t. X, p. 230.)

FOUGÈRE. Racines desséchées.

Stéarine vert brun.....	3,88
Oléine vert pâle, avec traces d'huile volatile.....	2,22
Résine âcre et astringente.....	6,22
Acide tartrique avec un peu de sucre et d'acide malique.....	34,53
Amidon identique avec la mousse d'Islande.....	11,11
Fibre végétale.....	45,00
	<u>99,96</u>

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

FOUGÈRE. Cendres.

Sulfate de potasse.....	0,7
Muriate de potasse.....	tr.
Silice.....	73,0
Carbonate de chaux.....	24,8
Phosphate de chaux.....	1,0
Magnésie.....	0,5
	<u>400,0</u>

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 268.)

DESIGNATION des ALIMENTS.	Rau normale dans 100 parties.	Azote dans 100 de substance sèche.	Azote dans 100 de substance non desséchée.	Théorie.	Block.	Pétri.	Meyer.	Thaer.	Proust.	Ploutow.	Pohl.	Rieder.	Gernerhassen.	Credl.	Weber.	Dombasle.	Krantz.	Schwertz.	Schnee.	Midleton.	Morse.	André.	BousinGault.
Foin ordinaire de prairies naturelles.....	11,0	1,34	1,15	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	0
— choisi, de très-bonne qualité.....	14,0	1,50	1,30	98	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
— choisi, des prairies naturelles.....	18,8	2,40	2,00	58	108	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
— débarrassé des tiges les plus ligneuses.....	14,0	2,44	2,10	55	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
— de luzerne.....	16,6	1,66	1,38	83	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
Trèfle rouge de deuxième année, coupé en fleur, fané.....	10,1	1,70	1,54	75	100	90	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
— coupé en fleur, vert.....	76,0	0,64	3,11	430	100	450	425	500	425	500	450	500	500	500	500	500	500	500	500	500	500	500	500
Paille de froment nouvelle, récolte de 1841 (Alsace).....	26,0	0,35	0,27	426	200	360	150	450	300	175	175	500	500	500	500	500	500	500	500	500	500	500	500
Paille de froment ancienne des bagasties militaires de Paris.....	81,5	0,53	0,49	235	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
Paille de froment ancienne, partie nié- ture de la tige.....	5,3	0,43	0,41	280	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
Paille de froment ancienne, partie supe- rieure, l'épi compris.....	9,4	1,42	1,33	86	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
Paille de seigle nouvelle, récolter en Alsace. — de seigle ancienne des environs de Paris.....	19,7	0,30	0,24	479	200	500	150	666	350	175	175	660	660	660	660	660	660	660	660	660	660	660	660
— d'avoine.....	12,6	0,50	0,42	250	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
— d'orge.....	21,0	0,36	0,30	383	200	200	150	190	200	175	175	160	160	160	150	150	150	400	182	182	182	182	182
— de pois.....	11,0	0,30	0,25	460	193	180	150	150	200	175	175	150	150	150	150	150	150	400	154	154	154	154	154
— de millet.....	8,5	1,95	1,79	64	165	200	150	130	150	200	50	50	50	50	50	50	50	443	443	443	443	443	443
— de sarrasin.....	19,0	0,96	0,78	147	250	200	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150
— de sorgho.....	11,6	0,54	0,48	240	200	200	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150
— de terribles.....	9,2	1,18	1,04	114	160	200	130	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150	150
Vesces fauchées en fleurs et fanées.....	11,0	1,16	1,14	101	125	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
Fanes de pommes de terre.....	75,0	2,30	0,55	209	300	300	300	300	300	300	300	300	300	300	300	300	300	300	300	300	300	300	300
Fenilles de betteraves champêtres.....	88,9	4,50	0,50	239	600	600	600	600	600	600	600	600	600	600	600	600	600	600	600	600	600	600	600
— de carottes.....	70,9	2,84	0,85	135	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
— et tiges vertes de topinambours.....	86,4	2,70	0,37	911	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
— de tilleul.....	55,0	3,25	1,45	70	73	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
— de peuplier du Canada.....	82,5	2,28	0,68	134	67	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
— de chédat.....	97,4	2,16	0,84	125	83	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100

POWLERITE. Voy. PHOLÉRITE.

FRAMBOISES. Fruits.

- Huile essentielle.
- Acide citrique.
- malique.
- Matière colorante rouge.
- Sucre cristallisable.
- Eau.
- Mucilage insoluble.
- Fibres végétales.

FRAMBOISES. Cendres.

- Carbonate de potasse.
- Phosphate —
- Hydrochlorate —
- Carbonate de chaux et de magnésio.
- Phosphate — —
- Silice
- Oxyde de fer.

FRANKLINITE des États-Unis, près de Franklin et de Sparte.

- Peroxyde de fer..... 66
- Oxyde rouge de manganèse..... 46
- Oxyde de zinc..... 47
- 99

(BERTHIER, *Tr. de Ch. de Dumas*, t. III, p. 217.)

FROMENT.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Farine brute de froment.....	40	40,96	71,49	4,72	3,32
— de méteil.....	6	9,80	75,50	4,22	3,28
— brute de blé dur d'Odessa.....	42	14,55	56,50	8,48	4,90
— — de blé tendre d'Odessa.....	40	42,00	62,00	7,36	5,80
— — — 2 ^e qualité... ..	8	42,40	70,84	4,90	4,60
— du service, dite seconde.....	42	7,30	72,00	5,42	3,30
— des boulangers de Paris.....	40	40,20	72,80	4,20	2,80
— des hospices, 2 ^e qualité.....	8	40,30	74,20	4,80	3,60
— — 3 ^e qualité.....	42	9,02	67,78	4,80	4,60

(1) Humidité. — (2) Gluten. — (3) Amidon. — (4) Matière sucrée. — (5) Matière gommo-glutineuse.

(VALQUELIN, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 354.)

FROMENT.

Farine de froment n° 4 de	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)
Vienne.....	3,00	45,74	6,70	42,23	0,23	0,70	49,46	46,54	43,85
Farine de froment n° 2 <i>id.</i>	2,42	45,48	6,65	44,84	0,45	0,66	43,54	44,69	43,65
— — n° 3 <i>id.</i>	3,44	46,88	6,78	42,65	0,25	4,40	24,97	49,17	42,73
— — de Tala-									
vera, de Hohenheim... ..	2,59	44,93	6,25	43,35	0,48	2,80	46,54	43,98	45,43
Farine de Whittington, <i>id.</i>	2,68	44,42	6,82	42,56	0,49	3,43	47,44	44,72	43,93
— de Sandomic, <i>id.</i>	2,69	44,20	6,68	42,28	0,49	2,40	47,48	44,51	45,48
— de locular (einskrn).....	2,07	44,57	6,72	44,24	0,45	2,04	43,22	44,30	44,40

(1) Azote. — (2) Carbone. — (3) Hydrogène. — (4) Oxygène. — (5) Soufre. — (6) Cendres. — (7) Matières azotées desséchées à 100°. — (8) *id.* fraîches. — (9) Eau.

(HORSFOLD, *R. sc. et ind.*, t. XXV, p. 304.)

FRÈNE. Ce bois a donné à la distillation :

Acide pyroliqueux.....	46,80
Huile empyreumatique.....	8,80
Charbon.....	22,40
Gaz.....	22,30
400,00	

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

FRÈNE. Charbon marchand de Paris et Choisy.

Charbon.....	83,2
Cendres calcinées.....	4,8
Matières volatiles.....	45,0
400,0	

Équivalents des matières volatiles en charbon..... 4,0

(BERTHIER, *Tr. des Essais de Berthier*, t. I, p. 285.)

FROMENT.

Syn.: *Blé.*

	(1)	(2)	(3)
Amidon.....	73,72	65,80	64,84
Gluten.....	44,75	7,64	0,84
Dextrine.....	3,46	7,94	4,93
Sucre.....	2,44	5,07	40,79
Albumine.....	4,43	2,67	8,44
Son.....	5,50	5,60	4,07
98,30	94,69	87,55	

(1) Avant la germination. — (2) Après la germination. — (3) Blé non germé qui a séjourné six mois dans l'eau à l'abri du contact de l'air.

(DE SAUSSURE.)

FROMENT. Cendres du froment sain et niellé.

Paille saine.....	5,275
— niellée.....	3,220
Grains sains.....	4,900
— niellés.....	2,800

(PETZOLDT, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. XII, p. 227.)

FROMENT. Cendres de paille.

	(1)	(2)
Potasse.....	454,83	450,33
Soude.....	34,34	55,42
Chaux.....	45,00	23,23
Magnésie.....	traces.	traces.
Oxyde de fer avec mang.	3,29	3,49
Chlore.....	0,37	traces.
Acide sulfurique.....	»	5,04
— phosphorique.....	40,82	403,87
— silicique.....	724,32	659,22

FROMENT. Cendres de grains.

	Sains.	Niellés.
Potasse.....	258,10	266,87
Soude.....	26,84	71,94
Chaux.....	44,89	38,30
Magnésie.....	424,78	416,45
Oxyde de fer avec mang.	4,48	0,54
Chlore.....	traces.	traces.
Acide sulfurique.....	0,37	3,40
— phosphorique.....	573,44	500,00
— silicique.....	3,35	2,58

(PETZOLDT, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. XII, p. 227.)

FROMENT.

Gluten mou et humide, mêlé avec de l'albumine végétale.....	22,5
Amidon.....	74,0
Sucre.....	5,5
Excès.....	2,0
	404,0

(VOGEL.)

FROMENT.

Gluten.....	45,04	49,56	45,54
Amidon.....	56,03	56,67	58,90
Albumine végétale..	0,45	0,88	0,30
Sucre incristallisable	0,60	0,60	0,68
Gomme.....	0,44	0,48	0,40
Phosphates acides..	0,08	0,06	0,06
Fibrine et son.....	8,30	6,66	6,99
Eau.....	9,39	8,45	9,70
	90,00	93,36	92,54

(FESS.)

FROMENT. 4 de froment, séché à 440° dans le vide, s'est réduit à 0,855.

4 de froment sec a laissé 0,0243 cendres.

Carbone.....	46,40	45,54
Hydrogène.....	5,80	5,67
Oxygène.....	43,40	43,00
Azote.....	2,27	3,54
Cendres.....	2,43	2,34
	100,00	100,00

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 225.)

FROMENT.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	37,0	38,3	37,2
Hydrogène.....	5,8	6,3	6,8
Azote.....	4,8	0,9	0,9
Oxygène.....	54,4	52,4	54,4
Matières minérales...	3,7	2,5	4,0
	100,0	100,0	100,0

(1) Plants arrachés le 19 mai. — (2) Plants pris le 9 juin. — (3) Plants récoltés le 15 août.

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XVII, p. 159.)

FROMENT. Blé avarié, noir, comme charbonné.

Ulmine.....	26,5
Ulmate de chaux contenant du phosphate de chaux et de l'oxyde de fer environ.....	42,0
Matière carbonacée.....	30,0
Muriate de potasse.....	4,5
Muriate de chaux.....	
Nitrate de potasse.....	
Nitrate de chaux.....	
Matière grasse ayant la consistance de la cire, quantité indéterminée..	»
	100,0

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 265.)

FROMENT ergoté.

Huile fétide, âcre, butyreuse, verte..	33,4
Substance animale insoluble dans l'alcool, soluble dans l'eau, et qui est précipitée par l'infusion de galle et la plupart des sels métalliques pesants.....	25,0
Charbon noirissant tout le reste....	20,0
Phosphate acide de chaux et phosphate de magnésie et d'ammoniaq.	trac.
	78,4

(FOURCROY et VAQUELIN, *Journ. de Gehl.*, t. VI, p. 448.)

FROMENT. Cendres de froment.

	(1)	(2)
Silice.....	0,856	2,625
Carbonate de chaux.....	0,815	»
— de magnésie.....	0,868	»
Alumine.....	0,004	»
Oxyde de manganèse.....	0,524	»
— de fer.....	0,162	0,500
Chaux.....	»	3,910
Magnésie.....	»	12,980
Acide phosphorique.....	»	46,140
— sulfurique.....	»	0,270
Potasse.....	»	6,430
Soude.....	»	27,790

(1) SCHREDER, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. IV, p. 216. — (2) BICHON, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1815, p. 483.

FROMENT.

Silice.....	48
Chaux et magnésie.....	37
Argile.....	45
	<u>100</u>

(RECKERT, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 94.)

FROMENT.

Sable et silice.....	3,37
Oxyde ferrique.....	4,33
Chaux.....	1,92
Magnésie.....	6,27
Potasse.....	25,90
Soude.....	0,44
Acide phosphorique.....	60,39
	<u>99,62</u>

(ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 82.)

FROMENT.

	(1)	(2)	(3)
Potasse.....	24,87	33,84	6,43
Soude.....	45,75	»	27,79
Chaux.....	4,93	3,06	3,91
Magnésie.....	9,63	43,54	12,98
Oxyde ferrique.....	4,36	0,34	0,50
Acide phosphorig.....	49,32	49,21	46,14
— sulfurique.....	0,17	»	0,27
Silice.....	»	»	0,42
	<u>100,03</u>	<u>99,96</u>	<u>98,44</u>

	(4)	(5)
Potasse.....	24,47	30,42
Soude.....	40,34	»
Chaux.....	3,01	3,00
A reporter....	<u>37,52</u>	<u>33,42</u>

(1) Froment rouge de Giessen analysé par WILL et FRESNIUS. — (2) F. blanc, *id.* — (3) F. de Hollande, par BICHON. — (4) F. de Solz en Hesse, par THOX. — (5) F. d'Alsace, par BOTSSINGALT.

	Report....	37,52	33,42
Magnésie.....		43,57	46,26
Oxyde ferrique.....		0,52	»
Acide pho-phorique.....		45,53	48,30
— sulfurique.....		»	4,04
Silice.....		4,91	4,31
		<u>99,05</u>	<u>100,00</u>

(*R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 71.)

FROMENT. Farine de blé.

Résine.....	4,0
Extrait gommeux et sucré.....	42,0
Glutine.....	42,5
Amidon.....	74,5
	<u>100,0</u>

(TROUST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 340.)

FROMENT. Farine la plus blanche d'Ulm.

Sucre.....	5,5
Amidon.....	74,0
Gluten non desséché.....	22,0
Albumine.....	0,5
Excès.....	2,0
	<u>104,0</u>

(VOGEL, *Journ. de Schw.*, t. XXVIII, p. 381.)

FROMENT. Farine gruau.

Tres-peu de sucre et de gomme.....	»
Amidon.....	75,0
Gluten non desséché et albumine....	24,5
	<u>99,5</u>

FROMENT. Farine ordinaire.

Plus de sucre et de gomme.....	»
Amidon.....	70,0
Gluten desséché.....	24,5
	<u>94,5</u>

FROMENT. Farine d'Odessa.

Amidon.....	66,0
Gluten non desséché et un peu d'album.....	36,5
	<u>102,5</u>

(HENAY, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 5.)

FROMENT.

	(1)	(2)
Gluten et album. végét.....	46,334	45,536
».....	64,838	76,459
Gomme, sucre et extractif.....	44,347	7,498
Enveloppes.....	7,484	0,807
	<u>100,000</u>	<u>100,000</u>

(1) Farine non tamisée. — (2) Farine tamisée.

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

FROMENT. Farine des États-Unis.

Empois.....	902,00	66,73
Gluten {		
Fibrine.....	446,80	
Caséine.....	3,27	
Huile de gluten.....	3,04	
Perte (eau).....	3,29	
Albumine.....	44,00	4,06
Gomme.....	60,40	4,60
Sucre.....	16,30	1,24
Eau.....	489,40	46,44
	1312,508	100,00

(THOMSON, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 427.)

FROMENT. Paille de froment.

Parties solubles dans l'eau.....	7,600
— — dans une lessive al-	
caline caustique.....	40,434
Substance grasse.....	0,469
Fibre végétale.....	54,500
	100,000

100 parties en poids de cette paille réduites en cendres contiennent :

Potasse.....	0,020
Soude.....	0,029
Chaux.....	0,240
Magnésie.....	0,032
Terre siliceuse.....	2,870
Acide phosphorique.....	0,479
— sulfurique.....	0,037
Chlore.....	0,030
Fer et alumine.....	0,090
Matières combustibles.....	96,473
	100,000

(SPRENGEL, *Ann. agric. de Roville*, t. VIII, p. 198.)

FROMENT.

	(1)	(2)
Potasse.....	0,1250	0,2500
Phosphate de potasse.....	0,0500	0,3200
Muriate de —.....	0,0300	0,0046
Sulfate de —.....	0,0200	traces.
Phosphate terreux.....	0,0620	0,3450
Carbonate —.....	0,0100	0,0000
Silice.....	0,6450	0,0050
Oxyde métallique.....	0,0100	0,0025
Perte.....	0,0780	0,0759
	4,0000	4,0000

(1) Paille. — (2) Grains.

(DE SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII, p. 260.)

FROMENT. Paille.

Sulfate de potasse.....	0,4
Muriate de potasse.....	3,2
Carbonate de potasse.....	lr.
Potasse combinée à la silice.....	43,0
Silice.....	71,5
Carbonate de chaux.....	9,6
Phosphate de —.....	2,3
	100,0

(Tr. des Essais de Berthier, t. I, p. 268.)

FROMENT. 4 de paille séché à 110° dont le vide s'est réduit à 0,740.

4 de paille sèche a laissé 0,0697 cendres.

Carbone.....	48,48	48,38
Hydrogène.....	5,44	5,21
Oxygène.....	38,79	39,09
Azote.....	0,35	0,35
Cendres.....	6,97	6,97
	100,00	100,00

(BOUSSINGULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. I, p. 226.)

FROMENT. Son de froment.

Fécule.....	22,62
Albumine.....	4,64
Dextrine.....	5,28
Gluten.....	10,84
Matière grasse.....	2,82
Eau.....	40,30
Matière fibreuse.....	43,98
Chlorure potassique.....	0,23
Sulfate —.....	0,24
Phosphate magnésique.....	0,93
Carbonate calcaïque.....	0,37
Silice.....	0,75
Trace de fer et d'alumine.....	»
	100,00

(FURSTENBERG, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 457.)

FROMENT malade.

Cire ou résine avec une huile fixe.....	7,0
Gomme et matière extractive.....	7,8
Ligneux et charbon.....	82,7
Sels.....	2,5
	100,0

(CARTY, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 636.)

FROMENT. Poudre anticharbonneuse et végétative pour le chaulage du blé.

Sulfate de cuivre.....	75
Soufre.....	9
Fer.....	16
	100

(FRANÇOIS, *Journ. de Pharm.*, t. IX, p. 7.)

FRUCHTSCHIEFER (concrétion dans le schiste alumineux).

Acide silicique.....	42,50
Alumine.....	22,30
Oxyde ferreux.....	18,00
— manganoux.....	3,60
Magnésie.....	3,40
Potasse.....	trac.
Eau.....	10,00
	<hr/>
	99,50

(KERSTEN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)**FRUGARDITE. Voy. IDOCRASE.****FRUITS.**

	(1)	(2)	(3)
Chlorophylle résinoïde	0,27	»	0,03
Sucre.....	0,63	41,64	17,74
Gomme.....	4,22	4,85	5,53
Fibre végétale.....	3,01	1,21	1,26
Albumine végétale..	0,44	0,93	0,45
Acide malique.....	1,07	1,10	0,45
Chaux.....	0,08	0,06	traces
Eau.....	90,34	80,24	74,57

(1) Abricots verts. — (2) Abricots mûrs. — (3) Prunes vertes.

FRUITS.

	(4)	(5)	(6)
Chlorophylle résinoïde	0,08	0,05	»
Matière colorante...	»	indétermin.	»
Sucre.....	24,84	4,42	18,42
Gomme.....	2,06	6,04	3,23
Fibre végétale.....	1,11	2,44	4,42
Albumine végétale..	0,28	0,21	0,57
Acide malique.....	0,56	1,75	2,04
Chaux.....	traces	0,44	0,40
Eau.....	74,10	88,28	74,85

	(7)	(8)	(9)
Chlorophylle résinoïde	0,04	0,03	»
Matière colorante...	»	»	0,10
Sucre.....	traces	6,64	16,48
Gomme.....	4,10	4,47	5,42
Fibre végétale.....	3,64	2,53	4,86
Albumine.....	0,76	0,34	0,17
Acide malique.....	2,70	2,03	1,80
Chaux.....	très petite quant.		
Eau.....	89,39	84,49	74,87

(4) Prunes mûres. — (5) Cerises vertes. — (6) Cerises mûres. — (7) Pêches non mûres. — (8) Pêches plus mûres. — (9) Pêches mûres.

(BÉRARD, *T. de Ch.* de Berzelius.)**FUCHSITE. Voy. MICA.**

FUCOÏDES.

NOMS.	ORIGINE.	FAMILLES.	EN CENT PARTIES DE PLANTES SÈCHES.										Sable, silice et oxyde de manganèse.		
			Poids total des centres.	Acide sulfurique.	Chlore.	Phosphate de chaux.	Chaux.	Magnésie.	Potasse.	Soude.					
1. <i>Conferva fracta</i> marina.	Hoffmausgave en Danemark.	Confervaceae	indét.	5,51	ind.	ind.	ind.	ind.	ind.	ind.	ind.	ind.	ind.	ind.	"
2. <i>Ulva</i> , sp.	Malvane	Confervaceae	id.	3,87	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.	"
3. <i>Caulerpa</i> , sp.	Vera-Cruz	Confervaceae	id.	5,06	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.	"
4. <i>Laminaria latifolia</i>	Hoffmausgave	Phyceae	13,62	1,45	2,41	1,47	0,95	2,68	2,68	0,78	4,24	4,66	4,66	4,66	Silice.
5. <i>Laminaria digitata</i>	Heligolande	Haliyserraceae	indét.	5,05	4,77	1,42	1,97	ind.	4,24	ind.	4,24	5,48	5,48	5,48	0,11
6. <i>Eklonia buccinalis</i>	Cap de Bonne-Espérance	Id.	14,27	1,89	0,13	0,78	2,76	0,73	2,67	0,73	2,67	2,39	2,39	2,39	0,48
7. <i>Padina pavonia</i>	Indes occidentales.	Id.	34,75	4,46	ind.	3,93	23,54	ind.	ind.	ind.	ind.	ind.	ind.	ind.	8,19
8. <i>Durvicia utilis</i>	Chili	Phyceae	indét.	4,04	3,85	0,91	2,51	0,17	2,45	0,17	2,45	5,62	5,62	5,62	"
9. <i>Fucus vesiculosus</i>	Taarbeck, côte danoise du Sund.	Fucaceae	indét.	2,86	0,23	1,05	2,35	1,19	0,98	1,19	0,98	1,05	1,05	1,05	"
10. Id.	Grœnalard	Id.	16,22	2,06	2,30	0,49	0,49	1,10	2,64	1,10	2,64	5,22	5,22	5,22	"
11. <i>Halydris siliquosa</i>	Hoffmausgave	Id.	15,65	3,44	2,84	ind.	ind.	ind.	ind.	ind.	ind.	ind.	ind.	ind.	"
12. <i>Sargassum vulgare</i>	Bale de Campêche.	Id.	22,58	3,61	4,23	0,81	4,03	1,09	5,00	1,09	5,00	5,82	5,82	5,82	"
13. <i>Sargassum carciferum</i>	Océan atlantique.	Id.	11,62	2,22	ind.	0,69	5,38	0,68	0,09	0,68	0,09	0,81	0,81	0,81	0,19
14. <i>Furcellaria fastigiata</i>	Kattegat	Floridaceae	18,92	5,85	id.	0,74	1,08	1,58	3,83	1,58	3,83	4,44	4,44	4,44	0,04
15. <i>Chondrus crispus</i>	Id.	Cryptophyceae	20,61	8,50	id.	0,15	1,41	2,34	3,57	2,34	3,57	3,86	3,86	3,86	"
16. <i>Chondrus plicatus</i>	Hoffmausgave	Id.	11,23	4,64	1,20	0,80	1,02	0,70	0,76	0,70	0,76	2,25	2,25	2,25	"
17. <i>Iridara edulis</i>	Hesseloe	Id.	9,86	1,28	0,05	1,18	0,52	ind.	1,19	0,52	1,19	0,86	0,86	0,86	"
18. <i>Polysiphonia elongata</i> f. <i>denudata</i>	Hoffmausgave	Floridaceae	17,10	4,63	1,34	0,48	0,47	2,32	3,43	2,32	3,43	2,02	2,02	2,02	0,48
19. <i>Delesseria sanguinea</i>	Kattegat	Floridaceae	13,17	5,43	ind.	0,49	0,29	0,75	1,73	0,75	1,73	2,69	2,69	2,69	1,56

(FORCHHAMMER, Annuaire de Milon et Reiset, 1847, p. 610.)

FUCUS. Cendres.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Potasse.....	20,66	43,01	9,43	3,98	} 43,90
Soude.....	7,65	9,54	44,33	48,67	
Chaux.....	40,94	8,36	44,60	44,44	45,44
Magnésie.....	6,86	6,42	9,94	40,29	44,83
Oxyde ferrique.....	0,57	0,28	0,26	0,30	4,43
Chlorure sodique.....	26,18	21,45	48,28	16,56	9,43
Iodure sodique.....	3,34	0,32	0,34	4,18	»
Acide sulfurique.....	42,23	24,06	24,20	48,59	28,58
— phosphorique.....	2,36	4,46	4,38	3,89	»
Silice.....	4,44	4,45	4,09	0,38	7,40
Acide carbonique.....	8,48	4,20	3,74	7,97	0,23
Charbon.....	0,53	43,89	6,65	3,45	6,47
Quantité de cendres pour 100 du végétal. .	20,40	46,39	46,49	15,63	43,22

(1) *F. digitatus*. — (2) *F. vesiculosus*. — (3) *F. nodosus*. — (4) *F. serratus*. — (5) *F. vesiculosus*.

(GOEDECHAUS, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 79.)

Fucus. *Fucus vesiculosus*.

Corps gras résineux.....	2,0
Matière membraneuse (substance cor- née ou fungine).....	78,0
Matière mucilagineuse brune rou- geâtre, avec de la matière extrac- tive couleur de chair et un peu de sulfate et d'hydrochlorate de soude.	4,0
Sulfate et un peu d'hydrochlorate de soude.....	3,4
Sulfate de chaux avec beaucoup de sulfate de magnésie et un peu de phosphate de chaux.....	42,9
Traces de manganèse, de fer, de si- lice, et d'un acide peut-être particu- lier.	
	400,0

(JOHN, *Journ. de Schw.*, t. XIII, p. 464.)

Fucus *saccharinus*.

1° Substances solubles.

Matière sucrée particulière.	
— mucilagineuse.	
— végétal-animale analogue à l'albu- mine.	
— colorante verte.	
Acide oxalique.	
— malique, probablement combinés l'un et l'autre avec la potasse.	
Sulfate de potasse.	
— de soude.	
— de magnésie.	
Sulfite sulfuré de soude.	
Sous-carbonate de potasse.	
— de soude.	
Hydriodate de potasse.	

2° Matières insolubles.

Silice.			
Sous-phosphate de chaux.			
— de magnésie.			
Oxyde de fer, probablement combiné avec l'acide phosphorique.			
Oxalate de chaux.			
(GAULTIER DE CLAEVRY, <i>Ann. de Ch.</i> , t. XCIII, p. 109.)			
FULMI-COTON.			
Carbone.....	22,3	22,5	23,2
Eau.....	25,5	24,8	26,4
Acide azotique.....	52,2	52,7	50,4
	100,0	100,0	100,0
(PÉLIGOT, <i>C. R.</i> , t. XXIII.)			

FULMINATE D'ARGENT.

2AgO, C⁴Az²O².

Oxyde d'argent.....	4451,64
Cyanogène.....	655,84
Oxygène.....	200,00
	2307,45
(LIEBIG ET GAY-LUSSAC, <i>Ann. de Ch. et de Ph.</i> , t. XXV, p. 302.)	

FUMARAMIDE. C⁴H⁵AzO².

	Calc.	Tr.
Carbone.....	305,74	42,43
Hydrogène.....	37,44	5,19
Azote.....	477,04	24,59
Oxygène.....	200,00	27,79
	720,22	400,00
		400,00

(HAGEN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 194.)

FUMARATE D'ARGENT.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	44,745	305,74	44,529
Hydrogène...	0,696	42,48	0,684
Oxygène.....	43,464	300,00	45,692
Oxyde d'arg..	69,095	4451,60	69,095
	400,000	2069,82	400,000

	(4)	(5)
Carbone.....	44,77	44,505
Hydrogène.....	0,60	0,754
Oxygène.....	44,49	45,349
Oxyde d'argent.....	70,44	69,422
	400,00	400,000

(1) (3) H. DEMARÇAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 432. — (2) Calculé. — (4) (5) HAGEN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 195.

FUMARATE DE BARYTE.

	Calc.		Tr.
Baryte.....	956,88	60,84	60,45
Acide fumarique.	645,88	39,16	»
	1572,76	400,00	

FUMARATE DE CHAUX.

	Calc.		Tr.
Chaux.....	356,04	27,49	
Acide fumarique.....	615,88	47,04	
Eau.....	337,44	25,77	
	1309,30	400,00	
	Tr.		
Eau....	24,77	26,45	25,77 25,57

FUMARATE DE MAGNÉSIE.

	Calc.		Tr.	
Magnésie	258,35	49,51	»	»
Acide fumarique.	645,88	46,51	»	»
Eau.....	449,88	33,98	34,80	34,46
	1324,44	400,00		

FUMARATE DE PLOMB.

Oxyde de plomb.....	4394,50	62,38
Acide fumarique.....	645,88	27,56
Eau.....	224,94	40,06
	2235,32	400,00

FUMARATE DE STRONTIANE.

	Calc.		Tr.	
Strontiane	647,28	40,44	»	»
Acide fumarique.	645,88	38,48	»	»
Eau.....	337,44	24,08	49,82	20,66
	1600,57	400,00		

FUMARATE DE ZINC.

	Calc.	
Oxyde de zinc.....	503,22	44,96
Acide fumarique.....	645,88	55,04
	1149,40	400,00

	Tr.		
Oxyde de zinc.....	44,22	44,40	44,78

(RIECKER, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 293.)

FUMIER.

FUMIER en masse pâteuse et noirâtre, dit *beurre noir*.

Eau.....	72,20
Carbonate d'ammoniaque, quantité variable, indéterminée.	
Azulmate de potasse contenant un peu d'azulmate d'ammoniaque..	1,45
Matière grasse analogue à la cire unie à l'ammoniaque et à la potasse.....	0,08
Carbonate de potasse.....	0,06
Chlorure de potassium.....	0,24
Pailles converties en tourbe.....	42,40
Matière tourbeuse excessivement divisée, analogue à la précédente.	3,63
Carbonate de chaux.....	3,30
Phosphate de chaux.....	0,45
Sable quartzeux grossier.....	3,00
Matière terreuse indéterminée.....	3,52
Sulfate de potasse, phosphate de potasse.....	tr.
	400,00

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XII, p. 216.)

FUMIER de bêtes à cornes.

Substances solubles.

Eau.....	75
Albumine.....	}
Mucus.....	
Urée.....	
Bile.....	
Mucilage ou gomme.....	
Matières extractives et sucrées.....	}
Sels de potasse, de soude et d'ammoniaque.....	

Substances insolubles.

Matières résineuses et grasses.....	}
Amidon.....	
Sels insolubles de chaux et de magnésie.....	
Fibre végétale.....	

(T. de CH. de Dumas, t. VIII, p. 720.)

FUMIER de ferme.

	(1)	(2)
Carbone.....	35,8	7,41
Hydrogène.....	4,2	0,87
Oxygène.....	25,8	5,34
Azote.....	2,0	0,41
Sels et terres.....	32,2	6,67
Eau.....	»	79,30
	400,0	400,00

(1) F. desséché à 110°. — (2) F. humide.

(BOUSSINGAULT, *Écon. rur.*, t. XI, p. 73.)

Voy. ENGRAIS.

FUMIER de ferme frais.

Eau.....	64,96
Matières organiques.....	24,74
Sels inorganiques.....	10,33
	400,00

FUMIER desséché.

Carbone.....	37,40
Hydrogène.....	5,27
Oxygène.....	25,52
Azote.....	4,76
Cendres.....	30,05
	400,00

(TH. RICHARDSON, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 653.)

FUMIER. Litière.

	(1)	(2)
Carbone.....	48,4	35,8
Hydrogène.....	5,3	3,9
Oxygène.....	38,9	28,8
A reporter....	92,6	68,5

(1) L. sèche. — (2) L. non desséché.

	Report....	92,6	68,5
Azote.....		0,4	0,3
Sels et terres.....		7,0	5,2
Eau.....	»	26,0	
		400,0	400,0

(Econ. rurale, t. XI, p. 77.)

FUNKITE. Voy. PYROXÈNE.

FURFURINE. C¹²H⁶O⁶.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	62,44	62,50
Hydrogène.....	4,21	4,17
Oxygène.....	33,62	33,33

(FOWNS, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)FURFUROL. C¹⁰H¹⁰O⁴.

	Tr.		Calc.
Carbone... 62,34	62,38	750	62,50
Hydrogène. 4,29	4,33	50	4,17
Oxygène. . 33,40	33,39	400	33,33
		1200	

(PILSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXIV, p. 280)

FUSAIN. Charbon marchand de Paris et Choisy.

Charbon.....	82,8
Cendres calcinées.....	4,6
Matières volatiles.....	15,6
	400,0

Equivalent des matières volatiles en charbon..... 6,5

(BERTHIER, *Tr. des Essais de Berthier*, t. I, p. 286.)

FUSCITE. Voy. PYRARGILITE.

G

GABRONITE. Voy. WERNÉRITE.

GADOLINITE. (YO, FeO, CeO) SiO⁵.Syn. : *Yttrite*; *ytterbite*.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice.....	24,330	25,5	25,80	24,46	24,25	23,0
Ytria.....	45,330	35,0	45,00	45,93	59,75	55,5
Protoxyde de fer....	43,590	25,0	46,26	41,34	47,50	46,5
Glucine.....	10,600	»	»	»	alumine. 0,50	glucine. 4,5
Protoxyde de cérium..	4,333	»	46,69	46,90	»	»
Eau.....	0,986	10,5	0,60	0,60	0,50	0,5
Manganèse oxydé....	»	2,0	»	»	»	»
Chaux.....	»	2,0	»	»	»	»
	99,469	400,0	404,35	98,93	99,50	400,0

(1) G. par THOMSON, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. II, p. 334. — (2) G. d'Ytterby en Suède, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXXVI, p. 152. — (3) G. de Timbo, par BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 30. — (4) G. de Broddho, par le même, *id.* — (5) G. d'Ytterby, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 124. — (6) G. d'Ekeberg, *id.*, t. XLIII, p. 278.

GADOLINITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Alumine.....	»	0,48	0,28	»
Silice.....	25,78	25,42	25,26	25,59
Glucine.....	9,57	»	»	40,48
Yttria.....	45,67	50,00	45,53	44,96
Ox. de cérium	4,84	7,90	6,08	»
— de lanthane	4,75	»	»	6,93
— de fer...	42,79	44,44	20,28	42,43
Chaux.....	0,34	4,30	0,50	0,23
Magnésie...	»	0,54	0,44	»
Soude.....	»	0,57	0,44	»
	100,74	100,65	98,45	100,02

(1) G. de Hitteraen, par SCHÉERER, *H. sc. et ind.*, t. VI, p. 41. — (2) (3) G. d'Itherby, par BERLIN, *Rev. sc. et ind.*, t. VI, p. 34. — (4) G. de Hitteraen, par SCHÉERER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1844.

GADUINE. C³⁵H²⁵O⁹.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	68,456	68,896
Hydrogène.....	7,506	7,521
Oxygène.....	24,038	23,583
	100,000	100,000

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

GAINITE.

Syn. : *Spinelle zincifère ; automolite.*

	(1)	(2)	(3)
Alumine.....	60,00	57,09	55,14
Oxyde de zinc...	24,25	34,80	30,02
Oxyde de fer.....	9,25	4,55	5,85
Silice.....	4,75	4,22	3,84
Perte.....	4,75	»	»
Magnésie.....	»	2,22	5,25
Manganèse.....	»	trac.	»
Cadmium.....	»	»	trac.
	100,00	96,88	100,40

(1) G. de Fahlun (Suède), par EKEBERG, *Ann. de Ch.*, t. LVIII, p. 100. — (2) G. de Franklin, *Tr. de Min.*, de Dufrenoy, t. III, p. 684. — (3) G. de Fahlun (Suède), par ARICH, *id.*

GAÏAC.

Eau acidulée.....	5,5
Huile brune épaisse.....	24,5
Huile empyreumatique.....	30,0
Charbon.....	30,5
Acide carbonique et gaz hydrogène carboné.....	9,0
Perte.....	0,5
	100,0

(BRANDES, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. IV, p. 170.)

GAÏAC. Résine de gaïac. C⁵⁰H²²O¹⁰.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	67,88	70,555	70,35	70,37
Hydrog.	7,05	6,890	6,80	6,60
Oxygène	25,07	22,575	22,85	23,02
	100,00	100,020	100,00	99,99

(1) URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 364. — (2) (3) (4) JOHNSTON, *Rev. sc. et ind.*, t. XIV, p. 515.

GALADSTITE. Voy. MÉSOTYPE.

GALBANUM.

Résine.....	65,8	66,86
Gomme.....	27,6	49,28
Mucilage végétal.....	4,8	»
Huile volatile.....	3,4	6,34
Eau.....	2,0	»
Matières insolubles.....	2,8	7,52
	103,4	100,00

(MEISSNER ET PELLETIER, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

GALBANUM. Résine de galbanum. C⁶⁰H²⁷O⁷.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	74,45	74,26
Hydrog.	8,56	8,46
Oxygène.....	47,29	47,28
	100,00	100,00

(JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 521.)

GALÉ. Myrica cerifera. Baie.

Cire.....	32
Résine brune rougeâtre, soluble dans l'acide acétique.....	5
Poudre noire.....	45
Matière amyliacée.....	47
	99

(DANA, *Journ. de Ph.*, t. LXXXIX, p. 154.)

GALEGA.

Huile volatile.....	0,50
Résine molle d'une saveur brûlante.....	4,50
Extractif faiblement astringent.....	9,70
Gomme.....	8,20
Mucilage végétal.....	41,50
Fibre ligneuse.....	24,65
Eau.....	42,30
Perte.....	4,30
	99,65

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

GALÈNE. Voy. PLOMB SULFURÉ.

GALIPOT. Voy. TÉRÉBENTHINE.

GALLATE ACIDE D'AMMONIAQUE.

C ⁷ H ⁸ AzO ⁹ .				
	Calc.		Tr.	
Carbone..	1070,09	47,60	46,28	47,62
Hydrogène	99,83	4,44	4,49	4,38
Azote. . .	177,04	»	»	»
Oxygène..	900,00	»	»	»
	2246,96			

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 22.)**GALLATES DE PLOMB. GALLATE NEUTRE.**

C ⁷ H ³ O ⁹ , 2PbO.				
Acide gallique.	36,5	400,00		
Oxyde de plomb.	63,5	473,97		
	400,0			

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 305.)**GALLATE BASIQUE. C⁷H⁵, 2PbO.**

Acide gallique.	43,92	400
Oxyde de plomb.	84,08	528
	400,00	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 306.)**GALLATE DE PLOMB blanc.**

	Calc.		Tr.	
Carbone.	1070,098	22,190	21,8	
Hydrogène.	62,479	4,296	4,6	
Oxygène.	900,000	18,640	18,5	
Oxyde de plomb	2789,000	57,874	58,1	
	4821,577	100,000	100,0	

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 23.)**GALLATE DE PLOMB jaune.**

	Tr.		Calc.	
Carb.	14,986	14,670	535,048	14,71
Hydr.	0,523	0,551	12,479	0,34
Oxyg.	8,444	8,689	300,000	8,25
Ox. de plomb	76,090	76,090	2789,000	76,70
	400,010	400,010	3636,527	400,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 22.)**GALLINACE. Voy. OBSIDIENNE.****GALLIZINITE. Voy. FER TITANÉ. Voy. aussi ZINC SULFATÉ.****GALMÉI. Voy. ZINC CARBONATÉ.****GAMBOGE.**

	(1)	(2)	(3)
Fécule.	»	»	5,6
Résine.	73,5	70,2	64,8
Arabine.	48,3	49,6	20,2
Eau.	4,8	4,6	4,4
Cérasine.	0,7	»	»
Fibres de bois et d'écorce.	»	5,6	5,3
	99,3	400,0	400,0

	(4)	(5)	(6)
Résine.	66,8	76,5	72,2
Arabine.	14,0	17,6	23,0
Eau.	3,0	»	4,8
Huile de cérasine.	4,2	»	»
Fibres de bois et d'écorce.	5,0	5,9	»
	400,0	400,0	400,0

(1) (2) G. de Ceylan, par CHRISTISON, *Insitut*, 1836. — (3) G. en gâteaux de Siam. — (4) (5) Garcinia cambogia. — (6) G. en bâtons de Siam.**GARANCE. Racine.**Matière colorante rouge.
— fauve.

Ligneux.

Acide végétal.

Matière mucilagineuse.

— végéto-animale.

Gomme.

Sucre.

Matière amère.

Résine odorante.

Matière saline des cendres.

(KUHLMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 234.)**GARANCE.**

Matière extractive rouge de la garance	39,0
Matière brun rouge, soluble dans les alcalis et l'alcool chaud.	4,9
Matière extractive caustique.	0,6
Résine grasse rouge.	4,2
Gomme brun rouge.	9,0
Fibre ligneuse un peu rougeâtre.	22,5
Matière soluble seulement dans la potasse.	4,6
Sels végétaux de chaux.	1,8
Eau.	12,0
Perte.	7,4
	400,0

(JOHN.)

GARANCE.

Matière grasse analogue à la cire, brun rouge.....	4,0
Matière rouge résineuse.....	3,0
Matière extractive rouge.....	20,0
Matière extractive oxydée.....	5,0
Gomme brunâtre.....	8,0
Fibre ligneuse.....	43,5
Acétate de potasse et de chaux.....	8,0
Phosphate, sulfate et muriate de potasse, à peu près.....	2,0
Phosphate de chaux et de magnésie..	7,5
Silice.....	1,5
Oxyde de fer.....	0,5
	<hr/> 409,0

(BECHOLZ, *R. sc. et ind.*, t. XXVI, p. 78.)

GARANCE. Cendres.

Carbonate de potasse.....	0,118
Sulfate de potasse.....	0,032
Phosphate de potasse.....	0,037
Muriate de potasse.....	0,703
Carbonate de chaux.....	0,467
Phosphate de chaux.....	0,082
Silice.....	0,020
Perte.....	0,631
	<hr/> 4,490

(KÜHLMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 233.)

GARANCE.

	(1)	(2)	(3)
Potasse.....	20,39	48,07	2,73
Soude.....	41,04	7,91	20,57
Chaux.....	24,00	49,84	43,04
Magnésie.....	2,60	2,50	2,53
Oxyde ferrique..	0,82	2,28	2,43
Acide phosphorique	3,65	3,43	43,44
— sulfurique..	2,56	4,45	2,28
Chlore.....	3,27	8,98	»
Silice.....	4,44	3,63	43,40
Acide carbonique.	25,83	21,35	41,60
Charbon et sable.	4,43	41,48	5,93
Chlorure sodique.	»	»	40,04
	<hr/> 99,43	<hr/> 400,62	<hr/> 96,36

(1) (2) Garance d'Alsace, par KOEHLIN. — (3) Garance de Suède, par MAY.

(Revue sc. et ind., t. XXIV, p. 77.)

GARANCE. Pourpre de garance.

Carbone.....	56,71	56,64	56,71
Hydrogène.....	3,53	3,43	3,35
Oxygène.....	39,76	39,93	39,94
	<hr/> 100,00	<hr/> 100,00	<hr/> 100,00

(SCHILL, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. VIII, p. 123.)

GAROU, (Daphne mezereum). Baies.

Matière extractive.
Sédiment floconneux.
Mucilage.
Acide malique.
Fibrine.

(WILLERT, *Ann. de Ch.*, t. LXXXV, p. 104.)

GAUDE.

Matière colorante.
Maïate de chaux.
Beaucoup d'acide phosphorique uni à des bases indéterminées.

(BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 263.)GAULTHÉRATE D'AMMONIAQUE BINITRIQUE. $C^{16}H^2Az^2O^{12}$, AzH^3 , HO.

	Tr.		
Carbone.....	36,92	37,02	»
Hydrogène.....	3,41	3,53	»
Azote.....	»	»	46,02

	Calc.	
Carbone.....	4200,0	37,07
Hydrogène.....	412,5	3,47
Azote.....	525,0	46,21
Oxygène.....	4400,0	43,25
	<hr/> 3237,5	<hr/> 100,00

(CAHOUES.)

GAULTHÉRATE D'ARGENT BINITRIQUE. $C^{16}H^2AgAz^2O^{14}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone..	27,15	»	4200,0	27,50
Hydrog..	4,37	»	62,5	4,43
Azote...	»	»	350,0	8,02
Oxygène.	»	»	4400,0	32,41
Argent..	»	31,24	1350,0	30,94
			<hr/> 4362,5	<hr/> 100,00

(CAHOUES, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. XXV, p. 10.)GAULTHERYLÈNE. $C^{10}H^8$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone... .	87,7	87,8	88,0	88,23
Hydrogène..	12,3	12,2	12,2	11,77
	<hr/> 100,0	<hr/> 100,0	<hr/> 100,2	<hr/> 100,00

(a) CAHOUES, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. X, p. 359 — (b) (c) WINKLER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846. — (d) Calcule.

VOY. SALICYLATE DE MÉTHYLÈNE.

GAY-LUSSITE.¹NaO, CO²+CaO, CO²+5HO.

	(1)	(2)	(3)
Carbonate de soude.	33,96	0,456	34,5
— de chaux.	34,39	0,444	33,6
Eau.	32,20	0,402	30,4
Acide carbonique.	4,45	»	»
Argile.	4,00	0,020	4,5
	400,00	4,322	400,0
	(4)	(5)	(6)
Carbonate de soude.	35,0	667,3	35,8
— de chaux.	34,4	632,5	34,0
Eau.	30,9	562,4	30,2
	400,0	4862,2	400,0

(1) G. de Lagunilla, par BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 274. — (2) (3) (4) (5) (6) *Id.*, 3^e série, t. VII, p. 188.

GAZ DE HAUT FOURNEAU de Clerval.

Acide carbonique.	42,88	42,59
Oxyde de carbone.	23,54	25,24
Hydrogène.	5,82	6,55
Azote.	57,79	55,62
	400,00	400,00

(EBELMEN, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 412.)

GAZ pris au bas de la cuve ou au sommet des étalages.

Oxyde de carbone.	35,04
Hydrogène.	1,92
Azote.	63,07
	400,00

GAZ pris au bas des étalages.

Acide carbonique.	0,34
Oxyde de carbone.	41,59
Hydrogène.	4,42
Azote.	56,68
	400,00

GAZ pris sous la tympe, un peu au-dessus de la tuyère.

Oxyde de carbone.	51,35
Hydrogène.	4,25
Azote.	47,40
	400,00

(EBELMEN, *C. R.*, t. XIV.)

GAZ recueillis à différentes profondeurs.

PROFONDEUR EN PIEDS.

	1	2	3	5	7	9	13
Azote.	60,78	60,07	64,63	60,94	62,30	59,93	62,96
Oxyde carbonique.	26,29	25,34	27,94	32,59	32,23	28,57	30,64
Acide carbonique.	8,74	41,47	3,32	3,49	4,67	7,56	5,95
Hydrogène.	4,96	4,44	2,30	2,32	0,38	4,40	0,24
Carbure d'hydrogène.	2,23	2,04	4,84	0,66	0,42	2,54	0,24
	400,00	400,00	400,00	400,00	400,00	400,00	400,00

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

GAZ recueillis à la partie supérieure du fourneau.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Azote.	68,43	66,31	66,94	67,97
Acide carbonique.	44,81	40,62	40,67	7,41
Acide sulfureux.	4,55	4,07	0,87	0,86
Hydrogène carboné.	2,63	2,81	3,49	3,77
Oxyde carbonique.	43,62	49,49	48,03	49,07
Hydrogène.	4,98	»	»	0,92
	400,00	400,00	400,00	400,00

GAZ recueillis à la partie inférieure du fourneau.

Azote.	70,52	68,99	66,74	64,66
Acide carbonique.	21,03	23,42	48,30	20,11
Acide sulfureux.	4,04	4,12	0,58	0,21
Hydrogène carboné.	4,47	5,86	2,07	0,53
Oxyde carbonique.	2,79	0,61	5,52	41,05
Hydrogène.	3,44	»	6,89	3,44
	400,00	400,00	100,00	400,00

(1) Coke et air chaud. — (2) Coke 1/5 de charbon de bois et air chaud. — (3) Charbon de bois et air chaud. — (4) Charbon de bois et air froid.

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

GAZ.

	PROFONDEUR EN PIEDS AU-DESSOUS DU SOMMET.								
	5	8	11	14	17	20	23	24	34
Azote.....	55,35	54,77	52,57	50,95	55,49	60,46	58,28	56,75	58,05
Acide carbonique...	7,77	9,42	9,41	9,10	12,43	10,83	8,19	10,08	»
Oxyde de carbone...	25,97	20,24	23,46	19,32	18,77	19,43	29,97	25,10	37,43
Hydrog. protocarboné	3,75	8,23	4,57	6,64	4,31	4,40	4,64	2,33	»
Hydrogène.....	6,73	6,49	9,33	12,42	7,62	4,83	4,92	5,65	3,18
Gaz oléfiant.....	0,43	0,85	0,95	4,57	4,38	»	»	»	»
Cyanogène.....	»	»	»	»	»	»	trac.	trac.	4,34

(BUNSEN et PLAYFAIR, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1848, p. 78.)

GAZ de hauts fourneaux de Norvège.

	NOMBRE DE PIEDS AU-DESSUS DU MOULE.					
	23	20,5	18	15,5	13	10
Nitrogène.....	64,43	62,65	63,20	64,28	66,12	64,97
Acide carbonique.....	22,20	18,21	12,45	4,27	8,50	5,69
Oxyde carbonique.....	8,04	15,33	18,57	29,17	20,28	26,38
Hydrogène carboné CH ²	3,87	4,28	4,27	4,23	4,18	»
Hydrogène.....	4,46	2,53	4,51	4,05	3,92	2,96
	400,00	400,00	400,00	400,00	400,00	400,00
Gaz combustibles.....	13,37	19,14	24,35	31,46	25,38	29,34
Oxygène employé.....	42,48	41,50	44,09	17,58	14,47	14,68

(SCHÆFER et LANGEBECK, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.)

GAZ D'ÉCLAIRAGE. Gaz de houille qui alimente la ville de Newcastle sur Tyne.

Gaz oléfiant.....	10,19	9,25
Hydrogène carboné.....	31,35	36,05
Hydrogène.....	28,80	30,47
Oxyde de carbone.....	16,28	14,42
Azote.....	43,35	44,04
Acide carbonique.....	trac.	trac.
Air atmosphérique.....	0,48	0,50
Vapeur de naphte.....	trac.	trac.
Ammoniaque.....	trac.	trac.
	400,45	404,40

GAZ.

	(1)	(2)
Hydrogène protocarboné.....	94,2	82,5
Azote.....	4,5	16,5
Oxygène.....	4,3	4,0
	400,0	400,0

(1) Gaz des mines de Gateshead, à Newcastle. —
(2) Gaz de la mine de Killingworth.(GRAHAM, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 155.)

GAZ. Composition de divers gaz d'éclairage purifiés, par HENRY, de Manchester.

GAZ D'ÉCLAIRAGE.	DENSITÉS des gaz purif.,	100 VOLUMES DE GAZ						Densité du mélange d'hydrogène perscarboné et de vapeurs d'huile.	
		consommant, oxygène.	produisant, acide carbonique.	contiennent					
				Hydrogène perscarboné et vapeurs d'huile.	Hydrogène protocarboné.	Oxyde de carbone.	Hydrogène.		Azote.
Gaz obtenu en faisant tomber de l'huile goutte à goutte dans un tube de fer chaud et rempli de fragments de creusets.	0,464	116	81	6	28,2	14,1	45,1	6,8	0,410
Le même gaz.	0,590	178	100	19	32,4	12,2	32,4	4	0,440
Gaz obtenu comme ci-dessus, à une température à peine suffisante pour opérer la décomposition de l'huile. ...	0,758	220	130	22,5	50,3	15,5	7,7	4	0,614
Gaz obtenu en grand de la distillation d'huile de morue	0,906	290	158	38	45,5	9,5	3,0	3	0,606
Gaz de la bouille Caunecoal	0,650	217	128	13	82,5	3,2	8	1,3	0,575
	0,620	184	108	12	72	1,9	8	5,3	0,527
	0,630	186	108	12	58	12,3	16	1,7	0,533
	0,500	166	93	7	56	11	21,3	4,7	0,450
obtenu après 10 heures de feu.	0,345	78	30	0	20	10	60	10	0,345

(Tr. de Ch. de Dumas, t. I, p. 664.)

GAZ EXPLOSIF des mines de charbon de terre des environs de Newcastle.

	Pesanteurs spécifiques		Gaz des marais.	Air.	Azote.	Acide carbonique.
	observées.	calculées.				
Houillère de Walsend.	0,6024	0,5991	91,0	9,0	»	»
— de Burraton. ...	0,6000	0,5903	93,0	7,0	»	»
— de Killingworth..	0,6196	0,6236	85,0	8,0	7,0	»
— — —	0,8226	0,8325	37,0	16,3	18,5	»
— de Peucher. ...	0,9660	0,9662	7,0	82,0	11,0	»
— de Pittington. ...	0,8660	0,8785	28,0	67,3	4,5	»
— de Hulton.	0,7470	0,7677	50,0	6,0	44,0	»
— — —	0,7800	0,7724	50,0	23,0	27,0	»
— de Darrow.	0,6381	0,6410	81,5	48,3	»	»
— — —	0,6207	0,6079	89,0	11,0	»	»
— de Willington..	0,7278	0,71,5	68,0	28,7	»	3,3

(TURNER, Philos. Mag., janvier 1839.)

GAZ INTESTINAUX. Gaz de l'homme sain, quelques heures après le supplice, et après un repas, sur trois sujets différents.

	Hydrogène carboné	Oxygène.	Acide carbonique.	Hydrogène pur.	Azote.	
1 ^o {	dans l'estomac.	»	14,0	44,00	3,55	74,45
	intestin grêle.	»	»	24,39	55,53	20,08
	gros intestin.	5,47	»	43,50	»	51,03
2 ^o {	tr de sulfuré.					
	intestin grêle.	»	»	40,00	51,45	8,85
	gros intestin.	»	»	70,00	41,60	48,40
3 ^o {	intestin grêle.	»	»	25,00	8,40	66,60
	cœcum.	42,30	»	42,50	7,50	67,50
	rectum.	41,18	»	42,86	»	45,96

(MAGENDIE, Ann. de Ch. et de Ph., t. II, p. 291.)

GAZ trouvés dans le corps d'un éléphant mort
au Muséum d'histoire naturelle.

Dans l'abdomen :

Azote.....	45	
Acide carbonique.....	55	
Hydrogène sulfuré.....		} très-peu.
Matière animale très-fétide.....		
	<u>400</u>	

Dans l'intestin :

Acide carbonique.....	75
Hydrogène carboné.....	25
— sulfuré.....	tr.
	<u>400</u>

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 397.)

GAZ d'une vache empausée.

Gaz acide carbonique, ou air.....	5,0
Hydrogène carboné.....	45,0
— sulfuré.....	80,0
	<u>400,0</u>

(LAMEYRAN et FRÉMY, *Bulletin de Pharm.*, t. I, p. 358)

GAZ OLÉFIANT.

Voy. BICARBURE D'HYDROGÈNE.

GAZ D'UN VOLCAN de limon, à Taman
(Russie méridionale).

Gaz oléfiant.....	43,76
Carbure hydrique au minimum.....	79,46
Oxyde carbonique.....	5,08
Air atmosphérique.....	2,00
	<u>400,00</u>

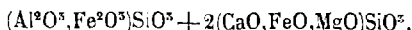
(GÖBEL, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 71.)

GÉDRITE.

Silice.....	20,22
Alumine.....	4,29
Protoxyde de fer.....	10,44
Magnésie.....	4,60
Chaux.....	0,49
Eau.....	2,04
	<u>38,78</u>

(DUFRÉNOY, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 521.)

GEHLÉNITE.



	(a)	(b)	(c)
Magnésie.....	»	2,99	4,44
Silice.....	29,64	30,47	29,25
Alumine.....	24,80	17,79	19,00
Chaux.....	33,30	36,97	36,55
Oxyde de fer.....	6,56	7,30	7,25
Eau.....	3,30	3,62	5,55
	<u>97,57</u>	<u>99,44</u>	<u>99,04</u>

	(d)	(e)	(f)
Magnésie.....	4,70	»	3,40
Soude.....	0,26	»	»
Silice.....	24,00	29,432	34,09
Alumine.....	45,25	25,480	24,40
Chaux.....	29,35	37,380	37,40
Oxyde de fer....	4,60	4,350	4,40
Eau.....	4,48	4,540	2,00
	<u>76,34</u>	<u>400,882</u>	<u>99,69</u>

(a) FUCHS, *Ann. des Mines*, t. III, p. 7. — (b) (c) KUHN, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 325. — (d) DAMOUR, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. X, p. 67. — (e) THOMSON, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 308. — (f) ROSELL, *id.*

GÉINE. Voy. ACIDE ULMIQUE.

GÉLATINE. C¹⁵H¹⁰Az²O⁵.

Vapeur de carbone.....	4000 volumes.
Azote.....	152 —
Hydrogène.....	939 —
Oxygène.....	244 —

En poids.

	(1)	(2)
Carbone.....	47,88	53,89
Oxygène.....	27,21	22,64
Hydrogène.....	7,94	7,00
Azote.....	47,00	45,50
Soufre.....	»	4,00
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

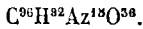
(1) THÉNARD et GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 294. — (2) MULDER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1849, p. 528.

GÉLATINE. Tendons.

Carbone	49,563	50,960	50,774	50,777
Hydrogène	7,448	7,488	7,452	»
Azote	48,470	48,320	48,320	»
Oxygène	24,849	23,532	23,754	»
	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>	<u>400,000</u>	

(SCHEER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 34.)

GÉLATINE. Tissus qui produisent de la colle.



	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	50,774	50,537	50,995
Hydrogène... ..	7,452	6,903	7,075
Nitrogène... ..	18,320	18,790	18,723
Oxygène... ..	23,754	23,750	23,207
	100,000	100,000	100,000

	(4)	(5)
Carbone.....	50,048	50,207
Hydrogène... ..	6,477	7,004
Nitrogène... ..	18,350	18,470
Oxygène... ..	25,125	24,622
	100,000	100,000

(1) Tendon d'un pied de veau. — (2) Colle de poisson non bouillie. — (3) Sclérotique. — (4) Colle de Mulder. — (5) Calculé.

(MULDER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

GÉLATINE. $C^{15}H^{10}Az^2O^5$.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	49,423	50,419	49,942
Hydrogène... ..	6,477	6,644	6,382
Nitrogène... ..	18,350	18,343	18,404
Oxygène... ..	25,750	24,907	25,570
	100,000	99,983	99,998

(1) Gélatine de corne de cerf. — (2) Gélatine de poisson. — (3) Calculé.

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

GÉLATINE. Vessie de l'acipenser huro.

Osmazôme.....	46,0
Gélatine.....	70,0
Membrane insoluble dans l'eau bouillante.....	2,5
Acide libre, peut-être l'acide lactique avec des sels à base de potasse et de soude et un peu de phosphate de chaux.....	4,0
Eau.....	7,5
	100,0

(JOHN, *Écrits ch.*, t. VI, p. 121.)

GÉLATINE. Colle de poisson.

Carbone.....	49,50	49,56	»
Hydrogène.....	6,56	6,54	»
Azote.....	17,36	17,36	46
Oxygène.....	26,58	26,54	24
	100,00	100,00	

(VAN GOUDEOYER, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 380.)

GÉLATINE.

Carbone.....	50,557	49,648
Hydrogène.....	6,903	»
Azote.....	18,790	»
Oxygène.....	23,750	»
	100,000	

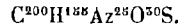
(SCHERER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 33.)

GÉLATINE. Colle de la soie.

Carbone.....	49,494
Hydrogène.....	6,357
Azote.....	19,190
Oxygène.....	24,962
	100,000

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

GÉLATINE VÉGÉTALE.



	Tr.		Calc.
Carbone.....	54,93	54,75	54,89
Hydrogène.....	7,44	6,99	6,94
Nitrogène.....	15,74	15,74	15,90
Oxygène.....	21,68	24,93	24,55
Soufre.....	0,57	0,62	0,72
	100,00	100,00	100,00

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

GÉNESTROLLE. Plante verte.

Eau.....	58,000
Substances solubles dans l'eau bouillante.....	40,080
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique.....	45,830
Cire, résine, chlorophylle.....	4,300
Fibre végétale.....	44,790
	100,000

Cendres.

Potasse.....	0,450
Soude.....	0,052
Chaux.....	0,182
Magnésie.....	0,064
Alumine.....	0,007
Silice avec un peu de charbon.....	0,420
Oxyde de fer.....	0,026
— de manganèse.....	0,008
Chlore.....	0,042
Acide sulfurique.....	0,067
— phosphorique.....	0,420
	4,435

(SPRENGEL, *Ann. agr.* de Roiville, t. VIII, p. 240.)

GENÉT VELU. Feuillages et tiges récoltés en septembre.

Eau.....	54,000
Substances solubles dans l'eau bouillante.....	9,000
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique.....	45,483
Cire, résine et chlorophylle.....	3,680
Fibrine végétale.....	47,837
	<u>400,000</u>

Cendres.

Potasse.....	0,430
Soude.....	0,039
Chaux.....	0,298
Magnésie.....	0,148
Alumine.....	0,024
Silice.....	0,268
Oxyde de fer.....	0,020
— de manganèse.....	0,022
Chlore.....	0,035
Acide sulfurique.....	0,075
— phosphorique.....	0,062
	<u>4,444</u>

(SPRENGEL, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 239.)**GENÉVRIER** (juniperus). Ce bois a donné à la distillation :

Acide pyroligneux.....	45,80
Huile empyreumatique.....	40,73
Charbon.....	22,70
Gaz.....	20,77
	<u>400,00</u>

(SROLZ, *Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 243.)**GENÈVRE.** Baies du genévrier.

Huile volatile.....	4,0
Cire.....	4,0
Résine.....	40,0
Sucre avec de l'acétate et du malate de chaux.....	33,8
Gomme avec des sels végétaux.....	7,0
Fibre ligneuse.....	35,0
Eau.....	42,9
Excès.....	3,7
	<u>407,4</u>

(TROMMSDORF, *Manuel pour les Ch.*, 1822.)**GENTIANE.**

Glu.....	
Résine avec un peu d'huile volatile.....	
Principe amer.....	
Gomme brune.....	
Fibre ligneuse.....	
Sel à base de chaux probablement du phosphate.....	

(HENRY, *Nouv. Journ.* de Trommsdorf, t. III, p. 281.)**GENTIANINE.**

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	65,05	65,09	65,04	65,44
Hydrog.....	4,45	4,24	4,40	3,87
Oxygène.....	30,80	30,67	30,86	34,02
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(BAUMERT, *R. sc. et ind.*, 2^e série, t. XIV, p. 410.)**GÉOKRONITE.** Pb²(Sb³,As².)

	(1)	(2)
Plomb.....	66,452	66,545
Cuivre.....	4,514	4,453
Fer.....	0,417	4,735
Zinc.....	0,444	»
Antimoine.....	9,576	9,686
Arsenic.....	4,695	4,723
Soufre.....	46,262	47,324
	<u>99,027</u>	<u>404,466</u>

(1) G. de la mine d'argent de Scala (Dalécarlie), par H. ROSE, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 39. — (2) G. du val de Castèlle (Toscaue), *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.**GÉRANIUM.** Suc filtré.

Quantité remarquable de malate acide de chaux.

Un peu de malate acide de magnésie.

Beaucoup de tartrate de chaux.

Beaucoup de phosphate de chaux et de magnésie.

Tannin.

Acide gallique.

Apothème.

Tannate de chaux.

Matière extractiforme, insoluble dans l'alcool, d'une saveur de viande rôtie.

Malate de potasse.

Chlorure de potassium.

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 335.)**GESSE** (lathyrus tuberosus). 500 grammes de tubercules contiennent :

Eau.....	327,98
Amidon.....	84,00
Sucre cristallisé identique à celui de canne.....	30,00
Fibre ligneuse.....	25,20
Matière animalisée.....	45,00
Albumine.....	44,00
Oxalate de chaux.....	4,80
Huile rance.....	0,90
Matière analogue à l'adipocire.....	0,50
Phosphate de chaux.....	0,50
Sulfate de potasse.....	0,22

A reporter... 499,60

Report...	499,60
Malate de potasse.....	0,20
Phosphate de potasse.....	0,40
Muriate de potasse.....	0,40
Principe odorant.....	»
	<u>500,00</u>

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 250.)

GESSE. 100 parties en poids, recueillies pendant la floraison, contiennent :

Eau.....	68,000
Substances solubles dans l'eau....	4,467
Substances solubles dans une les- sive alcaline caustique.....	49,295
Cire, résine et chlorophylle.....	0,946
Fibré végétale.....	7,292
	<u>400,000</u>

GESSE. 100 parties en poids de cette plante à l'état vert (32 parties à l'état sec) réduites en cendres contiennent :

Potasse.....	0,345
Soude.....	0,025
Chaux.....	0,707
Magnésie.....	0,097
Alumine.....	0,007
Oxyde de fer.....	0,044
Silice.....	0,032
Acide sulfurique.....	0,027
— phosphorique.....	0,246
Chlore.....	0,038
	<u>4,508</u>

(SPRENGEL, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 269.)

GEYSERIT gris jaunâtre calciné.

Silice.....	98,0
Alumine.....	4,5
Oxyde ferrique.....	0,5
	<u>400,0</u>

(SCHAFFGOTSCH, *Ann. de Pogg*, 1846.)

Voy. QUARTZ.

GIBSITE. $Al_2O_3 + H_2O$.

Syn. *Alumine hydratée.*

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	»	8,73	»
Alumine.....	52,00	54,94	64,8
Eau.....	20,40	33,60	34,7
Peroxyde de fer... ..	27,60	3,93	»
Oxyde de chrome.. .	trac.	»	»
	<u>400,00</u>	<u>404,47</u>	<u>99,5</u>

(1) G. par BERTHIER, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 346. — (2) G. par THOMSON, *id.* — (3) G. de Richemont, par TORREY, *Ann. des Mines*, t. IX, 1824, p. 403.

GEISECKITE.

Silice.....	46,07
Alumine.....	33,82
Potasse.....	6,20
Magnésie.....	4,20
Oxyde de fer.....	3,35
Oxyde de manganèse.....	4,15
	<u>94,79</u>

(*Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 397.)

GIGANTOLITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	46,25	42,59	»
Alumine.....	25,40	26,78	26,47
Oxyde de fer.....	45,60	44,24	44,40
Magnésie.....	3,80	2,72	2,54
Oxyde de mangan. .	0,89	4,07	0,83
Potasse.....	2,70	»	5,44
Soude.....	4,20	»	0,86
Eau.....	6,00	5,70	6,08
	<u>404,54</u>		

(1) G. par NORDENSKIÖLD, *Tr. de M.* de Dufrenoy, t. III, p. 396. — (2) G. par le carbonate de soude, par MARIGNAC, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 177. — (3) G. par l'acide fluorique, par le même, *id.*

GILBERTITE.

	(1)	(2)
Silice.....	47,960	45,455
Alumine.....	32,616	40,440
Magnésie.....	4,600	4,900
Chaux.....	»	4,470
Protoxyde de fer.....	5,476	2,430
Soude.....	9,232	»
Eau.....	4,000	4,250
	<u>400,584</u>	<u>98,045</u>

(1) G. par THOMSON. — (2) G. de Saint-Austle, par LEBUNT.

(*Tr. de Min.* par Dufrenoy, t. III, p. 247.)

GILLINGITE. Voy. FER OXYDULÉ

GINGEMBRE. (*Amomum zingiber.*)

Résine molle, âcre, aromatique....	3,60
Extrait soluble dans l'alcool anhydre	0,65
Extrait acide, âcre, insoluble dans l'alcool anhydre.....	40,50
Gomme.....	42,50
Amidon analogue au mucilage végétal	49,75
Mucilage végétal.....	8,30
Apothème soluble dans la potasse..	26,00
Ligneux.....	8,00
Eau.....	44,90
(Excès).....	<u>2,34</u>
	<u>403,54</u>

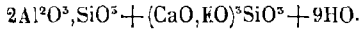
(BUCHOLZ.)

GIOBERTITE. Voy. MAGNÉSIE CARBONATÉE.

GIRASOL. Voy. OPALE.

GIROFLE. Voy. CLOUS DE GIROFLE.

GISMONDINE.



Syn. : *Abrazite*; *zëagonite*; *phillipsite de Lévy*; *harmotome de Marbourg*.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	48,54	41,4	42,84	35,88
Alumine..	21,76	2,5	26,04	27,23
Chaux....	6,26	48,6	7,70	43,42
Magnésie..	"	4,5	"	"
Protoxyde de fer..	0,99	2,5	"	"
Potasse...	6,33	"	5,76	2,85
Eau.....	47,03	"	47,66	24,40
	100,88	96,5	100,00	400,48

	(5)	(6)	(7)
Silice.....	43,95	42,87	43,64
Alumine.....	24,34	25,00	24,39
Chaux.....	5,34	7,97	6,92
Potasse.....	11,09	9,20	10,35
Eau.....	45,31	45,44	45,05
	400,00	400,48	400,35

(1) Harmotome de Marbourg, par GMELIN. — (2) Zëagonite de Capo-di-Love, par CARPI. — (3) *Id.*, par KOBELL. — (4) Gismondine du Vésuve, par MARIIGNAC. — (5) Phillipsite opaque, par le même. — (6) (7) Hyaline, par le même.

(Tr. de Min. par Dufrénoy, t. III, p. 446.)

GLANDS. Glands privés de leur coque.

Amidon.....	20,28
Gluten.....	48,00
Tannin.....	2,86
Fibre.....	7,45
Extractif et d'eau, y compris la perte	51,74
	400,00

(BRANDES, *T. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 183.)

GLANDS. Cendres des glands du chêne, privés de leur enveloppe corticale.

Potasse.....	51,73
Chaux.....	3,92
Magnésie.....	4,45
Chlorure de sodium.....	0,78
Phosphate de peroxyde de fer.....	2,09
Sulfate de chaux.....	3,79
Acide phosphorique.....	42,50
Acide silicique.....	0,77
Acide carbonique.....	44,26
Charbon.....	4,28
	98,57

(KEINSCHMIDT, *H. sc. et ind.*, 2^e série, t. III, p. 23.)

GLANDS.

Eau.....	31,80
Amidon.....	36,94
Lignine.....	4,90
Légumine combinée avec le tannin..	45,82
Matière extractiforme.....	5,00
Sucre incristalisable.....	7,00
Sucre de lait, quantité indéterminée	"
Potasse.....	0,38
Sulfate de potasse.....	0,49
Chlorure de potassium.....	0,04
Phosphate de potasse.....	0,05
— de chaux.....	0,27
Silice et oxyde de fer.....	trac.
Huile fixe.....	3,27
Acide citrique, quantité indéterminée	"
	402,63

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 399.)

GLAUBÉRITE. $\text{NaO}, \text{SO}^2 + \text{CaO}, \text{SO}^2$.

Syn. : *Brongnartine*; *polyalithe de Vic*.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	0,40	"	"
Sulfate de chaux....	45,43	45,00	52,2
— de soude...	"	44,60	24,6
— de magnésie	20,59	"	2,5
— de potasse...	28,10	"	"
Muriate de soude..	0,41	0,64	48,9
Argile et oxyde de fer	0,33	0,30	5,0
Perte par calcination	5,24	0,40	"
	99,90	90,64	400,2

	(4)	(5)	(6)
Sulfate de chaux....	40,0	40,0	49,00
— de soude....	37,6	29,4	54,00
— de magnésie.	0,5	47,6	"
Muriate de soude...	43,4	0,7	"
Argile et oxyde de fer	4,5	4,3	"
Perte par calcination	2,0	8,0	"
	100,0	400,0	400,0

(1) G. par RAMELSBERG, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 275. — (2) G. rouge amorphe, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. X, p. 261. — (3) (4) G. rouge cristallisé, par le même, *id.* — (5) G. gris, par le même, *id.* — (6) G. de Villa Rubia (Espagne), par BRONGNIART, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 171.

GLAUBÉRITE de Taracapa (Pérou).

Acide sulfurique.....	57,22
Soude.....	24,32
Chaux.....	20,68
Fer.....	0,44

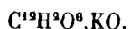
(TESCHEMACHER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 329.)

GLAUCÈNE. C⁴Az³H.

Carbone.....	35,85
Hydrogène.....	1,49
Azote.....	66,66

(VONCKEL, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)**GLAUCOLITE.**

Silice.....	50,583	54,58
Alumine.....	27,600	29,77
Chaux.....	10,266	11,08
Magnésie.....	3,733	»
Potasse.....	1,266	4,57
Soude.....	0,866	»
Perte au feu.....	1,733	»
	96,047	100,00

(BERGMANN, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 310.)**GLAUCOMÉLANATE DE POTASSE.**

	Tr.		Calc.
Carbone.....	44,72	40,96	42,54
Hydrogène.....	1,29	0,98	1,48
Oxygène.....	30,16	29,38	28,40
Potasse.....	26,83	28,68	27,88
	100,00	100,00	100,00

(WÖHLER et MERKLEIN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)**GLAUCOPHANE de l'île de Syra.**

Acide silicique.....	56,49
Alumine.....	42,23
Oxyde ferreux.....	10,91
Oxyde manganoux.....	0,50
Magnésie.....	7,97
Chaux.....	2,25
Soude (trace de potasse).....	9,28
	99,63

(SCHNEDERMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)**GLIMMER. Voy. Mica.****GLIMMER CUIVRIQUE. Voy. ÉRINITE.****GLOTTALITE.**

Silice.....	37,02
Alumine.....	16,31
Peroxyde de fer.....	0,50
Chaux.....	23,93
Eau.....	24,25
	99,01

(THOMSON, *Tr. de Min. par Dufrenoy*, t. III, p. 452.)**GLUCINE. G²O.**

Glucinium.....	662,52	68,83
Oxygène.....	300,00	31,17
	962,52	100,00

Ou bien GO.

Glucinium.....	220,98
Oxygène.....	400,00
	320,98

GLUCINE.

Glucinium.....	36,742
Oxygène.....	63,258
	100,000

(AWDEJEW, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1844.)**GLUCINIUM. G.**

Équivalent en supposant pour la glucine la formule GO 220,98.

Équivalent en admettant G²O³ 331,26.**GLUCOSE. Voy. SUCRE DE RAISIN.****GLUTEN.**

Le gluten brut renferme quatre principes immédiats : fibrine végétale, caséine, glutine, matière butyreuse.

GLUTEN.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.....	56,38	56,15	53,05	54,0
Hydrogène.....	7,87	8,06	7,47	7,5
Azote.....	15,83	15,83	15,94	14,6
Oxyg. et soufre	19,92	19,96	23,84	23,9
	100,00	100,00	100,00	100,0

	(5)	(6)	(7)
Carbone.....	53,5	55,7	55,22
Hydrogène.....	7,6	7,8	7,42
Azote.....	14,4	14,5	15,98
Oxygène et soufre..	24,5	22,0	21,38
	100,0	100,0	100,00

(1) (2) Gluten de seigle, par HELDT, *Rapp. de Berzelius*, 1845. — (3) Glutine par DUMAS et CAHOURS, *C. R.*, t. XV. — (4) (5) BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 229. — (6) MARGET, *id.*, t. XXXVI, p. 33. — (7) JONES, *Rev. sc. et ind.*, t. XXI, p. 458.**GLYCÉRINE. C⁶H⁷O³HO.**

Syn. : hydrate d'oxyde de glycéryle ; principe doux des huiles.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	39,44	39,31	40,071
Hydrogène.....	8,73	8,80	8,925
Oxygène.....	54,83	54,89	54,004
	100,00	100,00	100,000

(a) (b) PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 21. — (c) CHEVREUL, *Tr. de Ch. de Berzelius*.

	2)	(e)
Carbone.....	64	39,59
Hydrogène.....	1,84	8,64
Oxygène.....	1,00	51,80
	4,48	100,00

— (d) (e) Calculé.

GLYCÉRYLE. C⁶H⁷. Rial hypothétique.

Carbone.....	458,61
Hydrogène.....	87,35
	545,96

(Tr. de Ch. org. de Liebig, t. I, 99.)

GMÉLINITE. Voy. HYDRÉE.

GNEISS de Bucton.

Silice.....	69,74
Alumine.....	43,59
Oxyde ferrique.....	7,77
Chaux.....	0,23
Magnésie.....	2,65
Potasse.....	3,79
Soude.....	0,46
Soufre.....	2,30
	100,50

(FORCHHAMMER, *R. sc. et it.*, 2^e série, t. XII, p. 80.)

GNEISS de Gratz.

Silice.....	62,59
Eau.....	2,09
Oxyde ferreux.....	3,48
Alumine.....	22,76
Magnésie.....	0,43
Chaux.....	4,46
Potasse.....	2,02
Soude.....	3,37
Acide sulfurique.....	4,78
	99,68

(HRUSCHAUER, *R. sc. et inc.*, 2^e série, t. XII, p. 65.)

GOEKUMITE. Voy. MÉRIDOT.

GOETHITE. Voy. FER OXYDÉ HYDRATÉ.

GOITRE.

Cholestérine.....	40,0
Graisse soluble dans l'éther.....	30,0
Albumine et fibrine.....	28,0
Phosphate de chaux.....	0,5
	98,5

(OSSWALD, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 755.)

GOMMATE DE PLOMB.

Gomme.....	64,75	100,000
Oxyde de plomb.....	38,25	62,405
	100,00	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 77.)

GOMMES. 3 classes : ARABINE, BASSORINE, CÉRASINE. Voy. ces mots.

GOMME ADRAGANTE.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	44,80	43,04	35,79
Hydrogène.....	5,30	6,33	7,44
Oxygène.....	49,90	50,66	57,40
	100,00	100,00	100,00

	(4)	(5)
Eau.....	42,40	48,74
Cendres.....	44,50	4,27
Arabine.....	76,40	
Bassorine et amidon soluble.....	»	77,02
	100,00	100,00

(1) (2) (4) MULDER, *Rép. de Ch.*, 2^e série, t. I, p. 153. — (3) (5) GUÉRIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 173.

GOMME ARABIQUE.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	35,13	44,906	36,3
Hydrogène.....	6,08	6,788	} 63,7
Oxygène.....	55,79	54,306	
Azote.....	3,00	»	»
	100,00	100,000	100,0

	(4)	(5)	(6)
Carbone.....	44,4	23,08	63,84
Hydrogène.....	} 58,6	{ 44,54	8,06
Oxygène.....		{ 65,38	28,40
	100,0	100,00	100,00

(1) URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 384. — (2) BERZELIUS, *id.*, t. XCV, p. 79. — (3) (4) PROUET, *id.*, t. XXXVI, p. 374. — (5) FOURCROY, *id.*, t. XLIX, p. 249. — (6) Gomme d'olivier, par PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 197.

GOMME ARABIQUE.

	(1)	(2)	(3)
Eau.....	24,89	47,60	46,10
Cendres.....	5,60	3,00	2,80
Arabine.....	44,20	79,40	84,40
Bassorine.....	64,31	»	»
	100,00	100,00	100,00

(1) (2) G. de Bassora, par GUÉRIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 263. — (3) G. du Sénégal, par le même, *id.*

GOMME ARABIQUE. Cendres.

Carbonate de potasse.
— de chaux.
Phosphate de chaux (très-peu).
Chlorure de potassium.
Oxyde de fer.
Alumine.
Silice.
Magnésie.

GOMME DU PAYS.

	(1)	(2) \bar{x}
Gomme soluble.....	42,50	20,0
Bassorine.....	87,50	80,0
	400,00	400,0

(1) Prune de mirabelle, par JOHN, *Journ. de Schw.*, t. VI, p. 377. — (2) Tronc de prunier, par le même, *id.*

GOMME du cerisier.

Eau.....	40,0
Cendres.....	4,0
Arabine.....	54,4
Cérasine.....	34,9
	400,0

(GUEÏN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 277.)

GOMME AMMONIAQUE.

	(a)	(b)
Bassorine.....	»	4,6
Gomme.....	48,4	22,4
Résine.....	70,0	72,0
Matière glutiniforme	4,4	»
Eau.....	6,0	»
Perte.....	4,2 huile et perte	4,0
Matière extractive..	»	»
	400,0	400,0

(a) BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. LXVIII, p. 77. — (b) BUCHOLZ, *Ch. org. de Gmelin*, p. 349.)

Voy. RÉSINE AMMONIAQUE.

GOMMES-RÉSINES. Voy. RÉSINES.

GOMME-GUTTE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Résine... ..	72,2	64,8	70,2	75,5	89,00
Gomme.. ..	23,0	20,2	49,6	49,0	40,50
Fécule... ..	»	5,6	»	»	»
Fibrine.. ..	»	5,3	5,6	»	»
Eau.....	4,8	4,4	4,6	4,8	»
Impuretés	»	»	»	»	0,50
	400,0	400,0	400,0	99,3	400,00

(1) G. de Siam en bâton, par CHRISTIAN, *Tr. de Ch. de Berzelius*. — (2) G. en pains, par le même, *id.* (3) (4) G. de Ceylan, par le même, *id.* — (5) G. par JOHN, *Ch. org. de Gmelin*, p. 351.

GOMME-GU

	(a)	(b)	(c)
Carbone... ..	74,70	72,22	74,87
Hydrogène... ..	7,03	7,44	7,06
Oxygène... ..	21,27	20,37	21,07
	400,00	400,00	400,00

(a) JOHN, *Rev. sc. et ind.*, t. XIV, p. 514. —

(b) (c) BUCH, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1845.

GOMME-GUT

Acide gras soluble dans l'éther.....	79,794	78,844
Matière colante soluble dans l'eau et dans l'eau.....	0,573	4,030
Gomme.....	49,549	42,595
Impuretés.....	0,444	4,534
	400,000	400,000

(*Journ. de Ph.*, 3^e série, t. III, p. 304.)

GOUDRON. Voy. POIX GRASSE.

GOUDRON MÉRAL. Voy. ASPHALTE.

GRAISSE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Huile.....	72	74	68	62
Suif.....	28	26	32	38
	400	400	400	400

(1) G. de canar par BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 338. — (2) G. de dindon, par le même, *id.* — (3) G. d'oie par le même, *id.* — (4) G. de porc, par le même, *id.*

GRAISSE DE PORC.

	(1)	(2)	(3)
Carbone... ..	74030	79,098	78,443
Hydrogène... ..	44422	44,446	42,482
Oxygène... ..	9448	9,756	8,502
Azote.....	»	»	0,473
	400,00	400,000	99,600

	(4)	(5)
Carbone.....	74,992	75,747
Hydrogène.....	41,652	41,645
Oxygène.....	16,556	12,325
Azote.....	»	0,343
	403,200	400,000

(1) Elaine, par CHEVREL. — (2) Graisse, *id.* — (3) Graisse, par SAUSSURE. — (4) Elaine, *id.* — (5) Graisse saponifiée, *id.*

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

GRAISSE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Oxygène.	9,584	9,98	9,304	9,756
Carbone.	79,000	78,57	78,996	79,098
Hydrog.	11,416	11,45	11,700	11,446
	100,000	100,00	100,000	100,000

(1) Graisse d'homme, stéarine, par CHEVREUL. — (2) Gr. d'homme, oléine, *id.* — (3) Gr. de mouton, *id.* — (4) Gr. de porc, *id.*

(Tr. de Ch. de Thénard.)

GRAMMATITE. Voy. TRÉMOLITE.

GRAMMITE. Voy. WOLLASTONITE.

GRANATITE. Voy. AMPHIBOLE.

GRANATOÏDE. Voy. GRENAT.

GRANIT.

	(1)	(2)	(3)
Soude.....	»	»	9,04
Silice.....	64,34	64,20	64,33
Chaux.....	4,18	4,02	4,18
Alumine.....	31,87	22,67	22,83
	100,39	90,89	100,35

	(4)	(5)
Potasse.....	»	5,0
Silice.....	65,00	41,0
Chaux.....	17,50	»
Alumine.....	4,50	52,0
Oxyde de manganèse.....	»	2,0
Oxyde de fer.....	8,75	»
Perte.....	4,25	»
	100,00	100,0

(1) (2) (3) G. de Felensbourg (Schleswig-Holstein), par WOLFF, *Rev. sc.*, t. XXI, p. 178. — (4) G. des Alpes, par STRUVE, *Ann. de Ch.*, t. VIII, p. 326. — (5) G. de Saint-Austell (Cornouailles), par GIRARDIN, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 271.

GRAPHITE.

Syn. : *Plombagine; plumbago; mine de plomb; fer carburé.*

	(1)	(2)
Carbone.....	62,8	95,0
Fer.....	5,4	5,0
Silice.....	21,6	»
Alumine.....	9,3	»
Chaux.....	0,2	»
	99,3	100,0

(1) G. de Ceylan, par PRINCEP, *Journ. de Ch. d'Erdmann.* — (2) G. par ALLEN et PEPYS, *Syst. de Chimie de Thomson*, t. I, p. 437.

GRAS DE CADAVRES.

C'est une combinaison de plusieurs corps gras avec l'ammoniaque, la potasse et la chaux. Fourcroy le regardait comme une combinaison d'ammoniaque et d'*adipocire*. Voy. ce mot.

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 40.)

GREENOCKITE. Voy. CADMIUM SULFURÉ.

GREENOVITE. Voy. SPHÈRE.

GRÉGORITE. Voy. FER TITANÉ.

GRENADIER (*Punica granatum*).

Écorce de la racine.

Huile analogue au suif, un peu rance.	2,46
Acide tannique.....	21,92
Amidon.....	26,09
Fibre végétale avec l'albumine.....	44,45
	94,92

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

GRENADIER. Écorce.

Matière grasse assez abondante.	
Tannin.	
Acide gallique.	
Matière résineuse.	
Mannite.	
Sucre.	
Ligneux.	

[MILQUART, *Journ. de Pharm.*, février 1828, p. 112.]

GRENADIER.

Tannin.....	27,8
Résine.....	0,9
Extractif.....	21,8
Gomme.....	34,2
Apothème de tannin, tr. d'acide galliq.	10,2
Perte.....	5,1
	100,0

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

GRENADIER.

Cire	
Chlorophylle.	
Résine (fort abondante).	
Acide gallique.	
Tannin.	
Matière cristalline (<i>grenadine</i>).	
Matière grasse.	

(*Journ. de Pharm.*, t. XVII, p. 610.)

GRENADINE.

Cire	0,8
Résine	4,5
Sucre de manne	1,8
— incristallisable	2,7
Gomme	3,2
Inuline	1,0
Mucilage végétal	0,6
Acide tannique	10,4
— gallique	4,0
Extractif	4,0
Apothème d'extrait	3,2
Acide malique	0,9
A reporter	37,4

Report	37,4
Pectine	2,2
Oxalate de chaux	1,4
Fibre végétale	51,6
	<hr/>
	92,3

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

Voy. MANNITE.

GRENAT. Genre minéralogique.

Syn. : *Grossulaire* ; *essonite* ; *aplome* ; *almandine* ; *milanite* ; *allochroïte* ; *owarowite* ; *grenat syrien* ; *spessartine* ; *hyacinthe* ; *leucite* ; *grenat rothoffite*.

GRENAT GROSSULAIRE. $Al^2O^3, SiO^3 + 3CaO, SiO^3.$

Syn. : *Grossulaire* ; *essonite* ; *erlan* ; *aplome* ; *colophonite* ; *saccinite*.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice	40,0	40,55	37,60	34,04	40,006
Alumine	25,0	20,10	14,40	18,07	22,996
Chaux	14,5	34,86	27,80	16,56	30,573
Oxyde de fer	11,0	5,00	13,35	9,00	3,666
Oxyde de manganèse	2,0	0,48	6,55	21,90	»
Magnésie	»	»	»	56,00	»
Mélange de silice et de fer	2,0	»	»	»	»
Potasse	»	»	»	»	0,589
Perte dans la calcination	2,5	»	1,00	»	0,326
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	400,0	400,99	400,70	455,57	98,156

(1) G. du fleuve Sina en Sibérie, par LAUCIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXI, p. 112. — (2) G. vert clair du Kumschatka, par TROLLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 30. — (3) G. de Norvège, par RICHARDSON, *Rep. sc. et ind.*, t. VII, p. 52. — (4) G. de Dannemora, par GMBLIN, *Edimb. Journal*, n° 21, p. 227. — (5) Essonite de Ceylan, *id.*

GRENAT GROSSULAIRE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice	39,60	41,4	40,55	35,00	36,55	40,3
Alumine	21,20	21,2	20,10	15,00	18,75	23,4
Peroxyde de fer	»	»	5,00	7,50	»	»
Chaux	32,30	37,1	34,85	29,00	31,44	21,0
Protoxyde de manganèse	3,45	»	0,48	4,75	1,70	»
— de fer	2,00	»	»	1,00	6,61	11,6
Magnésie	»	0,6	»	1,50	4,20	3,7
	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	98,25	400,0	400,98	93,75	99,25	400,0

(1) G. blanc de Tellemarken, par TROLLE WACHMEISTER. — (2) G. verdâtre de Csiklowa, par BEUDANT. — (3) *Id.*, par WACHMEISTER. — (4) Colophonite, par SIMON. — (5) G. rouge orangé de Ceylan, par KLAPOTH. — (6) G. de Zillertal, par BEUDANT.

(*Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 276.)

GRENAT ALMANDIN. $Al_2O_3, SiO_2 + 3FeO, SiO_2$.Syn. : *Almandine* ; *pyrope*.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice	39,66	39,85	39,62	41,00	40,60	42,45
Alumine.....	19,66	20,60	19,30	20,40	19,95	22,47
Protoxyde de fer.....	39,68	24,85	34,05	28,81	33,93	9,29
— de manganèse.....	1,80	0,46	0,80	2,88	6,69	6,28
Chaux.....	»	3,51	3,28	4,80	»	6,53
Magnésie.....	»	9,93	2,00	6,04	»	13,27
	400,80	99,20	99,05	400,63	401,17	400,29

(1) G. rouge brunâtre de Fahlun, par HISINGER, *Tr. de M.* de Dufrenoy, t. III, p. 277. — (2) G. noble du Groënland, par KARSTEN, *id.* — (3) G. brun rouge de Zillertal, par KOBELL, *id.* — (4) G. rouge brun de Had-dam, par WACHMEISTER, *id.* — (5) G. d'Engso, par le même, *id.* — (6) G. noir d'Arendal, par le même, *id.*

GRENAT ALMANDIN

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	43,00	42,08	39,41	37,16	39,00	36,00	42,00	52,107
Alumine.....	45,50	47,73	20,27	19,30	14,30	22,00	21,00	18,035
Magnésie.....	8,50	»	3,69	2,03	»	»	4,32	»
Oxyde d'étain.....	»	»	»	»	4,09	»	»	»
Chaux.....	1,75	4,24	2,63	0,90	»	3,00	4,98	5,775
Oxyde de fer.....	29,50	49,26	24,81	37,65	15,44	36,80	25,18	23,540
Perte.....	»	»	»	»	»	»	0,14	»
Oxyde de manganèse	0,50	49,66	7,50	3,19	27,90	»	2,37	4,745
	98,75	99,99	98,34	400,23	97,73	97,80	400,00	401,202

(1) G. du Groënland, par KLAPROTH, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 458. — (2) G. de Finbo, par ARZTHENICUS, *Ann. des Mines*, t. V, p. 234. — (3) G. de Carpenberg, par WACHMEISTER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1816. — (4) G. de Brena, par BARR, *id.* — (5) G. de Broddbo, par d'OHSSON, *Ann. des Mines*, t. V, p. 233. — (6) G. par VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 36. — (7) G. schisteux de Hollande, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 45. — (8) G. de Klamm-Sanné (Norvège), par le même, *id.*

GRENAT. Pyrope.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Acide silicique.....	42,80	40,0	38,0	43,07	44,353
Alumine.....	28,65	28,5	20,0	22,26	22,353
Oxyde ferrique.....	9,34	14,8	12,0	9,00	9,941
— de chrome.....	»	»	»	1,80	4,476
— manganoux.....	0,25	1,2	»	»	2,588
Chaux.....	4,78	3,5	»	5,68	5,294
Magnésie.....	10,67	10,0	»	18,55	15,000
	96,46	98,0	400,0	400,36	

(1) G. d'Elie, par CONNELL, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847. — (2) G. de Bohême, par KLAPROTH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 35. — (3) G. oriental ou syrien, *Tr. de Ch.* de Thénard. — (4) G. de Stiefelberge, par KOBELL, *Tr. de Min.* de Dufrenoy, t. III, p. 278. — (5) G. de Bohême, par MOBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 149.

GRENAT MÉLANITE. $\text{Fe}^2\text{O}^3, \text{SiO}^2 + (\text{CaO}, \text{FeO}, \text{MnO}), \text{SiO}^2$.

Syn. : *Mélanite*; *spessartiné*; *oucarowite*; *allochroïte*.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Alumine.....	»	»	2,78	0,20	16	8,00	44,90
Silice.....	37,53	33,64	36,75	35,00	43	37,00	39,93
Peroxyde de fer.....	31,35	30,00	25,83	26,00	16	18,50	13,45
Chaux.....	26,74	29,21	21,79	24,70	20	30,00	31,66
Protoxyde de manganèse..	4,78	3,02	»	»	»	»	»
Potasse.....	»	2,35	»	»	»	»	»
Magnésie.....	»	»	12,44	8,01	»	6,26	1,40
Soude.....	»	»	»	1,24	»	»	»
	<u>100,42</u>	<u>100,22</u>	<u>99,59</u>	<u>95,15</u>	<u>95</u>	<u>99,76</u>	<u>101,34</u>

(1) Grenat rouge de Lindbo, par HISINGER, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 279. — (2) G. jaune d'Altenau, par WACHMEISTER. — (3) G. vert de Sala, par BRUDERBERG. — (4) Rothofite de Langbansbylta, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 39. — (5) G. noir des Pyrénées, par VAUQUELIN. — (6) Allochroïte, par ROSE. — (7) G. noir du Vésuve, par WACHMEISTER.

GRENAT MÉLANITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice.....	35,50	34,00	35,00	34,50	35,55
Chaux.....	32,50	33,00	30,50	30,75	22,88
Alumine.....	6,00	6,40	8,00	2,00	3,40
Oxyde de fer.....	24,25	25,50	17,00	25,00	32,65
— de manganèse.....	0,40	»	3,50	3,26	»
Magnésie.....	»	»	»	»	4,00
Carbonate de chaux.....	»	»	6,00	4,25	»
	<u>98,65</u>	<u>98,90</u>	<u>100,00</u>	<u>99,76</u>	<u>98,48</u>

(1) G. de Frascati, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 233 et 234. — (2) G. d'Albane, par VAUQUELIN, *id.* — (3) G. de Drammen (Norvège), par VAUQUELIN, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 338. — (4) G. par BUCHOLZ, *Arch. de Kastner*, t. VI, p. 321. — (5) G. de Pitkasanda (Finlande), par HESSE, *id.*

GRENAT MÉLANITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Zircone.....	»	»	»	10,0	»	»	»
Alumine.....	»	19,45	30,0	28,0	4,00	8,5	7,325
Silice.....	36,5	42,51	48,3	50,0	34,53	44,0	38,125
Chaux.....	30,8	4,07	14,6	»	24,36	35,5	31,647
Eau et acide carbonique..	4,0	»	»	»	»	»	0,483
Peroxyde de fer.....	28,7	33,57	10,0	6,0	36,04	12,0	49,420
— de manganèse..	»	5,49	»	»	»	2,0	3,300
Perte.....	»	»	»	6,0	0,50	»	»
	<u>100,0</u>	<u>101,79</u>	<u>99,9</u>	<u>100,0</u>	<u>96,40</u>	<u>102,0</u>	<u>100,000</u>

(1) Grenat vert de Schwarzenberg, par WIEGLER, *Ann. de Ch.*, t. I, p. 233. — (2) G. de New-York, par TROLL, *El. de Ch.* de Chaptal, t. II, p. 99. — (3) G. des Pyrénées, par ACHARD, *id.* — (4) Grenat rouge, par HENRY, *J. des Mines*, nivôse an x, p. 294. — (5) G. par HISINGER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 37. — (6) G. de Sibérie, par le même, *id.* — (7) Grenat verdâtre de Hesse, par le même, *id.*

GRENAT MÉLANITE. Uwarowite.

	(1)	(2)	(3)
Acide silicique . . .	36,93	37,17	35,57
Alumine	5,68	5,88	6,25
Oxyde ferrique . .	1,96	2,44	
— chromique. . . .	21,84	22,54	23,45
Chaux	34,63	30,24	32,22
Magnésie	1,54	1,14	»
Eau	»	1,01	»
	99,58	100,42	97,49

(1) O. de Bissersk (Sibérie), par EDMANN, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1844. — (2) *Id.*, par KOMONEN, *id.* — (3) O. par DAMOUR, *Tr. de M. de Dufrenoy*, t. III, p. 281.

GRENAT.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	37,993	35,00	39,00	35,33
Peroxyd. de fer. . . .	28,525	7,90	»	»
Alumine	1,712	14,25	14,30	18,06
Chaux	30,740	»	»	»
Protox. de mangan. .	1,615	35,00	27,90	30,96
— de fer.	»	6,10	15,44	14,93
	100,585	98,25	96,64	99,28

(1) G. de Hesse Kulla, par WACHMEISTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 25. — (2) G. de Spessart, par KLAPROTH, *Tr. de Min. de Dufrenoy*, t. III, p. 281. — (3) G. de Brudbo, par P'OUSSON, *id.* — (4) G. du Connecticut, par SEYBERT, *id.*

GRENAT SYRIEN ARTIFICIEL.

	Onces.	Gros.	Grain.
Fondants stras très-blanc.	»	7	8
Verre d'antimoine	»	3 $\frac{1}{3}$	4
Pourpre de Cassius	»	»	2
Oxyde de manganèse	»	1	2
	4	2 $\frac{1}{2}$	16

(DOUALT-WIELAND, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 67.)

GRENAT DU VÉSUVÉ. Voy. AMPHIGÈNE.

GRENATITE. Voy. STAUROÏDE.

GRÈS.

	(1)	(2)	(3)
Silice	74	68	74,0
Fer oxydé	15	4	9,5
Chaux et magnésie	2	2	»
Baryte	»	»	1,0
Alumine ferrugineuse	2	25	19,0
Carbonate de chaux	»	»	7,0
Humidité	4	»	»
Perte	3	»	»
	100	99	107,5

(1) G. vert auprès d'Autun, par VAUQUELIN, *Journ. des Mines*, mai 1810, p. 347. — (2) Grès près de Hartz, par VESTREMB, *Ann. de Ch.*, t. IV, p. 294. — (3) Gr. rouge d'Ilfeld, par le même, *id.*

GRÈS.

	(4)	(5)
Fer oxydé	0,53	0,30
Chaux et magnésie	2,94	3,68
Alumine ferrugineuse	0,15	0,34
Carbonate de chaux	43,52	38,96
Sable micacé	51,65	55,92
Oxyde de manganèse	0,15	tr.
	98,94	99,20

(4) G. marneux du lac de Constance, verdâtre, par GMLIN, 1827. — (5) Grès verdâtre, par le même, *id.*

GRÈS ARTIFICIEL. Couverte du grès de Saint-Amand et de Saint-Sauveur (Nièvre).

Silice	55,8
Alumine	7,0
Oxyde de fer	12,4
Oxyde de manganèse	3,0
Chaux	20,8
Magnésie	1,0
	100,0

Grès colorés de Wedgwood.

	(1)	(2)
Silex	15	17
Feldspath	15	30
Argile de Devon	26	15
Sulfate de baryte	47	40
— de strontiane	10	»
— de chaux	6	23
Kaolin de Cornouailles	»	15

(1) Pâte tendre. — (2) Pâte douce.

GRÈS. Émail pour l'intérieur de ces poteries.

Minium	96
Silex	16
Oxyde de manganèse	2

(*Tr. de Ch. de Dumas*, t. XI, p. 675.)

GRÈS lustrés et glacés.

	(1)	(2)	(3)
Silice	74,00	74,60	64,01
Alumine	22,04	19,00	24,50
Oxyde de fer	2,00	4,25	8,50
Chaux	0,60	0,62	0,56
Magnésie	0,17	tr.	0,92
Alcalis	1,06	1,30	1,42
Perte	0,13	0,23	0,09
	100,00	100,00	100,00

(1) G. de Vauball. — (2) G. de Helsinbourg. — (3) G. de Frechen.

GRÈS.

	(4)	(5)
Silice.....	74,30	75,00
Alumine.....	49,50	22,10
Oxyde de fer.....	3,90	1,00
Chaux.....	0,50	0,25
Magnésie.....	0,80	tr.
Alcalis.....	0,50	0,84
Perte.....	0,50	0,81
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(4) G. de Voisinlieu. — (5) G. de Saint-Amand.

(SALVETAT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, juin 1848, t. XXIII, p. 250.)

GRÈS mats.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	65,80	62,00	62,04
Alumine.....	27,64	22,00	20,30
Oxyde de fer.....	4,25	14,00	15,58
Chaux.....	1,42	0,50	1,08
Magnésie.....	0,64	tr.	tr.
Alcalis.....	0,24	1,00	tr.
Perte.....	0,31	0,50	1,00
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

	(4)	(5)
Silice.....	67,40	66,49
Alumine.....	29,00	26,00
Oxyde de fer.....	2,00	6,42
Chaux.....	0,60	1,04
Magnésie.....	»	0,45
Alcalis.....	0,60	0,20
Perte.....	0,40	»
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) G. de Saveignies. — (2) G. de Chine. — (3) G. du Japon. — (4) G. de Baltimore. — (5) G. de Wedgwood.

(SALVETAT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, juin 1848, t. XXIII, p. 250.)

GROPPITE.

Acide silicique.....	45,008
Alumine.....	22,548
Oxyde ferrique.....	3,063
Chaux.....	4,548
Magnésie.....	12,283
Potasse.....	5,227
Soude.....	0,245
Eau.....	7,110
Résidu non décomposé.....	0,134
	<u>400,133</u>

(SVANBERG, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

GROSEILLES.

Matière extractive.....
Sucre.....
Gomme ordinaire.....
Matière gélatineuse (bassorine).....
Acide citrique et malique.....

(PROUST, *Journ. de Schw.*, t. VIII, p. 626. — RICHTER.)

GROSEILLES A MAQUEREAU.

	(1)	(2)
Matière animale.....	1,07	0,86
— colorante verte.....	0,03	rougeincon.
Ligneux et graines.....	8,45	8,01
Gomme.....	1,36	0,78
Sucre.....	0,52	6,24
Acide malique.....	1,80	2,41
— nitrique.....	0,12	0,31
Chaux.....	0,24	0,29
Eau.....	86,41	81,10
	<u>400,00</u>	<u>400,00</u>

(1) G. vertes. — (2) G. mères.

(BÉRARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 239.)

GROSSULAIRE. VOY. GREMAT.

GUACO. Feuilles.

Matière grasse analogue à la cire.....
Chlorophylle.....
Résine particulière (guacine).....
Matière extractive et astringente, analogue au tannin.....
Ligneux.....

GUACO. Cendres.

Hydrochlorate et sulfate de soude.....
Sulfate de chaux.....
Phosphate et carbonate de chaux.....
Silice et oxyde de fer.....

(FACRÉ, *Journ. de Pharm.*, t. XXII, p. 294.)

GUANITE.

Ammoniaque.....	14,30
Magnésie.....	17,00
Acide phosphorique.....	30,40
Eau.....	38,10
	<u>99,80</u>

(TESCHEMACHER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p. 255.)

GUANO.

Acide urique qui en fait le quart et qui est en partie saturé d'ammoniaque et de chaux.....
Acide oxalique saturé en partie par l'ammoniaque et par la potasse.....
Acide phosphorique combiné à l'ammoniaque, à la potasse et à la chaux.....
Petites quantités de sulfate et de muriate de potasse et d'ammoniaque.....
Un peu de matière grasse.....
Sable en partie quartzeux et en partie ferrugineux.....

(FOURCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LVI, p. 266.)

GUANO.

Urate d'ammoniaque.....	16,00
Oxalate de chaux.....	12,75
Chlorure de sodium.....	0,50
Phosphate de chaux.....	10,00
Argile et sable.....	32,00
Matières indéterminées.....	28,75
	<hr/>
	100,00

(KLAPROTH.)

GUANO.

Hippurate d'ammoniaque.	
Urate	—
Phosphate	—
Oxalate	—
Chlorhydrate	—
Chlorure de sodium.	
Carbonate de chaux.	
Oxalate	—
Phosphate	—
Phosphate ammoniaco-magnésien.	
Alumine, oxyde de fer et silice.	
Matière organique indéterminée.	

(MARCHAND, *Journ. de Pharm.*, t. VI, p. 136.)

GUANO.

Urate ammonique.....	9,0
Oxalate —.....	10,6
— calcique.....	7,0
Phosphate ammonique.....	6,0
— magnésio-ammonique.....	2,6
Sulfate potassique.....	5,5
— sodique.....	3,8
Sel ammoniac.....	4,2
Phosphate calcaire.....	14,3
Argile et sable.....	4,7
Matières organiques indéterminées solubles dans l'eau et qui renferment une petite quantité d'un sel de fer soluble.....	12,0
Matières insolubles dans l'eau.....	20,3
	<hr/>
	100,0

(WOBLE, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 125.)

GUANO.

	(1)	(2)	(3)
Matière organique...	36,5	3,50	39,5
Ammoniaque.....	8,6	7,15	9,5
Phosphate de chaux et de magnésie...	20,5	22,05	17,5
Phosphate chloruré et sulfate de potasse et de soude.....	6,5	8,02	7,3
Sable quartzeux....	4,5	2,00	1,3
Eau.....	26,0	25,00	25,0
	<hr/>		
	99,6		100,1

(1) (2) Guano du Pérou, par KERSTEN, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 206. — (3) G. d'Afrique de Juhabré, par le même, *id.*

GUANO.

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	»	»	0,5
Matière organique....	»	»	37,0
Ammoniaque.....	52	42,59	9,5
Phosphate de chaux et de magnésie.....	32	22,39	18,0
Phosph. chloruré et sulfate de potasse et de soude.....	11	»	6,5
Eau.....	30	27,13	28,5
Matière terreuse.....	2	»	»
Résidu insoluble.....	»	0,81	»
Potasse.....	»	7,08	»
		<hr/>	
		100,00	100,0

(4) G. par TESCHEMACHER, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 207. — (5) G. des îles d'Afrique, par FRANCIS, *id.* — (6) *Id.*, par IVRE, *id.*

GUANO.

Poussière brune, humide, qui contient une grande quantité de carbonate d'ammoniaque.

Petits graviers blanchâtres, demi-durs, qui ne diffèrent de la poussière précédente que par l'absence totale du carbonate d'ammoniaque.

Voici toutes les substances qu'ils renferment :

Urate d'ammoniaque.

Oxalate —
— de potasse.
— de chaux.

Phosphate d'ammoniaque.
— de potasse.
— de chaux.
— de magnésie.

Sulfate de potasse
Chlorure de potassium. } très-peu.
Matière grasse.

100 parties en poids contiennent :

41,4 d'acide urique sec, ce qui représente.....	6,13	d'azote.
43,0 d'ammoniaque, ce qui représente.....	10,73	—
D'où il suit que 100 de guano représentent.....	16,86	—

(GIRARDIN et BÉDARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3^e série, t. X, p. 114.)

GUANO. Analyse de 3 espèces de guano, matières solubles dans l'eau froide.

Eau.....	222,00	215,40	204,20	406,66	77,00
Sulfate de potasse avec tr. de sulfate de soude.....	80,00	»	»	»	»
— de soude.....	»	37,90	239,44	42,23	194,77
Phosphate de potasse.....	»	20,02	77,32	44,94	49,47
— d'ammoniaque.....	63,03	30,06	64,24	»	»
— de soude.....	»	»	»	»	3,60
— de chaux.....	»	42,56	»	»	»
Oxalate d'ammoniaque.....	74,00	400,38	93,09	tr.	»
— de soude.....	»	»	»	»	105,63
Chlorure potassique.....	»	»	»	»	41,63
— sodique.....	»	»	29,02	9,50	286,34
— ammoniac.....	25,05	35,22	»	4,43	30,30
Matière organique.....	45,00	64,74	6,68	2,40	25,53
		combinée à de l'eau.			combinée à de l'eau.

Matières solubles dans l'eau chaude.

Phosphate de chaux.....	4,86	2,88	»	11,37	4,40
— de soude.....	4,20	4,28	»	»	»
— ammoniaco-magnésien.....	5,64	4,04	7,84	»	4,33
Acide urique.....	25,46	»	»	»	»
Urate ammoniac.....	454,48	25,42	»	»	»
Matière organique.....	44,80	6,38	8,60	40,00	7,36

Résidu insoluble dans l'eau.

Phosphate de chaux.....	497,50	492,00	62,70	664,47	431,42
— magnésique.....	20,30	49,84	8,74	30,56	25,80
		avec tr. d'amn.			
Oxalate de chaux.....	25,60	407,26	409,58	»	»
Sable, etc.....	45,60	46,48	7,20	20,43	4,20
Oxyde de fer et alumine.....	»	»	»	»	4,50
Humus et autres matières organiq.....	26,36	20,60	8,62	29,73	48,36
Matière organique.....	84,56	44,40	»	»	»
Eau.....	»	42,40	49,74	80,60	»
Perte.....	0,44	4,50	4,98	2,68	»

(DENHAM SMITH, R. sc. et ind., t. XXIII, p. 209.)

GUIMAUVE (althæa). Racine.

Huile grasse.....	4,26	4,24
Gluten.....	4,84	4,59
Sucre incristal. et asparagin.....	8,29	8,04
Matière végétale et gomme.....	35,69	27,48
Amidon.....	37,51	39,75
Pectine.....	41,05	43,88
Phosphate de chaux.....	8,29	9,25
Fibré végétale.....	7,50	9,63
	444,40	440,83

(BROCHNER, T. de Ch. de Berzelius.)

GUMMIERZ. Voy. URANE OXYDÉ HYDRATÉ.

GUY. Fruit.

Cire.....
Glu.....
Gomme.....
Matière visqueuse insoluble.....
Chlorophylle.....
Sels de potasse, de chaux, de magnésie.....
Oxyde de fer.....

(HENRY, Journ. de Pharm., t. X, p. 351.)

Guy. Cendres des feuilles et des branches.

Potasse.....	35,32
Chaux.....	49,40
Magnésie.....	9,59
Phosphate ferrique.....	4,83
Acide phosphorique.....	46,56
Chlorure sodique.....	4,02
Acide sulfurique.....	4,44
Silice.....	4,62
Acide carbonique.....	43,09
	99,84

(WILL et FRÉSÉNIUS, Revue sc. et ind., t. XXIV, p. 72.)

GUYAQUILLITE. Voy. COPALE FOSSILE.

GYMITE. Voy. SERPENTINE.

GYPSE. Voy. CHAUX SULFATÉE.

GYPSE ANHYDRE. Voy. CHAUX ANHYDRO-SULFATÉE.