

# ENCYCLOPÉDIE CHIMIQUE

---

## TABLE ALPHABÉTIQUE DES MATIÈRES

---

PARIS. — L. MARETHEUX, IMPRIMEUR, 4, RUE CASSETTE

---

# ENCYCLOPÉDIE CHIMIQUE

PUBLIÉE SOUS LA DIRECTION DE

**M. FREMY**

Membre de l'Institut, professeur à l'École polytechnique, directeur du Muséum  
Membre du Conseil supérieur de l'instruction publique,

PAR UNE RÉUNION

D'ANCIENS ÉLÈVES DE L'ÉCOLE POLYTECHNIQUE, DE PROFESSEURS ET D'INDUSTRIELS

ET NOTAMMENT DE

MM. ARSON et AUDOUIN, ing. en chef des travaux chim. à la Compagnie parisienne du gaz.  
H. BECQUEREL, memb. de l'Institut, répétit. à l'École polytechnique; BERTHELOT, sénateur, memb. de l'Institut  
BOUILHET, ing. dir. de la maison Cristofle; L. BOURGEOIS, répétiteur à l'École polytechnique  
BRESSON, ancien directeur des mines et usines de la Société autrichienne des chemins de fer de l'État  
BOURGOIN, professeur à l'École de pharmacie; BOUTAN, ingénieur des mines  
CAMUS, directeur de la Compagnie du gaz; AD. CARNOT, directeur des études de l'École des mines  
CHARPENTIER (Paul), ingénieur-chimiste expert, essayeur à la Monnaie  
CHASTAING, pharm. en chef de la Pitié; CLÈVE, prof. à l'Université d'Upsal; CUMENGE, ing. en chef des mines  
CURIE (J.), maître de conférences à la Faculté des sciences de Montpellier; DEBRAY, membre de l'Institut  
DEHERMAIN, membre de l'Institut, professeur au Muséum  
DITTE, prof. à la Faculté des sciences de Paris; DUBREUIL, président de la chambre de commerce à Limoges  
DUCLAUX, prof. à l'Inst. agronom.; DUQUESNAY, ing. des manuf. de l'État; DE FORCRAND, docteur ès sciences  
FUCHS, ing. en chef des mines; GARNIER, professeur à la Faculté de médecine de Nancy  
GAUDIN, ancien élève de l'École polytechnique, professeur de chimie; GIRARD, directeur du laboratoire municipal  
L. GODEFROY, prof. à l'École libre des Hautes-Études; L. GRUNER, inspecteur général des mines  
Ch.-Er. GUIGNET, ancien élève et répétiteur à l'École polytechnique, professeur de chimie  
GUNTZ, maître de confér. à la Fac. des sciences de Nancy; HENRIVAUX, dir. de la manuf. des glaces de Saint-Gobain  
JOANNIS, maître de confér. à la Fac. des sciences de Bordeaux; JOLY, prof. adjoint à la Fac. des sciences  
JUNGFLEISCH, prof. à l'École de pharmacie; KOLB, administ. de la Société des manuf. des produits chim. du Nord  
LAMBLING, professeur à la Faculté de médecine de Lille  
LEIDIÉ, pharm. en ch. de l'hôpital Necker; LEMOINE, ing. en ch. des ponts et ch., exam. à l'École polytechnique  
LODIN, ing. en chef des mines; MALLARD, prof. à l'École des mines, membre de l'Institut  
MARGOTTEI, prof. à la Fac. des sciences de Dijon; MARGUERITE, prés. du conseil d'ad. de la Comp. paris. du gaz  
MEUNIER (STANISLAS), prof. au Muséum; MOISSAN, prof. à l'École de pharm., membre de l'Institut  
MOUTIER, examinateur de sortie à l'École polytechnique  
MUNTZ, prof. direct. des laboratoires à l'Institut agronomique; NIVOIT, prof. à l'École des ponts et chaussées  
OGIER, dir. du laborat. de toxicologie à la préfet. de police; PABST, chimiste principal au laborat. municipal  
PARMENTIER, prof. à la Fac. des sciences de Montpellier; PÉCHINEY, dir. des usines de produits chim. du Midi  
POMMIER, industriel; PORTES, pharm. en ch. de l'hôpital de Lourcine; PRUNIER, prof. à l'École de pharmacie  
RIBAN, directeur du laboratoire de la Sorbonne; ROSWAG, ingénieur civil des mines  
ROUSSEAU, a.-dir. du laboratoire de chimie de la Sorbonne; SABATIER, prof. à la Fac. des sciences de Toulouse  
SARRAU, prof. à l'Éc. polytechnique, membre de l'Inst.; SCHLAGDENHAUFEN, dir. de l'Éc. de pharm. de Nancy  
SCHLÖSING, prof. au Conservatoire des arts et métiers; SOREL, anc. ing. des manuf. de l'État  
TERREIL, aide-naturaliste au Muséum; TERQUEM, professeur à la Faculté de Lille  
URBAN, répétiteur à l'École centrale des arts et manufactures; VIEILLE, ing. des poudres et salpêtres  
VILLIERS, agrégé à l'Éc. de pharm.; VINCENT, prof. à l'Éc. centrale; VIOLLE, prof. à la Fac. des sciences de Lyon  
VILLON, ingénieur chimist. WICKERSHEIMER, ingénieur en chef des mines, etc.

## TABLE ALPHABÉTIQUE DES MATIÈRES

PAR M. CHASTAING

Pharmacien en chef de l'Hôpital de la Pitié.

PARIS

V\*<sup>k</sup> CH. DUNOD, ÉDITEUR

LIBRAIRE DES CORPS NATIONAUX DES PONTS ET CHAUSSÉES, DES MINES  
ET DES TÉLÉGRAPHES

49, quai des Grands-Augustins, 49

1899

Droits de traduction et de reproduction réservés



# INTRODUCTION

---

L'*Encyclopédie chimique* était difficilement utilisable sans une table alphabétique des matières; en comblant aujourd'hui cette lacune, nous espérons qu'elle deviendra précieuse et pratique, aussi facile à consulter qu'un dictionnaire.

Une table comprenant toutes les indications théoriques, pratiques et industrielles contenues dans l'*Encyclopédie chimique*, classées chacune dans leur ordre respectif et rappelant à chaque renvoi le titre complet de chacun des ouvrages, aurait été trop volumineuse, et nous avons dû, tout en cherchant à ne pas nuire à la facilité des recherches, éviter les doubles appellations, remplacer le titre des ouvrages par un simple numéro et établir notre table sur deux colonnes.

Nous donnons plus loin les indications nécessaires sur l'emploi des caractères d'imprimerie, sur la marche à suivre pour trouver le composé chimique qui ne serait pas indiqué à son ordre alphabétique, et, enfin, le tableau qui nous a permis de transformer en un numéro le titre de chacun des 91 volumes de la collection.

**Emploi des caractères d'imprimerie.** — Les composés chimiques, les sels, les corps simples, et tout ce qui présente une certaine importance, sont imprimés en *Égyptiennes*. Tout ce qui s'y rattache en caractères ordinaires.

Pour les subdivisions entre la chimie pure, la chimie théorique et la chimie industrielle, nous avons employé les *italiques égyptiennes*.

En général, les PETITES CAPITALES servent pour subdiviser une question en groupes particuliers.

Des blancs entre certaines lignes ont été placés, afin que le lecteur puisse trouver plus rapidement le mot cherché; ces interlignes correspondent aux corps principaux et à certaines subdivisions.

Les tirets — ont été usités pour éviter la répétition des mots et, par suite, la longueur des phrases.

Les chiffres gras indiquent le numéro des volumes; les chiffres ordinaires, le numéro des pages.

**Marche à suivre pour trouver un composé chimique non inscrit à son ordre alphabétique.** — Lorsqu'il s'agit par exemple d'un chlorure, d'un iodure, consulter la table au nom du métal; pour le sel d'une base organique artificielle ou naturelle, se reporter à la base. D'ailleurs, la table du volume auquel nous renvoyons sera elle-même d'un secours précieux au lecteur. Pour les volumes de l'*Encyclopédie* qui n'ont pas de table particulière, la consultation des pages voisines de celle du renvoi suffira presque toujours.

## TABLEAU

donnant le titre complet des volumes et, en regard, le numéro affecté à chacun d'eux pour la table de l'*Encyclopédie chimique*.

NUMÉROS des VOLUMES	TITRE DES VOLUMES	
1.	Tome I.	Introduction. 1 <sup>er</sup> fascicule.
2.	— I.	— — — — — 2 <sup>e</sup> —
3.	— I.	— — — — — Atlas.
4.	— II.	Métalloïdes. 1 <sup>re</sup> section.
5.	— II.	— — — — — 2 <sup>e</sup> — — — — — 1 <sup>er</sup> fascicule.
5 <sup>a</sup>	— II.	— — — — — 2 <sup>e</sup> — — — — — 2 <sup>e</sup> —
6.	— II.	— — — — — 3 <sup>e</sup> — — — — —
7.	— II.	— — — — — complément, 1 <sup>re</sup> partie, Charbon de bois.
8.	— II.	— — — — — — — — — — — 2 <sup>e</sup> — — — — — Diamant.
9.	— II.	— — — — — appendice, 1 <sup>er</sup> cahier, Synthèse minérale.
10.	— II.	— — — — — — — — — — — 2 <sup>e</sup> — — — — — Météorites.
11.	— III.	Métaux. — — — — — 1 <sup>er</sup> cahier. — — — — — Généralités.
12.	— III.	— — — — — 2 <sup>e</sup> — — — — — Potassium.
13.	— III.	— — — — — 2 <sup>e</sup> — — — — — Sodium.
13 <sup>a</sup>	— III.	— — — — — 2 <sup>e</sup> — — — — — Rubidium et Césium.
14.	— III.	— — — — — 3 <sup>e</sup> — — — — — Lithium.
15.	— III.	— — — — — 4 <sup>e</sup> — — — — — Calcium.
16.	— III.	— — — — — 5 <sup>e</sup> — — — — — Glucinium.
17.	— III.	— — — — — 6 <sup>e</sup> — — — — — Zinc.
18.	— III.	— — — — — 7 <sup>e</sup> — — — — — Niobium.
19.	— III.	— — — — — 8 <sup>e</sup> — — — — — Molybdène.
20.	— III.	— — — — — 9 <sup>e</sup> — — — — — Fer.
21.	— III.	— — — — — 10 <sup>e</sup> — — — — — Manganèse.
22.	— III.	— — — — — 11 <sup>e</sup> — — — — — Uranium.
23.	— III.	— — — — — 12 <sup>e</sup> — — — — — Cobalt.
24.	— III.	— — — — — 13 <sup>e</sup> — — — — — 1 <sup>re</sup> partie Bismuth.
25.	— III.	— — — — — 13 <sup>e</sup> — — — — — 2 <sup>e</sup> — — — — — Plomb.
26.	— III.	— — — — — 14 <sup>e</sup> — — — — — Cuivre.
27.	— III.	— — — — — 15 <sup>e</sup> — — — — — 1 <sup>re</sup> partie Argent (étude théorique).
28.	— III.	— — — — — 15 <sup>e</sup> — — — — — 2 <sup>e</sup> — — — — — Argent (applications).
29.	— III.	— — — — — 16 <sup>e</sup> — — — — — Or.
30.	— III.	— — — — — 17 <sup>e</sup> — — — — — Platine (à paraître).
31.	— IV.	Analyse inorganique.
32.	— IV.	Tableaux analytiques.
33.	— IV.	Analyse des gaz.
34.	— IV.	— — — — — industrielle et agricole.
35.	— IV.	— — — — — microchimique.
36.	— V.	Produits chimiques. — — — — — Acide sulfurique.
37.	— V.	— — — — — — — — — — — Généralités, Chlorure de chaux, etc.
38.	— V.	Industries chimiques. — — — — — Mortiers, ciments.
39.	— V.	— — — — — — — — — — — Eclairage électrique.
40.	— V.	— — — — — — — — — — — Verre et Cristal, 1 <sup>re</sup> édition, texte.
41.	— V.	— — — — — — — — — — — atlas.
42.	— V.	— — — — — — — — — — — Porcelaine.
43.	— V.	— — — — — — — — — — — Photographie.
44.	— V.	— — — — — — — — — — — Gaz (à paraître).
45.	— V.	Métallurgie — — — — — Généralités et Cuivre.
46.	— V.	— — — — — — — — — — — Aluminium.
47.	— V.	— — — — — — — — — — — Fer et fonte.
48.	— V.	— — — — — — — — — — — Aciers.
49.	— V.	— — — — — — — — — — — Etain, Zinc, Plomb (à paraître).
50.	— V.	— — — — — — — — — — — Argent.

NUMÉROS des VOLUMES			TITRE DES VOLUMES	
51.	Tome V.	Métallurgie.		Désargentation.
52.	— V.	—		Or 1 <sup>re</sup> section.
53.	— V.	—		Or 2 <sup>e</sup> —
54.	— V.	—		Nickel et Cobalt.
55.	— VI.	Chimie organique, 1 <sup>er</sup> fascicule		Généralités, Carbures.
56.	— VI.	— 2 <sup>e</sup>		Alcools et Phénols.
57.	— VII.	— 3 <sup>e</sup>	— 1 <sup>re</sup> sect.	Aldéhydes.
58.	— VII.	— 3 <sup>e</sup>	— 2 <sup>e</sup> —	Camphres, etc.
59.	— VII.	— 4 <sup>e</sup>	— 3 <sup>e</sup> —	Ethers.
60.	— VII.	— 5 <sup>e</sup>	— 1 <sup>re</sup> —	Acides gras.
61.	— VII.	— 5 <sup>e</sup>	— 2 <sup>e</sup> —	Acides à fonction simple.
62.	— VII.	— 5 <sup>e</sup>	— 3 <sup>e</sup> —	1 <sup>re</sup> partie, Acides à fonction complexe.
63.	— VII.	— 5 <sup>e</sup>	— 3 <sup>e</sup> —	2 <sup>e</sup> partie, Acides à fonction complexe.
64.	— VIII.	— 6 <sup>e</sup>	— 1 <sup>re</sup> —	1 <sup>re</sup> partie, Alcalis (série grasse).
65.	— VIII.	— 6 <sup>e</sup>	— 1 <sup>re</sup> —	2 <sup>e</sup> partie, Alcalis (série aromatique).
66.	— VIII.	— 6 <sup>e</sup>	— 2 <sup>e</sup> —	Alcaloïdes.
67.	— VIII.	— 7 <sup>e</sup>	— 1 <sup>re</sup> part.	Amides (série grasse).
68.	— VIII.	— 7 <sup>e</sup>	— 2 <sup>e</sup> —	Amides (série aromatique).
69.	— VIII.	— 8 <sup>e</sup>	—	Radicaux-organo-métalliques.
70.	— VIII.	—	—	Isomérisie de position.
71.	— IX.	Microbiologie.		
72.	— IX.	Structure de la plante.		
73.	— IX.	Analyse chimique des liquides et des tissus de l'organisme.		
74 et 75	— IX.	Chimie des liquides et des tissus de l'organisme, 1 <sup>re</sup> et 2 <sup>e</sup> parties, Aliments, Digestion, Tissus et Organes, Liquides et produits d'Excrétion (voir la table complète de ces 2 parties, brochées en 3 vol., insérée à la fin du dernier volume).		
76.	— IX.	Chimie des liquides et des tissus de l'organisme, 3 <sup>e</sup> partie, Sang et Respiration, Echanges nutritifs (voir la table complète de cette 3 <sup>e</sup> partie, brochée en 2 vol., à la fin du dernier volume).		
77 et 78		Numéros nuls.		
79.	— X.	Chimie agricole.		
80.	— X.	Analyse des végétaux.		
81.	— X.	Industrie des sels ammoniacaux.		
82.	— X.	Nutrition de la plante.		
83.	— X.	Papier.		
84.	— X.	Sucre.		
85.	— X.	Gélatines et Colles.		
86.	— X.	Le bois.		
87.	— X.	Substances textiles.		
88.	— X.	Matières colorantes, 1 <sup>er</sup> fascicule.		
89.	— X.	— 2 <sup>e</sup> cahier.		
90.	— X.	Conservation des matières alimentaires.		
91.	— X.	Analyse		
92.	— X.	Teinture et apprêts des tissus de coton.		
93.	— X.	Fabrication des couleurs.		

Collage de numéros sur le dos des volumes. — Pour plus de facilités, nous joignons à ce livre une série de chiffres imprimés sur papier gommé qu'il suffira de coller sur le dos des volumes d'après les indications du tableau ci-contre. De cette façon, le lecteur n'aura pas à consulter

chaque fois la liste des numéros indiqués sur le tableau pour retrouver le titre du volume cherché,

Pour trouver, par exemple, le mot *Acétonitrile*, indiqué à la table, page 3, sous cette forme : **Acétonitrile...67...241**, il suffit de consulter le tableau ci-contre qui indique au n° **67** : Tome VIII, **Chimie organique**, 7<sup>e</sup> fascicule, *Amides* (série grasse). Si on a pris soin de coller le numéro 67 sur le dos de ce volume, le livre est trouvé immédiatement sans avoir besoin de consulter le tableau.

Dans le cas où plusieurs volumes seraient reliés en un seul, il suffirait de coller sur le dos les numéros correspondants en disposant ces numéros suivant l'ordre adopté par le relieur.

---



# TABLE

DE

# L'ENCYCLOPÉDIE CHIMIQUE

## A

Abiétine . . . . .	56	366	Acétates [pentacide] d'ammonia-		
Acamaïte . . . . .	10	357	que . . . . .	60	167
Acénaphène . . . . .	55	532	↳ d'angéyle . . . . .	61	548
— dibromé . . . . .	55	536	— antimonique . . . . .	60	207
Acénaphtylène . . . . .	55	563	— [neutre] de baryte . . . . .	60	177
— dibromé . . . . .	55	565	— de benzoyle . . . . .	61	656
— monobromé . . . . .	55	564	— de bismuth . . . . .	24	91
Acétals . . . . .	57	122	— de bismuth . . . . .	60	207
— oxygénés . . . . .	57	132	— de brome . . . . .	60	147
— glycolique . . . . .	58	756	— céréux . . . . .	16	96
Acétamide . . . . .	67	217	— céréux . . . . .	60	205
— combiné aux aldéhydes . . . . .	67	239	— céréux basique . . . . .	60	205
— Dérivés alcooliques de l'— . . . . .	67	225	— cérrique . . . . .	60	206
Acétamides bromés . . . . .	67	235	— de chaux et chlorure de cal-		
— chlorés . . . . .	67	231	cium . . . . .	60	181
— chlorobromés . . . . .	67	236	— de chlore . . . . .	60	146
— iodés . . . . .	67	236	— de [protoxyde de] chrome . . . . .	20	257
— sulfurés . . . . .	67	237	— de [protoxyde de] chrome . . . . .	60	194
Acétanilide . . . . .	68	1189	de [sesquioxyde de] chrome . . . . .	20	274
— Action du perchlorure de phos-			— [neutre] de [sesquioxyde de]		
phore sur l'— . . . . .	68	1193	chrome . . . . .	60	195
— Combinaisons métalliques de l'— . . . . .	68	1192	— [neutre] de cuivre . . . . .	60	217
— Dérivés alcooliques de l'— . . . . .	68	1207	— de cuivre et ammoniac . . . . .	60	223
— Dérivés bromés de l'— . . . . .	68	1206	— de cuivre et arsénite de cuivre . . . . .	60	223
Acétaniside . . . . .	68	1165	— de cuivre et de chaux . . . . .	60	222
Acétates . . . . .			— de cuivre et chlorure mercu-		
— Bibliographie des — . . . . .	60	227	rique . . . . .	60	222
— d'alumine basiques . . . . .	60	204	— de cuivre et de potasse . . . . .	60	222
— d'alumine neutre . . . . .	60	203	— de cumyle . . . . .	61	798
— d'ammoniaque . . . . .	60	174	— de cyanogène . . . . .	60	148
— d'ammoniaque ammoniacal . . . . .	60	176	— de cyanogène . . . . .	67	345
— [biacide] d'ammoniaque . . . . .	60	175	— de didyme . . . . .	16	139
			— d'étain [bioxyde] . . . . .	60	208

Acétates d'étain [protoxyde] . . . . .	22	154	Acétates doubles d'urane et d'ar-		
— d'étain [protoxyde] . . . . .	60	207	gent . . . . .	60	202
— ferrique neutre . . . . .	60	185	— d'urane et de baryte . . . . .	60	200
— [tri] ferrique . . . . .	60	188	— d'urane et de cadmium . . . . .	60	202
— de gallium . . . . .	16	214	— d'urane et de chaux . . . . .	60	200
— de glucinium . . . . .	16	20	— d'urane et de cobalt . . . . .	60	202
— de glycide . . . . .	56	271	— d'urane et de cuivre . . . . .	60	202
— d'iode . . . . .	60	147	— d'urane et de magnésie . . . . .	60	201
— de lanthane . . . . .	16	119	— d'urane et de manganèse . . . . .	60	201
— de lithine . . . . .	60	173	— d'urane et de nickel . . . . .	60	201
— de manganèse . . . . .	21	163	— d'urane et de plomb . . . . .	60	202
— de [sesquioxyde de] manganèse . . . . .	21	171	— d'urane et de soude . . . . .	60	200
— mercureux . . . . .	60	224	— d'urane et de strontiane . . . . .	60	201
— mercurique . . . . .	60	224	— d'urane et de zinc . . . . .	65	201
— mercurique et cyanure de mer-			— d'uranyle . . . . .	22	33
cure . . . . .	60	226	— vanadique . . . . .	60	207
— mercurique et sulfure de mer-			— d'yttrium . . . . .	16	171
cure . . . . .	60	225	— de zinc ammoniacal . . . . .	60	183
— métalliques . . . . .	60	154	— de zinc basique . . . . .	60	183
— d'octodécyle . . . . .	60	478	— de zirconium . . . . .	16	48
— d'orthoamidophénol . . . . .	56	525	Acétène . . . . .	55	214
— de paramidophénol . . . . .	56	527	— monochloré . . . . .	55	218
— de peroxyde de plomb . . . . .	60	215	Acéténylbenzine . . . . .	61	893
— de plomb . . . . .	60	208	Acétobibromamide . . . . .	67	225
— de plomb bibasique . . . . .	60	212	Acétobromamide . . . . .	67	223
— de plomb sesquibasique . . . . .	60	211	Acétobromanilide . . . . .	68	1200
— de plomb sexbasique . . . . .	60	214	$\beta$ -Acétobutyrate d'argent . . . . .	62	1670
— de plomb tribasique . . . . .	60	212	$\gamma$ — . . . . .	62	1670
— de plomb combiné à l'acétate de			$\gamma$ — de calcium . . . . .	62	1670
potasse et à l'iodure de plomb . . . . .	60	216	$\gamma$ — de potassium . . . . .	62	1670
— de plomb combiné au formiate			$\beta$ -Acétobutyrate de zinc . . . . .	62	1670
de plomb . . . . .	60	216	$\gamma$ — . . . . .	62	1670
— de potasse et acide acétique			Acétochloramide . . . . .	67	222
anhydre . . . . .	60	168	Acétochlorhydrine . . . . .	56	253
— de potasse . . . . .	60	165	Acétochlorhydrines ferriques . . . . .	60	192
— [bi] . . . . .	60	167	Acétochlorhydrobromhydrine . . . . .	56	254
— [neutre] . . . . .	60	165	Acétochlorhydrose . . . . .	56	360
— [tri] . . . . .	60	168	Acétochromate de chrome acide . . . . .	60	198
— de rubidium . . . . .	60	174	Acétocinnamone . . . . .	57	357
— de samarium . . . . .	16	149	Acétodiazotate ferrique . . . . .	60	190
— de sesquistanméthyle . . . . .	22	258	Acétodichlorhydrine . . . . .	56	253
— de silicononyle . . . . .	69	177	Acétodichloro-dinitranilide . . . . .	68	1206
— de soude . . . . .	60	168	Acétodichlorure de chrome . . . . .	60	196
— [bi] . . . . .	60	171	Acétodinaphtalide . . . . .	68	1283
— [tri] . . . . .	60	172	Acétodinitranilides . . . . .	68	1203
— — Combinaisons formées avec			Acétodisulfate de chrome . . . . .	60	197
le formiate de soude . . . . .	60	173	Acétoglycollate de baryum . . . . .	62	1515
— de stannéthyle . . . . .	22	241	Acéto-isobutyrate d'argent . . . . .	62	1671
— de stannéthyle . . . . .	22	238	— de baryum . . . . .	62	1671
— de [peroxyde de] thallium . . . . .	60	177	— de calcium . . . . .	62	1671
— de [protoxyde de] thallium . . . . .	60	176	— de potassium . . . . .	62	1671
— de thorium . . . . .	16	68	— de sodium . . . . .	26	1671
— de thorium . . . . .	60	208	— de zinc . . . . .	62	1671
— uraneux . . . . .	60	193	Acétolactate de baryum . . . . .	62	1531
— uranique . . . . .	60	198	— de zinc . . . . .	62	1531
— d'uranium [protoxyde] . . . . .	22	12	Acétomonobromoplombique [Com-		
— doubles d'urane et d'ammonia-			binaison] . . . . .	60	215
que . . . . .	60	200			

Acétomonochlorhydrine ou combinaison monochloroplombique, et autres combinaisons avec les halogénures.	60	214	Acéto-urée . . . . .	67	646
Acétomonochloroplombique [Combinaison].	60	214	Acétoxime . . . . .	57	293
Acétomonoiodoplombique [Combinaison].	60	215	Acétoximes . . . . .	62	2149
Acétonaphtalide dérivé de l' $\alpha$ -naphtol . . . . .	68	1270	Acétoxyacétonitrile . . . . .	67	244
— — dérivé du $\beta$ -naphtol . . . . .	—	1281	Acétoxybenzoates alcalins . . . . .	62	1817
Acétone (ordinaire) . . . . .	58	871	— alcalino-terreux . . . . .	62	1817
— Action de l'acide cyanhydrique sur l' — . . . . .	57	293	Acétoxy-coumarine . . . . .	63	2336
— Dérivés azotés de l' — . . . . .	57	274	Acétoxy- $\gamma$ -valérolactone . . . . .	62	1660
— Dérivés bromés et chlorobromés . . . . .	57	263	Acétylacétate d'argent . . . . .	62	1652
— Dérivés chlorés . . . . .	57	256	— de baryum . . . . .	62	1652
— Dérivés iodés de l' — . . . . .	57	269	— de cuivre . . . . .	62	1652
— Extraction de l'urine . . . . .	75	858	Acétylamidodiphényle . . . . .	68	1286
— Présence dans les urines . . . . .	73	124	Acétylamidophénol . . . . .	68	1164
— Production de l' — dans l'urine . . . . .	75	862	Acétylanisidine . . . . .	56	526
— Produits de condensation de l' — . . . . .	57	301	<i>p</i> -Acétylbenzoate d'argent . . . . .	62	2001
— allylé . . . . .	55	304	<i>o</i> - — de baryum . . . . .	62	1997
— chloroforme . . . . .	57	293	<i>p</i> - — de baryum . . . . .	62	2001
— di-isopropylique . . . . .	60	322	<i>o</i> - — de plomb . . . . .	62	1997
— di-octylé . . . . .	60	474	<i>p</i> - — de plomb . . . . .	62	2001
— di-pyrotartrique . . . . .	57	419	Acétyl-chloronitrilides . . . . .	68	1204
— méthylpentadécylique . . . . .	60	455	Acétylcoumarate d'argent . . . . .	62	2122
Acétones . . . . .	1	259	Acétyl-cyanacétate de méthyle . . . . .	67	346
— et Aldéhydes . . . . .			Acétylcyanamides . . . . .	67	815
Bibliographie . . . . .	57	439	Acétyl-cyanamide . . . . .	67	815
Généralités . . . . .	57	239	— cymol . . . . .	56	559
Acétonitrilide . . . . .	68	1202	Acétyl-dichloronitrilides . . . . .	68	1203
Acétonitrate de sesquioxyde de chrome . . . . .	20	274	Acétyldinitrasinidine . . . . .	56	533
Acétonitrile . . . . .	67	241	Acétylédicarboxate d'argent . . . . .	61	1213
— combiné avec les acides et les sels . . . . .	67	243	— — de cuivre . . . . .	61	1213
Acétonitrose . . . . .	56	361	— — de plomb . . . . .	61	1213
Acétonylurée . . . . .	67	689	— — de potassium . . . . .	61	1213
Acéto-para-tolynaphtalide . . . . .	68	1283	— — de sodium . . . . .	61	1213
Acétophénone . . . . .	57	341	— — de zinc . . . . .	61	1213
— Dérivés de l' — . . . . .	57	342	Acétylène . . . . .	55	165
— — hydroxycarbonate d'argent . . . . .	62	1879	— dérivés bromés de l' — . . . . .	55	177
Acétopipéridine iodobismuthique, ou Essigpipéridine iodobismuthique . . . . .	24	100	— dérivés chlorés de l' — . . . . .	55	174
Acétopropionate d'ammonium . . . . .	62	1658	— dérivés iodés de l' — . . . . .	55	180
— — d'argent . . . . .	60	285	— dérivés métalliques de l' — . . . . .	55	181
— — d'argent . . . . .	62	1658	— monochloré . . . . .	55	175
— — de baryum . . . . .	62	1658	Acétylène-naphtaline . . . . .	55	563
— — de calcium . . . . .	62	1658	— — urée . . . . .	67	634
— — de cuivre . . . . .	62	1658	Acétyléno-diphénylène . . . . .	55	581
— — de potassium . . . . .	62	1658	Acétyl-eugénol . . . . .	56	684
— — de sodium . . . . .	62	1658	Acétyl-métacoumarate d'argent . . . . .	62	1987
— — de strontium . . . . .	62	1658	— <i>p</i> -méthylisatate d'éthyle . . . . .	62	2002
— — de zinc . . . . .	62	1658	— méthylpseudo-isatine . . . . .	62	2001
Acétotrichloronitrilide . . . . .	68	1206	— <i>p</i> -méthylpseudo-isatine . . . . .	62	2002
			Acétylnaphtylsulfo-urée . . . . .	68	1376
			Acétylnitrochloranisidine . . . . .	56	529
			<i>m</i> -Acétyl-nitro-oxypropylbenzoïque (dérivé) . . . . .	62	1929
			Acétylonaphtaline . . . . .	55	532
			Acétylparamidophénol . . . . .	56	527
			Acétylphényllactate d'argent . . . . .	62	1884
			Acétylphénylnaphtalide . . . . .	68	1283
			Acétylphényloxyppivalate de baryum . . . . .	62	1945
			— — de calcium . . . . .	62	1945

Acétylphthalide . . . . .	62	1963
Acétyl-résorcine . . . . .	56	584
Acétyl-rosaniline . . . . .	68	1288
Acétyl-thymol . . . . .	56	557
Acétyl-o-toluylène-diamine . . . . .	65	1545
Acétylures-alcalins . . . . .	69	408
— de magnésium . . . . .	69	409
— de potassium . . . . .	69	409
— de sodium . . . . .	69	408
Achilléine . . . . .	66	589
Achmite . . . . .	20	123
Achroodextrine . . . . .	56	431

## Acides.

Les Acides sont traités, au point de vue général, dans les volumes 1, 2.

Acides oxygénés, 1, 2, 4, IX.

Acides sans oxygène ou hydracides, 4, XII, 41, 60, 61, 62, 63.

Voyez spécialement : Discours préliminaire de M. Fremy . . . . . 1 271  
275, 276, 281, 289, 294, 295, 314.

Et les questions se rattachant aux acides telles que :

Action des acides sur les bases . . . . .	11	
— — métaux . . . . .	11	
— — composés chimiques . . . . .	11	
— réciproques et leurs conséquences . . . . .	11	
Lois de Berthollet et statique chimique . . . . .	11	321
Lois générales de la formation des sels . . . . .	11	
Mécanique chimique (Essai de) . . . . .	2	
Principe du travail maximum et conséquences . . . . .	11	340
Action sur les carbures d'hydrogène . . . . .	55	109
Action sur le verre . . . . .	40	26

Analyse qualitative des acides. Essais et réactions identifiant les différents acides. Recherche et séparation : Voyez à chaque Acide.

— — Tableaux d'analyse . . . . . 32

Recherches spéciales et séparation des acides dans les liquides de l'organisme, 73, 74, 75, 76.

Recherches spéciales et séparation des acides dans les végétaux . . . . . 80 57

Bibliographie des acides. Voyez 4, 5, 6 et les indications données à Acides organiques.

Dosage des acides : Voyez à chaque Acide.

Dosage des acides dans les liquides de l'organisme, 73, 74, 75, 76.

Dosage des acides dans les végétaux . . . . . 80 211

— — — — — 80 218

Formation et Origine des acides (Généralités sur les) dérivant des métalloïdes ou dérivant des métaux. Voyez Généralités, Acides minéraux et à chaque Acide.

Formation et Origine des acides (Généralités sur les) dérivant du carbone. Voyez Acides organiques.

Acides organiques . . . . .	60	61	62	63
— — à fonction complexe . . . . .	62	63		
— — à fonction simple . . . . .	61			
— — gras . . . . .	60			
— — alcools bibasiques . . . . .	60	26		
— — monobasiques . . . . .	60	24		
— — tribasiques . . . . .	60	27		
— — aldéhydes . . . . .	60	29		
— — amidés et amides acides . . . . .	67	37		
— — — — — . . . . .	67	104		
— — éthers . . . . .	60	29		
— — phénols . . . . .	60	27		

Acide Abiétique . . . . . 63 2698

— aboléique . . . . . 60 415

— acétaldéhydénacétique . . . . . 62 1721

— acétique. Actions réductrices. Actions diverses . . . . . 60 132

— — Bibliographie . . . . . 60 135

— — Combinaison de l' — avec le bioxyde d'étain . . . . . 22 177

— — Historique. État naturel. Formation . . . . . 60 102

— — Préparation. Préparation industrielle . . . . . 60 111

— — Propriétés. Tables indiquant la quantité contenue dans un mélange dilué . . . . . 60 118

Dérivés substitués. Bibliographie des — . . . . . 60 269

— Dérivés substitués de l' — . . . . . 60 234

— Dérivés substitués de l' — . . . . . 60 269

— Emploi dans la métallurgie, de l'argent, de l' . . . . . 50 165

Acides acétiques bromés . . . . . 60 269

— — chlorés . . . . . 60 269

— — iodés . . . . . 60 269

— acétisoamylidénacétique . . . . . 62 1733

— m-acéto-amidocuménylacrylique . . . . . 61 882

— acéto-angélique anhydre . . . . . 61 548

— acétobenzoïque anhydre . . . . . 61 656

— acétobromo vanillique . . . . . 63 2251

— acéto-butyliénacétique . . . . . 62 1732

— β-acétobutyrique . . . . . 62 1669

— γ-acétobutyrique . . . . . 62 1670

— acétocuminique anhydre . . . . . 61 798

— acétoférule . . . . . 63 2329

— acétofurfurolacétique . . . . . 63 2342

— acétoglycollique . . . . . 62 1514

— β-acéto-isobutyrique . . . . . 62 1671

Acides acétométhyltriméthylène-carbonique . . . . .	62	1729	Acides acétylpyroméconique . . . . .	62	1756
— acétone-diacétique . . . . .	63	2498	— acétylsantonique . . . . .	63	2364
— acétone-dicarbonique . . . . .	63	2493	— acétylsuccinique . . . . .	63	2496
— acétonique . . . . .	61	1398	— acétyltrichloracétylacrylique . . . . .	62	1717
— acétonique . . . . .	62	1558	— acétyltrichlorolactique . . . . .	62	1535
— acétonitroiso vanillique . . . . .	63	2253	— acétyltrichlorophénomalique . . . . .	62	1717
— acétonitrolapachique . . . . .	62	2095	— acétyltriméthylène-carbonique . . . . .	62	1721
— acétonyluramique . . . . .	67	694	— acétylvanillique . . . . .	63	2250
— acétophénonacétylacétique . . . . .	63	2377	— aconique . . . . .	61	1214
— acétophénone-carbonique . . . . .	62	1996	— aconitique . . . . .	61	1391
— acétophénone-carbonique . . . . .	62	2000	— aconitoanilique . . . . .	68	1257
— acétophénone - hydroxycarbo-			— acrylique . . . . .	56	141
nique . . . . .	62	1879	— acrylique . . . . .	61	506
— acétopropionique . . . . .	62	1655	— acrylique. Bibliographie . . . . .	61	522
— acétotétraméthylène-carbonique . . . . .	62	1728	— — Produits de substitution . . . . .	61	510
— acétotricarballylique . . . . .	63	2924	— acryl-lactique . . . . .	62	1627
— acétoétrichlorovalérolactique . . . . .	62	1569	— adipique . . . . .	56	740
— acétoxyglycollique . . . . .	63	2450	— adipique . . . . .	61	1078
— acétoxypropionique . . . . .	62	1630	— — Bibliographie . . . . .	61	1083
— acétylacétique . . . . .	62	1651	— — Dérivés bromés . . . . .	61	1081
— acétylacétique . . . . .	75	856	— adipomalique . . . . .	63	2468
— — Son extraction de l'urine . . . . .	75	857	— adipotartrique . . . . .	63	2764
— acétylacrylique . . . . .	62	1715	— d'Ador et Meyer . . . . .	61	1310
— acétylalorcinique . . . . .	62	1923	— agaricique . . . . .	60	455
— $\alpha$ -acétylcinnamique . . . . .	62	2058	— agaricique . . . . .	63	2485
— acétyl- <i>o</i> -coumarique . . . . .	62	1972	— alantique . . . . .	62	1953
— acétylcoumarique . . . . .	62	2122	— albumine . . . . .	68	1560
— acétyldibenzylglycollique . . . . .	62	2098	— — — — — . . . . .	68	1570
— acétyl-dicéto-hexaméthylène-di-			— aldéhydo-oxybenzoïques . . . . .	63	2320
carbonique . . . . .	63	2933	— ( <i>a</i> ) <i>o</i> -aldéhydo- <i>m</i> -oxybenzoïque . . . . .	63	2324
— acétyl- <i>di</i> - <i>para</i> oxybenzoïque- <i>p</i> -			— <i>m</i> -aldéhydo- <i>p</i> -oxybenzoïque . . . . .	63	2324
oxybenzoïque . . . . .	62	1830	— <i>P</i> -aldéhydo- <i>m</i> -oxybenzoïque . . . . .	63	2323
— acétylencarbonique . . . . .	61	600	— aldéhydo ( <i>A</i> )-oxyisophtalique . . . . .	63	2813
— acétylformique . . . . .	62	1629	— aldéhydo ( <i>V</i> )-oxyisophtalique . . . . .	63	2818
— acétylglutarique . . . . .	63	2504	— aldéhydo-protocatéchiue . . . . .	63	2602
— acétyl- <i>a</i> -homo vanillique . . . . .	63	2261	— ( <i>a</i> ) <i>m</i> -aldéhydo-salicylique . . . . .	63	2322
— $\alpha$ -acétylisovalérianique . . . . .	62	1676	— ( <i>V</i> ) <i>m</i> -aldéhydo-salicylique . . . . .	63	2321
— acétyllapachique . . . . .	62	2094	— aldéhydo-vanillique . . . . .	63	2603
— acétyl-lévulique . . . . .	62	1660	— alizarincarbonique . . . . .	63	2840
— acétylmalique-anhydre . . . . .	63	2440	— alizarine-carbonique . . . . .	56	717
— acétylmalonique . . . . .	63	2493	— allanique . . . . .	67	726
— acétyl-méthylisatique . . . . .	62	2002	— allantoxanique . . . . .	67	726
— acétyl-méthylphénylfurfurane-			— allomucique . . . . .	63	2985
carbonique . . . . .	62	2080	— allophanique . . . . .	67	677
— acétyloxamique . . . . .	67	392	— allophanique. Sels de l' — . . . . .	67	678
— acétyl- <i>p</i> -oxybenzoyl-oxybenzoï-			— alloxanique . . . . .	67	733
que . . . . .	62	1830	— allylacétique . . . . .	61	552
— acétyloxynaphtoïque . . . . .	62	2072	— allylacétylacétique . . . . .	62	1726
— acétylpersulfocyanique . . . . .	67	574	— allylbenzoïque . . . . .	61	800
— acétylphényllactique . . . . .	62	1883	— allylbenzoylacétique . . . . .	62	2060
— acétylpipitzahoiue . . . . .	62	2045	— allyl-disulfocarbamique . . . . .	67	485
— acétylpodocarpique . . . . .	62	2065	— — Sels de l' — . . . . .	67	485
— $\alpha$ -acétylpropionique . . . . .	62	1655	— allyldithiocarbonique . . . . .	59	452
— $\beta$ -acétylpropionique . . . . .	62	1655	— allylène-carbonique . . . . .	61	605
— $\beta$ -acétylpropionique . . . . .	62	1655	— allyléthényltricarbonique . . . . .	61	1399
— $\beta$ -acétylpropionique . . . . .			— allylmalonique . . . . .	61	1188
chlorés et bromés . . . . .	62	1660	— allyl- <i>p</i> -nitrobenzoylacétique . . . . .	62	2060
			— $\alpha$ -allyl- $\beta$ -oxybutyrique . . . . .	62	1678

Acides allylphénylformique . . . . .	61	871
— allylsuccinique . . . . .	61	1194
— allylsulfureux isomérique . . . . .	59	451
— allylsulfurique . . . . .	56	141
— alorcinique . . . . .	62	1922
— amalique . . . . .	66	632
— amarique . . . . .	63	2866
— aménylamylacétique . . . . .	61	581
— aménylvalérianique . . . . .	61	576
— améthénique . . . . .	60	426
— amidés . . . . .	75	823
— — secondaires et tertiaires . . . . .	67	37
— — et amidés acides . . . . .	67	104
Acides amidoacétique . . . . .	67	909
— amidoarachidique . . . . .	60	479
— amidobarbiturique . . . . .	67	672
— <i>m</i> -amidobenzoïque . . . . .	61	1253
— <i>o</i> -amidobenzoïque . . . . .	68	1317
— <i>p</i> -amidobenzoïque . . . . .	61	693
— Dérivé de l'acide $\beta$ -amido- <i>m</i> -bro-		
— mobenzoïque . . . . .	61	684
— <i>o</i> -amidocinnaménylacrylique . . . . .	61	899
— amido- <i>o</i> -cinnamique . . . . .	61	853
— amidocitramalique . . . . .	63	2492
— <i>m</i> -amidocuménylacrylique . . . . .	61	882
— <i>o</i> -amidocuménylacrylique . . . . .	61	881
— amidodicyanique . . . . .	67	829
— amido-diméthylmalonique . . . . .	67	419
— amido-éthane sulfonique . . . . .	67	894
— amido-éthylène sulfureux . . . . .	67	894
— amidoformique . . . . .	67	453
— amidohippurique . . . . .	68	969
— amidohydro-para-coumarique . . . . .	68	1110
— amido- <i>p</i> -hydroxyphényllacti-		
— que . . . . .	68	1110
— amido-isophtalique . . . . .	61	1269
— amidomaléïnamique. Dérivés de		
— l' — . . . . .	67	428
— amidomalonique . . . . .	61	1019
— amidonaphtoïque . . . . .	61	912
— amidonaphtoldisulfureux . . . . .	88	620
— amidonaphtolsulfureux . . . . .	88	607
Acide amidonitrophénique . . . . .	56	531
— — <i>p</i> -amidophényl- $\alpha$ -amidoacry-		
— lique . . . . .	61	855
— amido-phénylglyoxylique . . . . .	68	1057
— <i>o</i> -amido-phénylglyoxylique . . . . .	62	1960
— <i>p</i> -amido-phénylsulfonique . . . . .	68	1287
— amidophénylsulfureux (ou sul-		
— fanilique) . . . . .	68	1177
— amidopropionique . . . . .	67	858
— amidosucciny- <i>p</i> -toluol-sulfoni-		
— que . . . . .	68	1143
— <i>o</i> -amido- <i>m</i> -toluylcarbonique . . . . .	62	2001
— amido-uramido benzoïques . . . . .	68	1342
— amygdalique . . . . .	56	368
— amygdalique . . . . .	63	3055
— amylicétique . . . . .	60	415

Acides amylicarbonique normal . . . . .	60	389
— amyldécylénique . . . . .	61	576
— amyglycollique . . . . .	62	1514
— amyhénylacrylique . . . . .	61	581
— amyhméthylprotocatéchiques . . . . .	63	2249
— amyhmucique . . . . .	56	741
— anacardique . . . . .	62	2068
— anamartique . . . . .	60	464
— anchoïque . . . . .	61	1117
— angé lactique . . . . .	62	1664
— angélique . . . . .	61	543
— angélique et ses isomères. Biblio-		
— graphie . . . . .	61	555
— angélique de Dinner et Klein . . . . .	61	553
— — anhydre . . . . .	61	547
— — dichloré . . . . .	61	553
— angélobenzoïque anhydre . . . . .	61	548
— angélolactique chloré . . . . .	61	553
— Anhydres. Voyez au nom de l'acide et		
— voyez également aux anhydrides.		
— anhydrocamphoronique . . . . .	61	1388
— anhydrodiao-hémipinique . . . . .	68	1438
— anhydrotriéthylsulfamique . . . . .	67	894
— anilglyoxylique . . . . .	68	1266
— anilide-malonique . . . . .	61	1014
— anilido-nitro-opianique . . . . .	63	2602
— anilido-opianique . . . . .	63	2602
— anilido-phthaloylique . . . . .	63	2380
— anilidopipitzaïoïque . . . . .	62	2045
— aniluvitonique . . . . .	65	1519
— anislique . . . . .	63	2661
— anisique . . . . .	62	1831
— anisuramique . . . . .	68	1107
— anisyldibromobutyrique . . . . .	62	2031
— anisyl-isocrotonique . . . . .	62	2030
— d'Anschutz . . . . .	63	2311
— $\alpha$ -anthracène-carbonique . . . . .	61	957
— $\beta$ — . . . . .	61	950
— $\gamma$ — . . . . .	61	959
— $\gamma$ — bromé . . . . .	61	960
— $\gamma$ — chloré . . . . .	61	961
— — Dérivés sulfonés . . . . .	61	961
— anthracène-carboxylique . . . . .	61	957
— anthracène-dicarboniques . . . . .	61	1362
— anthracène-sulfureux . . . . .	88	644
— anthracéno-disulfurique . . . . .	55	601
— anthracéno - disulfurique - di-		
— bromé . . . . .	55	602
— anthracéno - disulfurique - di-		
— chloré . . . . .	55	601
— anthracéno - sulfurique . . . . .	55	600
— anthracoumarique . . . . .	63	2403
— anthraflavique . . . . .	56	720
— anthraflavique . . . . .	58	713
— anthraflavique . . . . .	88	655
— anthranilique . . . . .	68	1317
— $\alpha$ -anthranolcarbonique . . . . .	61	1347
— $\alpha$ -anthranolcarbonique . . . . .	62	2137

Acides anthraquinon-carbonique . . . . .	61	959
— $\beta$ -anthraquinon-carbonique . . . . .	63	2401
— $\gamma$ -anthraquinon-carbonique . . . . .	63	2402
— anthraquinon-carboxylique . . . . .	63	969
— — — — —	63	2401
— anthraquinon-dicarboniques . . . . .	63	2850
— anthraquinone-sulfureux . . . . .	88	646
— antimonique, — anhydre . . . . .	22	340
— antimonique, — hydraté . . . . .	22	340
— apogluçique . . . . .	56	410
— apogluçique . . . . .	56	468
— apogluçique . . . . .	63	2566
— aposorbique . . . . .	56	787
— aposorbique . . . . .	63	2889
— arabinose-carbonique . . . . .	63	2881
— arabique . . . . .	56	433
— arabonique . . . . .	63	2707
— arachidique . . . . .	60	477
— — Bibliographie . . . . .	60	480
— arsénieux . . . . .	5	513
— — Analyse de l' — . . . . .	31	339
— — Caractères analytiques de l' — . . . . .	5	523
— — Préparation de l' — . . . . .	5	524
— — Propriétés chimiques de l' — . . . . .	5	516
— — Propriétés physiologiques de l' — . . . . .	5	519
— — Propriétés physiques de l' — . . . . .	5	513
— — Recherche, dans les cas d'empoisonnement, de l' — . . . . .	5	552
— — Usages de l' — . . . . .	5	526
— arséniomolybdique . . . . .	19	41
— arsénique . . . . .	5	526
— — Combinaison de l' — avec le bioxyde d'étain . . . . .	22	176
— — Préparation de l' — . . . . .	5	529
— — Propriétés de l' — . . . . .	5	526
— arsenmonéthylque . . . . .	69	261
— asaronique . . . . .	63	2551
— aspartique . . . . .	64	277
— — Combinaisons de l' — avec les acides . . . . .	64	280
— — Combinaisons métalliques de l' — . . . . .	64	281
— atranorique . . . . .	63	3009
— atroglycérique . . . . .	63	2300
— atrolactique . . . . .	62	1891
— atronique . . . . .	61	861
— atronique . . . . .	61	963
— atronylène-sulfoné . . . . .	61	964
— atronylène sulfonique . . . . .	61	862
— atropique . . . . .	61	858
— aurantiamarique . . . . .	63	2309
— auriçue . . . . .	29	48
— axinique . . . . .	61	830
— azélaïque normal . . . . .	61	1117
— azélaïque, ou lépargylique . . . . .	61	1117
— azélique . . . . .	61	1117
— azoacétylacétyl-benzoïque . . . . .	68	1436

Acides azoïques . . . . .	68	1434
— azoléique . . . . .	60	416
— azomalbenzoïque . . . . .	68	1436
— azonitrométhanebenzoïque . . . . .	68	1436
— azo-opianique . . . . .	68	1127
— azoteux . . . . .	4	336
— — Analyse de l' — . . . . .	4	340
— — Préparation de l' — . . . . .	4	338
— — Propriétés de l' — . . . . .	4	336
— azotique. Voyez également à acide nitrique.		
— azotique anhydre . . . . .	31	354
— — hydraté . . . . .	4	359
— — Analyse de l' — . . . . .	31	341
— — Bibliographie de l' — . . . . .	4	392
— azotique hydraté. Combinaison de l' — avec le bioxyde d'étain . . . . .	22	175
— Composition de l' — . . . . .	4	378
— Dosage de l' — . . . . .	4	387
— Essai de l' — . . . . .	4	384
— Etat naturel de l' — . . . . .	4	370
— Historique de l' — . . . . .	4	359
— Moyens de reconnaître l' — . . . . .	4	368
— Nitrification . . . . .	4	371
— Préparation de l'acide contenant des vapeurs nitreuses . . . . .	4	382
— Préparation dans le laboratoire . . . . .	4	380
— Préparations industrielles . . . . .	4	383
— Propriétés de l' — . . . . .	4	360
— Purification de l' — . . . . .	4	386
— Recherche, comme poison, de l' — . . . . .	31	378
— Usages de l' — hydraté . . . . .	4	390
— Urine contenant de l' — . . . . .	75	1028
Acide barbatique . . . . .	63	2919
— barbiturique . . . . .	67	665
— barbiturique. Sels de l' — . . . . .	67	667
— de Bartoli et Papasogli . . . . .	63	3052
— bassique . . . . .	60	464
— de Bauer . . . . .	63	2504
— de Bechmann . . . . .	62	2145
— de Beck et Will . . . . .	63	2568
— de Beck et Will . . . . .	63	2620
— de Benedikt et Julius . . . . .	63	3048
— bœnique . . . . .	60	481
— bœnique . . . . .	61	595
— — Bibliographie . . . . .	60	483
— — Dérivés bromés . . . . .	60	482
— bœnolique . . . . .	60	482
— bœnolique . . . . .	61	629
— benzalacétylacétique . . . . .	62	2058
— benzalbenzoylacétique . . . . .	62	2138
— benzaldibenzoylacétique . . . . .	63	2864
— benzaldiéthylacétylacétique . . . . .	62	2063
— benzaléthylacétylacétique . . . . .	62	2063
— benzallévuliniques . . . . .	62	2060
— benzalmalonique . . . . .	57	192
— benzalmalonique . . . . .	61	1322

Acides $\alpha$ -benzalpropionique . . . . .	61	866	Acides <i>m</i> -benzoylbenzoïque . . . . .	61	935
— $\beta$ -benzalpropionique . . . . .	61	869	— <i>o</i> -benzoylbenzoïque (formation		
— benzhydroldicarbonique . . . . .	63	2667	de l'—) . . . . .	61	861
— benzhydroltricarbonique . . . . .	63	2951	— <i>o</i> -benzoylbenzoïque (formation		
— benzhydrilacétocarbonique . . . . .	63	2622	de l'—) . . . . .	61	862
— benzhydril-isophtalique . . . . .	63	2666	— <i>p</i> -benzoylbenzoïque . . . . .	61	940
— benzhydrilpropiocarbonique . . . . .	63	2631	— $\gamma$ -benzoylbutyrique . . . . .	62	2030
— benzhydrilpropionique . . . . .	62	1930	— benzoyl- <i>o</i> -carbonéthényltricar-		
— benzhydriltéréphtalique . . . . .	63	2637	bonique . . . . .	63	3030
— benzilique . . . . .	62	2086	— $\beta$ -benzoyl- <i>o</i> -carbonique . . . . .	63	2644
— benzino-bisulfurique . . . . .	55	379	— benzoylcrotonique . . . . .	62	2059
— benzinocarbonique . . . . .	61	640	— benzoylcumidique . . . . .	63	2678
— benzinosulfurique . . . . .	55	378	— benzoyldibromopropionique . . . . .	62	2054
— benzocuminique anhydre . . . . .	61	798	— benzoyléthylthio-carbamique . . . . .	68	942
— <i>m</i> -benzodiméthyl- $\alpha$ -difurfurane-			— benzoylformique . . . . .	62	1957
dicarbonique . . . . .	63	2830	— benzoylglycolique . . . . .	63	2340
— <i>m</i> -benzodiméthyl- $\beta$ -difurfurane-			— $\beta$ -benzoylhydrocinnamique . . . . .	62	2124
dicarbonique . . . . .	63	2830	— $\beta$ -benzoyl- $\alpha$ -iso-amylisosuccini-		
— benzofurilique . . . . .	61	1329	que . . . . .	63	2649
— benzofurilique . . . . .	63	2383	— benzoylisophtalique . . . . .	63	2673
— benzoindicarbonique . . . . .	63	2639	— benzoylisopropyl- <i>o</i> -carbonique . . . . .	62	2029
— benzoïque anhydre . . . . .	61	654	— benzoylisosuccinique . . . . .	63	2646
— benzoïque . . . . .	61	640	— benzoylmalamique . . . . .	68	942
— benzoïque . . . . .	61	893	— benzoylmalonique . . . . .	63	2642
— benzoïque . . . . .	75	881	— benzoyl- <i>o</i> -propioncarbonique . . . . .	63	2644
— benzoïque . . . . .	61	937	— $\beta$ -benzoylpropionique . . . . .	62	2019
— — Bibliographie de l'— . . . . .	61	709	— benzoylpyruvique . . . . .	63	2373
— — Dérivés de substitution . . . . .	61	617	— benzoylsuccinique . . . . .	63	2645
— — dérivés bromés . . . . .	61	675	— benzoyltéréphtalique . . . . .	63	2674
— — dérivés bromonitrés . . . . .	61	702	— benzoyltétraméthylène-carbo-		
— — dérivés chlorés . . . . .	61	602	nique . . . . .	62	2061
— — dérivés chloronitrés . . . . .	61	698	— benzoyl-uvitiques . . . . .	63	2678
— — dérivés iodés . . . . .	61	686	— benzoylvanillique . . . . .	63	2250
— — dérivés iodonitrés . . . . .	61	702	— benzoylxylique . . . . .	62	2049
— — dérivés nitrés . . . . .	61	698	— benzylacététique- <i>o</i> -carboni-		
— — produits de substitution . . . . .	61	659	que . . . . .	63	2648
— — dans les urines . . . . .	73	128	— benzylacétique . . . . .	61	765
— benzoléique . . . . .	61	611	— benzylacétique- <i>o</i> -carbonique . . . . .	63	2648
— — Bibliographie . . . . .	61	612	— benzylacétone- <i>o</i> -carbonique . . . . .	62	2032
— benzolpentacarbonique . . . . .	61	1431	— benzylacéto-succinique . . . . .	63	2649
— ( $\alpha$ ) benzoltétracarbonique . . . . .	61	1422	— benzylacétylacétique . . . . .	62	2028
— ( $\beta$ ) benzoltétracarbonique . . . . .	61	1423	— benzylaloformiques . . . . .	62	1854
— ( $\gamma$ ) benzoltétracarbonique . . . . .	61	1420	— benzylaloformique . . . . .	62	1857
— benzophénone-dicarbonique . . . . .	63	2674	— $\beta$ -benzyl-benzoïque . . . . .	61	933
— benzophénone- <i>p</i> -dicarbonique . . . . .	63	2675	— <i>m</i> -benzyl-benzoïque . . . . .	61	934
— benzotriméthyltrifurfurane tri-			— <i>o</i> -benzyl-benzoïque . . . . .	61	933
carbonique . . . . .	63	3033	— <i>p</i> -benzyl-benzoïque . . . . .	61	935
— benzoxyl- <i>o</i> -propiocarbonique . . . . .	63	2644	— benzylbenzoylacétique . . . . .	62	2129
— $\beta$ -benzoxylpropio- <i>o</i> -carbonique			— benzyl- <i>o</i> -carbonique . . . . .	63	2395
anhydre . . . . .	63	2645	— benzylcinnamique . . . . .	61	950
— benzoylacétique . . . . .	61	849	— benzylcrésotique . . . . .	62	2092
— benzoylacétique . . . . .	62	2004	— benzylidicarboxylglutaconique . . . . .	61	1428
— benzoylacéto- <i>o</i> -carbonique . . . . .	63	2640	— benzylglutaconique . . . . .	61	1327
— benzoylacétylacétique . . . . .	63	2376	— benzylidène-diacétylacétique . . . . .	63	2827
— benzoylacrylique . . . . .	62	2053	— benzylidénphthalide . . . . .	62	2116
— benzoylbenzoïque . . . . .	61	935	— benzylique . . . . .	61	932
— $\alpha$ -benzoylbenzoïque . . . . .	62	2111	— benzyl-isophtalique . . . . .	61	1346
— $\beta$ -benzoylbenzoïque . . . . .	62	2106	— benzyliso-succinique . . . . .	63	2646



Acides benzylmalon- <i>o</i> -carbonique . . . . .	61	1408
— benzylmalonique . . . . .	61	1301
— benzylnaphtalino-sulfurique . . . . .	55	634
— benzyl-naphtyle-sulfureux . . . . .	55	634
— benzylnitrobenzoylacétique . . . . .	62	2129
— benzyloxybenzoïque . . . . .	62	2030
— $\alpha$ benzyl- $\beta$ -oxybutyrique . . . . .	62	1942
— benzylphénylacétique . . . . .	61	938
— $\beta$ -benzylphénylacétoximecarbo- nique . . . . .	62	2118
— benzylpropionique . . . . .	61	810
— benzylsuccinique . . . . .	61	1308
— benzylsulfureux isomérique . . . . .	59	478
— benzyltartronique . . . . .	63	2628
— benzyltéréphtalique . . . . .	61	1347
— berbérique . . . . .	63	2281
— de Bernthsen et Bender . . . . .	62	2122
— bétulorétinique . . . . .	63	2527
— bézoardique . . . . .	56	774
— — — — — . . . . .	63	3010
— bibromobarbiturique . . . . .	67	668
— bicarbonés . . . . .	65	856
— bichlorisamique . . . . .	68	1045
— biliaires . . . . .	74	286
— biliaires . . . . .	75	890
— — contenus dans les urines . . . . .	73	121
— bilianique . . . . .	63	3001
— bilique . . . . .	63	2811
— binitrobenzoïque . . . . .	61	646
— bismuthique . . . . .	24	34
— — Sels de l' — . . . . .	24	35
— de Boeke . . . . .	63	2924
— bohéique . . . . .	61	1383
— borique . . . . .	6	21
— borique . . . . .	36	446
— — Analyse de l' — . . . . .	31	338
— — anhydre. Propriétés chi- miques de l' — . . . . .	6	22
— Propriétés physiques de l' — . . . . .	6	21
— — hydraté. Propriétés physiologiques de l' — . . . . .	6	30
— Recherches. Dosages du bore . . . . .	6	42
— Hydrates de l' — . . . . .	6	23
— Combinaisons organiques de l' — . . . . .	6	39
— Données thermiques concernant l' — . . . . .	6	26
— Essai de l' — . . . . .	6	100
— Etat naturel de l' — . . . . .	6	67
— Historique de l' — . . . . .	6	71
— Industrie de l' — et du borax . . . . .	6	67
— Origine des dépôts d' — . . . . .	6	102
— Préparation et spectre de l' — . . . . .	6	41
— Propriétés chimiques de l' — hy- draté . . . . .	6	27
— Propriétés physiques de l' — . . . . .	6	24
— Recherche; diffusion, dans les eaux salines naturelles, de l' — . . . . .	6	105

Acide Statistique de l' — (son im- portance commerciale) . . . . .	6	101
— Usages de l' — . . . . .	6	46
— de la Toscane — . . . . .	6	72
— — Fabrication du borax . . . . .	6	79
— — Raffinage du borax . . . . .	6	81
— — Sels formés par l'ammoniaque et l' — . . . . .	14	49
— borotungstique . . . . .	18	197
— de Bourgoin . . . . .	61	1215
— brassidique . . . . .	61	595
— — anhydre . . . . .	61	596
— brassylique . . . . .	61	629
— brassylique . . . . .	61	1126
— de Bremer . . . . .	63	2446
— bromacétylbenzoïque . . . . .	62	1999
— bromanilique . . . . .	56	651
— bromanisolphtalolique . . . . .	63	2390
— $\gamma$ -bromanthracène-carbonique . . . . .	61	961
— bromatropique . . . . .	61	860
— bromérucique . . . . .	61	595
— brométhyléthylacétique. Dérivé de l' — . . . . .	61	1124
— $\beta$ brométhylmalonique . . . . .	61	1075
— $\gamma$ brométhylmalonique . . . . .	61	1075
— $\gamma$ brométhylmalonique. Forma- tion de l' — avec l'acide trimé- thylen dicarbonique . . . . .	61	1177
— bromhydratropique . . . . .	61	859
— $\alpha$ -bromhydratropique . . . . .	61	783
— $\beta$ -bromhydratropique . . . . .	61	784
— bromhydrique. Analyse et Équi- valent du brome . . . . .	4	593
— — Formation de l' — . . . . .	4	588
— — Préparation de l' — . . . . .	4	589
— — Propriétés chimiques de l' — . . . . .	4	585
— — Propriétés physiques de l' — . . . . .	4	581
— bromhydromuconique . . . . .	61	1184
— bromhydropipériques . . . . .	63	2358
— bromindolacétique . . . . .	68	1424
— bromique . . . . .	4	599
— — Analyse de l' — . . . . .	4	602
— — Préparations et propriétés chimiques de l' — . . . . .	4	600
— <i>m</i> -bromo-anthranilique . . . . .	61	743
— bromobarbiturique . . . . .	67	668
— <i>m</i> -bromobenzoïque . . . . .	61	676
— — Dérivé de l' — <i>m</i> -bromoben- zoïque . . . . .	61	683
— <i>o</i> -bromobenzoïque . . . . .	61	675
— <i>p</i> -bromobenzoïque . . . . .	61	678
— bromobenzoylebenzoïque . . . . .	62	2109
— bromobutyriques . . . . .	60	329
— bromocamphocarbonique . . . . .	62	1771
— bromocaprique . . . . .	60	444
— bromocaprique . . . . .	61	577
— bromocaproïque . . . . .	60	395
— bromocinnamique . . . . .	61	850

Acide <i>o</i> -bromocinnamique . . . . .	61	846	Acide <i>p</i> -bromo- <i>m</i> -nitro- <i>a</i> -toluy-		
-- bromocitraconanilique . . . . .	68	1250	lique . . . . .	61	724
-- bromocoménique . . . . .	63	2535	-- bromononylique . . . . .	60	437
-- bromocoumalique . . . . .	63	2522	-- bromo oléique . . . . .	60	472
-- bromocoumarique . . . . .	62	1984	-- bromo-ombelliféromé . . . . .	63	2337
-- bromocoumarique . . . . .	62	2051	-- bromopalmitolique . . . . .	61	623
-- $\alpha$ -bromocrotonique . . . . .	61	530	-- $\beta$ -bromophénylbenzoïque . . . . .	61	930
-- $\beta$ -bromocrotonique . . . . .	61	531	-- $\alpha$ -bromophénylbromobenzoïque . . . . .	61	930
-- bromocuménylcrotonique . . . . .	61	829	-- $\beta$ -bromophénylbromobenzoïque . . . . .	61	930
-- <i>m</i> -bromocuminique . . . . .	61	800	-- $\alpha$ -bromophénylpropionique . . . . .	61	783
-- bromodécylrique . . . . .	61	577	-- $\beta$ -bromophénylpropionique . . . . .	61	784
-- $\gamma$ -bromodécylrique . . . . .	60	444	-- bromophtalique . . . . .	61	723
-- bromodichlorovinylbenzoïque . . . . .	61	863	-- $\alpha$ -bromophtalique . . . . .	61	1247
-- bromodichroïque . . . . .	56	529	-- $\beta$ -bromophtalique . . . . .	61	728
-- bromodiéthylacétique . . . . .	60	403	-- $\beta$ -bromophtalique . . . . .	61	1247
-- bromodiodacrylique . . . . .	61	521	-- bromophtalique . . . . .	63	2601
-- bromodioxybenzoïque . . . . .	63	2234	-- bromopipéronylique . . . . .	63	2252
-- . . . . .	63	2256	-- bromopipéropropionique . . . . .	63	2294
-- bromoditolylpropionique . . . . .	61	944	-- bromopropioniques . . . . .	60	292
-- <i>p</i> -bromodracylrique . . . . .	61	678	-- bromopropioniques . . . . .	62	1523
-- bromofulminurique . . . . .	67	272	-- bromopropylbenzoïque . . . . .	61	800
-- bromofumarique . . . . .	61	1156	-- bromoprotocatéchnique . . . . .	63	2251
-- bromofurfuracrylique . . . . .	62	1778	-- bromopseudocuminique . . . . .	61	758
-- bromogallique . . . . .	63	2547	-- bromopseudocumol-sulfonique . . . . .	68	1153
-- bromohippuriques . . . . .	68	965	-- bromopyroméconique . . . . .	62	1766
-- bromo-iodacrylique . . . . .	61	603	-- bromopyruvique . . . . .	62	1641
-- bromo-isosuccinique . . . . .	61	1047	-- $\alpha$ -bromosalicylique . . . . .	62	1798
-- $\beta$ -bromolactique . . . . .	62	1535	-- $\beta$ -bromosalicylique . . . . .	62	1799
-- bromolapachique . . . . .	62	2095	-- bromosalicyliques . . . . .	62	1793
-- bromolévilique . . . . .	62	1659	-- bromostéarique . . . . .	60	471
-- $\beta$ -bromolévilique . . . . .	62	1661	-- bromotérébique . . . . .	63	2478
-- bromomalique . . . . .	63	2447	-- bromotéréphtalique . . . . .	61	742
-- bromomalophtalique . . . . .	63	2509	-- bromotoluïque . . . . .	61	743
-- bromomélilotique . . . . .	62	1904	-- bromotoluiques . . . . .	61	734
-- <i>o</i> -bromomésitylénique . . . . .	61	762	-- . . . . .	61	742
-- <i>o</i> -bromomésitylénique . . . . .	61	762	-- bromo- <i>m</i> -toluïque . . . . .	61	735
-- bromométhacrylique . . . . .	61	539	-- ( <i>a</i> -) <i>m</i> -bromotoluïque . . . . .	61	728
-- $\alpha$ -bromo- $\alpha$ -méthylindène-carbo-			-- <i>a</i> - <i>m</i> , ou <i>p</i> bromotoluïque . . . . .	61	727
nique . . . . .	61	900	-- ( <i>a</i> -) <i>o</i> -bromotoluïque . . . . .	61	734
-- bromomucobromique . . . . .	61	1159	-- <i>m</i> -bromotoluïque . . . . .	61	742
-- bromomucobromique . . . . .	62	1708	-- <i>o</i> -bromotoluïque . . . . .	61	742
-- bromonaphtalique . . . . .	61	1336	-- <i>p</i> -bromotoluïque (ou <i>a</i> - <i>m</i> ) . . . . .	61	727
-- bromonaphtoiïque . . . . .	61	909	-- <i>p</i> -bromotoluïque . . . . .	61	723
-- bromonaphtolcarbonique . . . . .	62	2074	-- <i>p</i> -bromotoluïque . . . . .	61	735
-- bromonitro-anisique . . . . .	62	1847	-- ( <i>V</i> -) <i>o</i> -bromotoluïque . . . . .	61	728
-- <i>m</i> -bromo- <i>m</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	705	-- bromo- <i>o</i> -toluylrique . . . . .	61	728
-- <i>m</i> -bromo- <i>o</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	703	-- bromotricarballylique . . . . .	61	1379
-- ( $\alpha\beta$ ) <i>m</i> -bromo- <i>o</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	704	-- bromovalérique . . . . .	60	370
-- <i>o</i> -bromo- <i>m</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	702	-- bromovalérique . . . . .	61	552
-- <i>o</i> -bromo- <i>p</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	703	-- bromovanillique . . . . .	63	2251
-- <i>p</i> -bromo- <i>m</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	705	-- bromovératrique . . . . .	63	2251
-- <i>p</i> -bromo- <i>m</i> -nitrocinnamique . . . . .	61	779	-- $\alpha$ -bromoxybutyrique . . . . .	62	1558
-- bromonitrodacrylique . . . . .	61	705	-- bromoxyisobutyrique . . . . .	62	1564
-- <i>p</i> -bromo- <i>o</i> -nitrohydrocinnami-			-- bromoxylobromocoménique . . . . .	63	2535
que . . . . .	61	778	-- bromoxylique . . . . .	61	758
-- bromonitrotoluïque . . . . .	61	738	-- de Burckhardt . . . . .	63	2391
-- <i>p</i> -bromo- <i>o</i> -nitro- <i>a</i> -toluylrique . . . . .	61	723	-- de Bury . . . . .	63	2315
-- <i>o</i> -bromonitro- <i>a</i> -toluylrique . . . . .	61	724	-- butényltricarbonique . . . . .	61	1381

Acide butylacétique . . . . .	60	389
— $\beta$ -butylène-dicarbonique . . . . .	61	1086
— butylformique . . . . .	60	349
— butylglycérique . . . . .	63	2199
— butylglycidique . . . . .	62	1648
— butyllactique . . . . .	62	1558
— butylmalonique . . . . .	61	1103
— butylmethylprotocatéchine . . . . .	63	2249
— butylsulfureux isomériques . . . . .	59	365
— $\alpha$ -butyltoluylique . . . . .	61	824
— butylvanillique . . . . .	63	2249
Acides butyriques . . . . .	60	344
— — Bibliographie des — . . . . .	60	323
— butyriques chlorés . . . . .	60	325
Acide butyrique normal. Dérivés sulfonés de l' — . . . . .	60	337
— — Dérivés sulfurés de l' — . . . . .	60	342
— — Formation. Préparation. Propriétés de l' — . . . . .	60	313
— butyrolfuronique . . . . .	61	1767
— butyrolfuronique . . . . .	61	1117
— butyrolfuronique . . . . .	63	2526
— butyrolactone- $\gamma$ -carbonique . . . . .	61	1076
— butyrolactone- $\gamma$ -carbonique . . . . .	63	2212
— butyrylformique . . . . .	62	1654
— Cacodylique . . . . .	69	247
— caféique . . . . .	63	2327
— café-tannique . . . . .	56	773
— café-tannique . . . . .	63	2999
— cafurique . . . . .	66	630
— caincique . . . . .	56	368
— callutannique . . . . .	63	3030
— camphanique . . . . .	63	2512
— camphique . . . . .	61	617
— camphocarbonique . . . . .	62	1768
— camphoglycuroniques . . . . .	56	743
— camphoglycuroniques . . . . .	63	2992
— $\alpha$ -camphoglycuronique . . . . .	63	2992
— $\beta$ -camphoglycuronique . . . . .	63	2993
— campholactonique . . . . .	62	1684
— campholcarbonique . . . . .	59	469
— campholénique . . . . .	61	619
— campholique . . . . .	61	573
— — et ses isomères . . . . .		
— — Bibliographie . . . . .	61	577
— camphonique . . . . .	63	2512
— camphoramique . . . . .	67	436
— camphoranilique . . . . .	68	1254
— camphorésinique . . . . .	61	1387
— camphoriques. Bibliographie . . . . .	61	1207
— camphorique droit, ou ordinaire . . . . .	61	1199
— — gauche de Chautard . . . . .	61	1205
— — inactif de Wreden . . . . .	61	1205
— camphoronique . . . . .	61	1386
— cantharidique . . . . .	63	2776
— cantharique . . . . .	63	2310
— caprique . . . . .	60	442

Acide caprique. Bibliographie . . . . .	60	444
Acides caproïdiques et leurs dérivés. Bibliographie des — . . . . .	60	411
— — caproïque normal . . . . .	60	389
— — — normal . . . . .	61	558
— — Dérivés bromés de l' — . . . . .	60	395
— — Dérivés iodés de l' — . . . . .	60	395
— — caproïque ordinaire . . . . .	60	396
— caproylsulfurique . . . . .	56	116
— caprylique normal . . . . .	60	429
— carbacétacétique . . . . .	62	1760
— carbacétoxylique . . . . .	66	1020
— carballylique . . . . .	56	247
— carballylique . . . . .	61	613
— carballylique . . . . .	61	1377
— carbamique . . . . .	67	453
— — Éthers de l' — . . . . .	67	459
— — Sels de l' — . . . . .	67	455
— carbanilique . . . . .	68	1317
— carbazotique . . . . .	56	516
— carbobutyrolactonique . . . . .	63	2454
— carbocaprolactonique . . . . .	63	2479
— $o$ -carbocinnamique . . . . .	61	1319
— carbocrésyliques . . . . .	56	542
Acide carbocymolique . . . . .	61	817
— carbodéhydracétique . . . . .	63	2808
— carboglucosique . . . . .	63	2960
— carbohydroquinonique . . . . .	56	752
— carbolique . . . . .	56	465
— $\alpha$ -carbonaphtholique . . . . .	62	2071
— $\beta$ -carbonaphtholique . . . . .	62	2076
— — Dérivés de substitution de l' — $\alpha$ . . . . .	62	2073
Acides carbonés des bases $C^{2n}H^{2n-9}Az$ . . . . .	65	891
Acides carbonés [bi] . . . . .	65	856
— — [mono] . . . . .	65	846
Acide carbonique (1) . . . . .	67	446
— — de l'atmosphère . . . . .	79	7
— — Action de la chaleur sur l' — , et chaleur de formation de l' — . . . . .	5 <sup>a</sup>	133
— — Action des diverses radiations sur la décomposition, par les feuilles, de l' — . . . . .	82	39
— — Action de l'étincelle et de l'effluve électriques sur l' — . . . . .	5 <sup>a</sup>	134
— — Action physiologique de l' — . . . . .	5 <sup>a</sup>	142
— — Analyse de l' — . . . . .	5 <sup>a</sup>	143
— — Applications de l' — . . . . .	5 <sup>a</sup>	147
— — Atomicité, basicité de l' — . . . . .	67	446
— — Composés amidés de l' — . . . . .	14	106
— — Compression de l' — . . . . .	5 <sup>a</sup>	115
— — Contenu dans les météorites . . . . .	10	11
— — Contenu dans le sang . . . . .	76	276

(1) **Acide carbonique.** Les indications données ici par la table s'appliquent également à l'anhydride ou gaz carbonique. Il en résultera une facilité plus grande quand on consultera la table.

**Acide carbonique** contenu dans l'urine . . . . . **75** 1027  
 — — Décomposition, à l'aide des lumières artificielles, de l' — . . . . . **82** 41  
 — — Décomposition, par les plantes vertes, de l' — . . . . . **82** 30  
 — — Dosage de l' — . . . . . **79** 199  
 — — Elimination, par la respiration, de l' — . . . . . **76** 312  
 — — Emplois de l'acide liquide . . . . . **5<sup>a</sup>** 128  
 — — Etat naturel de l' — . . . . . **5<sup>a</sup>** 108  
 — — Fabrication des eaux gazeuses. . . . . **5<sup>a</sup>** 148  
 — — Fonction complexe de l' — . . . . . **67** 446  
 — — Historique de l' — . . . . . **5<sup>a</sup>** 107  
 — — Hydrates de l' — . . . . . **5<sup>a</sup>** 130  
 — — — . . . . . **67** 451  
 — — Importance de la réduction, par les végétaux, de l' — . . . . . **82** 52  
 — — Influence, sur les végétaux, d'une atmosphère chargée d' — . . . . . **82** 49  
 — — Influence des diverses parties du spectre solaire, sur la décomposition de l' — . . . . . **82** 42  
 — — Liquéfaction de l' — . . . . . **5<sup>a</sup>** 119  
 — — Pénétration, dans la feuille des végétaux, de l' — . . . . . **82** 34  
 — — Préparation de l' — . . . . . **5<sup>a</sup>** 109  
 — — Préparation industrielle de l' — . . . . . **5<sup>a</sup>** 112  
 — — Présence nécessaire de l' — pour l'existence des végétaux . . . . . **82** 51  
 — — Principes immédiats formés par la décomposition de l' — . . . . . **82** 46  
 — — Propriétés de l'acide liquide . . . . . **5<sup>a</sup>** 123  
 — — Propriétés chimiques de l' —, et action des oxydes sur l' — . . . . . **5<sup>a</sup>** 136  
 — — Propriétés physiques de l' — . . . . . **5<sup>a</sup>** 114  
 — — Réactions diverses — Décomposition, par les végétaux, de l' — . . . . . **5<sup>a</sup>** 140  
 — — Recherche et dosage de l' — . . . . . **5<sup>a</sup>** 144  
 — — Réduction de l' — . . . . . **5<sup>a</sup>** 138  
 — — Solide (Ac. carbonique) . . . . . **5<sup>a</sup>** 127  
 — — Solubilité du gaz carbonique. . . . . **5<sup>a</sup>** 129  
 — — Volume d' — décomposé par les feuilles isolées des végétaux . . . . . **82** 37  
 — — carbophénylglutarique . . . . . **61** 1409  
 — —  $\alpha$ -carbopimélique . . . . . **61** 1385  
**Acides carbopyridiques.** Généralités sur les — . . . . . **65** 845  
 — — carbopyridiques . . . . . **65** 854  
 — — carbopyridiques dicarbonés . . . . . **65** 856  
 — — carbopyridiques tétracarbonés. . . . . **65** 877  
 — — — tricarbonés . . . . . **65** 870  
**Acide carbopyrotritarique** . . . . . **63** 2558  
 — — carboxycornicularique . . . . . **63** 2687  
 — — carboxydiméthylprotocatéchine. . . . . **63** 2799  
 — — carboxygalactonique . . . . . **63** 3024

**Acide m-carboxylphényl-o-phosphorique** . . . . . **62** 1818  
 — — o-carboxylphényl-glyoxylique . . . . . **61** 1320  
 — — carboxytartronique . . . . . **63** 2967  
 — — carburamique . . . . . **67** 677  
 — — carbusnique . . . . . **63** 2952  
 — — cariophyllique . . . . . **63** 2787  
 — — carminique . . . . . **56** 372  
 — — carminique . . . . . **63** 3043  
 — — carmufellique . . . . . **63** 3057  
 — — carnaubique . . . . . **60** 485  
 — — cassonique . . . . . **63** 2891  
 — — catalpique . . . . . **63** 2946  
 — — catéchique (di proto) . . . . . **63** 2241  
 — — (proto) . . . . . **63** 2238  
 — — (tétra-proto) . . . . . **63** 2241  
 — — catellagique . . . . . **63** 2241  
 — — — . . . . . **63** 2946  
 — — cathartique . . . . . **56** 372  
 — — cérébreux . . . . . **60** 474  
 — — céropique . . . . . **63** 2517  
 — — cérotique . . . . . **56** 132  
 — — cérotique . . . . . **60** 487  
 — — cétopentaméthylendicarbonique. . . . . **63** 2525  
 — — cétrarique . . . . . **62** 3009  
 — — cétylacétique . . . . . **60** 464  
 — — cétylmalonique . . . . . **61** 1131  
 — — cévadique . . . . . **61** 549  
 — — chanvroléique . . . . . **61** 626  
 — — chébulique . . . . . **63** 3041  
 — — chébulique . . . . . **63** 3058  
 — — chélidonique . . . . . **63** 2790  
 — — chélihydronique . . . . . **63** 2793  
 — — chénocholalique . . . . . **63** 2367  
 — — chénocholalique . . . . . **74** 273  
 — — chénocholique . . . . . **67** 907  
 — — chénotaurocholique — Décomposition . . . . . **74** 273  
 — — chinéthonique . . . . . **63** 3027  
 — — chitamique . . . . . **63** 3066  
 — — chitarique . . . . . **63** 3067  
 — — chitonique . . . . . **63** 3065  
 — — chloracrylique . . . . . **60** 289  
 — — chloracrylique . . . . . **61** 600  
 — —  $\beta$ -chloracrylique . . . . . **61** 511  
 — — chloralide-formobenzolique . . . . . **62** 1859  
 — — chlorangé lactique . . . . . **62** 1665  
 — — chloranisique . . . . . **62** 1836  
 — —  $\gamma$ -chloranthracène-carbonique . . . . . **61** 960  
 — — chloratropique . . . . . **61** 859  
 — — chloratropique . . . . . **62** 1894  
 — — chloreux . . . . . **4** 537  
 — — — Analyse de l' — . . . . . **4** 543  
 — — — Mode de formation et préparation de l' — . . . . . **4** 538  
 — — — Propriétés physiques et chimiques de l' — . . . . . **4** 540  
 — —  $\alpha$ -chlorhydratropique . . . . . **61** 782

<b>Acide <math>\beta</math>-chlorhydratropique</b> . . . . .	<b>61</b>	783	<b>Acide</b> . Densité. Tableau indiquant, d'après la —, la teneur en acide chlorhydrique d'une solution aqueuse. . . . .	<b>36</b>	538
— <i>p</i> -chlorhydratropique . . . . .	<b>61</b>	859	— Dispositif de MM. Newall et Bowman . . . . .	<b>36</b>	528
— <b>Chlorhydrique</b> . . . . .	<b>4</b>	492	— Douches pour refroidir et laver les gaz acides. Appareils de condensation. Bombonnes. . . . .	<b>36</b>	524
— — Action de la chaleur et de l'électricité sur l' — . . . . .	<b>4</b>	501	— Emballage . . . . .	<b>36</b>	538
— — Analyse de l' — . . . . .	<b>31</b>	341	— Emploi, dans la métallurgie de l'argent, de l' — . . . . .	<b>50</b>	393
— — Bibliographie . . . . .	<b>36</b>	540	— Forme des tours . . . . .	<b>36</b>	532
— <b>chlorhydrique</b> . Chaleur de formation de l' — . . . . .	<b>4</b>	500	— Généralités. Dommages causés par les vapeurs. . . . .	<b>36</b>	503
— — Composition de l' — . . . . .	<b>4</b>	518	— Influence des vapeurs des fabriques de soude sur la santé et sur la végétation . . . . .	<b>36</b>	506
— — Equivalent du chlore. (Utilisation de la composition de l' — dans la détermination de l' —) . . . . .	<b>4</b>	521	— Mode d'accouplement des tours. . . . .	<b>36</b>	534
— — Essai de l'acide commercial . . . . .	<b>4</b>	515	— Pompes à acides . . . . .	<b>36</b>	535
— — Etat naturel de l' — . . . . .	<b>4</b>	523	— Purification. Rendement de la fabrication . . . . .	<b>36</b>	537
— — Existence de l' — dans l'urine . . . . .	<b>75</b>	1000	— Réglementation des usines en Belgique et en Angleterre. . . . .	<b>36</b>	512
— — Formation de l' — dans l'estomac . . . . .	<b>74</b>	241	— Tours de condensation. Construction des tours. . . . .	<b>36</b>	529
— — Historique . . . . .	<b>4</b>	493	— <b>chlorhydro-glucose-tétrasyulfurique</b> . . . . .	<b>56</b>	359
— — <b>chlorhydrique</b> . Hydrates de l' — . . . . .	<b>4</b>	498	— <b>chlorhydrosulfurique</b> . . . . .	<b>5</b>	182
— — Préparation de l' — . . . . .	<b>4</b>	513	— <b>chlorique</b> . Analyse de l' — . . . . .	<b>4</b>	555
— — Propriétés chimiques de l' — . . . . .	<b>4</b>	502	— — Mode de formation de l' — . . . . .	<b>4</b>	551
— — Propriétés physiques de l' — . . . . .	<b>4</b>	493	— — Préparation de l' — . . . . .	<b>4</b>	552
— — Purification de l' — . . . . .	<b>4</b>	516	— — Propriétés chimiques de l' — . . . . .	<b>4</b>	554
— — Recherche toxicologique de l' — . . . . .	<b>31</b>	379	— — Propriétés physiques de l' — . . . . .	<b>4</b>	553
— — Rôle minéralisateur et formation de l' — . . . . .	<b>4</b>	512	— <b>chlorisobutyrique</b> . . . . .	<b>60</b>	338
— — Usages de l' — . . . . .	<b>4</b>	524	— <b>chloritamalique</b> . . . . .	<b>63</b>	2455
— <b>Industrie de l' —</b>			— — — . . . . .	<b>63</b>	2458
— Altération de l'air résultant de la combustion du charbon. . . . .	<b>36</b>	504	— <b>chlorobenzoylbenzoïque</b> . . . . .	<b>61</b>	2108
— Altérations de l'air par les acides des fabriques de soude. . . . .	<b>36</b>	505	— <b>chlorobenzylsulfureux</b> . . . . .	<b>55</b>	379
— Altérations de l'air par les usines de grillage de minerais. . . . .	<b>36</b>	507	— <i>m</i> -chlorobromobenzoïque . . . . .	<b>61</b>	686
— Appareils de condensation . . . . .	<b>36</b>	520	— <i>o</i> -chlorobromobenzoïque . . . . .	<b>61</b>	686
— Applications . . . . .	<b>36</b>	539	— <b>chlorobromo-iodacrylique</b> . . . . .	<b>61</b>	521
— Auges en pierre. . . . .	<b>36</b>	527	— chlorobromo-propioniques . . . . .	<b>60</b>	299
— Capacité des condenseurs. . . . .	<b>36</b>	535	<b>Acide chlorocamphocarbone</b> . . . . .	<b>62</b>	1771
— Choix de la matière de garnissage. Distribution de l'eau de condensation. Tirage (nécessité de grandes cheminées d'usine pour obtenir le — nécessaire). . . . .	<b>36</b>	531	— <b>chlorocérotique</b> . . . . .	<b>60</b>	488
— Condensation de l'acide. . . . .	<b>36</b>	519	— <b>chlorochromique</b> . . . . .	<b>20</b>	237
— Condensation de l'acide sulfurique . . . . .	<b>36</b>	518	— <i>m</i> -chlorocinnamique . . . . .	<b>61</b>	844
— Condensation des gaz de la cuvette et de la calcine. Système mixte. . . . .	<b>36</b>	534	— <i>o</i> -chlorocinnamique . . . . .	<b>61</b>	843
— Conduites pour amener les gaz des fours aux appareils de condensation. . . . .	<b>36</b>	521	— <i>p</i> -chlorocinnamique . . . . .	<b>61</b>	844
— Contrôle de la condensation dans les usines de produits chimiques. . . . .	<b>36</b>	515	— <b>chlorocitrique</b> . . . . .	<b>63</b>	2918
			— <b>chlorocomanique</b> . . . . .	<b>63</b>	2229
			— <b>chlorocoménique</b> . . . . .	<b>63</b>	2524
			— $\beta$ -chlorocoumarique . . . . .	<b>62</b>	1981
			— $\alpha$ -chlorocrotonique . . . . .	<b>61</b>	527
			— $\beta$ -chlorocrotonique . . . . .	<b>61</b>	528
			— <b>chlorodibromacétique</b> . . . . .	<b>60</b>	266
			— $\beta$ -chlorodibromacrylique . . . . .	<b>61</b>	517
			— <b>chlorodihydroméconique</b> . . . . .	<b>63</b>	2784

Acide chlorodiméthylvinylacétique	61	566	Acide (A) <i>m</i> -chlorotoluïque	61	726
— <i>o</i> -chlorodinitrobenzoïque	61	701	— <i>v-m</i> -chlorotoluïque	61	727
— chlorodracylique	61	665	— <i>o</i> -chlorotoluïque	61	741
— chloro-éthylcrotonique	61	559	— <i>p</i> -chlorotoluïque	61	727
— chlorofilicique	63	2636	— chlorotribromobutyrique	60	333
— chlorofulminurique	67	271	— chlorotrimésique	61	1404
— chlorofumarique (dérivé de l')	67	427	Acide chlorovinyl diméthylacétique	61	560
— chlorohippuriques	68	964	— chloroxybutyrique de Hormann	62	1564
Acide chloro-iodacrylique	61	519	— chloroxy-naphtalique	63	2640
— chloroisamique	68	1045	— chloroxyvalérianique	62	1580
— $\alpha$ -chloro-isocrotonique	61	534	— $\beta$ -chloroxyvalérique	62	1574
— $\beta$ -chloro-isocrotonique	61	534	— cholalique	63	2574
— chlorolactique	60	286	— cholalique	74	269
— chlorolactique	62	1531	— cholanique	63	2819
— $\beta$ -chlorolactique	62	1531	— cholécamphorique	61	1208
— chlorolévulinique	62	1660	— cholestérique	56	168
— chlorolévulique	62	1657	— cholestérique	63	2927
— chloromalonique	61	1017	— choliqne	63	2574
— chloromékénique	68	279	— chologlycolique	63	2935
— chlorométhacrylique (formation de l' —)	61	538	— choloïdanique	61	1208
— chlorométhacrylique	61	1061	— chondroïlique	75	630
— chlorométhaxénylsulfureux	55	429	— chromicyanhydrique	20	253
— chlorométhylcrotonique	61	550	— chromique	20	206
— $\alpha$ -chloro- $\alpha$ -méthyl- $\beta$ -oxybutyrique	62	1574	— — Action des métalloïdes sur l' —	20	213
— $\alpha$ -chloro- $\beta$ -naphtoïque	62	2073	— — Action des métaux et des hydrodracides sur l' —	20	214
— $\alpha$ - <i>p</i> -chloronaphtoïque	61	906	— — Action de l'acide sulfurique et des réducteurs sur l' —	20	215
— (S) <i>m</i> -chloro- <i>m</i> -nitrobenzoïque	61	700	— chromocyanhydrique	20	253
— <i>m</i> -chloro- <i>o</i> -nitrobenzoïque	61	699	— chromosulfocyanique	67	533
— (V) <i>m</i> -chloro- <i>o</i> -nitrobenzoïque	61	700	— chrysamique	56	723
— <i>o</i> -chloro- <i>m</i> -nitrobenzoïque	61	698	— chrysinique	56	691
— <i>o</i> -chloro- <i>p</i> -nitrobenzoïque	61	699	— chryso-glycollique	62	2142
— <i>p</i> -chloro- <i>m</i> -nitrobenzoïque	61	701	— chrysolépique	56	516
— <i>p</i> -chloro- <i>o</i> -nitrobenzoïque	61	700	— cimicique	61	582
— <i>p</i> -chloronitronaphtoïque	61	916	— cinchonique	63	2779
— $\alpha$ chloro- $\beta$ -oxyvalérique	62	1574	— cinéolique	63	2514
— chloroperchlorique	4	543	— cinnaménylacrylique	61	899
— <i>p</i> -chlorophénylacétique	61	716	— cinnaménylacrylique	61	1014
— chlorophénylmercaptopurique	75	831	— cinnaménylangélique	61	902
— $\beta$ -chlorophénylpropionique	61	783	— cinnaménylcrotonique	61	901
— chlorophénylsulfureux	55	379	— cinnamique	56	167
— $\beta$ -chlorophtalique de Rés	61	1240	— cinnamique	61	836
— <i>m</i> -chlorophtalique	61	727	— — Produits de substitution de l' —	61	843
— chloropianique	63	2600	— <i>p</i> -cinnamique	61	879
— chloropropylcrotonique	61	568	— <i>o</i> -cinnamocarbonique	61	1319
— chloroprotéux	68	1566	— <i>p</i> -cinnamocarbonique	61	1320
— chlorosalicylique	61	700	— cinnamylacétylacétique	63	2383
— (V) <i>m</i> chlorosalicylique	62	1793	— cinnamyléthylacétique	62	2058
— chlorosalylque bromé	61	686	— cinnamylformique	62	2052
— chlorostéarique	60	471	— citrabromopyrotartrique	61	1062
— chlorosubérique	62	1681	— citracétique	61	1398
— chlorosubéronique	61	569	— citrachloropyrotartrique	61	1061
— chlorotérébilénique	63	2502	— citraconamique	67	432
— chlorotérébique	63	2477	— citraconanilique	68	1249
— chlorotétacrylique	61	528	— citraconique	61	1166
— chlorotiglique	61	550	— citracoumalique	62	2997
— chlorotoluïque	61	741			

Acide citradibromopyrotartrique . . . . .	61	1063	Acide crésylsulfureux . . . . .	55	418
— citranilique . . . . .	68	1263	— crésylsulfureux . . . . .	55	420
— citrartrique . . . . .	61	1172	— crésyl-trichloré-éthane-phényl-		
— citrartrique . . . . .	63	2761	carboxylique . . . . .	61	948
— citrazinique . . . . .	67	885	— croconique . . . . .	56	755
— citrique . . . . .	63	2901	— croconique . . . . .	63	2529
— — contenu dans le lait . . . . .	75	1196	— crotaconique . . . . .	61	1180
— citrodiamique . . . . .	67	887	— crotoniques et leurs isomères.		
— citrodianilique . . . . .	68	1263	— — Bibliographique . . . . .	61	541
— citrodinaphtylamique . . . . .	68	1279	— — . . . . .	61	566
— citrodinaphtylamique . . . . .	68	1284	— crotonique . . . . .	61	1013
— citroglycérique . . . . .	56	234	— crotonique solide . . . . .	61	524
— citroglycérique . . . . .	63	2300	— $\alpha$ -crotonique . . . . .	61	524
— citromonoaminique . . . . .	67	884	— $\alpha$ -crotonique. — Sels . . . . .	61	526
— citronaphtylamique . . . . .	68	1280	— $\alpha$ -crotonique. — Dérivés de sub-		
— cladonique . . . . .	56	791	stitution . . . . .	61	527
— — . . . . .	63	2949	— $\beta$ -crotonique . . . . .	61	532
— cobalticyanhydrique . . . . .	5 <sup>2</sup>	430	— cuménylacrylique . . . . .	61	879
— cobaltique . . . . .	23	24	— cuménylamidoacrylique . . . . .	61	882
— de Cobenzl . . . . .	63	3032	— cuménylangélique . . . . .	61	883
— de Cohen et Pechmann . . . . .	63	2625	— cuménylcrotonique . . . . .	61	883
— comanique . . . . .	63	2228	— cuménylnitroacrylique . . . . .	61	879
— coménique . . . . .	63	2531	— <i>p</i> -cuménylpropionique . . . . .	61	825
— de Conrad et Guthzeit . . . . .	63	2925	— <i>p</i> -cuménylpropionique . . . . .	61	897
— convolvulinique . . . . .	62	1690	— cumidique . . . . .	55	446
— copahuviq. . . . .	61	884	— cuminalacétique . . . . .	61	879
— coralline-phtaléique . . . . .	63	2693	— cuminilique . . . . .	62	2102
— cornicularique . . . . .	62	2138	— cuminiques et leurs isomè-		
— corticique . . . . .	63	2823	res . . . . .	61	812
— cotarnique . . . . .	63	2628	— — Bibliographie . . . . .	61	817
— coumalique . . . . .	63	2521	— cuminique. — Produits de sub-		
— coumarilique . . . . .	62	2050	stitution . . . . .	61	799
— coumarine-carboxylique . . . . .	63	2643	— <i>o</i> -cuminique . . . . .	61	793
— coumarine-propionique . . . . .	63	2383	— <i>p</i> -cuminique . . . . .	61	794
— <i>m</i> -coumaroxyacétique . . . . .	62	1987	— cuminoglycollique . . . . .	62	1912
— <i>p</i> -coumaroxyacétique . . . . .	62	1990	— cumophénolcarbonique . . . . .	62	1938
— créorsellique . . . . .	61	731	— cumyl- $\gamma$ -acétone-carbonique . . . . .	62	2042
— crésolphtaléique . . . . .	63	2695	— cumylique . . . . .	61	802
— <i>o</i> -crésolphtaléique . . . . .	63	2412	— de Curtius . . . . .	61	787
— <i>p</i> -crésolphtaléique . . . . .	63	2413	— cyamidoamalique . . . . .	66	632
— crésorcellige . . . . .	63	2264	— cyanacétique . . . . .	67	313
— crésorcine-carbonique . . . . .	63	2265	— cyanamido-carbonique . . . . .	67	879
— crésorcinphtaléique . . . . .	63	2861	— cyanés . . . . .	67	310
— crésotiques . . . . .	56	542	Acide Cyanhydrique. Voyez égale-		
— $\alpha$ -crésotique . . . . .	62	1865	ment à Nitrile formique . . . . .		
— $\beta$ -crésotique . . . . .	62	1871	— Action des acides sur l' — . . . . .	5 <sup>2</sup>	292
— $\gamma$ -crésotique . . . . .	62	1871	— — — — — . . . . .	67	148
— crésotique trinitre . . . . .	62	1868	— — des aldéhydes . . . . .	67	148
— crésylène disulfureux . . . . .	55	420	— Action de la chaleur sur l' — . . . . .	5 <sup>2</sup>	280
— <i>p</i> -crésylglyoxylique . . . . .	62	2002	— Action des composés organiques		
— crésylhydrazine-pyruvique . . . . .	62	1639	sur l' — . . . . .	5 <sup>2</sup>	283
— crésylhydrazine-pyruvique . . . . .	62	1640	— — — — — . . . . .	5 <sup>2</sup>	296
— <i>p</i> -crésylhydrazine-pyruvique . . . . .	62	1640	— Action de l'eau sur l' — . . . . .	67	147
— <i>o</i> crésylhydrazopropionique . . . . .	62	1640	— Action de l'électricité . . . . .	5 <sup>2</sup>	281
— crésylhydrosulfureux . . . . .	55	417	— Action des métalloïdes, du chlore,		
— crésyloxyacétique . . . . .	62	1895	de l'hydrogène, de l'oxygène, du		
— crésylsilicique, ou silicotolui-			phosphore, du soufre, et des mé-		
que . . . . .	6	279	taux, sur l' — . . . . .	5 <sup>2</sup>	281

<b>Acide.</b> Action des oxydes sur l' — . . . . .	5 <sup>2</sup>	294	<b>Acide cyclopique</b> . . . . .	61	1220
— Action des sels sur l' — . . . . .	5 <sup>2</sup>	295	— cyménotique . . . . .	62	1947
— Action physiologique de l' — sur l'économie . . . . .	5 <sup>2</sup>	297	— <i>p</i> -cymylacétique . . . . .	62	2035
— Bibliographie de l' — . . . . .	5 <sup>2</sup>	302	<b>Acides C<sup>3</sup>H<sup>4</sup>O<sup>8</sup></b> . . . . .	61	1361
— Composition de l' —, et données thermiques sur l' — . . . . .	5 <sup>2</sup>	298	— C <sup>38</sup> H <sup>36</sup> O <sup>8</sup> . . . . .	61	1131
— Formation de l' — . . . . .	5 <sup>2</sup>	277	— C <sup>40</sup> H <sup>46</sup> O <sup>4</sup> . . . . .	61	966
— — . . . . .	67	147	— C <sup>40</sup> H <sup>42</sup> O <sup>4</sup> . . . . .	61	965
— Historique et Préparations de l' — . . . . .	5 <sup>2</sup>	273	— C <sup>42</sup> H <sup>40</sup> O <sup>4</sup> . . . . .	61	972
— Propriétés chimiques, et action de la chaleur sur l' — . . . . .	5 <sup>2</sup>	280	— C <sup>42</sup> H <sup>40</sup> O <sup>4</sup> . . . . .	61	970
— Propriétés physiques de l' — . . . . .	5 <sup>2</sup>	279	— C <sup>44</sup> H <sup>40</sup> O <sup>4</sup> . . . . .	61	972
— Recherche, comme poison, de l' — . . . . .	31	360	— Daphnétique . . . . .	63	2614
— cyanilique . . . . .	67	516	— — anhydre . . . . .	63	2614
— cyanique . . . . .	5 <sup>2</sup>	305	— décacrylique . . . . .	61	574
— cyanique (ou isocyanique, ou carbimide) . . . . .	67	489	— décyénique . . . . .	61	676
— Action des métaux et des radicaux alcooliques (combinaisons formées par l' —) . . . . .	44	114	— déhydroacétophénonacétone carbonique . . . . .	62	2078
— Composés amidés de l' — . . . . .	67	150	— déhydrobenzoylacétique . . . . .	63	2407
— Condensation de l' — . . . . .	67	150	— déhydrobenzylidène - carbonique . . . . .	63	2661
— Hydratation des acides condensés . . . . .	67	150	— déhydrobenzylidène diacétique . . . . .	63	2661
— cyanique. Dérivés de l' — (ou carbimide) . . . . .	67	153	— déhydrocholalique . . . . .	63	2652
— cyanique. Éthers de l' — . . . . .	67	150	— déhydrocholérique . . . . .	63	2378
— — Formation de l' — (Acide isocyan.) . . . . .	67	494	— déhydrocholérique . . . . .	63	2652
— — Hydratation de l'acide cyanique . . . . .	67	149	— déhydrodiprotocatéchi- que . . . . .	63	3006
— cyanique. Sels de l' — (isocyanates) . . . . .	67	491	— déhydromucique . . . . .	56	740
— cyanique insoluble (ou cyamélide) . . . . .	67	504	— déhydromucique . . . . .	63	2535
— cyanique normal . . . . .	67	501	— déhydropropionylacétique . . . . .	63	2312
— — vrai (Formation de l' —) . . . . .	67	151	— déhydropropionylacétocarbonique . . . . .	63	2810
— cyanobenzoylacétique . . . . .	62	2007	— delphinique . . . . .	60	351
— cyanobutyrique . . . . .	67	350	— de Demarçay . . . . .	62	1699
— cyanocrotonique . . . . .	67	350	— de Demarçay . . . . .	62	1736
— cyanoformique . . . . .	67	341	<b>Acide désoxalique</b> . . . . .	63	2988
— cyanomalonique . . . . .	67	353	— dextropimarique . . . . .	61	887
— cyanomélurique. — Sels de l' — . . . . .	67	848	— dextrose-carbonique . . . . .	63	2960
— cyanopropionique . . . . .	60	303	— diacétamidocuménylacrylique . . . . .	61	832
— cyanopropionique . . . . .	67	348	— diacétique . . . . .	75	856
— cyanurique (ou tricyanique ou tricarbimide) . . . . .	67	506	— diacétique. Extraction de l' — contenu dans l'urine . . . . .	75	857
— cyanurique insoluble (ou cyamélide) . . . . .	67	504	— diacétodibromophénopropionique . . . . .	63	2387
— cyanurique isomère : $\alpha$ -Cy et $\beta$ -Cy . . . . .	67	514	— diacéto - hexaméthylendicarbone . . . . .	63	2998
— cyanurique normal . . . . .	67	517	— diacétophénone-carbonique . . . . .	62	1998
— — Dérivés complexes de l' — . . . . .	67	513	— diacétophénone-carbonique . . . . .	63	2687
— cyanurothioglycollique . . . . .	67	362	— diacétosuccinique . . . . .	63	2781
			— diacétyldioxytéréphtalique . . . . .	63	3000
			— diacétylencarbonique . . . . .	61	1226
			— diacétyl - $\alpha$ - homoprotocatéchi- que . . . . .	63	2263
			— diacétyllapachique . . . . .	62	2095
			— diacétyl-polyporique . . . . .	61	1364
			— diacétyltartrique . . . . .	63	2747
			— diacrylique, ou paracrylique . . . . .	61	1184
			— dialantique . . . . .	63	2671
			— dialdanique . . . . .	61	1115



Acide diallylacétique . . . . .	61	613
— diallylacétique . . . . .	62	1732
— diallylacétylacétique . . . . .	62	1767
— diallylglycollique . . . . .	62	1730
— diallyloxalique . . . . .	62	1730
— dialurique . . . . .	67	702
— diaménylvalérianique (Forma- tion de l'—) . . . . .	61	621
— diamido-cuminique . . . . .	61	802
— diamido-isophtalique . . . . .	61	1271
Acides diamidonaphtènesulfureux .	88	580
— dianisylpentalactonique . . . . .	63	2662
— dianisylpentalonique . . . . .	63	2400
— dianisylpentoléniq. . . . .	63	2393
— diatérébilénique . . . . .	63	2501
— diatérébique . . . . .	63	2475
— diaterpilénique . . . . .	63	2482
— diazo-hippurique . . . . .	68	970
— di-barbiturique . . . . .	67	675
— $\beta\beta$ -dibenzal-lévulique . . . . .	62	2061
— dibenzoylacétique . . . . .	63	2396
— dibenzoylbenzoïques . . . . .	61	1370
— dibenzoylbenzoïques . . . . .	63	2415
— dibenzoylmalonique . . . . .	63	2844
— dibenzoylphénylglycérique . . . . .	63	2299
— dibenzoylsuccinique . . . . .	63	2846
— dibenzylacétique . . . . .	61	941
— dibenzylacétique . . . . .	61	951
— dibenzylacétone-dicarbonique . . . . .	63	2679
— dibenzylacétylacétique . . . . .	62	2132
— <i>m</i> -dibenzyl- <i>o</i> -benzylbenzoïque . . . . .	61	942
— <i>o</i> -dibenzylcarbonique . . . . .	61	938
Acides dibenzyldicarboniques . . . . .	61	1348
— dibenzyl-di- <i>o</i> -carbonique . . . . .	61	1351
— $\beta$ -dibenzyldicarbonique . . . . .	61	1350
Acide dibenzylglycollique . . . . .	62	2097
— dibenzyl- <i>o</i> -homophtalide . . . . .	61	1370
— dibenzylmalonique . . . . .	61	1353
— dibenzyl- <i>o</i> -disulfurique . . . . .	55	550
— dibenzyl- <i>o</i> -tétrasulfurique . . . . .	55	650
— dibromacétique . . . . .	60	260
— dibromacrylique . . . . .	61	600
— $\alpha$ $\beta$ -dibromacrylique . . . . .	61	514
— $\alpha$ -dibromadipique . . . . .	61	1081
— $\beta$ -dibromadipique . . . . .	61	1082
— $\gamma$ -dibromadipique . . . . .	61	1082
— dibromaldéhydehydrocinnami- que . . . . .	62	2022
— dibromanisique . . . . .	62	1840
— dibromatrolactique . . . . .	62	1892
— dibromérucique . . . . .	61	596
— dibrométhacrylique . . . . .	61	540
— dibromhydratropique . . . . .	61	859
— dibromhydrocinnamique . . . . .	61	774
— dibromhydrocoumarique . . . . .	62	1909
— dibromobarbiturique . . . . .	67	668
— dibromobénique . . . . .	60	482
— dibromobénique . . . . .	61	595

ENCYCL. CHIM.

Acide dibromobenzoïque . . . . .	61	693
— <i>m</i> -dibromobenzoïque . . . . .	61	681
— <i>m</i> -dibromobenzoïque . . . . .	61	690
— <i>mp</i> -dibromobenzoïque . . . . .	61	679
— <i>o</i> -dibromobenzoïque . . . . .	61	690
— <i>om</i> -dibromobenzoïque . . . . .	61	680
— <i>op</i> -dibromobenzoïque . . . . .	61	681
— <i>p</i> -dibromobenzoïque . . . . .	61	682
— dérivé de l'acide <i>o</i> -dibromo- benzoïque . . . . .	61	684
— dibromobenzylacétique . . . . .	62	2058
— dibromobrassique . . . . .	60	482
— dibromobutyriques . . . . .	60	390
Acide dibromocaprique . . . . .	60	444
— dibromocaprique . . . . .	61	575
— dibromocaproïque . . . . .	60	395
— dibromo-chloroxyvalérianique . . . . .	62	1569
— dibromo-cinnamique . . . . .	61	850
— dibromocoménique . . . . .	63	2635
— $\alpha$ - $\beta$ -dibromo-crotonique . . . . .	61	531
— dibromocuménylpropionique . . . . .	61	825
— dibromodibarbiturique . . . . .	67	675
— dibromodioxylbenzoïque . . . . .	63	2234
— dibromodiphénopropionique . . . . .	63	2387
— dibromodiphényl-carbonique . . . . .	61	927
— dibromofluorescéine - carboni- que . . . . .	63	2956
— dibromofrangulique . . . . .	56	723
— dibromofurilique . . . . .	63	2641
— dibromogallique . . . . .	63	2548
— dibromo-hydrosorbique . . . . .	61	562
— dibromo-iodacrylique . . . . .	61	521
— dibromo-isocaproïque . . . . .	60	399
— $\alpha\beta$ -dibromolactique . . . . .	62	1536
— $\beta$ - $\beta$ -dibromolactique . . . . .	62	1536
— dibromolécanorique . . . . .	63	2269
— dibromo-lévulique . . . . .	62	1662
— $\alpha$ - $\beta$ -dibromo-lévulique . . . . .	62	1715
— dibromo-malonique . . . . .	61	1018
— dibromo-méilotique . . . . .	62	1904
— dibromo-mésitylénique . . . . .	61	763
— dibromométhylatrolactique . . . . .	62	1932
— dibromo-méthylbenzylacétique . . . . .	61	811
— dibromo - méthylbenzylglycol - lique . . . . .	62	1932
— dibromo-méthyléthylacétique . . . . .	60	376
— dibromométhylombelliférone . . . . .	63	2337
— dibromomyristolique . . . . .	61	621
— <i>mm</i> -dibromo- <i>o</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	706
— <i>mp</i> -dibromo- <i>o</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	706
— dibromo-oxaméthyle-benzoïque . . . . .	63	2342
— dibromo-oxytolylformique . . . . .	63	2343
— dibromopalmitique . . . . .	60	459
— dibromophénylvalérianique . . . . .	61	822
— dibromopiperhydronique . . . . .	63	2315
— <i>o</i> -dibromopropionique . . . . .	60	293
— $\beta$ dibromopropionique . . . . .	60	294
— $\beta$ - $\beta$ -dibromopropionique . . . . .	60	297

2

Acide dibromo- <i>p</i> -propylbenzoïque . . . . .	61	812
— $\gamma$ -dibromopropylmalonique . . . . .	61	1085
— $\alpha$ -dibromopyromucique . . . . .	62	1748
— $\beta$ -dibromopyromucique . . . . .	62	1749
— dibromo-pyrotartrique . . . . .	61	1065
— dibromo-pyruvique . . . . .	62	1642
— dibromo-ricinoléique . . . . .	62	1619
— dibromo-ricinoléique . . . . .	62	1696
— dibromoricinoliq. monobromé . . . . .	62	1696
— dibromorsellique . . . . .	63	2267
— <i>mm</i> -dibromosalicylique . . . . .	62	1800
— dibromosuccinamique . . . . .	67	409
— dibromo-tétrahydrophthalique . . . . .	61	1236
— dibromo-thymoxycuminique . . . . .	62	1937
— dibromo-toluique . . . . .	61	736
— dibromo-toluylique . . . . .	61	720
— dibromotolylpropionique . . . . .	61	810
— dibromovalérianique . . . . .	61	546
— dibromovalérique . . . . .	60	376
— dibromo-xybenzoïque . . . . .	62	1839
— dibromoxydiphénylphthalide . . . . .	63	2411
— dibromoxyméthylphthalique . . . . .	63	2613
— dibromoxyphényl-dibromobutyrique . . . . .	62	1940
— dibutylactique . . . . .	63	2480
— dibutyrique-sulfoné . . . . .	60	343
— dicarbéthylénique . . . . .	61	1022
— dicarbobacrolactonique . . . . .	63	2921
— dicarboxyglutarique . . . . .	61	1417
— $\alpha\gamma$ -dicétohydrindène- $\beta$ -carbonique . . . . .	63	2381
— dicétylacétique . . . . .	60	491
— dicétylmalonique . . . . .	61	1133
— dichloracétique . . . . .	60	240
— dichloracéto - oxyhydrindène - carbonique . . . . .	63	2372
— $\alpha$ - $\beta$ -dichloracrylique . . . . .	61	511
— $\beta$ - $\beta$ -dichloracrylique . . . . .	61	512
— <i>m</i> -dichlorobenzoïque . . . . .	61	670
— <i>mm</i> -dichlorobenzoïque . . . . .	61	671
— <i>mp</i> -dichlorobenzoïque . . . . .	61	667
— <i>om</i> -dichlorobenzoïque . . . . .	61	666
— <i>om</i> -dichlorobenzoïque . . . . .	61	669
— <i>op</i> -dichlorobenzoïque . . . . .	61	668
— dichlorobenzoylbenzoïque . . . . .	61	2108
— dichloro-bromacétique . . . . .	60	265
— dichloro-bromopyruvique . . . . .	62	1641
— dichlorobutyrique . . . . .	60	326
— dichlorocéto-oxyhydrindène-carbonique . . . . .	63	2372
— dichlorocomanique . . . . .	63	2229
— $\alpha$ - $\beta$ -dichlorocrotonique . . . . .	61	529
— $\alpha\alpha$ -dichloro-diméthylsuccinique . . . . .	61	1089
— dichlorodipropylloxalique . . . . .	62	1606
— dichlorodipropylloxalique . . . . .	62	1731
— dichloro-euxanthique . . . . .	63	3046
— dichlorofluorescéique . . . . .	63	2855
— dichlorohippurique . . . . .	68	965

Acide dichlorohydrastique . . . . .	63	2316
— dichlorohydrocinnamique . . . . .	61	770
— dichloro-hydroquinon-dicarbonique . . . . .	63	2806
— dichloro-lévulique . . . . .	62	1661
— dichloro-méthacrylique . . . . .	61	539
— dichlorométhylparaconique . . . . .	63	2216
— dichloro- $\alpha$ -naphtoïque . . . . .	61	908
— dichloro- $\alpha$ -naphtoïque nitré . . . . .	61	917
— $\alpha$ -dichloronitrobenzoïque . . . . .	61	701
— $\beta$ -dichloronitrobenzoïque . . . . .	61	702
— $\alpha$ -dichlorophthalique . . . . .	61	1243
— $\beta$ -dichlorophthalique . . . . .	61	1243
— dichloropropioniques . . . . .	60	288
— $\beta$ -dichloropropionique . . . . .	60	290
— dichloropyruvique . . . . .	62	1641
— dichloro-quinon-dicarbonique . . . . .	63	2813
— dichlorotriphénylméthane-carbonique . . . . .	61	969
— dichromatique . . . . .	62	1773
— diconique . . . . .	63	2786
— dicoumarique . . . . .	63	2692
— dicyanique . . . . .	67	504
— diéthényléthylisopropique . . . . .	61	620
— diéthoxalique . . . . .	62	1591
— diéthylacétique . . . . .	60	401
— diéthylacétique . . . . .	60	403
— diéthylacétique . . . . .	61	1103
— $\alpha\alpha$ -diéthylacétone - dicarbonique . . . . .	63	2511
— $\alpha\beta$ -diéthylacétosuccinique . . . . .	63	2508
— diéthylacétylacétique . . . . .	62	1679
— diéthylbenzoïque . . . . .	61	816
— diéthylbenzoylacétique . . . . .	62	2040
— diéthylbenzylacétylacétique . . . . .	62	2048
— diéthylbenzylsulfureux . . . . .	55	448
— diéthylcarboboïze . . . . .	61	952
— diéthylcinnamylacétique . . . . .	62	2063
— diéthyl-daphnétiq. . . . .	63	2616
— diéthyl-dioxybenzoïque . . . . .	63	2238
— diéthyl-dopimétrique . . . . .	63	2616
— $\beta$ -diéthylénolactique . . . . .	62	1601
— diéthylglycollique . . . . .	62	1591
— diéthylglyoxylique . . . . .	63	2191
— diéthylhomophthalique . . . . .	61	1314
— diéthylmalonique . . . . .	61	1103
— diéthylombellique . . . . .	63	2360
— diéthylloxalique . . . . .	61	1103
— diéthylloxamique . . . . .	67	391
— $\alpha$ -diéthyl- $\beta$ -oxybutyrique . . . . .	62	1607
— $\gamma$ -diéthyl-oxybutyrique . . . . .	62	1609
— diéthylphénylpropionique . . . . .	61	946
— diéthylphosphoreux monobasique . . . . .	59	252
— diéthylphosphorique . . . . .	59	261
— diéthyl- $\alpha$ -résorcylique . . . . .	63	2216
— diéthylsuccinique . . . . .	61	1114
— diéthylsulfamique . . . . .	67	893

Acide digallique . . . . .	56	759	Acide A-diméthylbenzylacétique .	61	821
— digallique . . . . .	63	2551	— diméthylcaféique . . . . .	63	2331
— digallique (2-) . . . . .	63	2550	— diméthylcinnamique . . . . .	62	2018
— digallique (β-) . . . . .	63	2550	— diméthylcoumalique . . . . .	63	2287
— digitalonique . . . . .	63	2717	— diméthylcoumarilique . . . . .	62	2059
— digitique . . . . .	63	2221	— diméthylcoumarique . . . . .	62	2024
— digitogénique . . . . .	63	2225	— diméthylcoumarone carbonique.	62	2059
— diglycoléthylénique . . . . .	63	2765	— diméthylidibutylacétique . . . .	60	446
— diglycollamidique . . . . .	64	231	— diméthylidicoumarilique . . . .	63	2824
— diglycollamique . . . . .	67	853	— diméthylidioxybenzoïque . . . .	63	2237
— diglycollique . . . . .	62	1515	— diméthyléthylacétique . . . . .	60	407
— diheptylacétyl-acétique normal.	60	460	— diméthyléthylcarbinolglycuro-		
— diheptylacétyl-acétique normal.	62	1698	— nique . . . . .	63	2899
— dihexonique . . . . .	63	2221	— diméthyl-fumarique . . . . .	61	1189
— dihydro-aanthracène-carbonique	61	1317	— diméthylfurfurane-carbonique.	62	1760
— dihydrodiméthylxynaphtylac-			— — dicarbonique . . . . .	63	2558
— tique . . . . .	63	2361	— diméthyl-glycidique . . . . .	62	1665
— dihydronaphtoiue . . . . .	61	900	— αβ-diméthylglycidique . . . . .	62	1574
— dihydrosantinique . . . . .	63	2415	— diméthylhomogentisique . . . .	63	2275
— diiod-acétique . . . . .	60	268	— diméthyl-homophthalique . . . .	61	1308
— diiod-acryliques . . . . .	61	519	— diméthylhydrohomocaféique . . .	63	2306
— diiod-acrylique . . . . .	61	603	— diméthylindolacétique . . . . .	68	1430
— αβ- diiodacrylique . . . . .	61	519	— diméthylindolcarbonique . . . .	68	1430
— ββ- diiodacrylique . . . . .	61	519	— diméthyl-isophtalique symétri-		
— diiodobromacrylique . . . . .	61	404	— que . . . . .	61	1297
— diiodochloracrylique . . . . .	61	519	— α-diméthyl-lévulique . . . . .	62	1674
— diiodo-oxybenzoïque . . . . .	62	1842	— diméthylmalique . . . . .	63	2470
— diisoamylcarboboenzoïque . . . .	61	956	— diméthylmalonamique . . . . .	67	419
— diisoamylloxalique . . . . .	62	1615	— diméthylmalonique . . . . .	61	1072
— diisoamylphosphorique . . . . .	59	397	— diméthylnitroprotocatéchique . .	63	2254
— diisobutylacétylacétique . . . .	62	1589	— diméthylnoropianique . . . . .	63	2596
— diisobutylcarboboenzoïques . . .	61	956	— diméthylombelliféronique . . . .	63	2360
— diisobutyrique sulfoné . . . . .	60	343	— αβ-diméthylombellique . . . . .	63	2359
— β-diisopropyléthylénolactique . .	62	1613	— diméthyloxalique . . . . .	62	1558
— diisopropylloxalique . . . . .	62	1606	— diméthylloxamique . . . . .	67	390
— p-dikétométhylentétracarboni-			— diméthyloxycoumarique . . . . .	63	2340
— que . . . . .	63	3039	— diméthyloxyphénylpropionique.	63	2296
— dilactique . . . . .	62	1526	— diméthylparabanique . . . . .	67	664
— dilactone-acéto-diacétique . . . .	63	2501	— (s) diméthylphénylacétique . . .	61	807
— dimétabromobenzoïque . . . . .	62	682	— diméthylphosphinique . . . . .	69	300
— diméthoxyloinnamique . . . . .	63	2340	— diméthylpropionique . . . . .	60	351
— diméthylacétone-carbonique . . . .	63	2506	— diméthylprotocatéchique . . . .	56	747
— diméthylacétosuccinique . . . . .	63	2508	— αα-diméthylpyrone-carbonique.	63	2289
— diméthylacétylacétique . . . . .	62	1668	— diméthylpyrone-dicarbonique . .	63	2808
— diméthylacrylique . . . . .	61	553	— αγ-diméthylquinoléine-sulfuri-		
— diméthylanthraquinon-carboni-			— que . . . . .	65	1513
— que . . . . .	63	2404	— diméthylracémique . . . . .	63	2762
— diméthylbarbiturique . . . . .	67	667	— diméthyl-α-résorcylique . . . .	63	2356
— diméthylbenzoïque . . . . .	62	2023	— diméthylsuccinique dissymétri-		
— a-op-diméthylbenzoïque . . . . .	61	756	— que . . . . .	61	1091
— (v) m-diméthylbenzoïque . . . .	61	754	— diméthylsuccinique symétrique.	61	1086
— (s) mm-diméthylbenzoïque . . . .	61	760	— diméthyl-tartrique . . . . .	63	2762
— np-diméthylbenzoïque . . . . .	61	759	— diméthylthioparabanique . . . .	67	796
— Pou(A) OM-diméthylbenzoïque . .	61	755	— dinitro-anisique . . . . .	62	1846
— (V) o-diméthylbenzoïque . . . . .	61	754	— dinitroamidophénique . . . . .	56	532
— diméthylbenzoylacétique . . . . .	62	2027	— (α) m-dinitrobenzoïque . . . . .	61	694
— op-diméthylbenzoylformique . . .	62	2022	— mm-dinitrobenzoïque . . . . .	61	698
— diméthylbenzoylpropionique . . .	62	2036	— mp, ou (u-) o-dinitrobenzoïque .	61	694

Acide <i>o</i> -dinitrobenzoïque . . . . .	61	694
— <i>op</i> -dinitrobenzoïque . . . . .	61	696
— <i>p</i> -dinitrobenzoïque . . . . .	61	697
— $\beta$ -dinitrobenzoylbenzoïque . . . . .	62	2112
— dinitrobenzylol-dicarbonique . . . . .	63	2668
— $\alpha$ - <i>m</i> -dinitrocinnamique . . . . .	61	855
— $\alpha$ - <i>p</i> -dinitrocinnamique . . . . .	61	855
— <i>m</i> -dinitrocinnamique . . . . .	61	853
— dinitrocoumarique . . . . .	62	1985
— dinitrocuminique . . . . .	61	802
— dinitrocumylique . . . . .	61	803
— di- <i>o</i> -nitrodibenzoylmalonique . . . . .	63	2845
— dinitrodibenzoylsuccinique . . . . .	63	2847
— dinitrodibenzylidicarbonique . . . . .	61	1351
— dinitrodibenzylidicarbonique . . . . .	61	1352
— dinitrodibenzylmalonique . . . . .	61	1354
— dinitrodiéthylcarboboïque . . . . .	61	953
— dinitrodiphénylcarbonique . . . . .	61	930
— dinitrodurylique . . . . .	61	803
— dinitro-éthoxybenzoïque . . . . .	62	1847
— dinitroéthylhydrocoumarique . . . . .	62	1913
— dinitroéverninique . . . . .	63	2302
— dinitrofluorescéique . . . . .	63	2857
— dinitrohydrocinnamique . . . . .	61	778
— dinitrohydrocoumarique . . . . .	62	1912
— dinitrométilotique . . . . .	62	1906
— dinitromellitique . . . . .	61	1425
— dinitrométhylhydroparacouma- rique . . . . .	62	1913
— dinitro- $\beta$ -méthylombelliférone . . . . .	63	2353
— $\beta$ -dinitronaphtalique . . . . .	61	923
— $\alpha$ -dinitronaphtoïque . . . . .	61	913
— $\alpha$ -dinitronaphtoïque . . . . .	61	923
— $\beta$ -dinitronaphtoïque . . . . .	61	914
— $\gamma$ -dinitronaphtoïque . . . . .	61	915
— dinitro-oxyphalique . . . . .	63	2583
— dinitro-oxytéréphtalique . . . . .	63	2593
— <i>o-p</i> -dinitrophénylacétique . . . . .	62	2022
— dinitrophénylsalicylique . . . . .	62	2084
— $\alpha$ -dinitrophlorétique . . . . .	62	1919
— $\beta$ -dinitrophlorétique . . . . .	62	1920
— dinitrophtalique . . . . .	61	730
— dinitrophtalique . . . . .	61	1258
— $\alpha$ -dinitrophtalique . . . . .	61	1256
— $\beta$ -dinitrophtalique . . . . .	61	1257
— dinitropodocarpique . . . . .	62	2067
— dinitropropyrique . . . . .	61	1365
— dinitropropylcarboboïque . . . . .	61	955
— dinitro-protocatélique . . . . .	63	2254
— dinitroso-butyrrique . . . . .	60	336
— dinitrostilbène-carbonique . . . . .	61	1359
— dinitro-toluïque . . . . .	61	730
— dinitro-toluylrique . . . . .	61	723
— dinitrotolylpropionique . . . . .	61	944
— dinitrotribromopropionique . . . . .	60	305
— dioctylacétique . . . . .	60	474
— Bibliographie de l'— . . . . .	60	475
— dioctylacétylacétique . . . . .	62	1698

Acide dioctylmalonique . . . . .	60	474
— dioctylmalonique . . . . .	61	1131
— diœnanthique . . . . .	60	454
— diorsellinique ou diorsellique (ou lécanorique) . . . . .	63	2267
— dioxyadipique . . . . .	63	2764
— dioxyanthracoumarique . . . . .	63	2842
— dioxyanthraquinon-carbonique . . . . .	63	2840
— dioxybénique . . . . .	60	482
— dioxybénique . . . . .	63	2209
— dioxybénolique . . . . .	61	1126
— dioxybénolique . . . . .	61	629
— dioxybenzoïque symétrique . . . . .	63	2255
— (A) M-dioxybenzoïque . . . . .	63	2231
— (V) M-dioxybenzoïque . . . . .	63	2237
— dioxybenzoylbenzoïque . . . . .	63	2664
— dioxybenzoylcarbonique . . . . .	63	2605
— dioxybenzuraniques . . . . .	68	1454
— $\alpha\beta$ dioxybutyrrique . . . . .	63	2198
— dioxybutyrrique de Kochs . . . . .	63	2201
— dioxycaproïque . . . . .	63	2203
— dioxycaproïques de Hillert . . . . .	63	2205
— dioxychinondicarbonique . . . . .	63	2996
— dioxycinnamique . . . . .	63	2327
— ( <i>a</i> )- <i>m</i> -dioxycinnamique . . . . .	63	2332
— <i>p</i> -dioxycinnamique . . . . .	63	2338
— V-dioxycinnamique . . . . .	63	2326
— dioxycoumarilique . . . . .	63	2639
— dioxydibenzyl-di- <i>o</i> -carbonique . . . . .	63	2834
— dioxy-diphénylbutyrrique . . . . .	63	2388
— di- <i>p</i> -oxydiphényl- <i>o</i> -carboxyli- que . . . . .	63	2386
— dioxydiphénylméthane-carbo- nique . . . . .	63	2409
— dioxydipropylmalonique . . . . .	63	2773
— dioxydiquinoyle, ou rhodizoni- que . . . . .	63	2789
— dioxydurylique . . . . .	63	2307
— dioxyhydroshikimique . . . . .	63	2897
— dioxy isobutyrique . . . . .	63	2201
— dioxy isocitrique . . . . .	63	3026
— dioxymaléique . . . . .	63	2775
— dioxymaléique . . . . .	63	2720
— M- $\alpha$ -dioxyméthylcoumarilique . . . . .	63	2642
— dioxy- $\beta$ -méthylcoumarique . . . . .	63	2624
— dioxynaphtalindicarbonique . . . . .	63	2827
— dioxynaphtaline-disulfureux . . . . .	88	633
— dioxynaphtaline-sulfureux . . . . .	88	631
— dioxynaphtalique . . . . .	63	2817
— dioxyoléique . . . . .	60	472
— dioxyalmitique . . . . .	63	2207
— dioxyphénique . . . . .	56	634
— dioxyphénylacétique . . . . .	63	2273
— dioxyphénylacéto-dicarbonique . . . . .	63	2997
— dioxyphénylbenzoïque . . . . .	63	2386
— dioxyphénylbutyrrique . . . . .	63	2388
— dioxyphénylpropionique . . . . .	63	2292
— — . . . . .	63	2295

Acide dioxypiperhydronique . . . . .	63	2786	Acide diphényloxyangélique . . . . .	62	2129
— dioxypropényl-tricarbonique . . . . .	63	2989	— $\gamma$ -diphényloxybutyrique . . . . .	62	2096
— dioxypropylacétique . . . . .	63	2206	— diphényl-para-disulfurique . . . . .	55	531
— dioxypropylmalonique . . . . .	63	2765	— diphénylphosphonique . . . . .	69	381
— dioxy-pyridinocarbonique . . . . .	67	885	— diphénylphosphorique . . . . .	56	475
— dioxy-pyromellithique . . . . .	63	3040	— — — — —	59	646
— dioxyquinon-dicarbonique . . . . .	63	2996	— diphénylphtalide-carbonique . . . . .	63	2703
— dioxyricinologique . . . . .	63	2486	— diphénylphtaloylique . . . . .	62	2149
— dioxystéariques . . . . .	60	472	— $\alpha$ -diphénylpropionique . . . . .	61	936
— dioxystéariques . . . . .	63	2208	— $\alpha$ - $\beta$ -diphénylpropionique . . . . .	61	938
— dioxy-subérique . . . . .	63	2272	— diphénylpyrone-carbonique . . . . .	63	2408
— dioxy-tartrique . . . . .	63	2967	— diphénylsuccinamique . . . . .	68	1236
— P-dioxy-téréphtalique . . . . .	63	2805	— diphénylsucciniques . . . . .	61	1348
— dioxy-toluïque . . . . .	61	748	— diphénylsulfureux . . . . .	55	530
— dioxy- <i>p</i> -toluïque . . . . .	63	2278	— diphényl-tartrique . . . . .	63	2833
— dioxy-triphénylméthane-carbonique . . . . .	56	593	— diphényl-tricarbonique . . . . .	61	1411
— dioxy-valérianiques . . . . .	63	2202	— diphényl-valérianique . . . . .	61	945
— di- <i>o</i> -paroxybenzoïque-ortho-benzoïque . . . . .	62	1830	— diphtalique . . . . .	56	291
— diphénacylacétique . . . . .	61	1361	— diphtalique . . . . .	63	2843
— diphénacylacétique . . . . .	63	2399	— diphtalylaldéhydrique . . . . .	63	2685
— diphénacylmalonique . . . . .	63	2848	— dipropyl-acétique . . . . .	60	433
— diphénique . . . . .	55	604	— dipropyl-acétylacétique . . . . .	62	1686
— diphénique . . . . .	61	1338	— $\beta$ dipropylacrylique . . . . .	61	571
— <i>op</i> -diphénique . . . . .	61	1345	— $\alpha$ -dipropylcarboboïzoïque . . . . .	61	955
— P-diphénoldicarbonique . . . . .	63	2831	— $\beta$ -dipropylcarboboïzoïque . . . . .	61	956
— diphénopropionique . . . . .	63	2387	— $\beta$ -dipropyléthylénolactique . . . . .	62	1612
— diphénylacétique . . . . .	61	715	— dipropyl-oxalique . . . . .	62	1605
— diphénylacétique . . . . .	61	931	— dipyrogallopropionique . . . . .	63	3004
— diphénylacétone-dicarbonique . . . . .	63	2683	— dirésorcine-dicarbonique . . . . .	63	3006
— diphénylbromacétique . . . . .	61	933	— dirésorcine-phtaline . . . . .	63	2860
— <i>m</i> -diphénylcarbonique . . . . .	61	928	— distyrénique . . . . .	61	951
— <i>o</i> -diphénylcarbonique . . . . .	61	926	— distyrolique . . . . .	61	840
— <i>p</i> -diphénylcarbonique . . . . .	61	929	— disuccinique . . . . .	61	1025
— diphényldéhydropyridine- $\gamma$ -carbonique . . . . .	63	2390	— disulfocarbamique . . . . .	67	480
— diphényl-disulfureux . . . . .	55	531	— disulfocyanique . . . . .	67	563
— diphénylénacétique . . . . .	61	948	— disulfocyanique. Sels de l' — . . . . .	67	564
— diphénylénacétone-carbonique . . . . .	62	2137	— disulfo-dihydroquinonique . . . . .	56	602
— diphénylén-dicarbonique . . . . .	61	1337	— disulfoéthylrique . . . . .	56	193
— diphénylén-glycollique . . . . .	62	2113	— disulfo-hydroquinonique . . . . .	56	602
— diphényléthane-dicarbonique . . . . .	61	943	— disulfonaphtaliques . . . . .	55	512
— diphényléthane-dicarbonique . . . . .	61	1353	— disulfonaphtaliques . . . . .	55	512
— diphényléthane-tricarbonique . . . . .	61	1412	— disulfophénoliques . . . . .	56	483
— diphénylfumarique . . . . .	61	1360	— disulfophényliques . . . . .	56	483
— diphénylfurfurane-dicarbonique . . . . .	63	2847	— disulfotoluïque . . . . .	61	731
— diphénylglycollique . . . . .	61	932	— disulfotoluïque . . . . .	61	748
— diphénylglycollique . . . . .	62	2086	— disulfurique (ou acide de Nordhausen) . . . . .	5	55
— diphénylmaléique . . . . .	61	1353	— disulfurique (hydrate) . . . . .	5	56
— <i>o</i> -diphénylméthane-dicarbonique . . . . .	61	1347	— ditartylique . . . . .	63	2748
— — — — —	61	1347	— dithiocarbamique . . . . .	67	486
— diphénylméthane-tricarbonique . . . . .	61	1412	— dithiocarbamiques substitués . . . . .	67	483
— — — — —	61	1412	— dithio-diisobutyrique . . . . .	60	343
— diphényl-monosulfonique . . . . .	55	529	— dithionique, ou hyposulfurique . . . . .	5 <sup>2</sup>	140
— diphényl-monosulfonique . . . . .	55	530	— ditoluyldiamidopyruvique . . . . .	68	174
— diphénylo-disulfurique . . . . .	55	531	— ditolylcarbactonique . . . . .	62	2096
— diphénylosulfurique . . . . .	55	530	— ditolylphtalide . . . . .	62	2147
			— $\alpha$ -ditolylpropionique . . . . .	61	943
			— di-triphénylcarbinacétacétique . . . . .	62	2152

<b>Acide di-undécylénique</b> . . . . .	61	579	<b>Acide éthoxycrotonique</b> . . . . .	62	1646
-- divalérylène-dibutylène-carbo-			— éthoxy-isobutyrique . . . . .	60	841
nique . . . . .	62	1687	— éthoxylacétique . . . . .	62	1513
— divalérylène-dibutylène-carbo-			-- <i>p</i> -éthoxyphénylacétique . . . . .	62	1876
nique . . . . .	62	1772	— $\alpha$ -éthyl- $\beta$ -acétopropionique . . . . .	62	1677
— divalérylène-divalérique . . . . .	62	1687	— <i>o</i> -éthylacétosuccinique . . . . .	63	2507
— divalérylène-divalériannique . . . . .	62	1772	— $\beta$ -éthylacétyllacétique . . . . .	62	1668
— divalonique . . . . .	63	2220	— éthylbenzilique . . . . .	62	2087
— dæglique . . . . .	61	594	— <i>O</i> -éthylbenzoïque . . . . .	61	751
— draconique . . . . .	62	1831	— <i>O</i> -éthylbenzoïque . . . . .	61	863
— dulcitane-pentasulfurique . . . . .	56	334	— <i>P</i> -éthylbenzoïque . . . . .	61	752
— duodécylique . . . . .	60	448	— éthylbenzoylacétique . . . . .	62	2028
— durène-carbonique . . . . .	61	1443	— éthylbenzoylacétique . . . . .	62	2057
— duroyl-benzoïque . . . . .	62	2131	— éthylbenzoylformique . . . . .	62	2010
— durylacétique . . . . .	61	827	— <i>A</i> -éthylbenzylacétique . . . . .	61	819
— durylique . . . . .	55	446	— <i>A</i> -éthylbenzylacétique . . . . .	61	877
— durylique . . . . .	61	802	— éthylbenzylacétylacétique . . . . .	62	2042
— de Dyson . . . . .	63	2839	— éthylbenzylbenzoïque . . . . .	61	942
			— éthylbenzylmalonique . . . . .	61	1312
<b>Acide Echicérique</b> . . . . .	63	2384	— éthylbromocoumarique-bromé . . . . .	62	1984
— d'Ekstrand . . . . .	62	2099	— éthylbromopodocarpique . . . . .	62	2065
— élaïdique . . . . .	61	587	— éthylcinnamylacétique . . . . .	62	2063
— élaïdique . . . . .	61	590	— éthylcoménique . . . . .	63	2534
— élaïodique . . . . .	62	1693	— éthylcoumarinique . . . . .	62	1971
— d'Elbs et Eurich . . . . .	63	2851	— éthylcoumarique . . . . .	62	1972
— — et Gunther . . . . .	63	2851	— $\alpha$ -éthylcoumarique . . . . .	62	1971
— élémique . . . . .	63	2385	— $\beta$ -éthylcoumarique . . . . .	62	1972
— ellagique . . . . .	56	774	— $\alpha$ -éthylcrotonique . . . . .	61	558
— ellagique . . . . .	63	3010	— $\gamma$ -éthylcrotonique . . . . .	61	560
— ellago-tannique . . . . .	56	773	— éthylidiacétique. Sa présence et		
— elœo-margarique . . . . .	61	623	sa constatation dans les urines . . . . .	62	1652
— elœo-stéarolique . . . . .	61	624	— — — — — . . . . .	73	124
— épihydrine-carbonique . . . . .	61	1649	— éthylénacétylacétique . . . . .	62	1721
— d'Erdmann . . . . .	62	1953	— éthylénbenzhydrylicarbonique . . . . .	63	2836
— érucique . . . . .	61	594	— éthylénbenzoylbenzoïque . . . . .	63	2845
— érucique . . . . .	61	595	— éthyléndibenzoylmalonique . . . . .	63	2845
— — monobromé . . . . .	60	482	— <i>o</i> -éthylénbenzylcarbonique . . . . .	61	1355
— — — — — . . . . .	61	595	— éthylène-dicarbonique . . . . .	61	1022
— érythrique . . . . .	56	290	— éthylène-disulfurique . . . . .	56	193
— érythri-tétrarsulfurique . . . . .	56	287	— éthylène-lactique . . . . .	62	1539
— érythroglucique . . . . .	56	285	— éthylénmalonique . . . . .	61	1176
— érythroglucique . . . . .	56	738	— éthylénolactique . . . . .	62	1539
— érythroglucique . . . . .	63	2420	— éthylèneprotocatéchique . . . . .	63	2249
— érythro-oxyanthraquinon-carbo-			— éthyléthényl-tricarbonique . . . . .	61	1381
nique . . . . .	63	2633	— éthylfurfuromalonique . . . . .	63	2580
— escinique . . . . .	56	372	— $\beta$ -éthylglutarique . . . . .	61	1013
— escinique . . . . .	63	3051	— $\alpha$ -éthyl-homo- <i>o</i> -phtalique . . . . .	61	1307
— escioxalique . . . . .	63	22	— éthyl-hyposulfureux . . . . .	59	217
— esculétique . . . . .	63	2618	— éthylidène-acétylacétique . . . . .	62	1721
— esculétique . . . . .	63	2925	— éthylidène-diacétique . . . . .	61	1094
— éthonyltricarbonique . . . . .	61	1375	— éthylidène-dicarbonique . . . . .	61	1046
— étherocoménique . . . . .	63	2534	— éthylidène-éthényltricarboni-		
— éthionique . . . . .	56	71	que . . . . .	61	1399
— éthométhoxalique . . . . .	62	1572	— éthylidène-lactique actif . . . . .	62	1537
— éthométhoxybenzoïque . . . . .	63	2248	— — — — — inactif . . . . .	62	1519
— éthoxybenzylmalonique . . . . .	61	1323	— éthylidénmalonique . . . . .	61	1178
— éthoxybutyrique . . . . .	62	1554	— éthylindoxylique . . . . .	68	1014
— éthoxybutyrique . . . . .	62	1556	— — — — — . . . . .	68	1070

Acide éthyl-isoamyloxylique . . . . .	62	1612	Acide éthyluramidobenzoïque . . . . .	68	1340
— éthyl-isopropylacétique . . . . .	60	425	— éthyluriques . . . . .	67	752
— éthyl-isosantoneux . . . . .	62	2048	— éthylvanillique . . . . .	63	2248
— éthyllactique . . . . .	62	1529	— euchroïque . . . . .	68	1083
— $\gamma$ -éthyl-lévulinique . . . . .	62	1677	— eugénique . . . . .	65	684
— éthylmalonique . . . . .	61	1074	— eugétinique . . . . .	63	2355
— éthylméthronique . . . . .	63	2570	— eupittonique . . . . .	56	642
— éthyl-méthyl-malique . . . . .	63	2474	— — — — —	63	3034
— éthyl-méthylacétique . . . . .	62	1572	— euxanthique . . . . .	63	3045
— éthylméthylsalicylique . . . . .	62	1948	— — dibromé . . . . .	63	3047
— éthylmucique . . . . .	56	741	— — dichloré . . . . .	63	3046
— éthyl-nitrolique . . . . .	60	306	— euxanthonique . . . . .	63	2656
— éthyl-octo-éthényl-isopropyl- que . . . . .	61	946	— évernique . . . . .	63	2301
— éthylloxalanthranilique . . . . .	68	1070	— évernique . . . . .	63	2947
— éthylloxamique . . . . .	67	390	— Acide de Feist . . . . .	63	2355
— $\alpha$ -éthyl- $\beta$ -oxybutyrique . . . . .	62	1593	— fellique . . . . .	74	271
— $\alpha$ -éthyl- $\gamma$ -oxybutyrique . . . . .	62	1593	— ferricyanhydrique . . . . .	5 <sup>2</sup>	413
— éthylxypropylbenzoïque . . . . .	61	800	— ferrique . . . . .	20	45
— éthylxysubérique . . . . .	63	2481	— ferrocyanhydrique . . . . .	5 <sup>2</sup>	356
— éthylxytéréphtalique . . . . .	63	2593	— férulique . . . . .	56	766
— éthylxytoluïque . . . . .	62	1870	— — — — —	63	2328
— $\alpha$ -éthyl- $\gamma$ -oxyvalérianique . . . . .	62	1601	— filicique . . . . .	63	2635
— éthyl-paraconique . . . . .	63	2216	— de Fischer . . . . .	61	942
— éthyl-paraoxybenzoïque . . . . .	56	554	— fiscique . . . . .	63	3059
— éthylphénolcarboniques . . . . .	62	1895	— de Fittig . . . . .	61	568
— $\alpha$ -éthylphénolcarbonique . . . . .	62	1895	— fluobenzoïques . . . . .	61	660
— $\beta$ -éthylphénolcarbonique . . . . .	62	1896	— fluoborique . . . . .	6	59
— éthylphénolphtaléique . . . . .	63	2697	— — Propriétés physiques et chi- miques de l' — . . . . .	6	60
— éthylphénylhydrazine-phényl- glyoxylique . . . . .	68	1426	— fluochromique . . . . .	20	246
— $\alpha$ -éthyl- $\beta$ -phénylpropionique . . . . .	61	819	— fluoranthéno-disulfurique . . . . .	55	630
— éthylphlorétique . . . . .	62	1918	— <i>o</i> -fluorène-carbonique . . . . .	61	1345
— éthylphosphoreux bibasique . . . . .	56	78	— fluorène-dicarbonique . . . . .	61	1357
— éthylphosphoreux bibasique . . . . .	59	253	— fluorénique . . . . .	61	949
— — monobasique . . . . .	59	251	— fluorénosulfurique . . . . .	55	567
— éthylpulvique . . . . .	63	2689	— fluorescéine-carbonique . . . . .	63	2956
— éthyl-pyroméconamique . . . . .	67	872	— fluorescéique . . . . .	63	2853
— éthyl-salicylique . . . . .	62	1971	— fluorescine . . . . .	63	2700
— éthyl-santoneux . . . . .	62	2047	— Fluorhydrique . . . . .	4	701
— éthylsilicique, ou silico-propio- nique . . . . .	6	277	— — Applications et Bibliographie de l' — . . . . .	4	714
— éthylsuccinamique . . . . .	67	409	— fluorhydrique. Dosage du fluor . . . . .	4	712
— éthylsuccinique . . . . .	61	1092	— — Équivalent du fluor . . . . .	4	709
— — — — —	67	659	— — Etat naturel de l' — . . . . .	4	713
— éthylsuccinylsuccinique . . . . .	62	1722	— — Préparation de l' — . . . . .	4	701
— éthylsulfamique . . . . .	67	892	— — Propriétés chimiques de l' — . . . . .	4	704
— éthylsulhydrique . . . . .	56	66	— — Propriétés physiques de l' — . . . . .	4	703
— éthylsulfureux . . . . .	56	76	— — Recherche du fluor . . . . .	4	710
— éthylsulfurique . . . . .	56	73	— — Rôle minéralisateur de l' — . . . . .	4	708
— éthylsulfurique . . . . .	59	217	— — Urine contenant de l' — . . . . .	75	1028
— éthylsylvane-carbonacétique . . . . .	63	2570	— fluosilicique . . . . .	6	195
— $\alpha$ -éthyltartronique . . . . .	61	1075	— — Propriétés de l' — . . . . .	6	197
— $\alpha$ -éthyltartronique . . . . .	63	2452	Acides à fonction complexe . . . . .	62	
— éthylthiocarbonique dissymé- trique . . . . .	59	239	— — — — —	63	
— éthyl- <i>p</i> -tolylhydrazine-pyruvi- que . . . . .	62	1640	— — Généralités sur les — . . . . .	68	21
			— — Ordres des Acides à fonction complexe . . . . .	60	24

Acides à fonction simple . . . . .	60	Acide gallique . . . . .	56	749
— — — — —	61	— gallique . . . . .	63	2540
— — — — —	60	— gallique . . . . .	75	894
— — — — —	60	— gallocarbonique . . . . .	63	2932
— — — — —	60	— gallotannique . . . . .	56	769
— — — — —	60	— gallutanique . . . . .	63	3030
— — — — —	60	— gentisique . . . . .	56	166
— — — — —	60	— gentisique . . . . .	56	694
— — — — —	60	— géocérique . . . . .	61	1127
— — — — —	60	— géorétique . . . . .	61	1127
— — — — —	60	— gervique . . . . .	63	3053
— — — — —	62	— de Gilm et Hlasiwetz . . . . .	63	2617
— — — — —	60	— gingkoïque . . . . .	60	483
— — — — —	60	— glaucohydro-ellagique . . . . .	63	2946
— — — — —	68	— glucomélanique . . . . .	63	2945
— — — — —	62	— glucique . . . . .	56	375
— — — — —	62	— glucique . . . . .	56	410
— — — — —	62	— glucique . . . . .	56	458
— — — — —	62	— $\alpha$ -glucoctonique . . . . .	63	3018
— — — — —	62	— $\beta$ -glucoctonique . . . . .	63	3020
— — — — —	62	— glucoheptoniques . . . . .	63	2960
— — — — —	62	— gluconiques . . . . .	63	2869
— — — — —	61	— gluconique . . . . .	56	348
— — — — —	61	— — — — —	56	415
— — — — —	62	— glucononique . . . . .	63	3038
— — — — —	56	— glucosaccharique . . . . .	63	2710
— — — — —	63	— glucoso-trisulfurique . . . . .	56	360
— — — — —	67	— glucoso-vanillique . . . . .	56	166
— — — — —	67	— glutaconique . . . . .	61	1181
— — — — —	67	— glutaconique . . . . .	61	1396
— — — — —	67	— glutamique . . . . .	64	286
— — — — —	67	— — — — —	64	288
— — — — —	61	— — — — —	63	2463
— — — — —	61	— glutanique . . . . .	61	1066
— — — — —	62	— glutarique . . . . .	67	419
— — — — —	63	— glutiminique . . . . .	64	289
— — — — —	62	— glycéricitrique . . . . .	56	264
— — — — —	63	— glycériditartrique . . . . .	56	263
— — — — —	61	— glycérimonotartrique . . . . .	56	263
— — — — —	62	— glycériphosphorique . . . . .	56	250
— — — — —	61	— glycérique . . . . .	56	237
— — — — —	62	— glycérique . . . . .	56	735
— — — — —	61	— — — — —	63	2193
— — — — —	63	— glycérisulfureux . . . . .	56	250
— — — — —	63	— glycérisulfurique . . . . .	56	242
— — — — —	58	— glycérisulfurique . . . . .	56	250
— — — — —	63	— glycidique . . . . .	56	736
— — — — —	63	— — — — —	62	1627
— — — — —	61	— glyciue . . . . .	63	3050
— — — — —	61	— glycocholique . . . . .	74	267
— — — — —	61	— glycogénique . . . . .	56	433
— — — — —	63	— — — — —	63	2872
— — — — —	56	— glycoldisulfurique . . . . .	56	193
— — — — —	63	— glycollique . . . . .	55	189
— — — — —	63	— glycollique . . . . .	55	375
— — — — —	63	— glycollique . . . . .	61	987
— — — — —	68	— glycollique . . . . .	62	1605
— — — — —	63			
Acide Gaïaconique . . . . .	63			
— gaïarétique . . . . .	61			
— gaïdique . . . . .	61			
— galactoniques . . . . .	63			
— galactonique . . . . .	56			
— galactose-carbonique . . . . .	63			
— gallactinique . . . . .	63			
— gallamique . . . . .	68			
— galline . . . . .	63			



Acide glycollique. Dérivés de l' —	62	1511	Acide hexahydro- $\gamma$ -anthracène-car-		
— glycollique. Nitriles dérivés de			bonique	61	924
l' —	67	558	— hexahydrophthalique	61	1198
— glycolmalonique	61	1375	— hexaméthoxyrosolique	63	3034
— glycoloxysulfocarbamique	67	474	— hexanitrosulfonique (de l'albu-		
— glycol sulfurique	56	193	mine)	68	1518
— glycoluramique	67	691	— hexaoxyheptylique	63	2960
— glycuronique	56	743	— hexaoxystéarique	61	627
— glycuronique	63	2892	— hexépique. Formation de l' —	56	397
— glycuronique	75	865	— hexérique	63	2203
— glycuronique. Combinaisons éther-			— hexique	62	1725
rées ou conjuguées de l' —	75	867	— hexitamalique	63	2483
— glycuroniques conjugués	75	870	— hexylénique	61	565
— glycyrrhizique	56	700	— hexylparaconique	63	2484
— glyoxylique	56	189	— de Hillert (dioxycaproïque)	63	2205
— — — — —	61	938	— hippurique	68	956
— — — — —	63	2187	— — Dérivés de l' —	68	963
— glyoxypropionique	63	2212	— — Contenu dans les urines	73	128
— goïdinique	60	459	— — Produits d'oxydation et pro-		
— de Goldschmiedt	63	2810	duits de réduction de l' —	68	971
— granatotannique	63	3057	— hippuriques substitués	75	1063
— graphitique	63	2828	— hippurylamidoacétique	68	969
Acides gras	60		— de Hjelt Eq. C <sup>14</sup> H <sup>12</sup> O <sup>4</sup>	63	2478
— — volatils	75	8470	— de Hoenig	62	2150
— gras. — Généralités. Formation.			— d'Hofmann	63	3034
Décomposition des —	60	33	— d'Hofmann	63	3036
— — Propriétés chimiques des —	60	41	— $\alpha$ -homocaféique	63	2347
— — Propriétés physiques des —	60	386	— homocoumarique	62	2018
— — Contenus dans les urines	73	127	— <i>p</i> -homocuminique	61	818
— de Griess	63	2666	— homodiméthylprotocatéchique	63	2262
— de Groger	63	2718	— homo- <i>p</i> -dioxybenzoïque	63	2274
— guanocholique	74	273	— homoférule	63	2293
— guloniques	63	2884	— — — — —	63	2348
— gulonique lévogyre	63	2885	— homogentisinique	75	897
— gummique	63	2430	— homogentisique	63	2274
— gurguniquie	61	1315	— homo-isophtalique	61	1294
— gyrophorique	63	2770	— homo-isophtalique	63	2612
Acide héliantique	63	2996	— homo-itaconique	61	1185
— hémellithylique	61	754	— homolactique	62	1505
— hémimellique	61	1405	— homomésaconique	61	1187
— ( <i>v</i> ) hémimellique	61	1405	— homo-ombelliféronique	63	2353
— hémipinique	56	767	— homo- <i>m</i> -oxybenzoïque	62	1862
— — — — —	63	2804	— $\beta$ - <i>o</i> homo- <i>m</i> -oxybenzoïque	62	1864
— heptanepento-dioïque	63	3025	— <i>m</i> -homo- <i>m</i> -oxybenzoïque	62	1866
— hepta-salicylosalicylique	62	1791	— <i>m</i> -homo- <i>p</i> -oxybenzoïque	62	1836
— heptique	62	1730	— <i>o</i> -homo- <i>p</i> -oxybenzoïque	62	1869
— heptylacétique	60	440	— homo-oxysalicylique	63	2271
— heptylacétique	61	1125	— homophtalique	61	1293
— heptyl-acétylacétique	62	1688	— $\alpha$ -homoprotocatéchique	63	2250
— heptyliques	60	427	— homopyrrol-carboniques	65	769
— heptylique normal	60	415	— $\beta$ - <i>m</i> -homosalicylique	67	1862
— heptylmalonique	61	1124	— <i>m</i> -homo-salicylique	62	1871
— d'Hermann	63	2731	— <i>o</i> -homo-salicylique	62	1871
— hespérétinique	63	2330	— <i>p</i> -homosalicylique	62	1865
— hespérique	63	2944	— homo-téréphtalique	55	456
— hespéritique	56	695	— homotoluylique	61	765
— hexacrolique	63	2818	— $\alpha$ -homovanillique	63	2261
			— $\alpha$ -homovétrique	63	2262

Acide de Hönig . . . . .	62	2150
— hordéique . . . . .	60	460
— — Bibliographie . . . . .	60	461
— de Hubner . . . . .	62	1801
— humique. Dosage, dans une terre acide, de l' — libre . . . . .	34	182
— humulo-tannique . . . . .	63	3057
— hydantoïque . . . . .	67	691
— hydrabiétique . . . . .	63	2681
— hydracrylique . . . . .	62	1542
— hydrastique . . . . .	63	2815
— hydratropique . . . . .	61	782
— — Dérivés de substitution . . . . .	61	782
— hydrazine-benzoïques . . . . .	68	1428
— hydrazine-benzopyruvique . . . . .	68	1427
— hydraziniques . . . . .	65	723
— hydrindique . . . . .	68	1054
— <i>o</i> -hydrindonaphène - carboni- que . . . . .	61	874
— hydrindonaphène - dicarboni- que . . . . .	61	1326
— hydroamylhydroxalique . . . . .	62	1599
— hydro- $\gamma$ -anthracène - carboni- que . . . . .	61	950
— hydrobenzoïndicarbonique . . . . .	63	2834
— hydrobenzoïque . . . . .	61	611
— hydrobenzurique . . . . .	68	971
— hydrobromoxycitraconique . . . . .	63	2159
— hydrobutyroluronic . . . . .	63	2511
— hydrocaféique . . . . .	63	2292
— hydrochélidonique . . . . .	63	2498
— hydrochloranilique . . . . .	56	654
— hydrochloroxycitraconique . . . . .	63	2459
— hydrocinnaménylacrylique . . . . .	61	877
— — — — — . . . . .	61	898
— hydrocinnamique . . . . .	61	765
— — Formation de l' — . . . . .	61	839
— — — — — . . . . .	61	893
— <i>o</i> -hydrocinnamo-carbonique . . . . .	61	1300
— hydrocoménique . . . . .	63	2495
— hydroconique . . . . .	63	2518
— hydrocorniculairique . . . . .	62	2129
— hydrocoumarilique . . . . .	62	1991
— — Formation, par l'amalgame de sodium, de l' — . . . . .	62	2051
— $\alpha$ -hydrocoumarique . . . . .	63	2835
— <i>o</i> -hydrocoumarique ou méli- lotique . . . . .	62	1900
— hydrocroconique . . . . .	56	755
— hydrocronique . . . . .	63	2518
— hydrocyanosolique . . . . .	56	497
— hydrodéhydromuciques . . . . .	63	2520
— hydrodicoumarique . . . . .	63	2887
— — — — — . . . . .	63	2839
— hydrodiméthylcaféique . . . . .	63	2294
— hydrodiphthalylactonique . . . . .	63	2670
— hydroéthylcrotonique . . . . .	60	401
— hydrofêrulique . . . . .	63	2293

Acides hydro-fluoaluminiques . . . . .	15	181
— — Formation de l' — et sels de l' — . . . . .	15	182
— hydrofluoborique . . . . .	6	58
— hydrofurfuronic . . . . .	61	1100
— hydrofuronique . . . . .	63	2498
— hydro-galléique . . . . .	63	3015
— hydrohomofêrulique . . . . .	63	2306
— hydromalique . . . . .	63	2421
— hydroméconique . . . . .	63	2920
— hydromellique . . . . .	61	1433
— hydromellonique . . . . .	67	845
— hydromellophanique . . . . .	61	1420
— hydro-M-méthylcinnamique . . . . .	61	809
— hydrométhylcoumarique . . . . .	62	1907
— hydrométhylmaringénique . . . . .	62	1909
— hydrométhylombellifêrone . . . . .	63	2352
— hydrométhylparacoumarique . . . . .	62	1909
— hydromucique . . . . .	61	1183
— hydro-ombellique . . . . .	63	2295
— hydrophénylglyoxyl- <i>o</i> -carboni- que . . . . .	63	2618
— hydrophthalacone-carbonique . . . . .	61	1370
— — — — — . . . . .	63	2416
— hydropipériques . . . . .	63	2357
— hydroplumiérique . . . . .	63	2570
— hydropolyporique . . . . .	61	1355
— hydroprêhnitique . . . . .	61	1419
— — Formation par l'amalgame de sodium de l' — . . . . .	61	1421
— hydroprotéiques . . . . .	68	1486
— hydropyrocinchonique . . . . .	61	1086
— hydropyrocpménique . . . . .	62	1718
— hydropyromellique . . . . .	61	1418
— hydroquinondicarbonique . . . . .	63	2805
— hydroquinone-sulfurique . . . . .	75	911
— hydroquinonphtaléique . . . . .	63	2859
— hydroquinonphthaline . . . . .	63	2700
— hydroquinontétracarbonique . . . . .	63	3040
— hydrorufigallique . . . . .	63	3005
— hydrosantonique . . . . .	63	2317
— hydrosorbique . . . . .	61	561
— hydrosulfureux . . . . .	5	53
— — Formation du sel acide de so- dium de l' — . . . . .	5	54
— hydroxalique éthylé . . . . .	62	1599
— hydroxanthique . . . . .	67	672
— hydroxanthochélinodique . . . . .	63	2897
— hydroxonique . . . . .	67	728
— hydroxybenzoïque . . . . .	62	1765
— hydroxybenzylurique . . . . .	68	972
— hydroxycamphorique . . . . .	61	1389
— $\alpha$ -hydroxycaprylique . . . . .	62	1604
— hydroxydibenzoïque . . . . .	63	2636
— hydroxydiphthalique . . . . .	63	2669
— <i>p</i> -hydroxyhydratropique. Forma- tion de l' —, de Trinius, Voyez aussi Acide isophlorétique . . . . .	62	1922

Acide $\alpha$ -hydroxy-méthyl- $\beta$ -éthyl-succinique . . . . .	63	2474
— hydroxypentique . . . . .	62	1739
— hydroxyphénillactique . . . . .	63	2297
— hydroxypyrotartrique . . . . .	63	2456
— — . . . . .	63	2460
— — . . . . .	63	2462
— hydrurique . . . . .	63	2892
— hydrurilique . . . . .	67	705
— Action du chlore sur l' — . . . . .	67	707
— de Hyelt . . . . .	62	1579
— hyénique . . . . .	90	486
— hyocholalique . . . . .	63	2366
— — . . . . .	74	273
— hyoglycocholique . . . . .	74	272
— hystaurocholique . . . . .	67	905
— — . . . . .	74	272
— hyperbromique . . . . .	4	602
— hyperiodique . . . . .	4	681
— Basicité de l' — . . . . .	4	683
— Composition de l' — . . . . .	4	685
— Formation. Préparation et propriétés de l' — . . . . .	4	681
— hyperodique . . . . .	61	594
— hyperuranique . . . . .	22	56
— hypoazoteux . . . . .	4	323
— hypoazotique. Analyse de l' — . . . . .	4	350
— Préparation de l' — . . . . .	4	353
— Propriétés chimiques de l' — . . . . .	4	358
— Propriétés physiques de l' — . . . . .	4	344
— hypobromeux . . . . .	4	597
— hypochloreux . . . . .	4	527
— Analyse de l' — . . . . .	4	536
— Préparation de l' — . . . . .	4	528
— Propriétés chimiques de l' — . . . . .	4	534
— Propriétés physiques de l' — . . . . .	4	533
— hypochlorique . . . . .	4	549
— Analyse de l' — . . . . .	4	548
— Préparation de l' — . . . . .	4	544
— Propriétés physiques et chimiques de l' — . . . . .	4	546
— hypocholalique . . . . .	63	2367
— hypogéique . . . . .	61	583
— — monobromé . . . . .	61	583
— hypoiodeux . . . . .	4	665
— hypoiodique . . . . .	4	466
— Composition de l' — . . . . .	4	669
— Préparation et propriétés de l' — . . . . .	4	666
— hypophosphoreux . . . . .	5	345
— Bibliographie de l' — . . . . .	5	348
— Caractères généraux des hypophosphites . . . . .	5	347
— Préparation de l' — . . . . .	5	348
— hypophosphorique . . . . .	5	334
— Analyse de l' — . . . . .	5	337
— Caractères généraux des hypophosphates . . . . .	5	336

Acide hypophosphorique. Préparation de l' — . . . . .	5	338
— hyposulfureux . . . . .	5	139
— — Série thionique . . . . .	5	140
— hyposulfurique . . . . .	5	140
— hypovanadique . . . . .	19	83
Acide idrylcarbonique . . . . .	61	964
— imasatique . . . . .	68	1044
— imido-pyruvique . . . . .	62	1642
— indazolacétique . . . . .	68	1424
— indigo-sulfonique . . . . .	61	896
— indoxylique . . . . .	61	896
— — . . . . .	68	1014
— — . . . . .	68	1070
— indoxylsulfurique . . . . .	68	1069
— — . . . . .	75	915
— inosique . . . . .	75	494
— inulque . . . . .	62	1953
— iodacétique . . . . .	60	266
— iodeux . . . . .	4	665
— iodhydrique . . . . .	4	633
— Action de la chaleur sur l' — et dissociation . . . . .	4	637
— Action de la lumière sur l' — . . . . .	4	641
— Analyse de l' — . . . . .	4	659
— Circonstances de la formation et de la préparation de l' — . . . . .	4	654
— Dissolution de l' — . . . . .	4	633
— Données thermiques sur l' — . . . . .	4	636
— Equivalent de l' — . . . . .	4	659
— Hydrates de l' — . . . . .	4	635
— Préparation de l' — . . . . .	4	642
— Propriétés chimiques . . . . .	4	642
— Propriétés physiques . . . . .	4	633
— iodique . . . . .	4	670
— Chaleur de formation de l' — . . . . .	4	675
— Circonstances de formation de l' — . . . . .	4	676
— Composition de l' — . . . . .	4	681
— Historique de l' — . . . . .	4	670
— Hydrates d' — . . . . .	4	672
— Préparation de l' — . . . . .	4	677
— Propriétés chimiques et physiques de l'acide anhydre . . . . .	4	671
— Propriétés physiques de l'acide monohydraté . . . . .	4	678
— Propriétés chimiques de l'acide hydraté . . . . .	4	674
— iodo-allylacétique . . . . .	61	614
— <i>m</i> -iodobenzoiïque . . . . .	61	687
— <i>o</i> — . . . . .	61	686
— <i>p</i> — . . . . .	61	688
— iodobutyriques . . . . .	60	333
— iodocaproïque . . . . .	60	395
— <i>m</i> -iodocinnamique . . . . .	61	851
— <i>o</i> — . . . . .	61	851
— <i>p</i> — . . . . .	61	851

Acides iodohippuriques . . . . .	68	966
— $\beta$ -iodolactique . . . . .	62	1537
— iodomélilotique . . . . .	62	1905
— $\alpha$ ( <i>v</i> ) <i>m</i> -iodo- <i>o</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	707
— <i>p</i> -iodo- <i>m</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	708
— ( <i>s</i> ) <i>m</i> -iodo- <i>m</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	708
— iodonitro-oxybenzoïque . . . . .	62	1848
— $\alpha$ -iodophényllactique . . . . .	62	1886
— $\alpha$ -iodo- $\beta$ — . . . . .	61	840
— iodopropioniques . . . . .	60	301
— iodopyroméconique . . . . .	62	1756
— <i>p</i> -iodosalicylique . . . . .	62	1802
— iodostéaridénique . . . . .	61	592
— iodostéarique . . . . .	60	473
— iodoxybenzoïque . . . . .	62	1820
— $\beta$ -iosodurylique . . . . .	61	805
— ipécacuanhique . . . . .	63	2935
— ipomique . . . . .	61	1121
— isamique (ou imasatique, ou rubindénique) . . . . .	68	1044
— isapoglucique . . . . .	63	2567
— isatique (ou trioxindol . . . . .	68	1057
— — Dérivés chlorés et bromés de l' — . . . . .	68	1058
— — Dérivés substitués acides de l' — . . . . .	68	1060
— isatogénique . . . . .	61	895
— isatronique . . . . .	61	861
— isatropique (Voy. Ac. atropique) . . . . .	61	1361
— isatropiques . . . . .	61	859
— $\alpha$ — . . . . .	61	860
— $\beta$ — . . . . .	61	862
— iséthionique . . . . .	56	71
— — . . . . .	56	192
— — . . . . .	59	226
— iso-aconitique . . . . .	61	1395
— isoadipique . . . . .	61	1086
— isoallylène-tétracarbone . . . . .	61	1416
— isoamylacétique . . . . .	60	424
— <i>P</i> -isoamylbenzoïque . . . . .	61	823
— isoamylcarbonique . . . . .	60	396
— isoamyl-disulfocarbamique . . . . .	67	485
— isoamylhyposulfureux . . . . .	59	389
— isoamylidenacétylacétique . . . . .	62	1733
— isoamylphosphoreux . . . . .	59	394
— isoamylphosphorique . . . . .	59	396
— isoamylsulfureux isomérique . . . . .	59	389
— isoanthraflavique . . . . .	56	721
— — . . . . .	58	716
— — . . . . .	88	656
— iso-arabique . . . . .	63	2472
— isobilianique . . . . .	63	3003
— isobromocinnamique . . . . .	61	850
— isobromodéhydracétique . . . . .	63	2288
— isobromomaléique . . . . .	61	1157
— isobromométhacrylique . . . . .	61	540
— isobutaconique . . . . .	63	2225
— isobutényltricarbone . . . . .	61	1382

Acide isobutylacétique . . . . .	60	396
— isobutylacétylacétique . . . . .	62	1680
— isobutylamarique . . . . .	63	2867
— isobutylbenzoïque . . . . .	61	815
— <i>M</i> -isobutylbenzoïque . . . . .	61	814
— <i>M</i> — . . . . .	61	820
— isobutylbenzoylacétique . . . . .	62	2040
— isobutylbenzylbenzoïque . . . . .	61	945
— isobutylformique . . . . .	60	351
— isobutylidenacétylacétique . . . . .	62	1732
— isobutylmalonique . . . . .	61	1104
— <i>p</i> -isobutyl- <i>o</i> -oxybenzine-carbonique . . . . .	62	1947
— isobutylparaconique . . . . .	63	2218
— isobutylsalicylique . . . . .	62	1947
— isobutyltartronique . . . . .	63	2474
— $\alpha$ isobutyltoluylque . . . . .	61	823
— isobutyrique . . . . .	60	319
— isobutyrique. Dérivés de substitution de l' — . . . . .	60	338
— — Dérivés sulfurés de l' — . . . . .	60	342
— isobutyriques chlorés . . . . .	60	338
— isobutyriques monobromés . . . . .	60	340
— isobutyrylbenzoïque . . . . .	62	2029
— isobutyrylformique . . . . .	62	1654
— isobutyrylphényloxyphénylque . . . . .	62	1945
— isocamphorique . . . . .	61	1206
— isocaprique . . . . .	60	444
— — . . . . .	61	574
— isocaproïque . . . . .	60	396
— — Dérivés bromés de l' — . . . . .	60	398
— isocaprolactonique . . . . .	63	2484
— isocaprylique . . . . .	68	432
— isocétique . . . . .	60	454
— — Bibliographie de l' — . . . . .	60	456
— isocholanique . . . . .	63	2940
— isocitrique . . . . .	63	2919
— isocrotonique . . . . .	61	532
— isocyanacétique . . . . .	67	347
— isocyanilique . . . . .	67	275
— isocyanique . . . . .	67	489
— — Combinaisons de l' — avec le chloral . . . . .	67	501
— — Dérivés alcooliques complexes de l' — . . . . .	67	500
— $\alpha$ -isocyanopropionique . . . . .	67	349
— isodéhydracétique . . . . .	63	2287
— isodibromosuccinique . . . . .	61	1042
— isodibutolique . . . . .	60	434
— isodiméthylsuccinique dissymétrique . . . . .	61	1090
— — Formation de l' — . . . . .	61	1089
— isodioxytéarique . . . . .	63	2208
— isodiphénique . . . . .	61	1344
— isodulcite carbonique . . . . .	63	2887
— isodulcitique . . . . .	56	339
— — . . . . .	56	742
— — . . . . .	63	3023

Acide isodulcitonique . . . . .	63	2716	Acide <i>p</i> -isopropyl- <i>o</i> -nitrophényl-		
— $\alpha$ -isodurylique . . . . .	61	804	lactique . . . . .	62	1951
— $\gamma$ -isodurylique . . . . .	62	805	Acide isopropylloxamique . . . . .	67	392
— isoférule . . . . .	56	695	— isopropylparaconique . . . . .	63	2216
— — — — —	63	2330	— <i>o</i> -isopropylphénolcarbonique . . . . .	62	1937
— isofulminurique . . . . .	66	272	— isopropylphénoldicarbonique . . . . .	63	2630
— $\beta$ -isofulminurique . . . . .	67	274	— isopropylphénylacrylique . . . . .	61	879
— isofumarique . . . . .	63	2450	— isopropylphénylcinnamique . . . . .	61	953
— isoglycérique . . . . .	63	2196	— isopropylphényl- <i>p</i> -coumarique . . . . .	62	2132
— isohémipinique . . . . .	63	2287	— isopropylphényl- <i>p</i> -méthylcou-		
— isoheptylique . . . . .	60	422	marique . . . . .	62	2132
— isohexérique . . . . .	63	2204	— isopropylsuccinique . . . . .	61	1097
— isohexique . . . . .	62	1725	— isopropyltricarballoylique . . . . .	61	1386
— isohydrocornularique . . . . .	62	2131	— isopulvique . . . . .	63	2691
— isohydrofêrule . . . . .	63	2293	— isopyromucique . . . . .	56	740
— isohydromellique . . . . .	61	1434	— — — — —	62	1752
— isohydropyromellique . . . . .	61	1418	— $\alpha$ -isopyrotartrique . . . . .	61	1074
— isohydrosorbique . . . . .	61	562	— $\beta$ - — — — —	61	1072
— isomalique . . . . .	63	2447	— isopyrotérébique . . . . .	61	564
— — de Kämmerer . . . . .	63	2449	— isosaccharinique . . . . .	63	2712
— isométhylnoropianique . . . . .	63	2603	— isosaccharique . . . . .	63	2977
— isonaphthocoumarique . . . . .	62	2085	— — — — —	63	3063
— isonaphthoïque . . . . .	61	917	— isosantoneu . . . . .	62	2047
— isonitrophénique . . . . .	56	512	— isosorbique . . . . .	61	610
— isonitrophénylacétique . . . . .	62	1958	— isostéarique . . . . .	60	474
— isonitrophthalique . . . . .	61	1252	— isosubérique . . . . .	61	1111
— — $\alpha$ - — — — —	61	1270	— $\alpha$ - — — — —	61	1111
— isonitrosophénylacétique . . . . .	61	721	— $\beta$ - — — — —	61	1112
— isonitrosovalérianique . . . . .	62	1657	— isosuccinique . . . . .	61	1046
— isononylique . . . . .	60	439	— isotartrique . . . . .	63	2748
— isonorhémipinique . . . . .	63	2802	— isotoluïque . . . . .	61	731
— isonoropianique . . . . .	63	2602	— isotrioxystéarique . . . . .	63	2424
— iso-octylique . . . . .	60	432	— iso-urique . . . . .	67	707
— isoœnanthylrique . . . . .	60	423	— — — — —	67	753
— iso-oxycuminique . . . . .	62	1934	— isovalérique . . . . .	60	351
— — — — —	62	2015	— — Dérivés de substitution de l'—	60	368
— iso-oxyléique . . . . .	62	1697	— — État naturel. Préparation de l'a-		
— isophényltribromopropionique . . . . .	61	774	cide valérique ordinaire et de l'acide		
— isophlorétique . . . . .	62	1921	de synthèse. Propriétés de l'acide		
— isophthalacétique . . . . .	61	1407	ordinaire et de l'acide de synthèse.	60	352
— isophthalique. Formation de l'—	61	732	— isovaléryl-isovalérianique . . . . .	62	1686
— — — — —	61	1262	— isovanillique . . . . .	63	2243
— isopianique . . . . .	63	2604	— isovulpique . . . . .	63	2691
— isopimélique . . . . .	61	1101	— isoxyldique . . . . .	61	1292
— isopropénylbenzoïque . . . . .	61	872	— isoxylique . . . . .	61	755
— isopropylacétique . . . . .	60	351	— isuvitique . . . . .	61	1293
— isopropylacétylacétique . . . . .	62	1676	— itabromopyrotartrique . . . . .	61	1062
— isopropylacétylène - carboni-			— itachloropyrotartrique . . . . .	61	1060
que . . . . .	61	610	— itaconanilique . . . . .	68	1252
— <i>o</i> -isopropylbenzoïque . . . . .	61	793	— itaconique . . . . .	61	1162
— <i>p</i> - — — — —	61	794	— itadibromopyrotartrique . . . . .	61	1063
— isopropylbenzoylacétique . . . . .	62	2033	— itadichloropyrotartrique . . . . .	61	1061
— isopropylcrotonique chloré . . . . .	61	568	— itamalique . . . . .	63	2454
— isopropyléthényltricarbonique . . . . .	61	1385	— itatartrique . . . . .	63	2760
— isopropylmalonique . . . . .	61	1085			
— — Bibliographie . . . . .	61	1086	Acides Jalapinique . . . . .	62	1691
— <i>p</i> -isopropyl- <i>o</i> -nitrophényl- $\beta$ -bro-			— jalapique. (Transformation de l'—		
mopropionique . . . . .	61	826	en acide jalapinique). . . . .	61	1692

Acide japonais. Voyez : Caté- chine et Acides catéchiques; voyez aussi : Jalapine. . . . .	56	370	Acide de Liebermann et Kleemann. . . . .	63	2934
— juglonique. . . . .	63	2583	— lignocérique. . . . .	60	484
Acides de Kachler . . . . .	63	2925	— limettique. . . . .	63	2823
— de Kämmerer . . . . .	63	2449	— de Limpricht. Dérivés chloré et bromé . . . . .	62	1666
— de Kekulé. (Acide malique inac- tif) . . . . .	63	2444	— de Link . . . . .	63	2955
— kétolactonique. . . . .	61	1221	— linoléique . . . . .	61	623
— . . . . .	63	2508	— — . . . . .	61	632
— de Kiliani . . . . .	61	1191	— linoléique . . . . .	61	632
— de Kleemann et Liebermann. . . . .	63	2934	— linolique. . . . .	61	625
— de Kochs (Ac. dioxybutyrique). . . . .	63	2201	— linusique . . . . .	61	627
— kynurénique. . . . .	75	902	— lithobiline . . . . .	63	2773
Acide laccaïque. . . . .	63	3007	— lithobilique . . . . .	74	274
— lactamidique. . . . .	67	858	— lithofellique. . . . .	74	274
— — Dérivés éthylés de l' — . . . . .	67	858	— lobarique . . . . .	63	2670
— lactangélique . . . . .	62	1664	— de Loos . . . . .	61	631
— lactiques. . . . .	62	1519	— de Lorenz . . . . .	63	2316
— lactique ordinaire . . . . .	62	1519	— — . . . . .	63	2360
— — Dérivés de l' — . . . . .	62	1526	— de Lossen . . . . .	61	1367
— — contenu dans les urines . . . . .	73	123	— — . . . . .	63	2414
— — — . . . . .	75	850	— de Loydt. . . . .	63	2443
— $\beta$ — dichloré. . . . .	62	1533	— lupulique . . . . .	63	3059
— $\beta$ — trichloré. . . . .	62	1533	— lutéique . . . . .	63	3054
— lactique de fermentation. . . . .	62	1519	Acides malanilique . . . . .	68	1259
— lactobionique . . . . .	63	3051	— maleinanilique. . . . .	68	1248
— lactonique . . . . .	56	434	— maleinflourescéique . . . . .	63	2838
— lactoniques . . . . .	63	2875	— maléique. . . . .	61	1146
— — lactoso, et maltoso-carbo- niques . . . . .	63	3055	— — Bibliographie . . . . .	61	1160
— lacturamique. . . . .	67	695	— malique droit . . . . .	63	2440
— lactyllactique . . . . .	62	1526	— maliques inactifs. . . . .	61	1139
— lapachique. . . . .	62	2093	— — . . . . .	63	2441
— larixinique. . . . .	63	2626	— — de Bremer . . . . .	63	2446
— laurique . . . . .	60	447	— — de Pasteur . . . . .	63	2442
— lauronolique. . . . .	61	616	— — de Sabanejew. . . . .	63	2446
— laurostéarique. . . . .	60	447	— — de Werigo et Tanatar. . . . .	63	2445
— lauroxylique . . . . .	55	454	— — ordinaire . . . . .	63	2432
— — . . . . .	64	787	— malonique . . . . .	61	1009
— lécanorique . . . . .	56	748	— — . . . . .	61	1020
— — . . . . .	62	2267	— — Dérivés bromés. . . . .	61	1017
— de Leeds et de Rochleder . . . . .	63	2257	— — Dérivés chlorés. . . . .	61	1017
— lépargylique . . . . .	61	1117	— malono-anilique . . . . .	68	1232
— leucique . . . . .	62	1582	— maltobionique . . . . .	63	3050
— de Leuckart et Schmidt. . . . .	62	2078	— maltosaccharique . . . . .	63	2712
— leuconique. . . . .	56	755	— maltoso-carbonique . . . . .	63	3055
— — . . . . .	63	3022	— malyurérique. . . . .	67	696
— leucorosolique. . . . .	56	497	— — Action du brome sur l' — . . . . .	67	697
— leucyluramique . . . . .	67	695	— mandéliques. . . . .	62	1854
— lévopimarique . . . . .	61	886	— manganique . . . . .	21	69
— lévulinique . . . . .	56	410	— de Mann. . . . .	61	955
— — . . . . .	62	1655	— mannitique. . . . .	56	741
— lévulose-carbonique . . . . .	63	2962	— — . . . . .	63	2883
— de Leymann et Will . . . . .	63	2343	— mannitoborique . . . . .	56	322
— lichenstéarique . . . . .	62	1734	— mannitohexasulfurique. . . . .	56	321
			— mannitophosphorique . . . . .	56	322
			— mannotrisulfurique. . . . .	56	321
			— mannoctonique. . . . .	63	3021
			— manno-heptonique. . . . .	63	2236

Acides manno-heptonique . . . . .	63	2964	Acide métacopahivique . . . . .	61	1315
— mannoniques . . . . .	63	2879	— métacopahivique . . . . .	61	885
— mannonique . . . . .	63	3037	— métacoumarique . . . . .	62	1986
— mannonique lévogyre . . . . .	63	2881	— métacrésylsulfureux . . . . .	55	419
— mannosacchariques . . . . .	63	2974	— métacrylique . . . . .	61	536
— mannosaccharique lévogyre . . . . .	63	2976	— méta-cuménylacrylique . . . . .	62	2034
— margareux . . . . .	60	461	— méta-diphénylène-acétone-car-		
— margarique . . . . .	60	461	bonique . . . . .	62	2136
— — — — —	60	463	— métafulminurique . . . . .	67	273
— Bibliographie de l'— . . . . .	60	482	— — Sels de l'— . . . . .	67	274
— de Markownikow . . . . .	61	1198	— métagallique . . . . .	56	635
— méconamique . . . . .	67	888	— — — — —	56	750
— méconine-acétique . . . . .	63	2599	— — — — —	56	771
— méconique . . . . .	63	2929	— méta-hydrocoumarique . . . . .	62	1906
— méconique normal . . . . .	63	2562	— méta-iodhydrocinnamique . . . . .	61	776
— médullique . . . . .	60	481	— méta-isatique . . . . .	68	1061
— mékénique . . . . .	63	2795	— méta-méthylcinnamique . . . . .	61	873
— mélanurénique . . . . .	67	838	— méta-méthylglycollique . . . . .	62	1894
— — Combinaisons de l'— . . . . .	67	839	— métanitrocuményldibromopro-		
— mélanurique . . . . .	67	838	pionique . . . . .	61	827
— mélidoacétique . . . . .	67	832	— métanitrocuminique . . . . .	61	801
— — Combinaisons de l'— . . . . .	67	833	— mélanitrohydrocinnamique . . . . .	61	777
— méliotique . . . . .	62	1900	— méta-nitro-toluylique . . . . .	61	722
— mélissique . . . . .	60	489	— méta-ortho-p-propylbenzoïque . . . . .	61	793
— melliue . . . . .	61	1435	— méta-oxybenzoïque . . . . .	56	542
— — Bibliographie de l'— . . . . .	61	1442	— — — — —	62	1814
— mellitique . . . . .	61	1435	— — Dérivés bromés, iodés et		
— mellonhydrique . . . . .	67	845	nitrés . . . . .	62	1819
— mellonique . . . . .	67	845	— méta- $\beta$ -oxycuminique . . . . .	62	1937
— $\alpha$ -mellophanique . . . . .	61	1422	— méta-oxypropylbenzoïque . . . . .	62	1929
— ménaphtoxylique . . . . .	61	903	— métapectique . . . . .	56	436
— mésachloropyrotartrique . . . . .	61	1061	— — — — —	72	44
— mésaconique . . . . .	61	1061	— métaphénolsulfonique . . . . .	56	482
— — — — —	61	1172	— métaphosphorique . . . . .	5	322
— mésadibromopyrotartrique . . . . .	61	1064	— métaphosphorique. Caractères		
— mésitène-lactone carbonique . . . . .	63	2287	généraux des métaphosphates . . . . .	5	323
— mésitylénique . . . . .	55	436	— — Composés amidés de l'— . . . . .	14	122
— — — — —	61	760	— — Modifications polymériques		
— mésitylenphtaloylique . . . . .	62	2131	de l'— . . . . .	5	324
— mésitylphtalique . . . . .	62	2100	— — Préparation de l'— . . . . .	5	323
— mésocamphorique . . . . .	61	1205	— métaphtalique . . . . .	61	1203
— mésotartrique . . . . .	63	2756	— — Produits de substitution de l'— . . . . .	61	1265
— mésoxalique . . . . .	61	1018	— métapimélique . . . . .	61	1101
— — — — —	62	1632	— métasaccharinique . . . . .	63	2713
— — — — —	63	2720	— — — — —	63	2976
— mésoxaluramique . . . . .	67	733	— métasantonique . . . . .	63	2364
— méta-amidophénylgyoxylique . . . . .	68	1061	— métasulfophénique . . . . .	56	482
— méta-benzhydrylbenzoïque . . . . .	62	2089	— métatartrique . . . . .	63	2747
— méta-benzoylbenzoïque . . . . .	62	2110	— métatoluique . . . . .	61	731
— méta-bromhydrocinnamique . . . . .	61	771	— — Produits de substitution . . . . .	61	733
— — — — —	61	846	— métatungstique . . . . .	18	172
— metabromonitrotoluique . . . . .	61	746	— métaxénylhydrosulfureux . . . . .	55	429
— méta-bromo-toluylique . . . . .	61	718	— métaxénylsulfureux . . . . .	55	429
— métacamphrésique . . . . .	61	1189	— méta-xylolphtaloylique . . . . .	62	2123
— métacétique . . . . .	60	275	— méta-xylolendimalonique . . . . .	61	1426
— métacétonique . . . . .	60	275	— méta-xylolphtalique . . . . .	62	2099
— méta-chlorhydrocinnamique . . . . .	61	769	— méthène-dimalonique . . . . .	61	1417
— métachlorobenzoïque . . . . .	61	664	— méthényltricarbonique . . . . .	61	1374

Acide méthine-tricarbonique . . .	67	441
— $\beta$ -métho- <i>o</i> -phtalique. Formation de l' — . . .	62	1865
— méthoxyacrylique . . .	62	1647
— méthoxybutyrique . . .	62	1553
— méthoxycarballylique . . .	63	2920
— méthoxycoumarique . . .	63	2370
— méthoxycrotonique . . .	62	1646
— méthoxyglutarique . . .	63	2465
— méthoxy-isophtalique . . .	63	2580
— $\beta$ -méthoxy-isophtalique . . .	63	2587
— méthoxylacétique . . .	62	1512
— méthoxyl-benzalmalonique . . .	63	2643
— méthoxyl- <i>m</i> -oxycinnamique . . .	63	2246
— méthoxylpropionique . . .	62	1528
— méthoxy- <i>o</i> -phtalique . . .	63	2585
— méthoxysalicylique . . .	63	2233
— méthoxytéréphtalique . . .	63	2592
— méthoxytoluïque . . .	62	1865
— méthoxytoluïque . . .	62	1872
— méthoxy- <i>p</i> -toluïque . . .	62	1873
— métronique . . .	63	2560
— $\alpha$ -méthylacétoglutarique . . .	63	2508
— méthylacétylacétique . . .	62	1655
— méthyl-acétyle pyronone . . .	63	2282
— $\alpha$ -méthylacétylsuccinique . . .	63	2504
— $\beta$ -méthylacétylsuccinique . . .	63	2504
— méthylaldéhydo-vanillique . . .	63	2604
— méthylalloxanique . . .	67	735
— $\beta$ -méthylallylacétylacétique . . .	62	1732
— méthylanthraquinon - carbonique . . .	63	2403
— méthylatropique . . .	61	874
— méthylbenzoylacétique . . .	62	2019
— méthylbenzoylacétylacétique . . .	63	2377
— méthylbenzoylformique . . .	62	2036
— méthylbenzylacétique . . .	61	811
— méthylbenzylacétylacétique . . .	62	2039
— <i>p</i> -méthyl- <i>o</i> -benzylbenzoïque . . .	61	940
— méthylbenzylglycollique . . .	62	1931
— méthylbenzylmalonique . . .	61	1307
— méthylbromocoumarilique . . .	62	2052
— méthylbromocoumarique . . .	62	1984
— $\gamma$ -méthyl- $\gamma$ -bromo-indonaphtène- $\beta$ -carbonique . . .	61	878
— $\alpha$ -méthylbutyrocoumarique . . .	62	2025
— $\beta$ -méthylbutyrocoumarique . . .	62	2026
— méthylcaféique . . .	63	2328
— $\alpha$ -méthyl- $\beta$ -carbonique . . .	63	2371
— $\alpha$ -méthylcinnamique . . .	61	866
— $\beta$ -méthylcoumarilique . . .	62	2055
— méthylcoumarique . . .	62	1970
— $\alpha$ -méthylcoumarique . . .	62	1970
— méthylcrotonique . . .	61	549
— méthyladiacétique . . .	62	1655
— méthylallyloxalique . . .	62	1731
— méthyldibromoxyphényldibromoalérianique . . .	62	1950

Acide méthyldibutylacétique . . .	60	445
— méthyldiéthylacétique . . .	60	424
— méthyldinitrocoumarique . . .	62	1985
— méthyldiphénylacétique . . .	61	936
— méthylène-dioxyphénylacrylique . . .	63	2332
— méthylène-dioxyphénylpropionique . . .	63	2350
— méthylène-nitro-protocatéchine . . .	63	2253
— méthylène-protocatéchine . . .	63	2246
— méthylénhydrocaféique . . .	63	2350
— méthylénocaféique . . .	63	2332
— méthylénodioxyphénylangélique . . .	63	2360
— méthylénodioxyphénylglycollique . . .	63	2565
— méthylénodioxyvalérianique . . .	63	2316
— méthyléthényltricarbonique . . .	61	1379
— méthyléthoxalique . . .	62	1572
— méthyléthylacétique . . .	60	373
— — — — — . . .	61	1084
— méthyléthylacétique. Composés bromés et iodés. Sels de l' — . . .	60	376
— méthyl- $\beta$ -éthylacétosuccinique . . .	63	2510
— méthyléthylacétylacétique . . .	62	1675
— $\alpha$ -méthyl- $\beta$ -éthylacrylique . . .	61	557
— méthyléthylacrylique et acétate de cuivre . . .	61	558
— méthyléthylacrylique et acétate de zinc . . .	61	558
— méthyléthylacrylique et chlorure ferrique . . .	61	558
— méthyléthylacrylique et nitrate d'argent . . .	61	558
— méthyléthylacrylique et nitrate de plomb . . .	61	558
— méthyléthylodioxybenzoïque . . .	63	2238
— méthyléthylmalonique . . .	61	1083
— — Bibliographie . . .	61	1084
— $\alpha$ -méthyléthyl- $\beta$ -oxybutyrique . . .	62	1600
— méthyléthylprotocatéchine . . .	63	2248
— $\beta$ -méthyl- $\gamma$ -éthyl- $\gamma$ -valérianique . . .	62	1610
— méthylférulique . . .	63	2330
— méthylfurfuracrylique . . .	62	1852
— méthylfurfurane - carbonacétique . . .	63	2560
— méthylglutaconique . . .	61	1183
— $\alpha$ -méthylglutarique . . .	61	1093
— $\beta$ -méthylglutarique . . .	61	1094
— $\alpha$ -méthylglycidique . . .	62	1647
— $\beta$ -méthylglycidique . . .	62	1648
— $\gamma$ -méthylglycidique . . .	62	1648
— méthylglycollique . . .	62	1512
— méthylglycoluramique . . .	67	693
— méthylhespéridinique . . .	63	2331
Acides méthylhexylparaconiques . . .	63	2222
— méthylhomoférulique . . .	62	2349



Acide méthylhomo-oxybenzoïque . . . 62 1864  
 —  $\alpha$ -méthyl-*o*-homophtalique . . . 61 1296  
 — méthyl-*m*-homo-salicylique . . . 62 1872  
 — méthylhydantoïne-carbonique . . . 67 694  
 — méthylhydantoïque . . . 67 693  
 —  $\gamma$ -méthylhydrindène- $\beta$ -carbonique . . . 61 877  
 —  $\alpha$ -méthylhydrindonaphène- $\beta$ -carbonique . . . 61 900  
 — méthylhydrocaféique . . . 63 2293  
 — méthylhydrocoumarique hibromé . . . 62 1910  
 — méthylhydrohomo-férulique . . . 63 2206  
 — méthylhydro-ombellique . . . 63 2308  
 — méthylhydroquinon-formique . . . 63 2236  
 —  $\gamma$ -méthylhydroxyglutarique . . . 62 1658  
 —  $\gamma$ -méthylindène- $\beta$ -carbonique . . . 61 900  
 —  $\alpha$ -méthylindonaphène- $\beta$ -carbonique . . . 61 900  
 —  $\alpha$ -méthylindonaphène- $\beta$ -carbonique . . . 61 877  
 — méthylisobutylglycérique . . . 63 2206  
 — méthylisobutylparaconique . . . 63 2219  
 — méthylisoférulique . . . 63 2331  
 —  $\alpha$ -méthylisophtalique . . . 61 1291  
 — méthylisopropylacétique. Sels . . . 60 411  
 — méthylisopropylpropionique . . . 60 425  
 — méthyllactique . . . 62 1528  
 —  $\alpha$ -méthylmalique . . . 63 2456  
 — — . . . 63 2460  
 —  $\beta$ -méthylmalique . . . 63 2462  
 — méthylméthronique . . . 63 2568  
 — méthyl- $\alpha$ -naphtofurane-carbonique . . . 62 2114  
 — méthyl- $\beta$ -naphtofurane-carbonique . . . 62 2115  
 — méthylnitrocoumarique . . . 62 1985  
 — méthylnitrolique . . . 55 162  
 — méthylnoropianique . . . 63 2594  
 — méthylolophénoxyéthanoïque . . . 63 2300  
 —  $\beta$ -méthylomballique . . . 63 2350  
 —  $\alpha$ -méthylorthoxyphénylacrylique . . . 62 1970  
 — méthylloxamique . . . 67 238  
 — *m*-méthyl-*p*-oxybenzoïque . . . 61 734  
 — *o*-méthyl-*p*-oxybenzoïque . . . 61 727  
 —  $\alpha$ -méthyl- $\alpha$ -oxybutyrique . . . 62 1572  
 —  $\alpha$ -méthyl- $\beta$ -oxybutyrique . . . 62 1574  
 —  $\alpha$ -méthyl- $\beta$ -oxycrotonique . . . 62 1663  
 — méthylxyglutarique . . . 63 2465  
 —  $\alpha$ -méthylxyglutarique . . . 63 2471  
 —  $\beta$ - — . . . 63 2471  
 — méthylxyisophtalique . . . 63 2587  
 — — . . . 63 2589  
 — méthyl-*p*-oxyphénylacrylique . . . 62 1989  
 — méthylxyphthalique . . . 63 2885  
 — méthyl- $\alpha$ -oxyphthalique . . . 63 2582  
 — méthylxyosalicylique . . . 63 2236

Acide méthylxysuccinique . . . 63 2460  
 — métyloxytéréphtalique . . . 63 2592  
 —  $\alpha$ -méthyl- $\gamma$ -oxyvalérianique . . . 62 1594  
 —  $\beta$ -méthyl- $\gamma$ -oxyvalérianique . . . 62 1595  
 — méthylparabanique . . . 67 663  
 — méthylparaconique . . . 63 2214  
 — méthylparoxybenzoïque . . . 62 1831  
 — méthylpenténone- $\beta$ -dioïque . . . 63 2519  
 — méthylphénylcinnamique . . . 61 950  
 — méthylphénylfumaramique . . . 68 1247  
 — méthylphénylfurfurane-carbonique . . . 62 2079  
 — méthylphényl-hydrazine-phénylgyoxylique . . . 68 1426  
 — méthylphénylhydrazine-pyruvique . . . 62 1639  
 —  $\alpha$ -méthyl- $\beta$ -phényllactique . . . 62 1932  
 — méthylphénylparaconiques . . . 63 2377  
 — méthylphénylpropiolique . . . 61 898  
 — *m*-méthylphénylpropionique . . . 61 809  
 — méthylphlorétique . . . 62 1917  
 —  $\alpha$ -méthylpropiocoumarique . . . 62 2011  
 —  $\beta$ - — . . . 62 2011  
 — méthylpropioparaconique . . . 62 2014  
 — méthylpropylacétique . . . 60 404  
 — — . . . 61 558  
 — méthylpropylacétylacétique . . . 62 1680  
 — méthylpropylbenzoïque . . . 61 817  
 —  $\beta$ -méthylpropyléthylénolactique . . . 62 1600  
 —  $\alpha$ -méthylpropyl- $\beta$ -oxybutyrique . . . 61 1609  
 — méthylpropylphénylacétique . . . 62 2035  
 — méthylpropylsalicylique . . . 62 1946  
 — méthylprotocatécheque . . . 56 647  
 — — . . . 63 2243  
 — méthylpulvique . . . 63 2689  
 — méthylpyrogallique . . . 63 2243  
 — méthylpyromucique . . . 62 1759  
 — méthylpyrotitartrique . . . 62 1766  
 —  $\alpha$ -méthylquinoléine-carbonique . . . 65 1519  
 — méthylrésorcine-phthaloylique . . . 63 2668  
 — méthylsilicique, ou silico-acétique . . . 6 277  
 — méthylsuccinique . . . 61 1051  
 — méthylsylvane-carbonacétique . . . 63 2568  
 — méthyltartronamique . . . 67 877  
 — méthyltartronique . . . 63 2448  
 — méthyltéréphtalique . . . 61 1290  
 — méthylthioparabanique . . . 69 793  
 — méthyl-*p*-thymacrylique . . . 62 2041  
 — méthyltolindocarbonique . . . 62 2002  
 — méthyl-*p*-tolylhydrazine-pyruvique . . . 62 1640  
 — méthyltriphénylcarbinol-*m*-carbonique . . . 62 2147  
 — méthyltriphénylcarbinol-*o*-carbonique . . . 62 2146

Acide méthyltriphényloxyméthane-carbonique . . . . .	62	2145	Acide myristolique . . . . .	60	452
— méthylurique . . . . .	67	750	— — — — —	61	621
— méthyluvique . . . . .	62	1766	— myromélique . . . . .	67	759
— de Michael . . . . .	63	2384	— myronique . . . . .	58	370
— — — — —	63	2824	Acides Naphtalfluorescéique . . . . .	63	2865
— de Mielck . . . . .	61	610	— $\alpha$ -naphtalidique . . . . .	68	1280
— molybdique . . . . .	19	12	— $\alpha$ -naphtaline-dicarbonique . . . . .	61	1332
— — hydraté . . . . .	19	15	— $\beta$ -naphtaline-dicarbonique . . . . .	61	1334
— monobromacétique . . . . .	60	256	— $\gamma$ -naphtaline-dicarbonique . . . . .	61	1333
— $\alpha$ -monobromacrylique . . . . .	61	513	— $\delta$ -naphtaline-dicarbonique . . . . .	61	1334
— monobromadipique . . . . .	61	1081	— E-naphtaline-dicarbonique . . . . .	61	1334
— monobromalique . . . . .	63	2447	— naphtaline-tétracarbonique . . . . .	61	1429
— monobromobutyrique . . . . .	60	329	— naphtalique . . . . .	55	483
— monobromoïso-caproïque . . . . .	60	398	— — de Claus et Meixner . . . . .	61	1336
— monobromoléique . . . . .	61	589	— naphtalodisulfuriques . . . . .	55	512
— monobromomalonique . . . . .	61	1017	— naphtalosulfuriques . . . . .	55	511
— monobromomono-chloroacéti- que . . . . .	80	264	— — Dérivés bromés, chlorés et ni- trés des — . . . . .	55	513
— monobromoœnanthylrique . . . . .	60	421	— naphtalosulfurique dibromé . . . . .	55	515
— $\alpha$ -monobromopropionique . . . . .	60	292	— — monobromé . . . . .	55	514
— $\beta$ -monobromopyromucique . . . . .	62	1745	— — tétrachloré . . . . .	55	514
— $\delta$ - — — — —	62	1746	— — trichloré . . . . .	55	514
— monobromoricinologique . . . . .	62	1696	— naphtalotétrasulfurique . . . . .	55	513
— monobromostéarologique . . . . .	61	625	— naph-tène-disulfureux . . . . .	55	512
— monocarbonés-pyridiques . . . . .	65	846	— $\beta$ -naph-tocoumarique . . . . .	62	2085
— monochloracétique . . . . .	61	1017	— $\alpha$ -naph-toïque . . . . .	61	903
— $\alpha$ -monochloracrylique . . . . .	61	510	— $\beta$ -naph-toïque . . . . .	61	917
— monochloroangélique . . . . .	61	553	— naph-tolangélique . . . . .	62	2091
— monochlorobutyriques . . . . .	60	325	— $\alpha$ -naph-tolcarbonique . . . . .	62	2071
— $\gamma$ -monochlorocinnamique . . . . .	61	844	— $\beta$ -naph-tolcarbonique . . . . .	62	2078
— monochlorohippurique . . . . .	68	964	— naph-toldisulfureux . . . . .	88	611
— $\alpha$ -monochloropropionique . . . . .	60	286	— naph-tolglycuroniques . . . . .	63	2943
— $\beta$ - — — — —	60	287	— $\alpha$ -naph-tolmaléinfluorescéique . . . . .	63	2704
— monochlorosuccinique . . . . .	61	1038	— naph-tolsulfureux . . . . .	88	598
— monochlorovalérique . . . . .	60	368	— naph-toltrisulfureux . . . . .	88	619
— monoéthylphosphorique . . . . .	59	259	— naph-tosulfurique monochloré . . . . .	55	513
— monoéthylthiophosphorique . . . . .	59	260	— naph-toxalique . . . . .	56	678
— $\alpha$ -monohydrocaféique . . . . .	63	2305	— — — — —	63	2817
— monoiodovalériques . . . . .	60	376	— naph-toyl- <i>o</i> -benzoïque . . . . .	62	2141
— monométhylphosphinique . . . . .	69	298	— naph-toylformique . . . . .	62	2082
— monophénylphosphorique . . . . .	59	646	— $\alpha$ -naph-tylacétique . . . . .	62	923
— monosulfocarbamiques . . . . .	67	470	— $\alpha$ -naph-tylacrylique . . . . .	61	931
— moringique . . . . .	60	482	— naph-tylamine-sulfureux . . . . .	88	558
— mucique . . . . .	56	333	— $\alpha$ -naph-tylcarboxylique . . . . .	61	903
— — — — —	63	2979	— naph-tyl-glycollique . . . . .	62	2078
— mucobromique . . . . .	60	331	— naph-tyl-glyoxylique . . . . .	62	2082
— — — — —	62	1705	— $\alpha$ -naph-tyl-hydrazine-pyruvique . . . . .	68	1432
— mucobromique. Dérivés azotés . . . . .	62	1708	— $\beta$ - — — — —	68	1433
— mucochlorique . . . . .	62	1705	— naph-tyl- $\beta$ -imidobutyrique . . . . .	68	1285
— mucolactonique . . . . .	63	2224	— naph-tyl-monosulfurique . . . . .	55	516
— muconique . . . . .	61	1217	— naph-tyloxamique . . . . .	68	1276
— mucovinique . . . . .	56	741	— naph-tylsulfureux . . . . .	55	511
— mycomélinique . . . . .	67	756	— — — — —	88	549
— myristique . . . . .	60	452	— naph-tylsulfurique . . . . .	56	570
— — — — —	63	2607	— narcéonique . . . . .	63	3013
— — — — —	60	453	— neurostéarique . . . . .	60	473
— — — — —	60	454	— niobique . . . . .	18	14
— Bibliographique . . . . .	60	454			

<b>Acide nitramido-<math>\alpha</math>-naphthoïque</b> . . . . .	61	914	<b>Acide nitrobenzoylbenzylmaloni-</b>		
— <b>nitreux</b> . Voyez à <b>Acide azoteux</b> .			<b>que</b> . . . . .	63	2678
— <b>nitriles</b> . . . . .	67	355	— <i>m</i> -nitrobenzoylformique . . . . .	62	1966
<b>Acide nitrique</b> . Voyez également à			— <i>o</i> -nitrobenzoylformique . . . . .	62	1960
<b>Acide azotique</b> . Applications de			— nitrobenzoylmalonique . . . . .	63	2642
l'— . . . . .	36	350	— nitrobenzoyltétraméthylèncar-		
— — de l'atmosphère . . . . .	79	15	<b>bonique</b> . . . . .	62	2062
— — Bibliographie de l'— . . . . .	36	351	— <i>p</i> -nitrobenzylidène-rhodanique .	62	1993
— — Dosage de l'— . . . . .	31	228	— nitrocaproïques . . . . .	60	403
— — Dosage de l'— . . . . .	79	207	— nitrocaprylique . . . . .	60	431
— — dans les terres (procédé			— nitrocétyl-azobenzoylacétique .	68	1436
Boussingault) de l'— . . . . .	34	154	— nitrochloro- $\alpha$ -naphthoïque . . . .	61	916
— — dans les terres (procédé			— nitrochlorophénamique . . . . .	56	533
Schloësing) de l'— . . . . .	34	151	— <i>o</i> -nitrocinnaménylacrylique . . . .	61	899
— — Emploi de l'— dans la métal-			— <i>m</i> -nitrocinnamique . . . . .	61	853
lurgie de l'argent . . . . .	50	417	— <i>o</i> -nitrocinnamique . . . . .	61	852
<b>Industrie de l'— nitrique</b> . . . . .	36	333	— <i>p</i> -nitrocinnamique . . . . .	61	854
— FABRICATION de l'— . . . . .	36	335	— <i>m</i> -nitrocinnamocarbonique . . . .	61	1321
— — Appareils utilisés pour la fa-			— <i>o</i> -nitrocinnamylformique . . . . .	62	2059
brication de l'acide nitrique . . . .	36	539	— nitrocitrique . . . . .	63	2916
<b>APPAREILS MÉTALLIQUES</b>			— nitrococussique . . . . .	62	1868
— — Chaudières ou marmites . . . . .	36	344	— nitrocoumarique . . . . .	62	1985
— — Cylindres en fonte . . . . .	36	342	— (di) nitrocoumarique . . . . .	62	1985
<b>APPAREILS EN VERRE</b>			— <i>m</i> -nitrocuménylacrylique . . . . .	61	881
— — Cornues en verre . . . . .	36	339	— <i>o</i> -nitrocuménylacrylique . . . . .	61	880
— — Composition de l'— commer-			— <i>o</i> -nitrocuménylbromacrylique . . .	61	881
cial . . . . .	36	334	— nitrocuményl- $\beta$ -bromopropioni-		
— — Emballage de l'— . . . . .	36	350	<b>que</b> . . . . .	61	826
— — Historique de la fabrication de			— nitrocuményldibromopropioni-		
l'— . . . . .	36	333	<b>que</b> . . . . .	61	827
— — Préparation directe de l'acide			— <i>o</i> -nitrocuménylpropionique . . . .	61	881
blanc. Fractionnement des pro-			— <i>o</i> -nitrocuminique . . . . .	61	882
duits . . . . .	36	345	— nitrodibromobenzoïque . . . . .	61	707
— — Propriétés de l'— commercial .	36	334	— <i>p</i> -nitrodibromocinnamique . . . .	61	897
— — Prix de revient . . . . .	36	350	— nitrodiméthylhomogentisique . . .	63	2265
— Purification de l'—. Utilisation du			— <i>o</i> -nitrodiméthylphénylacétique . .	61	808
sulfate de soude obtenu comme			— nitrodiphénylcarbonique . . . . .	61	928
résidu de la fabrication . . . . .	36	349	— nitro-dracylique . . . . .	61	692
— — Rendement de l'— blanc . . . . .	35	347	— nitro-éthylbenzoïque . . . . .	61	753
— — Rendement pratique dans les			— <i>p</i> -nitroéthylbenzylacétique . . . .	61	819
cornues de verre . . . . .	36	341	— nitroferriicyanhydrique . . . . .	5 <sup>a</sup>	425
— — Théorie de la fabrication de			— nitro-graphitique . . . . .	5 <sup>a</sup>	30
l'— . . . . .	36	336	— nitrohématique. Voir acide pi-		
<b>Acide <i>m</i>-nitro-<i>p</i>-aldéhydocinna-</b>			<b>crique</b> . . . . .	56	532
<b>mique</b> . . . . .	62	2055	— nitrohémipinique . . . . .	63	2801
— <b>nitroarachique</b> . . . . .	60	479	— nitrohippurique . . . . .	68	966
— <b>nitroarbiturique</b> . . . . .	67	669	— nitrohydrocoumarique . . . . .	62	1911
— <b>nitrobenzine sulfurique</b> . . . . .	68	1461	— nitro-isobutylbenzoïque . . . . .	61	815
— <i>m</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	690	— nitro- <i>p</i> -isobutylbenzoïque . . . .	61	816
— <i>o</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	868	— nitro-isophtalique assymétrique .	61	1270
— <i>p</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	692	— nitro-isophtalique symétrique . .	61	1287
— <i>p</i> -nitrobenzoylacétique . . . . .	61	897	— $\beta$ -nitroisophtalique . . . . .	31	1270
— . . . . .	62	2005	— nitro-isovanillique . . . . .	63	2253
			— nitrolactique . . . . .	62	1529
			— nitroliques . . . . .	67	75
			— <i>o</i> -nitromésitylénique . . . . .	61	763
			— <i>p</i> -nitromésitylénique . . . . .	61	764
			— nitrométaxénylsulfureux . . . . .	55	429

Acide nitro-méthoxycinnamique . . . . .	62	1985
— nitrométhylcoumarilique . . . . .	62	2056
— nitro-méthylisoxycuminique . . . . .	62	1935
— nitro- $\beta$ -méthylombelliférone . . . . .	63	2352
— nitronaphtalique . . . . .	61	911
— $\alpha$ -nitronaphtoïque . . . . .	61	911
— $\beta$ -nitronaphtoïque . . . . .	61	912
— $\gamma$ -nitronaphtoïque . . . . .	61	913
— $\delta$ -nitronaphtoïque . . . . .	61	922
— nitronaphtolcarbonique . . . . .	62	2074
— nitro-opianique . . . . .	63	2601
— nitro-oxaniliques . . . . .	68	1227
— nitro-oxybenzoïques . . . . .	62	1843
— nitro-oxypropylbenzoïque . . . . .	61	802
— <i>m</i> -nitro-oxypropylbenzoïque . . . . .	62	1928
— <i>o</i> -nitro-oxypropylbenzoïque . . . . .	62	1927
— <i>o</i> -nitro- <i>p</i> -oxypropylbenzoïque . . . . .	61	882
— nitro-oxy-toluique . . . . .	62	1870
— nitrophénique . . . . .	56	581
— nitrophénitique . . . . .	56	516
— nitrophénylbenzoïque . . . . .	61	928
— $\beta$ - <i>p</i> -nitrophénylbromacrylique . . . . .	61	857
— <i>o</i> -nitrophénylbromolactique . . . . .	62	1891
— <i>m</i> -nitrophényl- $\beta$ -bromopropio- nique . . . . .	61	780
— <i>o</i> -nitrophényl- $\beta$ -bromopropio- nique . . . . .	61	779
— <i>p</i> -nitrophényl- $\beta$ -bromopropioni- que . . . . .	61	780
— <i>o</i> -nitrophénylchlorolactique . . . . .	62	1890
— <i>p</i> -nitrophénylchlorolactique . . . . .	62	1890
— nitrophénylglycérique . . . . .	63	2299
— <i>m</i> -nitrophényllactique . . . . .	61	1888
— <i>m</i> -nitro- $\beta$ -phényllactique . . . . .	62	1888
— <i>o</i> -nitro- $\beta$ -phényllactique . . . . .	62	1886
— <i>p</i> -nitro- $\beta$ -phényllactique . . . . .	62	1889
— <i>o</i> -nitrophénylméthacrylique . . . . .	61	868
— <i>p</i> -nitrophénylméthacrylique . . . . .	61	868
— <i>p</i> -nitrophényl- $\alpha$ -nitracrylique . . . . .	61	855
— <i>p</i> -nitrophénylnitrolactique . . . . .	62	1890
— <i>o</i> -nitrophényloxyacrylique . . . . .	62	1994
— <i>o</i> -nitrophénylpropiolique . . . . .	61	894
— <i>p</i> -nitrophénylpropiolique . . . . .	61	897
— <i>p</i> -nitrophénylpropionique . . . . .	61	857
— nitrophthalique anhydre . . . . .	61	1256
— $\alpha$ -nitrophthalique . . . . .	61	1252
— $\beta$ -nitrophthalique . . . . .	61	1252
— nitrophthalosulfurique . . . . .	55	516
— nitro-pipéronylique . . . . .	63	2253
— nitropodocarpique . . . . .	62	2066
— <i>m</i> -nitropropénylbenzoïque . . . . .	61	872
— $\beta$ -nitropropionique . . . . .	60	304
— <i>o</i> -nitro- <i>p</i> -propylbenzoïque . . . . .	61	882
— <i>o</i> -nitropropylcinnamique . . . . .	61	882
— <i>o</i> -nitro- <i>p</i> -propylcinnamique . . . . .	61	875
— nitropyroméconique . . . . .	62	1757
— <i>p</i> -nitro-pyrotartranilique . . . . .	68	1241
— $\alpha$ -nitrosalicylique . . . . .	62	1808

Acide $\beta$ -nitrosalicylique . . . . .	62	1806
— nitrosobarbiturique . . . . .	67	671
— — Sels de l' — . . . . .	67	672
— nitrosobutyriques . . . . .	60	335
— nitrosodipyroméconique . . . . .	62	1757
— nitrosoéthylindoxylrique . . . . .	68	1016
— nitrosomalonique . . . . .	61	1019
— nitrosonaphtolsulfureux . . . . .	88	623
— nitrosonitrobarbiturique . . . . .	67	672
— nitrosopianique . . . . .	63	2604
— $\alpha$ -nitrosopropionique . . . . .	60	305
— nitrotartrique . . . . .	63	2747
— <i>m</i> -nitrotéréphtalaldéhydrique . . . . .	62	1965
— <i>o</i> -nitrotéréphtalaldéhydrique . . . . .	62	1965
— $\alpha$ -nitrotoluique . . . . .	61	729
— $\beta$ -nitrotoluique . . . . .	61	729
— $\gamma$ -nitrotoluique . . . . .	61	730
— <i>m</i> -nitro- <i>p</i> -toluique . . . . .	61	744
— ( <i>a</i> ) <i>m</i> -nitrotoluique . . . . .	61	722
— ( <i>s</i> ) <i>m</i> -nitrotoluique . . . . .	61	737
— ( <i>v</i> ) <i>m</i> -nitrotoluique . . . . .	61	729
— ( <i>a</i> ) <i>o</i> -nitrotoluique . . . . .	61	736
— ( <i>v</i> ) <i>o</i> -nitrotoluique . . . . .	61	736
— <i>o</i> -nitro- <i>p</i> -toluique . . . . .	61	743
— <i>p</i> -nitrotoluique . . . . .	61	730
— nitrotolyl-isobutyrique . . . . .	61	820
— nitro- <i>m</i> -tolylpropionique . . . . .	61	809
— nitrotyrosique . . . . .	68	1119
— nitro-uramide-benzoïque . . . . .	68	1841
— $\beta$ -nitro-uvitique . . . . .	61	1288
— nitro-valérique . . . . .	60	370
— nitrovanillique . . . . .	63	2252
— nitrovératrique . . . . .	63	2254
— $\alpha$ -nitroxybenzoïque . . . . .	62	1820
— $\beta$ -nitroxybenzoïque . . . . .	62	1822
— $\gamma$ -nitroxybenzoïque . . . . .	62	1821
— nitroxylrique . . . . .	61	759
— nitroxytoluique . . . . .	62	1866
— nonodécylcarbonique . . . . .	60	477
— nonodécylrique normal . . . . .	60	476
— nonyliques . . . . .	60	441
— nonylique . . . . .	61	571
— norhémipinique . . . . .	63	2799
— nor-isosaccharique . . . . .	63	3064
— noro- <i>m</i> -hémipinique . . . . .	63	2803
— noroméconinacétique . . . . .	63	2934
— noropianique . . . . .	63	2594
Acide octodécylcarbonique . . . . .	60	476
— octylacétique . . . . .	60	442
— octylacétylacétique . . . . .	62	1689
— octylbenzoïque normal . . . . .	61	830
— octyliques . . . . .	60	441
— octylsulfurique . . . . .	56	124
— œnanthocuminique anhydre . . . . .	61	798
— œnanthylrique . . . . .	60	415
— — . . . . .	61	1113
— œnanthylrique indéterminé . . . . .	60	426

Acide œnanthyliques . . . . .	60	427
— œnoliques . . . . .	56	773
— oléique . . . . .	61	585
— oléique et ses isomères. Biblio-		
graphie . . . . .	61	593
— oléique dibromé . . . . .	61	590
— oléique de Saytzeff . . . . .	61	592
— oléique. Analyse de l' — . . . . .	34	353
— ombelliférone . . . . .	63	2333
— ombelliféronique . . . . .	63	2332
— ombellique . . . . .	56	748
— — . . . . .	63	2332
— ophélique . . . . .	63	3039
— opianique . . . . .	63	2638
— opinique . . . . .	63	2638
— orcins-carbonique . . . . .	63	2270
— — . . . . .	63	2273
— orcincarbonique . . . . .	56	748
— orcinphthaléique . . . . .	63	2860

## Acides organiques. Généralités.

Historique. Définition. Propriétés.

Synthèse. Classification des — .	60	1
— — artificiels . . . . .	1	295
— — Fermentation des — . . . . .	71	595
— — à fonction complexe . . . . .	61	
— — . . . . .	62	
— — . . . . .	63	
— — à fonction simple . . . . .	61	
— — naturels . . . . .	1	295
— — des végétaux . . . . .	1	289

— organiques. Bibliographie des —

Acides gras . . . . .	60	96
135, 151, 227, 269, 310, 344, 384, 441,		
461, 463, 475, 480, 483, 485, 489, 490,		
491.		

## Acides à fonction complexe . . . . .

1546, 1565, 1580, 1596, 1603, 1611, 1613,		
1620, 1643, 1652, 1666, 1672, 1678, 1682,		
1685, 1687, 1701, 1710, 1718, 1724, 1729,		
1732, 1741, 1758, 1760, 1765, 1767, 1768,		
1771, 1773, 1848, 1877, 1924, 1940, 1950,		
1954, 1966, 2005, 2023, 2032, 2039, 2043,		
2049, 2069, 2102, 2133, 2152.		
63 2192, 2201, 2205, 2207, 2209, 2223,		
2226, 2258, 2291, 2302, 2317, 2343, 2356,		
2317, 2379, 2385, 2388, 2393, 2400, 2405,		
2419, 2425, 2430, 2451, 2467, 2573, 2479,		
2487, 2494, 2497, 2506, 2509, 2511, 2514,		
2517, 2528, 2531, 2537, 2556, 2566, 2569,		
2572, 2576, 2606, 2620, 2628, 2633, 2634,		
2637, 2643, 2646, 2648, 2650, 2654, 2662,		
2672, 2677, 2678, 2681, 2705, 2719, 2723,		
2758, 2762, 2766, 2772, 2776, 2782, 2788,		
2811, 2822, 2825, 2827, 2836, 2840, 2849,		
2853, 2864, 2888, 2899, 2922, 2926, 2928,		
2936, 2942, 2945, 2950, 2952, 2954, 2956,		
2966, 2986, 2991, 2994, 2996, 3000, 3003,		

3007, 3010, 3013, 3015, 3017, 3022, 3025,		
3036, 3048, 3054, 3062.		

## Acides à fonction simple . . . . .

61	568	
570, 572, 572, 580, 582, 584, 597, 615, 619,		
620, 624, 628, 631, 822, 828, 864, 875, 889,		
902, 925, 946, 956, 973, 1116, 1120, 1175,		
1177, 1182, 1184, 1185, 1186, 1187, 1188,		
1189, 1191, 1194, 1197, 1198, 1207, 1210,		
1213, 1216, 1219, 1221, 1223, 1227, 1283,		
1294, 1306, 1310, 1313, 1316, 1318, 1325,		
1329, 1331, 1336, 1346, 1358, 1356, 1361,		
1366, 1371, 1390, 1400, 1410, 1830, 1442		

## Acides organosiliciques . . . . .

6	276	
— ornithurique . . . . .	75	1065
— orsellique . . . . .	56	748
— — . . . . .	63	2266
— — para . . . . .	63	2270
— ortho-acétylbenzoïque . . . . .	62	1996
— ortho-aldéhydrophtalique . . . . .	62	1962
— ortho-benzhydrylbenzoïque . . . . .	62	2088
— ortho - benzodiméthylidifur-		
rane-dicarbonique . . . . .	63	2829
— ortho-benzoylbenzoïque . . . . .	62	2106
— ortho-benzoylmésitylénique . . . . .	62	2125
— ortho-bromhydrocinnamique . . . . .	61	770
— orthobromonitrotoluique . . . . .	61	746
— ortho-bromo-toluylique . . . . .	61	718
— ortho-butyrocoumarique . . . . .	62	2024
— ortho-chlorhydrocinnamique . . . . .	61	769
— ortho-chlorobenzoïque . . . . .	61	662
— ortho-coumarique . . . . .	62	1967
— ortho-crésolphtalique . . . . .	63	2412
— ortho-crésylsulfureux . . . . .	55	418
— $\alpha$ -ortho-désoxybenzoïne-carbo-		
nique . . . . .	62	2115
— $\beta$ -ortho-désoxybenzoïne-carbo-		
nique . . . . .	62	2118
— ortho- <i>p</i> -diméthylphénylglyoxy-		
lique . . . . .	62	2220
— ortho-dioxyanthracoumarique . . . . .	63	2842
— ortho-dioxybenzoïque . . . . .	63	2230
— ortho-diphénylène-acétone-car-		
bonique . . . . .	62	2135
— ortho-éthylbenzhydriicarbo-		
nique . . . . .	63	2836
— ortho-éthylendibenzoyicarbo-		
nique . . . . .	63	2845
— ortho-iodhydrocinnamique . . . . .	61	775
— ortho-iodo-toluylique . . . . .	61	720
— ortho- $\beta$ -méthylcoumarique . . . . .	62	2013
— ortho-méthyl- <i>p</i> -propylcoumari-		
que . . . . .	62	2040
— orthonitrocuménylacrylique . . . . .	61	879
— orthonitrocuményldibromopro-		
pionique . . . . .	61	827
— orthonitrocuminique . . . . .	61	801
— ortho-nitrohydratropique . . . . .	61	768

Acide orthonitrohydrocinnamique. . . . .	61	776	Acide oxatoluïque. . . . .	62	2097
— ortho-nitrophényldibromopro-			— oxatolylique . . . . .	62	2097
pionique . . . . .	61	781	— oxéthylacéto-acétique . . . . .	61	1096
— ortho-nitro- <i>p</i> -propylbenzoïque . . . . .	61	793	— oxéthylmalonique . . . . .	61	1177
— ortho-nitro-toluylrique . . . . .	61	721	— $\beta$ -oxéthylmalonique . . . . .	63	2453
— ortho-oxycuménylacrylique . . . . .	62	2034	— $\gamma$ - — . . . . .	63	2463
— ortho-oxylformobenzoylique . . . . .	63	2269	— oxéthylsuccinamique . . . . .	67	877
— ortho-oxymésitylénique . . . . .	56	555	— oxétone-carbonique . . . . .	63	2217
— ortho-oxyméthylsalicylique . . . . .	63	2276	— oxhydro- <i>p</i> -coumarique . . . . .	63	2298
— ortho- $\beta$ -oxynaphtoyltoluique . . . . .	62	2140	— oxonique. . . . .	62	1505
— ortho-oxylphénylbutyrique . . . . .	62	1939	— — — — —	67	753
— ortho-oxylphénylglxyoxylique . . . . .	63	2320	— oxyacétique . . . . .	62	1505
— ortho-phénolsulfonique. . . . .	56	418	— oxyacétophénone-carbonique. . . . .	63	2341
— ortho-phénoltricarbonique . . . . .	63	2937	— oxyacrylique. . . . .	62	1627
— ortho-phthalique . . . . .	61	1228	— oxyadipique . . . . .	63	2470
— ortho-propioicoumarique . . . . .	62	2011	— oxyamygdalique . . . . .	75	894
— ortho-propioiphénone-carboni-			— <i>m</i> -oxyanthracoumarique . . . . .	63	2686
que . . . . .	62	2016	— oxyanthraquinon-carbonique. . . . .	63	2682
— ortho-propylphénolcarbonique . . . . .	62	1933	— <i>o</i> -oxybenzoïque . . . . .	62	1779
— ortho-sulfophénique . . . . .	56	481	— <i>p</i> -oxybenzoïque-sulfonique. . . . .	62	1828
— ortho-thymotique . . . . .	62	1946	— <i>p</i> -oxybenzoyl oxybenzoïque. . . . .	62	1829
— ortho-toluïque . . . . .	61	724	— oxybenzuramiques. . . . .	68	1338
— — Produits de substitution de			— <i>p</i> -oxybenzuramique . . . . .	68	1107
l' — . . . . .	61	726	— oxybenzurique. . . . .	62	1815
— ortho-toluylcarbonique. . . . .	62	2001	— oxybutyrique normal. . . . .	62	1550
— $\alpha$ -ortho-toluylénhydrate-carbo-			— — Formation de l' — . . . . .	56	203
nique. . . . .	62	2092	— — Préparation. Propriétés et		
— $\beta$ -ortho-toluylénhydrate-carbo-			sels de l' — . . . . .	62	1550
nique. . . . .	62	2092	— $\alpha$ -oxybutyrique. . . . .	62	1552
— ortho-tolylacétique. . . . .	61	788	— $\beta$ - — — — —	62	1555
— ortho-xénylsulfureux. . . . .	55	424	— — — — —	75	852
— orthoxybenzoïque. Formation de			— oxycamphique . . . . .	62	1733
l' — . . . . .	56	542	— oxycamphocarbonique . . . . .	61	1211
— ortho-xylène-hydrosulfureux. . . . .	55	424	— $\alpha$ -oxycamphorique . . . . .	63	2511
— ortho-xylène-sulfureux. . . . .	55	424	— $\beta$ - — — — —	63	2512
— ortho-xylilendimalonique . . . . .	61	1426	— oxycamphoronique. . . . .	63	2782
— ortho-xylolphtaloylique . . . . .	62	2123	— oxycaproïque tertiaire. . . . .	62	1591
— ortho-xyllylglxyoxylique. . . . .	62	2017	— $\alpha$ -oxycaproïque. . . . .	62	1584
— de Otto. . . . .	63	2940	— $\delta$ - — — — —	62	1587
— d'Oudemans. . . . .	61	591	— $\gamma$ - — — — —	62	1585
— oxalhydrique . . . . .	56	738	— $\alpha$ -oxycaprylique . . . . .	62	1604
— — — — —	63	2968	— oxycarballylique . . . . .	63	2901
— oxalique. . . . .	61	983	— $\alpha$ -oxycinnamique. . . . .	62	1991
— — — — —	75	872	— <i>m</i> -oxycinnamique. . . . .	62	1986
— — Bibliographie de l' — . . . . .	61	1006	— <i>o</i> -oxycinnamique . . . . .	62	1987
— — Combinaison de l' — avec le			— <i>p</i> - — — — —	62	1988
bioxyde d'étain . . . . .	22	176	— oxycitraconique . . . . .	63	2490
— — Urines contenant de l' — . . . . .	73	129	— oxycitrique . . . . .	63	2990
— — — — —	75	875	— oxycoménique . . . . .	63	2783
— oxaluramique . . . . .	67	654	— oxycopahuviqne . . . . .	61	885
— — Sels de l' — . . . . .	67	655	— oxycoumarillique. . . . .	63	2370
— oxalurique. . . . .	67	654	— oxycoumarique. . . . .	61	1319
— — — — —	75	818	— — — — —	63	2338
— oxalylhydroxamique . . . . .	67	393	— oxycroconique . . . . .	56	755
— oxamique . . . . .	67	381	— — — — —	63	3022
— — Dérivés alcooliques . . . . .	67	384	— oxycrotonique . . . . .	62	1645
— — Dérivés métalliques . . . . .	67	383	— oxydécylique. . . . .	62	1614
— oxanilique . . . . .	68	1223	— oxydéhydracétique. . . . .	63	2561

Acide oxydibenzyl-sulfurique . . . . .	55	550	Acides oxymandéliques . . . . .	63	2279
— oxydiéthylacétique . . . . .	62	1591	— oxymargarique . . . . .	62	1618
— oxydiphénylméthane carboni-			— oxymésitène-carbonique . . . . .	62	1727
que . . . . .	62	2144	— oxymésitène-dicarbonique . . . . .	63	2526
— oxydipropylacétique . . . . .	62	1607	— <i>o</i> -oxymésitylénique . . . . .	62	1896
— oxydurilique . . . . .	62	1939	— <i>p</i> - — . . . . .	62	1897
— oxyérucique . . . . .	60	482	— $\alpha$ -oxymétacrylique . . . . .	62	1645
— — . . . . .	62	1699	— oxyméthylbenzoïque . . . . .	63	2818
— oxyéthyltricarbonique . . . . .	63	2901	— <i>p</i> -oxyméthylbenzoïque . . . . .	62	1854
— oxyéthylmalonique . . . . .	63	2453	— <i>o</i> -oxyméthylbenzoyldicarboni-		
— <i>o</i> -oxyformobenzoylique . . . . .	63	2279	que . . . . .	62	1853
— oxygénés aromatiques . . . . .	75	893	— oxyméthylcoumarilique . . . . .	63	2372
— oxygluconique . . . . .	63	2895	— oxyméthylène-glutaconique . . . . .	63	2521
— $\alpha$ -oxyglutarique . . . . .	63	2463	— <i>M</i> -oxyméthyl- <i>p</i> -oxybenzoïque . . . . .	63	2277
— $\beta$ -oxyglutarique . . . . .	63	2464	— <i>p</i> -oxyméthylphénylformique . . . . .	62	1854
— oxyglycollique . . . . .	56	189	— ( <i>V</i> <i>M</i> oxyméthylsalicylique . . . . .	63	2276
— — . . . . .	63	2187	— <i>O</i> - — . . . . .	63	2276
— $\gamma$ -oxyheptylique . . . . .	62	1602	— ( <i>A</i> ) <i>M</i> - — . . . . .	63	2276
— oxy-hippurique . . . . .	68	1105	— ( <i>S</i> ) oxyméthyltéréphtalique . . . . .	63	2613
— — . . . . .	75	1064	— oxymidosuccinique . . . . .	61	1045
— <i>o</i> -oxyhydratropique . . . . .	62	1914	— oxymyristique . . . . .	62	1616
— oxyhydrocoumarilique . . . . .	63	2342	— oxynaphtoïque de Kaufmann . . . . .	62	2077
— oxyhydrocoumarique . . . . .	56	748	— ( <i>aa</i> )-oxynaphtoïque . . . . .	62	2074
— — . . . . .	63	2295	— oxy- $\alpha$ -naphtoïque . . . . .	62	2075
— — <i>p</i> -coumarique . . . . .	63	2298	— $\beta$ - $\alpha\beta$ -oxynaphtoïque . . . . .	62	2076
— oxyhydromuconique . . . . .	63	2495	— $\gamma$ - $\alpha\beta$ -oxynaphtoïque . . . . .	62	2077
— oxyhydroparacoumarique . . . . .	75	894	— $\alpha$ -oxynaphtophosphorique . . . . .	62	2073
— oxyhydroquinoncarbonique . . . . .	63	2554	— $\beta$ - <i>o</i> -oxynaphtoylbenzoïque . . . . .	63	2406
— oxyhydrosorbique . . . . .	62	1672	— oxycetylique . . . . .	62	1608
— oxyhypogéique . . . . .	62	1691	— $\alpha$ -oxycœnanthylrique . . . . .	62	1598
— $\alpha$ -oxyisobutylacétique . . . . .	62	1577	— oxyéthénylisœnanthique . . . . .	62	1683
— oxy-isobutylformique . . . . .	62	1575	— oxyoléique . . . . .	62	1697
— $\beta$ - — . . . . .	62	1588	— oxyparaconique . . . . .	63	2492
— oxyisobutyrique . . . . .	56	203	— $\alpha$ -oxyparatoluique . . . . .	62	1872
— — . . . . .	62	1358	— oxyphénacéturique . . . . .	62	1875
— oxyisocamphoronique . . . . .	63	2782	— oxyphénique . . . . .	56	579
— $\gamma$ -oxyisocaproïque . . . . .	62	1589	— <i>m</i> -oxyphénylacétique . . . . .	62	1874
— oxyisocaprylique . . . . .	62	1606	— <i>o</i> - — . . . . .	62	1874
— $\beta$ -oxyisocrotonique . . . . .	62	1645	— <i>p</i> - — . . . . .	62	1875
— oxyisonaphtoïque . . . . .	62	2077	— oxyphényldiméthylsuccinique . . . . .	63	2633
— $\gamma$ -oxyisonaphtoïque . . . . .	62	2077	— oxyphényl-glycollique . . . . .	63	2279
— ( <i>A</i> ) oxyisophtalique . . . . .	63	2587	— $\delta$ -oxyphénylgyoxylique . . . . .	63	2320
— ( <i>v</i> ) oxyisophtalique . . . . .	63	2586	— <i>o</i> -oxyphényllactique . . . . .	36	2296
— ( $\delta$ ) oxyisophtalique . . . . .	63	2590	— <i>p</i> -oxyphényllactique . . . . .	63	2297
— oxyisopropyl-diphénylacéto-			— <i>o</i> -oxyphénylméthylisocrotoni-		
carbonique . . . . .	63	2397	que . . . . .	62	2031
— oxyisopropyl-diphénylène-acé-			— oxyphénylpropionique . . . . .	62	1900
tone-carbonique . . . . .	61	1361	— <i>p</i> -oxyphénylpropionique . . . . .	62	1907
— oxyisopropylsalicylique . . . . .	63	2309	— oxyphénylsulfoniques . . . . .	56	481
— oxyisopyrovinique . . . . .	63	2466	— oxyphénylsulfureux . . . . .	56	481
— oxyisosubérique . . . . .	63	2481	— $\alpha$ -oxyphénylsulfureux . . . . .	56	482
— $\alpha$ -oxyisovalérianique . . . . .	62	1575	— $\beta$ - — . . . . .	56	481
— $\beta$ -oxyisovalérianique . . . . .	62	1577	— $\gamma$ - — . . . . .	56	482
— oxyitaconique . . . . .	63	2489	— oxyphénylvalérianique . . . . .	62	1950
— oxylique . . . . .	56	554	— <i>M</i> - ( <i>A</i> ) oxyphthalique . . . . .	63	2583
— oxymaléique . . . . .	63	2488	— <i>o</i> - ( <i>V</i> ) oxyphthalique . . . . .	63	2581
— oxymalonique . . . . .	61	1018	— ( <i>V</i> ) oxyphthalique . . . . .	63	2586
— — . . . . .	63	2427	— oxypicrique . . . . .	56	596

Acide oxypiperhydronique . . . . .	63	2572	Acide oxyvalérianique . . . . .	56	203
— oxypipitzaïoïque . . . . .	62	2046	— $\gamma$ -oxyvalérianique . . . . .	62	1569
— oxypropioniques . . . . .	62	1519	— $\alpha$ -oxyxylique . . . . .	62	1898
— oxypropylbenzoïque . . . . .	61	795	— $\beta$ - — . . . . .	62	1899
— $\gamma$ -oxypropylmalonique . . . . .	63	2469	— (s)-oxy-p-xylique . . . . .	62	1898
— oxypropyloxybenzoïque . . . . .	63	2307	— oxyxyliques . . . . .	62	1898
— oxypropylphénylformique . . . . .	62	1929	Acide palmique . . . . .	62	1696
— oxyprotéine-sulfonique . . . . .	68	1567	— palmitique . . . . .	60	456
— oxypyromécazonique . . . . .	62	1718	— — Bibliographie . . . . .	60	461
— — — — —	62	1758	— palmitolique . . . . .	61	622
— oxypyrono-dicarbonique . . . . .	63	2929	— palmitonique . . . . .	60	458
— oxypyrotartrique . . . . .	63	2460	— para-acétylbenzoïque . . . . .	62	2000
— — normal . . . . .	63	2463	— para-aldéhydocinnamique . . . . .	62	2022
— — de Simpson . . . . .	63	2465	— — — — —	62	2054
— oxypyruvique . . . . .	63	2211	— parabanique . . . . .	67	660
— oxysalicylique . . . . .	56	594	— — Synthèse de l' — — — — —	67	721
— — — — —	56	746	— para-benzhydrylbenzoïque . . . . .	62	2089
— oxysalicylique . . . . .	56	746	— para-benzodiméthylidifurfurane-		
— — — — —	63	2234	carbonique . . . . .	63	2831
— oxysorbique . . . . .	62	1720	— para-benzoindicarbonique . . . . .	63	2839
— oxystéarique . . . . .	60	473	— para-benzoylbenzoïque . . . . .	62	2111
— oxysubérique . . . . .	61	1111	— para-benzoylmésitylénique . . . . .	62	2127
— — — — —	63	2480	— para-benzylbenzoïque . . . . .	55	556
— oxysubéronique . . . . .	62	1681	— para-bromhydrocinnamique . . . . .	61	771
— oxysulfocarbamique . . . . .	67	471	— parabromobenzoïque . . . . .	55	548
— oxysulfoprotéique . . . . .	68	1567	— para-bromo toluylrique . . . . .	61	719
— oxytaconique . . . . .	63	2489	— para-butyrocoumarique . . . . .	62	2026
— oxytérébique . . . . .	63	2503	— paracamphorique . . . . .	61	1205
— oxytéréphtalique . . . . .	63	2591	— para-carvacrotique . . . . .	62	1949
— oxytoluïques . . . . .	56	542	— para-chlorhydrocinnamique . . . . .	61	769
— — — — —	61	731	— parachlorobenzoïque . . . . .	61	665
— oxytoluïque symétrique . . . . .	62	1866	— paraconique . . . . .	61	1061
— (a) m-oxy-o-toluïque . . . . .	61	731	— — — — —	63	2218
— — — — —	62	1862	— — — — —	63	2453
— o-oxy-o-toluïque . . . . .	62	1862	— paracotoïque . . . . .	63	3057
— p-oxy-o-toluïque . . . . .	62	1863	— para-coumarique . . . . .	62	1988
— (V) m-oxy-o-toluïque . . . . .	62	1864	— para-crésolphtalique . . . . .	63	2418
— (a) o-oxy-m-toluïque . . . . .	62	1865	— paracrésylfureux . . . . .	55	419
— (S) m-oxy-m-toluïque . . . . .	62	1866	— paracrylique . . . . .	61	522
— p-oxy-m-toluïque . . . . .	61	735	— — — — —	61	1184
— — — — —	62	1869	— para-cuménylacrylique . . . . .	62	1951
— (V) o-oxy-m-toluïque . . . . .	62	1871	— paracyanofornique . . . . .	67	842
— m-oxy-p-toluïque . . . . .	61	741	— para-cymyl-glycollique . . . . .	62	1952
— — — — —	62	1872	— para-cymyl-glyoxylique . . . . .	62	2035
— o-oxy-p-toluïque . . . . .	62	1871	— para-dioxybenzoïque . . . . .	63	2234
— o-oxy-o-toluylrique . . . . .	61	728	— para-dioxytéréphtalique . . . . .	63	2805
— oxytrimellique . . . . .	61	1407	— para-diphénol-dicarbonique . . . . .	63	2831
— oxytrimellithique . . . . .	63	2939	— paradipimalique . . . . .	63	2468
— oxytrimésique . . . . .	63	2937	— paradipique . . . . .	61	1095
— oxytriphénylméthane dicarbo-			— paraffinique . . . . .	60	483
nique . . . . .	61	970	— paraformobenzoïlique . . . . .	62	1854
— — — — —	63	2703	— paragluconique . . . . .	63	2871
— oxyurushique . . . . .	61	884	— para-hydrocoumarique . . . . .	62	1907
— oxyuvitiques . . . . .	63	2608	— para-iodhydrocinnamique . . . . .	61	776
— $\beta$ -oxyuvitique . . . . .	63	2610	— para-iodo-toluylrique . . . . .	61	720
— m-oxyuvitique . . . . .	63	2611	— paralactique . . . . .	62	1537
— oo-oxyuvitique . . . . .	63	2608	— paramaléique . . . . .	61	1137
— (op) (a) oxyuvitique . . . . .	63	2609			



Acide paramalique de Heintz . . . . .	62	1515	Acide para-xylylgyoxylique . . . . .	62	2018
— para-méthylglycollique . . . . .	62	1895	— para-xylyl- $\gamma$ -kétone-carbonique . . . . .	62	2037
— paramidophénylglycollique . . . . .	56	527	— para-xylyloxyacétique . . . . .	62	1933
— paramique . . . . .	68	1085	— parellique . . . . .	61	1319
— paramucique . . . . .	56	740	— — — — —	63	2370
— — — — —	63	2982	— paroxybenzoïque . . . . .	62	1824
— para-nitrobenzoïque . . . . .	55	549	— de Pasteur . . . . .	63	2442
— para-nitrohydratropique . . . . .	61	786	— patellarique . . . . .	63	3041
— paranitrohydrocinnamique . . . . .	61	777	— de Pechmann . . . . .	63	2410
— para - nitrophényldibromopro-			— — — — —	63	2694
pionique . . . . .	61	781	— — — — —	63	2852
— paranitrophényllactique . . . . .	62	1889	— pectique . . . . .	56	436
— para-nitropyrotartranilique . . . . .	68	1241	— — — — —	72	37
— para-nitro-toluylique . . . . .	61	722	— pectolactique . . . . .	63	2758
— para-orsellique . . . . .	63	2270	— pectosique . . . . .	56	437
— para-oxybenzoïque . . . . .	55	550	— — — — —	72	35
— — — — —	56	542	— pélargonique . . . . .	60	434
— — — — —	62	1824	— — — — —		
— para-oxybenzoïque. Dérivés bro-			— Combinaisons avec le bioxyde		
més . . . . .	62	1838	d'azote . . . . .	60	438
— Dérivés chlorés . . . . .	62	1836	— de Penfield . . . . .	61	1313
— Dérivés iodés . . . . .	62	1841	— pentabromodipyrogallopropio-		
— Dérivés nitrés . . . . .	62	1843	nique . . . . .	63	3005
— Produits de substitution de			— pentabromopyrotartrique . . . . .	62	1764
l' — . . . . .	62	1835	— pentadécylique . . . . .	60	455
— para-oxyisopropylsalicylique . . . . .	63	2309	— pentaméthylbenzoïque . . . . .	61	827
— paraoxyphénylacétique . . . . .	75	893	— — — — —	61	1443
— para-oxyphényl amide-propioni-			— penthaméthylpropionique . . . . .	60	434
que . . . . .	68	1110	— pentathionique . . . . .	5	144
— para-oxyphénylcinnamique . . . . .	62	2122	— pentique . . . . .	62	1722
— paraoxyphényllactique . . . . .	63	2297	— pentoxypimélique . . . . .	63	3025
— paraoxyphénylpropionique . . . . .	75	894	— pentylmalonique . . . . .	61	1112
— paraoxypropylbenzoïque . . . . .	62	1926	— peptane-hexoloïque . . . . .	63	2964
— parapectique . . . . .	56	436	— perazotique . . . . .	4	391
— — — — —	72	42	— perchlorique . . . . .	4	556
— paraphénolsulfonique . . . . .	56	482	— — — — —	4	562
— paraphénolsulfureux . . . . .	56	482	— Analyse de l' — . . . . .	4	562
— para-phénol- <i>o</i> -toluique . . . . .	62	2091	— Bibliographie de l' — . . . . .	4	562
— paraphthalique . . . . .	61	1274	— Caractère des perchlorates . . . . .	4	561
— — — — —	61	1277	— Mode de formation de l' — . . . . .	4	556
— Produits de substitution . . . . .	61	1277	— Préparation de l' — . . . . .	4	557
— para-propénylbenzoïque . . . . .	61	871	— Propriétés chimiques de l' — . . . . .	4	560
— para-propylphénolcarbonique . . . . .	62	1934	— Propriétés physiques de l' — . . . . .	4	559
— para-propylphénylglycollique . . . . .	62	1942	— Usages de l' — . . . . .	4	562
— parasaccharinique . . . . .	63	2715	— — — — —		
— parasaccharique . . . . .	63	2978	— Séparation et Dosage de la		
— parasantonique . . . . .	63	2364	potasse et de la soude par l' — . . . . .	79	185
— parasulfophénique . . . . .	56	482	— perchromique . . . . .	20	217
— paratartrique . . . . .	63	2751	— péri-naphtalique . . . . .	61	1334
— para-thymacrylique . . . . .	62	2041	— — — — —	62	2142
— para-thymotique . . . . .	62	1949	— — — — —	63	2394
— paratoluique . . . . .	61	738	— — — — —	63	2405
— — — — —	61	740	— permanganique hydraté . . . . .	21	77
— Produits de substitution . . . . .	61	740	— persulfocyanique . . . . .	67	572
— para-toluylo- <i>o</i> -benzoïque . . . . .	62	2119	— persulfurique anhydre . . . . .	5	50
— para-toluylo- $\beta$ -propionique . . . . .	62	2027	— — — — —	5	52
— para-tolylglyoxylique . . . . .	62	2002	— en Dissolution . . . . .	5	52
— para-tolylphtalique . . . . .	62	2093	— Composition de l' — . . . . .	5	51
— para-tolylphtaloylique . . . . .	62	2124	— pervanadique . . . . .	19	137
— para-xyloiphthaloylique . . . . .	62	2124	— pétroléique . . . . .	61	579
— para-xylylondicarbonique . . . . .	61	1427	— phénacéturique . . . . .	68	973
			— — — — —	75	889

Acide phénacétylbenzoylacétique . . . . .	63	2398	Acide phénylcarboxysuccinique . . . . .	61	1408
— phénacylbenzoylacétique . . . . .	63	2398	— phénylchloracétique . . . . .	61	717
— phénacyliso-amylmalonique . . . . .	63	2649	— phényl- $\alpha$ -chloracrylique . . . . .	61	844
— phénanthraquinon-carbonique . . . . .	63	2402	— phényl- $\beta$ -chloracrylique . . . . .	61	845
— phénanthrène-disulfonique . . . . .	55	612	— phénylchlorhydracrylique . . . . .	62	1884
— phénanthrène-quinocarbonique . . . . .	61	962	— phénylchlorodibromopropioni-		
— phénanthrène-sulfureux . . . . .	55	612	que . . . . .	61	776
— phénanthréno-disulfurique . . . . .	55	612	— phénylchlorolactique . . . . .	61	840
— phénanthréno-sulfurique . . . . .	55	612	— phényl- $\beta$ -chloropropionique . . . . .	61	769
— phénanthroxylène - acétylacéti-			— phénylcinnamique . . . . .	61	715
que . . . . .	63	2406	— — — — —	61	949
— $\alpha$ -phénanthroxylencrotonique . . . . .	62	2141	— phényl- <i>o</i> -coumarique . . . . .	62	2221
— phénéthyltribenzoïque . . . . .	61	1413	— phénylcrétylcarbinol- <i>o</i> -carbo-		
— phénétoiphtaloylique . . . . .	63	2391	nique . . . . .	62	2092
— phénique . . . . .	56	465	— phénylcrétylcarbinolcarboni-		
— — — — —	75	907	que . . . . .	62	2118
— <i>o</i> -phénoldicarbonique . . . . .	63	2587	— phénylcrotonique . . . . .	61	866
— phénoldisulfoniques . . . . .	56	483	— phényldéhydrohexone-carboni-		
— <i>p</i> -phénol- $\alpha$ -mandélique . . . . .	63	2386	que . . . . .	62	2061
— <i>p</i> -phénolphtalique . . . . .	63	2389	— <i>m</i> -phényldiacétique . . . . .	61	1299
— phénolphtaloxalique . . . . .	63	2389	— <i>o</i> - — — — —	61	1298
— phénolsulfoniques . . . . .	56	481	— <i>p</i> - — — — —	61	1299
— phénoltétrasulfonique . . . . .	56	484	— phényldibromobutyrique . . . . .	61	811
— phénoltricarbonique . . . . .	63	2937	— phényldibromolactique . . . . .	62	1886
— phénoltrisulfonique . . . . .	56	483	— $\alpha\beta$ -phényldibromopropionique . . . . .	61	773
— phénoxyacétique-carbonique . . . . .	62	1818	— phényldichloracétique . . . . .	61	718
— $\alpha$ -phénoxyacrylique . . . . .	62	1991	— phényldichloropropionique . . . . .	62	1885
— phénoxylique . . . . .	62	1957	— phényldioxybutyrique . . . . .	63	2303
— <i>p</i> -phénoxy- $\alpha$ -oxyacrylique . . . . .	63	2341	— <i>p</i> -phényl- $\alpha$ -dioxybutyrique . . . . .	63	2304
— phénuvique . . . . .	62	2080	— phényldioxypropionique . . . . .	63	2298
— phénylacétique . . . . .	56	159	— phényldioxyvalérianique . . . . .	63	2314
— — — — —	61	712	— phénylenamidine- <i>p</i> -toluylque . . . . .	65	1276
— — Produits de substitution . . . . .	61	714	— <i>o</i> -phénylendiacrylique . . . . .	61	1328
— phénylacéto- <i>o</i> -carbonique . . . . .	61	1293	— — — — —	61	1426
— phénylacétopropionique . . . . .	62	2026	— <i>p</i> -phénylendiacrylique . . . . .	61	1328
— phénylacéto-succinique . . . . .	63	2647	— <i>o</i> -phénylen-diamine-sulfoni-		
— phénylacétylacétique . . . . .	62	2021	ques . . . . .	65	1175
— phénylacétylène-glycollique . . . . .	62	2057	— <i>m</i> -phénylendipropionique . . . . .	61	1311
— phénylangélique . . . . .	61	876	— <i>o</i> - — — — —	61	1311
— phényl- $\alpha$ -anilidocrotonique . . . . .	61	870	— <i>p</i> -phénylendipropionique-tetra-		
— phénylazobenzolacétique . . . . .	68	1435	bromé . . . . .	61	1312
— phénylbenzoïque . . . . .	61	926	— <i>o</i> -phénylène-glyoxylique . . . . .	62	1962
— phénylbenzylacétique . . . . .	61	938	— phényléthoxylacétique . . . . .	62	1858
— phénylbromacétique . . . . .	61	719	— phényléthylpropionique . . . . .	61	819
— $\alpha$ -phénylbromacrylique . . . . .	61	847	— — — — —	61	877
— $\beta$ - — — — —	61	848	— phénylformylacétique . . . . .	62	2007
— phénylbromobutyrique . . . . .	61	810	— phényltumarique . . . . .	61	1321
— — — — —	61	869	— phénylglutarique . . . . .	61	1309
— phénylbromolactique . . . . .	62	1885	— phénylglycérique . . . . .	63	2298
— phényl- $\beta$ -bromopropionique . . . . .	61	772	— phénylglucidique . . . . .	62	1993
— phénylbutindicarboxylique. For-			— — — — —	62	1995
mation de l' — . . . . .	61	898	— phénylglycollique . . . . .	62	1854
— — — — —	61	1329	— — — — —	62	1958
— phénylbutine-dicarboxylique de			— <i>o</i> -phénylglxyloxyamique . . . . .	62	1960
Stuart . . . . .	61	1014	— phénylglxyoxyl- <i>o</i> -carbonique . . . . .	63	2639
— phénylbutyrique . . . . .	61	810	— phénylglxyoxylformique . . . . .	61	1319
— phénylbutyro- <i>o</i> -carbonique . . . . .	61	1309	— — — — —	63	2369
— — — — —	63	2629	— phénylglxyoxylique . . . . .	62	1957

Acide phénylgyoxyllique . . . . .	68	1426
— phénylhomoi-tamaliq. . . . .	63	2638
— phénylhomoparaconique . . . . .	61	878
— phénylhydrazine . . . . .	63	2377
— phénylhydrazine-pyruvique . . . . .	62	1638
— phénylhydrazone- $\alpha$ -diméthyllé- vulique . . . . .	62	1675
— phényl- $\alpha$ -hydrazopropionique . . . . .	62	1638
— phénylhydrocinnamique . . . . .	61	938
— phényliodopropionique . . . . .	61	776
— phénylisantonique . . . . .	61	1361
— phénylisobutyrique . . . . .	61	867
— phénylisocrotonique . . . . .	61	869
— phénylisodioxybutyrique . . . . .	63	2303
— phénylisoduryglycollique . . . . .	62	2101
— phénylisnitroso-acétique . . . . .	62	1952
— phénylitamaliq. . . . .	63	2631
— phénylkéto-oxybutyrique . . . . .	63	2346
— phényl-lactique . . . . .	61	772
— phényl- $\alpha$ -lactique . . . . .	62	1880
— phényl- $\beta$ -lactique . . . . .	62	1882
— $\alpha$ -phényl-lévulinique . . . . .	62	2026
— phénylmaléique . . . . .	63	2622
— phénylmaliques . . . . .	63	2621
— phénylmétilotique . . . . .	62	2093
— phénylmétacrylique . . . . .	61	866
— phénylméthoxyacétique . . . . .	62	1858
— $\beta$ -phénylombellique . . . . .	63	2392
— phényloxamique . . . . .	68	1223
— $\beta$ -phényloxyacrylique . . . . .	62	1993
— phényloxybutyrique . . . . .	62	1930
— phényl- $\alpha$ -oxycrotonique . . . . .	62	2015
— phényl $\beta$ -oxy- $\alpha$ -isomyléthylma- lonique . . . . .	63	2637
— phényloxyphénylacétique . . . . .	62	1859
— phényloxyppivalique . . . . .	62	1943
— phényl- $\alpha$ -oxypropionique . . . . .	62	1995
— phényl- $\beta$ -oxysuccinamique . . . . .	63	2622
— $\alpha$ -phényl- $\gamma$ -oxyvalérianique . . . . .	62	1943
— phénylparaconique . . . . .	63	2376
— phénylphtalamique . . . . .	68	1307
— phénylpropionique . . . . .	61	891
— phénylpropionique . . . . .	61	893
— $\beta$ - . . . . .	61	765
— phénylpropionique-tetrabromé . . . . .	61	893
— phénylpropylglycollique . . . . .	62	1942
— phénylpyrotartrique . . . . .	68	1240
— phénylpyruvique . . . . .	62	1095
— phénylquinaldique . . . . .	65	1520
— phénylsalicylique . . . . .	62	2083
— phénylsilicique, ou silico-ben- zoïque . . . . .	6	273
— phénylsuccinamique . . . . .	68	1235
— phénylsuccinique . . . . .	61	1305
— phénylsulfamique . . . . .	68	1177
— phénylsulfhydantoïque . . . . .	68	1386
— phénylsulfoniques . . . . .	56	481
— phénylsulfopropionique . . . . .	61	840

Acide phénylsulfureux . . . . .	55	378
— — monobromé . . . . .	55	361
— phénylsulfurique . . . . .	56	475
— — . . . . .	75	909
— phényltartramiq. . . . .	68	1261
— <i>p</i> -phényltolylacétique . . . . .	61	939
— <i>o-p</i> -phényltolylcarbonique . . . . .	61	936
— <i>P</i> -phényltolylcarbonique . . . . .	61	936
— phényltrioxybutyrique . . . . .	63	2571
— $\beta$ -phényl-umbellique . . . . .	61	1348
— phénylvalérianique . . . . .	61	813
— <i>A</i> -phénylvalérianique normal . . . . .	61	821
— phlorétique . . . . .	62	1914
— phloroglucincarbonique . . . . .	63	2555
— phloroglucine-phtaline . . . . .	63	2956
— phloroglucinphtaléique . . . . .	63	2556
— — . . . . .	63	3014
— phloroglucintricarbonique . . . . .	63	3028
— phocénique . . . . .	60	351
— phoronique . . . . .	61	562
— — . . . . .	63	2515
— phosphamique . . . . .	5	481
— phosphoglycérique . . . . .	56	250
— — . . . . .	75	878
— phosphohydroquinonique . . . . .	56	602
— phosphomolybdique . . . . .	19	32
— phosphoré dérivant du diphenyl- acétamide . . . . .	68	1210
— phosphoreux . . . . .	5	3396
— — anhydre . . . . .	5	339
— — hydraté . . . . .	5	340
— — Bibliographie . . . . .	5	345
— — Caractères généraux des phos- phites . . . . .	5	352
— — Composés amidés de l' — . . . . .	14	129
— — Préparation de l' — . . . . .	5	343
Acides Phosphoriques . . . . .	5	305
— — . . . . .	5	309
— — Analyse et Composition . . . . .	5	329
— — Bibliographie de l' — de ses hydrates et de leurs sels . . . . .	5	332
— — Composés amidés des — . . . . .	14	114
— — — . . . . .	14	118
— — condensés . . . . .	14	117
— — anhydre . . . . .	5	309
— — méta — . . . . .	5	322
— — ordinaire (ou ortho, ou trihy- draté) . . . . .	5	325
— — pyro- — ou para- . . . . .	5	319
— — Caractères généraux des phos- phates . . . . .	5	323
— — des métaphosphates . . . . .	5	323
— — des ortho- — . . . . .	5	326
— — des pyro- — . . . . .	5	319
— — Combinaison avec l'acide va- nadique et l'acide silici- que . . . . .	19	107

**Acide pyro- Combinaison avec le bioxyde d'étain. . . . .** 22 176

— **phosphorique. Dosage de l' —** . . . . .

(Remarques générales sur le) . . . . . 34 8

— — Dosage dans un guano. . . . . 34 12

— — — dans un phosphate de chaux naturel . . . . . 34 7

— — — de l' — dans un phosphate précipité . . . . . 34 21

— — — dans les roches . . . . . 34 213

— — — de l' — sous les trois états dans les superphosphates . . . . . 34 16

— — — soluble dans — (Méthode de M. Aubin) . . . . . 34 19

— — — de l' — dans les terres. 34 140

— — — de l' —, en présence de bases quelconques, par le silicate de fer, à haute température. . . . . 79 215

— — Méthodes de dosage de l' — par le molybdate d'ammoniaque. 19 32

— — — dans un engrais ou un phosphate. . . . . 34 22

— — Dosage par la liqueur titrée d'urane (Méthode de M. Joulie). 34 10

— phosphorique. Fabrication industrielle de l' — . . . . . 37 26

— phosphoriques hydratés . . . . . 5 314

— — — Leurs formules dans la notation atomique. . . . . 5 317

— phosphorique ordinaire. Préparation de l' — . . . . . 5 330

— phosphorique contenu dans l'Urine. . . . . 75 1004

— Utilisation de l' — (à l'état de phosphates). Voyez : Engrais, phosphates de chaux, etc.

— phososanionique, ou photo- . . . . . 56 737

— — — . . . . . 61 829

— — — . . . . . 63 2865

— préhnitique. . . . . 61 1420

— phtalacone-carbonique. . . . . 63 2417

— phtalaldéhydique . . . . . 56 744

— phtalamido-benzoïques. . . . . 68 1309

— phtalamique . . . . . 68 1074

— phtalanilique. . . . . 68 1307

— phtaléique . . . . . 63 2692

— phtalide-carbonique . . . . . 63 2618

— phtaliques. Bibliographie. . . . . 61 725

— — — . . . . . 61 788

— — — . . . . . 61 900

— — — . . . . . 61 1283

—  $\gamma$ -phtalique nitré. . . . . 61 1267

— phtalique para-bromé . . . . . 61 1247

— — para-chloré. . . . . 61 1240

**Acide phtaloxyldimalonique . . . . .** 63 3033

— phtalyl-acétique. . . . . 63 2380

— phtalyl-acétoacétique . . . . . 63 2655

— phtalyldiacétique . . . . . 63 2940

— phtalyldimalonique . . . . . 63 3044

— phtalyldiphénylacétique . . . . . 63 2677

— phtalylmalonique. . . . . 63 2826

— phtalyl-oxyéthylmalonique. . . . . 63 2943

— phtalyl-oxymalonique . . . . . 63 2942

— phtalyl-propionique . . . . . 63 2382

— phyllique . . . . . 63 3060

— physétoléique . . . . . 61 584

— phytolaccique . . . . . 63 3080

— picoline-monocarbonés. . . . . 65 846

— picramique . . . . . 56 532

— — Dérivés du cyanogène et de l' — . . . . . 56 533

— — Dérivés étherés . . . . . 56 532

— picrique (ou trinitrophénique) . . . . . 56 516

— pimélique . . . . . 61 1097

— — normal . . . . . 61 1099

—  $\alpha$ -pimélique . . . . . 61 1099

—  $\beta$ -pimélique . . . . . 61 1102

— pimélique et isomères. Bibliographie. . . . . 61 1106

— pinitannique. . . . . 61 1221

— de Pinner . . . . . 63 2472

— piperacétonique . . . . . 63 2632

— piperhydronique . . . . . 63 2315

— pipérique . . . . . 63 2374

— pipitzahoïque . . . . . 62 2044

— piramiques. . . . . 61 885

— de Plöchl et Wolfrum . . . . . 63 2568

— plombique . . . . . 25 57

— plumiérique . . . . . 63 2626

— podocarpique . . . . . 62 2064

— — Dérivés nitrés . . . . . 62 2066

— podophyllique . . . . . 63 3031

— poly- $\beta$ -bromocinnamique . . . . . 61 849

— polycyanhydriques. . . . . 5\* 301

— polyporique . . . . . 61 1363

— polypropénylsalicylique . . . . . 62 2015

— polyundécylénique. . . . . 61 579

— préhnitylique . . . . . 61 806

— préhnomalique. . . . . 63 3029

— propaconique . . . . . 63 2225

— propargylique . . . . . 61 601

— — Bibliographie . . . . . 61 604

— propargylpentacarbonique . . . . . 61 1431

— propénylglycollique . . . . . 62 1664

— propénylsalicylique . . . . . 62 2014

— propényltricarbonique. . . . . 61 1380

— propio-*p*-coumarique. . . . . 62 2104

— propiohomoférulique. . . . . 63 2349

— propioliique . . . . . 61 600

— propionedicarbonique . . . . . 63 2498

— — Dérivés de substitution de l' — . . . . . 60 236

Acide propionique. Historique. Formation. Préparations. Propriétés.	60	275	Acide pseudopyrotérébique . . . . .	62	1590
— — — — —	61	600	— pseudo-sulfo-urique . . . . .	67	798
— — Bibliographie . . . . .	60	310	— pseudotoluique . . . . .	61	732
— propionylpropiénique . . . . .	63	2599	— pseudo-urique . . . . .	67	714
— $\alpha$ -propiosulfonique . . . . .	60	306	— — — — —	67	754
— $\beta$ -propiosulfonique . . . . .	60	307	— psoromique . . . . .	63	3061
— propylacétique . . . . .	60	349	— ptéritannique . . . . .	56	773
— propylacétylacétique . . . . .	62	1676	— pulvique . . . . .	61	945
— propylbenzoïque normal . . . . .	55	456	— — — — —	63	2688
— — — — —	61	791	— purpurine-carbonique . . . . .	63	2952
— o-propylbenzoïque normal . . . . .	61	791	— purpurique . . . . .	67	710
— propylbenzoylacétique . . . . .	62	2033	— — — — —	67	756
— $\alpha$ -propyl- $\beta$ -chlorocinnamique . . . . .	61	882	— purpuroxanthinecarbonique . . . . .	56	768
— propylène-acétique . . . . .	61	545	— — — — —	63	2841
— propylène-acétylacétique . . . . .	62	1729	— purreïque . . . . .	63	3045
— propylène-dicarbonique normal . . . . .	61	1066	— pyrendicarbonique . . . . .	61	1367
— propylène-oxycarbonique . . . . .	62	1648	— pyrène-carbonique . . . . .	61	966
— propyléthyltricarbonique . . . . .	61	1384	— pyrénique . . . . .	63	2684
— propylglycollique . . . . .	62	1514	— pyridine-carbonés . . . . .	65	846
— propylidenacétique . . . . .	61	555	— pyrocaminchonique . . . . .	61	1189
— — — — —	61	1013	— pyrocatechine-dicarbonique . . . . .	63	2796
— propylidène-diacétique . . . . .	61	1105	— pyrocatechique . . . . .	56	579
— propyllactique . . . . .	62	1596	— — ortho-carbonique . . . . .	63	2230
— propylmalonique . . . . .	61	1084	— pyrocholestérique . . . . .	63	2527
— — Bibliographie . . . . .	61	1085	— pyrocinchonique . . . . .	61	1189
— $\gamma$ -propylmalonique . . . . .	61	1085	— pyrogallinphtaléique . . . . .	63	3016
— propylméthylprotocatéchiq. . . . .	63	2249	— pyrogallique . . . . .	56	634
— propylnitrolique . . . . .	55	238	— — — — —	88	211
— — — — —	56	97	— pyrogallolcarbonique . . . . .	63	2537
— propylparaconique . . . . .	63	2216	— pyro-isomalique . . . . .	63	2497
— propylsuccinique . . . . .	61	1105	— pyro-ita-uviq. . . . .	62	1650
— propylsulfurique . . . . .	55	242	— pyroléique . . . . .	61	1121
— (A)M-propyl-o-toluique . . . . .	61	817	— pyroligneux . . . . .	86	391
— A-propyltoluylique . . . . .	61	818	— pyrolithofellique . . . . .	62	1773
— propylvanillique . . . . .	63	2249	— pyromazique de Laurent . . . . .	61	889
— propyonylformique . . . . .	62	1650	— pyromécazonique . . . . .	62	1718
— propyonylpropionique . . . . .	62	1669	— pyroméconique . . . . .	62	1753
— protéiques . . . . .	68	1486	— — Dérivés de l' — . . . . .	62	1755
— protique . . . . .	75	495	— pyromellique . . . . .	61	1423
— protocatéchiq. . . . .	56	695	— pyromorintannique . . . . .	56	579
— — — — —	56	746	— pyromucique . . . . .	56	706
— — — — —	63	2238	— — — — —	56	740
— — Dérivés de substitution . . . . .	63	2251	— — — — —	62	1742
— pseudoaconitique . . . . .	61	1397	— — Dérivés de l' — . . . . .	67	870
— pseudocaproïque . . . . .	60	401	— — Dérivés bromés de l' — . . . . .	62	1745
— pseudocumène-quinon-carbonique . . . . .	63	2354	— $\beta$ -pyromucique . . . . .	62	1752
— pseudocumol-hydroquinon-carbonique . . . . .	63	2307	— pyrondicarbonique . . . . .	63	2790
— pseudocumolphtaloylique . . . . .	62	2131	— pyropectique . . . . .	72	46
— pseudocumyl- $\gamma$ -acétone-carbonique . . . . .	62	2042	— pyrophosphamique . . . . .	14	122
— pseudocumylphtalique . . . . .	62	2100	— pyrophosphodiamique . . . . .	14	124
— pseudopropylhydroxalique . . . . .	62	1575	— pyrophosphorique ou paraphosphorique. Caractères généraux des pyrophosphates . . . . .	5	319
— pseudopurpurine (ou acide purpurine-carbonique) . . . . .	63	2952	— — Composés amidés de l' — . . . . .	14	122
— pseudopyrotérébique . . . . .	61	563	— — Préparation de l' — . . . . .	5	322
			— pyrophosphosantonique . . . . .	63	2366
			— pyrophosphotriamique . . . . .	14	124
			— pyroquinovique . . . . .	61	1318

Acide pyroracémique . . . . .	62	1629	Acide rhamno-ootonique . . . . .	63	8021
— pyrotartranilique . . . . .	68	1240	— rhamnose-carbonique . . . . .	63	2887
— pyrotartreux . . . . .	64	1051	— rhéo-tannique . . . . .	63	3057
— pyrotartriques. Bibliographie . .	61	1066	— rhizopogonique . . . . .	63	3061
— pyrotartrique . . . . .	56	736	— rhodanique . . . . .	67	360
— — — — — . . . . .	61	1051	— rhodanoacétique . . . . .	67	302
— pyrotartrique normal . . . . .	64	1076	— rhodizonique . . . . .	56	754
— — Produits de substitution . . .	61	1060	— — — — — . . . . .	63	2789
— pyrotérébique . . . . .	61	562	— rhodotannique . . . . .	63	3000
— pyrotitrique . . . . .	62	1760	— ribonique . . . . .	63	2708
— — Dérivés bromés . . . . .	62	1763	— ricinélaidique . . . . .	62	1695
— pyrrolcarboniques . . . . .	65	759	— ricinologique . . . . .	62	1693
— pyruvique . . . . .	56	736	— ricinostéarologique . . . . .	52	1619
— — — — — . . . . .	62	1523	— — — — — . . . . .	52	1735
— — — — — . . . . .	62	1629	— de Riess et Schultzen . . . . .	63	2281
— — Dérivés bromés de l' — . . .	62	1641	— riolozinique (ou pipitzahouïque) .	62	2044
Acide Quarténylique . . . . .	64	532	— roccellique . . . . .	61	1129
— quercétique . . . . .	56	696	— de Roser . . . . .	61	607
— — — — — . . . . .	63	2950	— — — — — . . . . .	63	2848
— quercimérique . . . . .	56	697	— rosologique . . . . .	56	496
— — — — — . . . . .	63	2593	— rubianique . . . . .	56	373
— quercitrique . . . . .	56	698	— — — — — . . . . .	56	700
— quinaldine-sulfoniques . . . . .	65	1010	— rufigallique . . . . .	56	728
— quinique . . . . .	56	751	— rufohydro-ellagique . . . . .	63	2832
— — — — — . . . . .	63	2767	— rutique . . . . .	60	442
— quinisatique . . . . .	63	2369	Acide de Sabanejew . . . . .	63	2446
— $\alpha\delta$ -quinoléine-benzodicarboni-			— saccharin . . . . .	61	988
— que . . . . .	65	1514	— saccharinique . . . . .	56	426
— quinoléine-carboniques. Généra-			— — — — — . . . . .	63	2710
— lités sur les — . . . . .	65	1047	— sacchariques . . . . .	56	415
— quinoléine-dicarboniques . . . .	65	1070	— — — — — . . . . .	56	738
— quinoléine-monocarboniques . . .	65	1048	— — — — — inactif . . . . .	63	2973
— quinoléine-tricarboniques . . . .	65	1070	— — — — — lévogyre . . . . .	63	2972
— quinondicarbonique . . . . .	63	2813	— — — — — ordinaire . . . . .	63	2968
— quinondihydro- <i>p</i> -dicarbonique . .	63	2805	— saccharonique . . . . .	63	2896
— quinotannique . . . . .	56	772	— salicylglycollique . . . . .	63	2279
— quinotétracarbonique . . . . .	63	3042	— salicylique . . . . .	62	1779
— quinovique . . . . .	64	1317	— — anhydre . . . . .	63	1790
Acide Racémique . . . . .	63	2751	— — Dérivés bromés . . . . .	62	1798
— rangiformique . . . . .	62	1734	— — Dérivés chlorés . . . . .	62	1793
— rapique . . . . .	61	595	— — Dérivés iodés . . . . .	62	1802
— de Rave et Tollens . . . . .	63	2898	— — Dérivés nitrés . . . . .	62	1805
— résacétique . . . . .	63	2651	— — Produits de substitution de l' —	68	1092
— résino-gaïacique . . . . .	64	1330	— salicyllactique . . . . .	63	2296
— $\alpha$ -résodicarbonique . . . . .	63	2797	— salicylosalicylique . . . . .	62	1790
— $\beta$ - — — — — . . . . .	63	2798	— salicylurique . . . . .	68	1097
— résorcine-dicarbonique . . . . .	63	2797	— — — — — . . . . .	75	1064
— ( $\alpha$ )-résorcylrique . . . . .	63	2255	— — Dérivés formés avec les chlo-		
— ( $\beta$ )- — — — — . . . . .	63	2231	— rures acides . . . . .	68	1092
— rétène-diphénique . . . . .	61	1355	— saligénine- <i>o</i> -carbonique . . . . .	63	2276
— rétène-disulfureux . . . . .	55	625	— saligénine- <i>oxyacétique</i> . . . . .	63	2300
— rétinglycollique . . . . .	62	2133	— salylique . . . . .	61	664
— réténique . . . . .	64	953	— $\alpha$ -salylique . . . . .	63	2651
— réтино-disulfurique . . . . .	55	625	— santoneux . . . . .	62	2046
— rhamno-heptonique . . . . .	63	2966	— santoniques et isomères . . . . .	56	736
— rhamno-hexonique . . . . .	63	2887	— — — — — . . . . .	63	2861
			— santonique . . . . .	63	2858

Acide sarcolactique . . . . .	62	1537	Acide silico-propionique . . . . .	69	193
— — — — —	75	496	— silico-toluique . . . . .	6	279
— sarcosinurique . . . . .	67	757	— silico-tolylique . . . . .	56	666
— sarcosurique . . . . .	67	693	— — — — —	69	198
— sativique . . . . .	61	627	— silico-tungstique . . . . .	18	186
— scammonologique . . . . .	62	1691	— de Simpson . . . . .	63	2465
— de Scheuch . . . . .	63	2354	— sinapique . . . . .	63	2629
— de Schmidt et Berendes . . . . .	61	555	— skatolcarbonique . . . . .	74	356
— de Schreder . . . . .	61	1181	— — — — —	75	901
— de Schutzenberger . . . . .	63	2766	— de Smith . . . . .	62	1801
— sébacique . . . . .	61	578	— sorbique . . . . .	61	608
— — — — —	61	1121	— et ses isomères. Bibliogra-		
— — Bibliographie . . . . .	61	1125	phie . . . . .	61	610
— sébamique . . . . .	67	425	— sorbique dichloré . . . . .	61	609
— sélényhydrique . . . . .	5	210	— sous-hypoiodiques . . . . .	4	669
— séléniés du phosphore . . . . .	5	364	— stannique . . . . .	9	83
— sélénieux . . . . .	5	905	— — — — —	22	155
— — naturel . . . . .	9	91	— stéarique . . . . .	60	464
— — Combinaison de l' — avec le			— — dibromés . . . . .	60	472
bioxyde d'étain . . . . .	22	175	— — Produits de substitution de		
— séléniocyanique . . . . .	67	576	l' — — — — —	60	471
— sélénié . . . . .	5	207	— stéarolique . . . . .	60	472
— sénévolacétique . . . . .	67	363	— — — — —	61	624
— shikimique . . . . .	63	2505	— stéarophanique . . . . .	60	464
— silicioxalique (hydraté) . . . . .	6	237	— stéarosulfurique . . . . .	61	587
			— stilbène-di-o-carbonique . . . . .	61	1360
Acide Silicique ou silice . . . . .	6	140	— stilbique . . . . .	62	2086
— — Combiné avec l'acide vana-			— stryphnique . . . . .	56	596
dique et l'acide phosphorique . . . . .	19	107	— — — — —	67	756
— — Fonctions chimiques de la			— de Stürcke . . . . .	61	1132
silice . . . . .	6	161	— — — — —	62	1619
— — Propriétés générales de l' — . . . . .	6	141	— stycérique . . . . .	63	2298
— — Propriétés des hydrates . . . . .	6	159	— subéramique . . . . .	67	423
— — Termes de déshydratation de			— subéramilique . . . . .	68	1244
l'hydrate normal . . . . .	6	157	— suberconique . . . . .	61	1111
— — Propriétés thermochimiques			— subérène-carbonique . . . . .	61	614
de la silice . . . . .	6	160	— — — — —	62	1681
— — contenu dans l'urine . . . . .	75	1028	— subérique . . . . .	61	1107
			— subérocarbonique . . . . .	62	1385
SILICES ANHYDRES ET HYDRATÉS.			— subérolique . . . . .	61	1222
— Quartz . . . . .	6	143	— subéronique . . . . .	61	569
— — — — —	9	79	— subérotartrique . . . . .	63	2772
— — et tridymite . . . . .	9	224	— subérylglycollique . . . . .	62	1681
— — Silice colloïdale . . . . .	6	153	— succinamique . . . . .	67	406
— — Silices diverses . . . . .	6	149	— — Dérivés métalliques . . . . .	67	407
— — — — — Asmannite, silices am-			— succinanilique . . . . .	68	1235
phes et tridymite . . . . .	6	149	— succinique . . . . .	61	1022
— — Hydrates siliciques . . . . .	6	150	— — — — —	75	877
— — opale . . . . .	9	93	— — Amides se rattachant à l' — . . . . .	67	415
— — — — —	9	224	— — Bibliographie de l' — . . . . .	61	1049
			— — Dérivés de substitution : Dé-		
Acide silico-acétique . . . . .	6	277	rivés bromés et chlorés . . . . .	61	1038
— — — — —	69	192	— succinobenzolsulfamique . . . . .	68	1131
— silico-benzoïque . . . . .	6	278	— succinocarbamique . . . . .	67	658
— — — — —	69	196	— succinocyanique. Sels de l' — . . . . .	67	818
— silico-décitungstique . . . . .	18	194	— succino-éthylénique . . . . .	56	194
— silico-molybdique . . . . .	19	42	— succinurique . . . . .	67	658
— silico-propionique . . . . .	6	277	— — Composés de l' — . . . . .	67	659

Acide succinylfluorescéique . . . . .	63	2832
— succinylpropionique . . . . .	61	1220
— succinylsuccinique . . . . .	63	2784
— sulfamidés . . . . .	67	890
— sulfamine-barbiturique . . . . .	67	674
— sulfamiques . . . . .	67	890
— sulfanilidique . . . . .	68	1177
— sulfanilique . . . . .	68	1177
— — — — —	88	120
— sulhydrique . . . . .	5	147
Voyez également : Hydrogène sulfuré.		
— — Action de l' — sur le cyanogène . . . . .	5*	259
— — Action sur l'économie. (Toxicité de l' — ) . . . . .	5	153
— — Actions sur certaines dissolutions métalliques . . . . .	5	152
— — Analyse de l' — (Analyse des gaz) . . . . .	33	80
— — Bibliographie de l' — . . . . .	5	191
— — Dosage de l' —. Sulhydrométrie . . . . .	5	152
— — Emploi de l' — en analyse qualitative. Voyez : Analyse inorganique . . . . .	31	
— — — Tableaux analytiques . . . . .	32	
— — — Analyse industrielle et agricole . . . . .	34	
— — État naturel de l' — . . . . .	5	153
— — Préparation de l' — . . . . .	5	147
— — Propriétés chimiques de l' — . . . . .	5	149
— — Propriétés physiques de l' — . . . . .	5	148
— — Réactif de l' — . . . . .	5	152
— sulfoacétothymique . . . . .	56	557
— sulfoacétothymolique . . . . .	56	557
— sulfobenzidique . . . . .	55	378
— sulfobromobenzinique . . . . .	55	361
— $\alpha$ -sulfobutyrique . . . . .	60	337
— $\beta$ - . . . . .	60	337
— sulfocarbamique . . . . .	14	131
— — — — —	67	469
— sulfo-carbonique . . . . .	5*	193
— sulfocyanacétique . . . . .	67	356
Acides sulfocyanés . . . . .	67	340
— sulfocyaniques. Généralités. Historique des — . . . . .	67	520
Acide sulfocyanique . . . . .	75	879
— sulfocyanique normal . . . . .	67	521
— sulfocyanofornique . . . . .	67	356
— sulfocyanoplatineux . . . . .	67	543
— sulfocyanuracétique . . . . .	67	362
— sulfocyanurique . . . . .	67	567
— — Sels de l' — . . . . .	67	567
Acide sulfodihydroquinonique . . . . .	56	602
— sulfoglycérique . . . . .	56	250
— sulfoglycolique . . . . .	56	193
— sulfohippurique . . . . .	68	968

Acide sulfo-hydantoïque . . . . .	67	797
— sulfo-indigotique . . . . .	68	1024
— (S) sulfo-isophtalique . . . . .	61	1272
— $\gamma$ -sulfo-isophtalique . . . . .	61	1272
— sulfo-isophtalique dissymétrique . . . . .	61	1273
— sulfo-isophtalique symétrique . . . . .	61	1272
— sulfomélanurique . . . . .	67	841
— — Sels de l' — . . . . .	67	841
— sulfométacrétylique . . . . .	56	544
Acides sulfométaxylénoliques . . . . .	56	550
Acide sulfométhylcymolique . . . . .	56	559
Acides sulfonaphtaliniques . . . . .	55	511
Acide sulfonaphtalique dichloré . . . . .	55	514
Acides sulfonés de l' $\alpha$ -diquinoléine . . . . .	65	1515
Acide sulfoparaxylénolique . . . . .	56	551
— sulfophénicique . . . . .	68	1026
Acides sulfophéniques . . . . .	56	481
— sulfophénoliques . . . . .	56	481
Acide sulfophénylpyruvique . . . . .	62	1633
— sulfophloroglucique . . . . .	56	646
— sulfophosphamique . . . . .	5	482
— sulfophosphodiamique . . . . .	5	483
Acides sulfophtaliques . . . . .	61	1259
Acide $\alpha$ -sulfophtalique . . . . .	61	1259
— sulfopropiocoumarique . . . . .	62	2013
— sulfopropionique . . . . .	60	310
Acides sulfoprussiamiques . . . . .	67	842
Acide sulfopseudocuménique . . . . .	55	441
— sulfopurpurique . . . . .	68	1026
— sulfosulfuramique . . . . .	67	486
— — Sels de l' — . . . . .	67	487
Acides sulfothymiques . . . . .	56	557
Acide <i>m</i> -sulfotoluïque . . . . .	61	747
— <i>m</i> -sulfo- <i>o</i> -toluïque . . . . .	61	731
— <i>o</i> -sulfotoluïque . . . . .	61	746
— sulfotrichlorohydroquinonique . . . . .	56	605
— sulfotrimellique . . . . .	61	1406
— sulfotriphénylacétique . . . . .	61	968
— sulfo-uramido-barbiturique . . . . .	67	797
— sulfovinique . . . . .	56	73
— sulfoxamique . . . . .	67	394
— sulfoxycarbamique . . . . .	67	476
Acides sulfurés du phosphore . . . . .	5	394
Acide sulfureux (1) . . . . .	5	37
— sulfureux . . . . .	36	71
— — Application de l' — . . . . .	5	46
— — — des sulfites et hyposulfites . . . . .	36	79
— — Bibliographie de l' — . . . . .	36	82
— — Composition de l' — . . . . .	5	45
— — Emploi du bisulfite de chaux . . . . .	36	74
— — — de l'hyposulfite de chaux . . . . .	36	77
— — — de l'hyposulfite de soude . . . . .	36	75
— — Préparation de l' — . . . . .	5	37
— — — en dissolution de l' — . . . . .	36	71

(1) Acide sulfureux : L'acide, le gaz et l'anhydride sulfureux sont dénommés par ce même mot.



**Acide sulfureux.** Propriétés chimiques . . . . . 5 43  
 — — Propriétés physiques . . . . . 5 38

**Acides sulfuriques :**  
**Acide sulfurique anhydre** . . . . . 5 47  
 — — Composition de l' — . . . . . 5 49  
 — — Fabrication de l' — par synthèse . . . . . 36 272  
 — — Préparation de l' — . . . . . 5 47  
 — — Propriétés de l' — . . . . . 5 48  
 — sulfurique (di) . . . . . 5 55  
 — — Hydrate de l' — . . . . . 5 66  
 — sulfurique fumant . . . . . 36 277  
 — — Bibliographie de l' — . . . . . 36 277  
 — — Fabrication en Bohême de l' — . . . . . 36 267  
 — — monohydraté . . . . . 5 59  
 — — anglais . . . . . 5 61  
 — — . . . . . 36 85  
 — — Nordhausen (de). Voyez Acide sulfurique fumant.  
 — (per) sulfurique . . . . . 5 50  
 — sulfurique . . . . . 31 339  
 — — Analyse de l' — . . . . . 31 430  
 — — Application de l' — . . . . . 36 258  
 — — Combinaison de l' — avec le bioxyde d'étain . . . . . 22 175  
 — — Composés amidés de l' — . . . . . 14 102  
 — — Contenu dans l'urine . . . . . 75 1018  
 — — Densités des mélanges d' — et d'eau . . . . . 5 126  
 — — . . . . . 36 244  
 — — Dosage dans les terres de l' — . . . . . 34 164  
 — — Emploi de l' — dans la métallurgie de l'argent . . . . . 50 416  
 — — Généralités sur l' — . . . . . 36 83  
 — — Historique de l' — . . . . . 5 59  
 — — Propriétés chimiques de l' — . . . . . 5 135  
 — — Propriétés physiques de l' — . . . . . 5 130  
 — — Recherche, comme poison, de l' — . . . . . 31 377

**Industrie de l' — sulfurique** . . . . . 5 59  
 — — . . . . . 36 83  
 — — Alimentation des appareils en produits nitreux . . . . . 5 84  
 — — . . . . . 36 95  
 — — . . . . . 36 150  
 — — Alimentation des chambres en vapeur d'eau et air . . . . . 5 87  
 — — . . . . . 36 96  
 — — . . . . . 36 154  
 — — Appareils pour la transformation de l'acide sulfureux en acide sulfurique . . . . . 36 129  
 — — Chambres de plomb . . . . . 5 71  
 — — Choix des matériaux pour

construire les chambres . . . . . 36 131

**Acide sulfurique.** Composition des gaz produits dans les fours . . . . . 36 192  
 — — Concentration de l' — . . . . . 5 112  
 — — . . . . . 36 221  
 — — finale de l' — . . . . . 5 118  
 — — . . . . . 36 229  
 — — dans le plomb . . . . . 5 115  
 — — . . . . . 36 224  
 — — Condensation des gaz nitreux . . . . . 5 89  
 — — . . . . . 36 163  
 — — Conduite de la fabrication de l' — . . . . . 36 200  
 — — Dispositions diverses des chambres . . . . . 36 143  
 — — Disposition d'une fabrique d' — . . . . . 36 190  
 — — Emballage et transport de l' — . . . . . 36 248  
 — — Fours pour la pyrite en roche . . . . . 36 104  
 — — pour la pyrite en poussière . . . . . 36 115  
 — — divers pour le soufre . . . . . 36 99  
 — — Matières premières pour la fabrication de l' — . . . . . 36 86  
 — — Soufre et pyrites . . . . . 5 62  
 — — Oxydation de l'acide sulfureux sans chambre de plomb . . . . . 36 251  
 — — par le chlore. Fabrication au moyen des sulfates . . . . . 36 263  
 — — Perfectionnements dans la fabrication de l' — . . . . . 37 14  
 — — Préparation de l' — anhydre au moyen du bisulfate de soude . . . . . 36 271  
 — — Principes généraux de la fabrication de l' — . . . . . 5 61  
 — — l' — anglais . . . . . 36 85  
 — — Prix de revient de l' — . . . . . 36 255  
 — — Procédés fondés sur les actions catalytiques . . . . . 36 262  
 — — Production de l'acide sulfureux au moyen des pyrites . . . . . 5 68  
 — — . . . . . 36 103  
 — — Au moyen du soufre . . . . . 5 64  
 — — . . . . . 36 97  
 — — Purification de l'acide des chambres . . . . . 5 106  
 — — . . . . . 36 213  
 — — Rendements de la fabrication de l' — . . . . . 36 251  
 — — Rendement des pyrites. Leurs avantages et inconvénients comparés au soufre . . . . . 36 93  
 — — Restitution aux chambres des produits nitreux . . . . . 5 93  
 — — . . . . . 36 177  
 — — Théorie de la formation de l' — dans les chambres de plomb . . . . . 5 102  
 — — . . . . . 36 207  
 — — Utilisation des résidus de pyrites grillées . . . . . 36 259

Acide sumbulique . . . . .	61	543	Acide téréphtalique . . . . .	61	732
— sylvanacétique. . . . .	63	2561	— — — — —	61	740
— sylvane-carbonacétique. . . . .	63	2560	— — — — —	61	753
— sylvique . . . . .	61	889	— — — — —	61	791
— de Symons et Zincke. . . . .	61	1369	— — — — —	61	796
			— — — — —	61	929
Acide taiguique. . . . .	62	2093	— — — — —	61	936
— talomucique . . . . .	63	2284	— — — — —	61	1274
— talonique . . . . .	63	2878	— terpénylique. . . . .	63	2482
— tampicique . . . . .	56	701	Acides tétrabasiques. — Biblio-		
— — — — —	63	3057	graphie . . . . .	61	1430
— tampicologique. . . . .	56	701	Acide tétrabenzylacétone-dicarbo-		
— — — — —	62	1617	nique . . . . .	63	2680
— Tanatar et Werigo (de) . . . . .	63	2445	— — — — —	63	2701
— tannaspidique . . . . .	56	773	— tétrabromadipique. . . . .	61	1083
— tannécortépinique . . . . .	56	773	— tétrabromo-anthraflavique. . . . .	56	721
— tanningénique. . . . .	56	773	— tétrabromobénique . . . . .	60	483
— tannique (ou acide gallotanni-			— tétrabromobutyrique . . . . .	60	331
que) . . . . .	63	2551	— tétrabromocaproïque . . . . .	60	395
Acides tanniques. Dosage des —			— tétrabromodipropylolaxalique . . . . .	62	1606
dans les végétaux . . . . .	80	142	— — — — —	62	1731
Acide tannopinique. . . . .	56	773	— tétrabromofluorescéique. . . . .	63	2856
— tannoxylique . . . . .	63	2783	— tétrabromogaiarétique. . . . .	61	1331
— tantalique . . . . .	18	57	— tétrabromo-isoantraflavique . . . . .	56	722
— tartralique . . . . .	63	2748	— tétrabromo-isobutyrique. . . . .	60	342
— tartramique . . . . .	67	879	— tétrabromolécaneorique . . . . .	53	2269
— tartrélique . . . . .	63	2748	— tétrabromoméllotique . . . . .	62	1905
Acides tartriques. . . . .	63	2723	— tétrabromomyristique . . . . .	60	452
Acide tartrique droit ou ordinaire. . . . .	63	2726	— tétrabromonaphtoïque . . . . .	61	910
— tartrique gauche . . . . .	63	2749	— tétrabromopalmitique . . . . .	60	459
— tartrique empyreumatique. . . . .	61	1051	— tétrabromo- $\sigma$ -phénylendipro-		
— tartrique inactif. . . . .	61	1148	pionique . . . . .	61	1311
— — — — —	63	2756	— tétrabromopiperhydronique . . . . .	63	2316
— — — — —			— tétrabromopyrotartrique . . . . .	62	1763
Combinaison de l' — avec le			— tétrabromorosolique . . . . .	56	498
bioxyde d'étain . . . . .	22	177	— tétrabromostéarique. . . . .	60	473
— tartronamique . . . . .	67	875	— tétrabromoxypiperhydronique . . . . .	63	2573
— tartronique . . . . .	62	1642	— tétracétylmucique . . . . .	61	1337
— — — — —	63	2427	— tétracétylmucique . . . . .	63	2983
— tartrophalique . . . . .	63	2776	— tétrachlorohydropolyporique . . . . .	61	1365
— taurocarbamique . . . . .	75	820	— tétrachlorobenzoylbenzoïque . . . . .	62	2108
— taurochénocholique . . . . .	67	906	— tétrachlorobenzylbenzoïque . . . . .	61	934
— taurocholique . . . . .	67	901	— tétrachlorobutyrique . . . . .	60	328
— — — — —	74	268	— tétrachlorofluorescéique. . . . .	63	2855
— tellureux . . . . .	5	229	— tétrachlorovalérique. . . . .	60	369
— — — — —	9	91	— tétracrylique . . . . .	61	524
— — — — —			— — — — —	61	567
Combinaison de l' — avec les			— tétrahydro- $\gamma$ -anthracencarboni-		
hydracides. . . . .	5	231	que. . . . .	61	940
— tellurique . . . . .	5	232	— tétrahydrocornularique . . . . .	62	2101
— tellurhydrique . . . . .	5	233	— tétrahydrodicoumarique . . . . .	62	1977
— téraconique . . . . .	61	1193	— — — — —	63	2834
— térébenthilique . . . . .	61	630	— tétrahydrocollagique . . . . .	63	3005
— — — — —	67	339	— tétrahydronaphtaline-dicarbo-		
— térébenthinique . . . . .	63	2510	nique. . . . .	61	1326
— térébilénique . . . . .	63	2502	— tétrahydronaphtaline-tétracar-		
— térébique . . . . .	63	2476	bonique . . . . .	61	1428
— téréchrysiqne . . . . .	63	2496	— tétrahydrophalique . . . . .	61	1222
— térélactonique . . . . .	62	1671			
— téréphtalaldéhydrique . . . . .	62	1964			

Acide tétrahydroquinondicarbonique . . . . .	63	2784	Acide titanique combiné aux acides. . . . .	19	184
— tétrahydrotrioxybenzoïque . . . . .	63	2505	— — (hydrates de l' —). . . . .	19	181
— tétraméthylbenzoïque . . . . .	61	818	— <i>o</i> -toluidopipitzaïque . . . . .	62	2045
— tétraméthylencarbonique . . . . .	61	555	Acides toluïques. Bibliographie . . . . .	61	748
— tétraméthylendicarbonique . . . . .	61	1187	Acide $\alpha$ -toluïque . . . . .	61	712
— (S) tétraméthylglyoxylique . . . . .	62	2037	— — . . . . .	62	1958
— (a) tétraméthylphénylglyoxylique . . . . .	62	2037	— <i>m</i> -toluïque . . . . .	61	735
— tétraméthylsuccinique . . . . .	61	1113	— — . . . . .	61	873
— tétranitroditolylpropionique . . . . .	61	944	— — . . . . .	61	1287
— tétraoxydipropylmalonique . . . . .	63	2986	— <i>p</i> -toluïque . . . . .	61	742
— tétraphényléthane sulfurique . . . . .	55	670	— toluolhydrosulfureux . . . . .	55	417
— tétraphényléthylène-tétrarsulfurique . . . . .	55	671	— toluylacrylique . . . . .	62	2059
— tétrasulfophénolique . . . . .	56	484	— toluylbenzoïque . . . . .	55	557
— tétrasulfophénylique . . . . .	56	484	— — . . . . .	62	2121
— tétrathionique . . . . .	5	143	— toluylcarbonique . . . . .	62	2002
— tétréthylacétone-dicarbonique . . . . .	63	2516	— tolyldichlorobenzoïque . . . . .	62	2121
— tétrique . . . . .	62	1711	— tolylendicarbonique . . . . .	61	1292
— — bromé . . . . .	62	1714	— <i>o</i> -tolylformique . . . . .	62	2001
— — chloré . . . . .	62	1714	— $\alpha$ -toluylque . . . . .	61	712
— tétrolique . . . . .	61	605	— <i>o</i> -toluylque . . . . .	61	724
— — . . . . .	62	1646	— <i>m</i> -tolylacétique . . . . .	61	788
— — Bibliographie . . . . .	61	607	— <i>p</i> -tolylacétique . . . . .	61	789
— tétroxybenzophénone . . . . .	63	2657	— tolylisobutyrique . . . . .	61	820
— tétroxydipropylacétique . . . . .	63	2718	— tolyloxyacétique . . . . .	62	1895
— tétroxydipropylmalonique . . . . .	63	2986	— <i>m</i> -tolylpropionique . . . . .	61	809
— tétroxysuccinique . . . . .	63	2967	— triacétylbromogallique . . . . .	63	2548
— tétroxytéréphtalique . . . . .	63	2995	— triacétyldibromogallique . . . . .	63	2549
— tétrylendicarbonique . . . . .	61	1185	— triacétylgallique . . . . .	63	2546
— thallique . . . . .	17	346	— triacétylmonobromogallique . . . . .	63	2548
— thannique (ou racémique ou paratartrique) . . . . .	63	2751	— tribenzoyldibromogallique . . . . .	63	2549
— thapsique . . . . .	61	1128	— tribenzoylgallique . . . . .	63	2547
— théobromique . . . . .	60	491	— tribromacétique . . . . .	60	262
— thiobutyrique . . . . .	60	334	— tribromacétylbenzoïque . . . . .	62	1999
— thiocinnamique . . . . .	68	995	— tribromadipique . . . . .	61	1082
— thiocroconique . . . . .	63	2530	— tribromhydrocoumarique . . . . .	62	1910
— thiodibutyrique . . . . .	60	342	— tribromobénique . . . . .	60	483
— thiodibutyrique (iso) . . . . .	60	343	— tribromobenzoïque symétrique . . . . .	61	683
— thiodiglycollamique . . . . .	67	854	— tribromobutyrique . . . . .	60	331
— thionamique . . . . .	14	105	— tribromodioxybenzoïque . . . . .	63	2257
Acides thionaphtiques . . . . .	55	512	— tribromodipyrogallopropionique . . . . .	63	3005
Acide thionurique . . . . .	67	674	— tribromoisobutyrique . . . . .	60	342
— thiophosphamique . . . . .	14	129	— tribromoisobutyrique . . . . .	62	1586
— thiophosphodiamique . . . . .	14	128	— $\beta\beta\beta$ -tribromolactique . . . . .	62	1663
— thiosulfocarbamique . . . . .	67	480	— tribromolévulique . . . . .	62	1663
— thioxamique . . . . .	67	394	— tribromométhilolique . . . . .	62	1905
— thiuramique disulfuré . . . . .	67	488	— tribromométhacrylique . . . . .	61	540
— thuyétique . . . . .	63	3057	— tribromométhylparacoumarique . . . . .	62	1911
— <i>p</i> -thymacrylique . . . . .	62	2041	— tribromo-ombelliférone . . . . .	63	2338
— thymolglycuronique . . . . .	63	2993	— tribromopalmitique . . . . .	60	459
— thymolique . . . . .	56	556	— tribromophénylsalicylique . . . . .	62	2034
— thymo-oxycuminique . . . . .	62	1935	— tribromopyruvique . . . . .	62	1643
— tiglique . . . . .	61	545	— tribromorsellique . . . . .	63	2267
— — . . . . .	61	549	— tribromostéarique . . . . .	60	473
— titanique . . . . .	49	176	— tribromoxybenzoïque . . . . .	62	1819
			— tribromoxydipropylacétique . . . . .	62	1607
			— tricarballoylique . . . . .	61	1378
			— — . . . . .	67	443
			— trichloracétique . . . . .	60	244

Acide $\alpha$ -trichloracétique . . . . .	61	845	Acide triméthylénacétique . . . . .	61	555
— $\beta$ -trichloracétique . . . . .	61	845	— triméthylénacétylacétique . . . . .	62	1728
— trichloracétylbenzoïque . . . . .	62	1998	— triméthylendicarbonique . . . . .	61	1066
— trichloracétyl- $\alpha$ - $\beta$ -dibromopro-			— — — — —	61	1176
pionique . . . . .	62	1663	— $\beta$ -triméthylendicarbonique . . . . .	61	1178
— $\alpha$ -trichlorobenzoïque . . . . .	61	671	— triméthylentricarbonique . . . . .	61	1396
— $\beta$ -trichlorobenzoïque . . . . .	61	672	— triméthylentricarbonique iso-		
— $\nu$ -trichlorobenzoïque . . . . .	61	672	mère . . . . .	61	1397
Acides trichlorobutyriques . . . . .	60	327	— triméthylesculétique . . . . .	63	2619
Acide trichlorodiacétylglyoxylique.	63	2523	— triméthyltricomarique . . . . .	63	3032
— trichloro- $p$ -oxybenzofurfurane-			— trinitronaphtoïque . . . . .	61	911
$\alpha$ -méthyl- $\beta$ -carbonique . . . . .	63	2371	— $\alpha$ -trinitronaphtoïque . . . . .	61	915
— trichlorodracyle . . . . .	61	671	— $\beta$ -trinitronaphtoïque . . . . .	61	915
— trichlorofilicique . . . . .	63	2636	— $\gamma$ -trinitronaphtoïque . . . . .	61	916
— trichloro-isobutyrique . . . . .	60	339	— trinitro-ombelliférone . . . . .	63	2338
— trichlorométhylparaconique . . . . .	63	2215	— trinitro-oxytoluïque . . . . .	62	1868
— trichloro- $\alpha$ -naphtoïque . . . . .	61	908	— trioxyadipique . . . . .	63	2892
— trichloronitrobenzoïque . . . . .	61	702	— trioxyglutariques . . . . .	63	2890
— trichloronitrophalique . . . . .	61	1258	— — Bibliographie . . . . .	63	2899
— trichlorophénomalique de Ca-			— trioxyisobutyrique . . . . .	63	2421
rius . . . . .	62	1715	— trioxyoléique . . . . .	63	2486
— trichloropropionique . . . . .	60	291	— trioxyphénylpropionique . . . . .	63	2567
— trichlorovalérique . . . . .	60	368	— trioxystéarique . . . . .	63	2424
— trichlorovinylbenzoïque . . . . .	61	863	— triphénylcarbinol- $m$ -carboni-		
— trichlorovalérolactique . . . . .	62	1568	que . . . . .	62	2144
— trichloroxyisobutyrique . . . . .	62	1564	— triphénylcarbinol- $o$ -carbonique	62	2143
— tridécylique . . . . .	60	451	— triphénylcarbinol- $p$ -carbonique	62	2144
— tridécylique. Bibliographie . . . . .	60	451	— triphénylcarbinoldicarbonique.	63	2701
— triéthényl-butyrrique . . . . .	61	631	— triphénylcarbinoldicarbonique.		
— — — — —	67	339	(Acide isomère). . . . .	63	2702
— triéthényléthylisopropylacéti-			— triphénylméthane-anhydrocar-		
que . . . . .	61	631	bonique . . . . .	63	2703
— triéthénylisopropylacétique . . . . .	67	339	— triphénylméthane-dicarbonique	61	970
— triéthoxybenzoïque . . . . .	63	2539	— — — — —	61	1368
— triéthyl-daphnétiq.ue . . . . .	63	2616	— triphénylméthylmalonique . . . . .	61	1369
— triéthylesculétique . . . . .	63	2619	— trisalcyclosalicylique . . . . .	62	1790
— triéthylpyrogallocarbonique . . . . .	63	2539	— trisulfo-phénolique . . . . .	56	483
— triglycolique . . . . .	63	2959	— trisulfo-phénylique . . . . .	56	483
— triglycollamidique . . . . .	64	236	— trithionique . . . . .	5	141
— triiodacrylique . . . . .	61	620	— — — — —	5	209
— — — — —	61	604	— tropinique . . . . .	66	495
— trijénique . . . . .	56	397	— tropique . . . . .	62	1893
— trimellique . . . . .	61	1405	— — — — —	66	495
— — — — —	61	1418	— tungstique . . . . .	18	128
— $\alpha$ -trimellitique . . . . .	61	824	— — Combinaisons avec les acides.	18	185
— — — — —	61	1405	— tungstoborique . . . . .	18	199
— trimésique . . . . .	55	436	— tungstosilicique . . . . .	18	192
— — — — —	55	456	— turmérique . . . . .	61	828
— — — — —	61	601	— turpéthique . . . . .	63	3057
— — — — —	61	1401			
— triméthylacétique . . . . .	60	377	Acide ulmique . . . . .	56	410
— — — — —	60	446	— — — — —	56	458
— $\alpha$ -triméthylbenzoïque . . . . .	61	802	— umbellique . . . . .	60	447
— $\alpha$ -triméthyl- $o$ -benzylbenzoïque.	61	945	— undécolique . . . . .	61	620
— $\beta$ -triméthyl- $o$ -benzylbenzoïque.	61	945	— undécylique . . . . .	60	445
— triméthylcarbinol - disulfocar-			— — — — —	61	578
bamique . . . . .	67	484	— — Bibliographie . . . . .	60	447
— triméthylcarbinolglycuronique.	63	2898	— undécylique dibromé . . . . .	61	578

Acide uramilique . . . . .	67	673
Acides uramiques . . . . .	67	653
— — . . . . .	67	690
— — . . . . .	75	820
— — . . . . .	75	1065
Acide uranique . . . . .	22	56
— urinilique . . . . .	67	757
Acide urique . . . . .	67	741
— — Combinaisons de l' — avec les acides . . . . .	67	749
— — Constitution de l' — . . . . .	75	764
— — Dérivés de l' — . . . . .	67	753
— — Diathèse urique (de la) . . . . .	75	785
— — Formation de l' — dans l'organisme . . . . .	75	765
— — — — — . . . . .	75	773
— — Origine de l' — dans l'organisme . . . . .	75	765
— — Préparation de l' — . . . . .	75	755
— — Présence de l' — dans l'organisme . . . . .	75	764
— — Produits d'oxydation de l' — . . . . .	67	745
— — — — — . . . . .	75	762
— — Réactions de l' — . . . . .	75	760
— — Sels de l' — . . . . .	67	751
— — — — — . . . . .	75	756
— — Variations pathologiques modifiant la production de l' — . . . . .	75	781
— — Variations physiologiques modifiant la production de l' — . . . . .	75	775
— — Variations de l' — sous l'influence des médicaments . . . . .	75	779
Acide urocanique . . . . .	75	904
— urochloralique . . . . .	75	1060
— uroleucinique . . . . .	75	896
— urosulfinique . . . . .	67	799
— usnétique . . . . .	62	1923
— usnique . . . . .	56	791
— $\alpha$ -usnique . . . . .	63	2947
— $\beta$ -usnique . . . . .	63	2949
— uvique . . . . .	62	1760
— uvitique et ses isomères . . . . .	55	436
— — — — — . . . . .	61	1294
— — Bibliographie de l' — . . . . .	61	1294
— — symétrique . . . . .	61	1286
Acide valérianique. Voyez également à Acides valériques . . . . .	60	351
— — — — — . . . . .	61	546
— — normal . . . . .	62	1637
— — $\alpha$ -valérianique . . . . .	62	1567
— — valérianocoumarique . . . . .	62	2033
Acides valériques valérates et leurs dérivés. Bibliographie . . . . .	60	384
— — Généralités et historique des — . . . . .	60	347

Acide valérique inactif . . . . .	60	351
— — normal . . . . .	60	349
— — valérobenzoïque anhydre . . . . .	61	658
— — valérolactique . . . . .	62	1575
— — valérolactone-dicarbonique . . . . .	63	2778
— — vanadique . . . . .	49	95
— — combiné avec les acides . . . . .	49	104
— — combiné avec l'acide phosphorique et l'acide silicique . . . . .	46	107
— — Propriétés de l' — . . . . .	49	102
— — vanillique . . . . .	56	366
— — — — — . . . . .	56	747
— — — — — . . . . .	63	2242
— — vératricque . . . . .	56	747
— — — — — . . . . .	63	2244
— — vinaconique . . . . .	61	1176
— — vinylbenzoïque . . . . .	61	863
— — vinyltricarbonique . . . . .	61	1375
Acides volatils. Dosage des acides volatils dans les végétaux . . . . .	80	102
Acide vulpinique . . . . .	63	2689
— vulpique . . . . .	63	2689
Acide de Wachendorff et Zincke . . . . .	63	2850
— de Walder . . . . .	63	2957
— de Wassermann . . . . .	63	2648
— de Weber . . . . .	63	2395
— — et Zincke . . . . .	63	2676
— de Weiler . . . . .	63	2676
— de Weinstein . . . . .	63	2632
— de Wellner . . . . .	63	2316
— de Weltner . . . . .	63	2634
— de Wende . . . . .	63	2278
— de Werigo et Tanatar . . . . .	63	2445
— de Will et Leymann . . . . .	63	2343
— de Wislicenus . . . . .	63	2939
Acide xanthique . . . . .	59	243
— xanthochélinodique . . . . .	63	2793
— — — — — . . . . .	63	2927
— — xanthophénique . . . . .	56	498
— — xanthoprotéique . . . . .	68	1516
— — xéronique . . . . .	61	119
— — $p$ -xylendicarbonique . . . . .	61	1299
— — $p$ -xylénique . . . . .	61	1299
— — xylétique . . . . .	62	1900
— — $p$ -xylétique . . . . .	62	1889
Acides xylidine-sulfonés . . . . .	65	1531
Acide xylidique. Formation de l' — . . . . .	61	758
— — ( $\alpha$ -) xylidique . . . . .	61	1290
— — ( $\beta$ ) xylidique . . . . .	61	1291
— — (iso) xylidique . . . . .	61	1292
— — xylique . . . . .	61	756
— — $P$ -xylique . . . . .	61	759
— — ( $V$ ) xylique . . . . .	61	754
Acides xylidiques et leurs isomères. Bibliographie . . . . .	61	789
Acide $p$ -xylol- $\beta$ -acétonique . . . . .	62	2027

Acide xyloisosoamylique . . . . .	55	457
— xyloïque . . . . .	63	2710
— xyloincarbonique . . . . .	63	2297
— xylose-carbonique . . . . .	63	2885
— p-xyloxyacétique . . . . .	62	2018

Acide de Zéliniski . . . . .	63	3047
— de Zincke . . . . .	63	2394

### Aciers.

#### *Etude et renseignements généraux concernant les — et les produits tels que :*

Fers, fontes, etc . . . . .	20	130
— — — — —	31	97
— — — — —	35	132
— — — — —	46	29
— — — — —	48	
— — — — —	54	72
— Analyse des — — — — —	20	144
— — — — —	31	97
— — — — —	—	115
— Bibliographie des — — — — —	48	168
— Cémentation . . . . .	48	127
— Fours. Conduite de l'opération.		
Théorie de la cémentation . . . . .	48	127
— Classification des — — — — —	20	132
— Classifications différentes suivant les pays. . . . .	48	61
— Considérations générales sur la constitution des — — — — —	48	1
— — sur les divers modes de fabrication. Procédés directs . . . . .	48	67
— — sur les emplois des — — — — —	48	130
— Définitions des — — — — —	20	130
— Dégrossissage des — — — — —	48	133
— Dosage du carbone total dans les — — — — —	31	100
— — du carbone combiné dans les — — — — —	31	105
— — des éléments métalliques dans les — — — — —	31	110
— — du fer dans les — — — — —	31	115
— — des ferro-chromes dans les — — — — —	31	112
— — des ferro-manganèses dans les — — — — —	31	111
— — du graphite dans les — — — — —	31	104
— — du manganèse par l'analyse colorimétrique dans les — — — — —	31	539
— — du manganèse par l'analyse volumétrique dans les — — — — —	31	460
<i>Emplois de l'acier :</i>		
— par les Chemins de fer. . . . .	48	139
— — pour bandages de locomotives et wagons . . . . .	48	147
— — — — — essieux . . . . .	48	151
— — — — — moulages . . . . .	48	153
— — — — — petit matériel d'attache . . . . .	48	145

Acier. Emploi de l' — par les Chemins de fer, pour le matériel fixe de la voie . . . . .	48	147
— — — rails . . . . .	48	141
— — — ressorts . . . . .	48	153
— — — traverses métalliques . . . . .	48	146
— par Administration de la Guerre.	48	156
— — pour affûts . . . . .	48	161
— — — artillerie . . . . .	48	165
— — — canons . . . . .	48	160
— — — projectiles . . . . .	48	162
— par Administration de la Marine.	48	156
— — pour blindages . . . . .	48	159
— — — pièces mécaniques . . . . .	48	160
— — — tôles de chaudières . . . . .	48	158
— dans les Constructions . . . . .	48	166
— — Industries agricoles . . . . .	48	165
— — — diverses . . . . .	48	167
— — — extractives . . . . .	48	163
— — — métallurgiques et mécaniques . . . . .	48	164

#### *Essais. Fabrication. Influence modifiant les propriétés des aciers :*

— Essais de réduction sans fusion. Passage de la méthode directe à la méthode indirecte . . . . .	48	67
— Examen des aciers par l'analyse qualitative microchimique. . . . .	35	132
— Fabrication de l'acier au creuset.	48	121
— Fonte malléable aciéreuse. Acier de forge. Aciers puddlés. . . . .	48	67
— Fours de réchauffage. . . . .	48	133
— Influence de la chaleur et du magnétisme sur les propriétés mécaniques et physiques. Chauffage, fusion, solidification des — — — — —	48	37
— — de la composition chimique sur leurs propriétés physiques et mécaniques . . . . .	48	10
— — des éléments chimiques. . . . .	20	134
— — des métalloïdes sur les propriétés physiques et mécaniques des — — — — —	48	18
— — des métaux sur les propriétés physiques et mécaniques des — — — — —	48	29
— Influences physiques sur les — — — — —	20	139
— — sur les propriétés physiques et mécaniques, de l'écrouissage, de la Compression, du Poinçonnage, du Cisailage . . . . .	48	50
— du recuit. . . . .	20	141
— — — — —	48	37
— de la trempe sur les — — — — —	20	139
— — — — —	48	37
— Marteaux-laminoirs. Presses hydrauliques . . . . .	48	133
— Résumé historique. Creusets.		

Fours de fusion. Marche des ateliers . . . . .	48	121	Acroléine ammoniacque . . . . .	57	140
Acier alumineux . . . . .	46	99	— méta — (métacroléine), disacryl et résine d' — . . . . .	57	142
— Bessemer . . . . .	8	754	Acrylates . . . . .	61	508
— Aperçu historique sur la fabrication de l'acier Bessemer. Fontes employées . . . . .	48	75	— d'argent . . . . .	61	509
— Divisions de l'opération. Allures de l'opération. . . . .	48	81	— de baryum . . . . .	61	509
— Disposition des ateliers et description des appareils . . . . .	48	92	— de calcium . . . . .	61	509
— Modifications apportées dans le procédé Bessemer par la déphosphoration . . . . .	48	105	— de plomb . . . . .	61	509
— Roulement des ateliers et étude économique de la fabrication . . . . .	48	101	— de sodium . . . . .	61	508
— fondu . . . . .	48	130	Acryldiurée . . . . .	67	634
— Martin . . . . .	48	111	Actions chimiques. Dégagement de chaleur dans les — . . . . .	2	8
— — Fabrication de l' — . . . . .	48	111	— — Voyez aussi : Affinité chimique.		
— de nickel . . . . .	54	72	Adénine . . . . .	75	490
— soudé . . . . .	48	130	Adipate d'ammonium . . . . .	61	1079
— au tungstène . . . . .	31	114	— d'argent . . . . .	61	1081
Aconate d'argent . . . . .	61	1215	— de baryum . . . . .	61	1080
— de baryum . . . . .	61	1215	— de cadmium . . . . .	61	1080
— de cuivre . . . . .	61	1215	— de calcium . . . . .	61	1080
— de méthyle . . . . .	61	1215	— de cobalt . . . . .	61	1081
— de sodium . . . . .	61	1215	— de cuivre . . . . .	61	1081
— de zinc . . . . .	61	1215	— de magnésium . . . . .	61	1080
Aconitanilide . . . . .	68	1256	— de manganèse . . . . .	61	1080
Aconitate d'ammonium . . . . .	61	1393	— de mercure . . . . .	61	1080
— d'ammonium acide . . . . .	61	1394	— de nickel . . . . .	61	1081
— d'argent . . . . .	61	1395	— de plomb . . . . .	61	1080
— de baryum acide . . . . .	61	1394	— de potassium . . . . .	61	1080
— — neutre . . . . .	61	1394	— de sodium . . . . .	61	1080
— de cadmium neutre . . . . .	61	1394	— de strontium . . . . .	61	1080
— (di)calcique . . . . .	61	1394	— de zinc . . . . .	61	1080
— (tri)calcique . . . . .	61	1394	Adipène . . . . .	55	304
— de cobalt neutre . . . . .	61	1394	Adipinamide . . . . .	67	421
— de magnésium neutre . . . . .	61	1394	Adipomate d'ammonium . . . . .	63	2468
— manganique neutre . . . . .	61	1395	— de plomb . . . . .	63	2468
— de nickel . . . . .	61	1394	Ægyrine . . . . .	20	123
— de plomb basique . . . . .	61	1395	Affinité . . . . .	2	8
— de plomb neutre . . . . .	61	1395	— chimique . . . . .	1	158
— de potassium acide . . . . .	61	1394	— — — . . . . .	2	12
— de potassium neutre . . . . .	61	1394	— Bibliographie . . . . .	1	836
— (di)potassique . . . . .	61	1394	— Causes qui favorisent ou contrarient la Combinaison . . . . .	1	810
— (di)sodique . . . . .	61	1394	— — Actions catalytiques . . . . .	1	824
— de sodium neutre . . . . .	61	1394	— — Action de l'oxyde d'argent sur l'eau oxygénée, — de l'argent métallique sur l'eau oxygénée. Influence des actions mécaniques. Décomposition de l'acide azoteux . . . . .	1	824
— de strontium neutre . . . . .	61	1394	— des masses — de l'hydrogène sulfuré sur les carbonates et inverse — de l'eau sur le fer et inverse. Expériences de M. Sainte-Claire Deville . . . . .	1	832
— de zinc neutre . . . . .	61	1394	— — — — — . . . . .	1	832
Aconitine . . . . .	56	768	— — — — — . . . . .	1	832
— — — — — . . . . .	66	321	— — — — — . . . . .	1	832
Aconitobianile . . . . .	68	1256	— — — — — . . . . .	1	832
Acraldéhyde . . . . .	57	143	— — — — — . . . . .	1	832
Acroléine . . . . .	57	135	— — — — — . . . . .	1	832
— Formation de l' — . . . . .	56	141	— — — — — . . . . .	1	832

<b>Affinité. Etat naissant. Action de l'hydrogène sur l'acide azotique. Expériences de M. Sainte-Claire Deville. Action du zinc sur l'acide azotique. — du zinc sur des mélanges d'acides. Expériences de M. Berthelot. Formation de l'acide hypochloreux. Production de l'acide formique. . . . .</b>	<b>1</b>	<b>829</b>	<b>Agaricate d'argent . . . . .</b>	<b>60</b>	<b>456</b>
— Propriétés des Amalgames alcalins. . . . .	<b>1</b>	<b>832</b>	— — — — —	<b>63</b>	<b>2486</b>
— Expériences de Sainte-Claire Deville; de Schläesing et de Mondésir; de Neyreneuf . . . . .	<b>1</b>	<b>827</b>	— <b>de baryum . . . . .</b>	<b>60</b>	<b>456</b>
— de Schützenberger. . . . .	<b>1</b>	<b>828</b>	— — — — —	<b>63</b>	<b>2486</b>
— <b>Décomposition ou changement d'état, effectué sous l'influence des corps poreux. . . . .</b>	<b>1</b>	<b>818</b>	— <b>de calcium . . . . .</b>	<b>60</b>	<b>456</b>
— — Prétendue action de présence. Augmentation de pression due aux matières poreuses. — Elévation de température provoquée par les — .	<b>1</b>	<b>818</b>	— <b>de magnésium . . . . .</b>	<b>60</b>	<b>456</b>
— Expériences de Berthelot. Causes d'erreurs à éviter en étudiant l'action de la combinaison. . . . .	<b>1</b>	<b>812</b>	— <b>de plomb . . . . .</b>	<b>60</b>	<b>456</b>
— — de Ditte. Action de l'hydrogène sur les sels d'argent. . . . .	<b>1</b>	<b>813</b>	— <b>de potassium. . . . .</b>	<b>63</b>	<b>2486</b>
— — de Joubert sur la phosphorescence. Phosphore. . . . .	<b>1</b>	<b>815</b>	<b>Aiglite . . . . .</b>	<b>10</b>	<b>267</b>
— — de M. Ogier. . . . .	<b>1</b>	<b>817</b>	<b>Air atmosphérique . . . . .</b>	<b>4</b>	<b>83</b>
— Air condensé par les corps poreux. Décomposition, vaporisation, etc., effectuées par le vide ou un courant de gaz . . . . .	<b>1</b>	<b>820</b>	— — Action de l' — sur les microbes . . . . .	<b>71</b>	<b>107</b>
— Influence de la pression. Gaz condensés à la surface des corps réagissants. Expériences de Cailletet	<b>1</b>	<b>810</b>	— — Bibliographie . . . . .	<b>4</b>	<b>130</b>
— Oxydations. Expériences de Cailletet. — de P. Bert . . . . .	<b>1</b>	<b>814</b>	— — Composition de l' — Azote, oxygène et gaz carbonique. Substances autres contenues dans l' — : Acide azotique, acide azoteux. Alcool. Ammoniaque. Iode. Ozone. . . . .	<b>4</b>	<b>108</b>
— <b>Phénomènes de dissociation. Arsenic . . . . .</b>	<b>1</b>	<b>816</b>	— — — — — Constance de la — de l' — en oxygène et en azote. . . . .	<b>79</b>	<b>5</b>
— <b>Considérations générales sur l'affinité . . . . .</b>	<b>1</b>	<b>799</b>	— — Dosage de l'acide carbonique et de la vapeur d'eau dans l' — Procédé Boussingault . . . . .	<b>4</b>	<b>86</b>
— Énergie totale, actuelle, potentielle . . . . .	<b>1</b>	<b>805</b>	— — — — — de l'Observatoire de Montsouris . . . . .	<b>4</b>	<b>89</b>
— <b>Force vive . . . . .</b>	<b>1</b>	<b>804</b>	— Expériences de M. Reiset. . . . .	<b>4</b>	<b>93</b>
— de la Combinaison et de ses caractères . . . . .	<b>1</b>	<b>802</b>	— — — — — de MM. Muntz et Aubin. . . . .	<b>4</b>	<b>95</b>
— <b>Principes de la mécanique chimique : Principe des travaux moléculaires. — de l'équivalence calorifique des transformations chimiques. . . . .</b>	<b>1</b>	<b>808</b>	— — — — — de Schläesing (sur l'ammoniaque de l' — ). . . . .	<b>4</b>	<b>113</b>
— — du travail maximum. Combinaisons directes ou indirectes . . . . .	<b>1</b>	<b>809</b>	— — Dosage de l'oxygène et de l'azote. . . . .	<b>4</b>	<b>106</b>
— Résumé . . . . .	<b>1</b>	<b>835</b>	— — — — — en poids : Procédé Dumas et Boussingault. . . . .	<b>4</b>	<b>106</b>
<b>Agaricate d'ammoniaque . . . . .</b>	<b>60</b>	<b>455</b>	— — — — — en volume par : L'acide pyrogallique et la potasse. . . . .	<b>4</b>	<b>98</b>
— — — — —	<b>63</b>	<b>2486</b>	— — — — — les Eudiomètres. . . . .	<b>4</b>	<b>100</b>
			— — — — — le phosphore à chaud et à froid. . . . .	<b>4</b>	<b>97</b>
			— — Historique de l' — . . . . .	<b>4</b>	<b>83</b>
			— — Poussières microscopiques de l' — . . . . .	<b>4</b>	<b>121</b>
			— — Répartition générale des germes dans l' — . . . . .	<b>71</b>	<b>63</b>
			<b>Alabandine . . . . .</b>	<b>9</b>	<b>27</b>
			<b>Alanine . . . . .</b>	<b>64</b>	<b>245</b>
			— Dérivés. Combinaisons de l' — avec les acides . . . . .	<b>64</b>	<b>247</b>
			— Sels métalliques . . . . .	<b>64</b>	<b>249</b>
			<b>Alantamide . . . . .</b>	<b>62</b>	<b>1954</b>
			<b>Alantate d'ammonium . . . . .</b>	<b>62</b>	<b>1953</b>
			— d'argent . . . . .	<b>62</b>	<b>1954</b>
			— de baryum . . . . .	<b>62</b>	<b>1953</b>
			— de potassium . . . . .	<b>62</b>	<b>1953</b>
			<b>Alanthol . . . . .</b>	<b>58</b>	<b>517</b>
			<b>Albite . . . . .</b>	<b>9</b>	<b>126</b>
			— — — — — Pl. VII	<b>9</b>	



Albumen de l'œuf . . . . .	75	1127
Albumines . . . . .	68	1504
— . . . . .	74	77
— Combinaisons métalliques des — . . . . .	68	1523
Albumine . . . . .	75	709
— de l'œuf . . . . .	68	15
— . . . . .	75	1133
— du sérum . . . . .	68	1527
— végétale . . . . .	68	1534
— Dosage de l' — dans le lait . . . . .	34	554
— Recherche de l' — dans la bile . . . . .	73	248
Albuminoïde. Produit — obtenu synthétiquement . . . . .	68	1497
Albuminoïdes. Matières — . . . . .	68	1463
— . . . . .	74	61
— Caractères chimiques et produits d'hydratation des — . . . . .	67	201
— — coagulées . . . . .	75	84
— Composition et Constitution des — . . . . .	67	199
— — Dosage des — dans les urines . . . . .	73	92
— — — dans les végétaux . . . . .	80	218
— — Ferments des — . . . . .	71	639
— — Historique. Réactions générales. Rapport entre les matières protéiques et les composés hydrocarbonés. Dédoublément des matières albuminoïdes par l'hydrate de baryte. Action des ferments et de la putréfaction sur les — . . . . .	68	1463
— — Lieu et mode de digestion des — . . . . .	74	380
— — Recherche des — dans les urines . . . . .	73	83
— — — dans les végétaux . . . . .	80	65
— Substances — insolubles sans transformation préalable . . . . .	67	1581
— Transformation des — par les réactifs étendus et les ferments solubles . . . . .	68	1560
— Transformation des — en graisses . . . . .	75	422
Albuminurie . . . . .	75	989
Albumoses . . . . .	74	84
— . . . . .	75	991
Albumosurie . . . . .	75	993
Alcalamides. Définition. Isomérisie et divisions des — . . . . .	67	64
— aromatiques d'acides alcools . . . . .	68	1311
— des bases aromatiques . . . . .	68	1175
Alcali volatil. Voyez Ammoniaque.		
Alcalimétrie . . . . .	43	193
— Historique de l' — . . . . .	42	186
— Analyse de l'azotate de potasse . . . . .		
— — — de soude . . . . .	42	196
— — d'un mélange de carbonate de potasse et de carbonate de soude . . . . .	42	197
— — d'un mélange de sulfate de potasse, de chlorure de potassium		

et de sel marin . . . . .	42	198
Alcalimétrie. Détermination du titre pondéral d'une potasse . . . . .	42	190
— Dosage du sulfate de potasse contenu dans une potasse du commerce . . . . .	42	195
— — d'un mélange de carbonate de potasse, de sulfate de potasse et de chlorure de potassium . . . . .	42	196
— Méthode de Frésenius et Will par les pesées . . . . .	42	194
— — de Gay-Lussac . . . . .	42	187
— — de Mohr . . . . .	42	195
— — de Périer pour doser la soude dans les potasses du commerce . . . . .	42	199
— Principes de la méthode alcalimétrique . . . . .	42	185
— Titre d'une dissolution de potasse ou de soude . . . . .	42	195
Alcalimides . . . . .	67	140
Alcalis. Action des — sur le verre . . . . .	40	29
— Dosage des — dans la cendre des matières organiques . . . . .	31	350
Alcalis : Voyez potasse, soude, carbonates alcalins, alcalimétrie, alcalis organiques artificiels ou amines, alcalis naturels ou alcaloïdes, bases organiques . . . . .		
Alcalis organiques et artificiels.		
— Série aromatique . . . . .	65	1503
— Série grasse . . . . .	64	303
— Bibliographie des — . . . . .	65	1557
— Classification des — . . . . .	64	14
— Généralités sur les — Historiques; Préparation, et classification des —	64	1
— — sur les — série aromatique . . . . .	65	305
— Table générale alphabétique des — . . . . .	65	1645
Alcalis primaires . . . . .	64	14
— secondaires . . . . .	64	17
— tertiaires . . . . .	64	18
— de la quatrième espèce . . . . .	64	19
Alcalis acides . . . . .	64	217
— Dérivés étherés et amidés des — Série grasse . . . . .	64	225
Alcalis (ou amines) aromatiques, ou bases artificielles aromatiques . . . . .	65	305
— Dérivés des alcools monoatomiques . . . . .	64	14
— — — saturés . . . . .	64	27
— — — non saturés . . . . .	64	166
— Dérivés des alcools polyatomiques . . . . .	64	21
— — — à fonction simple . . . . .	64	21
— — — à fonction mixte . . . . .	64	24
— — — . . . . .	64	176
— — — . . . . .	64	193

<b>Alcalis.</b> Dérivés mixtes des — mo-	
noatomiques saturés . . . . .	64 71
— — des glucoses. . . . .	64 215
— <b>Aldéhydines</b> . . . . .	65 1289
— Dérivés alkylés. . . . .	65 605
— — Réactions colorées des ani-	
lines et des toluidines méthylées. . . . .	65 623
— <b>Amidines</b> . . . . .	64 121
— — de l' <i>o</i> -phénylène-diamine . . . . .	65 1266
— Classification des Amidines de la	
série grasse. . . . .	64 118
— — de l' <i>o</i> -toluylène-diamine . . . . .	65 1277
— — de la xylène-diamine . . . . .	65 128
— Action des amines halogénées	
sur les phénylcyanates . . . . .	65 1524
— <b>Aniline.</b> . . . .	65 309
— — Action de l'— sur l'orcine . . . . .	65 1497
— — Dérivés chlorés de l'— . . . . .	65 332
— — diazoïques de l'—. Générali-	
té sur ces dérivés . . . . .	65 471
— — Produits de substitution de	
l'— . . . . .	65 328
— — Sels de l'— . . . . .	65 320
<b>Alcalis ou Bases diverses :</b>	
— Bases artificielles. . . . .	65 84
— — $C^{2n}H^{2n-4}Az^2$ . . . . .	65 1168
— — $C^{2n}H^{2n-6}Az^2$ . . . . .	65 1250
— — Généralités sur les bases dia-	
zotées et autres . . . . .	65 1162
— Bases pauvres en hydrogène . . . . .	
— — $C^{2n}H^{2n-45}Az$ — $C^{2n}H^{2n-47}Az$ . . . . .	65 1117
— — $C^{2n}H^{2n-43}Az$ . . . . .	65 1109
— — $C^{2n}H^{2n-23}Az$ — $C^{2n}H^{2n-25}Az$ —	
$C^{2n}H^{2n-20}Az$ . . . . .	65 1156
— — $C^{44}H^5Az$ — $C^{46}H^7Az$ — $C^{20}H^{14}Az$ . . . . .	65 885
— — $C^{46}H^9Az$ — $C^{48}H^{14}Az$ . . . . .	65 879
— — $C^{2n}H^{2n-6}Az^2$ . . . . .	65 1260
— — dérivées du violet de Paris et	
de la fuchsine. . . . .	65 1535
— — polyazotées à quatre équiva-	
lents d'azote . . . . .	65 1433
— — — à cinq équivalents d'azote. . . . .	65 1457
— — — à six équivalents d'azote. . . . .	65 1464
— — — à huit équivalents d'azote. . . . .	65 1482
— Bases pyridiques. Généralités,	
historique, formation, propriétés,	
constitution des — . . . . .	65 774
— — pyroliques . . . . .	65 735
— — $C^{10}H^7Az$ — $C^{12}H^9Az$ — $C^{14}H^{11}Az$ .	
Dérivés du pyrrol . . . . .	65 754
— Corps dérivés du pyrrol . . . . .	65 740
— Bases quinoléïques. Généralités	
sur les — . . . . .	65 893
— — à sérier. Série grasse . . . . .	64 293
— — triatomiques. Série aroma-	
tique . . . . .	65 1375
— <b>benzylamines.</b> Historique, forma-	
tion, préparation . . . . .	65 628

<b>Alcalis. Benzylamines.</b> Dérivées de	
la benzylamine . . . . .	65 638
— Combinaisons des bases aroma-	
tiques avec les aldéhydes . . . . .	65 1549
— dérivées des aldéhydes de la série	
grasse . . . . .	64 25
<b>Alcalis dérivés des alcools polyato-</b>	
<b>miques. Diamines.</b> . . . . .	64 177
— diamines pauvres en hydrogène. . . . .	65 1298
— — — . . . . .	65 1307
— — — . . . . .	65 1371
— Homologues supérieurs de l'ani-	
line et des toluidines . . . . .	65 649
— Hydrazines. . . . .	64 99
— — — . . . . .	65 692
— — Dérivés des — . . . . .	65 710
— <b>isonitriles</b> . . . . .	64 109
— <b>méthylamines</b> . . . . .	65 1486
— Formation des — . . . . .	65 1483
— <b>naphtylamines</b> . . . . .	65 1072
— Produits de substitution des — . . . . .	65 1079
— Réactions colorées des acides	
carbonés de la pyridine, de la	
quinoléine et des séries voisines. . . . .	65 1515
— Réduction partielle des dérivés	
polynitrés par le chlorure d'étain. . . . .	65 1534
— <b>toluidines</b> . . . . .	65 501
— Synthèses dans la série quino-	
léïque. . . . .	65 1521
<b>Alcalis organiques naturels, ou</b>	
<b>Alcaloïdes.</b>	
— Généralités sur les — . . . . .	
— — Action des anhydrides sur	
les — . . . . .	66 52
— — — de l'acide azoteux — de	
l'acide azotique — de l'acide chlo-	
rhydrique — . . . . .	66 49
— — — de l'acide chromique . . . . .	66 52
— — — de l'acide iodhydrique . . . . .	66 50
— — — de l'acide sulfurique . . . . .	66 52
— — — des bases . . . . .	66 46
— — — du brome . . . . .	66 43
— — — de la chaleur . . . . .	66 36
— — — du chlore . . . . .	66 13
— — — du chlore et des chlorures	
organiques . . . . .	66 42
— — — de l'eau sur les — . . . . .	66 45
— — — de l'électricité . . . . .	66 35
— — — des éthers iodhydriques . . . . .	66 53
— — — de l'iode . . . . .	66 44
— — — de la lumière . . . . .	66 34
— — — de l'oxygène. — Action de	
l'hydrogène et de l'acide iodhy-	
drique . . . . .	66 40
— — — du zinc éthyle sur les — . . . . .	66 57
— — — Analyse des — . . . . .	80 16
— — — Bibliographie des — . . . . .	66 638
— — — Caractères des — . . . . .	66 9

Alcalis organiques. Constitution			
des — . . . . .	66	63	
— — Dissolvants des — . . . . .	66	22	
— — Dosage des — . . . . .	80	163	
— — Extraction des — . . . . .	66	19	
— — Historique des — . . . . .	66	1	
— — Liste des — . . . . .	66	74	
— — Oxydation des — . . . . .	66	58	
— — Pouvoir rotatoire, et loi du pouvoir rotatoire des — . . . . .	66	28	
— Préparation des — . . . . .	66	14	
— — des — volatils. . . . .	66	18	
— Propriétés physiques générales des — . . . . .	66	25	
— Réaction colorées obtenues avec différents réactifs . . . . .	66	53	
— mélangés à l'extrait de végétaux contenant des corps gras . . . . .	80	16	
— Recherche des — dans les végé- taux . . . . .	80	38	
— Solubilité des — . . . . .	66	27	
— physiologiques. Recherche de ces — dans l'urine . . . . .	73	130	
— — Liste des — ou <i>alcaloïdes</i> :			
Alcalis des aconits. Historique des — .	66	321	
— des écorces d' <i>alstonia con-</i> <i>stricta</i> . . . . .	66	86	
— des écorces d' <i>alstonia scholaris</i> .	66	81	
— de l' <i>argemone mexicana</i> . . . . .	66	288	
— de l' <i>aspidosperma quebraco</i> , ou <i>quebraco blanco</i> . . . . .	66	89	
— — colorado . . . . .	66	95	
— d'une troisième espèce d' <i>aspi-</i> <i>dosperma</i> . . . . .	66	96	
— de la racine de <i>berberis</i> . . . . .	66	103	
— du buis . . . . .	66	110	
— des semences de cévadille . . . . .	66	118	
— du <i>chelidonium majus</i> . . . . .	66	172	
— de la ciguë . . . . .	66	151	
— des cinchonas . . . . .	66	588	
— des feuilles de coca . . . . .	66	127	
— du <i>colchicum autumnale</i> ( <i>col-</i> <i>chique</i> ) . . . . .	66	113	
— des crucifères . . . . .	66	124	
— du <i>delphinium staphysagria</i> . . .	66	330	
— divers . . . . .	66	597	
— de l'écorce de lotur . . . . .	66	605	
— des fumariacées . . . . .	66	130	
— du <i>glaucium luteum</i> . . . . .	66	171	
— de la racine de grenadier . . . . .	66	133	
— du houblon . . . . .	66	603	
— de l' <i>hydrastis canadensis</i> . . . .	66	332	
— de la racine de l' <i>isopyrum tha-</i> <i>lietroides</i> . . . . .	66	603	
— du jaborandi . . . . .	66	590	
— du lait . . . . .	66	604	
— des légumineuses . . . . .	66	137	
— de la levure . . . . .	66	604	
Alcalis des lupins. . . . .	66	140	
— des ménispermées . . . . .	66	150	
— de l'opium. . . . .	66	181	
— des papavéracées . . . . .	66	171	
— du papaver rheas . . . . .	66	178	
— — somniferum . . . . .	66	181	
— de l'écorce de pereira . . . . .	66	100	
— du perganum harmala . . . . .	66	47	
— des pipéritées . . . . .	66	289	
— des renonculacées . . . . .	66	321	
— des rubiacées . . . . .	66	334	
— des rutacées . . . . .	66	471	
— des solanées. Historique des — .	66	487	
— — Action de l'acide chlorhy- drique et des bases sur l'atropine.	66	495	
— des strychnées . . . . .	66	538	
— des synanthérées . . . . .	66	589	
— du <i>thalictrum macrocarpum</i> . . .	66	333	
— des veratrum . . . . .	66	117	
— du veratrum album . . . . .	66	122	
— du veratrum viride . . . . .	66	124	
— de la vicia sativa . . . . .	66	147	
— du <i>wrightia antidysenterica</i> . . .	66	97	
— des xanthophyllées . . . . .	66	589	
— Dérivés amidés tels que théobro- mine, caféine, etc., se rappro- chant des alcalis naturels. . . . .	66	614	
Alcali volatil. Voyez Ammoniaque.			
Alcaloïdes. Voyez Alcalis naturels .			
Alcaptone . . . . .	75	894	
Alcaptonique (matière) . . . . .	75	894	
Alchimie dans l'Antiquité . . . . .	29	11	
— Époque moderne . . . . .	29	31	
— au Moyen âge . . . . .	29	27	
— Considérations générales sur l'— .	29	9	
— Conclusion . . . . .	29	34	
Alchimistes . . . . .	4	5	
Alcools . . . . .	56		
— Analyse des — . . . . .	34	451	
— — . . . . .	91	255	
— Appendice aux — . . . . .	56		
— et Phénols. Bibliographie. Génér- alités . . . . .	56	133	
178, 217, 277, 312, 340, 383, 461, 535, 560, 576, 632, 657, 668, 680.			
— proprement dits . . . . .	xv	56	
— Classification théorique des — .	xxi	56	
— — des — . . . . .	lxxxviii	56	
— Définition de la fonction alcool .	xv	56	
— — . . . . .	56	667	
— Diagnose des — . . . . .	xlvi	56	
— Équations. Notations. Formules des — . . . . .	liv	56	
— Éthérification des — . . . . .	lxix	56	
— Fonction alcool en chimie miné- rale . . . . .	56	667	
— — en chimie organique . . . . .	xv	56	

Alcools. Formation des — . . . XVII	56
— Formules. Notation des — . . . LVIII	56
— Généralités . . . . . I. CLXXXI	56
— — — — — . . . . .	56
— Historique des — . . . . . III	56
— acétones . . . . .	56
— acides . . . . . CLXXVI	56
— — monobasiques . . . . .	56
— — bibasiques . . . . .	56
— alcalis . . . . . CLXXVI	56
— — — — — . . . . .	56
— aldéhydes . . . . . CLXXIII	56
— — — — — . . . . .	56
— amides . . . . . CLXXVI	56
— — — — — . . . . .	56
— aromatiques . . . . . XXI	56
— — — — — . . . . . XCV	56
— — Isomérisie dans les — . . . XLIV	56
— bialcooliques . . . . .	56
— Dérivés alcooliques ou éthers du Silicium . . . . .	56
— — polyatomiques du silicium .	56
— diatomiques. Généralités. Modes de Formation et Classification des — . . . . .	56
— — — — — . . . . . XCIX	56
— — éthers . . . . .	56
— — — — — . . . . . CLXXI	56
— à fonction complexe . . . . .	56
— — mixte . . . . . XXII	56
— — multiple . . . . .	56
— — — — — . . . . . CLXXVI	56
— hexatomiques . . . . . CXIV	56
— d'hydratation . . . . . XXXVII	56
— Isomérisie dans les — . . . XXIII	56
— isomères. Transformation des — LI	56
— monoatomiques non saturés. Déri- vés des — . . . . .	64
— monoatomiques saturés . . . . .	56
— monobasiques. Découvertes rela- tives aux — . . . . .	1
— — Acides dérivés des — . . . . .	1
— — saturés. Dérivés des — . . . . .	64
— — — — — . . . . .	64
— Nomenclature des — . . . . . LVI	56
— parafféniques . . . . . XXI	56
— pentatomiques . . . . .	56
— — — — — . . . . . CX	56
— phénols . . . . . CLXIX	56
— polyatomiques . . . . .	1
— Acides dérivés des — . . . . .	1
— — Éthérisation des — . . . . . LXXXIV	56
— primaires . . . . . XXV	56
— — Action des agents réducteurs sur les — . . . . . XXXVI	56
— — — des métaux et des bases sur les . . . . . XXXV	56

Alcools primaires. Alcoolats d'a- cides dérivés des — . . . . . XXXVI	56
— — Classification des — . . . . . XXXVII	56
— — Dérivés des — . . . . . XXXVII	56
— — Éthérisation des — . . . . . LXXXVI	56
— — Hydrates d'alcools . . . . . XXXVI	56
— — Synthèse des — . . . . . XXXVI	56
— — — par addition . . . . . XXVIII	56
— — — par hydrogénation des aci- des . . . . . XXXII	56
— — — des aldéhydes . . . . . XXIX	56
— — — par substitution . . . . . XXVII	56
— secondaires . . . . . XXXVII	56
— — Éthérisation des — . . . . . LXXX	56
— — Propriétés physiques, réac- tions et dérivés des — . . . . . XLI	56
— — Synthèse des — . . . . . XXXIX	56
— tertiaires. Éthérisation des — LXXXII	56
— — Propriétés physiques. Réac- tions des — . . . . . XLIII	56
— — Synthèse des — . . . . . XLII	56
— — Rôle des acides auxiliaires dans l'éthérisation des — . . . . . LXXXIII	56
— — non saturés . . . . .	56
— tétralcooliques . . . . .	56
— tétratômiques . . . . .	56
— — — — — . . . . . CVIII	56
— trialcooliques . . . . .	56
— triatomiques . . . . . CIV	56
— — Généralités et types des — . . .	56
— Transition entre les différents groupes d'— . . . . . L	56
Alcools acétyléniques . . . . . XXI	56
— — — — — . . . . . XC	56
Alcool acétylique . . . . .	56
— allylique. Réactions de l'— . . . .	56
— amylique du commerce . . . . .	56
— — de fermentation actif . . . . .	56
— — — inactif . . . . .	56
— — — normal actif . . . . .	56
— — — inactif . . . . .	56
— — — Dérivés de l'— . . . . .	56
Alcools amyliques secondaires . . .	56
Alcool amylique tertiaire . . . . .	56
Alcools amyliques de fermentation.	56
Alcool amylique normal du com- merce . . . . .	56
— anisique . . . . .	56
— — — — — . . . . .	56
— anthracénique tertiaire . . . . .	56
Alcools benzéniques . . . . .	56
Alcool benzoïque . . . . .	56
— benzylique. Propriétés. Réac- tions . . . . .	56
— butylique normal. Principaux dérivés de l'— . . . . .	56

Alcools butyliques secondaires.					
Dérivés de l' — . . . . .	56	104	et des liqueurs alcooliques. . . . .		
— — de fermentation. Dérivés de			Alcool. Propriétés physiques de l' — . . . . .	56	21
l' — . . . . .	56	102	— Essai de la pureté de l' — . . . . .	91	271
— — tertiaire. Dérivés de l' — . . . . .	56	105	— — — . . . . .	91	316
Alcools camphéniques. . . . .	56	153	— Éthers de l' — . Généralités. . . . .	56	47
— . . . . . XXI	56		— de diverses catégories . . . . .	56	48
— . . . . . XCV	56		— — formés par les acides gras . . . . .	56	84
Alcool campholique. Propriétés.			— — — par les acides minéraux . . . . .	56	46
Réactions . . . . .	56	155	— — — par les acides organiques. . . . .	56	81
Alcools capriques . . . . .	56	127	— — Influence de la dilution de l' —		
Alcool caproïque primaire. Dérivés			sur la formation des — . . . . .	56	53
de l' — . . . . .	56	116	— Fermentation acétique de l' — . . . . .	56	41
Alcools caproyliques . . . . .	56	115	— Formation de l' — . . . . .		
Alcool caprylique . . . . .	56	123	— — — par analyse, par fermenta-		
— cérotique . . . . .	56	131	tion, par synthèse. . . . .	56	16
— cérylique. . . . .	56	131	— Propriétés physiques et dissol-		
— cétyle. . . . .	56	128	vantes de l' — . . . . .	56	27
— chlorobenzyle. . . . .	55	160	— Réactions de l' — . . . . .	56	37
— cholestérique. Propriétés et réac-			— dans les urines . . . . .	73	124
tions de l' — . . . . .	56	167	Alcools et spiritueux. Examen ana-		
— cinnamique . . . . .	56	166	lytique des — et — comme ma-		
— cinnamylique. Propriétés et réac-			tières alimentaires. . . . .	91	253
tions de l' — . . . . .	56	167	Alcool fluorenique . . . . .	56	173
Alcools cinnamyliques . . . . .	56	167	— fluorénylique. Propriétés de l' — . . . . .	56	173
Alcool cinnylique . . . . .	56	166	Alcools forméniques. . . . . XXI	56	
— coniférylique. . . . .	56	690	— . . . . . XCVI	56	
— cuminique primaire . . . . .	56	164	Alcool furfurolique . . . . .	56	705
Alcools décylques . . . . .	56	127	Alcools heptyliques . . . . .	56	120
Alcool décyclique normal. . . . .	56	129	Alcool heptylique primaire . . . . .	56	120
— dichlorobenzyle. . . . .	56	160	Alcools heptyliques secondaires. . . . .	56	120
— dinitrobenzyle . . . . .	56	161	Alcool hexadécyclique . . . . .	56	130
— duodécyclique. . . . .	56	130	Alcools hexatomiques . . . . .	56	317
— éthérique . . . . .	56	128	Alcool hexéthylénique . . . . .	56	198
— éthylénique . . . . .	56	185	Alcools hexyliques . . . . .	56	116
— éthylique, ou vinique, ou alcool			Alcool $\beta$ -hexylique . . . . .	56	117
ordinaire. Historique . . . . .	56	15	Alcools hexyliques secondaires. . . . .	56	117
— — Action directe d'un acide libre			— — tertiaires . . . . .	56	119
sur l' — . . . . .	56	50	Alcool hydrocinnamique. . . . .	56	163
— — — des acides auxiliaires sur			— illicique. Propriétés. Dérivés . . . . .	56	164
l' — . . . . .	56	54	— isobutylique . . . . .	56	99
— — — des acides minéraux sur			Alcools isohexyliques . . . . .	56	117
l' — . . . . .	56	56	Alcool isopropylique . . . . .	56	246
— — — des acides naissants sur l' — . . . . .	56	56	— mélassique . . . . .	56	132
— — — des corps oxydants sur l' — . . . . .	56	42	— mentholique . . . . .	56	150
— — — de l'hydrogène sur l' — . . . . .	56	38	— méthylique. Mode de formation.		
— — — des métalloïdes sur l' — . . . . .	56	44	Synthèse. Analyse. Purification.		
— — — des métaux alcalins sur			Dosage. Propriétés. Réactions pro-		
l' — . . . . .	56	45	duites par la chaleur, l'hydrogène,		
— — — de l'oxygène sur l' — . . . . .	56	39	les corps simples, les oxydes et		
— — — des sels et des composés			les sels. Oxydation de l' — . . . . .	56	2
binaires sur l' — . . . . .	56	46	— — triméthylé . . . . .	56	105
— absolu ou anhydro . . . . .	56	26	— methylparaoxybenzyle . . . . .	65	682
— — Action de l'acide sulfurique			— méthylprotocatéchique . . . . .	56	686
sur l' — . . . . .	56	73	— myricique . . . . .	56	132
— — Alcométrie. Ébullioscope,			— napténique . . . . .	56	678
Compte-gouttes de M. Duclaux . . . . .	56	29	— nitrobenzyle . . . . .	56	160
— — Distillation industrielle de l' —			Alcools nonyliques . . . . .	56	126
			Alcools octodécyliques . . . . .	56	131

Alcools octyliques . . . . .	56	123
Alcool octylique primaire . . . . .	56	123
Alcools octyliques secondaires . . . . .	56	123
Alcool octylique tertiaire . . . . .	56	1
Alcools œnanthylïques . . . . .	56	120
Alcool ordinaire. Voyez Alcool éthy- lique.		
— paraméthylbenzylique . . . . .	56	162
— parathymotique . . . . .	56	676
— paratolylique . . . . .	56	162
— pélargonique . . . . .	56	126
— pélargylique . . . . .	56	126
Alcools pentacooliques . . . . .	56	741
Alcool-Phénol-Éther . . . . .	56	686
Alcools-Phénols . . . . .	56	675
Alcool phényléthylique . . . . .	56	159
— — primaire . . . . .	56	161
— — secondaire . . . . .	56	163
— phénylique . . . . .	56	465
Alcools phénylpropyliques . . . . .	56	163
Alcool phlorylique . . . . .	56	552
— phtalique . . . . .	56	213
— pinacoolique . . . . .	56	117
— — . . . . .	56	205
— pipéronylique . . . . .	56	688
Alcools polyéthylénïques . . . . .	56	198
Alcool propargylique. Propriétés et réactions de l' — . . . . .	56	153
Alcools propyliques . . . . .	56	94
Alcool propylique normal . . . . .	56	99
— — secondaire . . . . .	56	97
— rutique . . . . .	56	127
— silicoheptylique . . . . .	56	663
— silicononylique . . . . .	56	663
— — . . . . .	69	178
— styrolylique . . . . .	56	161
— sulfuré . . . . .	56	66
— sycocérylique . . . . .	56	164
— tétradécylique . . . . .	56	130
— de la tourbe . . . . .	7	71
— triatomique C <sup>42</sup> H <sup>14</sup> O <sup>9</sup> . . . . .	59	580
Alcools tolyliques . . . . .	56	161
Alcool tolylique secondaire . . . . .	56	162
— triéthylénïque . . . . .	56	198
— undécylique . . . . .	56	127
— — secondaire . . . . .	56	128
— vanillique . . . . .	56	686
— de vin . . . . .	56	15
— vinique . . . . .	56	15
— Voyez Alcool éthylique.		
Alcools C <sup>2n</sup> [H <sup>2n-1</sup> O <sup>2</sup> . . . . .	56	171
Alcool C <sup>12</sup> H <sup>12</sup> O <sup>2</sup> . Propriétés et réac- tions de l' — . . . . .	56	148
Alcools C <sup>20</sup> H <sup>4</sup> O <sup>8</sup> . . . . .	56	163
Aldéhydes . . . . .	1	266
— — — — — . . . . .	58	
— Addition sur les — . . . . .	58	877

Aldéhydes. Bibliographie des — . . . . .	57	227
— — des aldéhydes à fonction mixte. . . . .	58	873
— Combinaisons des bases aroma- tiques avec les — . . . . .	65	1543
— Dérivés des — . . . . .	64	25
— Généralités. Propriétés. Prépara- tion des — . Action de l'hydrogène, de l'oxygène, des haloïdes, de l'eau, de l'acide sulfhydrique, de l'am- moniaque, des amines, des amides, des bisulfites alcalins, des acides, des alcools, des carbures d'hydro- gène et des phénols sur les — . . . . .	57	3
— Polymérisations et condensations moléculaires. Classification des al- déhydes monoatomiques despre- ment dits . . . . .	57	19
— Historique. Définition . . . . .	57	1
— acétals . . . . .	57	122
— acétones . . . . .	57	239
— — Bibliographie des — — . . . . .	57	439
— alcools . . . . .	58	755
Aldéhyde allylique. Voyez Acroléine. . . . .	56	141
— — — — — . . . . .	57	135
— anisique . . . . .	58	839
— — Dérivés de l' — . . . . .	58	842
Aldéhydes aromatiques . . . . .	58	871
Aldéhyde benzylique . . . . .	57	149
— — bromé . . . . .	57	
— — Combinaisons de l' — avec les aldéhydes, les acétals, les alcools, les phénols et les acides . . . . .	57	192
— — Combinaisons avec les amines et les amides . . . . .	57	186
— — Dérivés ammoniacaux de l' — . . . . .	57	170
— — — chlorés, bromés, iodés, et nitrés de l' — . . . . .	57	156
— — — cyanammoniacaux . . . . .	57	179
— — — cyanhydriques de l' — . . . . .	57	168
— — — sulfurés de l' — . . . . .	57	182
Aldéhyde benzylique dichloré . . . . .	57	162
— — orthochloré . . . . .	57	161
— — parachloré . . . . .	57	161
— — trichloré . . . . .	57	162
— — nitré . . . . .	57	162
— — et urés . . . . .	57	190
— butylique normal . . . . .	57	89
Aldéhydes butyliques. Dérivés chlo- rés des — . . . . .	57	89
Aldéhyde caproïque normal . . . . .	57	108
Aldéhydes carbonyles . . . . .	58	463
Aldéhyde cinnamique . . . . .	56	167
— — Dérivés chlorés de l' — . . . . .	57	206
Aldéhydes crésotiques . . . . .	56	542
Aldéhyde crotonique . . . . .	57	143
Aldéhydes cumïnïques. Dérivés mé- talliques. Dérivés chlorés, bro- més, nitrés. Autres dérivés des —		

du cuminol . . . . .	57	199	<b>Aldéhyde salicylique.</b> Combinaisons	
<b>Aldéhyde diphénylacétique</b> . . . . .	57	212	de l'— avec les bisulfites alcalins . . . . .	58 789
<b>Aldéhydes-Éthers.</b> . . . . .	58	839	— — Condensation de — Produits	
<b>Aldéhyde éthylique.</b> . . . . .	57	29	de l'— . . . . .	58 805
— — — Dérivés acétiques de l'— . . . . .	57	72	— — Dérivés acides de l'— . . . . .	58 795
— — — chlorés de l'— . . . . .	57	48	— — — Dérivés alcooliques et métal-	
— — — bromés, sulfurés de l'— . . . . .	57	66	liques de l'— . . . . .	58 791
— éthylsalicylique . . . . .	62	1971	— — — azotés de l'— . . . . .	58 798
— formique . . . . .	57	27	— — — chlorés, bromés et iodés	
— furonique . . . . .	58	780	de l'— . . . . .	58 786
— glycolique . . . . .	58	755	— — — nitrés et sulfurés de l'— . . . . .	58 788
— M-homosalicylique . . . . .	58	833	<b>Aldéhydes de la Série grasse</b> . . . . .	57 27
— hydrocinnamique . . . . .	57	199	<b>Aldéhyde stéarique.</b> . . . . .	57 120
— isobutylique . . . . .	56	203	— succinique . . . . .	57 222
— — — . . . . .	57	89	<b>Aldéhydes sulfites.</b> . . . . .	57 72
— — — . . . . .	58	867	<b>Aldéhyde térécuminique.</b> . . . . .	57 205
— — — . . . . .	60	322	— téréphtalique . . . . .	57 224
— isocaproïque . . . . .	57	119	<b>Aldéhydes toluïques.</b> . . . . .	57 196
— isocaproïque . . . . .	57	108	<b>Aldéhyde <math>\alpha</math>-toluïque.</b> . . . . .	57 196
— isocuminique . . . . .	57	205	— <i>m</i> -toluïque . . . . .	61 873
— laurique . . . . .	57	119	— valérique . . . . .	58 868
— métatoluïque . . . . .	57	196	— — — . . . . .	61 1122
— méthylprotocatéchiq. . . . .	56	707	— valérique normal . . . . .	57 97
— — — . . . . .	56	766	— valérique ordinaire . . . . .	57 97
— — — . . . . .	58	853	<b>Aldéhydes valériques.</b> Dérivés chlo-	
<b>Aldéhydes monoatomiques</b> . . . . .	57	135	rés et bromés des — . . . . .	57 99
<b>Aldéhyde mucobromique</b> . . . . .	62	1708	<b>Aldéhyde vanillique.</b> . . . . .	56 707
— myristique . . . . .	57	119	<b>Aldéhydines de l'<i>o</i>-phénylène-dia-</b>	
<b>Aldéhydes naphtoïques</b> . . . . .	57	211	mine . . . . .	65 1290
<b>Aldéhyde-<i>o</i>-nitrocuminique</b> . . . . .	61	881	— — — . . . . .	65 1294
— <i>c</i> œnanthylrique. Dérivés azotés de			<b>Aldéhydo-<i>m</i>-cxybenzoate d'argent.</b>	63 2324
l'— . . . . .	57	109	— <i>p</i> -de calcium . . . . .	63 2325
— orthophtalique . . . . .	57	224	<b>Aldéhydrophtalate d'argent</b> . . . . .	62 1963
— orthotoluïque . . . . .	57	196	— de calcium . . . . .	62 1963
<b>Aldéhyde oxalique.</b> Dérivés azotés.			<b>Aldéhydosalicylate de baryum.</b> . . . . .	63 2322
Combinaisons avec les amines . . . . .	57	213	— de calcium . . . . .	63 2322
— $\alpha$ -Oxyisophtalique . . . . .	58	835	— de cuivre . . . . .	63 2322
— $\beta$ -Oxyisophtalique . . . . .	58	833	<b>Aldéhydrovanillate d'argent.</b> . . . . .	63 2604
— palmitique . . . . .	57	120	— de plomb . . . . .	63 2604
— para-homosalicylique. Dérivés de			— de potassium . . . . .	63 2604
l'— . . . . .	58	819	— de sodium . . . . .	63 2604
— paratoluïque . . . . .	57	196	<b>Aldéhydures de l'<i>o</i>-toluylène-dia-</b>	
— phénylacétique . . . . .	55	448	mine . . . . .	65 1296
— — — . . . . .	57	205	<b>Aldol</b> . . . . .	58 757
<b>Aldéhydes-Phénols</b> . . . . .	58	781	— Dérivés azotés de l'— . . . . .	58 761
— phtaliques . . . . .	57	224	<b>Aldoxine</b> . . . . .	62 1963
<b>Aldéhyde pipéronylique.</b> . . . . .	58	847	<b>Alimentaires.</b> Conservation des	
— propylique . . . . .	57	84	substances — . . . . .	90
— — — . . . . .	58	866	<b>Alimentation insuffisante.</b> . . . . .	76 497
— protocatéchiq. . . . .	56	706	— surabondante . . . . .	76 497
— pyromucique . . . . .	56	704	<b>Aliments</b> . . . . .	71
— — — . . . . .	58	766	— — — . . . . .	75
<b>Aldéhydes-Quinons.</b> Généralité sur			— Durée du séjour des — dans l'es-	
les — . . . . .	58	533	tomac. . . . .	75 236
— — Bibliographie des — . . . . .	58	743	— Transformations chimiques des	
<b>Aldéhyde salicylique</b> . . . . .	58	786	— dans le tube digestif . . . . .	75 380
— — — . . . . .	65	1296	— Composition, d'origine végétale	

ou animale, des — . . . . .	75	104
<b>Aliments.</b> Généralités sur les — . . . . .	75	103
<b>Aliments complexes.</b> . . . . .	74	103
— — Comparaison des — d'origine végétale, . . . . .	75	111
— <b>hydrocarbonés.</b> Mécanisme de la combustion des — . . . . .	71	219
— <b>inorganiques.</b> Condiments et substances analogues aux — . . . . .	75	146
— — . . . . .	75	162
— <b>minéraux des organismes adultes.</b> . . . . .	75	155
— — <b>des organismes en voie de développement.</b> . . . . .	75	148
— <b>organiques phosphorés et combinaisons organiques du fer.</b> . . . . .	75	122
— — . . . . .	75	128
— <b>simples.</b> . . . . .	75	95
— — <b>Chaleur de combustion des —</b> . . . . .	75	98
— — <b>Généralités sur les —</b> . . . . .	75	54
— — <b>Matières albuminoïdes.</b> . . . . .	75	61
— — <b>Albuminoïdes coagulées.</b> . . . . .		
<b>Albumoses et peptones</b> . . . . .	75	84
— — <b>protéiques comme aliments.</b> . . . . .	75	76
— — <b>Protéïdes.</b> . . . . .	75	89
— — <b>Substances hydrocarbonées.</b> . . . . .	75	93
<b>Alizarincarbonate de baryum.</b> . . . . .	63	2841
<b>Alizarine.</b> . . . . .	56	700
— . . . . .	58	685
— . . . . .	88	651
— . . . . .	88	663
— <b>Dérivés ammoniacaux de l' —</b> . . . . .	58	699
— — <b>bromés et chlorés.</b> . . . . .	58	690
— — <b>nitrés de l' —</b> . . . . .	58	693
— <b>Préparation, propriétés, réactions, et dérivés par substitution de l' —</b> . . . . .	56	714
— <b>Produits d'oxydation de l' —</b> . . . . .	88	682
— <b>diacétique.</b> . . . . .	56	717
— <b>éthylrique.</b> . . . . .	56	717
— <b>méthylrique.</b> . . . . .	56	717
<b>Alkylés. Dérivés —</b> . . . . .	65	605
<b>Allamite.</b> . . . . .	20	120
<b>Allantoïne.</b> . . . . .	67	722
— . . . . .	75	807
— <b>Combinaisons avec les acides et les bases.</b> . . . . .	67	724
— <b>Dérivés de l' —</b> . . . . .	67	725
<b>Allantoxanates.</b> . . . . .	67	727
<b>Alliages.</b> . . . . .	41	85
— <b>Examen par analyse microchimique.</b> . . . . .	35	128
— <b>Isomérisie. Propriétés physiques des —</b> . . . . .	41	86
— <b>Préparation des —</b> . . . . .	41	96
— <b>Propriétés chimiques des —</b> . . . . .	41	94

<b>Alliage de l'aluminium et de l'argent.</b> . . . . .	46	29
— <b>d'aluminium et de zinc.</b> . . . . .	17	125
— <b>d'ammonium et de bismuth.</b> . . . . .	14	9
— <b>d'ammonium et de lithium.</b> . . . . .	14	10
— <b>d'ammonium et de potassium.</b> . . . . .	14	9
— <b>d'ammonium et de rubidium.</b> . . . . .	14	10
— <b>d'ammonium et de sodium.</b> . . . . .	14	10
<b>Alliages de l'antimoine.</b> . . . . .	22	319
<b>Alliage de l'antimoine et du sodium.</b> . . . . .	13	14
<b>Alliages d'argent.</b> . . . . .	27	251
— — <b>Analyse des —</b> . . . . .	50	145
— — — <b>par l'électrolyse des —</b> . . . . .	50	442
— — — <b>par voie sèche.</b> . . . . .	50	81
— — — <b>Essai au chalumeau.</b> . . . . .	50	144
— — — <b>par le mercure.</b> . . . . .	50	138
— — — <b>par le touchau.</b> . . . . .	50	142
— — — <b>par voie humide.</b> . . . . .	50	122
— — — <b>et de cuivre. Analyse des —</b> . . . . .	31	88
— — — <b>Essais des —</b> . . . . .	28	122
— — — — <b>par la voie humide, des —</b> . . . . .	28	107
— — — — <b>par la voie sèche des —</b> . . . . .	28	97
— <b>de bismuth.</b> . . . . .	24	20
<b>Alliage de bismuth et de sodium.</b> . . . . .	13	13
<b>Alliages de cadmium.</b> . . . . .	17	278
— <b>de chrome.</b> . . . . .	20	181
— <b>de cobalt.</b> . . . . .	23	15
— <b>de cuivre.</b> . . . . .	26	12
— — <b>avec le manganèse.</b> . . . . .	21	39
— <b>Examen par l'analyse qualitative microchimique des — du cuivre.</b> . . . . .	35	136
— <b>d'étain.</b> . . . . .	22	123
— — <b>et de plomb. Analyse des —</b> . . . . .	31	79
— <b>de l'étain et du sodium.</b> . . . . .	13	14
— <b>du fer.</b> . . . . .	20	19
— <b>fusibles. Analyse des —</b> . . . . .	31	86
— <b>du manganèse.</b> . . . . .	21	16
— — <b>avec le cuivre.</b> . . . . .	21	39
<b>Alliage mitis.</b> . . . . .	46	31
<b>Alliages monétaires.</b> . . . . .	28	26
— <b>du nickel.</b> . . . . .	23	187
— — . . . . .	54	65
— <b>de nickel et de fer (Acier de nickel).</b> . . . . .	57	71
— <b>de l'or.</b> . . . . .	29	96
— <b>d'or et de cuivre. Analyse des —</b> . . . . .	31	93
— <b>d'orfèvrerie.</b> . . . . .	28	17
— <b>d'osmiure d'iridium. Analyse des —</b> . . . . .	31	94
— <b>du plomb.</b> . . . . .	25	14
— — <b>et d'argent. Analyse des —</b> . . . . .	31	87
<b>Alliage de plomb et de sodium.</b> . . . . .	13	13
<b>Alliages du potassium.</b> . . . . .	12	19
<b>Alliage du potassium et du sodium.</b> . . . . .	13	12
— <b>de potassium et de zinc.</b> . . . . .	17	124
— <b>de sodium.</b> . . . . .	13	12
— <b>de sodium et d'antimoine.</b> . . . . .	13	14



Alliage de sodium et de bismuth . . . . .	13	13
— — et d'étain . . . . .	13	14
— — et de plomb . . . . .	13	13
— — et de potassium . . . . .	13	12
Alliages de sodium et de zinc . . . . .	13	13
— — — . . . . .	17	124
Alliages de thallium . . . . .	17	375
— du titane . . . . .	19	166
— d'uranium . . . . .	22	4
— de zinc et d'aluminium . . . . .	17	125
— — et de potassium . . . . .	17	124
— — et de sodium . . . . .	13	13
— — — . . . . .	17	124
Aluminate d'ammonium . . . . .	63	2986
— de baryum . . . . .	63	2986
— de cadmium . . . . .	63	2986
— de calcium . . . . .	63	2986
— de magnésium . . . . .	63	2986
— de potassium . . . . .	63	2986
— de sodium . . . . .	63	2986
Allotropie . . . . .	1	150
Alloxanates . . . . .	67	734
Alloxane . . . . .	67	736
— Combinaison de l' — . . . . .	67	738
Alloxanthine . . . . .	67	708
Allylacétate d'argent . . . . .	61	552
— de baryum . . . . .	61	552
— de calcium . . . . .	61	552
— d'éthyle . . . . .	61	552
— de potassium . . . . .	57	552
Allylacétole . . . . .	61	337
Allylamine . . . . .	64	166
Allylaniline . . . . .	65	400
Allylsarsines . . . . .	69	275
— — — . . . . .	69	281
Allylbenzine . . . . .	55	469
Allyléne . . . . .	55	259
— Dérivés bromés de l' — . . . . .	55	253
— — chlorés de l' — . . . . .	55	262
— — iodés de l' — . . . . .	55	264
— — métalliques de l' — . . . . .	55	265
— iodé . . . . .	55	266
— monobromé . . . . .	55	264
— monoiodé . . . . .	55	264
Allyléne cuivreux . . . . .	55	265
Allyl-Eugénole . . . . .	56	685
Allyloxybutyrate de baryum . . . . .	62	1678
— de zinc . . . . .	62	1678
Allylpropylène . . . . .	55	302
Allylsuccinate d'argent . . . . .	61	1195
— de baryum . . . . .	61	1195
— de calcium . . . . .	61	1195
Allylurées . . . . .	67	629
Alorcinate de baryum . . . . .	62	1923
— de calcium . . . . .	62	1923
— de cuivre . . . . .	62	1923
Alphatoluonitrile . . . . .	56	159

Alstonidine . . . . .	66	88
Alstonine . . . . .	66	86
Alstonite . . . . .	9	302
Altaïte . . . . .	9	31
Aluminates . . . . .	9	157
— Etat naturel et reproduction		
des — . . . . .	15	196
— — — — — du Cymophane . . . . .	15	197
— — — — — du Rubis Spinelie . . . . .	15	196
Aluminate de baryte . . . . .	9	75
— — — . . . . .	15	194
de calcium . . . . .	9	79
de chaux . . . . .	9	75
— — — . . . . .	15	195
de protoxyde de cobalt . . . . .	9	76
— — — . . . . .	23	50
de glucinium . . . . .	16	19
de manganèse . . . . .	9	76
de potasse . . . . .	15	193
de soude . . . . .	15	194
Alumino . . . . .	15	186
— Applications des sels d' — . . . . .	15	254
— cristallisée pure. Voyez Corindon.		
— Insoluble dans l'eau . . . . .	15	189
— Reproduction du Corindon . . . . .	15	187
— Soluble de Graham . . . . .	15	191
Aluminium . . . . .	15	143
— Alliages de l' — . . . . .	15	165
— — — — — . . . . .	46	9
Voyez aussi : Industrie de l' — . . . . .		
— Analyse de l' — . . . . .	31	57
— Applications de l' — . . . . .	15	164
— Bibliographie de l' — . . . . .	15	258
— Bronzes d' — . . . . .	15	165
— Combinaisons de bore, de carbone, et de l' — . . . . .	15	204
— Composés organo-métalliques de l' — . . . . .		
Voyez plus loin, après Fabrication industrielle de l' — . . . . .		
— Conclusions sur l' — . . . . .	46	91
— Emploi de l' — . . . . .	46	8
— — du bronze d' — . . . . .	46	18
— Equivalent de l' — . . . . .	15	148
— Historique de l' — . . . . .	15	143
— Préparations de l' — . . . . .		
Voyez Propriétés de l'aluminium, à Industrie de l' — . . . . .		
— Séparation du cobalt et de l' — . . . . .	23	165
Industrie de l' — . . . . .		
<i>Généralités.</i>		
<i>Recherches de Sainte-Claire-Deville.</i>		
<i>Alliages. Préparations. Propriétés. Fabrication industrielle.</i>		
— Travail de l' — . . . . .	46	6
— Observations générales sur l' — . . . . .	46	12
— Recherches de Sainte-Claire-Deville sur l' — . . . . .	15	150

**Aluminium.** Réduction du chlorure double par la pile . . . . . 15 160  
 — du chlorure double par le sodium . . . . . 15 158  
 — de la cryolite par le sodium . . . . . 15 160  
 — Alliages Mitis . . . . . 46 31  
 — Bronzes d' — . . . . . 15 165  
 — — Emploi des — . . . . . 46 18  
 — Laiton de l' —. Alliage avec le cuivre . . . . . 46 27  
 — Maillechort. Alliage avec l'argent. Ferro-aluminium. Acier alumineux . . . . . 46 29  
 — Influence de l' — sur le Fer puddlé . . . . . 46 40  
 — — sur les Fontes. Expériences de Keop . . . . . 46 34  
 — Préparation de l' — . . . . . 15  
 — — de l'aluminate de sodium . . . . . 15 154  
 — — de l'alumine . . . . . 15 156  
 — du chlorure double d'aluminium et de sodium . . . . . 15 157  
 — — industrielle de l' — à Salindres . . . . . 15 153  
 — — Propriétés chimiques de l' — . . . . . 15 146  
 — — — . . . . . 46 5  
 — — physiques de l' — . . . . . 15 145  
 — — — . . . . . 46 2  
 — *Fabrication industrielle de l' — :*  
 — Méthode chimique . . . . . 46 44  
 — Procédé Brin frères . . . . . 46 53  
 — — Castner . . . . . 46 45  
 — — Cuningham, Weiss, Pearson . . . . . 46 55  
 — — Faurie . . . . . 46 54  
 — — Graban . . . . . 46 56  
 — — Netto . . . . . 46 49  
 — — Zsigmondy, Reillon, Montagne et Bourgerel . . . . . 46 58  
 — Méthodes électro-chimiques et électro-dynamiques . . . . .  
 — Procédé Reinhold . . . . . 46 69  
 — — Cowles frères . . . . . 46 39  
 — — Grœtzl . . . . . 46 66  
 — — Héroult . . . . . 46 62  
 — — Kleiner . . . . . 46 67  
 — — Rogers, Bernard ou Minet . . . . . 46 68  
 — Usine Bernard, à Creil, pour l' — . . . . . 46 85  
 — — de Froges . . . . . 46 69  
 — — de Neubausen . . . . . 46 82  
 — — d'Oldham . . . . . 46 90  
 — — de Walsend-on-Tyne . . . . . 46 87  
*Combinaisons organiques de l' —*  
**Aluminium éthyle.** . . . . . 69 83  
 — isobutyle . . . . . 69 84  
 — méthyle . . . . . 69 81  
 — propyle . . . . . 69 84  
**Aluns.** . . . . . 15 210

**Alun.** . . . . . 9 170  
 Voyez aussi : Alun de potasse.  
 — Historique de l' — . . . . . 37 176  
 — Fabrication avec l'alunite de la Tolfa . . . . . 37 177  
 — — avec la terre d'alun et avec les schistes alumineux . . . . . 39 178  
 — — avec l'alunite de Madriat, à Gennevilliers . . . . . 37 181  
 — — avec le sulfate d'alumine . . . . . 37 184  
 — — avec la tourbe . . . . . 7 72  
 — Propriétés et formules . . . . . 37 184  
 — Sels basiques . . . . . 15 218  
 — cubique . . . . . 15 216  
**Aluns basiques.** . . . . . 15 214  
**Alun d'ammoniaque.** . . . . . 15 217  
 — — et d'acide sélénique . . . . . 15 219  
 — — de césium . . . . . 13<sup>2</sup> 33  
**Aluns de chrome.** . . . . . 20 265  
**Alun de potasse.** . . . . . 15 213  
 — — Préparation au moyen de l'alun de potasse naturel . . . . . 15 221  
 — — — de l'alunite . . . . . 15 222  
 — — — des argiles . . . . . 15 231  
 — — — des feldspaths naturels . . . . . 15 237  
 — — — des schistes alumineux . . . . . 15 224  
 — — — des scories des hauts fourneaux . . . . . 15 236  
 — — et d'ammoniaque . . . . . 15 219  
 — — de rubidium . . . . . 13<sup>2</sup> 16  
 — — et de césium . . . . . 15 220  
 — d'acide sélénique . . . . . 15 216  
 — de soude . . . . . 15 219  
**Alunite.** . . . . . 9 170  
**Amalgamation.** . . . . .  
 — de l'argent dans les minerais . . . . . 50 189  
 — — — . . . . . 50 332  
 — des glaces argentées . . . . . 40 276  
**Amalgames.** . . . . . 9 25  
 — — — . . . . . 26 139  
 — Constitution des — . . . . . 2 99  
 — endothermiques . . . . . 2 97  
 — exothermiques . . . . . 2 97  
 — Préparation des — . . . . . 2 101  
 — Propriétés des — . . . . . 2 96  
 — alcalins. Analyse des — . . . . . 31 77  
 — métalliques. — des — . . . . . 31 78  
**Amalgame d'aluminium.** . . . . . 26 140  
 — d'ammonium . . . . . 14 5  
 — — — . . . . . 26 142  
 — d'antimoine . . . . . 26 142  
**Amalgames d'argent.** . . . . . 26 143  
 — — — . . . . . 27 261  
**Amalgame de baryum.** . . . . . 26 145  
 — de bismuth . . . . . 26 145  
 — de cadmium . . . . . 26 145  
 — de calcium . . . . . 26 146

Amalgame de chrome . . . . .	20	192
— de cobalt . . . . .	26	146
— de cuivre . . . . .	26	146
— d'étain . . . . .	26	147
— de fer . . . . .	26	147
— d'iridium . . . . .	26	149
— de lithium . . . . .	26	148
— de magnésium . . . . .	26	148
— de manganèse . . . . .	21	40
— — — — —	26	149
— de nickel . . . . .	26	149
— d'or . . . . .	26	149
— de palladium . . . . .	26	149
— de platine . . . . .	26	150
Amalgames du plomb . . . . .	26	150
— du potassium . . . . .	12	20
Amalgame de potassium . . . . .	26	150
Amalgames du sodium . . . . .	13	14
Amalgame de sodium . . . . .	26	151
— de strontium . . . . .	26	151
— de thallium . . . . .	26	152
— de zinc . . . . .	26	152
— de zirconium . . . . .	26	152
Amanitine . . . . .	56	758
Amarats d'argent . . . . .	63	2866
— de baryum . . . . .	63	2866
— de calcium . . . . .	63	2866
— de sodium . . . . .	63	2866
Amarine . . . . .	57	172
Amarone . . . . .	57	181
Ambre. Caractères généraux de l'— . . . . .	7	432
— Substances voisines de l'— . . . . .	7	436
Aménylvalérianate de sodium . . . . .	61	576
Améthénate d'argent . . . . .	60	426
— de strontium . . . . .	60	426
— de zinc . . . . .	60	426
Amer d'indigo . . . . .	56	516
— de Welter . . . . .	56	516
Améthyste orientale . . . . .	9	63
<b>Amides . . . . .</b>	<b>1</b>	<b>299</b>
— . . . . .	67	
— . . . . .	68	
— Bibliographie des — . . . . .	68	1625
— Classification des — . . . . .		
— — de Gerhardt . . . . .	67	5
— — de M. Berthelot . . . . .	67	18
— — atomique des — . . . . .	67	82
— Composés organiques dérivés des combinaisons fondamentales de l'azote, se rapprochant, ou non, des amides . . . . .	67	11
— Définition des — . . . . .	67	16
— Dosage des — dans les végétaux . . . . .	80	228
— Historique des — . . . . .	67	1
— Primaires. — Secondaires. — Tertiaires. — Quaternaires . . . . .	67	19
— de la seconde espèce ou Nitriles . . . . .	67	19

<b>Amides. Division des mêmes amides</b>		
au point de vue de la théorie atomique . . . . .	67	29
— dérivés des acides bibasiques à fonction simple. — biammoniacaux divisés en : primaires — secondaires — tertiaires . . . . .	67	31
— mono-ammoniacaux — Nitriles . . . . .	67	37
— acides secondaires et tertiaires . . . . .	67	35
— Nitriles acides — Imides. Acides imidés . . . . .	67	37
— des acides diatomiques et bibasiques au point de vue de la théorie atomique . . . . .	67	39
— dérivant des acides tribasiques à fonction simple . . . . .	67	43
— — polybasiques à fonction simple . . . . .	67	45
— — — à fonction complexe . . . . .	67	47
— — des acides alcools . . . . .	67	47
— — — phénols . . . . .	67	51
— — — aldéhydes . . . . .	67	52
— — d'acides polyatomiques . . . . .	67	53
— — des acides à fonction complexe au point de vue de la théorie atomique . . . . .	67	54
<b>Amides-Amines ou Amines-Amides . . . . .</b>	<b>67</b>	<b>591</b>
— des acides triatomiques à fonction complexe . . . . .	67	60
— — polyatomiques à fonction complexe . . . . .	67	62
— non carbonés . . . . .	67	89
— proprement dits. Préparation. Conditions thermiques de formation. Formation directe. Vitesse de formation. Décomposition par l'eau et les acides . . . . .	67	93
— — — Action de l'acide azoteux . . . . .	67	98
— — — — de l'acide azotique . . . . .	67	99
— — — — du brome en solution alcaline . . . . .	67	99
— — — — Combinaisons avec les chlorures métalliques . . . . .	67	99
— — — — Action du chlorure de zinc sur les amides de la série grasse . . . . .	67	100
— — — — du perchlore de phosphore. Formation d'iso-indol . . . . .	67	101
— — — — Acides amides et amides-acides . . . . .	67	104
— aromatiques. Formation. Préparation. Isomérisie. Propriétés . . . . .	67	105
— — Alcalamides dérivés d'une amine aromatique . . . . .	67	109
— — — des acides aromatiques et des amines aromatiques . . . . .	67	109
— — dérivant des diacétones . . . . .	67	113
— du cyanogène. Notions théo-		

riques sur cette série . . . . .	67	143	Amides des acides benzoldisulfo-	68	1213
<b>Amides-Amines.</b> Action de l'eau et			niques . . . . .	68	1213
des acides sur le cyanogène. . .	67	146	<b>Amide benzolmonosulfonique.</b> . .	68	1129
— — Formation de l'acide cyanhy-			— — Dérivés alcooliques de l'— . .	68	1130
drigue. Action de l'eau sur l'acide			— — — par substitution de l'— . .	68	1131
cyanhydrique . . . . .	67	147	<b>Amides benzolsulfoniques.</b> . . . .	68	1132
— — Action des acides . . . . .	67	148	<b>Amide de l'acide benzoltrisulfo-</b>		
— — — des aldéhydes . . . . .	67	148	nique . . . . .	68	1132
— — Formation de l'acide cyanique			<b>Amides des acides bibasiques et</b>		
vrai . . . . .	67	151	monophénoliques . . . . .	68	1123
— sulfurés . . . . .	67	111	— bromobenzoïques . . . . .	68	953
— Table alphabétique des — . . . .	68	1729	— — bromobenzoldisulfoniques . .	68	1134
			— — bromonitrobenzolsulfoni-		
<b>Amides acétiques.</b> . . . . .	67	217	ques . . . . .	68	1137
— — bromés, chlorés, cyanés, io-			<b>Amide de l'acide bromo-cymolsul-</b>		
dés, sulfurés, etc . . . . .	67	221	fonique . . . . .	68	1155
— — Combinés aux aldéhydes . .	67	239	<b>Amides des acides bromonaphta-</b>		
<b>Amide acétique.</b> . . . . .	68	1168	lino-sulfoniques . . . . .	68	1159
— — de l' <i>o</i> -amido- <i>o-p</i> -dibromo-			<b>Amide de l'<i>o</i>-bromo-para-amido-</b>		
phénol . . . . .	68	1166	phénol . . . . .	68	1166
— — du <i>p</i> -bromo <i>o</i> -amidophénol .	68	1166	<b>Amides de l'acide bromo-pseudo-</b>		
— — de l' <i>o</i> -dibromo- <i>p</i> -amidophénol .	68	1166	cumolsulfonique . . . . .	68	1153
— — du <i>p</i> -phénylamido-phénol . .	68	1168	<b>Amide bromopyromucique</b> . . . .	62	1747
— — du triamidophénol . . . . .	68	1167	<b>Amides des acides bromotoluolsul-</b>		
<b>Amides des acides en C<sup>2n</sup>H<sup>2n-6</sup>(O)<sup>4</sup>.</b>	67	339	foniques . . . . .	68	1145
— — acétoniques . . . . .	67	919	— — de l'acide <i>p</i> -bromotoluylque . .	68	984
— — de l'acide acrylique . . . . .	67	331	— — butyrique . . . . .	67	309
— — alantique . . . . .	68	1090	— — camphique . . . . .	67	337
<b>Amides des acides-alcalis.</b> . . . .	67	909	— — camphorique . . . . .	67	435
— — aldéhydiques . . . . .	67	919	— — camphoronique . . . . .	67	443
<b>Amide de l'acide adipique.</b> . . . .	67	421	— — caprique . . . . .	67	325
<b>Amides des acides éthers.</b> . . . .	67	890	— — caproïque . . . . .	67	318
<b>Amide allophanique</b> . . . . .	67	681	— — caprylique . . . . .	67	321
— amido-acétique . . . . .	67	909	<b>Amide carbamique</b> . . . . .	67	583
<b>Amides de l'amidocrésol</b> . . . . .	68	1170	<b>Amides de l'acide carbocuminique.</b>	68	993
— de l'acide amidocuminique . .	68	991	<b>Amide carbocymolique</b> . . . . .	61	817
<b>Amide de l'<i>o</i>-amido-<i>o-p</i>-dibromo-</b>			<b>Amides carboniques.</b> . . . . .	67	452
phénol . . . . .	68	1166	— Dérivés carboniques mixtes . .	67	634
<b>Amides de l'acide <i>p</i>-amidohydro-</b>			— — — — — . . . . .	67	677
cinnamique . . . . .	68	988	— — — — — . . . . .	67	702
<b>Amide amidomaléique.</b> . . . . .	67	429	— — — — — . . . . .	67	714
<b>Amides des amidophénols.</b> . . . .	68	1164	— — — — — . . . . .	67	717
— des acides amido- $\alpha$ -toluylques .	68	979	— des carbures en C <sup>2n</sup> H <sup>2n-14</sup> . . .	68	1160
— de l'acide amidotoluylque . . .	68	985	<b>Amide carvacrolacétique</b> . . . . .	68	1171
— — anchoïque . . . . .	67	424	<b>Amides des acides chlorobenzoi-</b>		
<b>Amide de l'acide angélique</b> . . . .	67	335	ques . . . . .	68	951
<b>Amides de l'acide anilidoacétique.</b>	68	1220	— de l'acide chlorobenzolsulfoni-		
— des acides anilidobutyriques . .	68	1222	que . . . . .	68	1132
— de l'acide anilidopropionique .	68	1222	— des acides chloronaphtalino-		
— — anilido-pyrotartrique . . . .	68	1242	sulfoniques . . . . .	68	1159
— de l'aniline . . . . .	88	122	— — chloronitrobenzolsulfoniques.	68	1133
— des alinines chlorées . . . . .	68	1198	— de l'acide <i>p</i> -chlorophényl-acé-		
— — iodées . . . . .	68	1201	tique . . . . .	68	976
<b>Amide de l'acide <i>m</i>-aniline sulfo-</b>			— des acides chlorosalicyliques .	68	1101
nique . . . . .	68	1139	<b>Amide-<i>m</i>-chlorosalicylique</b> . . . .	62	1796
— — arachique . . . . .	67	329	<b>Amides des acides chlorotoluolsul-</b>		
<b>Amides aromatiques</b> . . . . .	68	929	foniques . . . . .	68	1145
— de l'acide benzoïque . . . . .	68	1295	— de l'acide chloro- <i>o</i> -toluylque .	68	983

Amide cholalique . . . . .	67	907	Amide de l'acide glyoxylique . . .	67	919
— cinnaménylacrylique . . . . .	61	899	— d'un acide de la graine de mou-		
Amides de l'acide cinnamique . . .	68	994	tarde blanche . . . . .	68	1109
Amide cinnamylformique . . . . .	62	2053	— hippurique . . . . .	68	963
— — citraconique . . . . .	67	431	Amides de l'acide homocumi-		
— — citrique . . . . .	67	884	nique . . . . .	68	992
— — coménique . . . . .	67	888	— des hydrocarbures nitrés . . .	67	112
Amide de l'acide coumarique mé-			— de l'acide hydrocinnamique . .	68	987
thylé . . . . .	68	1121	— des acides iodobenzoïques . .	68	954
— — crotonique . . . . .	67	332	— des acides iodobenzolsulfo-		
— — cuménylacrylique . . . . .	68	996	niques . . . . .	68	1136
Amides de l'acide cuminique . . .	68	990	— — — . . . . .	68	1146
Amide- <i>o</i> -cuminique . . . . .	61	794	— — iodo- $\alpha$ -toluylïques . . . . .	68	977
Amides cyanamido-carbonates . .	67	819	Amide isobutylbenzoïque . . . . .	61	815
— — carboniques . . . . .	67	819	— <i>p</i> -isobutylbenzoïque . . . . .	61	816
— des acides cyanés . . . . .	67	340	— de l'acide isobutylbenzolsulfo-		
— — cyaniques . . . . .	67	489	nique . . . . .	68	1154
— — — . . . . .	67	563	Amides isobutyriques . . . . .	67	311
— du cyanogène . . . . .	67	153	— de l'acide isophtalique . . . . .	68	1078
— des acides en C <sup>16</sup> H <sup>8</sup> O <sup>3</sup> . . . . .	67	416	Amide isoxyhexique . . . . .	62	1740
— — en C <sup>2n</sup> H <sup>2n-10</sup> O <sup>6</sup> . . . . .	68	1121	— — itaconique . . . . .	67	434
— — en C <sup>2n</sup> H <sup>2n-14</sup> O <sup>6</sup> . . . . .	68	1121	Amides des acides kétoniques . . .	68	1124
— — déshydracétique . . . . .	68	1267	— de l'acide lactique . . . . .	67	857
Amide de l'acide désoxalique . . .	67	889	— — laurique . . . . .	67	325
Amides de l'acide <i>o</i> -désoxybenzoï-			— — laurosulfonique . . . . .	68	1157
nocarbonique . . . . .	68	1126	— — lépargylique . . . . .	67	424
Amide de l'acide <i>o</i> -désoxybenzoï-			Amide de l'acide lévulinique . . .	62	1659
nocarbonique . . . . .	60	1124	— — — . . . . .	67	924
— — diamidosuccinique . . . . .	67	402	Amides maléïques . . . . .	67	426
— — — . . . . .	67	404	Amide malique . . . . .	67	876
— — — . . . . .	67	415	Amides maloniques . . . . .	67	398
Amides des acides dibromobenzol-			Amide malyuréique . . . . .	67	696
sulfoniques . . . . .	68	1134	Amides de l'acide méconique . . .	67	888
— — dibromonitrosulfoniques . . .	68	1137	Amide de l'acide mélissique . . .	67	330
Amide- $\alpha$ -dibromopyromucique . . .	62	1748	Amides de l'acide mellique . . . .	68	1082
— $\beta$ -dibromopyromucique . . . . .	62	1749	— — mésaconique . . . . .	61	4175
— dichlorosalicylique . . . . .	62	1797	— — — . . . . .	67	434
— de l'acide <i>p</i> diéthylbenzolsulfo-			Amide mésoxalique . . . . .	67	925
nique . . . . .	68	1154	Amides des acides métyléniques		
— — diéthylglyoxylique . . . . .	67	919	et isomères . . . . .	68	987
— diglycollamidique . . . . .	67	909	— Composés amidés de l'acide mé-		
— de l'acide diisobutylglyoxylique .	67	920	taphosphorique . . . . .	14	122
— — dinitrobenzoldisulfonique . .	68	1137	— de l'acide métatoluylique . . .	68	985
Amides de l'acide dinitrocuminique .	63	991	Amide de l'acide dérivé du mé-		
Amide diphénylacétique . . . . .	61	933	taxylol . . . . .	68	1150
Amides de la diphénylamine . . . .	38	144	Amides de l'acide méthoxyphényl-		
— diphénylphosphéniques . . . . .	68	1162	amidoacétique . . . . .	68	1109
— disulfoniques . . . . .	68	1158	Amide méthylpropylbenzoïque . .	61	817
Amide de l'acide élaïdique . . . . .	67	335	— — <i>p</i> -méthylpropyl-benzolsulfo-		
— — <i>p</i> -fluobenzolsulfonique . . . .	68	1132	nique . . . . .	68	1155
Amides de l'acide formique . . . . .	67	206	Amides des acides monobasiques		
Amide formique, ou formamide . . .	68	1168	et monophénoliques . . . . .	68	1108
— — de la benzhydrylamine . . . . .	68	1268	— — — et diphénoliques . . . . .	68	1121
— de l'acide formobutyrique . . . .	67	924	— — — et triphénoliques . . . . .	68	1123
— — formo-isobutyrique . . . . .	67	924	Amide- $\beta$ -monobromopyromucique .	62	1746
Amides de l'acide fumarique . . . .	67	426	— — mucique . . . . .	67	882
— des glucoses . . . . .	67	112	— — myristique . . . . .	60	448
— de l'acide glycollique . . . . .	67	849	— — — . . . . .	67	326

Amides des acides naphthaline-sulfoniques . . . . .	68	1157	Amides de l'acide $\alpha$ -phénylamido-propionique . . . . .	68	988
— de la naphtylamine- $\beta$ . . . . .	68	1281	Amide de l'acide phénylamino-isé-thionique . . . . .	68	1142
Amide naphtylgyoxylique . . . . .	62	2088	— — phénylangélique . . . . .	68	996
— de l'acide <i>o</i> -nitranilinesulfoni-que . . . . .	68	1139	Amides de l'acide phénylanilido-acétique . . . . .	68	1304
Amides des acides nitrobenzoïques .	68	955	Amide phénylcrotonique . . . . .	61	867
— — nitrobenzolsulfoniques . . . .	68	1136	— phénylène-diacétique . . . . .	68	1080
— de l'acide nitrobenzylsulfonique.	68	1147	— phénylgycolique . . . . .	68	1086
— — nitrocuminique . . . . .	68	991	Amides de l'acide phényl- $\alpha$ -lacti-que . . . . .	68	1087
— des acides nitronaphthalino-sul-foniques . . . . .	68	1159	Amide de l'acide phénylméthylami-doacétique . . . . .	68	981
— de l'acide <i>p</i> -nitro-oxybenzoïque.	68	1106	Amides de l'acide phényl-oxycro-tonique . . . . .	68	1091
— des acides nitrophényllactiques.	68	1088	— — phénylpropionique . . . . .	68	997
— — nitrosalicyliques . . . . .	68	1101	Amide phénylsalicylique . . . . .	62	2084
Amide- <i>o</i> -nitro- <i>p</i> -toluïque . . . . .	61	744	— de la phénylsarcosine . . . . .	68	981
Amides des acides nitrotoluolsul-foniques . . . . .	68	1147	— <i>p</i> -phényltolylacétique . . . . .	61	940
— — nitro- $\alpha$ -toluylïques . . . . .	68	977	— de l'acide phlorétinique . . . . .	68	1110
— de l'acide noropianique . . . . .	68	1127	Amides de l'acide phosphoreux . . .	5	484
— — $\alpha$ -naphthylïque . . . . .	67	321	— Composés amidés des acides phosphoriques . . . . .	14	1295
— — oléïque . . . . .	67	335	— phtaliques . . . . .	68	1074
— — oxalique . . . . .	67	379	— — — — — . . . . .	68	1307
— oxaluriques . . . . .	67	657	Amide pimélique . . . . .	61	1098
— des acides oxybenzoïques . . . .	68	1092	Amides d'acides polybasiques à fonction simple . . . . .	67	444
Amide <i>m</i> -oxybenzoïque . . . . .	68	1105	— de l'acide propionique . . . . .	67	290
Amides de l'acide oxybenzoïque . . .	68	1105	Amide de l'acide propionylformi-que . . . . .	67	922
— des acides oxybutyriques . . . .	67	863	— — — — — . . . . .	67	922
— $\alpha$ -oxycaprilique . . . . .	67	868	Amides du propyl-crésol . . . . .	68	1164
— $\alpha$ -oxycaproïque . . . . .	67	868	— de l'acide pseudocumolsulfoni-que . . . . .	68	1153
— oxyheptique . . . . .	62	1711	Amide pyromucique . . . . .	67	869
— oxyisophtalique . . . . .	68	1123	Amides de l'acide pyrophosphori-que . . . . .	5	483
Amide $\alpha$ -oxy $\alpha$ -naphthique . . . . .	67	968	— — — — — . . . . .	14	122
— oxypentique . . . . .	62	1739	— — pyrotartrique . . . . .	67	416
Amides de l'oxyphénoltolylamine .	68	1169	Amide de l'acide pyruvique . . . . .	67	920
— de l'acide <i>m</i> -oxyphénylacétique.	68	1108	— racémique . . . . .	67	879
— — <i>p</i> -oxyphénylacétique . . . . .	68	1109	Amides de l'acide saccharique . . .	67	881
Amide oxytétrique . . . . .	62	1738	— — salicylique . . . . .	68	1093
Amides des acides oxyvalériques . .	67	865	— — sébacique . . . . .	67	424
— palmitiques . . . . .	67	327	Amide de l'acide sorbique . . . . .	67	337
— de l'acide para-isocymolsulfoni-que . . . . .	68	1155	— — stéarique . . . . .	67	329
Amides de l'acide para-oxybenzoï-que . . . . .	68	1106	Amides de l'acide subérique . . . .	67	423
— dérivant du paraxylol . . . . .	68	1151	— — succinique . . . . .	67	402
— pèlargoniques . . . . .	67	324	— sulfoacétiques . . . . .	67	237
Amide de l'acide pentabromoben-zolsulfonique . . . . .	68	1136	Amide de l'acide sulfobenzylïque .	68	1144
— pentaméthylbenzoïque . . . . .	61	1444	— sulfocyanacétique . . . . .	67	359
Amides dérivant des phénols . . . .	68	1162	— sulfocycanoacétique . . . . .	67	355
— des acides phénols . . . . .	68	1092	Amides sulfonés de l'aniline . . . .	68	1139
— de l'acide phénolacétique . . . .	68	1162	— — du benzol . . . . .	68	1129
— des phénols amidés . . . . .	68	1164	Amide sulfoné du <i>p</i> -butyltoluol . .	68	1156
— de l'acide phénoxyacétique . . . .	68	1162	Amides sulfonés des carbures $C^{18}H^{12}$ .	68	1151
— — phénoxypropionique . . . . .	68	1163	— — des carbures en $C^{20}H^{14}$ . . . .	68	1154
— — phénylacétique . . . . .	68	972			
— de la phénylalanine . . . . .	68	988			
— de l'acide phénylamidoacétique.	68	981			

Amides sulfonées des carbures en C <sup>13</sup> H <sup>16</sup> en C <sup>14</sup> H <sup>18</sup> et en C <sup>18</sup> H <sup>22</sup> . . .	68	1156	Amidines . . . . .	65	1265
— des acides sulfonés du <i>m</i> -dibromobenzol. . . . .	68	1134	— disubstituées . . . . .	64	119
— des acides sulfonés du <i>p</i> -dibromobenzol. . . . .	68	1185	— dérivées de l'aniline . . . . .	65	933
Amide de l'acide sulfoné du <i>p</i> -dipropylbenzol. . . . .	68	1157	— de l' <i>o</i> -diamidodiphényle . . . . .	65	1289
Amides des acides sulfonés du propylbenzol. . . . .	68	1154	— de l' <i>o</i> -phénylène-diamine. . . . .	65	1266
— — du toluol. . . . .	68	1143	— de l' <i>o</i> -toluylène-diamine . . . . .	65	1277
— — du xylène . . . . .	68	1149	— de la xylène-diamine. . . . .	65	1286
— — sulfonitrés . . . . .	68	1150	— monosubstituées. . . . .	64	119
Amide sulfotéréphthalique . . . . .	61	1282	— simples . . . . .	64	118
Amides sulfurés. . . . .	68	1164	— trisubstituées . . . . .	64	120
— se rattachant aux amidothio-phénols. . . . .	68	1173	Amidoalzarine . . . . .	56	719
— de l'acide tartrique . . . . .	67	877	Amidoazobenzol . . . . .	65	493
— — tartronique . . . . .	67	875	— — — — — . . . . .	68	1408
— — téréphthalique . . . . .	68	1078	Amidoazoïques. Composés — . . . . .	67	173
Amide de l'acide téréphthalosulfonique. . . . .	68	1079	— Dérivés . . . . .	68	1408
Amides de l'acide tétrabromobenzolsulfonique . . . . .	68	1135	Amidoazonaphtalines . . . . .	68	1412
Amide de l'acide du tétraméthylbenzol-dissymétrique . . . . .	68	1156	Amidoazophénylène . . . . .	65	1388
— — thiocinnamique . . . . .	68	995	Amido-azotoluène . . . . .	65	1388
— — <i>o</i> -toluidino- <i>p</i> -sulfonique. . . . .	68	1148	— — — — — . . . . .	68	1409
— — <i>p</i> -toluidino- <i>o</i> -sulfonique . . . . .	68	1148	Amido-azoxylol . . . . .	65	1397
Amides des acides toluoldisulfoniques . . . . .	68	1144	— — — — — . . . . .	68	1410
Amide de l'acide toluoltrisulfonique. . . . .	68	1145	Amidobenzamide . . . . .	68	934
Amides des acides tolyliques . . . . .	68	1303	Amidobenzylamine . . . . .	65	1538
— — $\alpha$ -toluyliques bromés . . . . .	68	976	Amidobenzylamine . . . . .	65	1233
Amide- <i>o</i> -toluylique . . . . .	68	982	— secondaire. . . . .	65	1391
Amides de l'acide <i>p</i> -toluylique . . . . .	68	985	Amidocaféine . . . . .	66	627
— du tolylamidophénol . . . . .	68	1169	Amido-carboxamidophénol . . . . .	56	533
Amide- <i>p</i> -tolylglyoxylique . . . . .	62	2003	Amidodinitrophénol. . . . .	56	517
Amides d'acides tribasiques . . . . .	67	441	— — — — — . . . . .	56	534
— d'acides tribasiques et dialcooliques . . . . .	67	889	Amidodiphényle. Dérivés acides de l'— . . . . .	68	1286
— des acides tribromobenzolsulfoniques . . . . .	68	1135	Amido-éthylbenzines . . . . .	65	667
— — tribromonitrobenzolsulfoniques . . . . .	68	1138	Amido-isobenzalptalimidine . . . . .	68	1127
Amide tribromopyromucique . . . . .	62	1751	Amido-isobutylbenzine . . . . .	65	1528
— trichlorolactique . . . . .	67	859	Amidon. Propriétés. Réactions. Dédoublements. Combinaisons . . . . .	56	439
— triglycollamidique . . . . .	67	910	— Dosage de l'— dans la pomme de terre (procédé Aimé Girard) . . . . .	34	445
Amides de l'acide valérianique . . . . .	67	313	— Influence de l'intensité de l'éclairage sur la production de l'— dans les végétaux . . . . .	82	48
— Dosage dans les végétaux des — . . . . .	80	228	— Ferments de l'— . . . . .	71	577
Amides formés par l'ammoniaque avec les acides anhydres. . . . .	14	101	— soluble . . . . .	56	443
Amidés alcaloïdiques. Composés — . . . . .	66	614	Amido- $\sigma$ -naphtoïde . . . . .	61	911
Combinaisons. . . . .	66	614	Amido-naphtol . . . . .	56	571
Amidines . . . . .	64	118	— Dérivés de l'— . . . . .	68	1172
— . . . . .	64	143	Amido-naphtols . . . . .	56	569
			— — — — — . . . . .	88	593
			Amidonaphtostyriole . . . . .	61	915
			Amidonitrophénol . . . . .	56	532
			Amidophénols . . . . .	56	525
			— — — — — . . . . .	88	173
			<i>p</i> -Amidophénylaniline . . . . .	61	855
			Amidophtalide . . . . .	62	1964
			$\alpha$ -Amidopropionitrile . . . . .	67	307
			Amido-propylbenzine . . . . .	65	1526
			Amido-pseudocuménol. Dérivé acétylé de l'— . . . . .	68	117

<b>Amidoquinoléines.</b> . . . . .	65	953
— — — — —	65	1298
<b>Amidotriphénylméthane</b>	65	1155
— Dérivés azoïques de l'—	68	1401
<b>Amido-uramido-nitrophénol.</b>	56	533
<b>Amidure de potassium</b> . . . . .	12	91
— de sodium . . . . .	13	68
<b>Amines.</b> Voyez Alcalis artificiels. . . . .	65	388
— dérivées de l'aniline . . . . .	65	388
— — de la benzylamine. . . . .	65	633
— Action des — sur les diazoïques. . . . .	67	189
<b>Ammélide.</b> . . . . .	67	839
<b>Amméline.</b> . . . . .	67	835
— Sels d'— . . . . .	67	836
— Dérivés alcooliques de l'— . . . . .	67	836
<b>Amméline sulfurée</b> . . . . .	67	837
<b>Ammoniacaux. Sels</b> — . . . . .	14	29
— Composition des sels —. Isomorphisme des sels — avec les sels alcalins. . . . .	14	2
— Formules des sels —. Hypothèse faite par Ampère . . . . .	14	10
— — formées par l'ammoniaque avec les hydracides . . . . .	14	11
— — formés par l'ammoniaque avec les oxacides. — — doubles, des sulfhydrates sulfurés . . . . .	14	12
— Alcalis primaires, secondaires et tertiaires . . . . .	14	13
— — quaternaires, ou ammoniums composés. . . . .	14	15
— Argument tiré des alcalis quaternaires pour l'existence de l'ammonium . . . . .	14	18
— Action de l'ammoniaque sur les sels métalliques. Nature des combinaisons formées par l'ammoniaque et les sels métalliques. . . . .	14	19
<b>Ammoniaque</b> . . . . .	4	19
4, 5, 14, 19, 23, 34, 79, 82.		
— Action de l'— sur le cyanogène. . . . .	5 <sup>a</sup>	262
— — sur divers composés binaires. . . . .	14	140
— — sur les sels . . . . .	14	141
— Analyse de l'— . . . . .	4	393
— — — — —	4	431
— Appareils Carré pour la fabrication de l'— . . . . .	4	435
— de l'atmosphère . . . . .	79	23
— — Son influence sur les végétaux. . . . .	82	75
— Bibliographie de l'— . . . . .	4	442
— Caractères analytiques de l'— . . . . .	4	420
— Chaleur de formation de l'— . . . . .	14	52
— Circonstances dans lesquelles l'— peut prendre naissance. . . . .	4	427
— Combinaisons amidées formées avec les acides anhydres . . . . .	14	101
— — avec les sels de nickel . . . . .	23	224

<b>Ammoniaque contenue dans l'urine.</b>	75	1042
— Dosage de l'— . . . . .	4	421
— — — — —	79	189
— — par le molybdate . . . . .	19	39
— — dans les sels ammoniacaux . . . . .	14	42
— — dans les terres (procédé Schloësing) . . . . .	34	150
— État naturel de l'— . . . . .	4	426
— Fabrication de l'— avec les eaux du gaz . . . . .	81	63
— — — avec les eaux vannes . . . . .	81	14
— — — les déchets azotés . . . . .	81	74
— — — les os . . . . .	81	72
— — — la tourbe. . . . .	81	76
— — — l'urine . . . . .	81	4
— — — les vinasses de betteraves. . . . .	81	75
— Formation de l'— Voyez : Circonstances dans lesquelles se forme l'Ammoniaque. . . . .		
— — Historique . . . . .	4	393
— — Préparation de l'— . . . . .	4	432
— — Propriétés chimiques de l'— . . . . .	4	404
— — — physiologiques de l'— . . . . .	4	403
— — — physiques. . . . .	4	393
— — Recherche dans les végétaux . . . . .	80	68
— Sels formés avec l'acide borique . . . . .	14	48
— — — les acides faibles. . . . .	14	48
— — — les hydracides . . . . .	14	56
— — — les oxacides . . . . .	14	76
— Séparation de l'— dans les sels ammoniacaux. . . . .	14	42
— — — et de la lithine. . . . .	14	44
— — — et de la potasse . . . . .	14	43
— — — et de la soude . . . . .	14	43
— Solutions où l'— déplace certaines bases solubles et les oxydes métalliques. . . . .	14	47
— — où elle est déplacée par la potasse, la soude et la chaux. . . . .	14	45
— Statique des solutions où elle joue le rôle d'une base forte. . . . .	14	44
— Usages de l'— . . . . .	4	434
<b>Ammoniémie</b> . . . . .	75	845
<b>Ammonium. Ammoniaque et hydracides</b> . . . . .	14	2
— — et acides oxygénés anhydres. . . . .	14	3
— — — hydratés . . . . .	14	4
— — Amalgame d'— . . . . .	14	5
— — — Expériences de Gay-Lussac et Thénard. . . . .	14	7
— — — de Landolt . . . . .	14	8
— Autres raisons en faveur de l'existence de l'— Alliage d'— et de bismuth. Action de l'amalgame sur le phosphore. Alliage d'ammonium et de potassium. . . . .	14	9
— — — Alliage d'— et de sodium. . . . .		



<b>Ammonium. Alliage d' — de lithium et de rubidium . . . . .</b>	<b>14</b>	<b>10</b>	<b>Amylglycol . . . . .</b>	<b>56</b>	<b>204</b>
— Combinaisons de l' — obtenues par voie humide . . . . .	14	24	<b>Amylhydranthranol . . . . .</b>	<b>55</b>	<b>626</b>
— Théorie de l' — . . . . .	4	416	<b>Amylidène-aniline . . . . .</b>	<b>65</b>	<b>884</b>
— — Analogie des sels ammoniacaux et des sels des métaux alcalins . . . . .	14	1	<b>Amylide nitrique . . . . .</b>	<b>56</b>	<b>446</b>
— Combinaisons de l'ammoniaque avec les sels ammoniacaux . . . . .	14	25	<b>Amyline . . . . .</b>	<b>56</b>	<b>266</b>
— Condensation de l'ammoniaque . . . . .	14	26	<b>Amylméthylbenzine . . . . .</b>	<b>55</b>	<b>465</b>
— Expériences de Seebeck et Tromsdorf, de Berzélius et de Pontin, de Davy . . . . .	14	6	<b>Amylméthylcarbinol . . . . .</b>	<b>56</b>	<b>120</b>
— Absorption de l'ammoniaque par les sels . . . . .	14	21	<b>Amylmonobromanthracène . . . . .</b>	<b>55</b>	<b>627</b>
— — Bromures, chlorures, iodure, anhydres et ammoniaque . . . . .	14	23	<b>Amylmonochloranthracène . . . . .</b>	<b>55</b>	<b>627</b>
— — Sulfates anhydres et ammoniaque . . . . .	14	22	<b>Amylobacter . . . . .</b>	<b>74</b>	<b>373</b>
— Propriétés physiques des sels ammoniacaux . . . . .	14	28	<b>Amylols . . . . .</b>	<b>56</b>	<b>106</b>
— Résumé sur l' — . . . . .	14	28	<b>Amylphosphines . . . . .</b>	<b>69</b>	<b>355</b>
— Rôle de l'ammoniaque dans les combinaisons précédentes . . . . .	14	27	<b>Amylstibines . . . . .</b>	<b>69</b>	<b>225</b>
<b>Ammoniaco-cobaltiques. Sels — . . . . .</b>	<b>23</b>	<b>76</b>	<b>Amylthymol . . . . .</b>	<b>56</b>	<b>557</b>
<b>Ammonure de fer . . . . .</b>	<b>20</b>	<b>79</b>	<b>Amyltoluène . . . . .</b>	<b>55</b>	<b>384</b>
<b>Amoibite . . . . .</b>	<b>23</b>	<b>174</b>	— — . . . . .	<b>55</b>	<b>456</b>
<b>Amphibole . . . . .</b>	<b>9</b>	<b>118</b>	<b>Amylurées . . . . .</b>	<b>67</b>	<b>626</b>
<b>Amphicréatine . . . . .</b>	<b>75</b>	<b>483</b>	— de l'alcool amylique tertiaire . . . . .	<b>67</b>	<b>628</b>
<b>Amphigène . . . . .</b>	<b>9</b>	<b>130</b>	<b>Amylvalérone . . . . .</b>	<b>57</b>	<b>332</b>
— . . . . .	9	214	<b>Anacardate d'ammonium . . . . .</b>	<b>62</b>	<b>2068</b>
<b>Amygdaline . . . . .</b>	<b>56</b>	<b>369</b>	— d'argent . . . . .	<b>62</b>	<b>2069</b>
<b>Amylacées. Matières — . . . . .</b>	<b>80</b>	<b>231</b>	— de baryum . . . . .	<b>62</b>	<b>2068</b>
des — dans les végétaux . . . . .	80	231	— de calcium . . . . .	<b>62</b>	<b>2068</b>
<b>Amylacés. Corps —. Mode et lieu de digestion des — . . . . .</b>	<b>74</b>	<b>382</b>	— de cobalt . . . . .	<b>62</b>	<b>2069</b>
<b>Amylacétal diéthylique . . . . .</b>	<b>57</b>	<b>134</b>	— ferreux . . . . .	<b>62</b>	<b>2069</b>
— diisoamylique . . . . .	57	131	— ferrique . . . . .	<b>62</b>	<b>2069</b>
— diméthylrique . . . . .	57	134	— de magnésium . . . . .	<b>62</b>	<b>2069</b>
— éthylamylique . . . . .	57	134	— de nickel . . . . .	<b>62</b>	<b>2069</b>
<b>Amylamines . . . . .</b>	<b>56</b>	<b>113</b>	— de plomb . . . . .	<b>62</b>	<b>2069</b>
— . . . . .	64	84	— de potassium . . . . .	<b>62</b>	<b>2068</b>
<b>Amylarsines . . . . .</b>	<b>69</b>	<b>275</b>	<b>Analcime . . . . .</b>	<b>9</b>	<b>134</b>
<b>Amylase . . . . .</b>	<b>71</b>	<b>157</b>	— . . . . . Pl. VII	<b>9</b>	
<b>Amylbenzine . . . . .</b>	<b>55</b>	<b>454</b>	<b>Analyse chimique . . . . .</b>	<b>1</b>	<b>165</b>
<b>Amylcaproyluride . . . . .</b>	<b>67</b>	<b>651</b>	<b>31, 32, 33, 34, 35, 55, 73, 79, 91.</b>		
<b>Amyldécylénate d'argent . . . . .</b>	<b>61</b>	<b>575</b>	— <b>Généralités :</b>		
— de baryum . . . . .	61	575	— — Analyse en poids. Méthodes d' — . . . . .	<b>31</b>	<b>2</b>
— de cadmium . . . . .	61	575	— — Calcination à haute température des matières soumises à l'analyse. Procédé de — . . . . .	<b>79</b>	<b>193</b>
— de calcium . . . . .	61	575	— — Du calcul d' — . . . . .	<b>4</b>	<b>553</b>
— de sodium . . . . .	61	575	— — Dispositif pour obtenir des courants gazeux continus et uniformes à travers des réactifs absorbants liquides . . . . .	<b>79</b>	<b>247</b>
<b>Amylène . . . . .</b>	<b>55</b>	<b>283</b>	— — Distillation à basse température . . . . .	<b>79</b>	<b>246</b>
— normal . . . . .	55	287	— — Dosage direct de la vapeur d'eau [contenue dans un mélange gazeux] . . . . .	<b>79</b>	<b>235</b>
— isomères de l' — . . . . .	55	283	— — [Modification de l']. Eudiomètre de Regnault . . . . .	<b>79</b>	<b>255</b>
<b>Amyl-eugénol . . . . .</b>	<b>56</b>	<b>685</b>	— — Extraction des gaz dissous dans un liquide . . . . .	<b>79</b>	<b>233</b>
<b>Amylglycérine . . . . .</b>	<b>56</b>	<b>274</b>	— — Thermo-régulateur . . . . .	<b>79</b>	<b>251</b>
— . . . . .	59	580	— — Voluménoètre . . . . .	<b>79</b>	<b>242</b>
			— Agricole. Voyez Chimie agricole.	<b>79</b>	

<b>Analyse au chalumeau . . . . .</b>	<b>31</b>	532
Voyez aussi plus loin : Analyse pyrognostique.		
— <b>colorimétrique. Colorimètres . . . . .</b>	<b>31</b>	533
— <b>électrolytique . . . . .</b>	<b>31</b>	3
— — Généralités sur l' — . . . . .	<b>31</b>	475
— — Matériel employé pour l' — . . . . .	<b>31</b>	476
— — des métaux . . . . .	<b>31</b>	488
— — Pratique de l'électrolyse . . . . .	<b>31</b>	488
<b>Analyse des gaz. Analyse des mélanges . . . . .</b>	<b>33</b>	117
— — Combustions eudiométriques.		
Eudiomètres . . . . .	<b>33</b>	125
— — en présence d'un fil de platine ou de palladium rougi . . . . .	<b>33</b>	148
— — Conservation des gaz . . . . .	<b>33</b>	37
— — Cuve à mercure . . . . .	<b>33</b>	22
— — Gazomètres . . . . .	<b>33</b>	88
— — Historique de l' — des gaz . . . . .	<b>33</b>	5
— — Instruments divers. Manipulations. Transvasements . . . . .	<b>35</b>	44
— — Limites de combustion eudiométrique . . . . .	<b>33</b>	143
— — Marche à suivre pour reconnaître la nature d'un gaz isolé . . . . .	<b>33</b>	113
— — Méthodes et appareils de mesure. Appareil de Bunsen . . . . .	<b>33</b>	151
— — — de Coquillion . . . . .	<b>33</b>	214
— — — de Doyère . . . . .	<b>33</b>	199
— — — de Dupré . . . . .	<b>33</b>	216
— — — de Frankland et Armstrong . . . . .	<b>33</b>	193
— — — de Frankland et Ward . . . . .	<b>33</b>	180
— — — de Hempel . . . . .	<b>33</b>	219
— — — de Leod . . . . .	<b>33</b>	183
— — — d'Orsat . . . . .	<b>33</b>	211
— — — de Regnault . . . . .	<b>33</b>	174
— — — de W. Thomas . . . . .	<b>33</b>	196
— — — de Timiriazeff . . . . .	<b>33</b>	208
— — — Modifications Williamson et Russell . . . . .	<b>33</b>	169
— — Préparation des gaz purs . . . . .	<b>33</b>	27
— — Procédés pour reconnaître si un gaz est unique ou est un mélange . . . . .	<b>33</b>	227
— — Réactifs : leur préparation, leur mode d'emploi . . . . .	<b>33</b>	52
— — Réactions analytiques des gaz . . . . .	<b>33</b>	68
— — Récolte des gaz . . . . .	<b>33</b>	9
— — — sur la cuve à mercure . . . . .	<b>33</b>	36
— — Tableaux numériques . . . . .	<b>33</b>	245
<b>Analyse des matières alimentaires. 91</b>		
<b>Analyse microchimique :</b>		
— — Préparation de la matière.		
Attaque et examen des produits . . . . .	<b>31</b>	542
— — But de l' — . . . . .	<b>35</b>	3
— — Application à l'examen analytique des mélanges . . . . .		

<b>Analyse microchimique. Examen</b>		
des eaux . . . . .	<b>35</b>	112
— — — par voie sèche . . . . .	<b>35</b>	104
— — Marche systématique de l' — . . . . .	<b>37</b>	97
— — des alliages. Détails de l' — . . . . .		
Cuiyre et ses alliages . . . . .	<b>35</b>	136
— — — Acier, fer, fonte . . . . .	<b>35</b>	132
— — — des métaux précieux . . . . .	<b>35</b>	145
— — — des minerais. Recherche des métaux précieux . . . . .	<b>35</b>	114
— — — des roches . . . . .	<b>35</b>	116
— — — en poudre . . . . .	<b>35</b>	123
— — — de quelques combinaisons des éléments rares . . . . .	<b>35</b>	147
— — Historique de l' — . . . . .	<b>35</b>	1
— — Matériel de l' — . . . . .	<b>35</b>	8
— — Réactifs de l' — . . . . .	<b>35</b>	15
— — Réactions particulières à chaque élément . . . . .	<b>35</b>	10
— — Tableau synoptique des réactions . . . . .	<b>35</b>	93
<b>Analyse minérale :</b>		
<b>Généralités.</b>		
— — Choix de la substance . . . . .	<b>31</b>	7
— — Dessiccation de — . . . . .	<b>31</b>	11
— — Division de — . . . . .	<b>31</b>	8
— — Opérations principales d'une analyse . . . . .	<b>31</b>	27
— — Pesée de la substance . . . . .	<b>31</b>	16
— — Réactifs acides . . . . .	<b>31</b>	43
— — basiques . . . . .	<b>31</b>	46
— — indicateurs et colorés . . . . .	<b>31</b>	443
— — neutres . . . . .	<b>31</b>	41
— — salins . . . . .	<b>31</b>	47
<b>Détermination des composés chimiques par voie humide . . . . .</b>	<b>32</b>	1
— — — sèche . . . . .	<b>32</b>	1
— — incomplètement solubles ou absolument insolubles dans les acides . . . . .	<b>32</b>	17
— — — Voyez aussi : Silices, silicates. Analyse des — . . . . .		
<b>Détermination des acides —. Détermination de l'acide d'un sel dissous dans l'eau . . . . .</b>	<b>32</b>	5
— — des acides dans un mélange de sels alcalins . . . . .	<b>32</b>	14
— — — dans — de sels sodiques . . . . .	<b>32</b>	15
— — de quelques — organiques dans un mélange de sels alcalins . . . . .	<b>32</b>	23
<b>Détermination des métaux et des bases. Répartition en sept groupes dans l'analyse par la voie humide. . . . .</b>	<b>32</b>	3
— — Détermination de la base d'un sel dissous dans l'eau . . . . .	<b>32</b>	4
— — des métaux précipitables par l'acide chlorhydrique . . . . .	<b>32</b>	6

<b>Analyse.</b> Détermination des métaux dont les sulfures, insolubles dans les acides, sont aussi insolubles dans les sulfures alcalins . . . . .	32	8	<b>Analyse organique immédiate.</b> Partage entre deux dissolvants . . . . .	55	23
— — — sont solubles dans les sulfures alcalins . . . . .	32	7	— — — Précipitation . . . . .	55	25
— — — précipités à l'état de sulfures par le sulfure d'ammonium . . . . .	32	10	— — — Sublimation . . . . .	55	22
— — — précipités par les carbonates alcalins en présence des sels ammoniacaux . . . . .	32	11	<b>Analyse organique intermédiaire :</b>		
— — des métaux alcalins . . . . .	32	12	— Échelle de combustion . . . . .	55	59
— — des bases sesquioxydes en l'absence des sels terreux insolubles . . . . .	32	9	— — de composition . . . . .	55	58
— — des sesquioxydes en présence des sels insolubles des métaux terreux ou alcalins-terreux . . . . .	32	18	— Procédé général de réduction . . . . .	55	60
— — de quelques alcaloïdes usuels . . . . .	32	21	— Réactifs de l' — . . . . .	55	25
— — — et tableau des solubilités de ces — . . . . .	32	22	— Réactions diverses . . . . .	55	27
<b>Analyse organique :</b>			<b>Analyse des liquides et des tissus de l'organisme . . . . .</b>	73	
<i>Analyse organique élémentaire.</i> . . . .	1	232	— <i>des organes glandulaires</i> . . . . .	73	278
— Détermination de la formule d'un corps organique. — du rapport des nombres d'équivalents des éléments. — de la molécule organique. — de l'équivalent. — des densités de vapeur : Procédés Dumas. — Hoffmann et Meyer.			<b>Analyse pyrognostique.</b> Eléments non volatils. Réduction sur la baguette de charbon . . . . .	32	19
— Nombres pairs . . . . .	55	44	— Eléments réductibles . . . . .	32	20
— — — Analyse des substances explosives . . . . .	55	41	— — réductibles et volatils. Taches métalliques . . . . .	32	18
— — — Dosage de l'azote . . . . .	55	37	— Voie sèche. Recherche des bases et des acides . . . . .	32	2
— — — du carbone et de l'hydrogène. Méthode de Gay-Lussac et Thénard . . . . .	55	29	<b>Analyse spectrale.</b> Généralités sur l' — . . . . .	31	503
— — — du carbone et de l'hydrogène. Méthode actuelle . . . . .	55	31	— Manière de produire et d'observer un spectre. Identification des spectres . . . . .	31	508
— — — simultané du carbone de l'hydrogène et de l'azote . . . . .	55	41	— — Spectres de divers ordres . . . . .	31	512
— — — du chlore, du brome, de l'iode, du soufre, du phosphore et des métaux . . . . .	55	43	— — — des métaux . . . . .	31	519
<b>Analyse organique immédiate</b> . . . . .	1	230	— — Spectroscope . . . . .	31	504
— — — Détermination du point d'ébullition . . . . .	55	16	— — — Réglage du spectroscope . . . . .	31	506
— — — du point de fusion . . . . .	55	27	— — Tubes de Mermet . . . . .	31	511
— — — Distillation . . . . .	55	16	— — Variation des spectres avec la température et la pression . . . . .	31	515
— — — dans la vapeur d'eau . . . . .	55	21	— — Recherches quantitatives au moyen de l' — . . . . .	31	530
— — — dans le vide . . . . .	55	20	— — — . . . . .	73	16
— — — fractionnée . . . . .	55	19	<b>Analyse chimique des végétaux . . . . .</b>	80	
— — — Dissolutions et cristallisations fractionnées . . . . .	55	23	<b>Analyse volumétrique.</b> . . . . .	31	3
— — — Emploi des dissolvants . . . . .	55	22	— — — . . . . .	31	447
— — — des procédés chimiques . . . . .	55	24	— Conservation des liqueurs titrées utilisées pour l' — volumétrique . . . . .	31	439
			— Généralités sur l' — volumétrique . . . . .	31	415
			— Matériel employé pour l' — volumétrique . . . . .	31	417
			— — par oxydation . . . . .	31	455
			— — par oxydation et réduction successives . . . . .	31	459
			— — par le permanganate de potasse . . . . .	31	464
			— — par précipitation . . . . .	31	461
			— — par réduction . . . . .	31	451
			— — par la saturation des bases, par les alcalis et inversement . . . . .	31	448
			— Préparation des liqueurs titrées . . . . .	31	427
			<b>Anatase . . . . .</b>	9	88
			<b>Andalousite . . . . .</b>	9	119

Andésites . . . . .	9	204	Anhydrides angéliques . . . . .	61	547
— augitiques . . . . .	9	215	Anhydride angélo-benzoïque . . . . .	61	548
Andradite . . . . .	20	120	— . . . . .	61	657
Anethol . . . . .	59	675	— anisique . . . . .	62	1828
Angélamide . . . . .	67	335	— azotique . . . . .	4	354
Angélanilide . . . . .	61	547	— benzhyroldicarbonique . . . . .	63	2667
Angélate d'acétyle . . . . .	61	548	— benzhyroltricarbonique . . . . .	63	2951
— d'ammonium . . . . .	61	546	— benzhydrylicétocarbonique . . . . .	63	2623
— d'argent . . . . .	61	547	— <i>o</i> -benzhydrylicarbonique . . . . .	62	2088
— de baryum . . . . .	61	547	— benzhydrylicarbonique . . . . .	63	2631
— de benzoyle . . . . .	61	548	— benzilique . . . . .	62	2088
— de calcium . . . . .	61	547	— benzocuminique . . . . .	61	798
— de cuivre . . . . .	61	547	— benzoïque . . . . .	60	654
— de fer . . . . .	61	547	— benzoniobenzoïque . . . . .	61	692
— de mercure . . . . .	61	547	— benzophénonedicarbonique . . . . .	63	2675
— de plomb . . . . .	61	547	— $\alpha$ -benzoylbenzoïque . . . . .	62	2107
— de potassium . . . . .	61	546	— $\beta$ -benzoylpropio- <i>o</i> -carbonique . . . . .	63	2645
— de sodium . . . . .	61	546	— borique . . . . .	6	21
Angélicolactone- $\alpha$ . . . . .	62	1658	— brassidique . . . . .	61	696
Angélicolactone- $\beta$ . . . . .	62	1659	— bromitaconique . . . . .	61	1063
Anglésite . . . . .	9	163	— bromobenzoïque . . . . .	61	678
			— bromocamphorique . . . . .	61	1204
			— bromocitraconique . . . . .	61	1064
Anhydrides (1) ou acides anhydres . . . . .	4	136	— — — — — . . . . .	61	1171
Anhydride acétique . . . . .	60	140	— bromocitropyro-tartrique . . . . .	61	1065
Anhydrides mixtes de l' — . . . . .	60	146	— — — — — . . . . .	61	1171
— Bibliographie de l' — et des —			— bromomaléique . . . . .	61	1157
mixtes . . . . .	60	151	— bromomélilotique . . . . .	62	1904
Anhydride acétique et arsénieux . . . . .	60	148	— bromophtalique . . . . .	61	1243
— acétique dibromé . . . . .	60	150	— bromosalicylique . . . . .	62	1799
— acétique hexachloré . . . . .	60	150	— butyrique normal . . . . .	60	323
Anhydrides des acides acétiques			— butyrocoumarique . . . . .	62	2025
bromés . . . . .	60	269	Anhydrides camphocarboniques . . . . .	62	1770
— des acides acétiques chlorés . . . . .	60	269	Anhydride camphorique . . . . .	61	1204
— des acides acétiques iodés . . . . .	60	269	— camphoronique . . . . .	61	1388
— des acides acétique et borique . . . . .	60	149	— caproïque normal . . . . .	60	394
— — — — — et métastannique . . . . .	60	149	— caprylique . . . . .	60	432
— — — — — et sulfurique . . . . .	60	149	Anhydrides chloracétiques . . . . .	60	254
— — — — — et tartrique . . . . .	60	149	Anhydride chlorocitraconique . . . . .	61	1170
Anhydride acétoacétylbenzoïque . . . . .	62	1998	— chloronitrophtalique . . . . .	61	1258
— acétoarachique . . . . .	60	478	— chlorophtalique . . . . .	61	1242
— acétobenzoïque . . . . .	61	665	— cinéolique . . . . .	63	2514
— acétobenzoylbenzoïque . . . . .	62	2107	— citraconique . . . . .	61	1169
— acétochlorosalicylique . . . . .	62	1796	— citradibromopyrotartrique . . . . .	61	1064
— acétocuminique . . . . .	61	798	— corniculique . . . . .	62	2139
— acétodichloracétique . . . . .	60	225	— <i>o</i> -coumarique . . . . .	62	1974
— acétonochloracétique . . . . .	60	235	— coumaroxyacétique . . . . .	62	1973
— acétonitrobenzoïque . . . . .	61	692	— <i>p</i> -crésolphtaléine . . . . .	63	2697
— acétophénone-hydroxycarboni-			— cuminique . . . . .	61	797
que . . . . .	62	1880	— désoxybenzoïnecarbonique . . . . .	63	2116
— mixte acétosilicique . . . . .	6	279	— dibenzoylsuccinique . . . . .	63	2847
— acétochloracétique . . . . .	60	255	— dibenzylglycollique . . . . .	62	2099
— acétylcitrique . . . . .	63	2917	— dibromomaléique . . . . .	61	1159
— acétylmalique . . . . .	63	2440	— dibromophtalique . . . . .	61	1250
— acétylphényloxypropionique . . . . .	62	1945	— dichloracétique . . . . .	60	254
— alorcinique . . . . .	62	1923	— dichloromaléique . . . . .	61	1155
			— $\alpha$ -dichlorophtalique . . . . .	61	1243
			— dichlorophtalique . . . . .	61	1244

(1) Certains anhydrides non indiqués ici sont dans la table avec les Acides sous la qualification d'Acides :  
— Anhydres.

Anhydride dichloropropionique . . . . .	60	290	Anhydride- $\alpha\beta$ -naphthoïque . . . . .	61	918
— $\gamma$ -diéthoxybutyrique . . . . .	62	1609	— naphtolangélique . . . . .	62	2091
— diméthylhomophtalique . . . . .	61	1308	— nitrobenzoïque . . . . .	61	692
— diméthylsuccinique . . . . .	61	1092	— <i>p</i> -nitrocinnamique . . . . .	61	854
— dinitrosobutyrique . . . . .	60	336	— nitrocitrique . . . . .	63	2916
— diphénique . . . . .	61	1339	— nitrohémisynique . . . . .	63	2801
— diphénylmaléique . . . . .	61	1359	— <i>o</i> -nitro $\beta$ phényllactique . . . . .	62	1887
— diphényloxybutyrique . . . . .	62	2097	— $\alpha$ -nitrophtalique . . . . .	61	1254
— diphénylsuccinique . . . . .	61	1350	— nitrophtalique . . . . .	61	1256
— diphtalique . . . . .	63	2844	— œnanthobenzoïque . . . . .	61	658
— érucique . . . . .	61	596	— œnanthylque . . . . .	60	421
— éthylacétopropionique . . . . .	62	1678	— opianique . . . . .	63	2600
— éthylbenzoylbenzoïque . . . . .	63	2846	— ortho-acétylbenzoïque . . . . .	62	1997
— $\alpha$ -éthylbenzoylmalonique . . . . .	64	2845	— ortho-coumarique ou couma- rine . . . . .	62	1974
— éthylidène-acétique . . . . .	61	1013	— orthotoluïque . . . . .	61	726
— éthylxybutyrique . . . . .	62	1594	— oxétone-carbonique . . . . .	63	2218
— éthylxyvalérianique . . . . .	62	1602	— oxyacétique . . . . .	62	1511
— éthylsuccinique . . . . .	61	1093	Anhydrides oxybenzoïques . . . . .	62	1819
— galactonique inactif . . . . .	63	2878	Anhydride oxybutyrique . . . . .	62	1551
— gluconique . . . . .	63	2878	— oxycamphorique . . . . .	63	2512
— glycérique . . . . .	63	2196	— $\gamma$ -oxycaproïque . . . . .	62	1586
— glycolique . . . . .	62	1511	— $\beta$ -oxycaproïque . . . . .	62	1588
— glycuronique . . . . .	63	2895	— oxycoumarique . . . . .	62	1586
— hémipinique . . . . .	63	2800	— $\alpha$ -oxycumochinoliq. . . . .	61	881
— heptylique . . . . .	60	421	— $\gamma$ -oxydécylique . . . . .	62	1615
— homophtalique . . . . .	61	1293	— oxyheptylique . . . . .	62	1603
— hydrastique . . . . .	63	2816	— oxyisocaproïque . . . . .	62	1589
— hydrocornicularique . . . . .	62	2130	— oxymésitène-carbonique . . . . .	62	1727
— hypochloracétique . . . . .	60	146	— oxynaphtoïque . . . . .	62	2075
— isobutylbenzoïque . . . . .	63	2029	— <i>o</i> -oxyphénylacétique . . . . .	62	1874
— isobutyrique . . . . .	60	324	— oxyphthalique . . . . .	63	2584
— isobutyrylbenzoïque . . . . .	62	2029	— $\alpha$ - . . . . .	63	2582
— isocamphorique . . . . .	61	1207	— $\gamma$ -oxyvalérianique . . . . .	62	1571
— isocornicularique . . . . .	62	2131	— palmitique . . . . .	60	459
— isopropyl- <i>o</i> -nitrophényllactique . . . . .	62	1951	— du paracrésylol . . . . .	56	547
— isovalérobénzoïque . . . . .	61	658	Anhydrides paroxybenzoïques . . . . .	62	1828
— isuvitique . . . . .	61	1293	Anhydride pèlargo-benzoïque . . . . .	61	658
— itaconique . . . . .	61	1165	Anhydrides pèlargoniques . . . . .	60	439
— itadibromopyrotartrique . . . . .	61	1063	Anhydride pèlargo-benzoïque . . . . .	60	439
— lactique . . . . .	62	1526	— permanganique . . . . .	21	75
— $\alpha$ -lévulique . . . . .	62	1658	— persulfurique . . . . .	5	50
— $\beta$ - . . . . .	62	1659	Anhydrides phénolsulfoniques . . . . .	56	483
— maléique . . . . .	61	1153	Anhydride phénylacétique . . . . .	61	716
— mannonique . . . . .	63	2880	— phényl <i>o</i> -coumarique . . . . .	62	2121
— mélilotique . . . . .	62	1903	— phé yl-maléique . . . . .	63	2692
— mellophanique . . . . .	61	1422	— phé yloxybutyrique . . . . .	62	1931
— métadibromophtalique . . . . .	61	1250	— de l'acide <i>o</i> -phényl glyoxylami- que . . . . .	61	895
— mésitonique . . . . .	62	1675	— phénylsuccinique . . . . .	61	1306
— mésitylphtalique . . . . .	62	2100	— phoronique . . . . .	63	2516
— $\beta$ -méthyl- $\gamma$ -oxyvalérianique . . . . .	62	1596	— phosphoreux . . . . .	5	339
— monobromosuccinique . . . . .	61	1040	— phosphorique . . . . .	5	309
— monochlorosuccinique . . . . .	61	1038	— — Hydrates de l' — . . . . .	5	312
— myristique . . . . .	60	453	— — Expériences sur ces hydrates . . . . .	5	314
— myristobenzoïque . . . . .	61	659	— — Préparation de l' — . . . . .	5	310
— naphtalintétracarbonique . . . . .	61	1429	— — Propriétés de l' — . . . . .	5	309
— naphtalique . . . . .	61	1335	— de la phtaléine . . . . .	56	485
— 2-naphthocoumarique . . . . .	62	2085			
— $\beta$ -naphthoïque . . . . .	61	918			

Anhydride de la phtaline . . . . .	56	487	Anhydrocamphoronate de baryum . . . . .	61	1387
— phtalique . . . . .	61	1232	Anhydrolupinine . . . . .	66	140
— — — Produits d'addition de l' — . . . . .	61	1234	Anhydro-oxanilide . . . . .	65	1269
— — — de réduction de l' — . . . . .	61	1237	Anhydro-oxatoluide . . . . .	65	1281
— — — de substitution de l' — . . . . .	61	1240	Anhydro-phényltaurine . . . . .	68	1142
— phtalique métachloré . . . . .	61	1242	Anhydro-sulfide-sulfocyanique-sul-		
— pimélique . . . . .	61	1099	furé . . . . .	67	569
— préhnitique . . . . .	61	1422	Anilbenzoïne . . . . .	65	1504
— propionique . . . . .	60	281	Anilbenzyle . . . . .	65	1506
— propiophénone-carbonique . . . . .	62	2017	Anilides . . . . .	68	1175
— pseudocumylphtalique . . . . .	62	2100	— acétiques . . . . .	68	1189
— pulvique . . . . .	63	2691	— d'acides alcalis . . . . .	68	1265
— pyrocinchonique . . . . .	61	1191	— — aldéhydiques . . . . .	68	1266
— pyromellique . . . . .	61	1424	— — bibasiques et bialcooliques . . . . .	68	1260
— pyrotartrique argentique . . . . .	61	1060	— — — et tétraalcooliques . . . . .	68	1262
— — normal . . . . .	61	1070	— des acides non carbonés . . . . .	68	1177
— quinique . . . . .	63	2771	— — de la série grasse . . . . .	68	1182
— rhamno-hexonique . . . . .	63	2887	— d'acides tribasiques et monoal-		
— roccellique . . . . .	61	1131	cooliques . . . . .	68	1263
— saccharonique . . . . .	63	2896	— de l'acide acotitique . . . . .	68	1256
Anhydrides salicyliques . . . . .	62	1790	Anilide aldéhydrophtalique . . . . .	62	1964
Anhydride santoninique . . . . .	56	737	— angélique . . . . .	68	1219
— — — — — . . . . .	63	2362	Anilides benzoïques . . . . .	68	1312
— siliciformique . . . . .	6	235	Anilide benzolsulfonique . . . . .	68	1140
— mixte silico-acétique . . . . .	56	662	— brassidique . . . . .	61	596
— stéarique . . . . .	60	471	Anilides butyriques . . . . .	68	1216
— succinique . . . . .	61	1028	— camphoriques . . . . .	68	1254
Anhydrides sulfophénoliques . . . . .	56	483	Anilide caproïque . . . . .	68	1218
— sulfophényliques . . . . .	56	483	— caprylique . . . . .	68	1218
Anhydride sulfurique . . . . .	5	47	— <i>m</i> -chloro- <i>o</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	699
— tartrique insoluble . . . . .	63	2749	— ( <i>v</i> ) <i>m</i> -chloro- <i>o</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	700
— — soluble . . . . .	63	2748	— du chlorure phosphoreux . . . . .	68	1178
— térélaconique . . . . .	62	1672	— cinnamique . . . . .	68	1307
— tétrabromophtalique . . . . .	61	1251	Anilides citraconiques . . . . .	68	1249
— tétrachlorophtalique . . . . .	61	1246	— citriques . . . . .	68	1263
— tétrahydrocornicularique . . . . .	62	2101	— cuminiques . . . . .	68	1306
— tétrahydronaphtalindicarboni-			Anilide déhydracétique . . . . .	68	1267
que . . . . .	61	1327	— dichloracétique . . . . .	68	1196
— thapsique . . . . .	61	1129	Anilides éruciques . . . . .	61	596
— thymotique . . . . .	62	1946	— formiques . . . . .	68	1182
— thymoxycuminique . . . . .	62	1937	— itaconiques . . . . .	68	1249
— <i>o</i> -toluique . . . . .	61	726	— lactiques . . . . .	68	1258
— — — — — . . . . .	62	2093	— maléiques . . . . .	68	1248
— toluylènehydrate carbonique . . . . .	62	2093	— maliques . . . . .	68	1259
— <i>p</i> -tolylphtalide . . . . .	62	2093	— maloniques . . . . .	68	1232
— tribromphtalique . . . . .	61	1251	Anilide mésaconique . . . . .	61	1175
— trichloracétique . . . . .	60	150	— — — — — . . . . .	68	1254
— — — — — . . . . .	60	254	Anilides mésityléniques . . . . .	68	1305
— trichlorophtalique . . . . .	61	1244	— métaconiques . . . . .	68	1249
— trimellique . . . . .	61	1406	Anilide monochloracétique . . . . .	68	1195
— triméthylacétique . . . . .	60	382	— myristique . . . . .	68	1218
— $\beta$ -triméthylendicarbonique . . . . .	61	1178	Anilides oxaliques . . . . .	68	1223
— valérique . . . . .	60	371	Anilide-M-oxybenzoïque . . . . .	68	1314
— valéroarachique . . . . .	60	478	— —P-oxybenzoïque . . . . .	68	1315
— valérobenzoïque . . . . .	61	658	Anilides phosphoriques . . . . .	68	1180
— valérolactique . . . . .	62	1577	— propioniques . . . . .	68	1216
— xéronique . . . . .	61	1197	— pyrotartriques . . . . .	68	1240
— <i>m</i> -xylylphtalique . . . . .	62	2099			
Anhydrite . . . . .	9	162			

Anilides stéariques . . . . .	68	1219	Anorthite . . . . .	9	128
— subériques . . . . .	68	1244	— . . . . .	10	76
— succiniques . . . . .	68	1256	— artificielle . . . . .	PL. V	9
Anilide thapsique . . . . .	61	1128	— . . . . .	PL. VIII	9
— toluylque . . . . .	68	1304	— zincique . . . . .	9	130
— trichloracétique . . . . .	68	1197	Anorthite augitique . . . . .	9	216
Anilides valériques . . . . .	68	1217	Anthophyllite . . . . .	10	80
Aniline . . . . .	57	186	— . . . . .	20	119
— . . . . .	65	309	Anthosidérite . . . . .	20	116
— . . . . .	88	107	Anthracène . . . . .	55	581
— Action de l' — sur l'orcine . . . . .	65	1497	— . . . . .	88	643
— Combinaisons de l' — avec l'é-			— Dérivés bromés de l' — . . . . .	55	594
tain . . . . .	22	270	— — chlorobromés . . . . .	55	599
— Dérivés alcooliques de l' — . . . . .	65	496	— — sulfuriques . . . . .	55	600
— — azoïques de l' — . . . . .	65	883	— azotique . . . . .	55	588
— — . . . . .	65	471	$\beta$ -anthracène-carbonate ammonia-		
— — bromés de l' — . . . . .	65	346	cal . . . . .	61	958
— — chlorés de l' — . . . . .	65	332	$\gamma$ -anthracène-carbonate d'ammo-		
— — iodobismuthique . . . . .	24	100	nium . . . . .	61	960
— — sulfuriques de l' — . . . . .	65	377	$\alpha$ -anthracène-carbonate d'argent . . . . .	61	958
— Homologues supérieurs de l' — . . . . .	65	649	$\alpha$ -anthracène-carbonate de baryum . . . . .	61	958
— Monoamines tertiaires dérivées			$\beta$ -anthracène-carbonate de baryum . . . . .	61	958
de l' — . . . . .	65	421	$\gamma$ -anthracène-carbonate de baryum . . . . .	61	960
— Polyamines dérivées de l' — . . . . .	65	452	$\beta$ -anthracène-carbonate de calcium . . . . .	61	958
— Produits de substitution de l' — . . . . .	65	328	$\gamma$ -anthracène-carbonate d'éthyle . . . . .	61	960
— Sels de l' — . . . . .	65	320	$\gamma$ -anthracène-carbonate de méthyle . . . . .	61	960
Anisamide . . . . .	68	1108	$\beta$ -anthracène-carbonate de plomb . . . . .	61	958
Anisamines . . . . .	56	683	$\gamma$ -anthracène-carbonate de sodium . . . . .	61	959
Anisanilide . . . . .	68	1815	Anthracène dibromé . . . . .	55	595
Anisate d'alumine . . . . .	62	1835	— dichloré . . . . .	55	591
— d'ammonium . . . . .	62	1833	— dichlorobromé . . . . .	55	599
— d'argent . . . . .	62	1835	— dichlorodibromé . . . . .	55	600
— de baryum . . . . .	62	1834	— Dosage de l' — . . . . .	88	83
— de cadmium . . . . .	62	1834	— heptabromé . . . . .	55	598
— de calcium . . . . .	62	1834	— heptachloré . . . . .	55	594
— de chrome . . . . .	62	1834	— hexabromé . . . . .	55	598
— de cobalt . . . . .	62	1834	— hexachloré . . . . .	55	593
— de cuivre . . . . .	62	1834	— monobromé . . . . .	55	595
— ferrique . . . . .	62	1834	— monochloré . . . . .	55	591
— de magnésium . . . . .	62	1834	— octobromé . . . . .	55	599
— de manganèse . . . . .	62	1834	— octochloré . . . . .	55	594
— mercureux . . . . .	62	1835	— pentabromé . . . . .	55	597
— mercurique . . . . .	62	1835	— tétrabromé . . . . .	55	597
— de plomb . . . . .	62	1834	— tétrachloré . . . . .	55	593
— de potassium . . . . .	62	1833	— tribromé . . . . .	55	596
— de sodium . . . . .	62	1834	— trichloré . . . . .	55	592
— de strontium . . . . .	62	1834	Anthrachrysonates . . . . .	56	728
— de zinc . . . . .	62	1834	Anthrachrysonne . . . . .	56	727
Anisodiuréide . . . . .	68	1335	Anthracite . . . . .	5 <sup>2</sup>	37
Anisol . . . . .	56	478	— Analyse immédiate de l' — . Ana-		
Anisylbromobutyrolactone . . . . .	62	2031	lyse minéralogique . . . . .	7	379
Anisylcrotonate d'argent . . . . .	62	2031	— Caractères physiques. Composi-		
— de baryum . . . . .	62	2031	tion chimique . . . . .	7	376
— de calcium . . . . .	62	2031	— Gisements de l' — . . . . .	7	595
Anisylsulfo-urée . . . . .	56	526	— — Amérique . . . . .	7	590
Anisylurée . . . . .	57	526	— — Aude . . . . .	7	581
Annabergite . . . . .	23	176	— — Basse-Loire . . . . .	7	349
Anol et autres phénols . . . . .	56	562	— — Bassin d'Europe . . . . .	7	349

Anthracite. Gisements du Chili . . .	7	396	Antimoine. Historique de l' — . . .	22	295
— — France . . . . .	7	381	— dans les Météorites . . . . .	10	9
— — Gard . . . . .	7	390	— Minerais d' — . . . . .	22	296
— — Haute-Savoie . . . . .	7	392	— Modification allotropique de l' — . . .	22	318
— — Hérault . . . . .	7	391	— Préparation de l' — à l'état métallique . . . . .	22	309
— — Isère . . . . .	7	391	— Propriétés de l' — . . . . .	22	314
— — Mayenne . . . . .	7	390	— — chimiques de l' — . . . . .	22	317
— — Pensylvanie . . . . .	7	395	— Purification de l' — . . . . .	22	311
— — Russie . . . . .	7	395	— Séparation d'avec les autres métaux . . . . .	22	397
— — Suisse . . . . .	7	394	— — d'avec l'arsenic, — d'avec l'étain . . . . .	22	399
— — Var . . . . .	7	390	— — d'avec l'arsenic et l'étain . . . . .	22	397
— — Vendée . . . . .	7	389	— — d'avec le platine et de l'or . . . . .	22	397
Anthracoumarine . . . . .	63	2403	— toxicologique. Recherche — de l' — . . . . .	31	366
Anthracryson . . . . .	56	727	— Usages de l' — . . . . .	22	315
Anthraflavate de baryum . . . . .	56	721	— sulfuré naturel ou stibine . . . . .	22	307
— de sodium . . . . .	56	721	— — artificiel . . . . .	9	41
Anthraflavone- $\beta$ . . . . .	56	720	— — Analyse de l' — . . . . .	31	152
Anthragallo . . . . .	56	725	— — Variétés diverses de l' — . . . . .	22	369
— . . . . .	58	720	— — Action de la chaleur, des métalloïdes, des métaux, des acides, des oxydants, des sulfures métalliques et alcalins, des alcalis et carbonates alcalins sur ces — de l' — . . . . .	22	372
— . . . . .	88	658	Antimoniates . . . . .	11	429
Anthrahydroquinon. Dérivés. Propriétés de l' — . . . . .	56	615	Antimoniate d'ammoniaque . . . . .	22	347
Anthranol . . . . .	56	574	— d'alumine . . . . .	22	349
Anthra-ombelliférone . . . . .	63	2686	— d'oxyde d'antimoine . . . . .	22	339
Anthrapurpurine . . . . .	56	726	— d'argent . . . . .	27	413
— . . . . .	58	724	— de baryte . . . . .	22	347
Anthraquinone . . . . .	58	653	— de chaux . . . . .	22	347
— . . . . .	58	728	— de cobalt . . . . .	22	348
— . . . . .	61	862	— de protoxyde de cobalt . . . . .	23	50
— . . . . .	61	960	— de cuivre . . . . .	22	349
— Acides sulfoniques de l' — . . . . .	58	648	— — . . . . .	26	97
— Dérivés de l' — . . . . .	58	633	— cuproammonique . . . . .	26	119
$\beta$ -Antraquinon-carbonate de baryum . . . . .	63	2402	— d'étain . . . . .	22	350
— — — de calcium . . . . .	63	2402	— de protoxyde d'étain . . . . .	22	151
Anthraquinone . . . . .	88	646	Antimoniates de fer . . . . .	22	349
Anthrarufine . . . . .	56	722	Antimoniate gommeux de potasse . . . . .	22	346
— . . . . .	58	707	— de lithine . . . . .	22	347
— . . . . .	88	654	— de magnésie . . . . .	22	348
Anthrol. Dérivés de l' — . . . . .	56	573	— de manganèse . . . . .	22	348
Antidysenterica (Wrightia) . . . . .	66	97	— de protoxyde de manganèse . . . . .	21	160
			— de mercure . . . . .	22	349
			— de nickel . . . . .	22	348
Antimoine . . . . .	9	20	Antimoniates de protoxyde de nickel . . . . .	23	221
— . . . . .	22	296	Antimoniate de plomb . . . . .	22	349
— Alliages de l' — . . . . .	22	319	— — Jaune de Naples . . . . .	25	104
— Analyse de l' — . . . . .	31	153	Antimoniates de plomb . . . . .	25	104
— — électrolytique de l' — . . . . .	31	492	— de potasse . . . . .	22	345
— — qualitative des composés de l' — . . . . .	22	394	Antimoniate de potasse insoluble . . . . .	22	345
— Bibliographie de l' — . . . . .	22	403	— de quinine . . . . .	22	350
— Dosage de l' — à l'état d'antimoniate d'oxyde d' — . . . . .	22	401			
— — à l'état de sulfure . . . . .	22	400			
— — par les liqueurs titrées . . . . .	22	401			
— — par le permanganate de potasse . . . . .	22	401			
— Equivalent de l' — . . . . .	22	316			
— Essai de l' — . . . . .	22	313			



Antimoniote de soude . . . . .	22	346
— de strontiane . . . . .	22	347
— d'urane . . . . .	22	350
— de zinc . . . . .	22	348
Antimoniosulfure de sulfure de zinc . . . . .	17	70
Antimonites . . . . .	11	428
Antimonite d'ammoniaque . . . . .	22	338
— de protoxyde de cobalt . . . . .	23	49
— de cuivre . . . . .	26	97
— de plomb . . . . .	25	104
— de potasse . . . . .	22	338
Antimonites de soude . . . . .	22	337
Antimoniure de nickel . . . . .	23	205
Antiseptiques. Études des — . . . . .	71	327
Antozone . . . . .	4	66
Anulogène . . . . .	9	165
Apatélite . . . . .	20	94
Apatites . . . . .	9	178
— . . . . .	9	182
— . . . . .	10	88
Apatite de baryte . . . . .	9	183
— de fer et de manganèse . . . . .	9	182
— de manganèse . . . . .	9	182
— de strontiane . . . . .	9	183
Aphrodescine . . . . .	56	372
Apiine . . . . .	56	699
Apiline . . . . .	56	372
Apoatropine . . . . .	66	495
Apocaféine . . . . .	66	628
Apogluicate d'argent . . . . .	63	2567
— de calcium . . . . .	63	2567
— de plomb . . . . .	63	2567
Apophyllite . . . . .	9	133
Apoquinamicine . . . . .	66	461
Aposépine . . . . .	65	1498
Aposorbates . . . . .	56	737
Aposorbate d'ammonium . . . . .	63	2889
— d'argent . . . . .	63	2889
— de calcium . . . . .	63	2889
— de plomb . . . . .	63	2889
Appert. Conserves d' — . . . . .	72	115
— Théorie des conserves d' — . . . . .	72	115
Apprêts divers des tissus de coton . . . . .	92	218
— avant teinture des tissus de coton . . . . .	92	220
— proprement dits . . . . .	92	227
— Machines et appareils pour les — après teinture . . . . .	92	187
— — — avant teinture . . . . .	92	179
— Substances employées pour les — . . . . .	92	223
Arabine . . . . .	56	433
Arabinose . . . . .	56	380
— Recherche et dosage de l' — . . . . .	34	512
Arabonate d'ammonium . . . . .	63	2708
— de cadmium . . . . .	63	2708
— de calcium . . . . .	63	2708

Arabonate de cuivre . . . . .	63	2708
— de strontium . . . . .	63	2708
Arachate d'ammonium . . . . .	60	479
— d'argent . . . . .	60	480
— de baryum . . . . .	60	479
— de calcium . . . . .	60	479
— de cuivre . . . . .	60	480
— de magnésium . . . . .	60	479
— de potassium . . . . .	60	479
— de sodium . . . . .	60	479
— de strontium . . . . .	60	479
Arachidamide . . . . .	67	329
Arachine . . . . .	56	260
Arbre de Diane . . . . .	9	25
Arbres résineux. Conifères . . . . .	86	75
Arbre de Saturne . . . . .	9	22
Arbutine . . . . .	56	366
Arfvedsonite . . . . .	20	124
Argent . . . . .	9	24
— . . . . .	9	223
— . . . . .	9, 27, 28, 50,	51
— pur . . . . .	27	232
— chimiquement pur . . . . .	50	23
— filiforme . . . . .	9	25
— Action physiologique des sels d' — . . . . .	27	450
— Affinage de l' — . . . . .	27	226
— — de l' — par l'acide azotique . . . . .	27	7
— — — par l'acide sulfurique . . . . .	28	9
— — — par le chlore . . . . .	28	15
— — des métaux précieux . . . . .	28	2
— Alliages d' — . . . . .	27	255
— Monétaires. Périodes anciennes . . . . .	28	26
— — — . . . . .	28	33
— — — Période actuelle . . . . .	28	56
— — d'orfèvrerie . . . . .	28	17
— Amalgames de l' — . . . . .	27	251
— Analyse de l' — au chalumeau . . . . .	31	538
— — Méthodes d' — et de séparation de l' — . . . . .	27	449
— — — . . . . .	50	80
Voyez également : Analyse qualitative — spectrale . . . . .		
— Dosages. Essais de l' — . . . . .	31	63
— . . . . .	31	66
— . . . . .	31	68
— . . . . .	50	151
— Analyse électrolytique de l' — . . . . .	31	496
— — des minerais et alliages d' — . . . . .	50	145
— — par le Chalumeau et le bec Bunsen . . . . .	56	144
— — — par le chlorure d'argent sec . . . . .	50	132
— — — par le mercure . . . . .	50	134
— — — par d'autres méthodes . . . . .	50	133
— — — par les pesées . . . . .	27	443
— — Procédé Gay-Lussac . . . . .	50	122

Argent. Analyse, procédé Volhard.			Argent. Carbures d' — . . . . .	27	314
Pisani. . . . .	50	311	— Chlorates d' — . . . . .	27	426
— — qualitative. . . . .	27	439	— Chlorite d' — . . . . .	27	426
— — quantitative par les liqueurs			— Chlorures d' — . . . . .	27	317
titrées. . . . .	27	447	— Chromates d' — . . . . .	27	421
— — par les Touchaux. . . . .	50	142	— Cyanures d' — . . . . .	27	338
— Applications de l' — . . . . .	28	1	— Fluorures d' — . . . . .	27	330
— — de l'azotate d'argent. . . . .	28	153	— Hypoazotite d' — . . . . .	27	374
— — diverses : Fabrication des			— Hypochlorite d' — . . . . .	27	425
nielles. . . . .	28	152	— Hypophosphate d' — . . . . .	27	401
— <b>Argenture</b> des objets en bois ou			— Hypophosphite d' — . . . . .	27	401
en métal . . . . .	28	128	— Hyposulfite d' — . . . . .	27	357
— — des plaques ou lames de verre.	28	135	— Iodate d' — . . . . .	27	430
— Bibliographie de l' — de ses al-			— Iodures d' — . . . . .	27	327
liages, minerais, et sels. . . . .	27	453	— Molybdates d' — . . . . .	27	414
— — — — — . . . . .	28	157	— Permanganate d' — . . . . .	27	413
— — — — — . . . . .	50	6	— Phosphates d' — . . . . .	27	408
— — — — — . . . . .	50	481	— Phosphure d' — . . . . .	27	311
— Caractères physiques de l' — . . . . .	50	12	— Séléniures d' — . . . . .	27	308
— Coupellation de l' — . . . . .	50	81	— Silicate d' — . . . . .	27	356
— Désargentation des cuivres ar-			— Siliciure d' — . . . . .	27	314
gentifères. . . . .	27	224	— Sulfates d' — . . . . .	27	365
— — des plombs argentifères . . . . .	27	222	— Sulfites d' — . . . . .	27	361
— Dosage de l' — à l'état de chlorure.	27	444	— Sulfosels d' — . . . . .	27	436
— — — — — de cyanure. . . . .	27	416	— Sulfures d' — . . . . .	27	302
— — — — — métallique . . . . .	27	416	— Tantallate d' — . . . . .	27	424
— — — — — de sulfure . . . . .	27	445	— Tellurates d' — . . . . .	27	373
— Emploi de l' — en photographie.	28	142	— Tellurites d' — . . . . .	27	372
— Equivalent de l' — . . . . .	27	249	— Tellurures d' — . . . . .	27	310
— Essais des alliages d'argent et de			— Tungstates d' — . . . . .	27	417
cuivre par divers procédés. . . . .	28	122	— Vanadates d' — . . . . .	27	423
— — par la voie humide . . . . .	28	107	— Système monétaire français. . . . .	28	66
— — — — — sèche . . . . .	28	97	— — monétaires étrangers. . . . .	28	72
— Étalon d'or ou d'argent. . . . .	28	56	— Toxicologique. Recherche — de		
— Etude théorique de l' — . . . . .	27	5	l' — . . . . .	27	400
— Introduction historique à l' —					
de l' — . . . . .	27	1	<i>Métallurgie de l' — Alliages,</i>		
— Or, séparé de l' —, par la cé-			<i>minerais et gisements de l' —</i>		
mentation. . . . .	28	6	<i>Procédés d'exploitation, d'a-</i>		
— — — — — par le soufre et la litharge.	28	5	<i>nalyses et d'essais . . . . .</i>		
— — — — — par le sulfure d'antimoine.	28	6	<b>I. — Généralités.</b>		
— Oxydes d' — . . . . .	27	281	Bibliographie. Historique de la mé-		
— Propriétés chimiques de l' — . . . . .	27	246	tallurgie de l' —. Extraction, Pul-		
— — physiques. . . . .	27	237	vérisation, etc., de minerais de		
— — — — — . . . . .	50	13	natures différentes. . . . .		
— <b>Sels d' —</b> . . . . .			Analyses des minerais et des alliages.	50	145
— Alum d' — . . . . .	27	369	Bibliographie . . . . .	27	453
— Antimoniate d' — . . . . .	27	413	— — — — — . . . . .	28	157
— Arséniate d' — . . . . .	27	411	— — — — — . . . . .	50	6
— Arsénites d' — . . . . .	27	409	— — — — — . . . . .	50	481
— Azotate d' — . . . . .	27	358	— — Dosage des minéralisateurs		
— Azotite d' — . . . . .	27	384	autres que les halogènes . . . . .	50	146
— Azoture d' — . . . . .	27	313	— — — — — halogènes. . . . .	50	149
— Borates d' — . . . . .	27	352	— — — — — Extraction des minerais. . . . .	27	131
— Boro-azoture d' — . . . . .	72	313	— — Histoire de la métallurgie et		
— Bromates d' — . . . . .	27	429	des mines de l' — depuis le moyen-		
— Bromures d' — . . . . .	27	324	âge . . . . .	27	27
— Carbonates d' — . . . . .	27	330	— — — — — Introduction à cette — . . . . .	27	1

Argent. Minerais courants . . . . .	50	41	Argent. Procédé des Arbastres au		
— — — et pauvres . . . . .	27	87	Mexique . . . . .	50	344
— — — et riches . . . . .	27	31	— — au cazo (chaudron) . . . . .	50	304
— — — rares et riches . . . . .	27	35	— — de l'usine de Cadorce (Mexi-		
— — — relativement rares . . . . .	50	59	que) . . . . .	50	367
— Préliminaires sur la métallurgie			— Procédé des Pans . . . . .	50	309
de l'— . . . . .	50	1	— — Washoe process (États-Unis).	50	378
— Préparation mécanique des —	27	137	— — mixte Washoe et Reese Ri-		
— Raffinage de l'— . . . . .	27	228	ver . . . . .	50	382
— — — . . . . .	50	28	— Procédé du patio . . . . .	50	287
— Scorification (Utilisation de la —			— Amalgamation en tas . . . . .	50	191
dans l'Analyse par voie sèche) . .	50	95	— — du patio au Chili, dans la ha-		
<b>II. — Gisements principaux des</b>			cienda de Fresnillo (Mexique) . .	50	333
<b>  minerais de l'—</b> . . . . .	27	97	— — — au Cerro de Pasco (Pérou).	50	319
— — — — Algérie . . . . .	27	115	— — — dans le district d'Ancacho		
— — — — Allemagne et Autriche.	27	109	(Pérou) . . . . .	50	332
— — — — Amérique . . . . .	27	116	— — — de la tina. Procédé Cooper		
— — — — Angleterre . . . . .	27	97	au Chili . . . . .	50	347
— — — — Australie . . . . .	27	116	— — — — de Kongsberg . . . . .	50	346
— — — — Belgique . . . . .	27	100	— — — — de la tina et des ton-		
— — — — Chine et Cochinchine .	27	115	neaux . . . . .	50	301
— — — — Espagne . . . . .	27	111	— — — — du tintin, du trapiche		
— — — — Europe, divers pays . .	27	113	et du marray au Pérou . . . . .	50	346
— — — — France . . . . .	27	98	— — — — des tonneaux . . . . .	50	308
— — — — Italie . . . . .	27	113	— — — — de Halsbrücke (Saxe) . .	50	349
— — — — Océanie . . . . .	27	116	— — — — de Huelgoet (France).	50	354
— — — — Perse, Inde, Thibet . .	27	114	— — — — américano-européenne Reese		
— — — — Russie et Sibérie . . . .	27	114	River Process (États-Unis) . . . .	50	371
— — — — Suisse et Norvège . . . .	27	101	— — — — Kröncke process (Chili) . .	50	374
<b>Traitement des minerais, allia-</b>			<b>Amalgamation des produits arti-</b>		
<b>  ges et matières argentifères.</b>			<b>  ciels . . . . .</b>		
<b>III. — Amalgamation ou traite-</b>			— — des mattes cuivreuses . . . .	50	385
<b>  ment de l'—, et de ses mine-</b>			— — des cuivres noirs . . . . .	50	386
<b>  rais par le mercure . . . . .</b>	27	201	— — des speiss argentifères : usine		
— — — — . . . . .	50	189	de Oberschema . . . . .	50	839
— Théorie chimique de l'— . . . .	50	287	— — usine de Schneeberg . . . . .	50	387
— Généralités sur l'— . . . . .			— — Résultats comparatifs des mé-		
— — Glossaire des termes les plus			thodes d'amalgamation au patio		
usités dans l'amalgamation améri-			et aux tonneaux . . . . .	50	456
caine, et description des appa-			— — Tableaux des usines qui utili-		
reils employés . . . . .	50	209	sent l'amalgamation . . . . .	50	485
— — Appareils et outillage em-			<b>IV. Électrolyse.</b>		
ployés en Amérique . . . . .	50	220	— Procédés d'— appliqués au trai-		
— — Influences propres à la qualité			tement des alliages . . . . .	27	222
du minerai . . . . .	50	196	— — — — . . . . .	50	442
— — — locales . . . . .	50	198	— — — — minerais . . . . .	50	438
— — — des appareils . . . . .	50	193	<b>V. Essais des minerais et alliages</b>		
— — Réactions générales en dehors			— — par voie humide . . . . .	28	107
de celles de l'emploi du mercure.	50	206	— — — — . . . . .	28	122
— — Résumé sur l'— . . . . .	50	208	— Procédé par le chlorure d'argent		
Amalgamation à chaud . . . . .	50	194	sec . . . . .	50	132
— — — — . . . . .	50	304	— — Gay-Lussac . . . . .	50	122
— — Détails techniques sur l'—	50	367	— — Pisani, Volhard . . . . .	50	131
— — à froid . . . . .	50	194	— — méthodes autres . . . . .	50	133
— — — — . . . . .	50	287	— — par voie sèche. Coupellation . .	28	97
— — — — . . . . .	50	319	— — — — . . . . .	50	81
— Procédés d'— utilisés pour le			— Scorification . . . . .	50	95
traitement des minerais de l'— .			— Fonte au creuset . . . . .	50	98

<b>Argent. Généralités sur les essais d'argent par voie sèche . . . . .</b>	<b>50</b>	<b>101</b>	<b>Argent. Procédés de traitements des minerais par les chlorures. . . . .</b>	<b>27</b>	<b>221</b>
— Essai par voie mixte par le mercure . . . . .	50	134	— — par le chlorure de calcium. . . . .	50	427
— — de diverses natures. Chalu- meau. Bec Bunsen. . . . .	50	144	— — par les hyposulfites . . . . .	50	433
— — — Touchaux . . . . .	50	142	— — Patera, par l'hyposulfite de soude. . . . .	27	422
<b>VI. Utilisation et traitement des produits argentifères artificiels. Voyez aussi : Amalgamation des produits argentifères artificiels.</b>			— — Claudet à l'iodure de potas- sium et à l'eau . . . . .	50	429
— Produits argentifères artificiels. Mattes argentifères, speiss; mat- tes plombeuses et cuivreuses. . . . .	50	76	— — de traitement par les iodures. . . . .	27	220
— — — Mattes ne contenant ni plomb, ni cuivre, ni cobalt, ni nickel. . . . .	50	77	— — par les sulfates . . . . .	27	221
— — — résidus argentifères d'u- sines . . . . .	50	78	— — Zirvogel, aux pyrites et à l'eau. — Procédé Monnier, au sulfate de soude et à l'eau . . . . .	50	428
— — Traitement des — par le plomb et les matières plombeuses . . . . .	27	155	— — Traitement spécial de certains minerais pyriteux. . . . .	50	461
— — — par le plomb métallique . . . . .	50	169	— — Opérations que doit suppor- ter une matre de cuivre argentifère. . . . .	50	458
— — — par le plomb métallique, par imbibition, sans fusion . . . . .	50	170	<b>IX. Réactifs employés.</b>		
— — — — par voie de fusion. . . . .	50	171	— Acide acétique. Iodure de potas- sium. Magistral. Sulfate de cuivre. Sel marin. Mercure et succédanés. . . . .	50	152
— — Mattes crues : traitement par les matières plombeuses, non mé- talliques . . . . .	50	186	<b>Argentacétyle. . . . .</b>	<b>69</b>	<b>399</b>
— — — — par voie humide, des minerais des mattes crues par les matières plombeuses . . . . .	50	186	<b>Argentallyle. . . . .</b>	<b>69</b>	<b>399</b>
— — — — par voie sèche des —, par minium, carbonate de plomb, scories plombeuses. . . . .	50	179	<b>Argentallyène. . . . .</b>	<b>55</b>	<b>265</b>
<b>VII. Traitement des minerais par les acides.</b>			<b>Argenture du bois . . . . .</b>	<b>28</b>	<b>128</b>
— Appareils employés et manipula- tions . . . . .	50	403	— des glaces . . . . .	40	275
— Procédé par l'acide acétique . . . . .	27	219	— des plaques ou lames de verre. . . . .	28	135
— — Roswag. . . . .	50	420	<b>Argiles . . . . .</b>	<b>15</b>	<b>250</b>
— — — Roswag et Maxwell Lyte . . . . .	50	398	— Analyse des — . . . . .	<b>31</b>	<b>292</b>
— — — par l'acide chlorhydrique . . . . .	27	217	— — Méthode Deville pour l'analyse des — . . . . .	<b>31</b>	<b>300</b>
— — — — le zinc et la chaux (pro- cédé Roswag). . . . .	50	394	<b>Argile Analyse de l' — . . . . .</b>	<b>31</b>	<b>298</b>
— — — — nitrique . . . . .	27	218	<b>Argyrescine. . . . .</b>	<b>56</b>	<b>372</b>
— — — — Patera, usine de Joachim- sthal, — von Kripp . . . . .	50	419	<b>Argyrose . . . . .</b>	<b>9</b>	<b>82</b>
— — — — Schröder . . . . .	50	420	<b>Argyrythrose . . . . .</b>	<b>9</b>	<b>47</b>
— — — — sulfurique . . . . .	27	219	<b>Aribine . . . . .</b>	<b>66</b>	<b>597</b>
— — — — Procédé Augustin . . . . .	50	416	<b>Aricine . . . . .</b>	<b>66</b>	<b>446</b>
<b>VIII. Procédés de traitement des mine- rais par les sels.</b>			<b>Arnicine . . . . .</b>	<b>56</b>	<b>372</b>
— — par le perchlorure de fer. . . . .	50	428	<b>Arquérite . . . . .</b>	<b>9</b>	<b>25</b>
— — — par le sel marin. . . . .	27	220	<b>Arragonite . . . . .</b>	<b>9</b>	<b>145</b>
— — — Procédé Augustin . . . . .	50	424	— — . . . . .	<b>10</b>	<b>87</b>
			<b>Arsendiéthyle . . . . .</b>	<b>69</b>	<b>262</b>
			<b>Arsendiméthyle. . . . .</b>	<b>69</b>	<b>232</b>
			<b>Arsenéthyle. . . . .</b>	<b>69</b>	<b>260</b>
			— — . . . . .	<b>69</b>	<b>272</b>
			<b>Arsénianilide . . . . .</b>	<b>68</b>	<b>1181</b>
			<b>Arséniates . . . . .</b>	<b>9</b>	<b>178</b>
			— — . . . . .	<b>11</b>	<b>427</b>
			— hydratés. . . . .	<b>9</b>	<b>186</b>
			— d'ammoniaque . . . . .	<b>14</b>	<b>92</b>
			<b>Arséniate-bi ammoniacal . . . . .</b>	<b>14</b>	<b>93</b>
			— mono-ammoniacal . . . . .	<b>14</b>	<b>93</b>
			— tri-ammoniacal. . . . .	<b>14</b>	<b>93</b>
			— ammoniaco-magnésien. . . . .	<b>9</b>	<b>186</b>
			— — . . . . .	<b>15</b>	<b>138</b>
			— d'ammoniaque et de soude. . . . .	<b>14</b>	<b>93</b>
			— d'oxyde d'antimoine. . . . .	<b>22</b>	<b>386</b>

Arséniates d'argent . . . . .	27	411	Arsenic combiné au tellure . . . . .	5	541
— de baryte . . . . .	15	33	— Dosage de l'— . . . . .	5	546
Arséniate double de baryte et d'ammoniaque . . . . .	15	34	— — par les liqueurs titrées . . . . .	5	549
Arséniates de bismuth . . . . .	24	85	— Historique. État naturel de l'— . . . . .	5	509
— de cadmium . . . . .	17	314	— Préparation de l'— . . . . .	5	512
Arséniate céreux . . . . .	16	93	— Propriétés chimiques de l'— . . . . .	5	511
Arséniates de chaux . . . . .	15	99	— — physiques de l'— . . . . .	5	510
— — et d'ammoniaque . . . . .	15	100	— Recherche toxicologique de l'— . . . . .	31	666
— de cobalt . . . . .	23	4	— Usages de l'— . . . . .	5	513
— de cuivre . . . . .	26	89	Arsénio-apatite chlorée de baryte . . . . .	9	164
Arséniate cuproammonique . . . . .	26	118	— — de chaux . . . . .	9	164
— de didyme . . . . .	16	136	— — de plomb . . . . .	9	164
— de protoxyde d'étain . . . . .	22	151	— — de strontiane . . . . .	9	164
— — de fer . . . . .	20	108	Arséniochlorures de mercure . . . . .	26	218
— de sesquioxyde de fer . . . . .	20	108	Arséniomolybdates . . . . .	19	40
Arséniates de glucinium . . . . .	16	16	Arséniosiliciure de zinc . . . . .	17	123
Arséniate de lanthane . . . . .	16	117	Arséniosulfate de peroxyde de fer . . . . .	20	108
Arséniates de magnésie . . . . .	15	138	Arséniosulfure de nickel. Analyse de l'— . . . . .	31	186
Arséniate de magnésie et de chaux . . . . .	15	138	Arséniotungstiques. Combinaisons — . . . . .	18	
— de protoxyde de manganèse . . . . .	21	153	Arsénio-wagnérite chlorée de chaux . . . . .	9	164
— — — et d'ammoniaque . . . . .	21	153	— — — de magnésie . . . . .	9	164
— mercureux . . . . .	26	252	— — de magnésie chlorofluorée . . . . .	9	164
— mercurique . . . . .	26	252	— — chlorée de manganèse . . . . .	9	164
Arséniates de protoxyde de nickel . . . . .	23	218	Arsénite ou anhydride arsénieux . . . . .	9	58
— de plomb . . . . .	25	107	Arsénites . . . . .	11	426
Arséniate acide de potasse . . . . .	12	166	Arsénite d'ammoniaque . . . . .	14	94
— basique de potasse . . . . .	12	167	— d'oxyde d'antimoine . . . . .	22	386
— neutre de potasse . . . . .	12	167	Arsénites d'argent . . . . .	27	409
— potassico-magnésien . . . . .	9	186	Arsénite de baryte . . . . .	15	34
— de sesquistanéthyle . . . . .	22	253	— de chaux . . . . .	15	100
— sodico-potassique . . . . .	13	148	Arsénites de protoxyde de cobalt . . . . .	23	46
Arséniates de soude . . . . .	13	147	— de cuivre . . . . .	26	89
Aséniate disodique . . . . .	13	147	Arsénite de didyme . . . . .	16	136
— monosodique . . . . .	13	147	— de protoxyde d'étain . . . . .	22	151
— trisodique . . . . .	13	147	— ferreux . . . . .	20	107
— de strontiane . . . . .	15	50	— ferrique . . . . .	20	107
Arséniates de protoxyde de thallium . . . . .	17	404	— de lanthane . . . . .	16	117
Arséniate de peroxyde de thallium . . . . .	17	418	— de magnésie . . . . .	15	139
— de protoxyde d'uranium . . . . .	22	11	— de protoxyde de manganèse . . . . .	21	153
— d'uranyle . . . . .	22	26	— mercureux . . . . .	26	251
— d'acide vanadique . . . . .	19	108	— mercurique . . . . .	26	252
— de tétroxyde de vanadium . . . . .	19	89	Arsénites de protoxyde de nickel . . . . .	23	217
Arséniates de zinc . . . . .	17	192	— de plomb . . . . .	25	106
Arséniate de zinc ammoniacal . . . . .	17	196	Arsénite de potasse . . . . .	12	167
Arséniates de zirconium . . . . .	16	46	— d'iode de potassium . . . . .	12	63
Arsenic . . . . .	5	509	— de soude . . . . .	13	146
— — . . . . .	9	19	— de strontiane . . . . .	15	51
— dans les météorites . . . . .	10	7	— de zinc . . . . .	17	196
— Ses compo-és. Bibliographie . . . . .	5	567	Arséniures . . . . .	9	39
— combiné au brome, au chlore, au fluor et à l'iode . . . . .	5	531	— — . . . . .	11	149
— — à l'hydrogène . . . . .	5	542	Arséniure de baryum . . . . .	15	19
— — à l'oxygène . . . . .	5	513	— de bismuth . . . . .	24	59
— — au phosphore . . . . .	5	541	— de cadmium . . . . .	17	278
— — au sélénium . . . . .	5	541	— de cobalt . . . . .	23	3
— — au soufre . . . . .	5	536			

Arséniure de cobalt . . . . .	23	35	Atronate de calcium . . . . .	61	963
Arséniures complexes. Voyez plus loin.			Atronine-sulfone . . . . .	61	862
Arséniure de cuivre . . . . .	26	53	Atronol . . . . .	55	621
— d'étain . . . . .	22	200	— . . . . .	61	861
Arséniures de fer et mispickel . . . . .	20	81	Atropate d'argent . . . . .	61	859
Arséniure d'hydrogène solide . . . . .	5	545	— de calcium . . . . .	61	859
— de magnésium . . . . .	5	120	Atropine . . . . .	66	489
— de manganèse . . . . .	21	113	— Action de l'acide chlorhydrique et des bases sur l'— . . . . .	66	495
— de mercure . . . . .	26	217	Augite . . . . .	9	116
— de nickel . . . . .	23	204	— . . . . .	9	214
Arséniures d'or . . . . .	29	71	— . . . . .	10	85
— de potassium . . . . .	12	92	— . . . . .	20	117
Arséniure de sodium . . . . .	13	72	Aumalite . . . . .	10	196
— de thallium . . . . .	17	374	— . . . . .	10	344
Arséniures de zinc . . . . .	17	122	Auramine . . . . .	88	334
Arséniures complexes. (Argent rouge, etc.) . . . . .	31	182	Aurantine . . . . .	56	699
— — Analyse des — . . . . .	31	184	Aurate d'ammoniaque . . . . .	29	50
— — — . . . . .	31	189	— de potasse . . . . .	29	50
Arsenméthylum . . . . .	69	258	Auréosines . . . . .	56	590
Arsenmonéthyle . . . . .	69	261	Aurine . . . . .	56	494
Arsenmonométhyle . . . . .	69	228	Aurosacétyle . . . . .	69	407
Arsénophyllite . . . . .	9	60	Aurosilicates . . . . .	29	59
Arsen-triéthylméthylum . . . . .	69	274	Aurosulfite de baryum . . . . .	29	56
— triméthyle . . . . .	69	257	— de potassium . . . . .	29	56
— triméthyléthylum . . . . .	69	274	— de sodium . . . . .	29	56
Arsines . . . . .	69	226	Australène . . . . .	55	710
— complexes . . . . .	69	272	Aventurine. Production artificielle de l'— . . . . .	37	38
— dérivées de l'éthylène . . . . .	69	275	— verte à base de chrome . . . . .	40	443
Arsine diméthyl-diéthylque . . . . .	69	273	— dite de Venise . . . . .	40	440
— diméthyléthylque . . . . .	69	278	Avoine. Analyse de l'— . . . . .	34	273
Arsines diphenyliques . . . . .	69	286	Avorine . . . . .	56	700
Arsine méthyl-diéthylque . . . . .	69	272	Axine . . . . .	61	830
Arsines monophényliques . . . . .	69	282	Azé . . . . .	61	830
— triphényliques . . . . .	69	289	Azélaïates . . . . .	61	1118
Asbolite . . . . .	23	2	Azélaïate d'aluminium . . . . .	61	1120
Asmanite . . . . .	10	72	— d'ammonium . . . . .	61	1119
Asparagine . . . . .	67	910	— — neutre . . . . .	61	1119
— Combinaisons de l'— avec les acides . . . . .	67	916	— d'argent . . . . .	61	1120
— Dérivés métalliques de l'— . . . . .	67	917	— de baryum neutre . . . . .	61	1119
Aspergillus niger . . . . .	71	199	— de bismuth . . . . .	61	1120
— Aliments hydrocarbonés de l'— . . . . .	71	212	— de cadmium . . . . .	61	1120
Aspidosamine . . . . .	66	92	— de calcium . . . . .	61	1119
Aspidospermatine . . . . .	66	92	— de chrome . . . . .	61	1120
Aspidospermine . . . . .	66	89	— de cobalt . . . . .	61	1120
Assamare . . . . .	56	397	— de cuivre . . . . .	61	1120
Astrakanite . . . . .	36	424	— d'éthyle . . . . .	61	1120
Atacamaïte . . . . .	10	147	— de peroxyde de fer . . . . .	61	1120
Atacamite . . . . .	9	104	— de protoxyde de fer . . . . .	61	1120
Athérospermine . . . . .	66	598	— de magnésium . . . . .	61	1120
Atomicité des éléments . . . . .	1	147	— de manganèse . . . . .	61	1120
— . . . . . LXXXVIII . . . . .	4		— de mercure . . . . .	61	1120
Atrolactate de baryum . . . . .	62	1892	— de méthyle . . . . .	61	1120
— de calcium . . . . .	62	1892	— de nickel . . . . .	61	1120
— de zinc . . . . .	62	1892	— de plomb . . . . .	61	1120
Atronate de baryum . . . . .	61	964	— de potassium . . . . .	61	1119
			— de potassium acide . . . . .	61	1119

Azélaïate neutre . . . . .	61	1119	Azotates de didyme . . . . .	16	134
— de sodium . . . . .	61	1119	— doubles de didyme . . . . .	16	135
— de strontium . . . . .	61	1119	Azotate d'erbium . . . . .	16	182
— de zinc . . . . .	61	1120	— érythrochromique . . . . .	20	314
Azimidés. Composés — . . . . .	68	1453	— de protoxyde d'étain . . . . .	22	149
Azines . . . . .	68	1454	Azotates de fer basiques . . . . .	20	99
Azobenzide . . . . .	55	371	Azotate ferreux . . . . .	20	98
Azobenzol . . . . .	68	1394	— ferrique . . . . .	20	98
— Produits de substitution de l'— . . . . .	68	1396	— de gallium . . . . .	16	214
Azobenzol-résorcine . . . . .	56	599	Azotates de glucinium . . . . .	16	15
Azobenzoyl . . . . .	57	178	Azotate d'indium . . . . .	16	247
Azodérivés de l'o-phénylène-dia-			— de lanthane . . . . .	16	114
mine . . . . .	65	1175	— — Sels doubles de l'— . . . . .	16	115
Azoïques. Composés dissymétriques.	67	163	— de lithine . . . . .	14	40
— — — — — . . . . .	89	41	— de magnésie . . . . .	15	121
— — incomplets . . . . .	67	159	— — et de chaux . . . . .	15	122
— — symétriques . . . . .	67	161	— de protoxyde de manganèse . . . . .	21	147
— — — — — . . . . .	89	21	— (sous-) de protoxyde de manga-		
— Dérivés — . . . . .	68	1393	nèse . . . . .	21	149
— — connus . . . . .	89	1	Azotates doubles de mercure et de		
— — — — — . . . . .	89	20	différents métaux . . . . .	26	248
— — — — — . . . . .	89	78	Azotate mercureux . . . . .	26	241
— — des acides . . . . .	67	165	— double d'oxyde mercureux et		
— — par addition . . . . .	89	31	d'oxyde mercurique . . . . .	26	248
— Industrie des dérivés — . . . . .	89	83	Azotates mercuriques . . . . .	26	245
— mixtes . . . . .	67	167	Azotate mercurique combiné au		
— — — — — . . . . .	68	1435	sulfure à l'iode et au phosphore		
— — proprement dits . . . . .	68	1394	de mercure . . . . .	26	249
Azophénine . . . . .	68	1414	Azotates d'or simples . . . . .	29	53
Azonaphtaline . . . . .	55	503	— doubles d'or . . . . .	29	54
			— de plomb . . . . .	25	112
Azotates. Voyez aussi Nitrates . . . . .	11	407	Azotate de potasse . . . . .	12	95
Azotate ammoniac-magnésien . . . . .	15	122	— rhodochromique . . . . .	20	312
— d'ammoniaque . . . . .	14	83	— acide roséochromique . . . . .	20	306
Azotates d'ammoniaque ammonia-			— de rubidium . . . . .	13 <sup>a</sup>	15
caux . . . . .	14	85	— acide de rubidium . . . . .	13 <sup>a</sup>	17
Azotate d'oxyde d'antimoine . . . . .	22	335	— double de rubidium et d'argent. . . . .	13 <sup>a</sup>	44
— d'argent . . . . .	27	385	— de samarium . . . . .	16	149
— — Applications de l'— . . . . .	28	153	— de scandium . . . . .	16	198
Azotates doubles d'argent . . . . .	27	394	— de soude . . . . .	13	123
Azotate double d'argent et de ru-			— — Essai industriel de l'— . . . . .	13	194
bidium . . . . .	13 <sup>a</sup>	44	— de sesquistannéthyle . . . . .	22	252
— de baryte. Préparation. Pro-			— de stannéthyle: . . . . .	69	138
priétés. Sels doubles formés. . . . .	15	20	— de strontiane . . . . .	15	45
— de bismuth neutre . . . . .	24	66	Azotates de protoxyde de thallium. . . . .	17	393
Azotates de bismuth basiques . . . . .	24	71	Azotate de peroxyde de thallium . . . . .	17	416
Azotate de bismuthéthyle . . . . .	24	97	— de thorium . . . . .	16	65
— de cadmium . . . . .	17	307	— de protoxyde d'uranium . . . . .	22	10
— céreux . . . . .	16	90	— d'uranyle . . . . .	22	21
— — Sels doubles de l'— . . . . .	16	90	— de tétroxyde de vanadium . . . . .	19	88
— cérrique . . . . .	16	91	— d'ytterbium . . . . .	16	191
— — Sels doubles de l'— . . . . .	16	91	— d'yttrium . . . . .	16	167
— céroso-cérrique . . . . .	16	91	— basique de zinc ammoniacal . . . . .	17	426
— de césium . . . . .	13 <sup>a</sup>	34	Azotates basiques de zinc . . . . .	17	175
— de chaux . . . . .	15	72	Azotate neutre de zinc ammonia-		
— chloropurpuréochromique . . . . .	20	308	cal . . . . .	17	426
— de (sesquioxyde de) chrome . . . . .	20	270	— de zinc neutre sesquhydraté . . . . .	17	174
— de cœsium . . . . .	13 <sup>a</sup>	34	— — hexhydraté . . . . .	17	172

Azotate double de zinc et de cérium . . . . .	17	177
— — — et de lanthane . . . . .	17	177
Azote . . . . .	4	69
— Assimilation de l'— par les végétaux . . . . .	82	66
— — — sous forme de sels par les— . . . . .	82	62
— — — sous forme de nitrates par les — . . . . .	82	59
— Bibliographie . . . . .	4	81
— Caractères analytiques. Etat naturel . . . . .	4	77
— Combinaisons de l'— avec l'or . . . . .	29	66
— — — avec les sols arables. Leur origine . . . . .	82	89
— Contenu dans les Météorites . . . . .	10	6
— — dans les sols diversement cultivés . . . . .	82	81
— Dosage dans les matières organiques . . . . .	79	237
— Etat de l'— dans le sang . . . . .	76	287
— Exhalation de l'— par les poumons . . . . .	76	315
— Historique. Propriétés physiques . . . . .	4	69
— Préparation de l'— : Par le phosphore. Par le cuivre chauffé au rouge, — par l'air, le cuivre et l'ammoniaque, — par l'hypobromite de potasse et le sel ammoniac . . . . .	4	78
— Production de l'— dans diverses réactions . . . . .	4	80
— Propriétés organoleptiques. Propriétés chimiques . . . . .	4	70
— Réaction de l'— sous l'influence de l'étincelle ou de l'effluve électrique . . . . .	4	72
Azotites . . . . .	4	342
— . . . . .	11	403
Azotite d'ammoniaque . . . . .	14	87
— d'argent . . . . .	27	381
— de baryte . . . . .	15	22
— de baryte et de potasse . . . . .	15	22
Azotites de cadmium . . . . .	17	308
— doubles de cadmium et potassium . . . . .	17	309
Azotite de chaux . . . . .	15	72
— double de cobalt et de césium . . . . .	13 <sup>a</sup>	44

Azotites de cuivre . . . . .	26	81
— de cuproammonium . . . . .	26	116
Azotite de lithine . . . . .	14	89
— de magnésie . . . . .	15	122
— de protoxyde de manganèse . . . . .	21	149
— mercureux . . . . .	26	240
— mercurique . . . . .	26	240
— de potasse . . . . .	12	100
— double de rubidium et de cobalt . . . . .	13 <sup>a</sup>	44
— de soude . . . . .	13	122
— de strontiane . . . . .	15	45
— de zinc basique . . . . .	17	179
— de zinc neutre . . . . .	17	178
— double de zinc et de potassium . . . . .	17	179
Azotoborure de zinc . . . . .	17	123
Azotocarbure de niobium . . . . .	18	49
Azotocarbures de tantale . . . . .	18	82
Azotoluènes . . . . .	68	1398
Azotoluols-résorcine . . . . .	56	599
Azotures . . . . .	11	147
Azoture d'aluminium . . . . .	15	205
— d'argent . . . . .	27	314
— de bore. Propriétés de l'— . . . . .	6	63
— — Préparation de l'— . . . . .	6	62
— de cadmium . . . . .	17	275
— de chrome . . . . .	20	247
— de cuivre . . . . .	26	53
Azotures de fer . . . . .	20	77
Azoture de magnésium . . . . .	15	117
— de mercure . . . . .	26	215
— de molybdène . . . . .	19	67
— de nickel . . . . .	23	202
— de potassium . . . . .	12	91
Azotures de silicium . . . . .	6	188
— de sodium . . . . .	13	68
— de titane . . . . .	19	227
— de vanadium . . . . .	19	152
Azoture de zinc . . . . .	17	115
— de zirconium . . . . .	16	33
Azoxybenzide . . . . .	68	1406
Azoxylo-résorcine . . . . .	56	599
Azuline . . . . .	56	498
Azulmines . . . . .	5	299
Azurite . . . . .	9	150
— Analyse de l'— . . . . .	31	200
Azylines . . . . .	65	480
— . . . . .	67	197

## B

Bacillus amylobacter . . . . .	56	321
— — . . . . .	56	351
— butylicus . . . . .	56	321

Bacillus œthylicus . . . . .	56	321
Bactéries de l'estomac . . . . .	74	378
— de l'intestin . . . . .	74	378



Bactéries de la salive. . . . .	74	377	Baumes. Recherches sur les propriétés chimiques des — . . . . .	72	66
— Intervention dans la digestion des — . . . . .	75	368	Bauxite. Analyse de la — . . . . .	31	139
— Rôle, dans la digestion, des — . . . . .	74	378	Bayen . . . . .	1	45
Banjite . . . . .	10	264	Bec de l'étain . . . . .	9	87
— . . . . .	10	349	Becquerel père . . . . .	1	55
Barbiturates . . . . .	67	667	Bekkevelite . . . . .	10	303
Baryte. Voir protoxyde de baryum . . . . .	15	3	Bélajite . . . . .	10	191
— Usage de la — pour le dosage des métaux alcalins dans les silicates et les matières inattaquables par les acides . . . . .	40	88	— . . . . .	10	371
Barytine . . . . .	9	159	Belladonine . . . . .	66	513
Barytocalcite . . . . .	9	147	Bénate de baryum . . . . .	60	481
Baryum. Préparation du — . . . . .	15	1	— de plomb . . . . .	60	482
— Historique. État naturel et propriétés du — . . . . .	15	1	— sodique . . . . .	60	481
— Séparation d'avec le cobalt. . . . .	23	166	Bénolate d'ammonium . . . . .	61	629
Basalte artificiel . . . . . Pl. IV-V	9		— d'argent . . . . .	61	629
Basaltes . . . . .	9	204	— de baryum . . . . .	61	629
— labradoriques . . . . .	9	216	— de calcium . . . . .	61	629
			— de magnésium . . . . .	61	629
			— de potassium . . . . .	61	629
			Benzalmonate de baryum . . . . .	61	1322
			— de calcium . . . . .	61	1322
			Benzalphtalide . . . . .	62	2116
			Benzamide . . . . .	68	930
			— Dérivés alcooliques du — . . . . .	68	939
			— Sels et produits d'addition du — . . . . .	68	932
			Benzanilide . . . . .	68	1289
			— Dérivés chlorés, bromés, et iodés du — . . . . .	68	1291
Bases. Voyez alcalis artificiels et Alcalis naturels. Voyez également ci-dessous où on trouvera certaines bases spéciales n'ayant pas trouvé place au mot : Alcalis . . . . .			Benzaurine . . . . .	62	1958
Base de Berger . . . . .	65	1460	Benzène. Voyez Benzine . . . . .		
Bases de Biedermann . . . . .	65	1481	Benzénylamidine symétrique et dissymétrique . . . . .	65	1250
Base de Canzoneri et Spica . . . . .	65	1524	Benzénylamidodiphénylénamidine . . . . .	65	1398
Bases alcooliques . . . . .	64	27	Benzényldiphénylénamidine . . . . .	65	1289
— ammoniacales du cuivre . . . . .	26	106	Benzénylnaphtylamidine . . . . .	65	1365
— $C^{2n}H^{2n-4}Az^2$ . . . . .	65	1169	Benzénylphénylénamidine . . . . .	65	1270
— $C^{2n}H^{2n-6}Az^2$ . . . . .	65	1250	Benzényltoluylénamidine . . . . .	65	1281
— $C^{2n}H^{2n-7}Az$ et $C^{2n}H^{2n-9}Az$ . . . . .	65	879	Benzénylxylylénamidine . . . . .	65	1287
— $C^{2n}H^{2n-8}AzO^4$ . . . . .	65	890	Benzérythène . . . . .	55	667
— à cinq équivalents d'azote . . . . .	65	1457	Benzhydrol . . . . .	56	171
— à six équivalents d'azote . . . . .	65	1464	Benzhydrol dicarbonate de baryum . . . . .	63	2667
Base dérivée de l'hydrazobenzol . . . . .	65	1513	<i>m</i> -benzhydrylbenzoate d'argent . . . . .	62	2089
Bases dérivées de la phénylhydrazine . . . . .	65	700	Benzhydrylbenzoate de baryum . . . . .	62	2089
— diazotées . . . . .	65	1162	<i>m</i> -benzhydrylbenzoate de calcium . . . . .	62	2089
Base d'Hoffmann . . . . .	65	1368	Benzhydrylbenzoate de potassium . . . . .	62	2089
— de Kikelin et Miller . . . . .	65	1548	<i>m</i> -benzhydrylbenzoate de sodium . . . . .	62	2089
Bases pauvres en hydrogène . . . . .	65	1109	<i>p</i> - — d'ammonium . . . . .	62	2090
— . . . . .	65	1152	<i>p</i> - — d'argent . . . . .	62	2090
— polyazotées . . . . .	65	1433	<i>p</i> - — de baryum . . . . .	62	2090
— pyridiques . . . . .	65	774	<i>p</i> - — de calcium . . . . .	62	2090
— pyrroliques . . . . .	65	735	<i>p</i> - — de potassium . . . . .	62	2090
— quinoléiques . . . . .	65	893	<i>p</i> - — de sodium . . . . .	62	2090
— . . . . .	65	1026	Benzhydrylisophtalate d'argent . . . . .	63	2666
— à sérier . . . . .	65	293	— de baryum . . . . .	63	2666
— triazotées . . . . .	65	1375	— de calcium . . . . .	63	2666
Base de Wichelhaus . . . . .	65	1412	Benzhydrylpropionate de baryum . . . . .	63	2631
Bases xanthiques . . . . .	75	795	Benzhydryltéréphtalate de calcium . . . . .	63	2667
Bassorine . . . . .	56	449			
Baumes . . . . .	86	357			

Benzidine. Dérivés méthylés de la —	55	371	Benzinosulfuride . . . . .	55	376
— — . . . . .	88	526	Benzoates . . . . .	61	648
— Dérivés sulfoconjugués de la —	88	524	Benzoate d'acétyle . . . . .	61	656
Benzilate d'argent . . . . .	62	2087	— d'aluminium . . . . .	61	651
— de baryum . . . . .	62	2087	— d'ammonium acide . . . . .	61	649
— de plomb . . . . .	62	2087	— — neutre . . . . .	61	649
— de potassium . . . . .	62	2087	— d'angéyle . . . . .	61	548
Benzilène-urées . . . . .	68	1334	— d'argent . . . . .	61	653
Benzine . . . . .	55	335	— de baryum . . . . .	61	650
— Couleurs obtenues avec la — et ses dérivés . . . . .	88	87	— de benzoyle . . . . .	61	654
— Dérivés de la — . . . . .	68	1449	— de bismuth . . . . .	61	653
— — bromés de la — . . . . .	55	359	— de calcium . . . . .	61	651
— — chlorés de la — . . . . .	55	344	— de cérium . . . . .	61	652
— — iodés de la — . . . . .	55	367	— céreux . . . . .	16	97
— — nitrés de la — . . . . .	55	370	— chromeux . . . . .	61	653
— — sulfuriques de la — . . . . .	55	376	— de cobalt . . . . .	61	652
— Produits de substitution bromée de la — . . . . .	55	360	— de cuivre . . . . .	61	652
— allylique . . . . .	55	469	— de cumyle . . . . .	61	798
— allyl-isopropylique . . . . .	55	472	Benzoates d'étain . . . . .	61	653
— amylique . . . . .	55	454	Benzoate ferreux . . . . .	61	653
— chlorées . . . . .	88	89	— ferrique . . . . .	61	653
Benzine bichlorée . . . . .	55	350	— de glucine . . . . .	61	651
— — Dérivés nitrés de la . . . . .	55	352	— de lanthane . . . . .	16	120
— binitrée . . . . .	55	352	— de lithine . . . . .	61	650
— diiodée . . . . .	55	368	— de magnésium . . . . .	61	651
— éthylique . . . . .	55	432	— de manganèse . . . . .	61	653
— isoallylique . . . . .	55	470	— mercureux . . . . .	61	653
— isoamylique . . . . .	55	454	— mercurique . . . . .	61	653
— isobutylique . . . . .	55	471	— de nickel . . . . .	61	652
— isopropylbutylique . . . . .	55	472	— de pélargyle . . . . .	61	658
— monobromée . . . . .	55	360	— de plomb . . . . .	61	653
— monochlorée et ses dérivés . . . . .	55	346	— sous-plombique . . . . .	61	653
— moniodée . . . . .	55	367	— de potassium acide . . . . .	61	649
— mononitrée . . . . .	55	352	— — neutre . . . . .	61	649
— pentabromée perbromée . . . . .	55	366	— de salicyle . . . . .	61	1793
— perchlorée . . . . .	55	358	— de sesquistanéthyle . . . . .	22	255
— quadrichlorée . . . . .	55	355	— de sodium . . . . .	61	650
— quintichlorée nitrée . . . . .	55	350	— de strontiane . . . . .	61	650
Benzine tétraméthylque non symétrique . . . . .	55	447	— de thorium . . . . .	61	652
— — symétrique . . . . .	55	445	— d'yttria . . . . .	61	652
— trichlorée . . . . .	55	353	— de zinc . . . . .	61	652
— — mono et binitrée . . . . .	55	354	— de zirconie . . . . .	61	652
— triiodée . . . . .	55	369	Benzodioxantho-tétra-uréide . . . . .	68	1335
— triméthylque symétrique . . . . .	55	435	Benzoène . . . . .	55	380
— vinylisopropylique . . . . .	55	471	Benzofurfurool . . . . .	57	192
Benzines dibromées . . . . .	55	362	Benzofuroïne . . . . .	58	779
— biméthylés . . . . .	55	422	Benzofuryle . . . . .	57	422
— binitrés . . . . .	55	348	Benzoglycocynamidine . . . . .	65	1389
— chlorées . . . . .	88	89	Benzoinam . . . . .	65	1373
— monochlorées . . . . .	55	347	Benzoïne. Dérivés de la — . . . . .	57	383
— mononitrées . . . . .	55	347	Benzol . . . . .	55	335
— quintichlorées . . . . .	55	355	Voyez : Benzine . . . . .		
— tétrabromées . . . . .	55	365	Benzolazotide . . . . .	57	179
— — . . . . .	61	693	Benzoldiacétonamine . . . . .	65	888
— tribromées . . . . .	55	364	Benzoléate de calcium . . . . .	61	611
			— de sodium . . . . .	61	611
			Benzolhydramide . . . . .	57	179
			o-Benzolmésitylénate d'argent . . . . .	62	2127

<i>o</i> -Benzolmésitylénate de cuivre. . . . .	62	2126	Benzoylcarbinol benzoïque . . . . .	56	708
— de magnésium . . . . .	62	2126	Benzoyl-carbonate d'argent. . . . .	63	2645
— de zinc . . . . .	62	2126	— de baryum. . . . .	63	2645
Benzolnitranilides . . . . .	68	1293	— de calcium. . . . .	63	2645
Benzol résorcine-phtaléine . . . . .	63	2694	Benzoylcumidate de baryum . . . . .	63	2678
Benzonitrile. . . . .	68	944	Benzoylcyanamide . . . . .	67	4344
— Action des acides chlorhydrique et bromhydrique sur le — . . . . .	68	949	Benzoyldiphényle . . . . .	57	411
— — de l'acide sulfurique fu- mant sur le — . . . . .	68	949	Benzoylglycocolle. . . . .	68	956
— Combinaisons du — avec les alcools . . . . .	68	950	Benzoylhydrocinnamate de ba- ryum . . . . .	62	2124
— — du — avec le brome. . . . .	68	948	Benzoylhydrosantonide . . . . .	63	2317
— Isomère du — . . . . .	68	947	Benzoylisophtalate d'argent. . . . .	63	2673
Benzonitrocumide. . . . .	68	1296	— de baryum. . . . .	63	2673
Benzophénide . . . . .	56	477	— de calcium. . . . .	63	2673
Benzophénone . . . . .	55	540	Benzoylleucine . . . . .	68	972
— . . . . .	55	575	<i>o</i> -Benzoylmésitylénate d'ammo- nium . . . . .	62	2126
— . . . . .	57	359	<i>o</i> — de baryum. . . . .	62	2126
— . . . . .	61	932	— de potassium . . . . .	62	2126
— Dérivés du — . . . . .	57	361	<i>p</i> — d'ammonium. . . . .	62	2128
— dicarbonique. . . . .	61	943	— d'argent. . . . .	62	2128
— dinitré. . . . .	55	541	— de baryum. . . . .	62	2128
Benzophénone- <i>o</i> -dicarbonate de ba- ryum . . . . .	62	2675	— de calcium . . . . .	62	2128
— <i>p</i> - — d'argent. . . . .	63	2675	— de cobalt . . . . .	62	2128
Benzopinacolone . . . . .	56	217	— de cuivre . . . . .	62	2128
— . . . . .	57	416	— de fer . . . . .	62	2128
Benzopinacone . . . . .	55	671	— de lithium . . . . .	62	2128
— . . . . .	56	216	— de magnésium. . . . .	62	2128
Benzoquinone . . . . .	56	601	— de plomb . . . . .	62	2128
Benzo-uréides . . . . .	68	1336	— de potassium . . . . .	62	2127
Benzoycine . . . . .	56	257	— de sodium . . . . .	62	2128
Benzoylacétate d'argent. . . . .	62	2005	— de strontium . . . . .	62	2128
Benzoylacéto-carbonate d'argent . . . . .	63	2640	Benzolnitranilides. Dérivés bromo- nitrés des — . . . . .	68	1294
Benzoyl-anilides. Substitution d'un radical alcoolique dans l'aniline . . . . .	68	1295	Benzoylotoluides . . . . .	68	1298
<i>m</i> -Benzoylbenzoate d'argent . . . . .	62	2111	Benzoylpropionates alcalins . . . . .	62	2020
— de baryum . . . . .	62	2110	Benzoylpropionate d'argent . . . . .	62	2021
— de calcium . . . . .	62	2111	— de baryum. . . . .	62	2020
— <i>o</i> -d'ammonium . . . . .	62	2107	— de calcium. . . . .	62	2020
— d'argent . . . . .	62	2107	— de cobalt . . . . .	62	2020
— de baryum. . . . .	62	2107	— de cuivre . . . . .	62	2021
— de calcium. . . . .	62	2107	— de plomb . . . . .	62	2021
— de cuivre . . . . .	62	2107	Benzol-résorcine . . . . .	56	584
— de potassium . . . . .	52	210	Benzoylsalicylamide . . . . .	56	763
— de zinc . . . . .	62	210	Benzoylsuccinate de sodium . . . . .	63	2645
<i>p</i> -Benzoylbenzoate d'ammonium . . . . .	62	2111	Benzoyltétréphthalate de calcium. . . . .	63	2674
— d'argent . . . . .	62	1112	Benzoyltétraméthylène carbonate d'argent . . . . .	62	2062
— barytique . . . . .	62	2112	Benzoylthymol . . . . .	56	557
— de baryum. . . . .	62	2111	Benzuréides . . . . .	68	1334
— de calcium. . . . .	62	2111	Benzydrol. . . . .	55	540
— de cuivre . . . . .	62	2112	Benzylacétamide . . . . .	68	1267
— de potassium. . . . .	62	2111	Benzylacétylacétate de baryum. . . . .	62	2029
$\gamma$ -Benzoylbutyrates alcalins . . . . .	62	2030	Benzylamine. Historique, forma- tion, préparation . . . . .	65	628
$\gamma$ -Benzoylbutyrate de baryum. . . . .	62	2030	— Dérivés alkylés de la — . . . . .	65	633
Benzoylcarbinol . . . . .	56	708	— — cyanogénés de la — . . . . .	65	647
— acétique. . . . .	56	708	— Produits de substitution de la — . . . . .	65	630

Benzylaniline . . . . .	65	415	Bergénite monoacétique . . . . .	56	312
Benzylanilines . . . . .	88	135	— monovalérique . . . . .	56	312
Benzylbenzine . . . . .	55	538	— pentacétique . . . . .	56	612
<i>m</i> -benzylbenzoate d'argent . . . . .	61	935	— triacétique . . . . .	56	312
— de baryum . . . . .	61	935	— tribenzoïque . . . . .	56	312
— de calcium . . . . .	61	935	Bergmann, chimiste . . . . .	1	27
<i>o</i> -benzylbenzoate d'argent . . . . .	61	934	Berthier, chimiste . . . . .	1	85
— de baryum . . . . .	61	934	Berthollet, chimiste . . . . .	1	59
— de calcium . . . . .	61	934	Berzelianite . . . . .	9	31
— de méthyle . . . . .	61	934	Berzélius, chimiste . . . . .	1	74
<i>p</i> -benzylbenzoate d'argent . . . . .	61	936	Bétaines . . . . .	64	270
— de baryum . . . . .	61	935	Bétaine . . . . .	56	191
— de calcium . . . . .	61	935	— . . . . .	56	759
Benzylcarbimide . . . . .	68	1319	— . . . . .	75	586
Benzylcinnamate de sodium . . . . .	61	951	Béta-Orcine. Propriétés, réactions, dérivés . . . . .	56	627
Benzylcymène . . . . .	55	560	Bétons agglomérés . . . . .	38	151
Benzylidène. Voyez Benzylidène			Bétorcinol . . . . .	56	626
Benzylidiphényle . . . . .	55	645	Betteraves porte-graines. Analyse des — . . . . .	34	440
Benzyl-duryle. Voyez Benzyle- duryle			— Analyse des — . . . . .	84	272
Benzyle et ses dérivés . . . . .	57	424	— fourragères. Analyse des — . . . . .	34	286
— diguanyle . . . . .	65	1480	— à sucre. — d'une — . . . . .	34	435
— duryle . . . . .	55	561	— — Recherche sur la — . . . . .	72	90
Benzyle mésithylène . . . . .	55	459	Bétulorétinate d'argent . . . . .	63	2528
Benzyléthylbenzine . . . . .	55	555	— de sodium . . . . .	63	2528
Benzylfluorène . . . . .	55	658	Beurre . . . . .	34	542
Benzylfluorescéine . . . . .	56	590	— . . . . .	71	666
Benzylglutaconate d'argent . . . . .	61	1327	— Propriétés organoleptiques . . . . .	35	547
Benzylglycéral . . . . .	57	192	— — physiques . . . . .	34	547
Benzylidène . . . . .	57	186	— Addition au — de substances di- verses . . . . .	34	545
— chloral ammonique . . . . .	57	192	— Analyse du — . . . . .	34	544
— -diacétamine . . . . .	57	189	— — . . . . .	91	351
— -diacétonamine . . . . .	57	192	— — par la saponification . . . . .	34	553
— -diéthyl-diphénylamine . . . . .	57	188	— — volumétrique du — . . . . .	34	558
— -diuréthane . . . . .	57	190	— — par titrage direct avec une so- lution alcoolique de potasse . . . . .	34	355
— -oxamide . . . . .	57	190	— Procédé de M. Duclaux . . . . .	34	598
— -phényldiamine . . . . .	57	188	— — de Otto Henner modifié par M. Dalican . . . . .	34	556
— -phénylhydrazine . . . . .	57	189	— — de M. Riche . . . . .	34	554
Benzylisonaphtalate de baryum . . . . .	61	1346	— Recherche et dosage des acides gras volatils . . . . .	34	566
Benzylisophtalate de calcium . . . . .	61	1346	— — et détermination des agents conservateurs . . . . .	34	544
Benzylisoxylène . . . . .	55	555	— Méthode de — employée au laboratoire municipal . . . . .	91	382
Benzylmalonate d'argent . . . . .	61	1302	— Essai de la matière grasse du — . . . . .	91	359
Benzyl-paratolylacétone . . . . .	57	396	— Recherche des matières coloran- tes du — . . . . .	34	545
Benzyl-para-tolylméthane . . . . .	55	555	— Succédaués du — . . . . .	91	384
Benzyle-para-xylène . . . . .	55	555	Biacétate de lithine . . . . .	60	171
Benzylphénanthrène . . . . .	55	663	— de protoxyde de thallium . . . . .	60	176
Benzyl-sulfo-urée . . . . .	68	1361	Biborate de lithine . . . . .	14	83
Benzyltartronate de baryum . . . . .	63	2623	Biborates de potasse . . . . .	12	168
— de calcium . . . . .	63	2633	Biborate de soude ou borax . . . . .	13	160
Benzyltéréphtalate de baryum . . . . .	61	1347	— de zinc . . . . .	17	207
Benzyltoluène. Formation de— . . . . .	55	584			
— — . . . . .	55	552			
— pentachloré . . . . .	55	552			
Benzylurées . . . . .	68	1322			
Benzyluréthane . . . . .	68	1319			
Berberine . . . . .	66	102			
Bergénin . . . . .	56	311			
Bergénite. Propriétés, réactions . . . . .	56	311			

Bromacétate d'ammoniaque . . . . .	60	261	Bichlorure de plomb . . . . .	25	31
— d'argent . . . . .	60	262	— de soufre (en combinaison) . . . . .	5	164
— de baryte . . . . .	60	262	— de tungstène . . . . .	18	223
— mercureux . . . . .	60	262	— de vanadium . . . . .	19	139
— de plomb . . . . .	60	262	Bichromate d'ammoniaque . . . . .	20	287
— de potasse . . . . .	60	261	— [de chlorure] d'ammonium . . . . .	20	287
Bibromobenzines . . . . .	55	362	— d'argent . . . . .	20	302
Bibromosuccinate d'ammonium . . . . .	61	1042	— de baryte . . . . .	20	289
— d'argent . . . . .	61	1042	— de chaux . . . . .	20	289
— de calcium . . . . .	61	1042	— de cuivre . . . . .	20	299
— de sodium . . . . .	61	1042	— de potasse . . . . .	20	278
Bibromure d'étain . . . . .	22	220	— — Combiné avec les chlorures, iodures et fluorures alcalins . . . . .	20	283
— de manganèse . . . . .	21	112	— de chlorure de potassium . . . . .	20	284
— de naphthaline tribromée . . . . .	55	496	— de fluorure de potassium . . . . .	20	286
— de potassium . . . . .	12	51	— d'iodure de potassium . . . . .	20	285
— de stannio-diphényle . . . . .	69	163	— de rubidium . . . . .	20	288
Bicarbonate d'ammoniaque . . . . .	14	95	— [de chlorure] de sodium . . . . .	20	286
— — Constitution du — . . . . .	14	49	— de soude . . . . .	20	286
— de baryte . . . . .	15	86	Biébérite . . . . .	23	4
— de cœsium . . . . .	13*	32	Bière. Essai du Malt . . . . .	34	414
— [tri] magnésique . . . . .	15	131	— — de l'orge . . . . .	34	411
— de potasse . . . . .	12	157	— — Examen de la levure . . . . .	34	414
— de soude . . . . .	13	175	— — du houblon . . . . .	34	410
— de rubidium . . . . .	13*	15	— — Analyse de la — . . . . .	34	419
— de zinc . . . . .	17	201	— — — . . . . .	91	184
Bicarburé d'hydrogène. Voyez Ethy- lène . . . . .	55	335	— — du moût . . . . .	34	416
Bichlorhydrate de terpine . . . . .	56	210	— Recherches des falsifications de la — . . . . .	34	423
Bichlorure de bismuth . . . . .	23	43	— — — . . . . .	91	196
— d'étain anhydre . . . . .	23	209	— Préparation et composition de la — . . . . .	91	183
— — — Combiné à l'acide cyanhy- drique . . . . .	22	216	— Fabrication de la — . . . . .	71	437
— — — à l'acide sulfhydrique . . . . .	22	214	— [Fabrication du] Moût . . . . .	71	437
— — — à l'acide sulfurique . . . . .	22	216	— [Aération du] Moût . . . . .	71	450
— — — au bioxyde d'azote . . . . .	22	216	— Fermentation et soutirage de la — . . . . .	71	464
— — — à l'éther oxalique . . . . .	22	217	Bières. Maladies des — . . . . .	71	605
— — — au phosphore d'hydro- gène . . . . .	22	216	Bifluorure d'étain. Combinaisons formées par le — . . . . .	22	226
— — — à l'éther . . . . .	22	217	— de manganèse . . . . .	21	101
— — — à l'ammoniaque . . . . .	22	216	Biformiate de cuivre . . . . .	60	93
— — — à l'alcool amylique . . . . .	22	217	— de potasse . . . . .	60	79
— — — à l'alcool ordinaire . . . . .	22	217	— de soude . . . . .	60	80
— — — hydraté. Combinaisons for- mées par le — . . . . .	22	218	Bihydrure de carbone . . . . .	55	184
— d'éthylène . . . . .	55	193	— de naphthaline . . . . .	55	476
— de manganèse . . . . .	21	109	Biodate de potasse . . . . .	12	115
— de mercure . . . . .	26	179	— de soude . . . . .	13	83
— — État naturel. Mercure chloruré. — — et bichromate d'ammoniaque . . . . .	26	185	Biiodure d'arsenic . . . . .	5	535
— — et bichromate de potasse . . . . .	26	192	— d'étain . . . . .	22	223
— — Action du — sur l'éther sul- fhydrique éthylique . . . . .	26	186	— de mercure. Combinaison avec l'éther sulfhydrique éthylique . . . . .	26	209
— — — sur le bioxyde de mer- cure en présence de l'alcool . . . . .	26	196	— de phosphore . . . . .	5	472
— — — sur le bioxyde de mer- cure en présence de l'eau . . . . .	26	193	— de potassium . . . . .	12	62
— — et sulfite d'ammoniaque . . . . .	26	193	Bilate d'argent . . . . .	63	2811
— de naphthaline . . . . .	55	485	— de baryum . . . . .	63	2811
			— de plomb . . . . .	63	2811
			— de potassium . . . . .	63	2811

Bilaurate d'ammonium . . . . .	60	449
— de potassium . . . . .	60	449
<b>Bile</b> . . . . .	75	255
— Acides biliaires, Taurine, etc . . . . .	67	894
— Analyse de la — . . . . .	73	243
— — quantitative de la — . . . . .	73	250
— Calculs biliaires . . . . .	73	253
— Étude des éléments de la — . . . . .	75	267
— — chimique de la — . . . . .	74	258
— — dans les maladies . . . . .	74	296
— Formation des éléments de la — . . . . .	75	286
— Généralités. Propriétés chimiques . . . . .	73	243
— Matières colorantes de la — . . . . .	74	288
— — — contenues dans les urines . . . . .	73	104
— Réactions des acides biliaires et des matières colorantes biliaires . . . . .	73	244
— — caractéristiques des principes constitutifs isolés . . . . .	73	244
— Recherche de l'albumine, de l'hémoglobine, du glucose, de l'urée, de la leucine, des acides volatils et de la taurine, dans la — . . . . .	73	248
— Rôle physiologique de la — . . . . .	74	293
— Variations de composition dans l'espèce humaine et les animaux . . . . .	75	283
Bilinate d'argent . . . . .	63	3002
— de baryum . . . . .	63	3002
— de plomb . . . . .	63	3002
Bilicyanine . . . . .	74	280
Bilifuscine . . . . .	74	279
Bilineurine . . . . .	56	758
Bilinévrine . . . . .	56	191
Biliprasine . . . . .	74	279
Bilirubine . . . . .	74	275
Biliverdine . . . . .	74	277
Bimalate d'ammonium inactif . . . . .	63	2442
— de calcium . . . . .	63	2443
Bimétasilicate de soude . . . . .	13	183
Biméthyléthylène . . . . .	55	275
Biméthylisoamylbenzène . . . . .	55	457
Biméthylpropylbenzène symétrique . . . . .	55	454
Binitrocumène . . . . .	55	444
Biotite . . . . .	9	123
Bioxalate d'ammoniaque . . . . .	61	990
— de potasse . . . . .	61	990
— — et nitrate de platine . . . . .	61	1004
Bioxydes . . . . .	9	79
Bioxyde d'azote, ou oxyde azotique. Analyse du — . . . . .	4	333
— — Préparation du — . . . . .	4	334
— — Propriétés chimiques du — . . . . .	4	326
— — — physiques du — . . . . .	4	325
— de baryum. Préparations du — . . . . .	15	8
— — Propriétés du — . . . . .	15	7
Bioxyde de cacodyle . . . . .	69	247

Bioxyde de calcium . . . . .	15	61
— de cérium (oxyde cérique) . . . . .	16	77
— de chrome anhydre . . . . .	20	205
— de cuivre . . . . .	26	31
— d'étain anhydre . . . . .	22	158
— — hydraté. Acide stannique . . . . .	22	155
— — Combiné avec les acides . . . . .	22	175
— — — avec l'acide acétique . . . . .	22	177
— — — avec l'acide arsénique . . . . .	22	176
— — — avec l'acide azotique . . . . .	22	175
— — — avec l'acide oxalique . . . . .	22	176
— — — avec l'acide phosphorique . . . . .	22	176
— — — avec l'acide sélénieux . . . . .	22	175
— — — avec l'acide sulfurique . . . . .	22	175
— — — avec l'acide tartrique . . . . .	22	177
— de manganèse . . . . .	21	53
— — Action de l'hydrogène sur le — . . . . .	21	58
— — naturel. Analyse du — . . . . .	31	136
— — Composition, à l'état naturel, du — . . . . .	21	60
— — Emplois du — . . . . .	21	59
— — hydraté . . . . .	21	63
— — — Propriété acide du — . . . . .	21	64
— — Sels de — . . . . .	21	173
— de molybdène . . . . .	19	7
— — Sels de — . . . . .	19	9
— de niobium . . . . .	18	13
— d'or . . . . .	29	52
— de potassium . . . . .	12	38
— de ruthénium . . . . .	9	88
— de strontium . . . . .	15	40
— de tantale . . . . .	18	57
— de tungstène . . . . .	18	125
— de vanadium ou vanadyle . . . . .	19	80
Biphosphure de zinc . . . . .	17	120
Bischofite . . . . .	9	99
Biséleniate de potasse . . . . .	12	135
Bisélenite d'ammoniaque . . . . .	14	80
— de manganèse . . . . .	21	146
— de potasse . . . . .	12	136
— de soude . . . . .	13	118
— de zinc . . . . .	17	163
Biséleniure d'étain . . . . .	22	195
— — Combinaisons du — . . . . .	22	196
Bisilicates . . . . .	9	112
Bisilicate de lithine . . . . .	9	113
— de potasse . . . . .	12	170
— de strontiane . . . . .	9	114
Bismuth . . . . .	9	20
— . . . . .	24	1
— Alliages de — . . . . .	24	20
— Analyse du — . . . . .	31	61
— Bibliographie du — . . . . .	24	113
— Caractères des sels de — . . . . .	24	101
— Dosage à l'état d'arséniate ou de phosphate . . . . .	24	106

Bismuth. Dosage à l'état d'oxychlorure ou de chromate . . . . .	24	104	Bisulfure de calcium . . . . .	15	67
— — à l'état d'oxyde . . . . .	24	103	— de cobalt. . . . .	23	28
— — à l'état d'iodate ou à l'état métallique . . . . .	24	107	— d'étain anhydre, et hydraté . .	22	189
— — à l'état de sulfure . . . . .	24	105	— — Combinaisons formées par le — . . . . .	22	228
— — du — par l'électrolyse . . . .	24	108	— d'éthyle . . . . .	69	97
— Équivalent du — . . . . .	24	18	— d'éthylène . . . . .	55	214
— Généralités sur le — . . . . .	24	1	— de fer . . . . .	20	52
— Métallurgie du — . . . . .	24	12	— d'isoamyle . . . . .	69	102
— Minéraux du — . . . . .	24	10	— de manganèse . . . . .	21	98
— Préparation du — chimiquement pur. . . . .	24	17	— de sodium . . . . .	13	60
— Propriétés chimiques du — . . . .	24	9	— de strontium . . . . .	15	43
— — physiques du — . . . . .	24	6	— de tungstène . . . . .	18	211
— Raffinage du — . . . . .	24	16	Bitellurate de potasse . . . . .	12	137
— Séparation du — d'avec l'antimoine . . . . .	24	111	— de soude . . . . .	13	121
— — — l'argent . . . . .	24	108	Bitellurite de potasse . . . . .	12	138
— — — l'arsenic . . . . .	24	112	— de soude anhydre . . . . .	13	120
— — — le cadmium . . . . .	24	110	Bititanate de magnésie . . . . .	9	137
— — — le cuivre et le cadmium . . .	24	111	Bitumes. Analyse . . . . .	7	410
— — — le cuivre . . . . .	24	110	— Applications . . . . .	7	429
— — — les métaux qui ne précipitent pas par l'hydrogène sulfuré. .	24	108	— Caractères généraux . . . . .	7	410
— — — le mercure . . . . .	24	110	— Composition chimique . . . . .	7	411
— — — l'or . . . . .	24	112	— Gisement des —. Ain. . . . .	71	412
— — — le platine . . . . .	24	112	— — Albanie . . . . .	7	425
— — — le plomb . . . . .	24	109	— — Algérie . . . . .	7	426
— — — le thallium . . . . .	24	112	— — Allemagne . . . . .	7	423
Bismuthates de protoxyde de bismuth . . . . .	24	36	— — Alsace-Bechelbronn . . . . .	7	416
Bismuthéthyle . . . . .	24	96	— — Oberkutzenhausen. Kinderloch. Schwabwiller. Lobsann. Soultz-sous-forêts . . . . .	7	420
. . . . .	69	73	— — Espagne . . . . .	7	424
Bismuthine . . . . .	9	41	— — États-Unis. . . . .	7	427
Bismuthocre . . . . .	9	62	— — France, différentes régions. . .	7	416
Bismuth-triéthyle . . . . .	24	94	— — Guadeloupe . . . . .	7	428
— — . . . . .	69	75	— — Judée . . . . .	7	427
Bisulfammoniate de potasse . . . . .	12	179	— — Italie . . . . .	7	424
Bisulfates . . . . .	11	392	— — Java . . . . .	7	429
Bisulfate de baryte . . . . .	15	28	— — Portugal . . . . .	7	425
— de chaux . . . . .	15	79	— — Puy-de-Dôme . . . . .	7	414
— de lithino . . . . .	14	85	— — Russie . . . . .	7	425
— de potasse anhydre . . . . .	12	123	— — Saxe . . . . .	7	423
— — hydraté . . . . .	12	124	— — Suède . . . . .	7	426
— de soude . . . . .	13	114	— — Suisse, canton de Neuchâtel . .	7	416
Bisulfites . . . . .	11	383	— — Origine des — . . . . .	7	430
Bisulfite d'ammoniaque . . . . .	14	79	Biuret . . . . .	67	681
— de chaux . . . . .	36	74	— Combinaisons diverses du — . . .	67	683
— de potasse . . . . .	12	132	Bivanadates de potasse . . . . .	19	112
— de soude . . . . .	36	73	Bizirconate de chaux . . . . .	9	137
— — anhydre, ou métrasulfite . . .	13	99	— de magnésie . . . . .	9	137
— — hydraté . . . . .	13	100	Blanchiment des tissus végétaux .	87	514
Bisulfures . . . . .	9	42	Blende . . . . .	9	28
Bisulfure d'ammonium . . . . .	14	73	— Analyse de la — . . . . .	31	148
— d'arsenic . . . . .	5	538	Bleu d'alizarine . . . . .	56	717
— de cacodyle . . . . .	69	253	— — . . . . .	58	693
			Bleus d'aniline . . . . .	88	453
			Bleu d'anthracène . . . . .	56	717
			Bleus solubles . . . . .	88	457
			Bleu Victoria . . . . .	88	408

Bohéate de baryum . . . . .	61	1383
— de plomb . . . . .	61	1383
— plombique . . . . .	61	1383
<b>Bois d'Afrique</b> . . . . .	86	108
— Altérations diverses des — . . . . .	86	275
— Amélioration des forêts . . . . .	86	183
— d'Amérique . . . . .	86	145
— Analyse immédiate des — . . . . .	86	20
— Application des — à la teinture . . . . .	86	380
— Arbres résineux conifères . . . . .	86	75
— d'Asie . . . . .	86	138
— durci . . . . .	86	391
— d'œuvre : pavage, bois de mines, traverses de chemins de fer . . . . .	86	343
— Composition des tissus végétaux . . . . .	86	6
— Conservation des — par divers procédés . . . . .	86	288
— — des forêts . . . . .	86	202
— Considérations générales sur les forêts . . . . .	86	178
— Déboisement. Reboisement . . . . .	86	202
— Distillation du — . . . . .	86	391
— Dommages causés aux — Altérations diverses des — . . . . .	86	275
— Européens . . . . .	86	84
— Exploitation des forêts . . . . .	86	221
— Fabrication du papier avec le — . . . . .	83	186
— Fibres des — . . . . .	86	17
— Influence des forêts . . . . .	86	178
— Notions de Sylviculture . . . . .	86	183
— de l'Océanie . . . . .	86	166
— Principales essences des — à feuilles caduques . . . . .	86	44
— Principes immédiats des — . . . . .	86	6
— Propriétés générales des — . . . . .	86	30
— Tissus utriculaires des — . . . . .	86	13
— Travaux de M. Frémy sur le — . . . . .	86	6
— Vaisseaux et trachées . . . . .	86	18
<b>Boldine</b> . . . . .	66	18
<b>Bolides</b> . . . . .	10	443
<b>Boracite</b> . . . . .	9	155
— . . . . .	36	423
<b>Boracite-Stassfurtite</b> . . . . .	6	99
<b>Boranilide</b> . . . . .	68	1177
<b>Borates</b> . . . . .	6	32
— . . . . .	9	154
— . . . . .	11	432
— État naturel. Usages. Préparation . . . . .	15	101
— d'alumine . . . . .	15	244
— d'ammoniaque. Sels dérivés de $(\text{BoO}^2.\text{HO})^*$ . . . . .	14	99
— — de $(\text{BoO}^2.\text{HO})^{\dagger}$ . . . . .	14	100
— — de $(\text{BoO}^2.\text{HO})^{\ddagger}$ . . . . .	14	100
— — de $(\text{BoO}^2.\text{HO})^{\S}$ . . . . .	14	100
<b>Borate d'ammoniaque. Lardérellite.</b> . . . . .	14	108

<b>Borate d'argent</b> . . . . .	27	352
<b>Borates de baryte</b> . . . . .	15	37
<b>Borate de bismuth</b> . . . . .	24	87
<b>Borates de cadmium</b> . . . . .	17	317
<b>Borate de chaux. Analyse du —</b> . . . . .	31	257
— de l'Asie Mineure . . . . .	6	95
— — et boronatrocalcite de l'Amérique . . . . .	6	89
— — et de soude . . . . .	15	102
— de sesquioxyde de chrome . . . . .	20	271
— de protoxyde de cobalt . . . . .	23	51
<b>Borates cuivreux</b> . . . . .	26	91
— cuivriques . . . . .	26	91
<b>Borate cupro-ammonique</b> . . . . .	26	118
— de didyme . . . . .	16	136
— de protoxyde d'étain . . . . .	22	152
— — de fer . . . . .	20	113
— de sesquioxyde de fer . . . . .	20	113
— de lanthane . . . . .	16	117
<b>Borates de magnésie</b> . . . . .	15	139
<b>Borate de magnésie et d'ammoniaque</b> . . . . .	15	140
— — et de chaux . . . . .	15	140
— — et de soude . . . . .	15	140
— de manganèse . . . . .	21	155
— mercurieux . . . . .	26	238
— mercurique . . . . .	26	238
<b>Borates de plomb</b> . . . . .	25	97
<b>Borates de rubidium</b> . . . . .	13 <sup>a</sup>	15
<b>Borates de soude</b> . . . . .	13	148
— — Essai industriel des — . . . . .	13	195
<b>Borate de soude. Analyse du —</b> . . . . .	31	256
— Voir également : Borax . . . . .		
— — Combiné au chlorure de magnésium . . . . .	15	140
— trisodique . . . . .	13	148
<b>Borates de strontiane</b> . . . . .	15	53
<b>Borate de thorium</b> . . . . .	16	66
— de protoxyde d'uranium . . . . .	22	12
— d'uranyle . . . . .	22	28
— d'acide vanadique . . . . .	19	108
— de tétroxyde de vanadium . . . . .	19	89
<b>Borates acides de zinc. Tétraborate.</b> . . . . .		
— Biborate . . . . .	17	207
— de zinc basiques . . . . .	17	208
— — ammoniacaux . . . . .	17	208
<b>Borax</b> . . . . .	9	155
— . . . . .	36	446
Voyez également à <b>Borate de soude</b> . . . . .		
— Essai du — . . . . .	6	100
— État naturel du — . . . . .	6	67
— Fabrication du — . . . . .	6	79
— Industrie du — . . . . .	6	67
— Historique du — . . . . .	6	71
— de l'Amérique du Nord . . . . .	6	87
— de l'Inde . . . . .	6	84
— — Raffinage du Tinkal . . . . .	6	86



Borax. Raffinage du . . . . .	6	81	Bromacétate d'ammoniaque. . . . .	60	258
— Statistique du — . . . . .	6	101	— d'argent. . . . .	60	259
Borazoture de potassium . . . . .	12	94	— de baryte . . . . .	60	259
Bore adamantin de H. Deville et Wöhler. Préparation . . . . .	6	7	— de chaux . . . . .	60	259
— Analyse du — . . . . .	6	11	— de cuivre . . . . .	60	259
— Bibliographie du — et de ses composés . . . . .	6	108	— de plomb . . . . .	60	259
— Combinaisons de carbone, d'alu- minium et de — . . . . .	15	204	— de potasse. . . . .	60	258
— Équivalent et poids atomique du — . . . . .	6	65	— de soude . . . . .	60	258
— Historique du — . . . . .	6	1	— — et d'urane . . . . .	60	259
— amorphe. Préparation du — . . . . .	6	1	Bromacétates d'uranyle. . . . .	22	38
— Produits cristallisés désignés sous le nom de bore adamantin . . . . .	6	6	Bromacétophénone . . . . .	61	849
— Propriétés chimiques du — . . . . .	6	5	— . . . . .	65	1491
— — physiques du — . . . . .	6	10	Bromanile . . . . .	56	517
— — — — — . . . . .	6	4	Bromanisate d'argent. . . . .	62	1839
— — — — — . . . . .	6	8	— de baryum. . . . .	62	1838
— Recherches de M. A. Joly . . . . .	6	14	— de calcium . . . . .	62	1838
— — de M. Hampe . . . . .	6	12	— de cuivre . . . . .	62	1839
Bore-éthyle . . . . .	69	79	— de magnésium . . . . .	62	1839
— méthyle . . . . .	69	78	— de plomb . . . . .	62	1839
Bornéocamphène . . . . .	55	719	— de sodium . . . . .	62	1838
Bornéol . . . . .	56	154	— de zinc . . . . .	62	1839
— sodé . . . . .	56	154	γ-Bromanthracène-carbonate d'ar- gent . . . . .	61	961
Bornésite . . . . .	56	380	γ — de baryum. . . . .	61	961
Boro-azoture d'argent. . . . .	27	314	γ — de potassium . . . . .	61	961
Boroduodécitungstates . . . . .	18	205	Bromargyre . . . . .	9	102
Boronatocalcite . . . . .	6	89	Bromates . . . . .	11	372
Borosilicates de chaux . . . . .	15	104	Bromate d'ammoniaque . . . . .	14	82
Borotungstates . . . . .	11	465	Bromates d'argent . . . . .	27	429
Borures . . . . .	6	17	Bromate de baryte . . . . .	15	23
— . . . . .	11	149	— de bismuth . . . . .	24	66
— d'aluminium . . . . .	15	202	— de cadmium ammoniacal. . . . .	17	304
— de fer . . . . .	20	83	Bromates de cadmium . . . . .	17	302
Borure de manganèse. . . . .	21	123	Bromate céréux. . . . .	16	88
— de potassium . . . . .	12	98	— de chaux. . . . .	15	75
Boudeheu. Procédé de — pour dé- sargmentation des plombs argenti- fères . . . . .	51	282	— protoxyde de cobalt. . . . .	23	40
Braconnot, Chimiste . . . . .	1	101	Bromates de cuivre. . . . .	26	78
Brahinite . . . . .	10	142	Bromate cupro-ammonique . . . . .	26	115
— . . . . .	10	358	— de didyme . . . . .	16	132
Brassidate de magnésium. . . . .	61	597	— ferreux . . . . .	20	96
— de sodium . . . . .	61	597	— ferrique . . . . .	20	96
Brassyate d'ammonium . . . . .	61	1126	— de glucinium . . . . .	16	13
— de calcium. . . . .	61	1127	— de lanthane . . . . .	16	113
— de sodium . . . . .	61	1126	— de lithine . . . . .	14	47
Braunite . . . . .	10	111	— de magnésie. . . . .	15	123
Bréhérite . . . . .	9	169	— de protoxyde de manganèse . . . . .	21	147
Bredbergite . . . . .	20	120	— mercureux . . . . .	26	234
Breithauptite . . . . .	9	35	— mercurioxyde . . . . .	26	234
— . . . . .	23	175	— de protoxyde de nickel . . . . .	23	213
Breunnerite . . . . .	10	88	— de plomb . . . . .	25	76
Brochantite . . . . .	9	171	— de potasse. . . . .	12	110
Bromacétates . . . . .	60	258	— de sesquitanéthyle . . . . .	22	253
			— de soude . . . . .	13	78
			— de strontiane . . . . .	15	46
			— de protoxyde de thallium . . . . .	17	392
			— de thorium. . . . .	16	64
			— d'yttrium . . . . .	16	165
			— de zinc . . . . .	17	165

Bromate de zinc ammoniacal . . . . .	17	166	<i>p</i> - de pyrogallol. . . . .	61	679
Bromaurate de baryum . . . . .	29	85	Bromocamphocarbonate d'argent . . . . .	62	1771
— de cérium . . . . .	16	81	Bromocarbonate de plomb . . . . .	25	96
— de magnésium . . . . .	29	85	Bromocinnamate de baryum . . . . .	61	850
— de manganèse . . . . .	29	85	Bromocitraconate d'ammonium . . . . .	61	1170
— de potassium . . . . .	29	85	— d'argent . . . . .	61	1171
— de sodium . . . . .	29	85	— de baryum . . . . .	61	1171
— de zinc . . . . .	29	85	— de calcium . . . . .	61	1170
Brome . . . . .	36	445	— neutre de potassium . . . . .	61	1170
— Combiné au carbone . . . . .	5 <sup>a</sup>	203	Bromocotarnine. Action de l'eau bromée sur la — . . . . .	66	280
— — au silicium . . . . .	6	216	$\alpha$ -Bromoœumarine . . . . .	62	1981
— dans les Météorites . . . . .	10	7	$\beta$ - . . . . .	62	1982
— Dosage du — dans les composés organiques . . . . .	31	344	$\alpha$ -Bromocrotonate d'argent . . . . .	61	530
— — — . . . . .	55	43	$\alpha$ - de baryum . . . . .	61	530
— État naturel du — . . . . .	4	574	$\alpha$ - de potassium . . . . .	61	530
— Préparation du — . . . . .	4	575	$\beta$ - d'argent . . . . .	61	531
— Propriétés chimiques du — . . . . .	4	569	— de calcium . . . . .	61	531
— — physiques du — . . . . .	4	565	$\beta$ - de potassium . . . . .	61	531
— Purification du — . . . . .	4	577	Bromocuminat d'argent . . . . .	61	800
— Usages du — . . . . .	4	459	— de baryum . . . . .	61	800
Brométhylène - phénylène - diacé- tone . . . . .	62	1999	Bromodichromazine . . . . .	56	529
— phtalyle . . . . .	62	1999	Bromodiiodacrylate d'argent . . . . .	61	521
Bromhydrate d'acide cacodylique . . . . .	69	252	— de baryum . . . . .	61	512
— d'ammoniaque . . . . .	14	61	— de calcium . . . . .	61	521
Bromhydrates d'ammoniaque am- moniacaux . . . . .	14	61	— de potassium . . . . .	61	521
Bromhydrate de bromure d'allyle . . . . .	55	261	Bromodinitrophénols . . . . .	56	523
— — aurique . . . . .	29	85	Bromodioxybenzoate d'argent . . . . .	63	2257
— — de cadmium . . . . .	17	264	— de baryum . . . . .	63	2257
— — mercurique . . . . .	26	203	— de cuivre . . . . .	63	2257
— de dulcite . . . . .	56	334	— de potassium . . . . .	63	2257
— de propylène bromé . . . . .	55	249	Bromodiphénate d'argent . . . . .	61	1341
Bromhydriperate de calcium . . . . .	63	2350	— de baryum . . . . .	61	1341
Bromisobutyrate d'éthyle . . . . .	60	340	— de cuivre . . . . .	61	1341
Bromamidophénols . . . . .	56	525	— de sodium . . . . .	61	1341
Bromoarséniate de plomb . . . . .	25	128	— de sodium neutre . . . . .	61	1341
Bromoaurate. Voyez Bromaurate . . . . .	16	81	Bromo- <i>op</i> -diphényle . . . . .	61	1345
<i>m</i> -Bromobenzoate de baryum . . . . .	61	677	Bromodipropylacétolactone . . . . .	61	613
<i>m</i> - de calcium . . . . .	61	677	Bromofluorescéine . . . . .	56	587
<i>m</i> - d'éthyle . . . . .	61	678	Bromoforme . . . . .	55	153
<i>m</i> - de méthyle . . . . .	61	677	Bromofurfuracrylate d'argent . . . . .	62	1778
<i>m</i> - de phényle . . . . .	61	678	— de baryum . . . . .	62	1778
<i>o</i> - de baryum . . . . .	61	676	— de calcium . . . . .	62	1778
<i>o</i> - de calcium . . . . .	61	676	— de sodium . . . . .	62	1778
<i>o</i> - de cuivre . . . . .	61	676	Bromogallate de plomb . . . . .	63	2548
<i>o</i> - d'éthyle . . . . .	61	676	Bromoiodure d'éthylène . . . . .	55	211
<i>o</i> - de méthyle . . . . .	61	676	Bromolactate de zinc . . . . .	62	1542
<i>o</i> - de plomb . . . . .	61	676	Bromomaléate d'argent . . . . .	61	1157
<i>o</i> - de potassium . . . . .	61	676	— de baryum . . . . .	61	1157
<i>o</i> - de sodium . . . . .	61	676	— — neutre . . . . .	61	1157
<i>o</i> - de zinc . . . . .	61	676	— de calcium . . . . .	61	1157
<i>p</i> - de baryum . . . . .	61	678	— de plomb . . . . .	61	1157
<i>p</i> - de calcium . . . . .	61	678	— de sodium . . . . .	61	1156
<i>p</i> - d'éthyle . . . . .	61	678	$\alpha$ Bromomésityléate de baryum . . . . .	61	762
<i>p</i> - de phényle . . . . .	61	678	$\alpha$ — de calcium . . . . .	61	762
			$\beta$ - de baryum . . . . .	61	762
			$\beta$ - de calcium . . . . .	61	762
			Bromomésitylène . . . . .	55	439

Bromométhacrylate d'ammonium . . . . .	61	540	$\alpha$ -Bromonitrosalicylate de baryum . . . . .	62	1812
— d'argent . . . . .	61	540	$\alpha$ — de calcium . . . . .	62	1812
— de cuivre . . . . .	61	540	$\beta$ — de baryum . . . . .	62	1812
Bromonaphtoate de baryum . . . . .	61	920	— de plomb . . . . .	62	1813
— de calcium . . . . .	61	920	Bromonitrotoluate de baryum . . . . .	61	738
— de potassium . . . . .	61	920	— de calcium . . . . .	61	738
$\alpha$ — d'argent . . . . .	61	909	<i>p</i> -bromo- <i>m</i> -nitro- <i>a</i> -toluylate de baryum . . . . .	61	724
$\alpha$ — de baryum . . . . .	61	909	— — — d'éthyle . . . . .	61	724
$\alpha$ — de calcium . . . . .	61	909	— — — de méthyle . . . . .	61	724
$\alpha$ — de potassium . . . . .	61	909	<i>p-o-a</i> -de baryum . . . . .	61	723
Bromo-naphtol . . . . .	56	570	<i>p-o-a</i> -de méthyle . . . . .	61	723
Bromonaphtolactone . . . . .	62	2076	Bromo-ombelliforme . . . . .	63	2337
Bromonitranilines . . . . .	65	372	Bromoparacétylène-anisol . . . . .	62	1911
Bromonitro-anisate d'argent . . . . .	62	1848	Bromophosphate de plomb . . . . .	25	127
— — de baryum . . . . .	62	1848	Bromophtalate d'argent . . . . .	61	1248
— — de calcium . . . . .	62	1848	— de baryum . . . . .	61	1248
— — de potassium . . . . .	62	1848	— de cuivre . . . . .	61	1248
— — de sodium . . . . .	62	1848	— de plomb . . . . .	61	1248
<i>m</i> -Bromo- <i>m</i> -nitrobenzoate d'argent . . . . .	61	705	— neutre de potassium . . . . .	61	1248
— — de baryum . . . . .	61	705	Bromophtalide . . . . .	61	726
— — de cadmium . . . . .	61	705	Bromopianate de baryum . . . . .	63	2601
— — de calcium . . . . .	61	705	Bromopicrine . . . . .	55	163
— — de magnésium . . . . .	61	705	Bromopipéropionate de calcium . . . . .	63	2294
— — de plomb . . . . .	61	705	Bromopropargylate d'argent . . . . .	61	603
— — de potassium . . . . .	61	705	— de baryum . . . . .	61	603
— — <i>o</i> -de sodium . . . . .	61	704	$\beta$ -Bromopropiocoumarine . . . . .	62	2012
— — de strontium . . . . .	61	705	Bromopropionate d'éthyle . . . . .	60	292
— — de zinc . . . . .	61	705	Bromopropionitrile . . . . .	67	307
( $\alpha\beta$ )- <i>m</i> -Bromo- <i>o</i> -nitrobenzoate d'ammonium . . . . .	61	704	Bromopyroméconate de plomb . . . . .	62	1756
<i>m-o</i> — d'argent . . . . .	61	704	Bromoquinon . . . . .	58	553
$\alpha\beta$ <i>m-o</i> — . . . . .	61	705	$\sigma$ -Bromosalicylate de baryum . . . . .	62	1798
<i>m-o</i> — de baryum . . . . .	61	704	— de calcium . . . . .	62	1798
$\alpha\beta$ <i>m-o</i> — . . . . .	61	704	— de plomb . . . . .	62	1799
<i>m-o</i> -de calcium . . . . .	61	704	$\beta$ — d'ammonium . . . . .	62	1799
$\alpha\beta$ <i>m-o</i> — . . . . .	61	705	— d'argent . . . . .	62	1799
$\alpha\beta$ <i>m-o</i> -de cuivre . . . . .	61	705	— de baryum . . . . .	62	1799
<i>m-o</i> -d'éthyle . . . . .	61	704	— de cuivre . . . . .	62	1799
$\alpha\beta$ <i>m-o</i> — . . . . .	61	705	— de plomb . . . . .	62	1799
<i>m-o</i> -de magnésium . . . . .	61	704	— de potassium . . . . .	62	1799
$\alpha\beta$ <i>m-o</i> — . . . . .	61	705	— de sodium . . . . .	62	1799
$\alpha\beta$ <i>m-o</i> -de plomb . . . . .	61	705	Bromosels de bismuth . . . . .	24	51
<i>m-o</i> — . . . . .	61	704	Bromostilbène . . . . .	55	574
$\alpha\beta$ <i>m-o</i> -de potassium . . . . .	61	704	Bromosulfure de carbone . . . . .	5 <sup>a</sup>	234
$\alpha\beta$ <i>m-o</i> — de sodium . . . . .	61	704	— de phosphore . . . . .	5	469
<i>o-m</i> — d'argent . . . . .	61	703	Bromosulfures de phosphore. Bibliographie . . . . .	5	471
<i>o</i> -Bromo- <i>p</i> -nitrobenzoate d'argent . . . . .	61	703	Bromosulfure métaphosphorique . . . . .	5	470
<i>o-m</i> -de baryum . . . . .	61	703	— pyrophosphorique . . . . .	5	470
— — d'éthyle . . . . .	61	703	Bromotarconine. Action de l'acide chlorhydrique sur la — . . . . .	66	278
<i>p</i> -Bromo- <i>m</i> -nitrobenzoate d'argent . . . . .	61	706	— Action de la chaleur sur la — . . . . .	66	279
— — de baryum . . . . .	61	706	Bromotéréphtalate d'argent . . . . .	61	1279
— — de magnésium . . . . .	61	706	— de cuivre . . . . .	61	1279
<i>p</i> -Bromo- <i>m</i> -nitrocinnamate de calcium . . . . .	61	773	Bromothymoquinon . . . . .	56	614
Bromonitrophénol . . . . .	56	519	<i>m</i> -Bromotoluate de baryum . . . . .	61	742
Bromonitrophénols . . . . .	56	522	— de calcium . . . . .	61	735
Bromonitrophthalate de sodium . . . . .	61	1259			
Bromonitroquinoléines . . . . .	65	955			

Bromotoluat de calcium . . . . .	61	742	Bromure de camphre dibromé . . . . .	58	494
(v) <i>o</i> -Bromotoluat de baryum . . . . .	61	729	— — tribromé . . . . .	58	494
<i>o</i> — — . . . . .	61	735	Bromures de carbone . . . . .	5	229
(v) <i>o</i> — — de calcium . . . . .	61	729	Bromure de cérium . . . . .	16	81
<i>o</i> — — . . . . .	61	735	— chloropurpuréochromique . . . . .	20	308
(v) <i>o</i> — — de méthyle . . . . .	61	729	— de cinnamène . . . . .	55	467
(v) <i>o</i> — — de potassium . . . . .	61	729	Bromures de cobalt . . . . .	23	33
<i>p</i> — — d'argent . . . . .	61	735	Bromure de coumarine . . . . .	62	1978
— — de baryum . . . . .	61	735	— cuivreux . . . . .	26	46
— — de calcium . . . . .	61	728	— cuivrique . . . . .	26	47
— — . . . . .	61	735	Bromures cuproammoniques . . . . .	26	111
— — d'éthyle . . . . .	61	735	Bromure de cuprosacétyle . . . . .	55	183
Bromotoluidines . . . . .	65	576	— de cyanogène. Préparations . . . . .	52	315
Bromotriphénylméthane . . . . .	55	644	— — Propriétés chimiques . . . . .	52	317
Bromovalérolactone . . . . .	62	1572	— — Propriétés physiques . . . . .	52	316
Bromovanadates . . . . .	19	133	— de dibenzyle . . . . .	55	547
Bromovanadate de plomb . . . . .	25	128	— de $\beta$ -dibromopyromucyle . . . . .	62	1749
Bromoxybutyrate d'argent . . . . .	62	1555	— de didyme . . . . .	16	129
— de baryum . . . . .	62	1555	Bromures doubles de didyme . . . . .	16	129
Bromoxylate de baryum . . . . .	61	759	Bromure de dioxyéthylène . . . . .	56	197
— de calcium . . . . .	61	759	— érythrochromique . . . . .	20	314
— de potassium . . . . .	61	758	— d'éthyle . . . . .	55	222
Bromures . . . . .	9	98	— d'éthylène . . . . .	55	201
— Analyse des — . . . . .	31	177	— — perchloré . . . . .	55	179
— Propriétés chimiques et physi-			— de fluorène monobromé . . . . .	55	569
ques des — . . . . .	11	169	Bromures de gallium . . . . .	16	212
Bromure d'acénaphthylène . . . . .	55	564	Bromure de glucinium . . . . .	16	8
— d'aluminium . . . . .	15	176	— d'indium . . . . .	16	242
— d'argent . . . . .	27	324	— d'iode . . . . .	4	690
— (sous) — d'argent . . . . .	27	326	— de lanthane . . . . .	16	109
— d'arsenic . . . . .	5	533	Bromures doubles de lanthane . . . . .	16	109
— de baryum . . . . .	15	13	Bromure de lithium . . . . .	14	27
— benzalacétylacétique . . . . .	62	2058	— de magnésium . . . . .	15	115
— benzoylacrylique . . . . .	62	2054	— de magnésium et de potassium . . . . .	15	111
— de benzoyle . . . . .	57	165	— de manganèse . . . . .	21	114
— de benzyle . . . . .	55	398	— mercureux . . . . .	26	200
— de cadmylène . . . . .	55	403	— mercurique . . . . .	26	201
— de benzylidenphthalide . . . . .	62	2117	— double de mercure et d'ammo-		
— de bismuth . . . . .	24	49	nium . . . . .	26	203
— de bore . . . . .	6	54	— — — et de baryum . . . . .	26	203
— de brométhylène-triéthylarso-			— — — et de calcium . . . . .	26	204
nium . . . . .	69	277	— — — et de fer . . . . .	26	204
— de butylène bibromé . . . . .	55	277	— — — et de magnésium . . . . .	26	204
— — monobromé . . . . .	55	277	— — — et de manganèse . . . . .	26	204
— de cacodyle . . . . .	69	240	— — — et de potassium . . . . .	26	203
— de cadmium . . . . .	17	261	— — — et de sodium . . . . .	26	203
— de cadmium hydraté . . . . .	17	263	— — — et de strontium . . . . .	26	203
Bromures ammoniacaux de cad-			— — — de zinc . . . . .	62	204
mium . . . . .	17	264	— de méthyle . . . . .	55	151
Bromure double de cadmium et			— — bibromé . . . . .	55	153
ammonium . . . . .	17	265	Bromures de molybdène . . . . .	19	64
— — — et baryum . . . . .	17	267	Bromure de monopropionyle . . . . .	60	293
— — — et potassium . . . . .	17	265	— de nickel . . . . .	23	200
— — — et sodium . . . . .	17	266	Bromures de niobium . . . . .	18	39
— de calcium . . . . .	15	64	Bromure de paratolylène . . . . .	55	431
— de camphre (di) . . . . .	58	495	— de phényle . . . . .	55	360
— — (mono) . . . . .	58	495	— de plomb . . . . .	25	34
			— double de plomb et d'ammonium . . . . .	25	36

Bromure double de plomb et de potassium . . . . .	25	36	Bronze d'aluminium. Analyse du — . . . . .	31	83
— — — et de sodium . . . . .	25	36	— manganésé. Analyse du — . . . . .	31	84
— de potassium . . . . .	12	47	Bronzes de nickel . . . . .	54	73
— de propyle . . . . .	55	237	Bronze phosphoreux. Analyse du — . . . . .	31	83
Bromures de propylène . . . . .	55	249	Bronzite . . . . .	10	84
Bromure de propylène normal . . . . .	55	251	Brookite . . . . .	9	85
— de propylène ordinaire . . . . .	55	251	— . . . . .	9	89
— de propylène- $\alpha$ . . . . .	55	249	Brucine, ou Caniramine . . . . .	66	569
— — - $\beta$ . . . . .	55	250	— Dérivés alcooliques et éthyléni-		
— — - $\gamma$ . . . . .	55	251	ques de la — . . . . .	66	582
— — - $\delta$ . . . . .	55	251	Brucite . . . . .	9	94
— de propylidène . . . . .	55	250	Brun d'alizarine . . . . .	56	719
Bromures de pyrocrésols . . . . .	56	572	— Bismarck . . . . .	88	408
Bromure rhodochromique . . . . .	20	310	— de malachite . . . . .	65	1364
— ricinologique . . . . .	62	1619	Bryonine . . . . .	66	372
— de rubidium . . . . .	13*	13	Buccine . . . . .	66	110
— santonique . . . . .	63	2364	Bunsénite . . . . .	9	51
Bromures de sélénium . . . . .	5	213	— . . . . .	23	172
Bromure de sesquistanéthyle . . . . .	22	650	Burlingtonite . . . . .	10	133
— de silicoheptyle . . . . .	69	188	Bustite . . . . .	10	192
— de sodium . . . . .	13	42	Butane normal . . . . .	55	269
— de soufre . . . . .	5	167	— ordinaire . . . . .	55	272
— de stanméthyle . . . . .	22	239	Butényltricarbonate d'argent . . . . .	61	1382
— de stanéthyle . . . . .	22	234	— dicalcique . . . . .	61	1382
— — — . . . . .	69	136	— monocalcique . . . . .	61	1382
— de stannisobutyle . . . . .	22	245	— tricalcique . . . . .	61	1382
— de stanno-diméthyle . . . . .	69	127	— de strontium neutre . . . . .	61	1382
— de stanno-triéthyle . . . . .	69	143	— de zinc . . . . .	61	1382
— de stanpropyle . . . . .	22	242	Butsurite . . . . .	10	187
— de stilbène . . . . .	55	548	— . . . . .	10	371
— — — . . . . .	56	215	Butylamines . . . . .	64	73
— de stilbène bromé . . . . .	55	549	Butylamine secondaire . . . . .	56	104
— de strontium . . . . .	15	42	Butylaniline . . . . .	65	397
— de styrolène . . . . .	55	467	Butylarsines . . . . .	69	275
— de tantale . . . . .	18	72	Butylbenzine normale . . . . .	55	452
Bromures de tellure . . . . .	5	235	— secondaire . . . . .	55	453
— de thallium . . . . .	17	361	Butylbutyryone . . . . .	57	331
Bromure de thorium . . . . .	16	60	Butylchloral . . . . .	58	870
— de titane . . . . .	19	224	Butylchloralacétamide . . . . .	67	241
— de triéthylstibine . . . . .	69	217	Butylènes . . . . .	55	271
— de triméthylène . . . . .	55	251	Butylène- $\alpha$ . . . . .	55	272
— d'uranyle . . . . .	22	64	— $\beta$ . . . . .	55	275
— de valéryle . . . . .	60	373	— $\gamma$ . . . . .	55	273
— de vanadium . . . . .	19	147	— bibromé . . . . .	55	277
— de tétroxyde de vanadium . . . . .	19	91	— bromé . . . . .	55	277
— d'yttrium . . . . .	16	161	— ordinaire . . . . .	55	272
— de zinc . . . . .	17	98	— -diamine . . . . .	64	177
Bromures de zinc ammoniacaux . . . . .	17	100	— -phénylique . . . . .	55	470
Bromure double de zinc et ammo-			— tétrachloré . . . . .	55	277
ni-um . . . . .	17	102	Butylglycérate de baryum . . . . .	63	2200
Bromures doubles métalliques de			— de calcium . . . . .	63	2200
zinc . . . . .	17	103	— de potassium . . . . .	63	2200
Bromure double de zinc et d'or . . . . .	17	103	— de sodium . . . . .	63	2200
— de zirconium . . . . .	16	35	— de zinc . . . . .	63	2200
Bronzes. Analyse électrolytique			Butylglycérine . . . . .	56	273
des — . . . . .	31	498	— . . . . .	59	579
— et laitons. Analyse des — . . . . .	31	81	Butylmalonate d'argent . . . . .	61	1104
			— de baryum . . . . .	61	1104

Butylmanolate de cuivre . . . . .	61	1104	Butyrate de magnésium . . . . .	60	317
— de plomb . . . . .	61	1104	— de plomb . . . . .	60	318
Butylols . . . . .	56	99	— de potassium . . . . .	60	317
Butylphosphines . . . . .	69	354	— de sesquistanméthyle . . . . .	22	254
Butylpseudonitrol . . . . .	56	105	— de sodium . . . . .	60	317
Butylsulfines . . . . .	69	101	— de stanméthyle . . . . .	22	241
Butylsulfocarbimides . . . . .	67	556	— de strontium . . . . .	60	318
Butyltoluène . . . . .	88	323	— d'yttrium . . . . .	60	318
Butylurées . . . . .	67	526	— de zinc . . . . .	60	313
Butyral . . . . .	57	310	Butyrine ordinaire . . . . .	56	256
Butyramide. Dérivés du . . . . .	67	309	o-Butyrocoumarate d'argent . . . . .	62	2025
Butyranilide . . . . .	68	1216	Butyrocoumarine . . . . .	62	2025
Butyrates métalliques . . . . .	60	317	γ-Butyrolactone . . . . .	62	1551
Butyrate d'argent . . . . .	60	319	Butyrolactone-γ-Carbonate de ba-		
— de baryum . . . . .	60	318	ryum . . . . .	63	2213
— — et de calcium . . . . .	60	318	— — de calcium . . . . .	63	2213
— butyrique . . . . .	60	323	— — de zinc . . . . .	63	2213
— de butyryle . . . . .	60	323	Butyronitrile . . . . .	56	96
— de calcium . . . . .	60	317	— . . . . .	67	312
— de chlore . . . . .	60	324	Butyro-uréide . . . . .	67	650
— de cuivre . . . . .	60	318			

## C

Cacao. Analyse du — . . . . .	91	495	Cadmium. Propriétés chimiques du —	17	232
— — . . . . .	91	518	— — physiques du — . . . . .	17	229
Cachou . . . . .	56	773	— Sels de —. Propriétés chimiques		
Caïncine . . . . .	56	369	des — de — . . . . .	17	282
Cacodyle, ou arséniure de méthyle .	69	232	— — — physiologiques des — de — .	17	284
Cacothéline. Formation de la — . . .	66	573	— — — physiques des — de — . . .	17	231
— — Propriétés. Combinaisons de	66	580	— Usage du — . . . . .	17	234
la — . . . . .	66	581	Cadmium-éthyle . . . . .	69	550
Cacoxine . . . . .	20	105	Café. Généralités sur le — . . . . .	91	467
			— — Recherche des falsifications du — .	91	473
Cadmium . . . . .	17	227	— — Recherche des falsifications du — .	91	474
— Alliages de — . . . . .	17	278	— — Recherche des falsifications du — .	91	480
— Bibliographie du — . . . . .	17	236	Caféate de baryum . . . . .	63	2328
— — des composés du — . . . . .	17	279	— de calcium . . . . .	63	2328
— — des sels de — . . . . .	17	323	— de strontium . . . . .	63	2328
— Dosage du — à l'état métallique	17	318	Caféidine . . . . .	66	634
— — à l'état d'oxyde . . . . .	17	319	Caféine . . . . .	66	614
— — à l'état de sulfate . . . . .	17	320	— . . . . .	66	636
— — à l'état de sulfure . . . . .	17	319	Cafétannate d'ammonium . . . . .	63	2999
— Dosage volumétrique du — . . . .	17	320	— de baryum . . . . .	63	2999
— — — à l'état d'oxalate et dosage			— de calcium . . . . .	63	2999
en présence du zinc . . . . .	17	321	— de plomb . . . . .	63	2999
— Équivalent et poids atomique			— de potassium . . . . .	63	2999
du — . . . . .	17	235	Cafoline . . . . .	66	630
— Extraction du — . . . . .	17	228	Caillite . . . . .	10	115
— Historique et état naturel du — .	17	227	— . . . . .	10	344
— Préparation du — à l'état pur . .	17	229	Calamines. Analyse des — . . . . .	31	194
			Calcaires. Analyse des — . . . . .	31	201

Calcaires. Analyse complète des —	38	7	Camphocréosote . . . . .	56	559
— — immédiate des — . . . . .	31	204	Camphoglycuronate d'argent . . . . .	63	2993
— — succincte des — . . . . .	38	5	— de baryum . . . . .	63	2993
— Généralités sur la chaux et les calcaires . . . . .	38	1	Camphol . . . . .	56	154
Calcite . . . . .	9	140	Campholactonate de baryum . . . . .	62	1684
— . . . . .	PL. VIII	9	Campholactone . . . . .	62	1684
Calcium . . . . .	45	55	Campholate d'argent . . . . .	61	574
— État naturel du — . . . . .	15	56	— de baryum . . . . .	61	574
— Dans les Météorites . . . . .	10	8	— de calcium . . . . .	61	574
— Préparation du — . . . . .	15	56	— de potassium . . . . .	61	574
— Propriétés du — . . . . .	15	55	Camphonate de baryum . . . . .	63	2512
— Séparation d'avec le cobalt . . . . .	23	166	— de cadmium . . . . .	63	2512
— Variations du spectre du — . . . . .	1	857	Camphonitrile . . . . .	67	338
Calculs biliaires . . . . .	74	297	Camphophénylhydrazine . . . . .	65	1494
— de carbonates terreux . . . . .	75	1053	Camphoramates . . . . .	67	437
— de cholestérine . . . . .	75	1054	Camphoramide . . . . .	67	435
— de cystine . . . . .	75	1054	Camphoranile . . . . .	68	1255
— intestinaux. Analyse des — . . . . .	73	256	Camphorate neutre d'ammonium . . . . .	61	1202
— lacrymaux . . . . .	75	1069	— d'argent . . . . .	61	1203
— mixtes . . . . .	75	1054	— acide de baryum . . . . .	61	1203
— muraux . . . . .	61	992	— neutre de baryum . . . . .	61	1202
— muqueux . . . . .	75	1094	— acide de calcium . . . . .	61	1203
— d'oxalate de chaux . . . . .	75	1053	— neutre de calcium . . . . .	61	1203
— pancréatiques . . . . .	75	657	— de cuivre . . . . .	61	1203
— phosphatiques . . . . .	75	1052	— d'étain . . . . .	61	1203
— salivaires . . . . .	74	199	— ferrique . . . . .	61	1203
— urinaires . . . . .	75	1051	— de lithium . . . . .	61	1202
— uriques . . . . .	75	1052	— de magnésium . . . . .	61	1203
— de xanthine . . . . .	75	1053	— de manganèse . . . . .	61	1203
Caléfaction . . . . .	1	493	— mercureux . . . . .	61	1203
— Conditions diverses du phénomène de la — . . . . .	1	496	— de nickel . . . . .	61	1203
— Intervalle compris entre le liquide et la surface chaude . . . . .	1	494	— de plomb . . . . .	61	1203
— Mouvements du globule . . . . .	1	496	— neutre de potassium . . . . .	61	1202
— Température du globule . . . . .	1	495	— neutre de sodium . . . . .	61	1202
Calomel . . . . .	9	101	— de strontium . . . . .	61	1203
Calorimétrie . . . . .	2	12	— d'uranyle . . . . .	61	1203
Calorimétriques. Appareils — . . . . .	2	21	— de zinc . . . . .	61	1203
Campbellite . . . . .	10	131	Camphoréthylimide . . . . .	67	438
Campamide . . . . .	67	337	— Sels de — . . . . .	67	439
Campate d'ammonium . . . . .	61	618	Camphorimide . . . . .	67	437
— de cuivre . . . . .	61	618	Camphoronate (di) ammonique . . . . .	61	1387
— de plomb . . . . .	61	618	— (mono) ammoniacal . . . . .	61	1387
— de potasse . . . . .	61	618	— (tri) argentique . . . . .	61	1388
— de sodium . . . . .	61	618	— (di) barytique . . . . .	61	1387
— de zinc . . . . .	61	618	— de baryum tribasique . . . . .	61	1387
Camphènes . . . . .	55	717	— de cadmium . . . . .	61	1388
— . . . . .	58	521	— (tri) calcique . . . . .	61	1388
— actif et inactif . . . . .	55	718	— de diéthyle . . . . .	61	1388
Camphérol . . . . .	56	779	— de cuivre . . . . .	61	1388
Camphocarbonate d'ammonium . . . . .	62	1770	— de plomb . . . . .	61	1388
— d'argent . . . . .	62	1770	— (di) potassique . . . . .	61	1387
— de plomb . . . . .	62	1770	— de triéthyle . . . . .	61	1388
— de potassium . . . . .	62	1770	— de zinc . . . . .	61	1388
— de sodium . . . . .	62	1770	Camphre . . . . .	58	473
			— . . . . .	58	500
			— artificiel . . . . .	55	702
			— de camomille . . . . .	58	518
			Camphres composés . . . . .	58	510

<b>Camphre cyané</b> . . . . .	58	500	gouttes . . . . .	2	555
— Dérivés du — . . . . .	58	484	<b>Capillarité. Diffusion des liquides</b> . . . . .	2	594
— — azotés du — . . . . .	58	505	— Dissolutions et mélanges . . . . .	2	568
— — bromé, cyané, iodé . . . . .	58	494	— Équilibre d'un liquide dénué de pesanteur . . . . .	2	537
— — chlorés du — . . . . .	58	488	— — des liquides dans les tubes capillaires . . . . .	2	547
— — nitrés du — . . . . .	58	503	— Frottement intérieur des liquides . . . . .	2	588
— dibromé . . . . .	58	494	— Influence de la forme du ménisque sur l'ascension et la dépression des liquides . . . . .	2	545
— dichloré . . . . .	58	488	— Introduction à l'étude de la — . . . . .	2	527
— gauche . . . . .	58	515	— Lois générales relatives aux tensions superficielles et aux coefficients de capillarité des liquides . . . . .	2	566
— inactif . . . . .	58	515	— Osmose et Dyalise . . . . .	2	602
— iodé . . . . .	58	500	— Phénomènes de diffusion dans les gaz . . . . .	2	583
— de menthe . . . . .	56	150	— — électro-capillaires . . . . .	2	574
— de menthe poulliot . . . . .	58	519	— Procédés expérimentaux pour déterminer l'ascension ou la dépression des liquides dans les tubes capillaires . . . . .	2	553
— monobromé . . . . .	58	494	— Pression normale exercée par les surfaces courbes . . . . .	2	533
— monosodé . . . . .	56	154	— Résultats des déterminations de la constante capillaire des liquides . . . . .	2	559
— de pulegium micranthum . . . . .	58	520	— Tension superficielle des liquides . . . . .	2	528
— de tanaïsie . . . . .	58	520	— — au contact de deux liquides . . . . .	2	539
— tribromé . . . . .	58	494	— — des métaux et des sels fondus . . . . .	2	564
— trichloré . . . . .	58	488	<b>Capramide</b> . . . . .	67	325
<b>Camphylamine</b> . . . . .	65	1484	<b>Caprate d'ammoniaque</b> . . . . .	60	443
<b>Canadine</b> . . . . .	66	332	— d'argent . . . . .	60	443
<b>Caniramine. Voyez Brucine</b> . . . . .			— de baryum . . . . .	60	443
<b>Cannelle. Analyse de la —</b> . . . . .	91	682	— de calcium . . . . .	60	443
— . . . . .	91	686	— de cuivre . . . . .	60	443
<b>Canellite</b> . . . . .	10	260	— de magnésium . . . . .	60	453
— . . . . .	10	347	— de plomb . . . . .	60	443
<b>Cantharate de baryum</b> . . . . .	63	2311	— de sodium . . . . .	60	443
— de plomb . . . . .	63	2311	<b>Caprinone</b> . . . . .	60	444
— de potassium . . . . .	63	2311	<b>Caproamide</b> . . . . .	67	318
<b>Cantharidate d'ammonium</b> . . . . .	63	2777	<b>Caproates</b> . . . . .	60	392
— d'argent . . . . .	63	2777	<b>Caproate d'ammonium</b> . . . . .	60	392
— de baryum . . . . .	63	2777	— d'argent . . . . .	60	394
— de cadmium . . . . .	63	2777	— de baryum . . . . .	60	393
— de calcium . . . . .	63	2777	— de cadmium . . . . .	60	393
— de cobalt . . . . .	63	2777	— de calcium . . . . .	60	392
— de cuivre . . . . .	63	2777	— de cuivre . . . . .	60	394
— d'étain . . . . .	63	2777	— de magnésium . . . . .	60	394
— de lithium . . . . .	63	2777	— de potassium . . . . .	60	392
— de magnésium . . . . .	63	2777	— de sodium . . . . .	60	392
— mercureux . . . . .	63	2777	— de strontium . . . . .	60	393
— de nickel . . . . .	63	2777	— de zinc . . . . .	60	393
— de palladium . . . . .	63	2777	<b>Caprolactone</b> . . . . .	62	1586
— de plomb . . . . .	63	2777	— symétrique . . . . .	62	1595
— de potassium . . . . .	63	2777	— $\delta$ -Caprolactone normal . . . . .	62	1671
<b>Caoutchouc. Peinture au —</b> . . . . .	93	189			
<b>Capacité calorifique</b> . . . . .	1	568			
<b>Capillarité. Application de l'osmose à la fabrication du sucre</b> . . . . .	2	604			
— <b>Constante capillaire. Résultats des déterminations de la — des liquides</b> . . . . .	2	559			
— <b>Contact des liquides et des solides</b> . . . . .	2	541			
— <b>Démonstration expérimentale de la tension superficielle</b> . . . . .	2	530			
— <b>Détermination des tensions superficielles à l'aide du compte-</b>					



Capronamidine . . . . .	64	128	Carbonate d'ammoniaque. Constitu-		
Capronamillide . . . . .	68	1218	tion du — . . . . .	14	50
Caprone . . . . .	57	331	— — Expériences de M. Isambert .	14	88
Capronitrile . . . . .	56	112	— — Fabrication du — au moyen		
— . . . . .	67	319	de la tourbe. . . . .	7	71
Caprylamide . . . . .	67	321	— d'ammoniaque neutre . . . . .	14	94
Caprylanilide . . . . .	68	1218	Carbonates d'ammoniaque. Fabrica-		
Caprylate d'argent . . . . .	60	431	tion des — . . . . .	81	106
— de baryum . . . . .	60	430	— — de H. Rose . . . . .	14	98
— de cuivre . . . . .	60	431	Carbonate d'argent. . . . .	27	350
— de plomb . . . . .	60	431	— de baryte. État naturel du — .	15	35
— de potassium . . . . .	60	430	— — Préparation du carbonate ar-		
— de sodium . . . . .	60	430	tificiel . . . . .	15	36
— de zinc . . . . .	60	431	— — Propriétés et usages du — .	15	35
Caprylène . . . . .	55	319	— de bismuth . . . . .	24	86
Caprylonitrile . . . . .	67	322	— de cadmium . . . . .	17	316
Capsicine . . . . .	66	600	— céreux . . . . .	16	94
Capsules surrénales . . . . .	75	700	— — Sels doubles . . . . .	16	95
Caramel . . . . .	84	231	Carbonate de chaux . . . . .	15	14
Caramélane . . . . .	56	397	— de chaux bibasique . . . . .	15	94
— . . . . .	58	458	— — État naturel du — . . . . .	15	87
Caramélène . . . . .	56	397	— — hydraté. . . . .	15	94
— . . . . .	56	458	— — Propriétés du — . . . . .	15	84
Caraméline . . . . .	56	458	— — et de baryte . . . . .	15	95
Carapaces d'écrevisses et de ho-			— — et de magnésic . . . . .	15	133
mards . . . . .	75	444	— — et de soude. . . . .	15	95
Carbacétoxylate d'argent . . . . .	61	1020	— de protoxyde de chrome. . . . .	20	257
— de baryum . . . . .	61	1020	— de sesquioxyde de chrome. . . . .	20	271
— de plomb . . . . .	61	1020	— de cobalt . . . . .	23	5
— de zinc . . . . .	61	1020	Carbonates de protoxyde de cobalt. .	23	52
Carballylate de baryum acide. . . . .	61	1379	Carbonate de cœsium . . . . .	13*	31
— — neutre . . . . .	61	1379	Carbonates de cuivre . . . . .	26	93
— de calcium . . . . .	61	1379	Carbonate de cuivre et de potasse. .	26	96
— ferrique . . . . .	61	1379	— — et de soude. . . . .	26	96
— de plomb . . . . .	61	1379	— cupro-ammonique . . . . .	26	119
— de potassium acide . . . . .	61	1379	— de didyme . . . . .	16	137
Carbamate d'ammoniaque . . . . .	14	107	Carbonates doubles de didyme . . . . .	16	137
— de baryte . . . . .	14	113	— de protoxyde d'étain. . . . .	22	152
— de chaux . . . . .	14	111	Carbonate de protoxyde de fer . . . . .	20	109
— de lithine . . . . .	14	111	— — — et de magnésic . . . . .	20	111
— de potasse . . . . .	14	111	— — — et de manganèse . . . . .	20	111
— de soude . . . . .	14	111	— de sesquioxyde de fer . . . . .	20	110
— de strontiane . . . . .	14	113	— — — et d'ammoniaque. . . . .	20	110
Carbamide . . . . .	67	583	— — — et de potasse . . . . .	20	110
Carbamine . . . . .	67	583	Carbonates de glucinium . . . . .	16	18
Carbazoline . . . . .	65	888	— — doubles de — . . . . .	16	18
Carbinol . . . . .	56	2	Carbonate d'indium. . . . .	16	244
Carbinols . . . . .	xxi	56	— de lanthane . . . . .	16	117
	xc	56	— de lithine . . . . .	14	31
Carboamidotétraimidobenzol . . . . .	65	1482	— de magnésic neutre. État natu-		
Carbocaprolactonate de baryum . . . . .	63	2479	rel du — . . . . .	15	129
Carbodiimide. Dérivés du — . . . . .	68	1847	— — — Propriétés et préparation		
Carbomésyle . . . . .	61	808	du — . . . . .	15	130
Carbon . . . . .	8	89	— — et d'ammoniaque . . . . .	15	133
			— — et de chaux . . . . .	15	133
Carbonates . . . . .	11	438	— — et de potasse . . . . .	15	132
— Analyse des — . . . . .	31	191	— — et de soude. . . . .	15	133
Carbonate d'alumine . . . . .	15	243	— de manganèse . . . . .	21	54

Carbonate mercureux . . . . .	26	237	Carbone. Chaleur de combustion de divers charbons . . . . .	5 <sup>a</sup>	4
— mercurique . . . . .	26	237	— — — du — ; et — de combustion de l'oxyde de — . . . . .	5 <sup>a</sup>	47
Carbonates de protoxyde de nickel . . . . .	23	222	— — spécifique du —. Expériences de M. Weber . . . . .	5 <sup>a</sup>	43
Carbonate de plomb acide . . . . .	25	92	<b>Carbones fossiles, ou charbons fossiles . . . . .</b>	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>37</b>
Carbonates de plomb basiques . . . . .	25	92	— Combinaisons d'aluminium et de bore avec le — . . . . .	<b>15</b>	<b>204</b>
Carbonate et bioxyde de plomb . . . . .	25	96	— — du — avec le brome, le chlore et l'iode . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>203</b>
— de plomb neutre . . . . .	25	90	— — avec les métalloïdes . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>75</b>
— double de plomb et de chaux . . . . .	25	95	— — sulfurées du — . . . . .	<b>5</b>	<b>189</b>
— — — et de chlorure de plomb . . . . .	25	95	— Différentes formes du — . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>1</b>
— — — et de soude . . . . .	25	95	— Dosage, dans les aciers, du — combiné . . . . .	<b>31</b>	<b>105</b>
— de potasse . . . . .	12	139	— — — du — total . . . . .	<b>31</b>	<b>100</b>
— — Analyse du — . . . . .	31	193	— — dans les fers du — combiné . . . . .	<b>31</b>	<b>105</b>
— neutre de rubidium . . . . .	13 <sup>a</sup>	14	— — — du — total . . . . .	<b>31</b>	<b>100</b>
— de sesquistanéthyle . . . . .	22	232	— — dans les fontes du — combiné . . . . .	<b>31</b>	<b>106</b>
Carbonates de soude . . . . .	13	157	— — — du — total . . . . .	<b>31</b>	<b>100</b>
Carbonate de soude neutre anhydre . . . . .	13	157	— — — du — dans les matières organiques . . . . .	<b>79</b>	<b>237</b>
— — — hydraté . . . . .	13	166	— — dans les météorites . . . . .	<b>10</b>	<b>8</b>
— de soude quatre tiers. Formule de l'Urao et du Trona . . . . .	13	173	— — dans les terres — . . . . .	<b>34</b>	<b>179</b>
— — — Analyse du — . . . . .	31	193	— Électrolyse avec électrodes de charbon . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>65</b>
— double de soude et de potasse . . . . .	13	178	<b>Carbone gazeux . . . . .</b>	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>1</b>
— de strontiane. Préparation, propriétés et état naturel du — . . . . .	15	51	— Équivalent du — . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>68</b>
Carbonates de protoxyde de thallium . . . . .	17	406	— — — . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>73</b>
Carbonate de thorium . . . . .	16	67	— États polymériques du — . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>78</b>
— double de thorium . . . . .	16	67	— Expériences de MM. Dumas et Stas sur l'équivalent du — . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>68</b>
— de protoxyde d'uranium . . . . .	22	11	— des météorites . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>23</b>
— d'yttrium . . . . .	16	170	— — — . . . . .	<b>10</b>	<b>87</b>
Carbonates doubles d'yttrium . . . . .	16	170	— Propriétés du — . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>43</b>
Carbonate de zinc ammoniacal . . . . .	17	204	— Réactions du —, sous l'influence des actions électriques . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>64</b>
Carbonates de zinc basiques . . . . .	17	201	— Spectre du — . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>51</b>
— de zinc neutre anhydre . . . . .	17	199	<b>Variétés de carbones :</b>		
Carbonates de zinc neutres hydratés . . . . .	17	201	<b>Carbones amorphes . . . . .</b>	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>31</b>
Carbonate double de zinc et de cuivre . . . . .	17	206	— — Charbon de bois . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>31</b>
Carbonate double de zinc et de potassium . . . . .	17	205	— — — de cornue . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>36</b>
— — — et de sodium . . . . .	17	206	— — — métallique . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>33</b>
— de zirconium . . . . .	16	48	— — — de sucre . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>33</b>
Carbonates hydratés . . . . .	9	149	— — — Coke . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>34</b>
Carbonates orthorhombiques . . . . .	9	145	— — — Noir animal . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>34</b>
Carbonates rhomboédriques . . . . .	9	140	— — — de fumée . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>34</b>
			— <b>Cristallisés.</b>		
<b>Carbone. Absorption des gaz par le — . . . . .</b>	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>53</b>	— — Diamant . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>4</b>
— — Expériences de Favre . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>57</b>	— — — . . . . .	<b>8</b>	
— — Charbons décolorants . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>62</b>	— — Graphite . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>20</b>
— — Charbon platiné . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>61</b>	— <b>purs.</b>	<b>56</b>	<b>460</b>
— — Réactions effectuées sous l'influence du pouvoir absorbant du charbon . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>59</b>	<b>Carbonyldiuride . . . . .</b>	<b>67</b>	<b>685</b>
— — Analyse du — . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>66</b>	<b>Carbonyles. Bibliographie des — . . . . .</b>	<b>58</b>	<b>527</b>
— — des diverses variétés de — . . . . .	<b>34</b>	<b>335</b>	<b>Carbonylphénylméthylphénylacé- tone . . . . .</b>	<b>61</b>	<b>943</b>
— Assimilation du — par les végétaux . . . . .	<b>82</b>	<b>25</b>			
— et ses composés. Bibliographie . . . . .	<b>5<sup>a</sup></b>	<b>237</b>			

Carbopétrocène . . . . .	55	676	Carbures de fer . . . . .	20	28
Carbopyrotartrate d'argent . . . . .	63	2559	— d'hydrogène . . . . .	1	246
— de baryum . . . . .	63	2559	Carbure de lanthane . . . . .	16	111
— de potassium . . . . .	63	2559	Carbures de manganèse . . . . .	21	115
— de sodium . . . . .	63	2559	Carbure de nickel . . . . .	23	205
Carbopyrrolamide . . . . .	67	869	— de plomb . . . . .	25	90
Carbosiliés (composés) . . . . .	6	136	— de potassium . . . . .	12	93
Carboxycornicularate d'argent . . . . .	63	2687	Carbures de tantale . . . . .	18	82
Carboxynaphtaline . . . . .	61	917	Carbure d'yttrium . . . . .	16	162
Carburamide . . . . .	67	681	— de zinc . . . . .	17	123
Carbures . . . . .	27	314	Carbusnate de calcium . . . . .	63	2952
Carbures d'hydrogène . . . . .	1	246	— de potassium . . . . .	63	2952
— — — — —	11	150	— de sodium . . . . .	63	2952
— — — — —	55		Carminate d'argent . . . . .	63	3543
— <i>Classification des</i> — . . . . .	55	1	— de baryum . . . . .	63	3043
— acétyléniques, 3 <sup>e</sup> série . . . . .			— de cuivre . . . . .	63	3053
— benzéniques, 5 <sup>e</sup> série . . . . .			— de potassium . . . . .	63	3044
— camphéniques, 4 <sup>e</sup> série . . . . .			— de sodium . . . . .	63	3044
— éthyléniques, 2 <sup>e</sup> série . . . . .			Carnallite . . . . .	9	99
— forméniques, 1 <sup>re</sup> série . . . . .			— — — — —	36	427
— divers, de la 6 <sup>e</sup> à la 15 <sup>e</sup> série . . . . .	55	8	Carnine . . . . .	75	489
— — — — —	55	561	Carollite . . . . .	23	173
— — — — —	55	672	Carpène . . . . .	62	2065
— pyrogénés . . . . .	55	38	Carvachol . . . . .	56	559
— riches en carbone . . . . .	55	453	Carvol . . . . .	56	560
<i>Généralités sur les :</i>			Caryophyllate d'argent . . . . .	63	2784
— — Action des acides sur les — . . . . .	55	109	— de baryum . . . . .	63	2788
— — de la chaleur sur les — . . . . .	55	38	— de sodium . . . . .	63	2788
— — des halogènes sur les — . . . . .	55	67	Caryophylline . . . . .	56	780
— — de l'hydrogène sur les — . . . . .	55	53	Caséine . . . . .	64	298
— — de l'oxygène sur les — . . . . .	55	53	— — — — —	71	157
— — — — — et du soufre sur les — . . . . .	55	90	— Action de la présure sur la — . . . . .	75	1181
— — Applications des — au chauffage et à l'éclairage . . . . .	55	329	— du lait de femme . . . . .	75	1189
— — Bibliographie des — . . . . .	55	725	— — de vache . . . . .	75	1177
— — Constitution et formules des — . . . . .	55	10	— Ferments anaérobies de la — . . . . .	71	650
— — dans les météorites . . . . .	10	22	Caséine du lait . . . . .	68	1543
— — Déshydrogénation des — . . . . .	55	53	— du sérum . . . . .	68	1552
— — Dérivés bromés des — . . . . .	55	67	— végétale . . . . .	68	1553
— — chlorés des — . . . . .	55	67	— — et cristallisée . . . . .	68	1592
— — iodés des — . . . . .	55	70	— Dosage dans le lait . . . . .	34	554
— — nitrés des — . . . . .	55	109	Cassitérite . . . . .	9	86
— — sulfurés des — . . . . .	55	109	Castine . . . . .	41	19
— — Hydrogénation des — . . . . .	55	53	— Analyse de la — . . . . .	31	214
— — Isomérisation, polymérisation, métamérisation, kénomérisation, isomérisation proprement dite des — . . . . .	55	115	Castoréum . . . . .	72	1089
— — Nouveau mode de chloruration des — . . . . .	70	21	Catalpate d'argent . . . . .	63	2824
— — Préparation des — par analyse et par synthèse — . . . . .	55	16	— de baryum . . . . .	63	2084
— — des — . . . . .	70	21	Catarinite . . . . .	10	102
— — Propriétés physiques des — . . . . .	55	31	— — — — —	10	364
<i>Carbures métalliques :</i>			Cédrene . . . . .	55	721
Carbures d'argent . . . . .	27	314	Célestine . . . . .	9	161
Carbure de cérium . . . . .	16	84	Cellules. Vie anaérobie des — . . . . .	71	262
— de cuivre . . . . .	26	56	— Vie aérobie des — . . . . .	71	262
			Celluloses . . . . .	56	450
			Cellulose . . . . .	72	5
			— animale . . . . .	56	456
			— Détermination de la — dans les végétaux . . . . .	80	80
			— Digestion de la — . . . . .	74	371

<b>Cellulose.</b> Dosage de la . . . . .	80	234	<b>Cérium.</b> Etat naturel du — . . . . .	16	74
— Fermentation de la — . . . . .	71	586	— Historique du — . . . . .	16	73
— Ferment de la — . . . . .	74	372	— Métallique . . . . .	16	76
— Lieu et mode de digestion de la — . . . . .	74	383	— Spectre du — . . . . .	16	75
— Propriétés, Réactions, Transformations, Combinaisons de la — . . . . .	56	450	<b>Céroléine</b> . . . . .	56	132
<b>Celluloside décanitrique.</b> . . . . .	56	454	<b>Céropate de baryum</b> . . . . .	63	2517
— hexanitrique . . . . .	56	454	<b>Cérotates</b> . . . . .	60	488
— octonitrique . . . . .	56	455	<b>Cérotate d'argent.</b> . . . . .	60	488
<b>Cellulosiques.</b> Corps isomères de la — . . . . .	72	4	— de céryle . . . . .	60	489
<b>Cémentation de l'acier</b> . . . . .	48	127	— de cuivre . . . . .	60	488
<b>Cendres.</b> Analyse des . . . . .	70	224	— d'éthyle . . . . .	60	489
— Anciennes hypothèses pour expliquer la composition des — . . . . .	82	113	— de magnésium . . . . .	60	488
— Détermination des — dans les végétaux . . . . .	82	91	— de méthyle . . . . .	60	488
— Dosage des — dans les matières organiques [— simultanément, de l'hydrogène, du carbone, de l'azote et des cendres] . . . . .	79	237	— de plomb . . . . .	60	488
— Nature des substances formant les — . . . . .	82	95	— de potassium . . . . .	60	488
— Quantités de — laissées par les divers organes des végétaux . . . . .	82	92	— de sodium . . . . .	60	488
— gravelées . . . . .	12	152	<b>Cérotinone</b> . . . . .	57	337
— végétales. Dosage de l'acide carbonique en poids . . . . .	34	222	<b>Céroléine.</b> . . . . .	88	515
— — — Dosage en volume . . . . .	34	220	<b>Céruleine</b> . . . . .	56	641
— — — de l'acide phosphorique dans les — . . . . .	34	223	<b>Cérumineuse (Sécrétion)</b> . . . . .	75	1088
— — — de l'acide sulfurique . . . . .	34	223	<b>Céruse</b> . . . . .	9	147
— — — de la chaux et de la magnésie. . . . .	34	224	— . . . . .	25	92
— — — du chlore dans les — . . . . .	34	223	— Analyse de la — . . . . .	31	199
— — — du fer et du manganèse dans les — . . . . .	34	225	<b>Cérusite.</b> . . . . . Pl. VII	9	
— — — de la potasse et de la soude. . . . .	34	225	<b>Cerveau.</b> Composition du tissu. Analyse quantitative. Principes immédiats . . . . .	73	273
— — — de la silice dans les — . . . . .	34	223	— Composition chimique du — . . . . .	75	546
— — — Préparation des — . . . . .	34	217	<b>Césium.</b> Voyez Cæsium.		
— — — . . . . .	79	224	<b>Cétène</b> . . . . .	55	324
<b>Cercles isochromatiques</b> . . . . .	2	753	— monobromé . . . . .	55	325
<b>Céréales.</b> Analyse des — . . . . .	91	447	<b>Cétylaniline.</b> . . . . .	65	399
<b>Cerberine.</b> . . . . .	56	701	<b>Cétylène</b> . . . . .	55	325
<b>Cérébrine.</b> . . . . .	64	295	<b>Cétylmalonate d'argent.</b> . . . . .	61	1132
— . . . . .	75	576	— de baryum . . . . .	61	1132
<b>Cérébrose.</b> . . . . .	60	474	<b>Cétylsulfine.</b> . . . . .	69	103
<b>Cérine</b> . . . . .	56	132	<b>Cévadilline.</b> . . . . .	66	118
— . . . . .	60	487	<b>Cévadine.</b> . . . . .	66	118
<b>Cérium</b> . . . . .	16	73	<b>Cévine</b> . . . . .	61	549
— place du — dans la classification. . . . .	16	74	— . . . . .	66	118
— Caractères des sels céreux . . . . .	16	98	<b>Chabasie</b> . . . . .	9	133
— Caractères des sels cériques au chalumbeau . . . . .	16	99	<b>Chalcolite.</b> . . . . .	9	189
— Dosage du — . . . . .	16	99	<b>Chalcoménite.</b> . . . . .	9	154
— Equivalent du — . . . . .	16	74	— . . . . . Pl. VII	9	
			<b>Chalcopyrite</b> . . . . .	9	45
			<b>Chalcosine</b> . . . . .	9	38
			<b>Chaleur.</b> Action de la — sur le cyanogène . . . . .	5*	25
			— — sur les microbes . . . . .	71	96
			— — sur le verre . . . . .	40	30
			— Calcul du travail intérieur . . . . .	1	570
			— Capacité calorifique . . . . .	1	568
			— Coefficients de dilatation . . . . .	1	571
			— Phénomènes généraux de la — . . . . .	1	568
			— Quantité totale qui pénètre dans un corps . . . . .	1	569
			— Rayonnement de la — . . . . .	1	853
			— Travail extérieur de la — . . . . .	1	569

Chaleur. Travail intérieur de la . . .	1	569	Charbon de bois. Meules verticales.	7	7
Chaleur spécifique des gaz . . . . .	1	863	— — Modifications apportées au		
— — des liquides . . . . .	1	864	procédé des meules . . . . .	7	16
— — des solides . . . . .	1	864	— — Rendement des — . . . . .	7	14
Chalumeau à gaz oxyhydrique . . . . .	4	165	Charbon de cornue . . . . .	5 <sup>a</sup>	36
Changements d'état avec modifica-			Charbons décolorants . . . . .	5 <sup>a</sup>	62
tions allotropiques . . . . .	1	543	— fossiles . . . . .	5 <sup>a</sup>	37
— — Ac. cyanique, ac. cyanurique			Charbon métallique . . . . .	5 <sup>a</sup>	33
et cyanélide . . . . .	1	545	— platiné . . . . .	5 <sup>a</sup>	61
— — Cyanogène et paracyanogène.	1	543	— de sucre . . . . .	5 <sup>a</sup>	33
— — Expériences de Troost et			Chassignite . . . . .	10	291
Hautefeuille . . . . .	1	543	— . . . . .	10	351
— — Lois . . . . .	1	551	Chauffage par les carbures d'hydro-		
— — Phosphore ordinaire et phos-			gène . . . . .	55	329
phore rouge . . . . .	1	548	Chaux . . . . .	9	51
— — Tension de transformation . .	1	548	— Analyse de la — . . . . .	31	122
Changements d'état allotropique,			— — des — . . . . .	31	211
sans changement d'état physique.			— — — . . . . .	38	84
— — Acides arsénieux et antimo-			Chaux et ciments d'espèces diffé-		
nieux . . . . .	1	558	rentes . . . . .	38	11
— — Acide sulfurique . . . . .	1	558	— Cuisson des pierres à chaux. Gé-		
— — Alliages de rhodium . . . . .	1	558	néralités sur la cuisson des — . .	38	16
— — Alumine . . . . .	1	557	— Cuisson de la — par application		
— — Chlore . . . . .	1	563	de la combustion des gaz au		
— — Cuivre . . . . .	1	556	chauffage des fours . . . . .	38	34
— — Etain . . . . .	1	556	— Cuisson des chaux grasses, hy-		
— — Expériences de Hautefeuille et			drauliques... etc., et phénomènes		
Chappuis . . . . .	1	561	de la cuisson des — . . . . .	38	41
— — Iodure de mercure . . . . .	1	559	— — par différents procédés. Avan-		
— — Oxydes . . . . .	1	558	tages et inconvénients des divers		
— — — de fer . . . . .	1	557	systèmes de fours . . . . .	38	40
— — Ozone . . . . .	1	560	— — Chaux cuite . . . . .	38	43
— — Phosphore . . . . .	1	335	— — Calcination continue à courte		
— — Plomb . . . . .	1	556	flamme . . . . .	38	24
— — Sélénium . . . . .	1	554	— — — à longue flamme . . . . .	38	26
— — Soufre . . . . .	1	553	— — — intermittente à courte flamme.	38	22
— — Vapeur de soufre . . . . .	1	563	— — — à longue flamme . . . . .	38	18
— — Trempe. Métaux . . . . .	1	560	— Conservation des —. Fabrications		
— — — Verre . . . . .	1	559	des chaux hydrauliques artifi-		
Chantonite . . . . .	10	81	cielles . . . . .	38	47
— . . . . .	10	246	— Fours à circulation . . . . .	38	31
— . . . . .	10	371	— — mixtes à chaux et à briques.	38	38
Chanvre . . . . .	87	15	— — utilisant la chaleur perdue		
Charbons . . . . .	56	460	dans certaines opérations indus-		
Charbon de bois . . . . .	5 <sup>a</sup>	31	trielles . . . . .	38	39
— — But de la carbonisation . . .	7	5	— Dosage de la — dans les roches.	34	214
— — Carbonisation par combustion			— — — dans les terres . . . . .	34	144
partielle . . . . .	7	6	— Emploi de la — dans la métal-		
— — — en fours . . . . .	7	18	lurgie de l'argent . . . . .	50	394
— — — en vases clos . . . . .	7	20	— Contenue dans l'urine . . . . .	75	1029
— — Influence de la nature du bois.	7	3	Chaux phosphatée dans les roches		
— — — de la température . . . . .	7	1	stratifiées . . . . .	37	87
— — — de la vitesse de la carbo-			— — dans le terrain cambrien . .	37	88
nisation . . . . .	7	4	— — — crétacé . . . . .	37	102
— — Charbon de Paris . . . . .	7	25	— — — dévonien . . . . .	37	90
— — — roux . . . . .	7	24	— — — houiller . . . . .	37	92
— — Meules horizontales . . . . .	7	12	— — —oolithique . . . . .	37	98

Chaux phosphatées dans le terrain permien. . . . .	37	93
— — primitif. . . . .	37	88
— — dans les terrains quaternaires. . . . .	37	117
— — dans le terrain silurien . . . . .	37	89
— — dans les terrains tertiaires. . . . .	37	115
— — dans le terrain triasique. . . . .	37	94
Chébulate de baryum. . . . .	63	3058
— de zinc — . . . . .	63	3058
Chélérytrine . . . . .	66	172
Chélidonate d'ammonium . . . . .	63	2792
— d'argent. . . . .	63	2793
— de baryum. . . . .	63	2793
— de calcium. . . . .	63	2792
— de fer . . . . .	63	2793
— de potassium . . . . .	63	2792
— de sodium. . . . .	63	2792
Chélidonine. . . . .	66	172
Chénocholate de baryum . . . . .	63	2367
Cheveux . . . . .	75	648
Chevreul (Travaux de —) chimiste. . . . .	1	230
Chicorée. Analyse de la — . . . . .	91	480
Chimie agricole. . . . .	79	
— des anciens . . . . .	1	3
— des liquides et tissus de l'organisme. . . . .	73	
	74, 75, 76	
Chimie organique . . . . .	55 à	78
— — Applications de la — . . . . .	79 à	93
— — Réactifs employés en . . . . .	1	233
— physiologique . . . . .	75	
— des végétaux. . . . .	72	
Chinéthionate d'argent . . . . .	63	3027
— de baryum. . . . .	63	3027
— de potassium . . . . .	63	3027
Chitarate de calcium . . . . .	63	3027
Chitine . . . . .	56	372
— . . . . .	56	467
— . . . . .	75	444
Chitonate de calcium. . . . .	63	3066
Chladnite . . . . .	10	80
Chloantite. . . . .	23	174
Chloracétamides . . . . .	67	231
Chloracétate d'argent. . . . .	60	239
— de baryte . . . . .	60	239
Chloracrylate d'argent . . . . .	61	511
Chloral . . . . .	58	869
— urée . . . . .	67	632
Chloralide. . . . .	62	1534
— formobenzoylique . . . . .	62	1859
— phénylglycollique . . . . .	62	1859
Chlorangélate d'argent. . . . .	62	1665
— de calcium. . . . .	62	1665
— de cuivre . . . . .	62	1665
— de zinc . . . . .	62	1665
Chloranile. . . . .	56	517
— . . . . .	56	601
Chloranisate d'argent. . . . .	62	1837

Chloranisate de baryum . . . . .	62	1837
γ-Chloranthracène-carbonate d'argent . . . . .	61	961
— — de baryum . . . . .	61	961
— — de potassium . . . . .	61	961
Chlorates . . . . .	11	367
Chlorate d'ammoniaque . . . . .	14	81
Chlorates d'argent . . . . .	27	426
Chlorate de baryte . . . . .	15	23
— — Historique et propriétés du — . . . . .	37	214
— — Préparation. Fabrication avec le chlorate de chaux concentré . . . . .	37	215
— de bismuth. . . . .	24	65
— de cadmium . . . . .	17	302
— de chaux . . . . .	15	73
— de protoxyde de cobalt . . . . .	23	40
— de cuivre . . . . .	26	78
— de protoxyde de fer . . . . .	20	96
— de sesquioxyde de fer . . . . .	20	96
— de glucinium. . . . .	18	13
— de lithine . . . . .	14	47
— de magnésie. . . . .	15	122
— de protoxyde de manganèse . . . . .	21	146
— mercureux. . . . .	26	232
— mercurique . . . . .	26	232
— de protoxyde de nickel. . . . .	23	212
— de plomb. . . . .	25	74
— de potasse. . . . .	12	102
— — Emplois du — . . . . .	37	204
— — Essai et analyse du — . . . . .	37	202
— — Historique du — . . . . .	37	189
— — Fabrication du —. Préparation du chlorate de chaux par l'action du chlore sur un lait de chaux, et précipitation du chlorate brut. . . . .	35	195
— — Fabrication du —. Raffinage. . . . .	37	201
— — Préparation du — . . . . .	37	193
— — Propriétés du — . . . . .	37	190
— de rubidium . . . . .	13*	17
— de soude. . . . .	13	77
— — Historique. . . . .	37	205
— — Préparation du —. Procédé par le fluosilicate de soude. — par le bitartrate de soude. — par le chlorate d'ammoniaque. — par le sulfate d'alumine — de l'usine de Salindres à l'aide du chlorate de chaux. . . . .	37	208
— — Propriétés du — . . . . .	37	207
— de strontiane . . . . .	15	46
— de protoxyde de thallium . . . . .	17	391
— de peroxyde de thallium. . . . .	17	415
— de thorium. . . . .	16	64
— d'uranyle. . . . .	22	27
— d'yttrium . . . . .	16	165
— de zinc . . . . .	17	164
Chloraurate d'ammonium . . . . .	29	80
— de baryum. . . . .	29	81

Chloraurate de cadmium . . . . .	29	81
-- de calcium . . . . .	29	81
-- de césium . . . . .	13 <sup>a</sup>	31
-- -- . . . . .	13 <sup>a</sup>	41
-- de lithium . . . . .	29	81
-- de manganèse . . . . .	29	81
-- de nickel . . . . .	29	81
-- de potassium . . . . .	29	80
-- de rubidium . . . . .	13 <sup>2</sup>	13
-- -- . . . . .	13 <sup>2</sup>	41
-- de sodium . . . . .	29	80
-- de strontium . . . . .	29	81
-- de zinc . . . . .	29	81
Chloraurite de potassium . . . . .	29	79
<b>Chlore . . . . .</b>	<b>4</b>	<b>459</b>
-- Action sur le cyanogène . . . . .	5 <sup>b</sup>	256
-- -- sur les sels ammoniacaux . . . . .	14	40
-- Combiné au carbone . . . . .	5	203
-- -- au silicium . . . . .	6	202
-- Dosage du -- . . . . .	79	205
-- -- en présence de bases quelconques, par le silicate de fer, à haute température. . . . .	79	216
-- -- dans les matières organiques. . . . .	31	344
-- -- -- composés organiques. . . . .	55	43
-- Etat naturel du -- . . . . .	4	484
-- Historique . . . . .	4	459
-- -- . . . . .	37	41
-- dans les météorites . . . . .	10	7
-- Préparation du -- . . . . .	4	484
-- -- . . . . .	37	42
-- -- industrielle du -- . Procédé ancien. . . . .	37	43
-- -- -- Procédés nouveaux. . . . .		
-- -- -- Deacon . . . . .	37	55
-- -- -- Weldon à la chaux . . . . .	37	45
-- -- -- à la magnésie. . . . .	37	53
-- Propriétés chimiques du -- . . . . .	4	467
-- -- physiques du -- . . . . .	4	460
-- -- . . . . .	37	41
-- Réactions diverses produisant du -- . . . . .	4	488
-- Usages du -- . . . . .	4	491
Chloréthane. . . . .	55	179
Chlorhydrate d'acétanilide . . . . .	68	1193
-- d'acide cacodylique . . . . .	69	251
-- d'amido-diimidorésorcine . . . . .	56	597
-- d'amidorésorcine. . . . .	56	596
-- d'ammoniaque . . . . .	14	56
-- -- Fabrication du -- . . . . .	31	93
Chlorhydrates d'ammoniaque ammoniacaux . . . . .	14	57
Chlorhydrate de chlorure de cadmium . . . . .	17	250
-- d'or. . . . .	29	80
-- de diamidonitrophénol. . . . .	56	533
-- de dulcité . . . . .	56	334

Chlorhydrate d'orthoamidophénol. . . . .	56	525
-- de paramidophénol . . . . .	56	527
-- de picrammonium . . . . .	56	529
-- pyroméconique . . . . .	62	1755
-- de triamidorésorcine . . . . .	56	597
-- de trichlorobenzine . . . . .	55	345
Chlorhydrines éthylsiliciques . . . . .	6	256
-- -- . . . . .	59	275
-- méthylsiliciques . . . . .	6	251
-- propylsiliciques . . . . .	6	260
-- siliciques . . . . .	59	134
Chlorisophtalate d'argent . . . . .	61	1266
-- de baryum . . . . .	61	1266
-- de cadmium . . . . .	61	1266
-- de calcium . . . . .	61	1266
-- de cuivre . . . . .	61	1266
-- de magnésium . . . . .	61	1266
-- de potassium . . . . .	61	1266
-- de sodium . . . . .	61	1266
-- de strontium . . . . .	61	1266
Chloritamalate de calcium . . . . .	63	2456
Chlorites . . . . .	11	368
Chlorite d'argent . . . . .	27	426
-- de baryte . . . . .	15	23
-- de plomb . . . . .	25	73
-- de potasse . . . . .	12	109
-- de soude . . . . .	13	74
-- de strontiane . . . . .	15	46
Chloritoïde . . . . .	20	126
Chloroacétate d'uranyle. . . . .	22	38
Chloroacétonitriles. Dérivés alcooliques. . . . .	67	252
Chloroamidophénols. . . . .	56	529
Chloroanisidine. . . . .	56	529
Chloroarséniate de plomb. . . . .	25	108
Chloroazoture de phosphore . . . . .	5	484
Chlorobenzol . . . . .	55	392
Chlorobromacrylate d'argent . . . . .	61	516
-- de baryum . . . . .	61	516
-- de potassium . . . . .	61	516
Chlorobromanilines . . . . .	65	352
<i>m</i> - Chlorobrombenzoate de baryum . . . . .	61	686
<i>o</i> - -- . . . . .	61	686
-- de calcium . . . . .	61	686
-- de potassium . . . . .	61	686
Chlorobromo-iodacrylate d'argent. . . . .	61	522
-- de baryum . . . . .	61	522
-- de calcium . . . . .	61	522
Chlorobromoquinon. . . . .	58	556
Chlorobromures d'argent . . . . .	27	326
-- de carbone . . . . .	5 <sup>c</sup>	235
Chlorobromure d'étain . . . . .	22	214
-- d'éthylène . . . . .	55	206
-- double d'or et de phosphore . . . . .	29	84
Chlorobromures de phosphore. . . . .		
Chlorobromure PhCl <sup>3</sup> Br <sup>2</sup> . . . . .	5	461
-- -- PhCl <sup>3</sup> Br <sup>4</sup> . . . . .	5	462

Chlorobromures de phosphore.	
Chlorobromure. $\text{PhCl}^3\text{Br}^7$ . . . . .	5 462
— — — $\text{PhCl}^3\text{Br}^4$ . . . . .	5 463
— — Bibliographie des — . . . . .	5 465
Chlorobromure de propylène . . . . .	55 251
— — $\alpha$ - . . . . .	55 255
— — $\beta$ - . . . . .	55 256
— — $\gamma$ - . . . . .	55 257
— — $\delta$ - . . . . .	55 257
— de silicium . . . . .	6 219
Chlorocarbonates . . . . .	9 152
Chlorocarbonate de chaux . . . . .	15 95
Chlorocérotate d'éthyle . . . . .	60 488
— de sodium . . . . .	60 488
Chlorocitraconate acide d'argent . . . . .	61 1170
— neutre d'argent . . . . .	61 1169
— de baryum . . . . .	61 1169
— de calcium . . . . .	61 1169
— de plomb . . . . .	61 1169
— de sodium . . . . .	61 1169
Chlorocitramalate d'argent . . . . .	63 2458
— de baryum . . . . .	63 2458
— de plomb . . . . .	63 2458
Chlorocoméenate d'argent . . . . .	63 2534
Chlorocoumarines . . . . .	62 1980
$\alpha$ -Chlorocrotonate d'ammonium . . . . .	61 528
— d'argent . . . . .	61 528
— de baryum . . . . .	51 528
— de calcium . . . . .	61 528
— de cuivre . . . . .	61 528
— de plomb . . . . .	61 528
— de potassium . . . . .	61 528
— de sodium . . . . .	61 528
Chlorocrotonylureide . . . . .	67 652
Chlorocuvrite de cacodyle . . . . .	69 238
<i>m</i> -Chlorocuminate de baryum . . . . .	61 799
Chlorocyanamide . . . . .	67 843
Chlorocyanilide . . . . .	68 1346
Chlorocyaniques. Composés — . . . . .	5 <sup>2</sup> 314
Chlorodibromacétates . . . . .	60 266
Chlorodibromacétate de chaux . . . . .	60 266
— de plomb . . . . .	60 266
— de potasse . . . . .	60 266
— de soude . . . . .	60 266
— de zinc . . . . .	60 266
$\alpha$ -Chlorodibromacrylate d'argent . . . . .	61 517
— de baryum . . . . .	61 517
— de calcium . . . . .	61 517
— de potassium . . . . .	61 517
$\beta$ - — de baryum . . . . .	61 517
— de calcium . . . . .	61 517
— de potassium . . . . .	61 517
Chlorodibrométhylène . . . . .	55 207
Chloro-diéthoxyl-acétonitrile . . . . .	67 354
Chlorodimargarine . . . . .	56 263
Chlorodinitrophénols . . . . .	56 520
Chloro-diproprioxyl-acétonitrile . . . . .	67 354
Chlorofilicate de plomb . . . . .	63 2636

Chloroforme ou formène trichloré . . . . .	55 141
Chlorofumarate d'argent . . . . .	61 1144
— de baryum . . . . .	61 1144
— de potassium . . . . .	61 1144
Chloroglycolate d'argent . . . . .	63 2936
— de baryum . . . . .	63 2936
— de sodium . . . . .	63 2936
Chloroiodosalicylate de baryum . . . . .	62 1805
— de calcium . . . . .	62 1805
— de magnésium . . . . .	62 1805
— de sodium . . . . .	62 1805
— de zinc . . . . .	62 1805
Chloroiodure d'éthylène . . . . .	55 210
— d'éthylidène . . . . .	55 210
— de mercure . . . . .	26 213
— de phosphore . . . . .	5 464
— de plomb . . . . .	25 39
Chloro-iodure rhodochromique . . . . .	20 218
$\alpha$ -Chloro-isocrotonate de potassium . . . . .	61 534
$\beta$ - — d'ammonium . . . . .	61 535
— d'argent . . . . .	61 536
— de baryum . . . . .	61 535
— de calcium . . . . .	61 535
— de cobalt . . . . .	61 535
— cuivrique . . . . .	61 535
— de magnésium . . . . .	61 535
— manganéux . . . . .	61 535
— de mercure . . . . .	61 536
— de nickel . . . . .	61 535
— de plomb . . . . .	61 535
— de potassium . . . . .	61 535
— de sodium . . . . .	61 535
— thalleux . . . . .	61 535
— de zinc . . . . .	61 535
Chlorolactate d'argent . . . . .	62 1532
— de baryum . . . . .	62 1532
— de calcium . . . . .	62 1532
— de manganèse . . . . .	62 1532
— de potassium . . . . .	62 1532
— de zinc . . . . .	62 1532
Chloromaléate d'argent . . . . .	61 1154
— de baryum . . . . .	61 1154
— de plomb . . . . .	61 1154
— de potassium acide . . . . .	61 1154
$\beta$ - — d'argent . . . . .	61 1154
— de plomb . . . . .	61 1154
— de potassium . . . . .	61 1154
Chloromalonylamide . . . . .	61 1017
Chloromésitylénate de baryum . . . . .	61 761
— de calcium . . . . .	61 761
Chloromésitylène . . . . .	55 437
Chlorométhacrylate d'argent . . . . .	61 538
— de baryum . . . . .	61 538
— de calcium . . . . .	61 538
— d'éthyle . . . . .	61 538
— de plomb . . . . .	61 538
— de potassium . . . . .	61 538
Chlorométhylchloroacéto-uréide . . . . .	67 650



Chlorométhylcrotonate d'argent . . . . .	61	551
— de baryum . . . . .	61	551
— d'éthyle . . . . .	61	551
— de magnésium . . . . .	61	551
— de sodium . . . . .	61	551
— de zinc . . . . .	61	551
$\alpha$ -Chloro- $\alpha$ -méthyl- $\beta$ -oxybutyrate d'argent . . . . .	62	1574
— — — de potassium . . . . .	62	1574
Chlorométrie . . . . .	34	452
— — — . . . . .	37	79
Chloronaphtalines . . . . .	88	535
$\alpha$ - <i>p</i> -Chloronaphtoate de calcium . . . . .	61	907
Chloro-naphtol . . . . .	56	570
Chloronaphtostyryl . . . . .	61	911
Chloronitranilide. Dérivés du — . . . . .	68	1204
Chloronitroanilines . . . . .	65	367
Chloronitroamidophénol . . . . .	56	533
( <i>s</i> ) <i>m</i> -Chloro- <i>m</i> -nitrobenzoate de baryum . . . . .	61	700
( <i>v</i> ) <i>m</i> -chloro- <i>o</i> -nitrobenzoate de baryum . . . . .	61	700
<i>m</i> -chloro- <i>o</i> — — — . . . . .	61	699
( <i>v</i> ) <i>m</i> — <i>o</i> — de calcium . . . . .	61	700
<i>m</i> — chloro- <i>o</i> — — . . . . .	61	699
— — d'éthyle . . . . .	61	699
( <i>v</i> ) <i>m</i> — — de plomb . . . . .	61	700
<i>m</i> — — de plomb . . . . .	61	699
— — de potassium . . . . .	61	699
<i>o</i> — <i>m</i> — d ammonium . . . . .	61	698
— — de baryum . . . . .	61	698
— — de cadmium . . . . .	61	699
— — de calcium . . . . .	61	699
— — de cuivre . . . . .	61	699
— — d'éthyle . . . . .	61	699
— — de plomb . . . . .	61	699
— — de sodium . . . . .	61	698
— — de strontium . . . . .	61	699
— — de zinc . . . . .	61	699
<i>p</i> — <i>m</i> — de baryum . . . . .	61	701
— — de calcium . . . . .	61	701
— — d'éthyle . . . . .	61	701
— — de magnésium . . . . .	61	701
— — de sodium . . . . .	61	701
Chloronitrocarbol . . . . .	55	162
Chloronitrophénol- $\alpha$ . . . . .	56	520
— $\beta$ . . . . .	56	520
Chloronitrophtalate de potassium . . . . .	61	1258
<i>m</i> -Chloronitrosalicylamide . . . . .	62	1811
Chloronitrosalicylate de baryum . . . . .	62	1811
— de potassium . . . . .	62	1811
Chloro-oxybenzoate de baryum . . . . .	62	1836
$\alpha$ -Chloro- $\beta$ -oxyvalérate d'argent . . . . .	62	1574
— — de potassium . . . . .	62	1574
Voyez également Chloroxy.		
Chloropalladite de césium . . . . .	13 <sup>e</sup>	31
Chlorophénol- $\alpha$ . . . . .	56	500
— $\beta$ . . . . .	56	500

<i>p</i> -Chlorophénylacétate d'argent . . . . .	61	717
— de calcium . . . . .	61	717
Chlorophosphate . . . . .	20	114
Chlorophosphamide . . . . .	14	139
Chlorophosphates . . . . .	9	178
Chlorophosphate de fer . . . . .	9	182
— de manganèse . . . . .	9	182
Chlorophosphates de plomb . . . . .	25	125
Chlorophosphure d'azote . . . . .	14	139
— d'étain . . . . .	22	215
Chlorophtalate acide de baryum . . . . .	61	1241
— neutre de potassium . . . . .	61	1241
— de sodium . . . . .	61	1242
Chlorophtaléines . . . . .	88	484
Chlorophylle . . . . .	80	16
— — — . . . . .	82	26
— Analyse de la — . . . . .	80	16
— Disposition des grains de la — dans les cellules . . . . .	82	26
— Dosage de la — . . . . .	80	98
Chloropicrine . . . . .	55	163
Chloroplatinate de brométhylène-triéthylarsonium . . . . .	69	278
— de cacodyle . . . . .	69	238
— de césium . . . . .	13 <sup>e</sup>	29
— de lithium . . . . .	14	26
— de rubidium . . . . .	13 <sup>e</sup>	12
— de samarium . . . . .	16	148
Chloroplatinite de césium . . . . .	13 <sup>e</sup>	29
— de lithium . . . . .	14	26
— de rubidium . . . . .	13 <sup>e</sup>	13
Chloroplatinocyanure d'ammonium . . . . .	5 <sup>e</sup>	473
— de magnésium . . . . .	5 <sup>e</sup>	474
— de potassium . . . . .	5 <sup>e</sup>	473
Chloropropargylate d'argent . . . . .	61	602
— de baryum . . . . .	61	602
Chloropropionitriles . . . . .	67	306
Chloroquinoléines . . . . .	65	939
Chlorosalicylate d'argent . . . . .	62	1794
— de baryum . . . . .	62	1794
— de plomb . . . . .	62	1794
— de sodium . . . . .	62	1794
<i>m</i> — d'argent . . . . .	62	1796
— de baryum . . . . .	62	1796
— de calcium . . . . .	62	1796
— de cuivre . . . . .	62	1796
— de lithine . . . . .	62	1795
— plombique . . . . .	62	1796
— de sodium . . . . .	62	1795
Chlorosaligénine . . . . .	56	675
Chlorosels de bismuth . . . . .	24	46
Chlorostannate d'ammoniaque . . . . .	22	218
— de baryum . . . . .	23	219
— de calcium . . . . .	22	219
— de césium . . . . .	22	219
— de magnésium . . . . .	22	219
— de potasse . . . . .	22	218
— de soude . . . . .	22	218

Chlorostannate de strontium . . .	22	219
Chlorostilbène . . . . .	55	578
Chlorosulhydrate de silicium . . .	6	212
Chlorosulfure d'antimoine . . . .	22	361
— — — — —	22	364
— de cadmium . . . . .	17	261
Chlorosulfures de carbone :		
Chlorosulfure C <sup>2</sup> S <sup>2</sup> Cl <sup>2</sup> . . . . .	5 <sup>2</sup>	223
— — C <sup>2</sup> S <sup>2</sup> Cl <sup>4</sup> . . . . .	5 <sup>2</sup>	225
— — C <sup>4</sup> S <sup>4</sup> Cl <sup>6</sup> . . . . .	5 <sup>2</sup>	226
— d'étain . . . . .	22	214
— de phosphore . . . . .	5	459
Chlorosulfures de phosphore . . .	5	461
Chlorosulfure de plomb . . . . .	25	70
Chlorotaurine . . . . .	67	898
Chlorotérébate d'argent . . . . .	63	2478
— de calcium . . . . .	63	2478
— de plomb . . . . .	63	2478
Chlorotéréphtalate d'argent . . . .	64	1278
Chlorotétracrylate de baryum . . .	64	529
— de cuivre . . . . .	64	529
— de sodium . . . . .	64	529
Chlorotoluate de baryum . . . . .	64	741
<i>p</i> — de calcium . . . . .	64	741
<i>p</i> — de baryum . . . . .	64	734
<i>p</i> — de calcium . . . . .	64	734
— d'éthyle . . . . .	64	734
( <i>α</i> ) <i>m</i> -Chlorotoluate de calcium . .	64	727
<i>v-m</i> — — — — —	64	727
Chlorotrimésate de baryum . . . .	64	1404
Chlorotriphénylméthane . . . . .	55	644
Chlorovalérolactone . . . . .	62	1659
Chlorovanadates . . . . .	9	132
<i>α</i> -Chloroxybutyrate de calcium . . .	62	1537
— de zinc . . . . .	62	1557
<i>β</i> -Chloroxybutyrate de calcium . . .	62	1557
— de zinc . . . . .	62	1557
<i>γ</i> — de zinc . . . . .	62	1557
Chloroxyde de phosphore . . . . .	5	454
Chloroxyiodure de plomb . . . . .	25	40
Chloroxyvalérianate de baryum . . .	62	1580
— de sodium . . . . .	62	1580
Chlorures . . . . .	11	151
— Analyse des — . . . . .	34	168
— Classification des — . . . . .	11	166
— Dosage des — dans les terres . . .	34	184
— Isomérisie des — . . . . .	11	151
— Préparation des — . . . . .	11	168
— Propriétés chimiques des — . . . .	11	154
— — physiques des — . . . . .	11	151
Chlorure d'aldéhydine . . . . .	55	197
— d'allylène . . . . .	55	263
— d'aluminium . . . . .		
— hydraté . . . . .	45	172
— Préparation du — . . . . .	45	168
— Propriétés du — . . . . .	45	171
— et d'acide sulfhydrique . . . . .	45	174

Chlorure d'aldéhydine et d'ammo-	15	175
niaque . . . . .	15	175
— — et hydrogène phosphoré . . . .	15	173
— — et oxychlorure de phosphore . .	15	173
— — et perchlorure de phosphore . .	15	173
— — spinelles chlorés . . . . .	15	176
— — et tétrachlorure de sélénium . .	15	175
— — et tétrachlorure de soufre . . .	15	174
— ammoniaco-magnésien . . . . .	15	114
— anhydrocamphoronique . . . . .	64	1388
— <i>γ</i> anthracène-carbonique . . . . .	64	960
— d'arachyle . . . . .	60	478
— d'argent . . . . .	27	317
— d'argentacétyle . . . . .	55	183
— d'argentallyle . . . . .	55	265
— d'argentodiallyle . . . . .	55	265
— d'arsenic . . . . .	5	581
— aureux . . . . .	29	73
— aurique . . . . .	29	73
— de baryum. Préparations. Pro-		
priétés. Usages du — . . . . .	15	11
— de bényle . . . . .	55	315
Chlorures de benzine bichlorée . . .	55	353
— — monochlorée . . . . .	55	349
— — trichlorée . . . . .	55	354
Chlorure de benzophénone . . . . .	55	539
— de benzoyle . . . . .	57	156
— de benzyle . . . . .	55	386
— — — — —	55	390
— — — — —	56	158
— de benzylène . . . . .	55	392
— bibromosuccinique . . . . .	64	1042
— salin de bismuth . . . . .	24	46
— de bismuthéthyle . . . . .	24	96
— de bore. Préparation du — . . . .	6	49
— — Propriétés chimiques du — . . . .	6	51
— — — physiques du — . . . . .	6	50
— de brome . . . . .	4	603
— — Bibliographie du — . . . . .	4	604
— bromotéréphtalique . . . . .	61	1279
— de butyle . . . . .	55	271
— de cacodyle . . . . .	69	236
— de cadmium . . . . .	17	246
— — hydraté . . . . .	17	249
— — monoammoniacal . . . . .	17	251
— — triammoniacal . . . . .	17	251
— de calcium. Préparation et		
usages du — . . . . .	15	63
— — Propriétés du — . . . . .	15	61
— de camphoryle . . . . .	64	1204
— de caprinyle . . . . .	60	444
— de cérium . . . . .	16	80
— de césium . . . . .	13 <sup>2</sup>	28
— de chaux. Mélange d'hypochlo-		
rite de chaux, de chlorure de cal-		
cium, etc. . . . .	37	61
— — liquide . . . . .	37	78
— — Chlorométrie . . . . .	37	79

Chlorure de chaux. Constitution chimique du — . . . . .	15	73
— — Essai du — . . . . .	83	372
— — Fabrication du — . . . . .	37	74
— — Propriétés du — . . . . .	15	74
— chlorhydratropique . . . . .	62	1894
— de chlorobenzoyle . . . . .	58	753
— de chlorobenzyle . . . . .	55	392
— de chlorobutyryle . . . . .	60	326
— de chlorocrotonyle . . . . .	61	528
— chlorophénylsulfureux . . . . .	55	379
— de β-chlorophtalyle . . . . .	62	1261
— chloropropionique . . . . .	62	1523
— chloropurpuréochromique . . . . .	20	307
— chlororoséochromique . . . . .	20	305
— de chlorosilicobenzol . . . . .	69	197
— chlorotéréphtalique . . . . .	61	1278
— cimicique . . . . .	61	582
— cinnaménylacrylique . . . . .	61	899
— de cinnamyle . . . . .	61	839
— citraconique . . . . .	61	1169
— de cobalt anhydre . . . . .	23	29
— — Hydrates du — . . . . .	23	30
— de coumarine . . . . .	62	1978
— cuivreux . . . . .	26	87
— cuivrique . . . . .	26	41
— cuménylacrylique . . . . .	61	880
— de cumyle . . . . .	61	796
Chlorures cupricoammoniques . . . . .	26	110
Chlorure de cuprosacétyle . . . . .	55	183
— de cuprosallyle . . . . .	55	265
— cuprosoammonique . . . . .	26	109
Chlorures de cyanogène . . . . .	5 <sup>a</sup>	306
Chlorure de cyanogène gazeux . . . . .	5 <sup>a</sup>	306
— — — Analyse du — et données thermiques . . . . .	5 <sup>a</sup>	311
— — — Propriétés chimiques du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	309
— — — physiques du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	308
— — — solide . . . . .	5 <sup>a</sup>	312
— — — Propriétés du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	313
Chlorure cymilaçétonecarbonique . . . . .	62	2042
Chlorures décolorants . . . . .	37	61
Chlorure de décyle . . . . .	55	314
— dextropimarique . . . . .	61	888
— dibromotéréphtalique . . . . .	61	1280
— dichloracrylique . . . . .	61	513
— <i>m</i> -dichlorobenzoylé . . . . .	61	670
— <i>mp</i> -dichlorobenzoylé . . . . .	61	668
— de dichlorobenzyle . . . . .	55	393
— dichloromuconique . . . . .	61	1219
— de didyme . . . . .	16	127
— diéthylphosphorique . . . . .	59	262
— diméthylsuccinique . . . . .	61	1092
— diphenyl-disulfureux . . . . .	55	531
— diphénylacétonecarbonique . . . . .	62	2137
— diphenyl-monosulfureux . . . . .	55	530
— diphenyl-sulfurique . . . . .	55	530
— double d'étain et d'ammoniaque . . . . .	22	209

Chlorure double d'étain et de baryum . . . . .	22	209
— — — et de platine . . . . .	22	209
— — — et de potassium . . . . .	22	209
— d'éthyle . . . . .	55	218
— d'éthylène . . . . .	55	193
— d'éthylène-chlorobromé . . . . .	55	179
— — — perchloré . . . . .	55	221
— éthylglycollique . . . . .	62	1513
— d'éthylstibine . . . . .	69	216
— de fluorescéine . . . . .	63	2414
Chlorures de gallium . . . . .	16	209
Chlorure de glucinium . . . . .	16	7
Chlorure glycollique . . . . .	62	1511
— hexylique . . . . .	62	1725
Chlorures hippuriques . . . . .	68	963
Chlorure d'indium . . . . .	16	239
— isohexylique . . . . .	62	1726
— isophtalique . . . . .	61	1264
— itaconique . . . . .	61	1165
— de Julin . . . . .	55	358
— lactique . . . . .	62	1528
— de lactyle . . . . .	62	1528
— de lanthane . . . . .	16	108
— de lauryle . . . . .	60	449
— de lithium . . . . .	14	23
— de magnésium . . . . .	15	110
— — — . . . . .	36	444
— — Préparation du — . . . . .	15	112
— — Propriétés du — . . . . .	15	111
— — et de calcium . . . . .	15	114
— — et d'iode . . . . .	15	113
— — et de potassium . . . . .	15	113
— — et de sodium . . . . .	15	114
— maléique . . . . .	61	1153
— mellique . . . . .	61	1441
— de mercure et acétate de cuivre . . . . .	26	193
— mercurieux . . . . .	26	173
— — et chlorure d'étain . . . . .	26	178
— — et oxyde mercurique . . . . .	26	178
— — et chlorure de platine . . . . .	26	178
— — et chlorure de soufre . . . . .	26	178
Chlorure mercurique . . . . .	26	179
— — Combinaison du — avec le sulfure d'éthyle . . . . .	26	186
— — Etat naturel . . . . .	26	185
— — Propriétés chimiques . . . . .	26	180
Chlorures de mercure. Thermo-chimie des . . . . .	26	177
— — — des — . . . . .	26	185
Chlorure mésoconique . . . . .	61	1175
— métachlorobenzoylé . . . . .	61	665
— métatoluïque . . . . .	61	733
— de métatolyle . . . . .	55	427
— de métaxylle . . . . .	55	427
— de méthyle . . . . .	55	138
— — bichloré . . . . .	55	141

Chlorure de méthyle chloré . . . . .	55	140
— — perchloré . . . . .	65	148
— de méthylène . . . . .	55	140
Chlorures de molybdène . . . . .	19	59
Chlorure monoéthylphosphorique . . . . .	59	260
— de naphthaline . . . . .	55	484
— $\alpha$ -naphtoïque . . . . .	61	906
— $\alpha$ -— . . . . .	62	2073
— $\beta$ -— . . . . .	61	918
— de naphthyle . . . . .	55	487
— de nickel . . . . .	23	199
— <i>o</i> -nitrocinnamique . . . . .	61	853
— de nonylène . . . . .	55	322
— orthochlorobenzoyique . . . . .	61	664
— orthotoluïque . . . . .	61	726
— d'orthotolyle . . . . .	55	425
— oxybenzoïque . . . . .	62	1818
— oxyheptique . . . . .	62	1741
— oxyhexique . . . . .	62	1740
— parachlorobenzoyique . . . . .	61	666
— paranitro-diphénylsulfonique . . . . .	55	532
— de pèlargyle . . . . .	55	313
— pentylique . . . . .	62	1724
— phénylacétique . . . . .	61	716
— phénylangélique . . . . .	61	877
— $\alpha$ -phénylbromacrylique . . . . .	61	848
— de phényle . . . . .	55	346
— <i>p</i> -phénylendiacétique . . . . .	61	1300
— phtalique . . . . .	61	1232
— pimélique . . . . .	61	1099
— de plomb . . . . .	25	27
— de potassium . . . . .	12	40
— Dosage de la potasse dans le		
— — par le procédé Schläesing . . . . .	34	25
— — Fabrication du . . . . .	36	434
— de propionyle tétrachloré . . . . .	62	1534
— de propyle . . . . .	55	236
— de propylène . . . . .	55	243
Chlorures de propylène chlorés . . . . .	55	244
Chlorure de pseudobutyle . . . . .	55	271
— pyromellique . . . . .	61	1423
— de pyrosulfuryle . . . . .	5	177
— pyrotartrique argentique . . . . .	61	1060
— de pyrotartryle . . . . .	61	1055
— rhodochromique . . . . .	20	311
— de rubidium . . . . .	13 <sup>3</sup>	11
— — . . . . .	13 <sup>2</sup>	41
— de samarium . . . . .	16	148
— de santonyle . . . . .	63	2364
— de scandium . . . . .	16	197
Chlorures de sélénium . . . . .	5	214
— de sesquistanéthyle . . . . .	22	250
— — . . . . .	22	256
— — . . . . .	69	140
— de sesquistanpropyle . . . . .	22	259
— de silicium triéthyle . . . . .	6	272
— de silicoheptyle . . . . .	69	187
— de silicononyle . . . . .	56	663

Chlorures de sodium . . . . .	13	33
— — Analyse du — . . . . .	31	173
— — Essai industriel du — . . . . .	13	193
Voyez aussi Sel marin.		
— sorbique . . . . .	61	609
Chlorures de soufre. Analyse des — . . . . .	31	172
Chlorure de soufre bi-ammoniacal . . . . .	14	136
— — mono-ammoniacal . . . . .	14	137
— de stanméthyle . . . . .	22	239
— de stannamyle . . . . .	22	246
— de stannéthyle . . . . .	22	233
— — . . . . .	69	135
— de stannisobutyle . . . . .	22	245
— de stannisopropyle . . . . .	22	244
— de stanno-diméthyle . . . . .	69	127
— de stanno-diphényle . . . . .	69	160
— de stanno-triéthyle . . . . .	69	142
— de stanno-triphényle . . . . .	69	165
— de stanpropyle . . . . .	22	242
— de stéaryle . . . . .	60	467
— de stilbène . . . . .	55	547
— — . . . . .	56	215
— — chloré . . . . .	55	547
— de strontium . . . . .	15	41
— de styrolène . . . . .	55	456
— sulfazotique ammoniacal . . . . .	14	138
— de sulfophényle . . . . .	55	378
— sulfophtalique . . . . .	61	1260
— de sulfuryle . . . . .	5	174
— de tantale . . . . .	18	70
Chlorures de tellure . . . . .	5	234
Chlorure téréphtalique . . . . .	61	1275
— de tétrachlorobenzyle . . . . .	55	395
— tétrachlorophtalique . . . . .	61	1246
— de tétrolyle . . . . .	61	607
— tétrylique . . . . .	62	1714
Chlorures de thallium . . . . .	17	351
Chlorure de thionyle . . . . .	5	170
— — . . . . .	61	1261
— de thorium . . . . .	16	59
Chlorures de titane . . . . .	19	206
Chlorure de tolane chloré . . . . .	55	615
— de tolylène . . . . .	56	212
— <i>o</i> -toluïque . . . . .	61	726
— <i>v</i> -trichlorobenzoyique . . . . .	61	673
— de trichlorobenzyle . . . . .	55	394
— de trichlorobutyryle . . . . .	60	328
— triméthylacétique . . . . .	60	382
— de triphénylcarbinol . . . . .	55	644
— d'uranyle . . . . .	22	61
Chlorures. Urine contenant des — . . . . .	75	1000
Chlorure de valéryle . . . . .	60	372
— de vanadium (de tétroxyde) . . . . .	19	90
— de vinyle . . . . .	55	197
— xanthochromique . . . . .	20	309
— xylique . . . . .	61	758
— d'yttrium . . . . .	16	161
— de zinc . . . . .	17	114

Chlorure de zinc. Dissolution. Propriétés de la — du — . . . . . 17 78  
 — — Préparation du — . . . . . 17 76  
 — — Propriétés chimiques et physiques du — . . . . . 17 77  
 — — diammoniacal . . . . . 17 81  
 — — diammonique . . . . . 17 87  
 — — dizincique . . . . . 17 84  
 Chlorures de zinc monoammoniacaux . . . . . 17 81  
 Chlorure monozincique . . . . . 17 84  
 — de zinc perammoniacal . . . . . 17 80  
 — — sesquiammonique . . . . . 17 86  
 — — sous-ammoniacal . . . . . 17 83  
 — de zirconium . . . . . 16 33  
  
 Chlorures doubles métalliques . . 17 89  
 Certains chlorures doubles peuvent ne pas être compris dans la liste ci-dessous; on les trouvera avec les chlorures simples.  
 Chlorure double d'aluminium et de sodium . . . . . 15 176  
 — — d'ammonium et d'indium . . 16 242  
 — — d'antimoine et d'oxychlorure de phosphore . . . . . 22 383  
 — — — et d'oxychlorure de sélénium . . . . . 22 383  
 — — — et de phosphore . . . . . 22 383  
 — — — et de sélénium . . . . . 22 383  
 — — — et de soufre . . . . . 22 383  
 Chlorures doubles de cadmium et d'ammonium hydratés et anhydres . . . . . 17 252  
 Chlorure double de cadmium et de baryum . . . . . 17 254  
 — — — et de calcium . . . . . 17 256  
 — — — et magnésium . . . . . 17 259  
 — — — et potassium . . . . . 17 253  
 Chlorure double de cadmium et sodium . . . . . 17 254  
 — — — et strontium . . . . . 17 256  
 Chlorures doubles de cérium . . . 16 80  
 Chlorure double de césium et d'antimoine . . . . . 13<sup>a</sup> 30  
 — — — et d'étain . . . . . 13<sup>a</sup> 30  
 — — — et de manganèse . . . . . 13<sup>a</sup> 30  
 Chlorures doubles de cuivre . . . 26 40  
 — — de didyme . . . . . 16 128  
 Chlorure double de fer et d'ammonium . . . . . 20 70  
 — ferroso-ferrique . . . . . 20 70  
 — — de fer et de potassium . . . 20 70  
 — — d'indium et de lithium . . . 16 241  
 Chlorures doubles d'indium et de potassium . . . . . 16 241  
 — — de lanthane . . . . . 16 109  
 — — de mercure et d'ammonium. 26 187

Chlorure double de mercure et de baryum . . . . . 26 189  
 — — — et de calcium . . . . . 26 190  
 — — — et de cérium . . . . . 26 191  
 — — — et de cobalt . . . . . 26 191  
 — — — et de cuivre . . . . . 26 192  
 — triple de mercure, de cuivre et de potassium . . . . . 26 192  
 — double de mercure et de fer . . 26 191  
 — — — et de glucinium . . . . . 26 191  
 — — — et de lithium . . . . . 26 189  
 — — — et de magnésium . . . . . 26 190  
 — — — et de nickel . . . . . 26 191  
 Chlorures doubles de mercure et de potassium . . . . . 26 188  
 — — — et de sodium . . . . . 26 189  
 Chlorure double de mercure et de strontium . . . . . 26 190  
 — — — et d'yttrium . . . . . 26 191  
 — — — et de zinc . . . . . 26 191  
 — d'or et d'étain ou pourpre de Cassius . . . . . 22 173  
 — double de plomb et d'ammonium. 25 29  
 Chlorures doubles de rubidium . . 13<sup>a</sup> 13  
 — — de thorium . . . . . 16 60  
 Chlorure double d'uranyle et d'ammonium . . . . . 22 62  
 — — — et de potassium . . . . . 22 62  
 — — — et de sodium . . . . . 22 62  
 Chlorures doubles d'yttrium . . . 16 161  
 — — de zinc et d'ammoniacale . 17 83  
 — — basiques de zinc et d'ammonium . . . . . 17 97  
 Chlorure double de zinc et de baryum . . . . . 17 89  
 — — — et de magnésium . . . . . 17 89  
 — — — et de potassium . . . . . 17 87  
 — — — métalliques de zinc . . . . 17 89  
 — — — et de sodium . . . . . 17 88  
 Chlorures doubles de zirconium . . 16 35  
  
 Chocolat. Analyse du — . . . . . 91 520  
 Cholalate d'argent . . . . . 63 2576  
 — de baryum . . . . . 63 2576  
 — de calcium . . . . . 63 2576  
 — de plomb . . . . . 63 2576  
 — de potassium . . . . . 63 2575  
 — de sodium . . . . . 63 2575  
 Cholanate d'argent . . . . . 63 2821  
 — de baryum . . . . . 63 2820  
 — de plomb . . . . . 63 2821  
 — de potassium . . . . . 63 2820  
 Cholécampborate d'ammonium . . 61 1209  
 — d'argent . . . . . 61 1210  
 — de baryum . . . . . 61 1210  
 — de calcium . . . . . 61 1210  
 — de cuivre . . . . . 61 1210  
 — de magnésium . . . . . 61 1210

Cholécamphorate de plomb . . . . .	61	121	Chromate neutre de cuivre . . . . .	20	299
— acide de potassium . . . . .	61	1210	— — et de potasse . . . . .	20	300
— neutre de potassium . . . . .	61	1210	— cuproammonique . . . . .	26	120
— de sodium . . . . .	61	1210	— de didyme . . . . .	16	137
Cholestérate d'argent . . . . .	63	2928	— double de didyme . . . . .	16	138
— de baryum . . . . .	63	2928	— d'étain . . . . .	20	296
— de calcium . . . . .	63	2928	— de fer . . . . .	20	292
— de potassium . . . . .	63	2928	— de glucinium . . . . .	16	19
— de sodium . . . . .	56	169	— d'indium . . . . .	20	296
Cholestérine . . . . .	56	167	— de lanthane . . . . .	16	118
— . . . . .	73	126	— de lithine . . . . .	20	288
— . . . . .	74	134	— de magnésie . . . . .	20	290
— . . . . .	74	291	Chromates de manganèse . . . . .	20	291
— . . . . .	75	690	— — . . . . .	21	159
— . . . . .	75	850	Chromate mercurieux . . . . .	20	301
— Sédiments de — dans l'urine . . . . .	75	1050	— mercurique . . . . .	20	301
Cholestérylamine . . . . .	65	884	— de nickel . . . . .	20	292
Cholestérylnaphtylamine . . . . .	65	1156	— — ammoniacal . . . . .	20	293
Cholétéline . . . . .	74	281	Chromates de protoxyde de nickel . . . . .	23	221
Choline . . . . .	56	191	Chromates de plomb . . . . .	25	101
— . . . . .	56	758	Chromate basique de plomb . . . . .	20	298
— . . . . .	75	583	— neutre de plomb . . . . .	20	297
Chondrine . . . . .	68	1611	— — Analyse du — . . . . .	31	258
Chondroïtes . . . . .	75	1094	— de potasse . . . . .	20	277
Chondromucoïde . . . . .	75	630	— double de potasse et d'ammo-		
Christianite, ou Phillipsite . . . . .	9	134	niaque . . . . .	20	287
Chromammoniques. Composés — . . . . .	20	302	— — — et de magnésie . . . . .	20	290
— — décammoniés . . . . .	20	304	— de rubidium . . . . .	20	288
— — octoammoniés . . . . .	20	304	— de soude . . . . .	20	286
Chromates . . . . .	11	448	— de strontiane . . . . .	9	165
Chromates anhydres . . . . .	9	158	— — . . . . .	20	289
— — . . . . .	9	165	— de thorium . . . . .	16	67
— Généralités sur les — . . . . .	20	276	— d'uranium . . . . .	20	296
Chromate d'aluminium . . . . .	20	290	— d'uranyle . . . . .	22	32
— d'ammoniaque . . . . .	20	287	— de tétroxyde de vanadium . . . . .	19	90
— double d'ammoniaque et de ma-			— de zinc . . . . .	20	293
gnésie . . . . .	20	290	— — ammoniacal . . . . .	20	294
— d'oxyde d'antimoine . . . . .	22	336	— — et de potasse . . . . .	20	294
— d'argent . . . . .	20	302	— de zirconium . . . . .	16	48
Chromates d'argent . . . . .	27	421	<b>Chrome</b> . . . . .	20	169
Chromate d'argent ammoniacal . . . . .	20	302	— Alliages de — . . . . .	20	181
— de baryte . . . . .	9	165	— Amalgame de — . . . . .	20	192
— — . . . . .	20	288	— Bibliographie du — . . . . .	20	327
— de bismuth . . . . .	20	296	— Caractères et dosage des compo-		
— de bismuth acide . . . . .	24	87	sés du —. Sels de protoxyde . . . . .	20	316
Chromates de bismuth basiques . . . . .	24	88	— — — Sels de sesquioxyde . . . . .	20	317
Chromate de bismuth neutre . . . . .	24	87	— Classification. Rang du — dans		
— de cadmium . . . . .	20	295	une — naturelle des métaux . . . . .	20	177
— — ammoniacal . . . . .	20	295	— Dosage du — . . . . .		
— céreux . . . . .	16	95	— — — à l'état de chromate de ba-		
— de chaux . . . . .	9	165	ryte et de chromate de plomb . . . . .	20	320
— — . . . . .	20	289	— — — Procédé de M. Carnot . . . . .	20	322
— de chrome . . . . .	20	290	— — — de H. Rose . . . . .	20	320
— de cobalt . . . . .	20	292	— — — à l'état de sesquioxyde . . . . .	20	319
Chromates de protoxyde de cobalt . . . . .	23	50	— — — par les liqueurs titrées . . . . .		
— de cuivre . . . . .	26	100	— — — Procédé Bunsen . . . . .	20	322
Chromate de cuivre ammoniacal . . . . .	20	300	— — — F. Jean et H. Pellet . . . . .	20	323
— basique de cuivre . . . . .	20	299			

Chrome. Dosage du —. Procédé Streng	20	32
— Equivalent du — . . . . .	20	179
— Historique du — . . . . .	20	169
— Météorites contenant du — . . . . .	40	9
— Propriétés générales et Préparation du — . . . . .	20	172
Chromocyanure de potassium . . . . .	20	253
Chromite . . . . .	9	74
— — — — —	10	70
Chromites . . . . .	9	157
— — — — —	11	447
Chromite de baryum . . . . .	9	79
— — — — —	20	203
— de calcium . . . . .	20	203
— de cuivre . . . . .	9	79
— — — — —	20	204
— de fer . . . . .	9	79
— — — — —	20	204
— de magnésium . . . . .	9	76
— — — — —	20	203
— de manganèse . . . . .	9	76
— — — — —	9	79
— de plomb . . . . .	9	79
— de zinc . . . . .	9	76
— — — — —	20	204
Chromocyanure de baryum . . . . .	20	252
— de chrome . . . . .	20	249
— de plomb . . . . .	20	253
Chromosacétyle . . . . .	69	399
Chromosulfocyanates métalliques . . . . .	67	534
Chromosulfocyanate d'ammoniaque . . . . .	67	534
— d'argent . . . . .	67	535
— de baryte . . . . .	67	535
— de plomb . . . . .	67	535
— de potasse . . . . .	67	534
— de soude . . . . .	67	535
Chrysarobine . . . . .	58	675
Chrysazine . . . . .	56	723
— — — — —	58	710
— — — — —	88	654
Chryszol . . . . .	56	632
Chryséane . . . . .	67	575
Chrysène . . . . .	55	650
— décachloré . . . . .	55	654
— dibromé . . . . .	55	654
— dichloré . . . . .	55	654
— dinitré . . . . .	55	655
— mononitré . . . . .	55	655
— tétranité . . . . .	55	655
— tribromo-dinitré . . . . .	55	655
— trichloré . . . . .	55	654
— isomères du — . . . . .	55	655
Chrysezarine . . . . .	56	729
Chryisine . . . . .	56	691
Chrysobéryl . . . . .	9	76
Chrysoène . . . . .	55	678
Chrysoline . . . . .	56	590

Chrysoquinon . . . . .	58	739
Chyle . . . . .	76	1
— — — — —	76	379
— Caractères chimiques et physiques du — . . . . .	76	380
— Gaz du — . . . . .	76	292
Chymosine . . . . .	74	218
— Formation de la — . . . . .	74	241
Cidre . . . . .	91	217
— Analyse du — . . . . .	34	428
— — — — —	91	224
— — des pommes servant à la fabrication du — . . . . .	34	428
— Fabrication du — . . . . .	91	218
— Falsifications du — . . . . .	34	429
— — — — —	91	231
— Maladies du — . . . . .	91	224
Ciments . . . . .	38	118
— — — — —	38	129
— Analyse des — . . . . .	31	219
— — — — —	31	307
Ciment artificiel . . . . .	38	51
Ciments. Changements de volume pendant la prise de certains — . . . . .	38	69
— Composition chimique des — . . . . .	38	72
— — des principaux — . . . . .	31	309
— Conclusions résultant des recherches faites sur les — . . . . .	37	13
— Conservation des —. Utilité de la — des — en magasin . . . . .	38	69
— Densité des — . . . . .	38	58
— Essais des — . . . . .	38	57
— — de la résistance des — . . . . .	31	309
— Fabrication des — . . . . .	—	—
— — Cuisson des briquettes . . . . .	38	54
— — Dispositions des fours . . . . .	38	55
— — Mélange des matières par voie humide . . . . .	38	53
— — — par voie sèche . . . . .	38	54
— Finesse des poudres des — . . . . .	38	60
— hydrauliques. Recherches chimiques sur les — . . . . .	37	2
— — — Silicates de chaux. Aluminates de —. Action de la chaux grasse, etc . . . . .	37	3
— Imperméabilité des — . . . . .	38	68
— Influence de l'eau employée pour le gachage. Eau de mer, — ordinaire . . . . .	38	70
— naturels . . . . .	38	50
— Pouvoir adhérent du ciment au sable . . . . .	38	67
— Prise des —. Durée de la — des — et marche du durcissement . . . . .	38	70
— Résistance des — . . . . .	38	57
— — Essais de la — des — . . . . .	31	309

Ciments. Résistance des — à la compression . . . . .	38	62	Cinnamate ferreux . . . . .	61	842
— — — — à la traction . . . . .	38	62	— ferrique . . . . .	61	842
— — — — à l'usure . . . . .	38	68	— de magnésie . . . . .	61	342
— Résumé sur les — . . . . .	38	73	— de manganèse . . . . .	61	842
Cimicate de baryum . . . . .	61	582	— mercureux . . . . .	61	842
— de calcium . . . . .	61	582	— de nickel . . . . .	61	842
— de magnésium . . . . .	61	582	— de plomb . . . . .	61	842
— de plomb . . . . .	61	582	— de potassium . . . . .	61	841
— de potassium . . . . .	61	582	— de potassium acide . . . . .	61	841
— de sodium . . . . .	61	582	— de sodium . . . . .	61	841
Cinabre . . . . .	9	39	— de strontium . . . . .	61	841
Voyez aussi : Sulfure de mercure .			— de zinc . . . . .	61	842
Cincholépidine . . . . .	65	1034	Cinnaméine . . . . .	56	158
Cinchonamine . . . . .	66	469	Cinnamène . . . . .	55	461
Cinchonate d'argent . . . . .	63	2781	Cinnaménylacrylate d'argent . . . . .	61	899
— de baryum . . . . .	63	2781	— de baryum . . . . .	61	899
— de calcium . . . . .	63	2781	— de calcium . . . . .	61	899
Cinchonicine . . . . .	66	448	— de magnésium . . . . .	61	899
Cinchonidine. Actions des éthers iodhydriques — du brome — de l'acide chlorhydrique — et des oxydants sur la — . . . . .	66	428	Cinnaménylangélate d'argent . . . . .	61	902
Cinchonine. Généralités sur la —. Formule, Historique, Synonymie, Préparation et Propriétés de la — .	66	399	Cinnaménylpropionate d'argent . . . . .	61	877
— Action de l'acide bromhydrique sur la — . . . . .	66	423	Cinnamide . . . . .	68	994
— — de l'acide chlorhydrique sur la — . . . . .	66	421	<i>o</i> -Cinnamocarbonate d'argent . . . . .	61	1320
— — de l'acide sulfurique sur la — .	66	404	— de plomb . . . . .	61	1320
— — du chlorure de phosphore sur la — . . . . .	66	423	Cinnanilide . . . . .	58	1307
— — du perchlorure de phosphore en présence de l'oxychlorure . . . . .	66	404	Cirages . . . . .	93	213
— — des oxydants sur la —. Oxydation par l'acide azotique, l'acide chromique, le permanganate de potasse, l'oxyde de cuivre et la potasse . . . . .	66	402	Circulation des éléments à travers les organismes . . . . .	75	29
— — des oxydants sur la — . . . . .	66	424	Citraconamide . . . . .	67	432
— Constitution de la — . . . . .	66	428	Citraconanilide . . . . .	68	1252
— Dérivés acides de la — . . . . .	66	414	Citraconate acide d'ammonium . . . . .	61	1167
— — alcooliques de la — . . . . .	66	411	— — d'argent . . . . .	61	1168
— Sels de la — . . . . .	66	405	— neutre d'argent . . . . .	61	1168
Cinéolate d'argent . . . . .	63	2514	— acide de baryum . . . . .	61	1168
— de calcium . . . . .	63	2514	— — de calcium . . . . .	61	1168
Cinnamates . . . . .	61	840	— neutre de calcium . . . . .	61	1168
Cinnamate d'ammoniaque . . . . .	61	841	— neutre de plomb . . . . .	61	1168
— d'antimoine et de potasse . . . . .	61	843	— sous-plombique . . . . .	61	1168
— d'argent . . . . .	61	842	— acide de potassium . . . . .	61	1167
— de baryum . . . . .	61	841	— neutre de potassium . . . . .	61	1167
— de bismuth . . . . .	61	842	— acide de strontium . . . . .	67	1168
— de cadmium . . . . .	61	842	Citraconimide . . . . .	67	433
— de calcium . . . . .	61	841	Citradibromopyrotartrate de calcium . . . . .	61	1064
— de cobalt . . . . .	61	842	Citramalate d'ammonium . . . . .	63	2457
— de cuivre . . . . .	61	842	— d'argent . . . . .	63	2457
— d'étain . . . . .	61	842	— de baryum . . . . .	63	2457
			— de calcium . . . . .	63	2457
			— de plomb . . . . .	63	2457
			— de potassium . . . . .	63	2457
			— de zinc . . . . .	63	2457
			Citramide . . . . .	67	887
			Citranilide . . . . .	68	1264
			Citratartrate d'argent . . . . .	63	2762
			— de baryum . . . . .	63	2762
			— de plomb . . . . .	63	2762
			Citrate d'alumine . . . . .	63	2913
			— d'ammonium . . . . .	63	2909
			— d'antimoine et de potasse . . . . .	63	2914



Citrate d'argent . . . . .	63	2916	<b>Cobalt.</b> Dosage volumétrique du — . . . . .	23	168
— de baryum . . . . .	63	2911	— Existence du — dans certains		
— de bismuth . . . . .	24	92	produits industriels . . . . .	23	5
— . . . . .	63	2915	— Historique du — . . . . .	23	1
— de cadmium . . . . .	63	2913	— Météorites contenant du — . . . . .	40	9
— de calcium . . . . .	63	2912	— <i>Minerais du —</i> . Sulfate. Biébe-		
— céréux . . . . .	16	97	rite. Rhodalose. Arséniates. Ery-		
— de cobalt . . . . .	63	2913	thrine ou Kobaltblüthe . . . . .	23	2
— de cuivre . . . . .	63	2913	— Voyez plus loin: Traitement des		
— de protoxyde d'étain . . . . .	22	153	minerais de cobalt.		
— de fer . . . . .	63	2914	— Préparation du — par réduction		
— de lanthane . . . . .	16	121	du chlorure, par la vapeur de zinc		
— de magnésium . . . . .	63	2912	— par réduction des oxydes, par		
— de manganèse . . . . .	21	165	— de l'oxalate . . . . .	23	8
— et de soude . . . . .	21	166	— Propriétés chimiques du — . . . . .	23	12
— de mercure . . . . .	63	2916	— — du — à l'état métallique . . . . .	23	10
— de nickel . . . . .	63	2913	— Reconnaissance du —, en pré-		
— de potassium . . . . .	63	2910	sence du fer et du nickel, par pro-		
— de plomb . . . . .	63	2915	cédé spectral . . . . .	23	170
— de samarium . . . . .	63	2914	— Sels d'ammoniaque et de — . . . . .	23	76
— de sodium . . . . .	63	2910	— Séparation du — et de l'alumi-		
— de tellure . . . . .	63	2914	nium . . . . .	23	165
— de thorium . . . . .	16	69	— du — et du baryum . . . . .	23	166
— d'urane . . . . .	63	2914	— du — et du calcium . . . . .	23	166
— d'uranyle . . . . .	22	43	— — du — et du fer . . . . .	23	162
— de vanadium . . . . .	63	2914	— — du — et du magnésium . . . . .	23	166
Citrène . . . . .	55	711	— — du — et du manganèse . . . . .	23	161
Citrodianile . . . . .	68	1264	— — du — et des métaux alcalins . . . . .	23	167
Citrodinaphtilamide . . . . .	68	1280	— — du — et du nickel . . . . .	23	163
Citronellol . . . . .	56	780	— — du — et du zinc . . . . .	23	159
Citrotrinaphtylamide . . . . .	68	1280	— <i>Métallurgie du :</i>		
Classification des substances orga-			— et ses alliages . . . . .	54	106
niques . . . . .	1	245	— et ses minerais . . . . .	54	87
Claudétite . . . . .	9	60	— Cobaltisage . . . . .	54	107
Clausthalite . . . . .	9	30	— Traitement des minerais du —		
<b>Cobalt</b> . . . . .	23	1	Séparation des métaux étrangers . . . . .	23	5
— Alliages de — . . . . .	23	15	— — des minerais arsenicaux du — . . . . .		
— Analyse électrolytique du — . . . . .	31	491	— — — Extraction du — des rési-		
— Bibliographie du — . . . . .	23	267	dus de la fabrication du chlore . . . . .	54	96
— Caractères des sels de protoxyde			— — — Fabrication de l'oxyde de		
de — . . . . .	23	147	Cobalt . . . . .	54	95
— — Action des réactifs sur les sels			— — — du smalt . . . . .	54	89
de — . . . . .	23	148	— Traitement des minerais de la		
— — Réaction par voie sèche des — . . . . .	23	152	Nouvelle-Calédonie . . . . .	54	98
— Caractères des sels de sesquioxyde			— — Procédé Carnot . . . . .	54	99
de — . . . . .	23	152	— — — Clarke . . . . .	54	101
— Chaleur de formation des com-			— — — Dickson et walt . . . . .	54	102
posés du — . . . . .	23	13	— — — Herrenschildt . . . . .	54	103
— Dépôt du — par l'électrolyse . . . . .	23	9	— — — Readman . . . . .	54	100
— Dosage du — à l'état d'azotite dou-			— — — par voie sèche . . . . .	54	104
ble de cobalt et de potasse . . . . .	23	156	<b>Cobaltamines.</b> Classification des — . . . . .	23	75
— — — de cobalticyanure de mer-			— Historique des — . . . . .	23	74
cure . . . . .	23	158	— à trois équivalents d'ammoniaque . . . . .	23	82
— — — d'hydrate de protoxyde de — . . . . .	23	154	<b>Cobaltglanz</b> . . . . .	23	3
— — — métallique . . . . .	23	157	<b>Cobaltcyanures</b> . . . . .	5 <sup>2</sup>	430
— — — de sulfate . . . . .	23	158	<b>Cobalticyanure d'ammonium</b> . . . . .	5 <sup>2</sup>	430
— — — de sulfure . . . . .	23	155	— d'argent . . . . .	5 <sup>2</sup>	434
			— de baryum . . . . .	5 <sup>2</sup>	431

Cobaltocyanure de cadmium . . . . .	5 <sup>a</sup>	432	Colloïdine . . . . .	68	1620
— de cuivre . . . . .	5 <sup>a</sup>	434	— . . . . .	75	1105
— d'étain . . . . .	5 <sup>a</sup>	432	Colocyanthine . . . . .	56	372
— de fer . . . . .	5 <sup>a</sup>	432	Colombite . . . . .	9	191
— de manganèse . . . . .	5 <sup>a</sup>	432	Colophène . . . . .	55	723
— de mercure . . . . .	5 <sup>a</sup>	434	Colophonine . . . . .	56	781
— de plomb . . . . .	5 <sup>a</sup>	432	Coloradoise . . . . .	9	32
— de potassium . . . . .	5 <sup>a</sup>	430	Colorantes. Matières — artificielles.	88	
— de sodium . . . . .	5 <sup>a</sup>	431	Colorimètres . . . . .	31	236
— de strontium . . . . .	5 <sup>a</sup>	431	— . . . . .	31	535
— de thallium . . . . .	5 <sup>a</sup>	432	Colostrum. Analyse du — . . . . .	73	195
— d'yttrium . . . . .	5 <sup>2</sup>	432	Comanate d'argent . . . . .	63	2229
— de zinc . . . . .	5 <sup>a</sup>	432	— de baryum . . . . .	63	2229
Cobaltines . . . . .	23	3	Combinaison chimique . . . . .	2	29
Cobaltocyanure de potassium . . . . .	5 <sup>a</sup>	429	Combinaisons d'aluminium de bore		
Coca. Analyse de la — . . . . .	91	492	et de carbone . . . . .	15	204
Cocaïne . . . . .	66	127	— amidées formées par l'ammo-		
Coccinine . . . . .	50	679	niaque avec les acides anhydes.	14	101
Cocinyléne . . . . .	55	823	— aniliques de l'étain . . . . .	28	270
Codamine . . . . .	66	245	— arséniotungstiques . . . . .	18	208
Codéine . . . . .	66	217	— azotées du tungstène . . . . .	18	237
— Action des acides sur la — . . . . .	66	228	— du bioxyde d'étain avec les		
— — du cyanogène sur la — . . . . .	66	227	acides . . . . .	22	175
— — des halogènes sur la — . . . . .	66	223	de l'or avec l'azote . . . . .	29	66
— Dérivés acides de la — . . . . .	66	233	— de l'or avec le sélénium et le		
— — alcooliques de la — . . . . .	66	232	tellure . . . . .	29	71
— Polymères de la — . . . . .	66	233	— organiques de l'étain . . . . .	22	239
Coefficients de dilatation . . . . .	1	571	— — — . . . . .	22	264
Cæsium ou Césium . . . . .	13 <sup>a</sup>	22	— — — . . . . .	22	270
— Analyse du — . . . . .	13 <sup>a</sup>	35	— — du fer . . . . .	75	135
— Bibliographie du — . . . . .	13 <sup>a</sup>	39	— des sels de nickel avec l'ammo-		
— Chlorures doubles de — formés			niaque . . . . .	23	224
avec l'antimoine, l'étain, le man-			— du phosphore avec l'oxygène . .	5	305
ganèse, l'or, le palladium, le pla-			— ternaires de phosphore, d'oxy-		
tine . . . . .	13 <sup>a</sup>	29	gène et d'hydrogène . . . . .	5	355
— Cyanure de — . . . . .	13 <sup>a</sup>	31	— — Composé $\text{Ph}^4\text{H}^3\text{O}^2$ . . . . .	5	358
— Equivalent du — . . . . .	13 <sup>a</sup>	26	— — — $\text{Ph}^3\text{H}^3\text{O}^3$ . . . . .	5	358
— État naturel du — . . . . .	13 <sup>a</sup>	23	— — — $\text{Ph}^2\text{H}^3\text{O}^4$ . . . . .	5	359
— Oxydes de — . . . . .	13 <sup>a</sup>	28	— — État allotropique du phos-		
— Préparation du — . . . . .	13 <sup>a</sup>	27	phore contenu dans ces composés.	5	360
— Sels de — . . . . .	13 <sup>a</sup>	31	— du sodium avec l'azote, le phos-		
Coke . . . . .	5	35	phore et l'arsenic . . . . .	13	68
Colchicéine . . . . .	66	113	— sulfurées du carbone . . . . .	5 <sup>a</sup>	189
Colchicine . . . . .	66	113	— des deux sulfures inférieurs so-		
— Action des acides chlorhydrique			lides du phosphore, et discussion		
et sulfurique très étendus sur la			sur les sulfures inférieurs liquides		
— Formation d'Apocolchicéine . .	66	116	du phosphore . . . . .	5	377
Colles. Matières . . . . .	85	14	— — Transformations des sulfures		
— diverses . . . . .	85	55	inférieurs, liquides de phosphore		
— Essais des — . . . . .	85	120	au-dessus de 100°. . . . .	5	381
— d'os . . . . .	85	59	— d'urée et d'oxyde de mercure . .	26	159
— végétales et diverses . . . . .	85	129	Combustibles. Corps divers utilisés		
Voyez également au mot : Gélatine.			dans l'organisme comme — . . . .	76	475
Collidines . . . . .	65	831	— minéraux . . . . .	7	35
Collodion . . . . .	43	184	— — Caractères chimiques des — .	72	142
— . . . . .	56	455	— — Résumé sur le gisement		
Colloïde amidobenzoïque . . . . .	68	1497	des — . . . . .	7	401
Colloïdine . . . . .	64	296			

Combustion. Échelle de — . . . . .	55	59
— des composés organiques. . . . .	34	217
Coménamide . . . . .	87	889
Coménate d'ammonium . . . . .	63	2533
— d'argent. . . . .	63	2533
— de baryum. . . . .	63	2533
— de calcium. . . . .	63	2533
— de cuivre . . . . .	63	2533
— de fer . . . . .	63	6533
— de magnésium. . . . .	63	2533
— de plomb . . . . .	63	2533
— de potassium . . . . .	63	2533
— de sodium. . . . .	63	2533
Composés amidés de l'acide carbo-		
nique. . . . .	14	107
— de l'acide cyanique. . . . .	14	114
— de l'acide métaphosphorique. . . . .	14	122
— de l'acide phosphoreux . . . . .	14	129
— de l'acide phosphorique ordi-		
naire. . . . .	14	118
— des acides phosphoriques. . . . .	14	114
— — Classification des — . . . . .	14	114
— de l'acide pyrophosphorique. . . . .	14	122
— de l'acide sulfureux. . . . .	14	105
— de l'acide sulfurique . . . . .	14	102
— du sulfure de carbone. . . . .	14	130
— ammoniés du mercure. . . . .	26	253
— carbosiliciés. . . . .	6	136
— chromammoniques. Généralités. . . . .	20	302
— décammoniés et octammo-		
niés . . . . .	20	304
— sels purpuréochromiques		
décammoniés . . . . .	20	306
— roséochromiques . . . . .	20	306
— — ou octoammoniés . . . . .	20	305
Composés organiques. Action du		
cyanogène sur les — . . . . .	5 <sup>a</sup>	264
— isomères . . . . .	55	3
— polymères. . . . .	55	2
— Densités de vapeur des — . . . . .		
Procédés de Dumas, d'Hoffmann		
et de Meyer. . . . .	55	48
— Détermination de l'équivalent		
et de la formule, ou de la molé-		
cule des — . . . . .	55	44
— Éléments des — . . . . .	55	2
— Limite des séries homologues		
des — . . . . .	55	12
— Nature des — . . . . .	55	1
— Propriétés des composés ho-		
mologues . . . . .	55	9
— Séries homologues . . . . .	55	7
— sulfoamidés . . . . .	14	128
Compressibilité des gaz. Appareils		
manométriques . . . . .	1	408
— Appareil producteur des		
hautes pressions . . . . .	1	410

Compressibilité des gaz. Bibliogra-		
phie . . . . .	1	425
— — Loi de la — . . . . .	1	393
— — Loi de Mariotte déduite de la		
constitution mécanique des gaz.		
Caractère approximatif de cette		
loi . . . . .	1	417
— Expériences anciennes sur la — . . . . .	1	395
— — de M. Amagat. . . . .	1	415
— — de Arago et Dulong. Voyez de		
Dulong et Arago. . . . .		
— — de Cailletet . . . . .	1	407
— — de Dulong et Arago . . . . .	1	397
— — Imperfections de leur mé-		
thode. . . . .	1	400
— — de Mariotte . . . . .	1	398
— — de Mendeleef et Hémilian. . . . .	1	414
— — de Pouillet . . . . .	1	398
— — de Regnault . . . . .	1	400
— Expériences sous faibles pres-		
sions. . . . .	1	414
— — à températures élevées . . . . .	1	415
— — Loi véritable de la — . . . . .	1	416
— Mesure des volumes gazeux. . . . .	1	410
— — Nouvelle méthode de com-		
pression et de — . . . . .	1	412
— Relation entre l'état d'un corps		
et la vitesse de ses particules . . . . .	1	424
— Vitesse de translation des parti-		
cules de gaz dans les gaz parfaits. . . . .	1	419
— — — dans les gaz imparfaits. . . . .	1	422
Conchioline . . . . .	75	445
Concrétions intestinales . . . . .	75	365
Condensation. — Des gaz par les		
solides. — Des liquides par les		
solides. — Des solides par les		
solides. — Des vapeurs par les		
vapeurs. . . . .		
— Bibliographie . . . . .	1	542
— des gaz par les solides. Voie hu-		
mide . . . . .	1	536
— — Expériences sur le charbon. . . . .	1	536
— — de Joulin . . . . .	1	538
— — Fer. Passivité du — . . . . .	1	536
— — Nickel et palladium. Expé-		
riences sur le — et le — . . . . .	1	535
— — Zinc. Propriétés du — pur ou		
amalgamé . . . . .	1	536
— — Expériences de Fabre et Sil-		
bermana . . . . .	1	537
— — — de Melsens. . . . .	1	539
— — — de Saussure . . . . .	1	537
— — — de Smith. . . . .	1	538
— — Voie sèche . . . . .	1	530
— — — Acier, fer et fontes . . . . .	1	532
— — — Aluminium . . . . .	1	532
— — — Argent. . . . .	1	531
— — — Cobalt et nickel . . . . .	1	534

<b>Condensation. Fers, fontes. Voyez</b>	
<b>Aciers, etc.</b> . . . . .	
— — — Magnésium . . . . .	1 532
— — — Nickel et cobalt . . . . .	1 534
— — — Palladium et métaux alcalins . . . . .	1 531
— — — Expériences de Dumas . . . . .	1 531
— — — — de Graham sur les métaux . . . . .	1 531
— Expériences de Jamin et Bertrand sur les corps en poudre . . . . .	1 530
— — de Magnus sur le verre . . . . .	1 530
— — de Muller sur la fonte et l'acier . . . . .	1 534
— — de Troost et Hautefeuille . . . . .	1 532
— des liquides par les solides . . . . .	
— Charbon. Propriétés du — . . . . .	1 539
— — Expériences de Debray . . . . .	1 540
— des solides par les solides . . . . .	1 540
— des vapeurs par les vapeurs . . . . .	1 541
<b>Condiments</b> . . . . .	74 162
<b>Confiseries.</b> — Analyse des — . . . . .	91 577
<b>Confitures.</b> — Analyse des — . . . . .	91 577
<b>Conglutine</b> . . . . .	68 1557
<b>Conhydrine</b> . . . . .	66 163
<b>Conicine</b> . . . . .	66 151
— . . . . .	66 153
— Action des vapeurs nitreuses sur la — . . . . .	66 155
— Constitution de la — . . . . .	66 163
— Dérivés alcooliques de la — . . . . .	66 155
<b>Coniférine</b> . . . . .	56 366
<b>Conjonctine</b> . . . . .	75 408
<b>Conquinamine</b> . . . . .	66 464
<b>Conservation de produits divers.</b>	
— des bois. Causes et marche de la détérioration. Historique des différents procédés de — du bois . . . . .	86 288
— — par la dessiccation ou la carbonisation superficielle . . . . .	86 294
— — par les procédés d'injection en vase clos . . . . .	86 322
— — par les procédés par immersion. Généralités sur les antiseptiques employés . . . . .	86 308
— — par des procédés qui les rendent ininflammables . . . . .	86 330
— — par le système Boucherie, fondé sur le déplacement de la sève . . . . .	86 334
— des substances alimentaires.	
— — par la chaleur et l'exclusion de l'air . . . . .	91 641
— — Machines frigorifiques . . . . .	
— — — à absorption . . . . .	90 89
— — — à air . . . . .	90 71
— — — à gaz liquéfiés par compression . . . . .	90 79

<b>Conservation. Principes des procédés de —</b> . . . . .	90 2
— — Procédés fondés sur l'action des agents antiseptiques . . . . .	90 19
— — — sur l'action du froid . . . . .	90 38
— — — sur l'action du sel marin . . . . .	90 13
— — — sur la dessiccation des — . . . . .	90 7
— — — sur la destruction des germes par la chaleur, et le maintien à l'abri de l'air . . . . .	90 26
<b>Conserves d'Appert. Théorie des —</b> . . . . .	72 115
— alimentaires. Analyse des — . . . . .	91 597
— Généralités sur l'analyse des — . . . . .	91 602
— de crustacés, mollusques et poissons . . . . .	91 647
— d'œufs . . . . .	91 649
— de viandes par les antiseptiques et les enrobages . . . . .	91 634
— — par la chaleur et l'exclusion de l'air . . . . .	91 641
— — par la dessiccation et le fumage . . . . .	91 635
— — par le froid . . . . .	91 632
— — par les procédés domestiques . . . . .	91 631
— — par la salaison . . . . .	91 636
<b>Continuité entre les formes liquides et gazeuses</b> . . . . .	1 564
— — liquide et solide . . . . .	1 555
<b>Contraction. Chaleur résultant de la —</b> . . . . .	1 736
— Définition de la contraction. Densité moyenne. Chaleur de contraction. Coefficient de contraction, etc. . . . .	1 735
— Mélanges d'alcool et d'eau. — dans les mélanges d'— et d'— . . . . .	1 740
— dans les mélanges de liquides . . . . .	1 739
— Modules de densités . . . . .	1 738
— dans les phénomènes de dissolution. Coefficient de contraction . . . . .	1 737
<b>Convallamarine</b> . . . . .	56 372
<b>Convallarine</b> . . . . .	56 372
<b>Convicine</b> . . . . .	66 147
<b>Convulvuline</b> . . . . .	56 370
<b>Convolvulinol</b> . . . . .	56 370
— . . . . .	62 1590
<b>Copahuvate d'argent</b> . . . . .	61 885
— de calcium . . . . .	61 885
— de plomb . . . . .	61 885
<b>Copahuvéne</b> . . . . .	55 722
<b>Copalite</b> . . . . .	7 437
<b>Copiapite</b> . . . . .	20 94
<b>Copiatite</b> . . . . .	20 93
<b>Coprine</b> . . . . .	65 1498
<b>Coptine</b> . . . . .	66 601
<b>Coquilles des mollusques</b> . . . . .	75 415
<b>Coquimbite</b> . . . . .	20 93
<b>Coralline</b> . . . . .	56 496
<b>Coralline-phthaléine</b> . . . . .	63 2693

Cordiérite . . . . .	9	225
— . . . . .	10	72
Coridine . . . . .	65	842
Coriine . . . . .	75	646
Corindon . . . . .	Pl. VII	9
— . . . . .	9	62
— . . . . .	37	34
Corindophillite . . . . .	20	126
Corne. Tissu cornéen . . . . .	75	633
Cornes . . . . .	75	651
Corps composés . . . . .	IX	4
— corps gras . . . . .	75	95
— — naturels . . . . .	59	570
— — Analyse des — . . . . .	73	275
— — Dépôt des — dans le tissu conjonctif . . . . .	74	409
— — Digestion, lieu et mode de des — . . . . .	74	384
— — Dosage des — dans les végé- taux . . . . .	80	83
Corps homologues . . . . .	1	245
— — Limite des séries homologues .	55	12
— — Propriétés physiques des — .	55	9
— corps liquides. Chaleurs spéci- fiques des — . . . . .	1	864
— sécrétés par l'organisation ani- male . . . . .	1	311
— simples . . . . .	VIII	4
— — Différence entre les — et les corps composés . . . . .	1	862
— solides. Chaleurs spécifiques des — . . . . .	1	864
— thyroïde . . . . .	75	694
Corpuscules. Maladies des — . . .	71	873
Coryamyrtime . . . . .	56	372
Corydaline . . . . .	66	130
Cosine . . . . .	56	781
Cotarnate d'argent . . . . .	63	2628
Cotarnine . . . . .	66	269
— Action de l'acide chlorhydrique sur la — . . . . .	66	273
— — de la chaleur sur les dérivés bromés de la — . . . . .	66	275
— — de l'hydrogène sur la — . . . .	66	272
Cotoïne . . . . .	56	781
Coton . . . . .	87	125
— poudre . . . . .	56	454
— de verre . . . . .	40	444
Cotunnite . . . . .	9	100
Couleurs. Fabrication des — . . . .	93	
— artificielles . . . . .	93	7
— blanches . . . . .	93	19
— bleues . . . . .	93	61
— bronzes artificiels . . . . .	93	17
— brunes . . . . .	93	162
— Classification des — . . . . .	93	246
— de demi grand feu pour la por- celaine . . . . .	42	435

Couleurs employées soit dans les matières alimentaires, soit dans les papiers ou les cartons qui les enveloppent . . . . .	91	689
— Fabrication des bronzes de pou- leur . . . . .	93	14
— jaunes . . . . .	93	98
— noires . . . . .	93	51
— rouges . . . . .	93	118
— Phénomènes du contraste des — .	93	239
— Préparation des produits naturels employés comme — . . . . .	93	5
— Qualités des — . . . . .	93	1
— sur porcelaine . . . . .	42	459
— sur verre . . . . .	40	472
— Théorie physique des — . . . . .	93	230
— vertes . . . . .	93	142
— violettes . . . . .	93	161
— vitrifiables . . . . .	93	215
Coumalate de baryum . . . . .	63	2522
— de magnésium . . . . .	63	2522
— de zinc . . . . .	63	2522
Coumarilate d'argent . . . . .	62	2051
— de baryum . . . . .	62	2051
— de calcium . . . . .	62	2051
Coumarine . . . . .	56	782
— . . . . .	62	1974
— Dérivés de la — . . . . .	62	1976
— argentine . . . . .	62	1976
— barytique . . . . .	62	1976
— de cymène . . . . .	62	2041
— méllilotique . . . . .	62	1977
— plombique . . . . .	62	1976
— sodique . . . . .	62	1976
— phénylhydrazinique . . . . .	62	1979
Coumarine-propionate d'argent . .	63	2383
— — de baryum . . . . .	63	2383
— — de calcium . . . . .	63	2383
Coumarone . . . . .	62	2051
Coumaroxine . . . . .	62	1978
— éthylique . . . . .	62	1979
o-Coumaroxyacétate d'argent . . .	62	1973
Coupellation . . . . .	50	81
Couvertes chinoises de la porce- laine . . . . .	42	412
Couverte des poteries communes. Analyse de la — des — . . . . .	31	306
Covelline . . . . .	9	39
Crachats. Analyse des — . . . . .	73	218
Crayons de couleur . . . . .	93	173
Créatines . . . . .	64	143
Créatine . . . . .	75	477
Créatinine . . . . .	75	811
Crème . . . . .	71	666
Créosol . . . . .	56	688
Créosote . . . . .	56	544
Crésol . . . . .	56	541
— . . . . .	75	909

Crésol- $\alpha$ . . . . .	56	544	<b>Cristallisation. Congélation des so-</b>	
— $\gamma$ . . . . .	56	544	lutions alcooliques . . . . .	1 461
— de la créosote . . . . .	56	544	— — des solutions gazeuses . . . . .	1 462
Crésorcélate de baryum . . . . .	63	2264	— — des solutions salines . . . . .	1 459
Crésorcine . . . . .	56	625	— — — de sels anhydres . . . . .	1 459
— — carbonate de potassium . . . . .	63	2265	— — — de sels hydratés . . . . .	1 460
Crésylarsines . . . . .	69	291	— Sursaturation . . . . .	1 455
Crésylbutylène . . . . .	55	471	— — Expériences de Gernez — de	
Crésylène-disulfocarbimide . . . . .	68	1356	Lecoq de Boisbaudran — de	
— — urée . . . . .	68	1332	Lœwel . . . . .	1 455
Crésylglycocolle . . . . .	64	230	— — Préparation et propriétés des	
Crésylhydrazines . . . . .	68	1431	liqueurs sursaturées . . . . .	1 458
Crésylnaphtylsulfo-urées . . . . .	68	1373	— du verre . . . . .	40 60
Crésylois . . . . .	55	383	<b>Cristallographie . . . . .</b>	<b>2 609</b>
— . . . . .	88	237	— Accroissement d'une rapidité	
$\mu$ -Crésylol . . . . .	62	2065	inégal du cristal, dans les diffé-	
Crésylphtalide . . . . .	62	2093	rentes directions . . . . .	2 712
Crésylsulfocarbimide . . . . .	68	1355	— Action des cristaux sur la lu-	
Crésylsulfo-urées . . . . .	68	1371	mière. Voyez ci-dessous : <i>Phéno-</i>	
— — uréthanés . . . . .	68	1358	<i>mènes optiques.</i>	
<b>Cristal . . . . .</b>	<b>40</b>	<b>346</b>	— Angle des axes optiques. Mes-	
— <i>Le verre et le —.</i>			ure de l' — des axes — . . . . .	2 760
— Classification des verres et du —	40		— Angles des cristaux. Mesure des	
— Cristallisation du verre. Déviti-			— . Goniomètres. Goniomètre de	
fication . . . . .	40	60	Wollaston . . . . .	2 671
— Fabrication du — . . . . .	40	346	— Axes optiques . . . . .	2 732
— — des verres d'optique . . . . .	40	364	— Calculs cristallographiques . . . . .	2 676
— Fonte du — . . . . .	40	350	— Cercles isochromatiques . . . . .	2 753
— Fours Monot, Pellat-Rickmann . . . . .	40	348	— Cicatrisation des cristaux . . . . .	2 710
— Historique du — . . . . .	48	340	— Classification des modes de sy-	
— Taille et polissage du — . . . . .	40	358	métrie distincts qui peuvent ap-	
— Travail du — . . . . .	40	354	partenir à un système réticulaire . . . . .	2 624
— <i>Lentilles et verres d'optique.</i>			— Corrosion des cristaux . . . . .	2 719
— Lentilles achromatiques . . . . .	40	374	— Cristallisation par le passage de	
— Composition des verres d'optique . . . . .	40	367	l'état de dissolution à l'état solide . . . . .	2 709
— — Grossissement utile des verres			— — par le passage de l'état gazeux	
de lunettes . . . . .	40	372	à l'état solide, et — par le pas-	
— — Historique des verres d'opti-			sage de l'état de fusion ignée à	
que . . . . .	40	361	l'état solide . . . . .	2 708
— — Indices de réfraction des ver-			— Cristallisation régulière et con-	
res d'optique. Tableau des — . . . . .	40	375	fuse . . . . .	2 707
— <i>Phares. Lentilles pour les nou-</i>			— Cristal rhombique . . . . .	2 756
veaux — de France . . . . .	40	390	— — . . . . . Pl. II . . . . .	2 756
— — — pour les — . . . . .	40	376	— — uniaxe . . . . .	2 752
— — Construction des — et prin-			— — . . . . . Pl. I . . . . .	2 753
cipes de la construction des len-			— <b>Cristaux biaxes et uniaxes . . . . .</b>	<b>2 732</b>
tilles pour les — . . . . .	40	380	— — Contenant de l'eau de cristal-	
— — Qualités des lentilles pour			lisation . . . . .	2 715
les — . . . . .	40	387	— — unirefringents et biréfrin-	
— Pouvoir optique, et — séparateur			gents . . . . .	2 731
des objectifs . . . . .	40	370	— <b>Croix noire . . . . .</b>	<b>2 753</b>
— Taille des lentilles . . . . .	40	368	— Définition des éléments de symé-	
<b>Cristallisation. Bibliographie . . . . .</b>	<b>1</b>	<b>462</b>	trie d'une figure . . . . .	2 620
— Changement de volume qui ac-			— Dépendance mutuelle des élé-	
compagne la solidification d'un			ments de symétrie d'une figure . . . . .	
corps dissous . . . . .	1	462	<b>Modes de symétrie compatibles</b>	

- avec la structure particulière des corps cristallisés . . . . . 2 622
- Cristallographie. Détermination de la forme primitive au moyen de notations arbitraires données à certaines faces. Principales formules employées . . . . . 2 677**
- Dichroïsme des cristaux . . . . . 2 749
- Dimorphisme . . . . . 2 695
- Discussion de la forme primitive attribuée au cristal . . . . . 2 685
- Dispersion cristalline . . . . . 2 757
- — croisée . . . . . 2 758
- — — — — Pl. III 2 759
- — — — — horizontale . . . . . 2 760
- — — — — — — — — — — Pl. IV 2 760
- — — — — inclinée . . . . . Pl. V 2 761
- Dissolutions sursaturées. Production des cristaux dans les — . . . . . 2 717
- Double réfraction. Voyez ci-dessous *Réfraction de la lumière*.
- Expériences de Pasteur sur la cristallisation de certaines substances hémihédriques. Formiate de strontiane . . . . . 2 715
- — sur l'acide tartrique et les tartrates . . . . . 2 716
- Hémihédrie . . . . . 2 628
- — Différents modes d' — . . . . . 2 630
- — Formes hémihédriques . . . . . 2 638
- — — — — . . . . . 2 651
- — — — — . . . . . 2 656
- — — — — . . . . . 2 668
- — Classification des différents modes d'hémihédrie . . . . . 2 630
- Hémitropie . . . . . 2 687
- — Exemple du premier mode . . . . . 2 688
- — Groupements des cristaux à forme limite . . . . . 2 691
- Holoédrie . . . . . 2 641
- Holoédrie . . . . . 2 628
- — — — — . . . . . 2 653
- — — — — . . . . . 2 657
- — — — — . . . . . 2 662
- Hyperboles obscures . . . . . 2 753
- Production des cristaux. Influence des eaux mères sur la production de certaines formes simples . . . . . 2 718
- Influence des éléments de symétrie de l'édifice cristallin sur la formation des cristaux . . . . . 2 623
- — de la symétrie de la molécule; forme holoédrique, forme méridienne . . . . . 2 628
- Influence de la température . . . . . 2 714
- Isomorphisme . . . . . 2 700
- — Mélange dans un cristal de plusieurs substances amorphes. 2 704
- Cristaux. — Relations entre les volumes moléculaires des corps composés et ceux des éléments composants . . . . . 2 703**
- Volumes moléculaires. Qualité approximative des volumes moléculaires des substances isomorphes . . . . . 2 702
- Lemnicastes ou cercles isochromatiques . . . . . 2 753
- Lumière convergente . . . . . 2 749
- Méridienne . . . . . 2 628
- — — — — . . . . . 2 644
- — — — — . . . . . 2 661
- Microscope polarisant . . . . . 2 735
- — à lumière convergente . . . . . 2 752
- *Phénomènes optiques présentés par les cristaux*. Exposé des principes essentiels de la théorie de la lumière et leur rapport avec les — . . . . . 2 723
- Voyez ci-dessous *Théorie de la lumière*.
- Polarisation chromatique . . . . . 2 734
- Dichroïsme. Manière de constater le — . . . . . 2 749
- lame cristallisée observée avec la lumière blanche . . . . . 2 740
- — — — — avec la lumière homogène . . . . . 2 737
- lame oblique au faisceau lumineux . . . . . 2 743
- Lames minces découpées dans les roches . . . . . 2 748
- Phénomènes produits par superposition de deux lames cristallines. Lames sensibles . . . . . 2 747
- Lames taillées perpendiculairement à la bissectrice aiguë . . . . . 2 755
- lame de quartz normale à l'axe placée entre deux nicols croisés . 2 767
- Lumière homogène. Production d'une — . . . . . 2 775
- Polarisation chromatique en lumière parallèle pour problèmes cristallographiques. Emploi de la — . . . . . 2 745
- Polariseurs et analyseurs . . . . . 2 734
- Taille de la lame cristalline . . . . . 2 744
- Polarisation rotative. Acide tartrique, anomalies des dissolutions d' — . . . . . 2 770
- — Causes de la — dans les dissolutions, dans les liquides et dans certaines substances cristallisées. 2 772
- — Cristaux possédant la — . . . . . 2 768
- — Pouvoir rotatoire moléculaire

des liquides et des dissolutions . . . . .	2	769	<b>Croconate de strontiane</b> . . . . .	15	53
<b>Cristaux</b> — des liquides. Mesure			<b>Croconodanilide</b> . . . . .	68	1266
du — . . . . .	2	771	<b>Croix noire, ou Anneaux du spath</b>	2	753
— Quartz dextrogyres et lévo-			<b>Cronstedtite</b> . . . . .	20	125
gyres. Lois de la polarisation du.			<b>Crossoptérine</b> . . . . .	66	601
quartz. . . . .	2	766	<b>Crotaconate d'ammonium acide</b> . .	61	1180
— <b>Réfraction de la lumière</b> . . . . .	2	723	— d'argent . . . . .	61	1180
— Double — Théorie de la dou-			— de plomb . . . . .	61	1180
ble — . . . . .	2	729	— acide de potassium . . . . .	61	1180
— Signe d'un cristal . . . . .	2	754	— neutre de potassium . . . . .	61	1180
— Détermination du signe d' — . . . . .	2	764	<b>Crotonamide</b> . . . . .	67	331
— Structure réticulaire d'un corps			<b>Crotonate d'argent</b> . . . . .	61	526
crystallisé homogène. . . . .	2	609	$\beta$ - — — . . . . .	61	533
— Conséquences géométriques			— de baryum . . . . .	61	526
de la structure . . . . .	2	613	$\beta$ - — — . . . . .	61	533
— Nécessité de la structure. . . . .	2	609	$\beta$ - — de calcium . . . . .	61	533
— <b>Systèmes cristallins</b> . . . . .	2	631	— de cuivre . . . . .	61	526
— Système clinorhombique, ou du			— d'éthyle . . . . .	61	527
prisme oblique à base rhombe . . . . .	2	662	— de plomb . . . . .	61	527
— cubique. . . . .	2	634	$\beta$ - — — . . . . .	61	533
— hexagonal, ou du prisme			— de potassium . . . . .	61	526
hexagonal droit . . . . .	2	641	— — acide . . . . .	61	526
— orthorhombique, ou du prisme			— de sodium . . . . .	61	526
droit à la base rhombe . . . . .	2	657	$\beta$ - — de sodium . . . . .	61	532
— quadratique, ou du prisme			<b>Crotonitrile</b> . . . . .	67	332
droit à la base carrée . . . . .	2	653	<b>Crotonylamine</b> . . . . .	64	166
— rhomboédrique. . . . .	2	644	<b>Crotonylène</b> . . . . .	55	278
— triclinique, ou klinoédrique,			— glycol . . . . .	56	209
ou du prisme oblique à base de			<b>Crusocréatinine</b> . . . . .	75	482
parallélogramme. . . . .	2	668	<b>Cryolithe</b> , Analyse de la . . . . .	31	181
— Tétartoédrie . . . . .	2	628	— artificielle . . . . .	15	185
— <b>Théorie de la lumière</b> , Vibration			— État naturel de la — . . . . .	15	182
d'une molécule. Propagation			<b>Cryptidine</b> . . . . .	65	1042
des vibrations et longueur d'onde.			<b>Cryptopine</b> . . . . .	66	259
Composition de deux vibrations			<b>Cubébène</b> . . . . .	55	722
et phase. . . . .			<b>Gudbear</b> . . . . .	56	625
— de deux rayons vibrant recti-					
lignement suivant la même direc-			<b>Cuivre</b> . . . . .	9	23
tion et se prolongeant suivant la			— . . . . .	26	1
même droite: retard..., etc... Cou-			— gris (ou Fahlerz, — Panabase, —		
leurs des diverses vibrations lu-			<b>Tétraédrite</b> ) . . . . .	9	48
mineuses . . . . .	2	723	— panaché (ou Phillipsite) . . . . .	9	46
— Tourmalines. Pince à — . . . . .	2	749	— Alliages du — . . . . .	26	12
			— Analyse du — . . . . .	31	64
			— — . . . . .	31	67
<b>Cristaux de Vénus</b> . . . . .	60	217	— — au chalumeau . . . . .	31	534
<b>Crocéocobaltiques</b> , Sels — de Gibbs .	23	91	— — électrolytique du — . . . . .	31	494
<b>Crocine</b> . . . . .	56	372	— Bases ammoniacales du — . . . . .	26	106
<b>Crocoise</b> . . . . .	9	164	— Bibliographie du — . . . . .	26	124
<b>Croconate d'argent</b> . . . . .	63	2530	— Caractères des sels cuivreux et		
— de baryum . . . . .	15	36	des sels cuivrés . . . . .	26	121
— — . . . . .	63	2530	— Densité et porosité du . . . . .	26	6
— de calcium . . . . .	63	2530	— Dosage du — dans une fonte . . . . .	31	115
— de chaux . . . . .	15	96	— Équivalent et état allotropique		
— de cuivre . . . . .	63	2530	du — . . . . .	26	11
— de magnésie . . . . .	15	135	— État naturel du — . . . . .	26	1
— de plomb . . . . .	63	2530	— Examen du — par l'analyse qua-		
— de potassium . . . . .	63	2530	litative microchimique . . . . .	35	136
— de sodium . . . . .	63	2530			



Cuivre. Fusibilité et soufflures du — . . . . .	26	7
— Historique du — . . . . .	26	1
— Météorites contenant du — . . . . .	40	10
— Modes de formation du — métallique . . . . .	26	2
— Préparation du — à l'état pur . . . . .	26	4
— Propriétés chimiques et — physiques du — . . . . .	26	4
— Réactions au chalumeau des composés du — . . . . .	26	123
— Recherche du — considéré comme poison . . . . .	31	374
<b>Métallurgie du cuivre et de ses minerais :</b>		
— Analyses et essais chimiques en usage dans les usines . . . . .	45	317
— — au bec de Bunsen . . . . .	45	369
— — au chalumeau . . . . .	45	353
— — par voie humide . . . . .	45	332
— — — Procédé Brown à l'hyposulfite de soude et à l'iodure de potassium . . . . .	45	335
— — — — colorimétrique Leplay . . . . .	45	335
— — des alliages de cuivre complexes courants . . . . .	45	337
— — — — rares . . . . .	45	345
— — — du cuivre dans les gangues . . . . .	45	350
— — — Procédé galvanique . . . . .	45	335
— — — — Parkes, au cyanure de potassium . . . . .	45	332
— — — par voie sèche . . . . .	45	318
— — — — Méthode allemande . . . . .	45	329
— — — — galloise . . . . .	45	325
— — — — à la potasse ou à la soude caustique . . . . .	45	331
— Analyse spectrale . . . . .	45	354
— Application de l'appareil Bessemer à la métallurgie du — . . . . .	45	159
— Cuivres précipités : ciments, sulfure de cuivre, etc. . . . .	45	248
— Marchés du — . . . . .	45	367
— Méthodes employées. Voyez : <b>Procédés et Traitements utilisés, etc.</b>		
— Minerais du — . . . . .	45	102
— Préliminaires. Renseignements généraux sur la — du — . . . . .	45	171
— Prises d'essai des minerais du — . . . . .	45	366
— Prix de revient comparatifs des procédés par voie humide . . . . .	45	v
— Procédés utilisant l'électricité. Examen général des tentatives faites avec ces procédés . . . . .	45	303
— Procédés mixtes fondés sur l'emploi de l'acide acétique et des autres réactifs chimiques . . . . .	45	290
— — avec cémentation par le fer . . . . .	45	290

Cuivre. Procédé de chloruration, de Rio-Tinto (Procédé Daetsch) . . . . .	45	271
— — — de Phœnixville (Procédé Hunt et Douglas) . . . . .	45	275
— — — et précipitation par le fer à Hemixheim-lès-Anvers (Vignœss) (procédé ancien) . . . . .	45	262
— Procédés mixtes avec précipitation du — par l'hydrogène sulfuré et les sulfures . . . . .	45	292
— — fondés sur la sulfatation et la chloruration . . . . .	45	257
— — par sulfatation et précipitation par l'hydrogène sulfuré. Rio-Tinto (procédé Sinding) . . . . .	45	261
— — — et précipitation par le fer. Procédé Rio-Tinto (ancien procédé). Grillage, cémentation. Opération sur les résidus. Coût . . . . .	45	257
— Procédé Bankar . . . . .	45	290
— — Blas et Meist . . . . .	45	311
— — Cobley . . . . .	45	308
— — Daetsch . . . . .	45	271
— — Elkington . . . . .	45	308
— — Hahner . . . . .	45	290
— — Henderson . . . . .	45	295
— — Hunt et Douglas . . . . .	45	275
— — Keith . . . . .	45	309
— — Rœsing . . . . .	45	309
— — Sinding . . . . .	45	261
— Remarques concernant le procédé électrique de Blas et Meist . . . . .		
— — Action des gangues . . . . .	45	312
— — Agglomération . . . . .	45	311
— — Avantages du procédé. Prix de revient. Coût . . . . .	45	313
— — Extraction des métaux contenus dans les minerais, et — du soufre (Procédé Blas et Meist) . . . . .	45	312
— — Force motrice. Frais d'installation . . . . .	45	313
— Résidus d'opérations . . . . .	45	255
— Résumé concernant les procédés de sulfatation et de chloruration . . . . .	45	278
— Statistique du — . . . . .	45	374
— Tableau synoptique des procédés mixtes . . . . .	45	294
— — résumant les variantes des procédés par sulfatation et chloruration . . . . .	45	279
— Traitement des minerais de — . . . . .		
— — — de — par l'acide acétique. Procédé Roswag . . . . .	45	304
— — — de — par la méthode anglaise . . . . .	45	139
— — — de — mixte — . . . . .	45	157
— — — de — par la méthode continentale . . . . .	45	110

Cuivre. — des — complexes. . . . .	45	131	Cumylate de calcium. . . . .	61	803
— — des — par la méthode an-			Cumylène-diamine . . . . .	65	1248
glaise extra-process . . . . .	45	157	Cumylsalicylamide . . . . .	56	763
— — — par la — continentale . . . . .	45	134	Cuprite. . . . . Pl. VII.	9	
— Variations de prix du — . . . . .	45	372	Cupromagnésite. . . . .	9	168
— Variétés commerciales du — . . . . .	45	377	Cuprosacétyle. . . . .	69	400
			Cuprosallyle . . . . .	69	403
Cumène ou isopropylbenzine . . . . .	55	443	Cuproscheelite . . . . .	9	173
Cuménylacrylamide. . . . .	61	880	Curarine . . . . .	66	587
Cuménylacrylate d'ammonium . . . . .	61	879	Curcumine . . . . .	56	782
— d'argent . . . . .	61	880	Curcumol . . . . .	56	782
— de baryum. . . . .	61	880	Cuscamidine . . . . .	66	433
— de calcium. . . . .	61	880	Cuscamine . . . . .	66	453
— de cuivre . . . . .	61	880	Cusconidine. . . . .	66	452
— ferrique . . . . .	61	880	Cusconine . . . . .	66	449
— de sodium. . . . .	61	879	Cutose . . . . .	72	10
— de strontium . . . . .	61	880	Cuve à mercure. . . . .	33	22
Cuménylcrotonate d'argent. . . . .	61	883	Cyamélide . . . . .	67	504
Cuménylpropionate d'argent . . . . .	61	825	Cyamidocarbonates d'éthyle . . . . .	67	821
— de baryum. . . . .	61	825	Cyanacétone . . . . .	57	269
— de calcium. . . . .	61	825	Cyanamide . . . . .	67	152
— de cuivre . . . . .	61	825	— . . . . .	67	804
Cumidine . . . . .	65	681	— Combinaison du — avec les		
Cumidines isomériques. . . . .	65	683	acides. . . . .	67	811
Cuminamide . . . . .	61	798	— Dérivés alcooliques du — . . . . .	67	812
— . . . . .	68	990	— — aromatiques du — . . . . .	68	1344
Cuminanilide . . . . .	68	1306	— — métalliques du — . . . . .	67	809
Cuminate d'acétyle . . . . .	61	798	— — par substitution. . . . .	67	814
— d'ammonium. . . . .	61	797	— Formule du — . . . . .	67	152
— d'argent . . . . .	61	797	Cyanamido-carbonates . . . . .	67	820
— de baryum. . . . .	61	797	Cyanate d'ammoniaque. . . . .	14	68
— de benzoyle . . . . .	61	798	— de baryte . . . . .	15	37
— de calcium. . . . .	61	797	— de sesquistanéthyle . . . . .	22	253
— de cuivre . . . . .	61	797	— de stannéthyle. . . . .	22	237
— de magnésium . . . . .	62	797	Cyanbenzine . . . . .	68	975
— d'énanthyle . . . . .	61	798	Cyanéthine . . . . .	65	1386
— plombique . . . . .	61	797	— . . . . .	67	292
— de potassium . . . . .	61	797	— Action de l'acide nitreux sur les		
o-cuminate d'argent . . . . .	61	794	dérivés oxyalcooliques de la — . . . . .	67	305
o— de baryum. . . . .	61	794	— Bases dérivées de la — . . . . .	67	299
o— de calcium. . . . .	61	794	— Dérivés substitués de la — . . . . .	67	295
o— de cuivre . . . . .	61	794	— Sels de la — . . . . .	67	293
o— de magnésium. . . . .	61	794	Cyanhydrate d'ammoniaque. . . . .	14	67
o— de plomb. . . . .	61	794	— de cyanure aurique . . . . .	29	92
Cuminilate de baryum . . . . .	62	2102	Cyanméthéthine . . . . .	67	290
Cuminoïne . . . . .	57	402	Cyanméthine . . . . .	65	1383
Cuminol . . . . .	57	199	— . . . . .	67	215
Cuminyne . . . . .	67	430	— Bases dérivées de la — . . . . .	67	217
Cummingtonite . . . . .	20	119	— Sels de la — . . . . .	67	216
Cumonitrile . . . . .	68	991	Cyanobenzol . . . . .	68	944
Cumophénol solide. . . . .	56	553	Cyanochrome . . . . .	9	169
Cumophénolcarbonate d'argent. . . . .	62	1938	Cyanodiphényloxamide . . . . .	68	1230
— de baryum. . . . .	62	1938	Cyanoferrures ou Cyanures de fer. . . . .	5 <sup>a</sup>	354
— de calcium . . . . .	62	1938	Voyez : Ferrocyanures.		
— de plomb . . . . .	62	1938	Cyanoformamide . . . . .	67	212
Cumostyrile . . . . .	61	881			
Cumylamine . . . . .	67	685	Cyanogène . . . . .	5 <sup>e</sup>	215
Cumylate de baryum . . . . .	61	803	— . . . . .	67	396

Voyez : Nitrile oxalique.

Cyanogène. Action des acides sur le —	5 <sup>a</sup>	261
— — de l'acide sulfhydrique. . . . .	5 <sup>a</sup>	259
— — de l'ammoniaque sur le — . . .	5 <sup>a</sup>	262
— — de la chaleur sur le — . . . . .	5 <sup>a</sup>	255
— — du chlore sur le — . . . . .	5 <sup>a</sup>	256
— — des composés organiques sur le — . . . . .	5 <sup>a</sup>	264
— — de l'eau sur le — . . . . .	5 <sup>a</sup>	258
— — de l'électricité sur le — . . . . .	5 <sup>a</sup>	255
— — des métaux sur le — . . . . .	5 <sup>a</sup>	257
— — de l'oxygène . . . . .	5 <sup>a</sup>	256
— — des oxydes sur le — . . . . .	5 <sup>a</sup>	263
— — du soufre sur le — . . . . .	5 <sup>a</sup>	256
— Analyse du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	268
— — des composés du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	480
— Bibliographie du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	271
— Données thermiques sur le — . . .	5 <sup>a</sup>	267
— Historique du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	246
— Préparation du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	248
— Production du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	249
— Propriétés chimiques du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	255
— — physiques du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	252
— Solubilité du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	254
— Tensions de vapeur du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	253
Cyanose . . . . .	9	160
Cyanuramide. Sels. Dérivés alcooliques du — . . . . .	67	830
Cyanurates . . . . .	67	508
Cyanurates de baryte. . . . .	15	37
Cyanurate de benzyle . . . . .	68	1319
Cyanures. Bibliographie des — . . . .	5 <sup>a</sup>	486
— Généralités sur les — . . . . .	5 <sup>a</sup>	324
— Propriétés chimiques et physiques des — . . . . .	11	186
— Recherche des — comme poisons. . .	31	360
Cyanure d'aluminium . . . . .	5 <sup>a</sup>	340
— d'ammonium . . . . .	5 <sup>a</sup>	328
— d'oxyde d'antimoine . . . . .	22	238
— d'argent . . . . .	5 <sup>a</sup>	458
— — . . . . .	37	338
Cyanures doubles d'argent . . . . .	5 <sup>a</sup>	460
— — . . . . .	27	340
Cyanure aurico-ammonique. . . . .	29	92
— potassique. . . . .	29	92
Cyanure aurico-ammoniacal . . . . .	5 <sup>a</sup>	462
— — argentique . . . . .	5 <sup>a</sup>	465
— — cobaltique . . . . .	5 <sup>a</sup>	465
— — potassique . . . . .	5 <sup>a</sup>	463
— auro-argentique . . . . .	5 <sup>a</sup>	465
— — barytique . . . . .	5 <sup>a</sup>	464
— — cadmique . . . . .	5 <sup>a</sup>	464
— — calcique . . . . .	5 <sup>a</sup>	464
— — cobaltique . . . . .	5 <sup>a</sup>	465
— — potassique . . . . .	5 <sup>a</sup>	463
— — potassique bromé . . . . .	5 <sup>a</sup>	463
— — chloré . . . . .	5 <sup>a</sup>	463
— — — iodé . . . . .	5 <sup>a</sup>	463

Cyanure auro-potassique sodique. . .	5 <sup>a</sup>	464
— — strontique . . . . .	5 <sup>a</sup>	464
— — zincique . . . . .	5 <sup>a</sup>	465
— auroso-ammonique. . . . .	29	89
— auroso-barytique . . . . .	29	90
— — bromé . . . . .	29	91
— — — chloré et iodé . . . . .	29	91
— — cadmique . . . . .	29	91
— — — bromé . . . . .	29	92
— — — calcique . . . . .	29	91
— — — Dérivés bromé et iodé du — . . .	29	91
— — — cobaltique. Dérivés bromé et iodé du — . . . . .	29	92
— — — potassique . . . . .	29	89
— — — Dérivés bromé, chloré et iodé du — . . . . .	29	90
Cyanures auroso-sodiques . . . . .	29	90
Cyanure auroso-strontique. Dérivés bromé, chloré et iodé du — . . . . .	29	91
— — — zincique. Dérivés bromé et chloré du — . . . . .	29	92
— d'azote. . . . .	5 <sup>a</sup>	324
— de baryum . . . . .	5 <sup>a</sup>	336
— — . . . . .	15	20
— de benzoyle . . . . .	57	166
— de benzyle . . . . .	68	974
Cyanures de bismuth. . . . .	24	60
Cyanure de <i>p</i> -bromobenzyle . . . . .	61	719
— de butyryle . . . . .	67	923
— de cacodyle . . . . .	69	242
— de cadmium . . . . .	5 <sup>a</sup>	349
— de calcium . . . . .	5 <sup>a</sup>	338
— — . . . . .	15	69
— de cérium . . . . .	5 <sup>a</sup>	339
— — . . . . .	16	82
— de césium . . . . .	13 <sup>a</sup>	81
— de chrome . . . . .	5 <sup>a</sup>	352
— de cobalt . . . . .	5 <sup>a</sup>	439
— de cuivre . . . . .	5 <sup>a</sup>	437
Cyanures de cuivre doubles . . . . .	5 <sup>a</sup>	439
Cyanure de didyme . . . . .	16	129
Cyanures d'étain . . . . .	22	225
Cyanure d'éthyle . . . . .	56	61
— d'éthylène . . . . .	55	212
— — . . . . .	56	62
— — . . . . .	56	195
— de fer . . . . .	5 <sup>a</sup>	354
— ferrique . . . . .	5 <sup>a</sup>	412
— de glucinium . . . . .	5 <sup>a</sup>	343
— — . . . . .	16	10
— d'indium . . . . .	16	243
— d'iridium . . . . .	5 <sup>a</sup>	479
— d'isovaléryle. . . . .	67	925
— de lanthane . . . . .	16	110
— de magnésium . . . . .	5 <sup>a</sup>	339
— — . . . . .	15	118
— de manganèse . . . . .	5 <sup>a</sup>	343
— — . . . . .	21	116

Cyanure de mercure . . . . .	5 <sup>a</sup>	443
— et bichlorure de mercure . . . .	26	192
— — Combinaisons du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	447
— de myricyle . . . . .	67	330
Cyanures de nickel . . . . .	5 <sup>a</sup>	435
— doubles de — . . . . .	5 <sup>a</sup>	435
Cyanure d'or . . . . .	5 <sup>a</sup>	461
Cyanures d'or doubles . . . . .	5 <sup>a</sup>	464
Cyanure d'osmium . . . . .	5 <sup>a</sup>	477
— de palladium . . . . .	5 <sup>a</sup>	476
— de phényle . . . . .	68	944
— de phosphore . . . . .	5 <sup>a</sup>	321
— — . . . . .	67	581
— de platine . . . . .	5 <sup>a</sup>	465
— de plomb . . . . .	5 <sup>a</sup>	351
— de potassium . . . . .	5 <sup>a</sup>	330
— de propionyle . . . . .	67	923
Cyanures de propylène . . . . .	55	258
Cyanure de rhodium . . . . .	5 <sup>a</sup>	479
— de rubidium . . . . .	13 <sup>a</sup>	14
— de sesquistanéthyle . . . . .	22	252
— de sesquistanpropyle . . . . .	22	259
— de sodium . . . . .	5 <sup>a</sup>	335
— de strontium . . . . .	5 <sup>a</sup>	337
— de thallium . . . . .	5 <sup>a</sup>	339
— de thorium . . . . .	16	61
— de titane . . . . .	5 <sup>a</sup>	341
— — . . . . .	19	226
— de tolylène . . . . .	56	212
— de trichloracétyle . . . . .	67	921
— d'uranium . . . . .	5 <sup>a</sup>	342
Cyanures d'uranium . . . . .	22	65
Cyanure de vanadium . . . . .	5 <sup>a</sup>	342
— de tétroxyde de vanadium . . . .	19	92
— d'yttrium . . . . .	5 <sup>a</sup>	339
— — . . . . .	16	162
— de zinc . . . . .	5 <sup>a</sup>	346
— de zirconium . . . . .	16	41

Cyaphénine . . . . .	68	948
Cyclamine . . . . .	56	372
Cymène ordinaire ou cymol ou pa- rapropylméthylbenzine . . . . .	55	450
Cyménotate d'argent . . . . .	62	1947
— de baryum . . . . .	62	1947
Cymidine . . . . .	65	684
Cymilacétonecarbonate de plomb <sup>1</sup> . .	62	2042
p-Cymilglycollate d'argent . . . . .	62	1953
p- — de baryum . . . . .	62	1952
p- — de calcium . . . . .	62	1952
p- — de cuivre . . . . .	62	1952
p- — de plomb . . . . .	62	1953
p- — de potassium . . . . .	62	1952
p- — de sodium . . . . .	62	1952
Cymol . . . . .	55	450
— — . . . . .	56	559
Cymophane . . . . .	9	76
— Reproduction du — . . . . .	15	197
Cymophénol . . . . .	56	555
— — . . . . .	56	559
p-Cymylglyoxylate de baryum . . . .	62	2035
p- — de calcium . . . . .	62	2035
Cymylphénylurée . . . . .	68	1328
Cymylurée . . . . .	68	1323
Cynaménylacrylate de sodium . . . .	61	899
Cynaménylcrotonate d'argent . . . .	61	901
— de baryum . . . . .	61	901
— de calcium . . . . .	61	901
— de magnésium . . . . .	61	901
— de sodium . . . . .	61	901
Cystéine . . . . .	75	830
Cystine . . . . .	73	127
— — . . . . .	75	828
— contenue dans les urines . . . . .	73	127
— Sédiments de — dans l'urine . . . .	75	1050
Cystinurie . . . . .	75	834
Cytisine . . . . .	66	140

D

Dacryolithes . . . . .	75	1069
Dambonite . . . . .	56	379
Damboses . . . . .	56	379
Daphnétine . . . . .	56	782
— — . . . . .	63	2614
Daphnine . . . . .	56	372
Datisicine . . . . .	56	372
Daubrèelite . . . . .	10	62
Décaméthylpentamidopentaphényl- éthylène . . . . .	85	1460
Décaphosphate de soude . . . . .	13	144

Déchets azotes. Fabrication de l'am- moniaque avec les — . . . . .	81	74
Décipium . . . . .	16	131
Décomposition chimique . . . . .	2	46
Découpage du verre . . . . .	40	265
Découvertes principales des chi- mistes contemporains . . . . .	1	323
— récentes sur les métalloïdes . . . .	1	172
— relatives à la chimie organique . .	1	229

Décylactone . . . . .	61	577	<b>Densité.</b> — Conclusion à tirer, des expériences faites, concernant la — . . . . .	1	757
— . . . . .	62	1616	Densités des principaux gaz . . . . .	1	749
Décylénate d'argent . . . . .	61	577	— — Expériences de Crafts et F. Meier . . . . .	1	755
— de baryum . . . . .	61	577	— — — de Troost . . . . .	1	757
— de calcium . . . . .	61	577	— — — Méthode par la diffusion . . . . .	1	752
Décylène . . . . .	55	322	— — — de V. et C. Meyer . . . . .	1	753
Deasite . . . . .	10	152	— — — de Regnault . . . . .	1	746
— . . . . .	10	352	Densité des liquides. Aréomètres. Densimètres. Flotteurs . . . . .	1	731
Déhydracétate d'argent . . . . .	63	2285	Densités de quelques liquides . . . . .	1	732
— de baryum . . . . .	63	2285	— — Méthode de la balance . . . . .	1	730
— de calcium . . . . .	63	2285	— — — du flacon . . . . .	1	732
— de cuivre . . . . .	63	2285	— — Variation de la — avec la température . . . . .	1	734
— de sodium . . . . .	63	2285	Densité des solides . . . . .	1	721
— de zinc . . . . .	63	2285	— Alliages . . . . .	1	726
Déhydrobenzoylacétate d'argent . . . . .	63	2408	— Aréomètres et densimètres. Emploi des —. Aréomètre de Nicholson . . . . .	1	714
Déhydrobenzylidène-diacétate de baryum . . . . .	63	2661	— Densimètre de M. Paquet . . . . .	1	715
Déhydrocholalate d'ammonium . . . . .	63	2653	— Balance. Emploi de la — . . . . .	1	714
— d'argent . . . . .	63	2653	— Corps altérables par l'eau . . . . .	1	718
— de baryum . . . . .	63	2653	— Flacon. Méthode du — . . . . .	1	715
— de calcium . . . . .	63	2653	Densité de la glace à différentes températures . . . . .	1	726
— de cuivre . . . . .	63	2653	— des poudres. Substances en — et substances pulvérulentes . . . . .	1	718
— de sodium . . . . .	63	2653	— — — . . . . .	1	726
Déhydrocholéate de baryum . . . . .	63	2378	— Stéréomètre . . . . .	1	713
— de calcium . . . . .	63	2378	— Voluménomètre . . . . .	1	719
— de cuivre . . . . .	63	2658	Densité des vapeurs. Bibliographie . . . . .	1	796
— de sodium . . . . .	63	2658	— Applications de différentes méthodes et du calcul théorique à l'étude de la — . . . . .		
Déhydromucate d'argent . . . . .	63	2536	<b>Densités théoriques.</b> Densités des corps qui ont même équivalent . . . . .	1	776
— de baryum . . . . .	63	2536	— — de quelques corps . . . . .	1	795
— de calcium . . . . .	63	2536	— Dissociation . . . . .	1	779
Déhydropentacétonamide . . . . .	65	884	— Acide hypoazotique . . . . .	1	782
Delphinine . . . . .	66	330	— Bromhydrate d'amylène . . . . .	1	780
Delphinoïdine . . . . .	66	331	— Calomel . . . . .	1	781
Delvauxine . . . . .	20	105	— Chlorhydrate d'ammoniaque . . . . .	1	784
			— Corps simples. — composés . . . . .	1	780
Densité . . . . .	1	712	— Sulphydrate d'ammoniaque . . . . .	1	782
— des bois . . . . .	1	712	— Emploi de la diffusion pour l'étude de la —. Expériences sur l'hydrate de chloral . . . . .	1	789
— Causes qui font varier la — . . . . .			— — de M. Pébal . . . . .	1	787
— — Ecroutissage . . . . .	1	728	— — de Wanklyn et Robinson . . . . .	1	788
— — Trempe . . . . .	1	727	— Indications données par la diffusion . . . . .	1	789
— Considérations générales sur la —. Définition. Masse. Densité. Poids spécifique . . . . .	1	712	— — Méthodes utilisées pour déterminer la —. Emploi de la diffusion . . . . .		
— Relations entre la — et la force vive intérieure des corps. Acide arsénieux. Acide cyanurique. Soufre . . . . .	1	729			
— des gaz . . . . .					
— — Air. Détermination du poids d'un litre d' — . . . . .	1	749			
— Applications des différentes méthodes pour déterminer la — des corps simples . . . . .					
— — Brome . . . . .	1	755			
— — Chlore . . . . .	1	754			
— — Iode . . . . .	1	755			
— — Bibliographie . . . . .	1	758			
— Cas où l'on ne dispose que d'une faible quantité de gaz pour déterminer la — . . . . .	1	750			

sion. Expériences de Wurtz sur le perchlorure de phosphore . . . . .	1	790
<b>Densités théoriques. Méthode de Crafts et Meier . . . . .</b>	<b>1</b>	<b>772</b>
— — — de Dumas . . . . .	1	760
— — — de Gay-Lussac . . . . .	1	759
— — — de Hoffmann . . . . .	1	766
— — — de Meyer . . . . .	1	770
— — — de Sainte-Claire-Deville et Troost . . . . .	1	763
— — — de Troost . . . . .	1	767
— Relations entre les densités et les équivalents. Loi de Gay-Lussac. Calcul des densités . . . . .	1	775
— Résultats donnés par différentes de ces méthodes; Causes d'erreurs. Expériences de MM. Troost et Hautefeuille . . . . .	1	792
— des sels ammoniacaux. Première expérience de Deville . . . . .	14	30
— Variations qu'éprouvent les —. Densités limitées . . . . .	1	773
— — quand la température est trop rapprochée du point de condensation . . . . .	1	777
— — Acide acétique. Soufre . . . . .	1	778
<b>Dentine . . . . .</b>	<b>75</b>	<b>622</b>
<b>Dents. Cément des — . . . . .</b>	<b>75</b>	<b>624</b>
— Composition des — . . . . .	75	622
— Email des — . . . . .	75	623
— Ivoire, ou dentine des — . . . . .	75	622
<b>Dépenses de l'organisme. Étude des — . . . . .</b>	<b>76</b>	<b>423</b>
<b>Dérivés organiques du silicium . . . . .</b>	<b>6</b>	<b>239</b>
— — — . . . . .	6	265
— — — . . . . .	69	169
<b>Dérivé sulfoné de l'acide-<math>\gamma</math>-bromanthracène-carbonique . . . . .</b>	<b>61</b>	<b>961</b>
<b>Dérivés ulmiques des sucres . . . . .</b>	<b>56</b>	<b>458</b>
<b>Derme . . . . .</b>	<b>75</b>	<b>645</b>
<b>Désargentation des cuivres argentifères . . . . .</b>	<b>27</b>	<b>224</b>
— des plombs argentifères . . . . .	27	222
— — Achats de plombs argentifères pour — . . . . .	51	118
— — Analyse des — au bec de Bunsen . . . . .	51	111
— — — des — au chalumeau . . . . .	51	98
— — — spectrale des plombs — . . . . .	51	115
— — — Spectres des métaux contenus dans les plombs. Pl. I. . . . .	51	
— — Analyse et essais des alliages ternaires (argent, plomb et zinc). . . . .	51	78
— — — des — complexes courants. . . . .	51	83
— — — des — complexes rares. . . . .	51	89
— — Essais chimiques, en usage dans les usines de —, pour		

l'argent . . . . .	51	41
<b>Désargentation. Essais chimiques, en usage dans les usines de — pour le plomb . . . . .</b>	<b>51</b>	<b>63</b>
— — — — — pour le zinc . . . . .	51	75
— — — — — en présence du zinc et du plomb. Renseignements sur ces trois métaux impurs et purs . . . . .	51	14
— Bibliographie. Ouvrages consultés . . . . .	51	9
— Calculs des cristallisations nécessaires . . . . .	51	
— Conclusions concernant la — des. . . . .	51	393
— Coupellation directe des plombs argentifères . . . . .	51	170
— — Coupelle allemande . . . . .	51	185
— — Coupelle anglaise . . . . .	51	191
<b>Méthodes de cristallisation :</b>		
— — Méthode de Pattinson . . . . .	51	211
— — — à bras ou pattinsonnage . . . . .	51	267
— — — mécanique. Procédé Boudreau . . . . .	51	282
— — — à la vapeur. Procédé Luce et Rozan . . . . .	51	286
— — Economie de la — sur la coupellation directe . . . . .	51	201
— Cristaux. Rapport des — aux culots . . . . .	51	220
— Essai. Prises d'— des plombs argentifères . . . . .	51	122
— Marché des lingots d'argent . . . . .	51	139
— Marchés du plomb doux . . . . .	51	129
— — des saumons de zinc . . . . .	51	141
— Pattinsonnage . . . . .	51	211
— — — . . . . .	51	267
— Plomb . . . . .	51	24
— — pur . . . . .	51	31
— Poids et monnaies . . . . .	51	10
— Préliminaires sur la désargentation des — . . . . .	51	1
— — — Prix variables de l'argent . . . . .	51	159
— — — du plomb . . . . .	51	142
— Produits de la désargentation des —. Blanc de zinc, Oxyde de zinc, Sulfate de zinc calciné, etc. . . . .	51	166
— — Céruse . . . . .	51	165
— — Plombs laques . . . . .	51	164
— — Sous-produits divers . . . . .	51	168
— Tarif de la désargentation des plombs . . . . .	51	162
— Raffinage de l'argent . . . . .	51	202
— Reconnaissance des métaux autres que l'argent, le zinc et le plomb : métaux tels que le cuivre, l'antimoine, l'or, etc. . . . .	51	97
— Réactifs employés dans la désargentation . . . . .	51	116

Désargentation. Zinc . . . . .	51	35	Détermination des équivalents . .	4
— — pur . . . . .	51	40	— Aluminium . . . . .	XXVIII 4
<i>Procédés divers :</i>			— Antimoine . . . . .	XXIX 4
— — Procédés à la soude, — élec-			— Argent . . . . .	XIX 4
trolytique . . . . .	51	260	— Arsenic . . . . .	XXV 4
— — par la force centrifuge.			— Azote . . . . .	XXIII 4
Méthode mixte . . . . .	51	260	— Baryum . . . . .	XXX 4
<i>Procédés au zinc :</i>			— Bismuth . . . . .	XXXI 4
— — au zinc, partiellement régé-			— Bore . . . . .	XXVII 4
néré . . . . .	51	329	— Brome . . . . .	XXI 4
— — Cordurié acide chlorhydrique			— Cadmium . . . . .	XXXI 4
et vapeur d'eau . . . . .	51	329	— Calcium . . . . .	XXXI 4
— Procédés Parkes (par sublima-			— Carbone . . . . .	XXVI 4
tion) . . . . .	51	296	— Cérium . . . . .	XXXIII 4
— Procédé Roswag-Dauville au			— Chlore . . . . .	XIX 4
mercure) . . . . .	51	306	— Chrome . . . . .	XXXIV 4
— — Roswag - Marin (traitement			— Cobalt . . . . .	XXXV 4
par l'acide sulfurique) . . . . .	51	321	— Cœsium . . . . .	XXXIII 4
— — de Roswag-Marin (acide chlo-			— Cuivre . . . . .	XXXV 4
hydrique et lait de chaux) . . . . .	51	326	— Didyme . . . . .	XXXVI 4
— Méthodes au zinc perdu . . . . .	51	314	— Erbium . . . . .	XXXVI 4
— — Procédé Baron (volatilisation			— Etain . . . . .	XXXVI 4
du zinc au creuset . . . . .	51	314	— Fer . . . . .	XXXVIII 4
— — Cordurié (coupellation des			— Fluor . . . . .	XXII 4
crasses riches) . . . . .	51	342	— Gallium . . . . .	XXXIX 4
— — Flach (volatilisation et sco-			— Glucinium . . . . .	XL 4
rification du zinc au four à man-			— Indium . . . . .	XLI 4
che) . . . . .	51	317	— Iode . . . . .	XXII 4
— — Procédé Pirath et Yung, Illing,			— Iridium . . . . .	XLI 4
Wassermann Herbst (chlorure de			— Lanthane . . . . .	XLII 4
plomb, sulfate de plomb, carnal-			— Lithium . . . . .	XLII 4
lite, etc.) . . . . .	51	344	— Magnésium . . . . .	XLIII 4
— — Procédé Roswag (coupellation			— Manganèse . . . . .	XLIII 4
des crasses grasses) . . . . .	51	312	— Mercure . . . . .	XLIV 4
— Procédés où le zinc et autres			— Molybdène . . . . .	XLIV 4
réactifs sont totalement régénérés.			— Nickel . . . . .	XLV 4
— — Procédés Roswag-Geary et			— Niobium . . . . .	XLVI 4
Roswag-Marin acide acétique, fa-			— Or . . . . .	XLVI 4
brications de céruse, de calamine			— Osmium . . . . .	XLVII 4
artificielle, de blanc de zinc, etc.)			— Oxygène . . . . .	XVI 4
— <i>Zingage.</i> Méthode de — Crasses			— Palladium . . . . .	XLVI 4
riches . . . . .	51	256	— Phosphore . . . . .	XXIV 4
— — Utilisation du — dans l'indus-			— Platine . . . . .	XLVII 4
trie de la — . . . . .	51	237	— Plomb . . . . .	XLVII 4
— — Action du zinc . . . . .	51	244	— Potassium . . . . .	XIX 4
— — Doses de zinc . . . . .	51	240	— Rhodium . . . . .	XLIX 4
— — Théorie et faits . . . . .	51	237	— Rubidium . . . . .	XLIX 4
— Liqutation du — Utilisation de			— Ruthénium . . . . .	L 4
la — pour la — . . . . .	51	250	— Sélénium . . . . .	XVIII 4
			— Silicium . . . . .	XXVII 4
			— Sodium . . . . .	L 4
Déshydrogénation des carbures			— Soufre . . . . .	XVII 4
d'hydrogène . . . . .	55	53	— Strontium . . . . .	LI 4
Désoxalate de baryum . . . . .	63	2989	— Tantale . . . . .	LI 4
— de calcium . . . . .	63	2985	— Tellure . . . . .	XIX 4
— de plomb . . . . .	63	2989	— Terbium . . . . .	LIII 4
— de potassium . . . . .	63	2989	— Thallium . . . . .	LIII 4
— de sodium . . . . .	63	2989	— Thorium . . . . .	LIII 4
Désoxycuminoïne . . . . .	57	420		

## Détermination des équivalents.

— Titane . . . . .	LIV	4	Dialdanate d'argent . . . . .	61	1116
— Tungstène . . . . .	LV	4	— de baryum . . . . .	61	1115
— Uranium . . . . .	LVI	4	— de calcium . . . . .	61	1115
— Vanadium . . . . .	LVII	4	— de plomb . . . . .	61	1115
— Wolfram. Voyez Tungstène.			— de potassium . . . . .	61	1115
— Yttrium . . . . .	LIX	4	— de sodium . . . . .	61	1115
— Zinc . . . . .	LXXI	4	— de zinc . . . . .	61	1115
— Zirconium . . . . .	LXXII	4	Dialdane . . . . .	58	765
Dévitrication du verre . . . . .		40 60	Diallogite . . . . .	9	144
Dextrane . . . . .		56 432	Diallylacétats d'argent . . . . .	61	614
Dextrine . . . . .		56 430	— de baryum . . . . .	61	614
— . . . . .		75 510	— de calcium . . . . .	61	614
— Analyse de la — . . . . .		91 535	— d'éthyle . . . . .	61	614
— Dosage de la — dans les végé-			— de potassium . . . . .	61	614
taux . . . . .		80 197	Diallylacétone . . . . .	57	338
— Recherche de la — dans les végé-			Diallylcarbinol . . . . .	56	156
taux . . . . .		80 53	Diallyle . . . . .	55	302
Dextrine animale . . . . .		56 432	— monochloré . . . . .	55	304
Dextroglucose . . . . .		56 344	Diallylène . . . . .	55	306
Dextropimarate d'ammonium . . . . .		61 888	Diallylisopropylcarbinol . . . . .	56	176
— d'argent . . . . .		61 888	Diallylmalonate d'argent . . . . .	61	1223
— de baryum . . . . .		61 888	— de calcium . . . . .	61	1223
— de calcium . . . . .		61 888	Diallylméthylcarbinol . . . . .	56	176
— de cuivre . . . . .		61 888	Diallyloxalate d'ammonium . . . . .	62	1731
— d'éthyle . . . . .		61 888	— de baryum . . . . .	62	1731
— de méthyle . . . . .		61 888	— de cadmium . . . . .	62	1731
— de plomb . . . . .		61 888	— de calcium . . . . .	62	1731
— de potassium . . . . .		61 888	— de cuivre . . . . .	62	1731
— de sodium . . . . .		61 888	— de lithium . . . . .	62	1731
Dextrose . . . . .		56 334	— de magnésium . . . . .	62	1731
Diabases à structure ophitique . . . . .		9 219	— de plomb . . . . .	62	1731
Diabète pancréatique . . . . .		75 658	— de potassium . . . . .	62	1731
— — . . . . .		75 968	— de sodium . . . . .	62	1731
— sucré, ou Glucosurie ordinaire.		75 954	— de zinc . . . . .	62	1731
Diacétamide . . . . .		67 227	Diallylpropylcarbinol . . . . .	56	176
— Dérivés alcooliques du — . . . . .		67 228	Dialurates . . . . .	67	704
Diacétanilide . . . . .		68 1195	Dialyse . . . . .	1	689
Diacétate ferrique . . . . .		60 187	— et Osmose . . . . .	2	602
— de salicylal . . . . .		58 786	— Applications de la —. Colloïdes,		
Diacétylphénylène . . . . .		55 631	Cristalloïdes . . . . .	1	689
Diacéthylméthénylamidine . . . . .		64 125	— Osmogène. Utilisation de la —		
Diacétine . . . . .		56 209	par l'— de M. Dubrunfaut . . . . .	1	692
— — . . . . .		56 252	— Substances colloïdales. Prépara-		
Diacétoazotate ferrique . . . . .		60 189	tion des — à l'état de pureté . . . . .	1	691
Diacétochlorhydrine . . . . .		56 254	— — minérales. Extraction des —		
Diacétodisulfate de chrome . . . . .		60 197	dissoutes dans les matières orga-		
Diacétones . . . . .		57 338	niques . . . . .	1	691
Diacétonitrate de chrome . . . . .		60 197	Diamant. Action de la chaleur et de		
Diacétotétrachlorure de chrome . . . . .		60 196	l'électricité sur le — . . . . .	5 <sup>2</sup>	15
Diacétotétrazotate ferrique . . . . .		60 190	— — de la lumière sur le — . . . . .	8	61
Diacétylène . . . . .		55 460	— Bibliographie du — . . . . .	8	312
Diacétylo-phénylène . . . . .		55 477	— Biréfringence du — . . . . .	8	75
Diacétyl-paramidophénol . . . . .		56 527	— boort, ou diamant concrétionné,		
Diacétyluréide . . . . .		67 652	noué . . . . .	8	88
Dialantate d'argent . . . . .		63 2672	— carbon, ou diamant noir . . . . .	8	89
— de potassium . . . . .		63 2672	Diamants célèbres . . . . .	8	278
			Diamant. Chaleur spécifique du — . . . . .	8	83



Diamant. Cohésion du — . . . . .	8	57	Diamant. Mines du Cap. Étude géo-		
— Combustion du — . . . . .	8	85	logique. Cheminées diamantifères.	8	163
— Commerce du —. Poids en usage.	8	269	— — — Détails sur chaque mine .	8	179
— Composition du — . . . . .	8	18	— — — Dry diggings . . . . .	8	158
— Conductibilité du — . . . . .	8	82	— — — River diggings . . . . .	8	190
— Couleur du — . . . . .	8	62	— — — Terrains encaissants . . .	8	160
— Cristallisation du — . . . . .	8	18	— — — Théorie de la formation		
Diamants de la couronne . . . . .	8	280	des cheminées diamantifères . .	8	174
Diamant. Dilatation du — . . . . .	8	83	— — — Exploitation. Avenir de l'—	8	210
— Dureté du — . . . . .	8	58	— — — Passé de l'— . . . . .	8	193
— Éclat du — . . . . .	8	66	— — — Présent de l'— . . . . .	8	198
— Fluorescence et phosphorescence			— — — Épuisement et enlèvement		
du — . . . . .	8	76	du reef . . . . .	8	200
— Formes cristallines du —. Formes			— — — Renseignements statis-		
hémicédriques . . . . .	8	29	tiques . . . . .	8	207
— — — holoédriques . . . . .	8	20	— — — Traitement des minerais .	8	203
— — — Macles par hémitropie . . . .	8	32	— — — Géologie générale . . . . .	8	154
— — — par pénétration . . . . .	8	37	— — — Historique des mines . . . .	8	151
— — — Résumé sur les — . . . . .	8	42	— — — Mesure d'administration et de		
— — — Particularités de la cristallisa-			police. . . . .	8	214
tion. Cavités . . . . .	8	47	— — — Production et commerce des		
— — — Courbure . . . . .	8	44	mines. . . . .	8	218
— — — Impressions . . . . .	8	47	— Mines de l'Inde . . . . .	8	93
— — — Inclusions . . . . .	8	52	— — — Énumération et description		
— — — Saillies . . . . .	8	47	des gisements. . . . .	8	99
— — — Stries . . . . .	8	46	— — — Groupe du Centre . . . . .	8	106
— Historique du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	4	— — — — District de Sambalpur.	8	107
— — — . . . . .	8	1	— — — — de Vairagarh et de		
— Hypothèses sur la formation			Chutia-Nagpur . . . . .	8	109
du — . . . . .	8	235	— — — Groupe du Nord. Mines de		
— Intailles . . . . .	8	260	Panna . . . . .	8	110
— noir . . . . .	8	89	— — — Groupe du Sud. District de		
— Origine du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	5	Bellary, — de Karnul . . . . .	8	103
Diamants parangons . . . . .	8	286	— — — — Mines de Golconde . .	8	104
Diamant. Poids spécifique du — . . .	8	61	— — — — District de Kadapah ou		
— Prix du — . . . . .	6	272	Cuddapah. . . . .	8	102
— Propriétés physiques du — . . . .	5 <sup>a</sup>	13	— Résumé sur les mines de l'Inde.	8	118
— Réactions diverses du — . . . . .	8	87	Diamido-dibenzyle . . . . .	55	549
— Reproduction du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	17	Diamidodiphénylamine . . . . .	65	1390
— du —. Essais des — . . . . .	8	240	Diamidodiphényle . . . . .	61	931
— Taille du — :			Diamidodiphénylméthane . . . . .	55	541
— — du — et commerce du — . . .	8	243	Diamidohydroquinon . . . . .	65	1535
— — du — et usages du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	6	Diamidomésitylène . . . . .	65	1246
— — Historique de la — du — . . .	8	244	Diamido-naphtaline . . . . .	61	913
— — Résultats de la — du — . . . .	8	252	Diamidonitrophénol . . . . .	56	517
— — Travail de la — du — . . . . .	8	249	— . . . . .	56	533
— — Utilisation industrielle du — . .	8	261	Diamido - oxyméthyltriphénylmé-		
— — <i>Mines diverses du — :</i>			thane . . . . .	65	1523
— — Australie . . . . .	8	228	Diamidophénols . . . . .	56	525
— — Bornéo . . . . .	8	223	Diamido- <i>m</i> -xylol . . . . .	65	1242
— — Mines du Brésil . . . . .			— <i>p</i> -xylol . . . . .	65	1244
— — Description géologique et			Diamines . . . . .	64	177
étude du gisement . . . . .	8	126	— . . . . .	65	1307
— — Distribution géographique. . .	8	142	— dérivées du paraxylène . . . .	65	1245
— — Exploitation . . . . .	8	138	— pauvres en hydrogène . . . . .	65	1298
— — Historique . . . . .	8	122	Diamylbenzine . . . . .	55	458
— — Production . . . . .	8	147	Diamylène . . . . .	55	284
— — Traitement du minerai . . . .	8	140			

Diamylène . . . . .	55	266	Diazoïques. Préparation des— Pro-		
Diamylstibine . . . . .	69	225	priétés des — . . . . .	67	185
Dianilide oxyphosphoré . . . . .	68	1179	— Produits d'addition des compo-		
Dianisylpentolactonate de baryum . . . . .	63	2662	sés — . . . . .	67	196
Dianisylpentolate d'argent . . . . .	63	2400	— Réactions donnant des produits		
— de baryum . . . . .	63	2400	de décomposition . . . . .	67	190
— de calcium . . . . .	63	2400	— Réaction de Sandmeyer (Chlo-		
Dianisylpentylénate de calcium . . . . .	63	2393	rures diazoïques et sels cuivreux). . . . .	67	188
Dianisylsulfo-urée . . . . .	56	526	Diazonitrochlorophénol . . . . .	55	534
Dianisylurée . . . . .	56	528	Diazophénols . . . . .	68	1441
Diaspore . . . . .	9	95	Diazorésorcine . . . . .	56	597
Diastases. Conditions chimiques de			— -diéthylique . . . . .	56	598
l'action des — . . . . .	71	172	Diazorésorufine . . . . .	56	598
— — — — —	75	997	Dibenzamide . . . . .	68	943
— — — physiques de l'action des — . . . . .	71	157	— Sels du — . . . . .	68	944
— Préparation des — . . . . .	71	144	Dibenzanilide . . . . .	68	1293
— Rôle des — . . . . .	71	134	Dibenzilidénacétone . . . . .	57	408
— Sécrétion des — . . . . .	71	188	Dibenzolimide . . . . .	57	178
Diatérébate d'ammonium . . . . .	63	2475	Dibenzoylacétate d'argent . . . . .	63	2396
— d'argent . . . . .	63	2475	Dibenzoylbenzine . . . . .	57	433
— de baryum . . . . .	63	2475	Dibenzoyldiphényle . . . . .	57	437
— de calcium . . . . .	63	2475	Dibenzylacétate d'argent . . . . .	61	941
— de plomb . . . . .	63	2475	— de baryum . . . . .	61	941
— de potassium . . . . .	63	2475	— de calcium . . . . .	61	941
Diatrpenylate d'argent . . . . .	63	2482	Dibenzylacétone . . . . .	57	396
— de baryum . . . . .	63	2482	Dibenzylal-diacétique . . . . .	57	195
Diazoacétamide . . . . .	68	1437	— -dipyrogallol . . . . .	57	194
Diazoamidés. Composés — . . . . .	68	1443	Dibenzylamine. Dérivés de la — . . . . .	65	636
— — — — —	89	16	Dibenzylbenzine . . . . .	55	647
Diazoamidobenzol . . . . .	65	488	Dibenzylbenzyl . . . . .	55	647
— — — — —	68	1446	Dibenzylodiacétate d'éthyle . . . . .	62	2132
— Dérivés de substitution du — . . . . .	65	490	Dibenzyldicarbonate d'ammonium . . . . .	61	1352
Diazobenzol . . . . .	65	472	— d'argent . . . . .	61	1352
— — — — —	68	1438	— de baryum . . . . .	61	1352
— Combinaison du — avec les acides . . . . .	65	474	— de calcium . . . . .	61	1352
— — du — avec les bases . . . . .	65	479	— de cuivre . . . . .	61	1352
— Dérivés de substitution du — . . . . .	65	481	— d'éthyle . . . . .	61	1352
Diazobenzoldiméthylamine . . . . .	65	1386	— de méthyle . . . . .	61	1352
Diazobenzoléthylamine . . . . .	65	1387	— de plomb . . . . .	61	1352
Diazobenzolimide . . . . .	65	487	— de zinc . . . . .	61	1352
Diazobenzols-résorcine . . . . .	56	599	α — de baryum . . . . .	61	1349
Diazoïques. Composés — . . . . .	67	173	z — de calcium . . . . .	61	1349
— Action de quelques réducteurs			α — de zinc . . . . .	61	1349
sur les — . . . . .	68	1438	Dibenzyldicarbonide . . . . .	61	1350
— Dérivés — . . . . .	67	154	Dibenzyléthane . . . . .	55	560
— Notions générales, historique, dé-			Dibenzyle . . . . .	55	545
finition des dérivés — . . . . .	67	154	— Dérivés bromés du — . . . . .	55	547
— Dérivés par addition . . . . .	89	13	— — chlorés du — . . . . .	55	546
— Action des amines, des dérivés			— — nitrés du — . . . . .	55	549
nitrogénés, des phénols sur les — . . . . .	67	189	— — sulfuriques . . . . .	55	550
— Composés diazoamidés . . . . .	67	192	— dibromé . . . . .	55	548
— Constitution des diazoamidés . . . . .	67	193	— dibromo-dinitré . . . . .	55	550
— Corps azoïques proprement dits . . . . .	68	1437	— dichloré . . . . .	55	546
— Composés — se rattachant aux			— hexabromé . . . . .	55	549
azoïques . . . . .	68	1453	— monobromé . . . . .	55	547
— — — — —	68	1462	— tribromé . . . . .	55	548
— Origine des combinaisons dia-			Dibenzylhomophthalimide . . . . .	61	1370
zoïques . . . . .	67	182	Dibenzylméthane . . . . .	55	553

Dibenzylxamida . . . . .	68	1268	Dibromodinitrofluorescéine . . . . .	56	590
Dibenzylsulfo-urées . . . . .	68	1371	Dibromodiphénate d'argent . . . . .	61	1342
Dibenzyltoluène . . . . .	55	647	— de calcium . . . . .	61	1342
Dibenzylurées . . . . .	68	1327	— de plomb . . . . .	61	1342
Dibromacétates . . . . .	60	261	$\beta$ -Dibromodiphénate de baryum . . . . .	61	1342
$\alpha$ - $\beta$ -Dibromacrylate d'argent . . . . .	61	515	$\beta$ — de calcium . . . . .	61	1342
$\alpha$ - $\beta$ — de baryum . . . . .	61	515	Dibromo-diphénylcarbonate de ba-		
$\alpha$ - $\beta$ — de calcium . . . . .	61	515	ryum . . . . .	61	927
$\alpha$ - $\beta$ — plombique . . . . .	61	515	Dibromo-diphényl-dichloréthylène . . . . .	55	577
$\alpha$ - $\beta$ — de potassium . . . . .	61	515	Dibromo-diphényltrichloréthane . . . . .	55	554
$\gamma$ -Dibromadipate de baryum . . . . .	61	1082	Dibromo-ditolylméthane . . . . .	55	554
Dibromanilines . . . . .	65	349	Dibromo-ditolyltrichloréthane . . . . .	55	557
Dibromanissate d'argent . . . . .	62	1840	Dibromodurool . . . . .	55	446
— de baryum . . . . .	62	1840	Dibromofluorescéine . . . . .	56	587
— de calcium . . . . .	62	1840	— . . . . .	63	2856
— de sodium . . . . .	62	1840	Dibromofumarate d'argent . . . . .	61	1145
Dibrométhane . . . . .	55	152	— de plomb . . . . .	61	1145
Dibromhydrate d'allylène . . . . .	55	249	Dibromofurfuracrylate d'argent . . . . .	62	1779
— d'isoprène . . . . .	56	148	— de baryum . . . . .	62	1779
— de tébérènthène . . . . .	55	707	— de potassium . . . . .	62	1779
— de terpilène . . . . .	55	699	Dibromofurilate de baryum . . . . .	63	2641
— de terpine . . . . .	56	210	Dibromo-galléine . . . . .	56	639
Dibromhydrine de l'érythrite . . . . .	56	289	Dibromo-iodacrylate d'argent . . . . .	61	521
— de la glycérine . . . . .	56	248	— de calcium . . . . .	61	521
Dibromhydrocoumarate d'ammo-			— de potassium . . . . .	61	521
nium . . . . .	62	1909	Dibromomaléate d'argent . . . . .	61	1159
— d'argent . . . . .	62	1910	— de baryum . . . . .	61	1159
Dibromoalazarine . . . . .	56	718	— de plomb . . . . .	61	1159
Dibromoamidophénols . . . . .	56	525	Dibromomalonate d'ammonium . . . . .	61	1018
Dibromobénate plombique . . . . .	60	482	— d'argent . . . . .	61	1019
<i>p</i> -Dibromobenzina . . . . .	61	693	— de baryum . . . . .	61	1019
<i>m</i> -Dibromobenzoate d'argent . . . . .	61	681	Dibromométhylololate de baryum . . . . .	62	1905
<i>m</i> — de baryum . . . . .	61	681	Dibromomésitylénate de baryum . . . . .	61	763
<i>m</i> — de cadmium . . . . .	61	682	— de calcium . . . . .	61	763
<i>m</i> — de calcium . . . . .	61	681	Dibromomésitylène . . . . .	55	439
<i>m</i> — de sodium . . . . .	61	681	Dibromo-métaxylène . . . . .	55	427
<i>m</i> — de sodium . . . . .	61	682	Dibromométaxylénol . . . . .	56	550
<i>mp</i> — d'argent . . . . .	61	680	Dibromométhylombelliférone . . . . .	63	2337
<i>mp</i> — de baryum . . . . .	61	679	Dibromo-monoiodo-mononitroto-		
<i>mp</i> — basique de cuivre . . . . .	61	679	luène . . . . .	55	416
<i>mp</i> — d'éthyle . . . . .	61	680	Dibromo-mononitrotoluènes . . . . .	55	413
<i>mp</i> — de potassium . . . . .	61	679	Dibromo- $\alpha$ -naphtylol . . . . .	56	568
<i>mp</i> — de strontium . . . . .	61	679	<i>mm</i> -Dibromo- <i>o</i> -nitrobenzoate d'ar-		
<i>om</i> — de baryum . . . . .	61	680	gent . . . . .	61	706
<i>om</i> — basique de cuivre . . . . .	61	680	<i>mm</i> — <i>o</i> — de baryum . . . . .	61	706
<i>om</i> — de potassium . . . . .	61	680	<i>mm</i> — <i>o</i> — de calcium . . . . .	61	706
<i>om</i> — de strontium . . . . .	61	680	<i>mm</i> — <i>o</i> — de potassium . . . . .	61	706
<i>p</i> — de baryum . . . . .	61	683	<i>mp</i> — <i>o</i> — de baryum . . . . .	61	707
<i>p</i> — de calcium . . . . .	61	683	<i>mp</i> — <i>o</i> — de calcium . . . . .	61	707
<i>p</i> — de potassium . . . . .	61	683	<i>mp</i> — <i>o</i> — de magnésium . . . . .	61	707
<i>p</i> — de strontium . . . . .	61	683	<i>mp</i> — <i>o</i> — de plomb . . . . .	61	707
<i>p</i> — de zinc . . . . .	61	683	<i>mp</i> — <i>o</i> — de sodium . . . . .	61	707
Dibromobenzols . . . . .	55	352	Dibromonitrocoumarine . . . . .	62	1984
Dibromocoumarines . . . . .	62	1982	Dibromonitrophénols . . . . .	56	523
$\alpha$ -Dibromocoumarine . . . . .	62	1982	Dibromo-nitrorésorcine . . . . .	56	596
$\beta$ — . . . . .	62	1982	Dibromophénols . . . . .	56	504
Dibromo-diiodo-mononitrotoluène . . . . .	55	416	Dibromophényle-dichloréthane . . . . .	55	361
Dibromo-dinaphtyle . . . . .	55	660	Dibromophlorétate d'ammonium . . . . .	61	1919

Dibromophlorétate de baryum . . .	62	1919	Dibromure de pyrène dibromé . . .	65	639
Dibromophtalate de sodium . . .	61	1249	— de tolane . . . . .	55	616
Dibromophtaléine-crésolique . . .	63	2696	— de valérylène . . . . .	55	289
Dibromopicéne . . . . .	55	666	Dibutylactate d'argent . . . . .	63	2480
Dibromopropiocoumarine . . . . .	62	2012	— de plomb . . . . .	63	2480
$\alpha$ -Dibromopropionate d'ammonium	60	294	— de sodium . . . . .	63	2480
$\alpha\beta$ — d'ammonium . . . . .	60	295	Dibutyryne . . . . .	56	256
$\alpha\beta$ — d'argent . . . . .	60	296	— Dibutyrosulfurine . . . . .	56	242
$\alpha\alpha$ — de baryum . . . . .	60	294	Dicarbonyldinaphtylène . . . . .	62	2150
$\alpha\alpha$ — de calcium . . . . .	60	294	Dicétylacétate d'argent . . . . .	60	491
$\alpha\beta$ — de calcium . . . . .	60	296	Dicétylmalonate d'argent . . . . .	61	1133
$\alpha\beta$ — de plomb basique . . . . .	60	296	Dichloracétates . . . . .	60	243
$\alpha\alpha$ — de potassium . . . . .	60	294	Dichloracétate d'aniline . . . . .	60	244
$\alpha\beta$ — de potassium . . . . .	60	295	— d'argent . . . . .	60	244
$\alpha\beta$ — de strontium . . . . .	60	296	— de baryte . . . . .	60	243
Dibromopseudocuménol . . . . .	56	554	— de chaux . . . . .	60	243
Dibromopyrocrésols . . . . .	56	572	— de plomb . . . . .	60	244
$\alpha$ -Dibromopyromucate d'argent . . .	62	1748	— de potasse . . . . .	60	243
$\alpha$ — de baryum . . . . .	62	1748	— d'urane et de sodium . . . . .	60	243
$\alpha$ — de calcium . . . . .	62	1748	Dichloracétone . . . . .	55	262
$\alpha$ — de potassium . . . . .	62	1748	$\alpha$ - $\beta$ -Dichloracrylate d'argent . . . . .	61	512
$\alpha$ — de sodium . . . . .	62	1746	$\alpha$ - $\beta$ — de baryum . . . . .	61	512
$\beta$ — d'argent . . . . .	62	1749	$\alpha$ - $\beta$ — de calcium . . . . .	61	512
$\beta$ — de baryum . . . . .	62	1749	$\alpha$ - $\beta$ — de potassium . . . . .	61	512
$\beta$ — de calcium . . . . .	62	1749	$\beta$ - $\beta$ — d'argent . . . . .	61	512
$\beta$ — de potassium . . . . .	62	1743	$\beta$ - $\beta$ — de baryum . . . . .	61	512
$\beta$ — de sodium . . . . .	62	1749	$\beta$ - $\beta$ — de calcium . . . . .	61	512
Dibromoquinoléines . . . . .	65	948	$\beta$ - $\beta$ — de potassium . . . . .	61	512
Dibromoquinon . . . . .	58	553	$\beta$ - $\beta$ — de zinc . . . . .	61	512
Dibromorésorcine-phtaléine . . . . .	63	2665	Dichloraniline. Dérivés de la — . . . . .	68	1198
Dibromorétène . . . . .	55	624	Dichloranthracène . . . . .	88	643
Dibromoricinoléate d'ammonium . . .	62	1696	Dichloréthylidène-urée . . . . .	67	632
— de potassium . . . . .	62	1696	Dichlorhydrate de térébenthine . . . . .	55	704
<i>mm</i> — Dibromosalicylate de baryum . . . . .	62	1800	— de terpilène . . . . .	55	704
<i>mm</i> — de plomb . . . . .	62	1800	Dichlorhydrine d'érythrite . . . . .	56	288
Dibromotéréphtalate d'argent . . . . .	61	1280	— éthylsilicique . . . . .	6	257
— de baryum . . . . .	61	1280	— de glycérine . . . . .	56	246
— de calcium . . . . .	61	1280	— glycolique . . . . .	55	193
Dibromotoluate de baryum . . . . .	61	736	— méthylsilicique . . . . .	6	252
— — . . . . .	61	743	Dichloroalizarine . . . . .	56	718
— de calcium . . . . .	61	743	Dichloroamidophénols . . . . .	56	529
— d'éthyle . . . . .	61	743	<i>o</i> -Dichlorobenzine . . . . .	61	667
Dibromotoluènes . . . . .	55	401	<i>m</i> -Dichlorobenzoate d'ammonium . . . . .	61	670
Dibromovalérolactone . . . . .	62	1639	<i>m</i> — de baryum . . . . .	61	670
Dibromoxybenzoate de calcium . . . . .	62	1810	<i>m</i> — de potassium . . . . .	61	670
Dibromure d'allylène . . . . .	55	263	<i>m</i> — de zinc . . . . .	61	670
— d'anthracène . . . . .	55	594	<i>mp</i> — de baryum . . . . .	68	668
— benzaldéthylacétylacétique . . . . .	62	2063	<i>mp</i> — de calcium . . . . .	61	668
— de benzyle . . . . .	55	400	<i>mp</i> — d'éthyle . . . . .	61	668
— — . . . . .	55	403	<i>om</i> — d'ammonium . . . . .	61	669
— bromodiphénique . . . . .	61	1341	<i>om</i> — d'argent . . . . .	61	670
— d'éthylène hexéthylidiarsonium . . . . .	69	278	<i>om</i> — de baryum . . . . .	61	669
— $\alpha$ -méthylindonaphtène- $\beta$ -carbonylique . . . . .	61	900	<i>om</i> — de calcium . . . . .	61	667
— <i>o</i> -nitrocuménylacrylique . . . . .	61	881	<i>om</i> — de calcium . . . . .	61	669
— de <i>p</i> -nitrophénylpropiolique . . . . .	61	897	<i>om</i> — cuivrique . . . . .	61	670
— de phénanthrène . . . . .	55	608	<i>om</i> — d'éthyle . . . . .	61	675
			<i>om</i> — ferreux . . . . .	61	670

<i>om</i> -Dichlorobenzoate de plomb . . .	61	670	Dichlorophtalate d'ammonium . . .	61	1244
<i>om</i> — de potassium . . . . .	61	669	— d'argent . . . . .	61	1244
<i>op</i> — de baryum . . . . .	61	668	— de baryum . . . . .	61	1244
Dichlorobromacétates . . . . .	60	265 <sup>b</sup>	— de calcium . . . . .	61	1244
Dichlorobromacétate d'ammonia-			$\alpha$ — . . . . .	61	1243
que . . . . .	60	265	$\alpha$ — de baryum . . . . .	61	1243
— de baryum . . . . .	60	265	$\beta$ — d'argent . . . . .	61	1243
— de calcium . . . . .	60	265	$\beta$ — de baryum . . . . .	61	1243
— de plomb . . . . .	60	265	$\beta$ — de plomb . . . . .	61	1243
— de potasse . . . . .	60	265	Dichloropropionate d'ammonium .	60	290
— de soude . . . . .	65	265	— d'argent . . . . .	60	289
— de zinc . . . . .	60	265	— de baryum . . . . .	60	290
$\xi$ -Dichlorobromacrylate d'argent .	61	518	— de calcium . . . . .	60	290
$\xi$ — de baryum . . . . .	61	518	— de potassium . . . . .	60	289
$\xi$ — de calcium . . . . .	61	518	— de zinc . . . . .	60	290
$\xi$ — de potassium . . . . .	61	518	Dichloroquinoléines . . . . .	65	943
Dichlorobrométhylène . . . . .	55	208	Dichloroquinon . . . . .	58	544
Dichlorodibromoquinon . . . . .	58	557	Dichlorosalicylate de baryum . . .	62	1797
$x_1$ -Dichlorodiméthylsuccinate d'ar-			— de magnésium . . . . .	62	1797
gent . . . . .	61	1090	— de plomb . . . . .	62	1797
$x_2$ — de potassium . . . . .	61	1090	— de potassium . . . . .	62	1797
Dichloro-dioxynaphtaline . . . . .	56	615	— de sodium . . . . .	62	1797
— diphénylchloréthane . . . . .	55	544	Dichlorotétracétate ferrique . . .	60	193
— diphényldichloréthylène . . . .	55	576	Dichloro-tétra-formiate ferrique .	60	87
— diphényléthane . . . . .	55	576	Dichlorotoluate d'argent . . . . .	61	784
— diphényléthylène . . . . .	55	544	— de calcium . . . . .	61	784
— diphényltrichloréthane . . . . .	55	544	Dichlorotoluène . . . . .	55	391
— ditolylméthane . . . . .	55	554	Dichlorotolubhydroquinons . . . .	56	612
Dichlorohydroquinone . . . . .	56	605	Dichlorotoluol . . . . .	55	392
Dichloromaléate d'argent . . . . .	61	1155	Dichlorotoluoxyquinone . . . . .	56	622
Dichloromésitylène . . . . .	55	438	Dichloro-triacétate ferrique . . . .	60	192
Dichlorométhacrylate d'argent . . .	61	539	Dichlorure d'antracène . . . . .	55	590
— de calcium . . . . .	61	539	— — dichloré . . . . .	55	591
— de cuivre . . . . .	61	539	— de benzyle . . . . .	55	392
— de plomb . . . . .	61	539	— de carbone . . . . .	55	148
— de potassium . . . . .	61	539	— — . . . . .	55	199
— de sodium . . . . .	61	539	— de dichlorobenzyle . . . . .	55	394
Dichloromuconate d'ammonium . . .	61	1219	— d'isocallylène . . . . .	56	270
— d'argent . . . . .	61	1219	— de naphtaline . . . . .	55	484
— de baryum . . . . .	61	1219	— de naphtaline bromée . . . . .	55	500
— de calcium . . . . .	61	1219	— — trichlorée . . . . .	55	487
— de cuivre . . . . .	61	1219	— d'orthotylène . . . . .	55	425
— de plomb . . . . .	61	1219	— de parachlorobenzyle . . . . .	55	393
— de zinc . . . . .	61	1219	— de tétrachlorobenzyle . . . . .	55	396
Dichloronaphtoate de calcium . . .	61	919	— de tolane . . . . .	55	614
Dichloro- $x$ -naphtoate de calcium .	61	908	— de toluène dichloré . . . . .	55	386
Dichloronaphtostyryl . . . . .	61	911	— de trichlorobenzyle . . . . .	55	395
Dichloronitralinide. Dérivés du — .	68	1204	Dichroïsme (en cristallographie) . .	2	749
Dichloronitrobenzoate de baryum .	61	702	Dichromatate de baryum . . . . .	62	1173
Dichloronitrophénols . . . . .	56	521	Dicinchonine . . . . .	66	428
Dichloro-nitrotoluène . . . . .	55	414	Dicoumarine . . . . .	62	1976
$x$ -Dichloro-oxyisobutylate d'ammo-			Dicrésylamines . . . . .	88	233
nium . . . . .	62	1562	Dicrésyles . . . . .	88	531
$x$ — de baryum . . . . .	62	1562	Dicrésyle-éthane . . . . .	55	384
$x$ — de plomb basique . . . . .	63	1563	Dicrésyléthylène . . . . .	55	577
$x$ — de plomb neutre . . . . .	62	1563	Dicrésylméthane . . . . .	55	384
$x$ — de potassium . . . . .	62	1562	Dicrésylurée . . . . .	68	1327
Dichlorophénols . . . . .	56	501	Dicuminyne . . . . .	55	562

Dicyanamide . . . . .	67	824
— Dérivés du — . . . . .	68	1350
Dicyandiamide . . . . .	67	825
Dicyandiamidine . . . . .	67	826
— — Sels de — . . . . .	67	827
— sulfurée . . . . .	67	828
— — Sels de — . . . . .	67	830
Dicyanodibenzyle . . . . .	61	1350
Dicyanostilbène . . . . .	61	1359
Dicyanure d'éthylène . . . . .	56	195
Di-diphénylsulfo-urée . . . . .	68	1378
<b>Didyme . . . . .</b>	<b>16</b>	<b>123</b>
— Bibliographie du — . . . . .	16	140
— Equivalent du — . . . . .	16	123
— Historique du — . . . . .	16	123
— Métallique du — . . . . .	16	126
— Sels de — . . . . .	16	140
— Spectre du — . . . . .	16	124
<b>Diéthoxalate d'ammonium . . . . .</b>	<b>62</b>	<b>1592</b>
— d'argent . . . . .	62	1593
— de baryum . . . . .	62	1592
— de cuivre . . . . .	62	1593
— de zinc . . . . .	62	1592
Diéthoxylamine . . . . .	64	200
Diéthoxylcaféine . . . . .	66	628
Diéthylacétates . . . . .	60	402
Diéthylacétate d'argent . . . . .	60	402
— de baryum . . . . .	60	403
— de calcium . . . . .	60	403
— ferrique . . . . .	60	403
— de plomb . . . . .	60	403
— de zinc . . . . .	60	403
Diéthylacétone . . . . .	57	314
Diéthylacétylacétate de baryum . . . . .	62	1679
— de sodium . . . . .	62	1679
Diéthylallylcarbinol . . . . .	56	175
Diéthylamidophénol . . . . .	56	526
Diéthylamine . . . . .	84	57
Diéthylaniline . . . . .	65	436
— Dérivés de la — . . . . .	65	437
Diéthylbenzine . . . . .	55	448
Diéthylbenzoate d'argent . . . . .	61	817
Diéthylcarbinol . . . . .	56	114
Diéthylcarboboate d'argent . . . . .	61	952
Diéthylchloroformamide . . . . .	67	211
Diéthyle . . . . .	55	269
Diéthylèneditolydiamine . . . . .	65	1327
Diéthylène-triamide . . . . .	65	1377
— -triamine . . . . .	64	184
— -urée . . . . .	67	631
Diéthyléthylénolactate d'argent . . . . .	62	1601
— de baryum . . . . .	62	1601
— de calcium . . . . .	62	1601
— de cuivre . . . . .	62	1601
— de lithium . . . . .	62	1601
— de plomb . . . . .	62	1601

Diéthylformamide . . . . .	67	209
Diéthylglyocolle éthylique iodo- bismuthique . . . . .	24	99
Diéthylhomophthalate d'argent . . . . .	61	1314
— de baryum . . . . .	61	1314
Diéthylhydrazine . . . . .	64	104
— Dérivés de la — . . . . .	84	106
Diéthylène . . . . .	56	266
Diéthylkétine . . . . .	65	1218
Diéthylmalonate d'argent . . . . .	61	1103
— de calcium . . . . .	61	1103
— de zinc . . . . .	61	1103
Diéthylmannitane . . . . .	56	330
Diéthylméthénylamidine dissymé- trique . . . . .	64	124
Diéthylméthylcarbinol . . . . .	56	119
Diéthylméthylpropylacétone . . . . .	57	327
Diéthylxybutyrate d'argent . . . . .	62	1608
— de baryum . . . . .	62	1609
— de calcium . . . . .	62	1609
— de cuivre . . . . .	62	1608
— de sodium . . . . .	62	1608
Diéthylphosphine . . . . .	69	310
Diéthylrésorcine . . . . .	56	584
Diéthylstilbène . . . . .	55	579
Diéthylurées . . . . .	67	621
<b>Diffusion. Bibliographie de la — . . . . .</b>	<b>1</b>	<b>710</b>
— Caoutchouc. Propriétés du — . . . . .	1	708
— Cloisons poreuses. Vitesse de — à travers les — . . . . .	1	696
— — — — de transpiration à tra- vers les — . . . . .	1	695
— Endosmose et —. Relations entre l'endosmose et la — . . . . .	1	688
— des gaz. — par contact direct. Expériences de Berthollet, — de Merget . . . . .	1	692
— — — — Mesure de la densité de l'ozone. Perméabilité des parois poreuses. Expériences de Sainte- Claire-Deville . . . . .	1	693
— — — — Différents modes d'écoulement des gaz . . . . .	1	696
— — — — à travers des ouvertures très resserrées. Vitesse d'effusion à travers les cloisons poreuses. — Diffusiomètre Graham . . . . .	1	694
— — — — à travers une paroi liquide. Atmolyse, ses applications . . . . .	1	707
— — — — Vitesse du mouvement des gaz. Expériences de Bunsen . . . . .	1	697
— — — — Perméabilité des métaux. Ex- périences de Sainte-Claire-Deville . . . . .	1	701
— — — — de Cailletet, de Sainte- Claire-Deville et Troost . . . . .	1	704
— — — — à la température ordinaire . . . . .	1	705
— des liquides par contact direct . . . . .		

Expériences de Graham, de Mari- gnac . . . . .	1	684	Dihexonate de calcium . . . . .	63	2221
Diffusion — Lois de la — des li- quides . . . . .	1	686	Dihexylacétone . . . . .	57	332
— des liquides à travers une cloison poreuse. Expériences de Dutro- chet . . . . .	1	687	Dihexylène . . . . .	55	302
Difluobenzoate de baryum . . . . .	61	662	Dihydrate de diallyle . . . . .	55	304
— de calcium . . . . .	61	662	— . . . . .	56	156
Diformodiaccéto-azotate ferrique . . . . .	60	87	— . . . . .	56	204
— — . . . . .	60	192	— de térébenthène . . . . .	55	698
Digestion . . . . .	71	790	— d'oxyde de zinc . . . . .	17	47
— — . . . . .	74	172	Dihydrazone . . . . .	61	1351
— Bactéries. Intervention des — dans la digestion . . . . .	75	368	Dihydrocoumaroxime . . . . .	62	1979
— Généralités sur la — . . . . .	75	172	Dihydro-diazorésorcine . . . . .	56	598
— Modes et lieux d'absorption des produits de la — . . . . .	75	389	Dihydrophosphate pentasodique . . . . .	13	130
— de la cellulose . . . . .	75	371	Dihydro-tétrazorésorufine . . . . .	56	598
— gastrique. Influences diverses sur la — . . . . .	75	223	Dihydrure d'anthracène . . . . .	55	589
— stomacale. Théorie de la — . . . . .	75	233	Diimides. Composés diimidés . . . . .	89	102
Digitaleïne . . . . .	56	371	Diimidophtaléine . . . . .	56	486
Digitoline . . . . .	56	371	Diiodacétates . . . . .	60	268
Digitonine . . . . .	56	371	Diiodacétate d'argent . . . . .	60	269
Digitoxine . . . . .	56	371	— de baryte . . . . .	60	269
Diglycosides . . . . .	56	424	— de plomb . . . . .	60	269
— amorphes . . . . .	56	429	Diiodhydrate d'acétylène . . . . .	55	173
Diglycoside benzylalocyanhydri- que . . . . .	56	369	— de térébenthène . . . . .	55	707
— benzylalofornique . . . . .	56	368	— de terpine . . . . .	56	211
Diglycoléthylénate d'argent . . . . .	63	2766	Diiododiphénate d'argent . . . . .	61	1342
— de calcium . . . . .	63	2766	Diiododifluorescéine . . . . .	56	589
— de potassium . . . . .	63	2766	Diiodonitrophénols . . . . .	56	524
Diglycollamide . . . . .	67	852	Diiodo-oxybenzoate d'argent . . . . .	62	1843
Diglycollate d'ammonium . . . . .	62	1516	— de baryum . . . . .	62	1843
— d'argent . . . . .	62	1517	— de calcium . . . . .	62	1843
— de baryum . . . . .	62	1517	— plombique . . . . .	62	1843
— de calcium . . . . .	62	1517	— sodique (di-) . . . . .	62	1843
— de cuivre . . . . .	62	1517	— sodique (mono-) . . . . .	62	1843
— de lithium . . . . .	62	1516	Diiodophénol . . . . .	56	508
— de magnésium . . . . .	62	1517	Diiodosalicylate d'ammonium . . . . .	62	1804
— de plomb . . . . .	62	1517	— de baryum basique . . . . .	62	1804
— de potassium acide . . . . .	62	1516	— de baryum . . . . .	62	1804
— de potassium et de sodium . . . . .	62	1516	— de calcium . . . . .	62	1804
— de sodium . . . . .	62	1516	— de potassium . . . . .	62	1804
— de strontium . . . . .	62	1517	— de sodium . . . . .	62	1804
— de zinc neutre . . . . .	62	1517	Diiodure d'acétylène . . . . .	55	180
Diglycollimide . . . . .	67	853	— d'éthylène . . . . .	55	264
Diguanide . . . . .	65	1457	Diisoamyloxalate de baryum . . . . .	62	1616
Diheptylacétate de baryum . . . . .	60	461	— d'éthyle . . . . .	62	1616
— de cuivre . . . . .	60	461	Diisobutyramide . . . . .	67	311
Diheptylacétone . . . . .	57	333	Diisobutyrate de baryum . . . . .	60	343
Dihexolactone . . . . .	62	1587	Diisocyminylsulfo-urée . . . . .	58	1378
— . . . . .	63	2221	Diisonitrososuccinate d'argent . . . . .	61	1046
Dihexonate d'argent . . . . .	63	2221	Diisopropylacétone . . . . .	57	322
— de baryum . . . . .	63	2221	Diisopropylallicarbinol . . . . .	56	175
			Diisopropylcarbinol . . . . .	56	122
			Diisopropyle . . . . .	55	298
			Diisopropyléthylénolactate d'ar- gent . . . . .	62	1613
			— de baryum . . . . .	62	1613
			Diisopropylloxalate de baryum . . . . .	62	1607
			— de calcium . . . . .	62	1607
			— de zinc . . . . .	62	1607

Dilatation. Coefficients de — de corps cristallisés ou homogènes. . . . .	1	574	Diméthylbenzoylacétate d'argent . . . . .	62	2028
— Corps gazeux. Dilatation sous pression constante . . . . .	1	578	— de baryum . . . . .	62	2028
— — — sous volume constant. . . . .	1	578	— de calcium . . . . .	62	2028
— Corps liquides. Dilatation apparente . . . . .	1	575	— de sodium . . . . .	62	2027
— — — Variations de la — avec la température. . . . .	1	576	Diméthylbenzoylformiate d'argent. . . . .	62	2037
— Corps solides cristallisés et homogènes . . . . .	1	572	— de baryum . . . . .	62	2037
— du système cubique . . . . .	1	573	— de plomb . . . . .	62	2037
— du système hexagonal ou rhomboédrique . . . . .	1	573	— de potassium . . . . .	62	2037
— du système du prisme droit à base rectangle et des systèmes obliques . . . . .	1	573	— de sodium . . . . .	62	2037
— du système quadratique. . . . .	1	573	<i>m</i> -Diméthyl- <i>o</i> -benzylbenzoate d'ammonium . . . . .	61	942
Dimargarine . . . . .	56	260	<i>m</i> - — — — de baryum . . . . .	61	942
Dimésitylméthane . . . . .	55	562	Diméthylbenzylcarbinol . . . . .	56	164
Dimétabromobenzoate de baryum. . . . .	61	682	— — — — — . . . . .	56	177
— de cadmium . . . . .	61	682	Diméthylcarbinol . . . . .	56	97
— de calcium . . . . .	61	682	Diméthyl-cétopentène . . . . .	62	1766
Dimétadibromotoluène . . . . .	55	402	Diméthylchloroformamide . . . . .	67	211
Dimétadichlorophénol. . . . .	56	501	Diméthyl-dibenzyle . . . . .	55	558
Dimétadioxytoluène . . . . .	56	617	Diméthyl-dibutylacétate de magnésium . . . . .	60	446
Dimétaphosphates de cuivre . . . . .	26	87	— de sodium . . . . .	60	446
Dimétaphosphate de cuivre et d'ammoniaque . . . . .	26	88	Diméthyl-diéthylméthane . . . . .	55	311
— sodico-potassique . . . . .	13	144	Diméthyl-diphénylcarbonyle . . . . .	57	399
— de soude . . . . .	13	141	Diméthyl-diphénylméthane . . . . .	55	559
Diméthocaféine . . . . .	66	628	— -diphénylméthane . . . . .	55	555
Diméthylacétacétate de baryum. . . . .	62	1668	— — — — — . . . . .	55	559
Diméthylacétamide . . . . .	67	225	Diméthyle . . . . .	55	214
Diméthylacéto-uréide . . . . .	67	650	Diméthylène . . . . .	55	181
Diméthylacrylate d'argent . . . . .	61	554	Diméthyléthylacétates . . . . .	60	407
— de baryum . . . . .	61	554	Diméthyléthylacétate d'argent . . . . .	60	408
— de calcium . . . . .	61	554	— de baryum . . . . .	60	407
— de cuivre . . . . .	61	554	— de calcium . . . . .	60	407
— de plomb . . . . .	61	554	— de cuivre . . . . .	60	407
— de sodium . . . . .	61	554	— de magnésium . . . . .	60	407
— de zinc . . . . .	61	554	— de plomb . . . . .	60	407
Diméthylallylcarbinol. . . . .	56	174	— de soude . . . . .	60	407
Diméthylamidophénol. . . . .	56	526	— de zinc . . . . .	60	408
Diméthylamine . . . . .	64	37	Diméthyléthylbenzine . . . . .	55	447
Diméthylamines iodobismuthiques. . . . .	24	98	Diméthyléthylcarbinol . . . . .	56	115
Diméthylaniline . . . . .	65	422	Diméthyléthylène-diméthylamine . . . . .	64	177
— — — — — . . . . .	88	126	Diméthylglycérine . . . . .	56	274
— Produits de substitution de la — . . . . .	65	426	Diméthylglycolle . . . . .	64	243
Diméthylanilines iodobismuthiques . . . . .	24	100	Diméthylhomogentisate d'ammonium . . . . .	63	2275
Diméthylanthracène . . . . .	55	619	— d'argent . . . . .	63	2275
Diméthylanthraquinon . . . . .	58	678	— de cuivre . . . . .	63	2275
Diméthylbenzhydrol . . . . .	56	172	— de plomb . . . . .	63	2275
Diméthylbenzines . . . . .	55	422	Diméthylhomophtalate d'argent. . . . .	61	1308
Diméthylbenzoate de calcium. . . . .	61	754	— dipotassique . . . . .	61	1308
Diméthylbenzophénone . . . . .	55	385	Diméthylhydrazine . . . . .	64	100
— — — — — . . . . .	57	397	Diméthylhydroquinone . . . . .	56	602
			Diméthylisobutylcarbinol . . . . .	56	122
			Diméthylisophtalate de baryum. . . . .	61	1297
			Diméthylisopropylcarbinol . . . . .	56	119
			Diméthylkétine . . . . .	65	1246
			Diméthylmalate d'argent . . . . .	63	2469
			— de baryum . . . . .	63	2469
			— de calcium . . . . .	63	2469



Diméthylmalonate d'argent . . . . .	61	1073	Dinaphtols . . . . .	56	631
— de plomb . . . . .	61	1073	Dinaphtylacétone . . . . .	57	414
— de zinc . . . . .	61	1073	Dinaphtylacétylène . . . . .	55	665
Diméthylméthénylamidine . . . . .	64	123	Dinaphtylanthrylène . . . . .	55	670
Diméthylnaphtaline . . . . .	55	518	Dinaphtyldiquinon . . . . .	58	741
Diméthylombellate de baryum . . . . .	63	2335	Dinaphtyle . . . . .	55	659
— de calcium . . . . .	63	2335	Dinaphtyle heptabromé . . . . .	55	661
Diméthylloxamide . . . . .	67	368	— sulfonique . . . . .	55	509
Diméthylloxétone . . . . .	63	2221	— tétrachloré . . . . .	55	661
Diméthylparanisidine . . . . .	56	527	— tétranitré . . . . .	55	660
Diméthylphénols . . . . .	56	547	Dinaphtyléthane . . . . .	56	663
Diméthylphénylacétate d'argent . . . . .	61	808	— éthylène . . . . .	55	664
— de baryum . . . . .	61	808	— méthane . . . . .	55	661
— de calcium . . . . .	61	808	— <i>m</i> -phénylène-diamine . . . . .	65	1372
— de fer . . . . .	61	808	— sulfocarbamides . . . . .	68	1374
— de magnésium . . . . .	61	808	— sulfo-urée symétrique . . . . .	68	1377
— de mercure . . . . .	61	808	— trichloréthane . . . . .	55	663
— de plomb . . . . .	61	808	Dinaphtylurées . . . . .	68	1328
— de potassium . . . . .	61	808	Dinitranisate d'argent . . . . .	62	1847
Diméthylphénylacétone . . . . .	55	557	— de potassium . . . . .	62	1847
Diméthylphénylgyoxylate d'ar- gent . . . . .	62	2023	Dinitréthane . . . . .	55	233
— de baryum . . . . .	62	2023	Dinitrile . . . . .	14	119
— de calcium . . . . .	62	2023	Dinitro- <i>o</i> -acétaniside . . . . .	68	1167
Diméthylphénylsulfamide . . . . .	68	1139	Dinitroacétonitrile . . . . .	67	277
Diméthylphosphines . . . . .	69	300	Dinitroamidophénol . . . . .	56	532
Diméthylpropane . . . . .	55	280	Dinitrobenzine . . . . .	55	372
Diméthylpropylcarbinol . . . . .	56	119	— . . . . .	88	100
Diméthylpyrrol . . . . .	65	756	<i>m</i> -Dinitrobenzoate d'ammonium . . . . .	61	695
Diméthylquinoléine . . . . .	65	1036	<i>m</i> - — d'argent . . . . .	61	696
Diméthyl- <i>a</i> -résorcyrate d'argent . . . . .	63	2256	<i>m</i> - — de baryum . . . . .	61	695
— — de fer . . . . .	63	2256	<i>o</i> - — de baryum . . . . .	61	694
— — de plomb . . . . .	63	2256	<i>op</i> - — de baryum . . . . .	61	696
— — de potassium . . . . .	63	2356	<i>p</i> - — de baryum . . . . .	61	697
— — de zinc . . . . .	63	2256	( <i>v</i> ) <i>m</i> - — de baryum . . . . .	61	697
Diméthylstibine . . . . .	69	202	<i>m</i> - — de calcium . . . . .	61	696
$\alpha$ -Diméthylsuccinate de baryum . . . . .	61	1091	<i>o</i> - — de calcium . . . . .	61	694
$\beta$ - — de cadmium . . . . .	61	1092	<i>op</i> - — de calcium . . . . .	61	696
$\alpha$ - — de cuivre . . . . .	61	1092	<i>m</i> - — d'éthyle . . . . .	61	696
$\alpha$ - — de plomb . . . . .	61	1092	<i>m</i> - — de magnésium . . . . .	61	695
$\alpha$ - — de potassium . . . . .	61	1091	<i>op</i> - — de magnésium . . . . .	61	696
Diméthylsuccinimide . . . . .	67	422	<i>m</i> - — de manganèse . . . . .	61	696
Diméthylsulfamide . . . . .	67	892	<i>m</i> - — de plomb . . . . .	61	695
Diméthyltartrate de baryum . . . . .	63	2763	<i>m</i> - — de potassium . . . . .	61	695
— de calcium . . . . .	63	2763	<i>o</i> - — de potassium . . . . .	61	694
— de cuivre . . . . .	63	2764	<i>m</i> - — de sodium . . . . .	61	695
— de magnésium . . . . .	63	2764	<i>o</i> - — de sodium . . . . .	61	694
— de mercure . . . . .	63	2764	<i>m</i> - — de strontium . . . . .	61	695
— de plomb . . . . .	63	2764	$\alpha$ -Dinitrobenzoylbenzoate d'ammo- nium . . . . .	62	2112
— de potassium . . . . .	63	2763	$\alpha$ - — de calcium . . . . .	62	2112
Diméthyltéréphtalate de baryum . . . . .	61	1297	$\alpha$ - — de cuivre . . . . .	62	2112
Diméthyltolane . . . . .	55	620	$\alpha$ - — de zinc . . . . .	62	2112
Diméthyltoluquinoléine . . . . .	65	1044	Dinitrobenzylidénphthalide . . . . .	62	2117
Diméthylurée . . . . .	67	630	Dinitro-benzyltoluène . . . . .	55	552
Diméthylxanthine . . . . .	75	796	Dinitrobrucine . . . . .	66	569
Dimorphes. Substances — Volume spécifique des — . . . . .	1	743	Dinitrochloromésitylène . . . . .	55	438
Dimyricylamine . . . . .	64	97	Dinitrocrésol . . . . .	56	546
			Dinitro-crésolphtaléine . . . . .	63	2696

Dinitrocuminat d'argent . . . . .	61	802	$\beta$ -Dinitronaphtoate de sodium . . . . .	61	914
— de calcium . . . . .	61	802	Dinitronaphtols . . . . .	88	588
— d'éthyle . . . . .	61	802	Dinitro-orcine . . . . .	56	624
Dinitrocumylate de baryum . . . . .	61	804	— -oxybenzoate d'argent . . . . .	62	1846
— de calcium . . . . .	61	804	— — — de baryum . . . . .	62	1846
Dinitrodibenzylidcarbonate de baryum . . . . .	61	1353	— — — de potassium . . . . .	62	1846
— de calcium . . . . .	61	1353	— — — neutre . . . . .	62	1846
Dinitrodibromodimidophtaléine . . . . .	56	486	— -oxytéréphtalate d'argent . . . . .	63	2593
Dinitrodibromo-diphényltrichloréthane . . . . .	55	545	— — — de calcium . . . . .	63	2593
Dinitrodibromofluorescéine . . . . .	63	2858	— — — de plomb . . . . .	63	2593
Dinitrodiméthylacétates . . . . .	60	410	— -para-éthyltoluène . . . . .	55	442
Dinitrodiméthylacétate d'ammoniaque . . . . .	67	410	Dinitrophénates . . . . .	56	514
— d'argent . . . . .	60	411	$\alpha$ -Dinitrophénate d'argent . . . . .	61	1343
— de baryum . . . . .	60	410	$\alpha$ — de baryum . . . . .	61	1343
— de calcium . . . . .	60	410	$\beta$ — — . . . . .	61	1344
— de sodium . . . . .	60	410	Dinitrophénols . . . . .	56	515
Dinitrodiphénylamines . . . . .	65	406	Dinitrophénol . . . . .	56	508
Dinitrodiphénylméthane . . . . .	55	541	— $\alpha$ . . . . .	56	513
Dinitro-ditolylméthane . . . . .	55	554	— $\beta$ . . . . .	56	514
— -ditolytrichloréthane . . . . .	55	557	Dinitrophénylcarbonate de baryum . . . . .	61	930
Dinitrodurol . . . . .	55	446	Dinitrophénylsalicylate d'argent . . . . .	62	2084
Dinitrodurylate de baryum . . . . .	61	804	— de baryum . . . . .	62	2084
— de calcium . . . . .	61	804	— de calcium . . . . .	62	2084
Dinitrofluorescéine . . . . .	56	589	$\alpha$ -Dinitrophlorétate d'ammonium . . . . .	62	1920
— . . . . .	63	2858	$\beta$ - — — . . . . .	62	1920
— diacétique . . . . .	56	589	$\alpha$ — d'argent . . . . .	62	1920
Dinitrohydrocinnamate d'argent . . . . .	61	778	$\beta$ — de baryum . . . . .	62	1921
— d'éthyle . . . . .	61	778	$\alpha$ — de potassium . . . . .	62	1920
Dinitrohydrocoumarate d'ammonium . . . . .	62	1912	$\beta$ -Dinitrophtalate d'ammonium . . . . .	61	1258
— d'argent acide . . . . .	62	1912	$\alpha$ — de baryum . . . . .	61	1257
— — neutre . . . . .	62	1912	$\beta$ — — . . . . .	61	1258
— de baryum . . . . .	62	1912	$\alpha$ — de calcium . . . . .	61	1257
— de calcium . . . . .	62	1912	Dinitropodocarpate d'argent . . . . .	62	2067
— de plomb . . . . .	62	1912	— de baryum . . . . .	62	2067
Dinitrohydroquinone . . . . .	56	606	— de potassium . . . . .	62	2067
Dinitroisophtalate d'argent . . . . .	61	1271	Dinitrosalicylate d'ammonium . . . . .	62	1840
— de baryum . . . . .	61	1271	— d'argent . . . . .	62	1810
— de calcium . . . . .	61	1271	— de baryum . . . . .	62	1810
— de magnésium . . . . .	61	1271	— de baryum basique . . . . .	62	1810
— de plomb . . . . .	61	1271	— de plomb . . . . .	62	1810
— de potassium . . . . .	61	1271	— de potassium . . . . .	62	1810
— de sodium . . . . .	61	1271	— — basique . . . . .	62	1810
Dinitrométilotate d'argent . . . . .	62	1906	— de sodium . . . . .	62	1810
— de baryum . . . . .	62	1906	Dinitrosobutyrate d'argent . . . . .	60	336
Dinitromellitrate d'argent . . . . .	61	1425	— de baryum . . . . .	60	336
— de calcium . . . . .	61	1425	Dinitroso-orcine . . . . .	56	623
Dinitromésitylène . . . . .	55	440	— -résorcine . . . . .	56	596
Dinitronaphtalines . . . . .	88	538	Dinitrostyrol . . . . .	61	863
$\beta$ -Dinitronaphtaline . . . . .	61	911	Dinitrosulfobenzide . . . . .	55	377
Dinitronaphtaline bromée . . . . .	55	208	Dinitrothymol . . . . .	56	558
Dinitronaphtalines chlorées (di et mono-) . . . . .	55	506	Dinitrotoluate de baryum . . . . .	61	730
$\alpha$ -Dinitronaphtoate de calcium . . . . .	61	914	— de méthyle . . . . .	61	730
$\beta$ — de calcium . . . . .	61	923	Dinitro- <i>p</i> -toluate d'argent . . . . .	61	745
			— - <i>p</i> - — de baryum . . . . .	61	745
			— - <i>p</i> - — de calcium . . . . .	61	745
			— - <i>p</i> - — de potassium . . . . .	61	745
			Dinitrotoluènes . . . . .	55	410

Dinitro-toluylate d'éthyle . . . . .	61	723	$\alpha$ - $\beta$ - Dioxybutyrate de baryum . . .	63	2199
Dinitrotolylpropionate de baryum.	61	944	— — de calcium . . . . .	63	2199
Dinitroanthone . . . . .	62	2085	— (de l'acide de Kocks) d'argent .	62	2201
Dinitrure d'acide cinnamique. . .	61	843	— — de baryum . . . . .	63	2201
Dinonylacétone . . . . .	57	334	— — de calcium . . . . .	63	2201
Dinonylbzène . . . . .	55	458	Dioxycaproate (d'Hillert) d'argent.	63	2205
Dioctylacétate d'argent . . . . .	60	475	— — de baryum . . . . .	63	2205
— de baryum . . . . .	60	475	— — de calcium . . . . .	63	2205
Dioctylacétone . . . . .	57	335	Dioxychrysoquinone . . . . .	56	729
Dioctylmalonate de calcium . . .	61	1131	Dioxycrésylol . . . . .	56	642
Dioléine . . . . .	56	261	Dioxydibenzoylacétone . . . . .	57	435
Diopside . . . . .	9	115	Dioxydibenzyle . . . . .	55	550
— . . . . .	40	87	Dioxydiphénylbutyrate de baryum.	63	2388
Diopase . . . . .	9	135	— de potassium . . . . .	63	2388
Diorthodiamidophénol . . . . .	56	528	Dioxyéthylamine . . . . .	56	199
Diorthodibromotoluène . . . . .	55	402	Dioxyéthylène . . . . .	56	197
Diortodichlorophénol . . . . .	56	501	Dioxyhydroquinon . . . . .	56	606
Diosphénol. Produit provenant du			— . . . . .	56	654
diosma betulina . . . . .	56	783	Dioxyindol . . . . .	68	1054
Dioxyacétophénones . . . . .	57	351	Dioxylépidène . . . . .	57	392
Dioxyadipate de baryum . . . . .	63	2765	Dioxymalonate de baryum . . . . .	61	1019
— de cadmium . . . . .	63	2765	Dioxyméthylanthraquinon. Isomè-		
— de plomb . . . . .	63	2765	res du — . . . . .	58	670
— de potassium . . . . .	63	2765	Dioxynaphtalate d'ammonium . . .	63	2818
Dioxyanthracène . . . . .	56	632	— de baryum . . . . .	63	2818
Dioxyanthraquinones . . . . .	88	649	— de cuivre . . . . .	63	2818
Dioxyanthaquinons . . . . .	56	714	— de plomb . . . . .	63	2818
— . . . . .	58	685	— de potassium . . . . .	63	2818
Dioxybénate de baryum . . . . .	63	2209	Dioxynaphtalines . . . . .	88	627
— de sodium . . . . .	63	2209	Dioxynaphtol . . . . .	56	616
<i>a-m</i> -dioxybenzaldehyde . . . . .	58	826	— . . . . .	56	651
<i>v-m</i> - — . . . . .	58	824	Dioxynaphtoquinon . . . . .	58	613
<i>a-o</i> - — . . . . .	58	822	Dioxyalmitate de baryum . . . . .	63	2207
<i>v-o</i> - — . . . . .	58	823	Dioxyphénylanthranol . . . . .	56	488
Dioxybenzoate symétrique (ou —			Dioxyphénylcarbinols . . . . .	56	677
<i>m-m</i> -symétrique) d'ammonium . .	63	2255	Dioxypropylacétate de baryum . . .	63	2207
— — de baryum . . . . .	63	2256	Dioxyquinoléines . . . . .	65	975
— — de cadmium . . . . .	63	2256	Dioxyquinon . . . . .	58	571
— — de cuivre . . . . .	63	2256	Dioxyrétistène . . . . .	55	623
— — de sodium . . . . .	63	2255	Dioxystilbine-diamine . . . . .	65	1529
— <i>v-m</i> -d'argent . . . . .	63	2237	Dioxytartrate de baryum . . . . .	63	2968
— — de baryum . . . . .	63	2237	— de sodium . . . . .	63	2968
— — de cuivre . . . . .	63	2237	Dioxythymoquinon . . . . .	56	711
— — de potassium . . . . .	63	2237	— . . . . .	58	596
Dioxybenzoïde . . . . .	62	1819	Dioxythymoquinone . . . . .	56	711
Dioxybenzophénone . . . . .	57	370	Dioxy-toluate d'ammonium . . . . .	63	2279
Dioxybenzoylcarbonate d'argent .	63	2606	— de baryum . . . . .	63	2279
— de plomb . . . . .	63	2606	— de cuivre . . . . .	63	2279
— de potassium . . . . .	63	2606	— de plomb . . . . .	63	2279
— de sodium . . . . .	63	2606	— de potassium . . . . .	63	2279
Dioxybromure de tungstène . . . .	18	232	Dioxyvalérianate d'argent . . . . .	63	2202
Dioxybutyrate d'argent . . . . .	63	2198	— de baryum . . . . .	62	1572
— de calcium . . . . .	63	2198	— — . . . . .	63	2202
— de zinc . . . . .	63	2198	— de calcium . . . . .	63	2202
$\alpha$ - — de calcium . . . . .	63	2200	Dioxyxylénol . . . . .	56	643
— — de potassium . . . . .	63	2201	Dipara-dinitrodiphényle . . . . .	55	527
$\alpha$ - $\beta$ - — d'argent . . . . .	63	2199	Diparadioxyphénylcarbinol . . . .	56	677

Diparadiphénol . . . . .	56	629
Diparatolylacétone . . . . .	57	397
Dipara-xylile . . . . .	55	560
Di- paroxybenzoïque - oxybenzoate de sodium . . . . .	62	1830
Diphénacylmalonate d'argent . . . . .	63	2848
— de potassium . . . . .	63	2848
Diphénate d'argent . . . . .	61	1339
— de baryum . . . . .	61	1339
— de calcium . . . . .	61	1339
— de magnésium . . . . .	61	1339
Diphénols . . . . .	56	471
Diphénol $\sigma$ . . . . .	56	628
— $\beta$ . . . . .	56	628
— $\gamma$ . . . . .	56	629
— $\delta$ . . . . .	56	630
Diphénoléthane . . . . .	56	783
Diphénoléthylène . . . . .	56	783
Diphénoltrichloréthane . . . . .	56	784
Diphénoxypropionate d'argent . . . . .	63	2387
— de baryum . . . . .	63	2387
— de calcium . . . . .	63	2387
— de plomb . . . . .	63	2387
Diphénosuccindène . . . . .	61	1351
Diphénosuccindone . . . . .	61	1351
Diphénylacétate d'ammonium . . . . .	63	2399
— d'argent . . . . .	61	932
— de baryum . . . . .	61	932
— de calcium . . . . .	61	932
— d'éthyle . . . . .	61	933
— de potassium . . . . .	63	2399
— de sodium . . . . .	63	2399
— de zinc . . . . .	61	932
Diphénylacétone . . . . .	57	403
Diphénylamide-benzelsulfonique . . . . .	68	1141
Diphénylamidobenzénylamidine . . . . .	65	1418
Diphénylamine . . . . .	88	140
— Dérivés de la — . . . . .	65	395
Diphénylasparagine . . . . .	68	1265
Diphénylbenzamide . . . . .	68	1297
Diphénylbenzénylamidine . . . . .	65	1365
Diphénylbenzine . . . . .	55	640
— dinitrée . . . . .	55	641
— trinitrée . . . . .	55	641
Diphénylbrométhane . . . . .	55	540
— . . . . .	55	548
Diphényl-brométhylène . . . . .	55	576
Diphénylbutylène . . . . .	55	558
— . . . . .	55	631
Diphénylcarbimide . . . . .	68	1320
Diphénylcarbinol . . . . .	56	171
<i>m</i> -Diphénylcarbonate d'ammonium . . . . .	61	928
<i>m</i> - — d'argent . . . . .	61	929
<i>m</i> - — de baryum . . . . .	61	929
<i>m</i> - — de calcium . . . . .	61	929
<i>m</i> - — de cuivre . . . . .	61	929
<i>m</i> - — d'éthyle . . . . .	61	929
<i>m</i> - — de sodium . . . . .	61	929

<i>o</i> -Diphénylcarbonate d'argent . . . . .	61	927
<i>o</i> - — de baryum . . . . .	61	927
<i>o</i> - — de calcium . . . . .	61	927
<i>o</i> - — d'éthyle . . . . .	61	927
<i>o</i> - — de potassium . . . . .	61	927
<i>p</i> - — d'ammonium . . . . .	61	929
<i>p</i> - — de baryum . . . . .	61	930
<i>p</i> - — de calcium . . . . .	61	930
<i>p</i> - — d'éthyle . . . . .	61	930
<i>p</i> - — de magnésium . . . . .	61	930
Diphényl-chlorométhane . . . . .	55	539
Diphénylcyanamide . . . . .	68	1346
Diphényldibrométhane . . . . .	55	540
Diphényldibrométhylène . . . . .	55	341
Diphényldicarbonat d'ammonium . . . . .	61	1338
— d'argent . . . . .	61	1338
— de baryum . . . . .	61	1338
— de calcium . . . . .	61	1338
Diphényl-dichloréthylène . . . . .	55	341
— . . . . .	55	576
Diphényl-dichlorométhane . . . . .	55	539
Diphényl-disulfamide . . . . .	55	531
Diphényle . . . . .	55	339
— . . . . .	55	521
— . . . . .	61	929
— . . . . .	88	519
— Carbures analogues au — . . . . .	88	519
— Dérivés bromés du — . . . . .	55	525
— — chlorés du — . . . . .	55	524
— — nitrés du — . . . . .	55	526
— — oxygénés du — . . . . .	88	528
— — sulfuriques du — . . . . .	55	529
— dibromé . . . . .	55	526
— dibrométhylène . . . . .	55	576
— dibromo-dinitré . . . . .	55	528
— dichloré . . . . .	55	524
— dichloro-dinitré . . . . .	55	528
— diiodé . . . . .	55	526
— dinitré . . . . .	55	527
— isobromo-nitré . . . . .	55	528
— monobromé . . . . .	55	525
— monochloré . . . . .	55	524
— mononitré . . . . .	55	526
— nitro-bromé . . . . .	55	528
— parabromo-paranitré . . . . .	55	528
— pentachloré . . . . .	55	525
— perchloré . . . . .	55	525
— tétranitré . . . . .	55	527
Diphénylénacétate d'argent . . . . .	61	948
<i>m</i> -Diphénylénacétone - carbonate d'argent . . . . .	62	2136
<i>o</i> - — de baryum . . . . .	62	2136
— — de calcium . . . . .	62	2136
Diphénylène crésylméthane . . . . .	55	658
— phénylméthane . . . . .	55	657
— tolylméthane . . . . .	55	658
Diphényléthane . . . . .	55	542
— dicarbonate de calcium . . . . .	61	1353

Diphényléthane tricarbonat d'argent . . . . .	61	1413	Diphosphoniques. Dérivés — . . . . .	69	388
— — de baryum . . . . .	61	1413	Diphtalate d'argent . . . . .	63	2844
Diphényléthylène . . . . .	55	575	— de baryum . . . . .	63	2844
Diphénylguanyleguanidine . . . . .	65	1460	Diplatinoazotite de glucinium . . . . .	16	15
Diphénylmaléate d'argent . . . . .	61	1358	Diplococcus . . . . .	62	1537
— — neutre . . . . .	61	1358	Dipropargyle . . . . .	55	306
— de calcium . . . . .	61	1358	Dipropylacétate d'argent . . . . .	60	433
— de diéthyle . . . . .	61	1358	— de baryum . . . . .	60	433
— de potassium . . . . .	61	1358	Dipropylacétone . . . . .	57	321
Diphénylméthane . . . . .	55	538	Dipropylacrylate de baryum . . . . .	61	572
— . . . . .	88	325	— de calcium . . . . .	61	572
— Dérivés bromés du — . . . . .	55	540	— de plomb . . . . .	61	572
— — chlorés du — . . . . .	55	539	— de zinc . . . . .	61	572
— — nitrés du — . . . . .	55	541	Dipropylallylcarbinol . . . . .	56	175
— Homologues du — . . . . .	88	340	Dipropylbenzines . . . . .	55	456
Diphénylméthane dicarbonate de baryum . . . . .	61	1347	Dipropylcarbinol . . . . .	56	121
— dinitré . . . . .	55	541	Dipropyléthylénolactate d'argent . . . . .	62	1612
— tétranitré . . . . .	55	541	— de baryum . . . . .	62	1612
Diphénylméthylphosphine . . . . .	69	382	— de calcium . . . . .	62	1612
Diphénylméthylphtalide . . . . .	62	2145	— de cuivre . . . . .	62	1613
Diphényl-monosulfamide . . . . .	55	530	— de plomb . . . . .	62	1612
Diphénylnaphtylméthane . . . . .	55	666	Dipropylkéatine . . . . .	65	1249
Diphénylo-méthylène . . . . .	55	566	Dipropyloxalate d'argent . . . . .	62	1605
Diphénylosulfuride . . . . .	55	529	— de potassium d'argent . . . . .	62	1605
Diphényloxybutyrate de baryum . . . . .	62	2097	— de zinc . . . . .	62	1605
Diphénylphénylacétone . . . . .	57	415	Dipyridile . . . . .	65	1307
Diphénylphénylène-méthane . . . . .	55	666	Dipyrogallopropionate de baryum . . . . .	63	3004
Diphénylphosphine . . . . .	69	380	Dipyroméconate de baryum . . . . .	62	1754
Diphénylphtalide . . . . .	61	969	— de calcium . . . . .	62	1755
— . . . . .	62	2143	— de sodium . . . . .	62	1754
Diphénylphtalide-carbonate d'argent . . . . .	63	2703	Diquinidine . . . . .	66	395
— — de calcium . . . . .	63	2703	Diquinoléine . . . . .	65	1365
Diphénylphtaloylate d'argent . . . . .	62	2149	Diquinolydines . . . . .	65	929
— de calcium . . . . .	62	2149	Dirésorcine . . . . .	56	589
Diphénylpropane . . . . .	55	556	Dirésorcine-acétone . . . . .	56	593
Diphénylpyrone-carbonate d'ammonium . . . . .	63	2409	— phtaléine . . . . .	63	2955
— d'argent . . . . .	63	2409	— phtaline . . . . .	63	2860
— de baryum . . . . .	63	2409	Disalicylamide . . . . .	68	1096
Diphénylsébacamide . . . . .	61	1124	Disilicate-hexaméthylque . . . . .	6	264
Diphénylsuccinide . . . . .	62	2097	— hététhylque . . . . .	6	268
Diphénylsulfone . . . . .	55	529	Disilicium hexéthyle . . . . .	6	248
Diphénylsulfurée . . . . .	68	1364	Dislysine . . . . .	74	271
Diphényltartramide . . . . .	68	1260	Disomose . . . . .	23	174
Diphényltricarbonate d'argent . . . . .	61	1411	Dispoline . . . . .	65	1041
— de baryum . . . . .	61	1411	Dissociation . . . . .	1	579
Diphényltribrométhane . . . . .	55	340	— Analogies de la — avec les phénomènes de vaporisation et de transformation . . . . .	1	606
— . . . . .	55	544	— Atmosphère inerte. — dans une — . . . . .	1	600
Diphényltrichloréthane . . . . .	55	341	— Bibliographie de la — . . . . .	1	654
— . . . . .	55	543	— de l'acide carbonique . . . . .	1	585
Diphénylurées . . . . .	68	1325	— de l'acide chlorhydrique . . . . .	1	589
Diphényluréthane . . . . .	68	1321	— de l'acide iodhydrique. Expériences de M. Hautefeuille . . . . .	1	591
Diphosphényle . . . . .	69	386	— de l'acide sélénhydrique . . . . .	1	602
Diphosphoniques. Composés — . . . . .	69	386	— de l'acide sulfureux . . . . .	1	588

Dissociation de l'acide tellurhydrique . . . . .	1	602	sion de — . . . . .	1	596
— du carbonate de chaux. Expériences de M. Debray. . . . .	1	589	<b>Dissociation des sels ammoniacaux en dissolution . . . . .</b>	<b>14</b>	<b>54</b>
— de l'hydrate de chlore. Expériences de M. Isambert . . . . .	1	596	— des sels par l'eau. Etat d'équilibre correspondant à une température donnée. . . . .	1	627
— des chlorures ammoniacaux. Expériences de M. Isambert. . . . .	1	593	— — — Influence de la température. . . . .	1	632
— des chlorures de bore et de silicium . . . . .	1	601	— — — des substances étrangères dissoutes . . . . .	1	632
— du chlorure de platine . . . . .	1	604	— — — Nitrate de bismuth . . . . .	1	633
— Comparaison entre la — par voie sèche et par voie humide . . . . .	1	643	— — — Sous-nitrate de bismuth . . . . .	1	634
— Composés formés par l'acide sélénieux avec les hydracides. — Expériences de M. Ditte . . . . .	1	594	— — — Oxychlorure d'antimoine . . . . .	1	635
— Conséquences des phénomènes de — . . . . .	1	607	— — — Oxychlorure de calcium . . . . .	1	635
— Décomposition des composés directs, sous l'influence de la chaleur . . . . .	1	625	— — — Sesquichlorure d'antimoine . . . . .	1	634
— — par des dissolutions salines . . . . .	1	639	— — — Sulfate de mercure . . . . .	1	627
— — par un dissolvant. Chlorure d'aluminium. Carbonates et borates. Aluns. Sels ammoniacaux . . . . .	1	625	— — — Sulfate double d'ammoniaque de plomb . . . . .	1	639
— de l'eau. Décomposition de l' — par le platine . . . . .	1	584	— — — Sulfate double de potasse et de chaux . . . . .	1	635
— — par méthode de diffusion . . . . .	1	581	— — — Sulfate double de potasse et de plomb . . . . .	1	639
— — par méthode de dissolution . . . . .	1	582	— Tension de la — . . . . .	1	579
— — par méthode de refroidissement . . . . .	1	583	— — Variation de la — de —. Expériences de Debray. . . . .	1	598
— Expériences qui indiquent la décomposition des corps à basses températures . . . . .	1	580	— — — de M. Isambert. . . . .	1	599
— — qui donnent la tension de dissociation à diverses températures . . . . .	1	589	<b>Dissolution . . . . .</b>	<b>1</b>	<b>522</b>
— — Efflorescence. Conditions de l' — . . . . .	1	597	— Action des liquides sur les gaz . . . . .	1	522
— par des liquides autres que l'eau. — de l'oxychlorure de calcium par les alcools éthylique, butylique, amylique, propylique . . . . .	1	640	— Bibliographie. . . . .	1	447
— Maximum de la — . . . . .	1	600	— Expériences de Carius . . . . .	1	525
— Maximum de la — par voie humide . . . . .	1	642	— — de Berthelot. . . . .	1	442
— de l'oxyde de carbone. Action du charbon sur l'oxyde de carbone et sur l'acide carbonique. . . . .	1	586	— — de Buusen. . . . .	1	523
— — Emploi du tube chaud et froid. . . . .	1	585	— — de Cailletet. . . . .	1	526
— — Etude des produits gazeux des foyers métallurgiques. . . . .	1	587	— — de Khanikoff et Louguinine . . . . .	1	526
— de l'oxyde d'iridium. Expériences de Sainte-Claire-Deville et Debray . . . . .	1	595	— Lois de la — . . . . .	1	522
— Ozone. Protoxyde d'argent . . . . .	1	605	— Passage de l'état solide à l'état liquide . . . . .	1	440
— Relation entre la chaleur de formation d'un composé et sa ten-			— Phénomènes thermiques qui accompagnent la — . . . . .	1	442
			— Pressions très élevées. — sous pressions des. . . . .	1	526
			— Solubilité. Causes qui font varier la — . . . . .	1	443
			— — Influence de l'état moléculaire de la substance soluble . . . . .	1	446
			— — Influence de la nature du corps sur la — . . . . .	1	443
			— — Influence des substances déjà dissoutes sur la — . . . . .	1	445
			— — Influence d'un second dissolvant sur la — . . . . .	1	445
			— — Influence de la pression sur la — . . . . .	1	446
			— Variations de la — avec la température. . . . .	1	441
			<b>Distanméthyle . . . . .</b>	<b>22</b>	<b>26</b>

Distannéthyle . . . . .	22	264	Diuréide glycollique . . . . .	67	688
Distampropyle . . . . .	22	267	— pyruvique . . . . .	67	729
Distéarine . . . . .	56	258	Divalérine . . . . .	56	257
Disthène . . . . .	9	119	Divalérylendivalérianate de ba-		
Distillation. — fractionnée dans le			ryum . . . . .	62	1772
vide et dans la vapeur d'eau, pour			— de cuivre . . . . .	62	1773
les composés organiques . . . . .	55	19	— de sodium . . . . .	62	1772
— des résines . . . . .	86	391	Divalolactone . . . . .	62	1572
Distyrénate d'argent . . . . .	61	952	— . . . . .	63	2221
— de baryum . . . . .	61	952	Divalonate d'argent . . . . .	63	2220
— de calcium . . . . .	61	952	— de baryum . . . . .	63	2220
— d'éthyle . . . . .	61	952	— de calcium . . . . .	63	2220
Distyrol . . . . .	61	840	Dixylacétone . . . . .	57	440
Disulfacétone . . . . .	57	272	Dixylchloréthane . . . . .	55	561
Disulfate trisodique . . . . .	13	114	Dixylyle . . . . .	55	558
Voyez également à Bisulfate et Sul-			Dixylylguanidine . . . . .	65	1398
fate acide . . . . .			Dolérites à structure ophitique . .	9	219
Disulfhydrate diphenylique . . . .	55	531	Dolomie . . . . .	9	142
Disulfhydrine de glycérine . . . .	56	248	— Analyse de la — . . . . .	31	220
Disulfhydromyazoate de potasse .	12	180	— Dosage de la chaux et de la ma-		
Disulfocarbamates métalliques . .	67	481	gnésie dans une — . . . . .	34	5
Disulfocyanogéne . . . . .	67	569	Dorure sur porcelaine . . . . .	42	508
Disulfotoluate de baryum . . . . .	61	748	— sur verre . . . . .	40	277
Disulfo-urées . . . . .	68	1382	Dracol . . . . .	56	478
Disulfure sulfocarbamique . . . .	14	135	Drèches. Analyse des — . . . . .	34	310
Ditamine . . . . .	66	82	Duboisine . . . . .	66	508
Ditellurate d'ammoniaque . . . . .	14	80	Dulcine . . . . .	56	332
Ditérébène . . . . .	55	723	Dulcitane. Formation de la — par		
Dithioacétanilide . . . . .	68	1215	action de la chaleur sur la dul-		
Dithioacetate d'ammoniaque . . . .	55	373	cite . . . . .	56	333
Dithiocarbamate de benzylammo-			— Ethers de la — . . . . .	56	335
niunum . . . . .	57	185	— diacétique . . . . .	56	335
Dithionates ou hyposulfates. Voyez			— dibenzoïque . . . . .	56	336
Hyposulfates . . . . .	11	394	— dibutyrique . . . . .	56	335
Dithionate de soude. Voyez aussi			— distéarique . . . . .	56	336
Hyposulfate de soude . . . . .	13	96	— monobromhydrique . . . . .	56	335
Dithio-oxanilide . . . . .	68	1232	— monochlorhydrique . . . . .	56	335
Dithymol . . . . .	56	556	— tétrabenzoïque . . . . .	56	336
Dithymoléthylénoquinon . . . . .	58	627	— tétrabromhydrique . . . . .	56	336
Dithymyltrichloréthane . . . . .	56	558	— tétracétique . . . . .	56	336
Ditolylacétone . . . . .	55	325	— tétrastéarique . . . . .	56	336
— . . . . .	61	943	Dulcite . . . . .	84	265
Ditolylbenzénylamidine . . . . .	65	1365	— Propriétés et réactions de la —	56	332
Ditolylcarbolfactone . . . . .	62	2096	— Recherche qualitative de la —	34	514
Ditolylchloréthane . . . . .	55	557	— chlorhydrobromhydrique, . . .	56	335
Ditolylchloréthylène . . . . .	55	557	— chlorhydrobromydotétranique.	56	335
Ditolyle . . . . .	55	382	— diacétique . . . . .	56	335
— . . . . .	55	551	— dibromhydrique . . . . .	56	335
Ditholyléthane . . . . .	55	556	— dibromhydrotétranique . . . .	56	335
<i>p</i> — . . . . .	61	944	— dichlorhydrique . . . . .	56	335
Ditolyléthylène . . . . .	55	577	— dichlorhydrotétranique . . . .	56	335
Ditholylméthane . . . . .	55	554	— hexabenzoylique . . . . .	56	335
$\alpha$ -Ditolylpropionate d'argent . . . .	61	944	— hexacétique . . . . .	56	335
$\alpha$ — de baryum . . . . .	61	944	— hexanitrique . . . . .	56	335
$\alpha$ — de calcium . . . . .	61	943	— pentacétique . . . . .	56	335
$\alpha$ — de cuivre . . . . .	61	944	— tétranitrique . . . . .	56	335
$\alpha$ — de plomb . . . . .	61	944	Dulcitolose . . . . .	56	334
Ditolyltrichloréthane . . . . .	55	557	— . . . . .	56	382

Dulong (chimiste) . . . . .	1	91	Durohylbenzoate d'argent . . . . .	62	2132
Duodécylamine . . . . .	60	448	— de baryum . . . . .	62	2132
— . . . . .	64	96	— de calcium . . . . .	62	2132
Duodécylène . . . . .	55	323	— de cuivre . . . . .	62	2132
Duplothiacéto-ne ou disulfacéto-ne .	57	272	— de plomb . . . . .	62	2132
Durène carbonate de baryum . . . . .	61	1443	— de potassium . . . . .	62	2132
— de calcium . . . . .	61	1443	— de sodium . . . . .	62	2132
Durène dibenzoy-le . . . . .	55	446	Durylbenzoy-le . . . . .	55	446
Duro-l . . . . .	55	427	— . . . . .	57	401
— . . . . .	55	445	Duryldibenzoy-le . . . . .	57	437
Duroylbenzoate d'ammonium . . . . .	62	2132	Dynamite-gomme . . . . .	85	116

## E

<b>Eau.</b> . . . . .	4	171	<b>Eau.</b> Tables de solubilité de quelques corps dans 100 parties d' — . . . . .	4	185
— Action de l' — sur le cyanogène . . . . .	5*	258	— Usages de l' — (ou usages des eaux ordinaires, eaux douces et eaux potables). . . . .	4	237
— sur le verre . . . . .	40	23	— Vapeur d'eau . . . . .	4	186
— Analyse des gaz de l' — par l'eudiomètre Schloësing . . . . .	31	406	<b>Eaux distillées :</b>		
— — quantitative de l' — . Dosage par pesée directe . . . . .	4	285	Eau distillée simple . . . . .	4	189
— Dosage de l' — par la perte de poids . . . . .	4	282	— — Préparation, et essai de l' — .	31	41
— — de l'humidité . . . . .	4	284	Eaux distillées médicamenteuses . . . . .	4	191
— Dosage de l' — des matières communes . . . . .	31	381	<b>Eaux douces :</b>		
— — rapide de l'oxygène dans l' — par la méthode Schutzenberger et Gérardin . . . . .	31	410	Les indications données ici trouvent un complément, dans la table, à <b>Eaux potables.</b>		
— contenue dans les météorites . . . . .	10	72	— Analyse bactériologique des — .	31	394
— Gaz à l' — . . . . .	4	167	— — — . . . . .	91	23
— Gaz de l' — . Extraction des — par la méthode Schloësing . . . . .	31	402	— Analyse qualitative des —, ou examen des —, par l'analyse qualitative microchimique . . . . .	35	112
— — — Mesure des — par le volumétre Schloësing . . . . .	31	404	— — qualitative des —. Acides et bases. Matières organiques . . . . .	4	239
— Historique de l' — . . . . .	4	171	— Analyse quantitative des — . . . . .	4	251
— Propriétés physiques de l' — à l'état liquide . . . . .	4	181	— — — Hydrotimétrie, chlore, acide sulfurique, acide azotique, silice, chaux, magnésie . . . . .	4	251
— — — à l'état solide . . . . .	4	178	— — — Soude, gaz carbonique libre, matières organiques, etc. . . . .	4	255
— Rôle chimique de l' — . . . . .	4	199	— — — Résidu total . . . . .	4	255
— de l' — dans la chimie organique . . . . .	4	209	— Germes. Répartition des — dans les eaux . . . . .	71	81
— de l' — dans l'électrolyse . . . . .	4	192	<b>Eaux d'égout :</b>		
— — — dans les matières azotées . . . . .	4	214	— — Analyse des — . . . . .	34	248
— — — dans les matières sucrées . . . . .	4	213	<b>Eaux du gaz :</b>		
— de l' — dans les réactions chimiques . . . . .	4	195	— — Extraction de l'ammoniaque des — . . . . .	81	43
— de l' — dans le règne organique . . . . .	4	215	<b>Eaux gazeuses</b> . . . . .	5	148
— — — dans les sels ammoniacaux . . . . .	4	208	<b>Eaux d'irrigation et de drainage :</b>		
— Solubilité des gaz dans l'eau . . . . .	4	183	— — — Analyse des — . . . . .	34	247



**Eau de mer :**

— — Analyse de l' — de mer par la méthode Sainte-Claire-Deville . . . 31 411

**Eaux minérales :**

— — Généralités sur les — . . . . . 4 219

— — Analyse qualitative des — .  
Acides, brome, iode, oxydes, etc. . . . 4 242

— — — des dépôts et concrétions des sources. Substances existant en faible quantité . . . . . 4 246

— — Analyse quantitative des — .  
Calcul de l'analyse. . . . . 4 277

— Recherche des matières rares. . . 31 386

— — — Travail à la source. . . . . 4 259

— — — Travaux de laboratoire. . . . 4 265

DIVISION DES EAUX MINÉRALES en cinq grandes classes . . . . . 4 221

— — Bicarbonatées calciques . . . . 4 232

— — Bicarbonatées sodiques . . . . . 4 231

— — Chlorurées sodiques. Eau de mer. . . . . 4 228

— — Ferrugineuses. Ferrugineuses artificielles . . . . . 4 235

— — Sulfatées calciques et sodiques . . . . . 4 233

— — Sulfatées magnésiennes . . . . . 4 234

— — Sulfatées sodiques et calciques . . . . . 4 233

— — Sulfurées . . . . . 4 221

— — Sulfurées calciques . . . . . 4 225

— — Sulfurées sodiques . . . . . 4 222

**Eaux pluviales :**

— — Dosage de l'alcool dans les — . . 34 266

— — — de l'ammoniaque des — . . . 34 260

— — — des bases dans les — . . . . . 34 266

— — — des chlorures dans les — . . . 34 265

— — — des nitrates des — . . . . . 34 254

— — — — et des nitrites des — . . . 34 261

— — — des nitrites des — . . . . .

Procédé Chabrier . . . . . 34 262

— — — des sulfates des — . . . . . 34 266

**Eaux potables :**

Voyez également **Eaux douces.**

— Analyse bactériologique des — . . 91 23

— Analyse chimique des — . . . . . 91 11

— — hydrotimétrique des — . Procédé Boutron et Boudet. . . . . 34 239

— — Dosage de l'ammoniaque dans les — . . . . . 34 228

— — — du chlore dans les — . . . . . 34 235

— — — du fer dans les — . . . . . 34 232

— — — des matières organiques dans les — . . . . . 34 230

— — — des nitrates et des nitrites dans les — . . . . . 34 229

— — Dosage rapide de l'oxygène dissous dans les — . Procédé Schutzenberger et Gérardin . . . 14 236

**Eaux potables. Dosage des sels mi-**

**néraux dans les — . . . . . 34 227**

— — Description des principales espèces bactériennes trouvées dans les — . . . . . 91 64

— — Détermination quantitative des organismes inférieurs trouvés dans les — . . . . . 34 241

— — Essais pour reconnaître une eau potable. . . . . 31 384

— — Extraction des gaz dissous dans les — . . . . . 34 238

— — Généralités sur les — . . . . . 91 1

— — Recherche qualitative du brome et de l'iode dans les — . . 34 235

— — — des organismes microscopiques. Emploi de la gélatine comme milieu de culture . . . . . 34 242

— — — qualitative et préparation des organes microscopiques . . . 34 244

**Eaux vannes :**

— — Fabrication de l'ammoniaque avec les — . . . . . 81 4

**Eau oxygénée :**

— — Analyse de l' — . . . . . 4 291

— — Bibliographie de l' — . . . . . 4 303

— — Dosage de l' — . . . . . 4 300

— — Historique de l' — . . . . . 4 289

— — Préparation de l' — . . . . . 4 292

— — Propriétés de l' — . . . . . 4 295

— — Recherche de l' — . . . . . 4 300

— — Urine contenant de l' — . . . . . 75 1029

— — Usages de l' — . . . . . 4 302

**Ebelmen (chimiste) . . . . . 1 92**

**Ebullition. . . . . 1 472**

— Causes qui font varier l' — . . . . 1 475

— Conception théorique de l' — . . . . 1 482

— Détermination des températures d' — . Appareil de M. Berthelot et expériences de MM. Sainte-Claire-Deville et Troost . . . . . 1 485

— des dissolutions salines . . . . . 1 487

— Évaporation des liquides surchauffés. . . . . 1 493

— Explication de quelques phénomènes de l' — . . . . . 1 484

— Influence d'un gaz dissous. Expériences de M. Donny, de M. Dufour. . . . . 1 477

— — des limailles métalliques . . . . . 1 476

— — de la nature et de l'état des parois du vase . . . . . 1 475

— — de la pression. . . . . 1 473

— Lois de l' — . . . . . 1 473

— des mélanges de liquides. Recherches de M. Berthelot. Expériences de MM. Pierre et Puchot,

et de MM. Vincent et Delachanal.	1	489
<b>Ébullition.</b> Mécanisme de l' — des mélanges de . . . . .	1	492
— Propriétés des liquides surchauffés. Expériences de M. Dufour .	1	479
— — Expériences de M. Gernez . .	1	481
— Relations entre la composition chimique et la température d'ébullition . . . . .	1	475
<b>Écailles.</b> . . . . .	75	651
— de mollusques . . . . .	75	445
— des poissons . . . . .	75	443
<b>Ecgonine</b> . . . . .	66	127
<b>Echanges nutritifs</b> . . . . .	76	407
<b>Echelle de combustion.</b> . . . . .	55	59
— de composition . . . . .	55	58
<b>Échitamine.</b> . . . . .	66	82
— Sels de l' — . . . . .	66	84
<b>Échiténine.</b> . . . . .	66	85
<b>Éclairage.</b> — par les carbures d'hydrogène . . . . .	55	329
<b>Eclairage électrique.</b> Introduction.	36	4
— Application de l' — dans les chantiers, les rues, les appartements, les phares. . . . .	36	164
— — à la guerre . . . . .	39	178
— — aux projections, à la photographie, à la médecine . . . . .	39	183
— — aux théâtres . . . . .	39	172
— Arc voltaïque. Action d'un courant, de la terre, d'un aimant sur l' — . . . . .	39	36
— — Artifice pour augmenter l'intensité de la lumière dans une direction déterminée. . . . .	39	46
— — Charbons artificiels pour l'éclairage électrique . . . . .	39	47
— — Influence de l'intensité du courant sur la longueur de l'arc. Résistance de l'arc. Force électromotrice de l'arc . . . . .	39	34
— — — de la nature des électrodes sur la longueur et l'éclat de l'arc . . . . .	39	33
— — Intensité moyenne de l'arc : courbe des intensités lumineuses. . . . .	39	44
— — Intensité lumineuse de l'arc . . . . .	39	39
— — Métallisation des charbons. . . . .	39	38
— — Photométrie des foyers électriques . . . . .	39	42
— — Production de l'arc, et aspect de l'arc. . . . .	39	31
— — Température de l'arc et des charbons . . . . .	39	37
— — Transport de matière dans l'arc. Constitution de l'arc : trail de feu, flamme . . . . .	39	32

**Appareils à arc voltaïque :**

— — Bougies électriques. Tableau des résultats obtenus avec les — .	39	123
— — Bougie Debrun . . . . .	39	122
— — — Jablochkoff. . . . .	39	113
— — — Jamin . . . . .	39	121
— — — Wilde . . . . .	39	119
— — Division de l'éclairage électrique par distribution. Système Gravier, — Gülcher. Régulateur Gülcher . . . . .	39	108
— — Lampes à dérivation. . . . .	39	95
— — — Berjot . . . . .	39	103
— — — Brockie . . . . .	39	107
— — — Crompton . . . . .	39	105
— — — Gérard. . . . .	39	106
— — — Million. . . . .	39	100
— — Principe de la dérivation . . . . .	39	95
— — Régulateur Gramme. . . . .	39	102
— — — Lontin. . . . .	39	96
— — — de Mersanne . . . . .	39	96
— — — de Tchikoleff. . . . .	39	95
— — Lampes différentielles . . . . .	39	77
— — Principe des lampes différentielles. . . . .	39	79
— — — Régulateur Lacassagne et Thiers . . . . .	39	77
— — — Lampe de Brush . . . . .	39	86
— — — diverses : Egger, Tchikoleff, Schukert . . . . .	39	94
— — — de Pilsen . . . . .	39	85
— — — de Siemens . . . . .	39	80
— — — de Weston. . . . .	39	91
— — Lampes à division de lumière. Insuffisance des régulateurs précédents pour un éclairage divisé. . . . .	39	77
— — Lampes à lumière unique. Lampe Cance . . . . .	39	67
— — — de Rapiéff et dérivées : Gérard, Killingworth, Hedges . . . . .	39	72
— — — de Solignac . . . . .	39	76
— — Lampes à réaction électrodynamique : Van Malderen, Fernet. . . . .	39	71
— — Régulateurs à mécanisme : Wallace, Farmer, Dubos, Heinrich, Puviland. . . . .	39	69
— — Régulateur Serrin et dérivés Suisse, Maxim, Bürgin. . . . .	39	61
— — — Archereau et dérivés Gaiffe, Jaspas, Carré . . . . .	39	56
— — Conditions d'un régulateur de lumière électrique. Régulateur Foucault . . . . .	39	51
— — Essais d'éclairage par l'incandescence de corps mauvais conducteurs. Lampe Soleil . . . . .	39	159
— — LAMPES A INCANDESCENCE. PRINCIPES DE L'INCANDESCENCE. . . . .	39	127

**Éclairage électrique.** Lampes à incandescence dans l'air. Lampes de Reynier et dérivées : — de Werdermann, Napoli . . . . . 39 128

— — Lampes à incandescence dans le vide. Expériences et résultats obtenus . . . . . 39 158

— — Système Edison . . . . . 39 137

— — Système Lane-Fox . . . . . 39 153

— — Système Maxim . . . . . 39 164

— — Système Swan . . . . . 39 148

— **Générateur d'électricités.** Machines à courants alternatifs . . . 39 20

— — Machines à courant continu . 36 14

— — Machine Gramme . . . . . 39 5

— — Machine Pixii et dérivées : machine de l'Alliance, machine Holmes, bobine Siemens . . . . . 39 3

— — Machine Siemens . . . . . 39 13

— — Pile de Volta. Piles thermo-électriques . . . . . 89 2

**Ecorces. Ecorcement . . . . . 86 364**

**Ecorce de Lotus.** Alcaloïde de l' — . 66 605

**Efflorescence des sels . . . . . 2 96**

**Elaène . . . . . 55 322**

**Elaidamide . . . . . 67 336**

**Elaidate d'ammonium . . . . . 61 591**

— d'éthyle . . . . . 61 591

— de magnésium . . . . . 61 591

— de mercure . . . . . 61 591

— de méthyle . . . . . 61 591

— de plomb . . . . . 61 591

— de potassium . . . . . 61 591

— de sodium neutre . . . . . 61 591

**Elaidine . . . . . 56 262**

— — — — — 61 590

**Elasticité en général . . . . . 1 389**

— Coefficients fondamentaux de la théorie de l' — . . . . . 1 390

**Elasticité des gaz . . . . . 1 393**

— — Vitesse de translation des particules des gaz . . . . . 1 419

— **des liquides . . . . . 1 392**

— Coefficients des liquides . . . . . 1 391

— **des solides . . . . . 1 392**

— Coefficients des solides . . . . . 1 390

**Elastine . . . . . 68 1515**

— — — — — 75 407

**Elatérite . . . . . 7 438**

**Elayne . . . . . 55 184**

**Electricité.** Actions chimiques des courants. Décompositions des corps binaires et oxygénés . . . . 1 649

— Action de l' — sur le cyanogène . 5<sup>2</sup> 255

— — de l'effluve. Divers modes de production de l'effluve. Appareil

Houzeau . . . . . 1 662

**Électricité.** Action de l'étincelle . . 1 655

— — d'une série continue d'étincelles . . . . . 1 661

— — propre de l'étincelle. Acide carbonique. Mélanges d'acide carbonique, d'oxyde de carbone et d'oxygène. Acétylène. Modifications allotropiques produites par l'étincelle . . . . . 1 658

— Actions produites par les étincelles d'induction . . . . . 1 660

— Arc voltaïque. Action de l' — . . 1 660

— Atmosphère. Electricité de l' — .

— Combinaisons effectuées sous son influence . . . . . 1 671

— Bibliographie . . . . . 1 674

— Combinaisons et décompositions effectuées par l'action de l'effluve : Acide pernitrique. Acide persulfurique. Azote se combinant aux matières organiques. Réaction de l'oxygène libre. Réactions diverses . . . . . 1 668

— Différence d'action de l'effluve et de l'étincelle . . . . . 1 673

— Différents modes d'action de l'électricité . . . . . 1 648

— Dissociation sous l'action de l'étincelle : Acide sulfureux, acide chlorhydrique, gaz ammoniac, oxyde de carbone . . . . . 1 656

— Effluve. Modes de production de l' — . Appareils de Berthelot, de Rumkorf, de Siemens, de Thénard. Appareil à ozone . . . . . 1 663

— — — Appareil à tubes concentriques . . . . . 1 664

— — — — tube éprouvette . . . . . 1 665

— — Modifications isomériques produites par l' — . Acétylène . . . . 1 668

— — — — Expériences de Berthelot . . . . . 1 666

— — — — — d'Hautefeuille et Chappuis . . . . . 1 667

— Lois des décompositions électrochimiques . . . . . 1 650

— — Loi de E. Becquerel . . . . . 1 653

— — Loi de Faraday . . . . . 1 652

— — Précautions à prendre dans la vérification de ces lois . . . . . 1 654

**Électrochimie.** Avant-propos . . . . 2 439

— Action des courants électriques. Décompositions électrochimiques. Action des décharges électriques. Arc voltaïque. Effluve (formation d'ozone). Etincelle . . . . . 2 491

**Electrochimie.** Action de l'électricité sur les substances insolubles. Actions lentes à diverses températures . . . . . 2 517

— Appareils composés . . . . . 2 509

— Appareils simples . . . . . 2 507

— Courants pyroélectriques . . . . . 2 446

— Dégagement d'électricité dans les actions chimiques . . . . . 2 441

— Dégagement d' — pendant les combustions . . . . . 2 445

— Effets chimiques produits par la lumière . . . . . 2 448

— Effets produits par la réaction des liquides sur les métaux . . . . . 2 443

— — Phénomènes de polarisation . . . . . 2 447

— Electricité de contact . . . . . 2 480

— Electricité à forte tension sur les substances insolubles . . . . . 2 512

— — Formation des doubles combinaisons . . . . . 2 511

— — Formation de la silice et de l'alumine hydratées . . . . . 2 513

— — Aluminium, Magnésium, Silicium, Soufre . . . . . 2 515

Emploi de l'électricité comme moyen d'analyse chimique. Electrolyse des substances organiques . . . . . 2 503

**Forces électromotrices :**

— accompagnant les réactions chimiques . . . . . 4 455

— — Au contact des acides et des alcalis . . . . . 2 464

— — Actions des dissolutions les unes sur les autres . . . . . 2 462

— — Actions des liquides sur les métaux . . . . . 2 467

— — Amalgames . . . . . 2 469

— — Emploi des peroxydes pour dépolariser l'électrode négative au pôle positif . . . . . 2 470

— — Mesure des forces électromotrices . . . . . 2 455

— Forces électromotrices à diverses températures . . . . . 2 474

— Forces électromotrices des principales piles . . . . . 2 471

— — Piles à gaz . . . . . 2 461

— — Piles secondaires . . . . . 2 459

— — Polarisation des électrodes . . . . . 2 457

— — Occlusion de l'hydrogène par le palladium, Antimoine fulminant. 2 516

**Phénomènes électrocapillaires.** 2 519

— — Formation de divers composés au moyen des appareils électrocapillaires . . . . . 2 521

— — Théorie des réductions métalliques dans les espaces capillaires. 2 520

**Piles électriques** . . . . . 2 451

— Travail chimique des — . . . . . 2 502

Voyez aussi à : **Forces électromotrices** . . . . .

— Réactions des dissolutions les unes sur les autres . . . . . 2 441

— — de quelques dissolutions salines . . . . . 2 463

— Relations entre les forces électromotrices et les quantités de chaleur dégagées dans les actions chimiques . . . . . 2 476

**Electrolyse** . . . . . 1 660

— des sels ammoniacaux . . . . . 14 39

**Eleinate d'argent** . . . . . 63 2385

— de potassium . . . . . 63 2385

**Ellagate de baryum** . . . . . 63 3012

— de calcium . . . . . 63 3012

— de magnésium . . . . . 63 3012

— de plomb . . . . . 63 3012

— de potassium . . . . . 63 3012

— neutre de soude . . . . . 56 775

— — . . . . . 63 3012

**Elléboréine** . . . . . 56 372

**Elcomargarate de plomb** . . . . . 61 624

— de potassium . . . . . 61 624

**Email sur verre** . . . . . 40 392

**Emaillage de la porcelaine** . . . . . 42 263

**Emaux de la porcelaine** . . . . . 42 440

**Emaux ou couleurs pour verre** . . . . . 40 468

— bleus . . . . . 40 471

— bruns . . . . . 40 470

— noirs . . . . . 40 469

— or (couleur d' —), — rouges . . . . . 40 471

— verts . . . . . 40 469

— — Emploi du dépoli (mélange de porcelaine pilée et de fondant) dans l'industrie des — . . . . . 40 471

**Embolite** . . . . . 9 102

**Emeraude** . . . . . 9 120

— Analyse de l' — . . . . . 31 285

— orientale . . . . . 9 63

**Emeri.** Analyse de l' — . . . . . 31 140

**Emétine** . . . . . 66 334

**Emétiques.** Voyez Tartrates.

**Emodine** . . . . . 56 784

**Emydine** . . . . . 68 1617

**Encres à écrire** . . . . . 93 201

**Engobes** . . . . . 42 423

**Engrais** . . . . . 34 1

— Analyse des cendres et cendres lessivées (charrées) employées comme engrais . . . . . 34 59

— — de la chair . . . . . 34 63

— — des chiffons de laine . . . . . 34 63

— — d'une écume de défécation . . . . . 34 58

— — du fumier de ferme . . . . . 34 67

**Engrais. Analyse des cendres de**

- mouton . . . . . 34 69
- — complète d'un guano naturel. 34 60
- — des marcs de colle . . . . . 34 63
- — des pains de creton . . . . . 34 63
- — d'un plâtre destiné à l'agri- culture . . . . . 34 1
- — complète d'un phosphate naturel . . . . . 34 12
- — des poudrettes . . . . . 34 62
- — du purin . . . . . 34 70
- — qualitative des — . . . . . 34 82
- — des râpures de cornes . . . . . 34 63
- — des rognures de peaux . . . . . 34 63
- — du sang . . . . . 34 63
- — du sulfate de cuivre employé contre le mildew . . . . . 34 74
- — d'un sulfate de cuivre mixte employé au chaulage des blés . . 34 73
- — d'un sulfate de potasse . . . . 34 29
- — d'un sulfocarbonate . . . . . 34 74
- — du sulfure de potassium . . . . 34 78
- — d'un superphosphate en présence de la magnésie . . . . . 34 17
- — des tourteaux, résidus de féculerie, touraillons, marcs de pommes et de raisins, etc . . . . 34 64
- — de varechs-goëmons . . . . . 34 64
- — des vidanges, engrais flamand, gadoue . . . . . 34 62
- Assimilabilité de diverses matières fertilisantes. Degré d'— de . . . . . 34 131
- Discussion sur l'état d'un engrais quand il est en terre . . . . . 82 86
- Dosage des acides libres dans les superphosphates. . . . . 34 19
- — de l'acide nitrique dans un nitrate de soude. Méthode Joulie. 34 43
- — dans les nitrates. Méthode Schløsing . . . . . 34 40
- — de l'acide phosphorique. Remarques générales sur le — de l'acide — . . . . . 34 8
- — — dans un guano . . . . . 34 12
- — — dans une marne . . . . . 34 23
- — — dans un phosphate de chaux naturel. . . . . 34 7
- — — dans un phosphate précipité . . . . . 34 21
- — — sous les trois états, dans un superphosphate de chaux. 34 16
- — — solubilisé dans les superphosphates et les engrais chimiques . . . . . 34 19
- — — dans un engrais ou un phosphate, par le molybdate d'ammoniaque . . . . . 34 22

**Engrais. Dosage de l'acide phosphorique par la liqueur titrée d'urane.** 34 10

- Dosage de l'acide sulfurique dans un superphosphate. . . . . 34 18
- — de l'ammoniaque dans un engrais complexe . . . . . 34 39
- — — dans un sulfate d'ammoniaque, au moyen de l'appareil Schløsing . . . . . 34 34
- Dosage de l'azote organique par la chaux sodée, dans un engrais riche ne contenant pas de nitrate. 34 45
- — — dans un engrais pauvre en azote, ne contenant pas de nitrate . . . . . 34 47
- — — dans des substances peu homogènes et difficiles à pulvériser. Procédé Grandeau . . . . . 34 47
- Dosage de l'azote par la méthode Kjeldahl. . . . . 34 43
- — — par le procédé Pagnoul. . . 34 55
- — — sous ses trois états dans un engrais complexe . . . . . 34 51
- — de l'azote total des — . . . . . 34 52
- — des — . . . . . 34 55
- — — en volume dans les —. Méthode Dumas . . . . . 34 53
- Dosage de la chaux libre dans une chaux destinée au chaulage . 34 4
- — — dans un calcaire . . . . . 34 3
- — — dans une dolomie . . . . . 34 5
- — — approximatif de la chaux dans une marne . . . . . 34 2
- — de la chaux dans la pierre à chaux, les taugues, les merls, les faluns . . . . . 34 3
- — — dans un superphosphate . . 34 18
- — du chlore dans le sel marin . 34 72
- — du fer et de l'alumine dans un phosphate naturel ou dans un superphosphate . . . . . 34 19
- — de la magnésie dans une dolomie. . . . . 34 5
- — du nitrate de soude dans un engrais complexe . . . . . 34 42
- — de la potasse dans les engrais. Méthode Schløsing . . . . . 34 23
- — — à l'état de chlorure double de platine et de potassium . . . . 34 30
- — — dans un chlorure de potassium. Procédé Schløsing . . . . . 34 25
- — — dans un chlorure de potassium . . . . . 34 32
- — — dans un engrais complexe. 34 27
- — — dans les salins et dans les potasses raffinées par la méthode au formiate de soude . . . . . 34 31
- Échantillonnage, des, — . . . . . 34 34

Engrais. Échantillonnage du fumier de ferme . . . . .	34	85
— Emploi de la tourbe comme — . . . . .	7	72
— Engrais verts . . . . .	34	65
— Essai du soufre employé pour les vignes . . . . .	34	80
— — du sulfure de carbone . . . . .	34	80
— Extrait d'— . . . . .	37	28
— Gadoues. Prise d'échantillons des — . . . . .	34	86
— Litières (pailles, foin, tourbe, déchets de laine, feuilles mortes, genêts, etc.) utilisées comme — . . . . .	34	66
— Méthodes d'analyse adoptées par le comité consultatif des stations agronomiques et des laboratoires agricoles . . . . .	34	89
— Poudres d'os et noirs . . . . .	34	60
— Scories de déphosphatation. Analyse des — . . . . .	34	22
— Sels bruts de Stassfurt . . . . .	34	61
— Séparation de la chaux dans le dosage de l'acide phosphorique . . . . .	34	10
— — de la potasse et de la soude . . . . .	34	30
<b>Enstatite</b> . . . . .	9	112
— . . . . .	9	214
— Synthèse de l'— . . . . .	10	324
<b>Entérolithes</b> . . . . .	74	365
— . . . . .	75	365
<b>Éosinate d'ammonium</b> . . . . .	56	588
— . . . . .	63	2857
— d'argent . . . . .	63	2857
— de baryum . . . . .	63	2857
— de calcium . . . . .	63	2857
— de plomb . . . . .	63	2857
— de potassium . . . . .	56	588
<b>Éosine</b> . . . . .	56	587
— . . . . .	63	2856
— diacétique . . . . .	56	588
— dichlorhydrique . . . . .	56	588
— diéthylique . . . . .	56	589
— monoéthylique . . . . .	56	588
<b>Épices et aromates. Analyse des —</b> . . . . .	91	655
<b>Épichlorhydrine</b> . . . . .	56	269
— isopropylénique . . . . .	56	200
<b>Épicyanhydrine</b> . . . . .	56	271
<b>Épiderme</b> . . . . .	75	645
<b>Épidermose</b> . . . . .	68	1614
<b>Épidibromhydrine</b> . . . . .	56	271
<b>Épidichlorhydrine</b> . . . . .	56	270
<b>Épidote</b> . . . . .	20	120
<b>Épihydrine-carbonate d'argent</b> . . . . .	62	1650
— — de baryum . . . . .	62	1649
— — de plomb . . . . .	62	1650
<b>Épiiodhydrine</b> . . . . .	56	271
<b>Épioxyphénylhydrine</b> . . . . .	56	480
<b>Épisarcine</b> . . . . .	75	799

<b>Epsomite</b> . . . . .	9	167
— . . . . .	10	89
<b>Équilibres chimiques.</b>		
— Introduction et notions générales sur les — . . . . .	2	69
— — Lois générales des — . . . . .	2	205
— — — des —. Production d'une limite . . . . .	2	221
— — Systèmes homogènes . . . . .	2	223
— — — non homogènes . . . . .	2	222
<i>Subdivisions de l'étude des équilibres chimiques.</i>		
<b>I. Allotropie.</b> . . . . .	2	75
Voir dans le 2, de la page 75 à la page 93, on y trouvera les renseignements généraux et les exemples de transformations allotropiques.		
Voyez VII. Vitesse de réactions. ALLOTROPIE.		
— — Comparaison entre l'— et la dissociation . . . . .	2	75
— — Conclusion sur les transformations allotropiques . . . . .	2	92
— — Allotropie de l'acide cyanique . . . . .	2	85
— — — du cyanogène . . . . .	2	84
— — — Densité des vapeurs d'acide acétique . . . . .	2	87
— — — — d'acide hypoazotique . . . . .	2	87
— — — — de soufre . . . . .	2	87
— — — — d'iode à des températures très élevées . . . . .	2	90
— — allotropie du phosphore . . . . .	2	76
— — — Transformations allotropiques . . . . .	2	86
<b>II. Équilibres électriques.</b> . . . . .	2	151
— . . . . .	2	219
— — Influence de l'excès d'un des éléments, de la pression, de la température, sur la limite des — . . . . .	2	219
— — dans le cas de l'acétylène . . . . .	2	160
— — — de l'acide carbonique . . . . .	2	158
— — — de l'acide cyanhydrique . . . . .	2	161
— — — de l'acide hypoazotique . . . . .	2	157
— — — de l'ammoniaque . . . . .	2	157
— — — de l'ozone . . . . .	2	151
— — — de la vapeur d'eau . . . . .	2	160
— — Equilibres complexes . . . . .	2	163
— — — Expériences de Bunsen sur les gaz combustibles . . . . .	2	153
<b>III. — entre deux réactions :</b>		
Voyez VII. Vitesse de réactions. ÉQUILIBRE ENTRE DEUX RÉACTIONS.		
— — Action de l'eau sur le fer et de l'hydrogène sur l'oxyde de fer . . . . .	2	199
— — — Action de deux sels solubles dans une dissolution . . . . .	2	184

<b>Équilibres entre deux réactions.</b>			<b>Équilibre entre la chaleur et l'affinité chimique du bioxyde de baryum . . . . .</b>	<b>2</b>	<b>103</b>
Action des sels solubles et des sels insolubles . . . . .	<b>2</b>	<b>191</b>	— — — du bromhydrate d'amylène . . . . .	<b>2</b>	<b>117</b>
— — — Décomposition des dissolutions salines par l'eau . . . . .	<b>2</b>	<b>197</b>	— — — du bisulfhydrate d'ammoniaque . . . . .	<b>2</b>	<b>143</b>
— — — Décomposition des sels par l'eau . . . . .	<b>2</b>	<b>175</b>	— — — du calomel . . . . .	<b>2</b>	<b>142</b>
— — — Décomposition des sulfures par l'eau et des carbonates métalliques par les carbonates neutres alcalins . . . . .	<b>2</b>	<b>198</b>	— — — du carbonate de chaux . . . . .	<b>2</b>	<b>94</b>
— — — Doubles décompositions par voie sèche . . . . .	<b>2</b>	<b>187</b>	— — — des carbonates d'argent et de manganèse . . . . .	<b>2</b>	<b>100</b>
— — — . . . . .	<b>2</b>	<b>195</b>	— — — du chlorhydrate d'ammoniaque . . . . .	<b>2</b>	<b>143</b>
— — — Éthérification dans les systèmes gazeux . . . . .	<b>2</b>	<b>173</b>	— — — des chlorures ammoniaicaux . . . . .	<b>2</b>	<b>103</b>
— — — — dans les liquides . . . . .	<b>2</b>	<b>163</b>	— — — des chlorures de soufre . . . . .	<b>2</b>	<b>105</b>
— — — Exposé sur les équilibres entre deux réactions . . . . .	<b>2</b>	<b>163</b>	— — — de l'hydrate de chloral . . . . .	<b>2</b>	<b>143</b>
— — — Partage d'un acide entre deux bases dans une dissolution . . . . .	<b>2</b>	<b>184</b>	— — — des hydrures métalliques . . . . .	<b>2</b>	<b>105</b>
— — — d'une base entre deux acides dans une dissolution . . . . .	<b>2</b>	<b>180</b>	— — — Combinaisons de l'ammoniaque et de l'acide carbonique anhydres . . . . .	<b>2</b>	<b>110</b>
— — — Statique chimique des hydrocarbures pyrogénés . . . . .	<b>2</b>	<b>188</b>	— — — de l'oxyde de carbone et du sous-chlorure de cuivre . . . . .	<b>2</b>	<b>105</b>
<b>IV. Dissociation :</b>			— — — de l'oxyde de méthyle à l'acide chlorhydrique . . . . .	<b>2</b>	<b>133</b>
Voyez aussi à la lettre D, le mot Dissociation.			— — — des hydrates dans les dissolutions : acides, bases et sels . . . . .	<b>2</b>	<b>146</b>
— — — Circonstances diverses à l'appui des interprétations. Cas de décompositions indéfinies . . . . .	<b>2</b>	<b>215</b>	— — — de l'hydrate de chlore . . . . .	<b>2</b>	<b>107</b>
— — — Décompositions opérées à l'air libre. Oscillations dans la limite de dissociation . . . . .	<b>2</b>	<b>216</b>	— — — de l'hydrogène sélénié . . . . .	<b>2</b>	<b>108</b>
— — — Décompositions sous l'influence des corps poreux . . . . .	<b>2</b>	<b>218</b>	— — — du perchlorure de phosphore . . . . .	<b>2</b>	<b>118</b>
— — — en présence d'un réactif absorbant . . . . .	<b>2</b>	<b>217</b>	— — — des sels hydrates : efflorescence . . . . .	<b>2</b>	<b>96</b>
— — — sous l'influence de la lumière . . . . .	<b>2</b>	<b>217</b>	— — — du sulfure de carbone . . . . .	<b>2</b>	<b>108</b>
— — — Limite de la — . . . . .	<b>2</b>	<b>205</b>	— — — de la vapeur d'eau . . . . .	<b>2</b>	<b>117</b>
— — — Interprétation des lois relatives aux systèmes homogènes . . . . .	<b>2</b>	<b>210</b>	— Réaction de l' — sur : Voyez Action de . . . . .		
— — — Interprétation des lois relatives aux systèmes non homogènes . . . . .	<b>2</b>	<b>212</b>	— — Solide donnant des produits tous gazeux . . . . .	<b>2</b>	<b>305</b>
<b>ÉQUILIBRE ENTRE LA CHALEUR ET L'AFFINITÉ CHIMIQUE. Découvertes de Sainte-Claire-Deville . . . . .</b>	<b>2</b>	<b>75</b>	— — Substitution du brome dans les acides organiques de la série grasse . . . . .	<b>2</b>	<b>239</b>
— — Dissociation comparée à la volatilisation . . . . .	<b>2</b>	<b>93</b>	— — Théories diverses. Principes de diverses — . . . . .	<b>2</b>	<b>345</b>
— — — de l'acide iodhydrique . . . . .	<b>2</b>	<b>122</b>	— — Considérations Clausius et Dupré . . . . .	<b>2</b>	<b>349</b>
— — — de l'alun de chrome. Transformations réciproques . . . . .	<b>2</b>	<b>147</b>	— — Études de M. Moutier . . . . .	<b>2</b>	<b>367</b>
— — — des bicarbonates alcalins . . . . .	<b>2</b>	<b>102</b>	— — Théorie de Gibbs . . . . .	<b>2</b>	<b>361</b>
— — — des bicarbonates de chaux et de baryte . . . . .	<b>2</b>	<b>148</b>	— — Théorie de Horstmann . . . . .	<b>2</b>	<b>354</b>
— — — du bioxyde de mercure . . . . .	<b>2</b>	<b>102</b>	— — Théorie de M. Peslin . . . . .	<b>2</b>	<b>343</b>
			— — Résumé des théories, et réflexions générales . . . . .	<b>2</b>	<b>369</b>
			<b>V. Théorie mécanique de la chaleur :</b>		
			— — Etudes des équilibres chimiques d'après la — . . . . .	<b>2</b>	<b>343</b>
			— — — Application à l'acide iodhydrique . . . . .	<b>2</b>	<b>360</b>
			— — — — au bromhydrate d'amylène . . . . .		

lène, et au perchlorure de phosphore . . . . .	2	358
<b>Équilibres. Études des — chimiques.</b>		
Application au perchlorure de phosphore et à l'acide iodhydrique . . . . .	2	363
— — — — — Éthérification. Décomposition de la vapeur d'eau par le fer. Combinaison de l'acide carbonique à l'ammoniaque. . . . .	2	359
— — — — — Cas des systèmes homogènes. . . . .	2	206
— — — — — . . . . .	2	349
— — — — — . . . . .	2	357
— — — — — Cas des systèmes non homogènes. . . . .	2	206
— — — — — . . . . .	2	356
— — — — — Température des flammes. . . . .	2	350
<b>VI. Théories générales des équilibres chimiques de la dissociation, de la limite et de la vitesse des réactions :</b>		
— — — — — Théorie de la dissociation . . . . .	2	255
— — — — — . . . . .	2	282
— — — — — . . . . .	2	301
— — — — — . . . . .	2	305
— — — — — . . . . .	2	308
— — — — — Théorie fondée sur la probabilité de rencontrer des molécules. . . . .	2	243
— — — — — Théorie de Guddberg et Waage . . . . .	2	320
— — — — — Théorie de MM. Vernon Harcourt et William Esson . . . . .	2	249
— — — — — Théorie générale . . . . .	2	240
— — — — — . . . . .	2	333
<b>VII. Vitesse des réactions. . . . .</b>	2	225
— — — — — dans un milieu homogène et dans un milieu non homogène. Voyez 2, de la page 225 à la page 342.		
— — — — — d'absorption du chlore par la chaux dans la fabrication du chlorure de chaux. . . . .	2	239
— — — — — Acide carbonique et ammoniaque . . . . .	2	258
— — — — — oxyde de méthyle et acide chlorhydrique. . . . .	2	269
— — — — — acide hypoazotique et acide iodhydrique. . . . .	1	308
— — — — — acide iodhydrique. . . . .	2	258
— — — — — acide permanganique et acide oxalique . . . . .	2	253
— — — — — Action des acides étendus sur les métaux . . . . .	2	237
— — — — — Action du fer sur la vapeur d'eau et de l'oxyde de fer sur l'hydrogène . . . . .	2	341
— — — — — Action de masse en négligeant les forces secondaires. . . . .	2	302

**Équilibre. ALLOTROPIE :**

Vitesse des réactions déterminant une —, ou un phénomène de dissociation.		
— — — — — Iode. Vapeur d' — à des températures très élevées . . . . .	2	288
— — — — — Phosphore . . . . .	2	291
— — — — — ordinaire . . . . .	2	294
— — — — — maintenu liquide . . . . .	2	300
— — — — — rouge, chauffé dans le vide, dans un espace limité. . . . .	2	296
— — — — — chauffé en présence d'un appareil à condensation . . . . .	2	298
— — — — — en présence du cuivre. . . . .	2	295
— — — — — Applications . . . . .	2	229
— — — — — ÉQUILIBRE ENTRE DEUX RÉACTIONS . . . . .	2	319
— — — — — Décomposition d'un sel insoluble par un sel soluble. Sulfate de baryte et carbonates alcalins. . . . .	2	338
— — — — — Bicarbonate de chaux . . . . .	2	279
— — — — — Comparaison des théories de dissociation . . . . .	2	309
— — — — — Conclusions. . . . .	2	248
— — — — — Décomposition des carbonates par les acides . . . . .	2	235
— — — — — Décomposition du chlorhydrate de térébenthine par l'eau . . . . .	2	239
— — — — — Déplacement des métaux dans les dissolutions salines . . . . .	2	238
— — — — — Éthérification dans les systèmes gazeux. Liquides . . . . .	2	322
— — — — — Influence des actions secondaires . . . . .	2	332
— — — — — Éthérification. Limite de l' — . . . . .	2	324
— — — — — Influence de la température. . . . .	2	228
— — — — — Interversión du sucre de canne par les acides . . . . .	2	254
— — — — — Nécessité de l'étude de la vitesse des réactions et marche suivie par cette étude. . . . .	2	225
— — — — — Principes généraux. . . . .	2	232
<b>VIII. Equivalence calorifique des transformations chimiques . . . . .</b>	2	15
<b>Équivalents. . . . .</b>	1	125
Voyez également : détermination des équivalents.		
— des principaux corps simples. . . . .	32	564
— et poids atomiques des corps simples. Tableau des — . . . . .	4	
<b>Erbine . . . . .</b>	16	181
<b>Erbium . . . . .</b>	16	179
. . . . .	16	181
. . . . .	16	183
— Bibliographie de l' — . . . . .	16	183



Erbiun. Équivalent et sels de l' —	46	181	<b>Essence de sabine . . . . .</b>	<b>55</b>	714
— Spectre de l' — . . . . .	46	179	<b>Essigpiperidine iodobismuthique .</b>	<b>24</b>	100
Érgotinine . . . . .	66	601	<b>Estomac. Durée du séjour des ali-</b>		
Érœlébénite . . . . .	40	178	ments dans l' — . . . . .	<b>75</b>	236
Érucate d'argent . . . . .	61	595	— Gaz de l' — . . . . .	<b>74</b>	250
— de baryum . . . . .	61	595	— Réactions chimiques dans l' — .	<b>75</b>	252
— d'éthyle . . . . .	61	595	— Résistance de l' — à la digestion.	<b>75</b>	244
— de plomb . . . . .	61	595	<b>Étain . . . . .</b>	<b>9</b>	21
— de sodium . . . . .	61	595	— . . . . .	<b>22</b>	115
Erythrine . . . . .	23	4	— Alliages de l' — . . . . .	<b>22</b>	123
— . . . . .	56	290	— Analyse de l' — . . . . .	<b>31</b>	59
— . . . . .	56	589	— — électrolytique de l' — . . . .	<b>31</b>	493
Erythrite. Propriétés, Réactions,			— Application et utilisation de l' —		
Combinaisons de l' — avec les			sous diverses formes. Fer blanc.	<b>22</b>	136
acides . . . . .	56	281	— Feuilles d' —. Boîtes de con-		
— dibromodinitrique . . . . .	56	290	serve. Poteries d' —. Poteries ver-		
— dichlorodinitrique . . . . .	56	289	nissées. Analyse des poteries ver-	<b>91</b>	695
— diorsellique . . . . .	56	290	— — Étamage des boîtes de con-		
— monorsellique . . . . .	56	290	serve. Analyse de l' — de ces		
— tétrabenzoiue . . . . .	56	290	boîtes . . . . .	<b>31</b>	80
— tétranitrique . . . . .	56	289	— Bibliographie de l' — . . . . .	<b>22</b>	287
— tétra-sulfurique . . . . .	56	287	— Caractères analytiques des disso-		
Érythrodeutrine . . . . .	56	430	lutions de bioxyde d' — . . . . .	<b>22</b>	283
— . . . . .	75	979	— — — de protoxyde d' — . . . .	<b>22</b>	281
Érythroglucate d'argent . . . . .	63	2421	— — — Combinaisons aniliques de l' —.	<b>22</b>	270
— de baryum . . . . .	63	2421	— — organiques de l' — . . . . .	<b>22</b>	231
— de plomb . . . . .	63	2421	— — — radicaux organo-métalli-		
Érythroglucine . . . . .	56	281	ques de l' — . . . . .	<b>69</b>	124
Érythromannite . . . . .	56	281	— Dépôt de couches minces d' — à		
Érythropléine . . . . .	66	146	la surface d'autres métaux. Fer-		
Érythrosidérite . . . . .	9	100	blanc . . . . .	<b>22</b>	136
Érythroxyanthaquinon . . . . .	56	713	— Dosage de l' — . . . . .	<b>22</b>	284
Érythroxyanthaquinone . . . . .	56	713	— Équivalent de l' — . . . . .	<b>22</b>	122
Esculétine . . . . .	56	365	— Essai de l' — du commerce. Pré-		
— . . . . .	56	699	paration de l'étain pur . . . . .	<b>22</b>	280
— . . . . .	56	784	— — des minerais d' — . . . . .	<b>22</b>	272
Esculina . . . . .	56	365	— Étamage du cuivre et de diffé-		
— . . . . .	56	699	rents métaux . . . . .	<b>22</b>	138
Esenbeckine . . . . .	66	603	— — des boîtes de conserves, etc.	<b>31</b>	80
Ésérine . . . . .	66	137	— Historique de l' — . . . . .	<b>22</b>	115
Esprit de bois . . . . .	56	2	— Météorites contenant de l' — . .	<b>10</b>	9
— de vin . . . . .	56	15	<b>Minerais, Gisements et nature</b>		
Essence d'ail . . . . .	56	144	des — de l' — . . . . .	<b>22</b>	271
— . . . . .	56	147	— — Préparation des — . . . . .	<b>22</b>	273
— de calamus aromaticus . . . . .	55	722	— Propriétés générales de l' — . . .		
— de cuminum cyminum . . . . .	55	450	— — Première forme de l' — — or-		
— de driobalanops camphora . . . .	55	722	dinaire. Cristallisation de l' —		
— d'élémi . . . . .	55	713	Feuille d' — Pulvérisation de l'		
— de galbanum . . . . .	55	713	— etc. d' — . . . . .	<b>22</b>	116
— de Gommart . . . . .	55	713	— — Seconde forme de l' — . . . .	<b>22</b>	120
— de moutarde . . . . .	56	145	— Raffinage et variétés commer-		
— de muscades . . . . .	55	713	ciales de l' — . . . . .	<b>22</b>	278
— de myrte . . . . .	55	714	— Spectre de l' — et de ses compo-		
— de pe sil . . . . .	55	714	sés . . . . .	<b>22</b>	121
— du pinus pumilio . . . . .	55	713	— Transformation des minerais en		
— de poivre . . . . .	55	714	— commercial . . . . .	<b>22</b>	274
— de pommes de pin . . . . .	55	714			

Étalon d'argent . . . . .	28	56
— d'or . . . . .	28	56
Étamage. Voyez : Étain. Applications et utilisation de l' — sous diverses formes . . . . .		
États des corps . . . . .	1	385
État gazeux . . . . .	1	564
— liquide . . . . .	1	564
— — Passage de l' — à l'état gazeux .	1	464
— solide . . . . .	1	563
États solide, liquide et gazeux. Bibliographie des — . . . . .	1	566
Éthal . . . . .	56	128
Éthylène . . . . .	55	324
Éthane . . . . .	55	214
— monobromé . . . . .	55	222
— monochloré . . . . .	55	218
— tétrabromé . . . . .	55	224
Éthène . . . . .	55	184
Éthénylamidine . . . . .	64	126
Éthénylamidophénol . . . . .	56	526
Éthénylamidophénylénamidine . .	65	1388
Éthényldinaphtyldiamine . . . . .	65	1368
Ethényldiphényldiamine . . . . .	65	1532
Ethénylnaphtylénamidine . . . . .	65	1323
Ethénylphénylamidine . . . . .	65	1262
Ethénylphénylénamidine . . . . .	65	1266
Ethényltoluylénamidine . . . . .	65	1278
Ethényltolylamidine . . . . .	65	1263
Ethényltricarbonate d'argent . . .	61	1376
— de calcium . . . . .	61	1376
— de potassium . . . . .	61	1376
— de zinc . . . . .	61	1376
Ethényltriphénylamidine . . . . .	65	1365
Ethénylxylénamidine . . . . .	65	1286
<b>Éthérification.</b>		
— des acides monobasiques. LXXXVII	56	
— des alcools. Utilisation de l' — des alcools pour en établir le diagnostic. . . . . LXXIV	56	
— — polyatomiques. . . . . LXXXIV	56	
— — Rôle des acides auxiliaires dans l' — des — . . . . . LXXIII	56	
— Eau. Action de l' — sur l' — . . .	70	30
Éthérine . . . . .	55	184
Éthers. Bibliographie des — . . . .	59	831
— des acides-alcools et des acides ou alcools à fonctions complexes. .	59	29
— composés, ou formés par l'union des alcools et des acides. . . . .	59	9
— — — — — . . . . .	59	16
— mixtes, ou formés par l'union des alcools entre eux . . . . .	59	3
— — — — — . . . . .	59	15
— des phénols . . . . .	59	30
— Formation et préparation des différentes espèces d' — . . . . .	59	31

<b>Éthers. Formation et préparation</b>		
des différentes espèces d' — . . . .	59	34
— — — — — . . . . .	59	68
— — — des — par double décomposition, — par addition . . . . .	59	71
— — — Conditions intervenant dans la — et la — des — . . . . .		
— Action d'un acide libre sur un alcool libre. Action d'un acide sur l'alcool en présence d'un acide auxiliaire. Action des acides naissants sur l'alcool libre. Action entre l'acide et l'alcool, tous deux à l'état naissant. Réactions secondaires dues à l'acide oxalique . .	59	35
— Généralités sur les —. Constitution des —. Définitions. Théorie générale. Nomenclature. Théorie équivalente. Théorie des types de Laurent et Gerhardt. Théorie atomique . . . . .	59	14
— Historique des — . . . . .	59	1
— Isomérie dans les — . . . . .	59	94
— Isomérie. Influence de l' — des acides sur la formation des — composés . . . . . LXXXVII	56	
— Préparation des — . . . . .	70	21
— Voyez aussi : Formation et préparation des —		
— Propriétés générales des —		
— — chimiques et physiques des — composés. . . . .	59	77
— — — — — des — mixtes . . . . .	59	75
— Pureté des —. Moyens d'apprécier la — — — — —	59	93
— Transpositions moléculaires . .	59	95
<b>Éthers acétiques (1).</b>		
Éther acétique ordinaire . . . . .	56	82
— — du paraxylénol . . . . .	56	551
— — du thymol . . . . .	56	557
Éthers des acides acétiques substitués . . . . .	59	144
Éther acéto-éthényltoluylenamidine . . . . .	65	1280
— acétylmétaxylénolique . . . . .	56	550
— acétylmucobromique . . . . .	62	1707
— acétylphénylacétylène glycollique. . . . .	62	2057
Éthers d'acides à fonction multiple ou peu connue . . . . .	59	825
— homologues de l'éther acétylacétique . . . . .	59	817
— des dérivés de l'acide acrylique .	59	304

(1) Pour les éthers acétiques (et les autres éthers analogues), voyez, par exemple, Éther allylacétique et non Éther acétique de l' —.

Éthers de l'alcool . . . . .	56	47	Éther amylobenzhydrique . . . . .	55	540
— — Formation des — . . . . .	56	50	— amybenzoïque . . . . .	56	112
— des alcools tertiaires non sa-			Ethers amybenzoïques . . . . .	59	405
— turés . . . . .	59	494	Ether amylobromhydrique normal .	56	109
— de l'alcool tolylique secondaire.	56	162	— — . . . . .	56	110
— de l'alizarine . . . . .	56	714	Ethers amylobromhydriques . . . . .	59	383
— allophaniques . . . . .	67	679	Ether amylcétyle . . . . .	59	434
Éther allylacétique . . . . .	56	143	— amylchlorhydrique normal . . . . .	56	109
— — . . . . .	59	453	— — . . . . .	56	110
— allylacrylique . . . . .	59	454	Ethers amylchlorhydriques . . . . .	59	380
— allylallylique . . . . .	56	143	Ether amylcyanhydrique . . . . .	56	112
— allylazotique . . . . .	59	450	— amyldiéthoxytétrique . . . . .	62	1739
— allylbenzoïque . . . . .	59	455	Ethers mixtes amyéthylsiliciques.	6	261
— allylborique . . . . .	59	452	Ether amyéthylsulhydrique . . . . .	59	386
— allylbromhydrique . . . . .	56	141	— amylfluorhydrique . . . . .	56	379
— — . . . . .	59	447	— amylformique . . . . .	56	112
— allylbutyrique . . . . .	56	144	— amylglycérine . . . . .	59	580
— — . . . . .	59	454	Ethers des amyglycols . . . . .	59	523
— allylcarbonique . . . . .	56	144	— de l'acide amyhydroxalique . . . . .	59	725
— allylchlorhydrique . . . . .	56	141	Ether amyliodhydrique normal . . . . .	56	109
— — . . . . .	59	447	— — . . . . .	56	110
— allylcyanique . . . . .	56	144	Ethers amyliodhydriques . . . . .	59	384
— allyldibromopropionique . . . . .	60	296	— amyliques . . . . .	59	378
— acide allyldithiocarbonique . . . . .	59	452	— minéraux de l'alcool amylique		
— allylformique . . . . .	56	143	normal . . . . .	56	111
— — . . . . .	59	453	— mixtes de — — — . . . . .	56	111
— allyliodhydrique . . . . .	56	142	— organiques de — — — . . . . .	56	111
— — . . . . .	59	418	Ether amyilsocyanhydrique nor-		
Ethers de l'alcool allylique . . . . .	56	139	mal . . . . .	56	109
— — . . . . .	56	143	— amylnitreux . . . . .	56	111
— — . . . . .	59	446	— amylnitrique . . . . .	56	111
— des alcools allyliques, bromé			— amyloxytétrique . . . . .	62	1738
chloré et iodé . . . . .	59	456	— amyphénylique . . . . .	56	479
Ether allylisocyanurique . . . . .	56	145	Ethers amyphosphoreux . . . . .	59	394
— allylisovalérique . . . . .	59	454	Ether amypropargylique . . . . .	56	154
— allyloxalique . . . . .	56	144	Ethers amyisélnhydriques . . . . .	59	387
— — . . . . .	59	456	Ether amyisilicique . . . . .	6	260
Ethers allylpropioniques . . . . .	59	454	— amyisulhydrique . . . . .	56	111
Ether allylsulhydrique acide . . . . .	56	145	Ethers amyisulhydriques acides		
— — . . . . .	59	449	— — neutres . . . . .	59	386
— — neutre . . . . .	56	144	— amytellurhydriques . . . . .	59	387
— — . . . . .	59	449	— amythiocarboniques . . . . .	59	392
— allylsulfocyanique . . . . .	56	145	Ether amytriéthylsilicique . . . . .	6	261
— — . . . . .	59	455	— amyvalérique . . . . .	56	112
Ethers allylsulfureux, — acide iso-			Ethers de l'anéthol, ou anol . . . . .	59	675
mérique . . . . .	59	451	— de l'alcool anisique . . . . .	59	823
Ether allylsulfurique acide . . . . .	59	451	Ether anisylchlorhydrique . . . . .	56	683
— allylthiocarbonique . . . . .	59	452	Ethers de l'anthrol . . . . .	59	682
— allylvalérianique . . . . .	56	144	Ether arachique . . . . .	56	84
— amido-caprylique . . . . .	60	431			
— amido-isoxyhexique . . . . .	62	1740	Ether bénique . . . . .	60	482
— amido-oxyheptique . . . . .	62	1741	— benzalmalonique . . . . .	61	1323
— amido-oxyhexique . . . . .	62	1740	Ethers des acides benzoilben-		
— amido-oxypentique . . . . .	32	1739	zoïques . . . . .	59	795
— amyacétique . . . . .	56	112	— — benzoïlphtaliques . . . . .	59	789
Ethers amyacétiques . . . . .	59	401	Ether benzoïque . . . . .	56	84
Ether amyallylique . . . . .	56	143	— — du thymol . . . . .	56	557
— amyamylique . . . . .	56	113	Ethers benzoïques substitués . . . . .	59	153

Ethers de la benzopinacone . . . . .	59	532
Ether benzoylacétique . . . . .	61	893
Ethers du benzoylcarbinol . . . . .	59	485
Ether benzoylisosantoneux . . . . .	62	2048
— benzylacétique . . . . .	56	159
— — — — — . . . . .	59	479
— benzylbenzoïque . . . . .	56	159
— — — — — . . . . .	59	481
— benzylbenzylique . . . . .	56	159
— benzylbromhydrique . . . . .	55	400
— — — — — . . . . .	56	159
— — — — — . . . . .	59	475
— benzylbutyrique . . . . .	59	480
— benzylchlorhydrique . . . . .	55	386
— — — — — . . . . .	55	390
— — — — — . . . . .	56	159
— — — — — . . . . .	59	475
— benzylcinnamique . . . . .	59	481
— benzyléthylrique . . . . .	56	160
— benzylhydrocinnamique . . . . .	61	768
— benzyliodhydrique . . . . .	59	475
Ethers de l'alcool benzylique . . . . .	56	157
Ether benzylique . . . . .	56	159
— — — — — . . . . .	59	474
Ethers benzyliques. Dérivés de substitution des — . . . . .	59	484
Ether benzylméthylbenzylacéti- que . . . . .	61	811
— benzylméthylrique . . . . .	56	160
— benzyloxylique . . . . .	59	484
— benzylphénique . . . . .	56	160
— — Dérivés nitrés de l'— . . . . .	59	634
— benzylphénylacétique . . . . .	61	716
— benzylphénylique . . . . .	56	479
— benzylpropionique . . . . .	59	480
— benzyl-pseudo-cyanhydrique . . . . .	56	159
— benzylsulphhydrique . . . . .	56	159
— — acide — — neutre . . . . .	59	475
— benzylsulfoxylique . . . . .	59	483
— — acide benzylsulfureux isomé- rique . . . . .	59	478
Ethers de la bergénite . . . . .	56	311
— — — — — . . . . .	59	593
Ether borique . . . . .	56	78
Ethers du bornéo dambose . . . . .	59	603
Ether bromhydrique . . . . .	55	222
— — — — — . . . . .	56	58
— bromhydrique du benzhydrol . . . . .	55	540
— $\alpha$ -bromocinnamique . . . . .	61	848
— bromolévilinique . . . . .	62	1662
— bromonitrodrcacylique . . . . .	61	706
— butylacétique . . . . .	56	101
— butylacétique tertiaire . . . . .	56	106
Ethers butylacétiques . . . . .	59	372
— butylazoteux . . . . .	59	364
— butylazotiques . . . . .	59	364
Ether butylbenzoïque . . . . .	56	101
Ethers butylbenzoïques . . . . .	59	376

Ethers butylboriques . . . . .	59	370
Ether butylbromhydrique . . . . .	56	101
Ethers butylbromhydriques . . . . .	59	359
Ether butylbutylique . . . . .	56	102
Ethers butylbutyriques . . . . .	59	375
Ether butylcarbonique . . . . .	56	101
Ethers butylcarboniques . . . . .	59	366
Ether butylchlorhydrique . . . . .	56	101
— — tertiaire . . . . .	56	106
Ethers butylchlorhydriques . . . . .	59	358
— butylformiques . . . . .	59	371
Ether butylglycérine . . . . .	59	579
— — isomérique . . . . .	59	579
— butylglycéril-triacétique . . . . .	56	274
Ethers du butylglycol primaire . . . . .	59	521
— — secondaire . . . . .	59	521
— — bi-secondaire . . . . .	59	522
Ether butylglycoldibromhydrique . . . . .	56	202
— butylglycolmonochlorhydrique . . . . .	56	202
Ethers butylhippuriques . . . . .	59	376
Ether butyliodhydrique . . . . .	56	101
— — — — — . . . . .	56	104
— — tertiaire . . . . .	56	106
Ethers butyliodhydriques . . . . .	59	360
— butyliques . . . . .	56	102
— — — — — . . . . .	59	357
— de l'alcool butylique de fermenta- tion . . . . .	56	102
— butyliques normaux mixtes . . . . .	56	100
Ether butylique normal . . . . .	56	100
— de l'alcool butylique secondaire . . . . .	56	104
Ethers — — tertiaire . . . . .	56	105
Ether butyloxylique . . . . .	59	377
Ethers butylpropioniques . . . . .	56	101
— — — — — . . . . .	59	374
Ether butylpseudo-cyanhydrique . . . . .	56	101
Ethers butylsiliciques . . . . .	59	370
Ether butylsulphhydrique . . . . .	56	101
Ethers butylsulphhydriques . . . . .	56	104
— — acides . . . . .	59	362
— — neutres . . . . .	59	363
Ether butylsulfoxylique . . . . .	59	377
Ethers des alcools butyliques. Acides butylsulfureux isomé- riques . . . . .	59	365
— butylsulfuriques . . . . .	59	366
— butyltéréphtaliques . . . . .	59	377
— butylthiocarboniques. — butyl- dithiocarboniques. — mono — . . . . .	59	368
— — — — — trithiocarboniques . . . . .	59	369
Ethers butylvalériques . . . . .	59	375
Ether butyrique . . . . .	56	83
Ether camphocarbonique neutre . . . . .	59	470
— campholacétique . . . . .	59	471
— campholbenzoïque . . . . .	56	155
— — — — — . . . . .	59	472
— campholbromhydrique . . . . .	59	469

Ether campholbutyrique . . . . .	56	155
— acide campholcarbonique . . . . .	59	469
— campholchlorhydrique . . . . .	56	155
— — — — — . . . . .	59	468
— campholformique . . . . .	59	471
— campholique . . . . .	59	468
Ethers de l'alcool campholique . . . . .	56	155
Ether campholisovalérique . . . . .	59	472
— campholstéarique . . . . .	56	155
— — — — — . . . . .	59	472
Ethers de l'acide camphoronique . . . . .	57	733
Ether caproylacétique . . . . .	56	117
— caproylbenzoïque . . . . .	56	117
— caproylbutyrique . . . . .	56	117
— caproylchlorhydrique . . . . .	56	116
— caproyliodhydrique . . . . .	56	116
— caproylsulhydrique . . . . .	56	117
— caproylvalérianique . . . . .	56	117
— caprylacétique . . . . .	56	125
— caprylbromhydrique . . . . .	56	125
— caprylchlorhydrique . . . . .	55	312
— — — — — . . . . .	56	125
— capryliodhydrique . . . . .	56	125
— caprylnitrique . . . . .	56	125
— carbacétoxylique . . . . .	62	1632
Ethers carboniques . . . . .	61	459
— — Combinaisons des — avec les		
aldéhydes aromatiques . . . . .	67	469
— — — des — avec l'aldéhyde or-		
динаire . . . . .	67	465
— — — des — avec — valérique . . . . .	67	468
— du carbimide . . . . .	67	150
— carboniques . . . . .	56	79
Ether carbonique neutre . . . . .	56	80
Ethers du carvacrol . . . . .	59	674
Ether cérotique . . . . .	56	84
— — — — — . . . . .	56	131
— cérotylsulfurique . . . . .	56	131
— cérylazotique . . . . .	59	441
— cérylcérotique . . . . .	59	442
— — — — — . . . . .	60	489
— cérylpalmitique . . . . .	59	442
— cétylazotique . . . . .	59	437
— cétylbenzoïque . . . . .	59	440
— cétylborique . . . . .	59	438
— cétylbromhydrique . . . . .	59	435
— cétylchlorhydrique . . . . .	59	434
— cétyldithiocarbonique . . . . .	59	438
— cétyliodhydrique . . . . .	59	435
— cétylique . . . . .	59	433
— cétylpalmitique . . . . .	59	439
— cétylstéarique . . . . .	59	439
— — — — — . . . . .	60	470
— cétylsuccinique . . . . .	59	140
— cétylsulhydrique acide neutre . . . . .	59	436
— — — — — . . . . .	59	436
— cétylsulfurique acide . . . . .	59	437
— chlorhydrique . . . . .	55	218

Éther chlorhydrique . . . . .	56	56
— — éthylique . . . . .	56	56
— chlorhydrique perchloré . . . . .	55	148
— β-chlorocrotonique . . . . .	61	606
— chlorodiéthylphosphorique . . . . .	59	262
— chlorolévinique . . . . .	62	1160
— chloromonoéthylphosphorique . . . . .	59	259
— chlorothiocarbone . . . . .	59	242
— chloroxalique . . . . .	59	323
Ethers de la cholestérine . . . . .	59	489
— de l'alcool cholestérique . . . . .	56	167
Ether cholestérylacétique . . . . .	56	169
Ethers cholestérylbenzoïques . . . . .	66	169
Ether cholestérylchlorhydrique . . . . .	56	169
— cholestérylcholestérique . . . . .	56	169
— cholestérylstéarique . . . . .	56	169
— cinnamique . . . . .	56	84
Ethers des acides cinnamiques sub-		
stitués . . . . .	59	314
Ether cinnamyl-chlorhydrique . . . . .	56	167
— cinnamyl-cyanhydrique . . . . .	56	167
— cinnamyl-iodhydrique . . . . .	56	167
Ethers de l'alcool cinnamylque . . . . .	56	167
— — — — — . . . . .	59	488
Ether citrique . . . . .	56	87
Ethers de l'acide citrique . . . . .	59	746
— de l'acide coménique . . . . .	59	733
— des acides coumariques . . . . .	59	774
Ether crésolacétique . . . . .	56	639
— crésolméthylique . . . . .	56	689
Ethers de l'alcool crotylique . . . . .	59	458
Ether cuminique . . . . .	57	486
Ethers du cumophénol . . . . .	59	671
— cyamidocarboniques . . . . .	67	821
Ether cyanhydrique . . . . .	56	61
Ethers cyaniques . . . . .	67	502
— — polymères des — . . . . .	67	517
— cyanocrotoniques . . . . .	67	351
— cyanomaloniques . . . . .	67	353
— de l'acide cyanurique normal . . . . .	67	518
— cyanuriques . . . . .	67	510
Ether cymolacétique . . . . .	56	559
— cymolméthylique . . . . .	56	559
Ether décylacétique . . . . .	56	129
— décylchlorhydrique . . . . .	55	314
Ethers des alcools décylques . . . . .	59	432
— de l'acide désoxalique . . . . .	59	751
— Ether diallylacétique . . . . .	56	156
Ethers du diallylcarbinol . . . . .	59	465
Ether diallylchlorhydrique . . . . .	56	156
— diallyldiacétique . . . . .	56	204
— diallyldiodhydrique . . . . .	56	204
— diallylmonoacétique . . . . .	51	204
— diallylpentacétique . . . . .	56	156
— diamyldichloroglycollique . . . . .	62	1514
— diamyldiéthylsilicique . . . . .	6	261
Ethers des alcools diatomiques . . . . .	59	495

Ether dibromodiéthylbenzylacétylacétique . . . . .	62	2063	isosuccinique . . . . .	61	1304
— dichloro- $\alpha$ -dichloroxyisobutylique . . . . .	62	1563	Ether diéthyl ( <i>v</i> ) nitrophtalique . . . . .	61	1256
— dichlorolévulique . . . . .	62	1661	— diéthylxytétrique . . . . .	62	1738
— dichloropropionique . . . . .	60	291	— diéthylphénylcarboxysuccinique . . . . .	61	1409
— diéthylbenzylisonaptique . . . . .	61	1346	— diéthyl- <i>p</i> -phénylendiacétique . . . . .	61	1300
— diéthylbenzylmalonique . . . . .	61	1302	— diéthylphosphorique . . . . .	56	77
— diéthylbromosuccinique . . . . .	61	1042	— — . . . . .	59	261
— diéthylbromodiphénique . . . . .	61	1341	— diéthylpolyporfrique . . . . .	61	1364
— diéthylbromophtalique . . . . .	61	1248	— diéthylpropiosulfonique . . . . .	60	310
— diéthylcamphoronique . . . . .	61	1388	— diéthylpyrotartrique argentine . . . . .	61	1060
— diéthylcarbinoliodhydrique . . . . .	56	114	— diéthylquinovique . . . . .	61	1318
— diéthylchlorisophtalique . . . . .	61	1266	— diéthylstilbène dicarbonique . . . . .	61	1360
— diéthylcitraconique . . . . .	61	1169	— diéthylsuccinique . . . . .	61	1114
— diéthylallylmalonique . . . . .	61	1223	— diéthyltétrachlorophtalique . . . . .	61	1246
— diéthyl dibenzyl dicarbonique . . . . .	61	1349	— diéthyltétrylendicarbonique . . . . .	61	1186
— diéthyl dibenzyl malonique . . . . .	61	1354	— diéthyltriméthylendicarbonique . . . . .	61	1177
— diéthyl dibromodiphénique . . . . .	61	1342	— diéthyluvitique . . . . .	61	1287
— diéthyl dibromotéréphtalique . . . . .	61	1280	— de l'acide diisoamyloxyalique . . . . .	59	725
— diéthyl dichloromuconique . . . . .	61	1219	— diisoamylphosphoreux . . . . .	59	395
— diéthyl diglycollique . . . . .	62	1517	— acide diisoamylphosphorique . . . . .	59	397
— diéthyl diméthylmalonique . . . . .	61	1073	— diisobutyldichloroglycollique . . . . .	62	1514
— diéthyl diméthylsilicique . . . . .	6	258	— diisobutylique-isocaprylique . . . . .	60	433
— — . . . . .	56	79	— diméthylacétique du propylpyrogallol . . . . .	56	644
— diéthyl diméthylsuccinique . . . . .	61	1092	— diméthylacétylendicarbonique . . . . .	61	1213
— diéthyl dinitrodibenzylmalonique . . . . .	61	1354	— diméthylacrylique . . . . .	62	1579
— diéthyl dinitrohydrocoumarique . . . . .	62	1913	— diméthylallylacétique . . . . .	56	174
— diéthyl diphénique . . . . .	61	1339	— diméthylbenzoïque du propylpyrogallol . . . . .	56	644
— diéthyl diphényl dicarbonique . . . . .	61	1338	— diméthylbibromosuccinique . . . . .	61	1042
— diéthyl diphényl maléique . . . . .	61	1358	— diméthylbromomaléique . . . . .	61	1157
— diéthyléthylmalonique . . . . .	61	1075	— diméthylbromotéréphtalique . . . . .	61	1279
— diéthyléthylsuccinique . . . . .	61	1093	— diméthylchlorofumarique . . . . .	61	1144
— diéthylhomophtalique . . . . .	61	1293	— diméthylchlorotéréphtalique . . . . .	61	1278
— diéthylrique . . . . .	67	353	— diméthylcitraconique . . . . .	61	1168
— diéthylisobutylmalonique . . . . .	61	1105	— diméthylcrotaconique . . . . .	61	1181
— diéthylisodiphénique . . . . .	61	1345	— diméthylcrotylamylsilicique . . . . .	6	262
— diéthylisonitrososuccinique . . . . .	61	1045	— diméthyl dibromohexahydrophthalique . . . . .	61	1277
— diéthylisophtalique . . . . .	61	1264	— diméthyl dichloromaléique . . . . .	61	1155
— diéthylisosuccinique . . . . .	61	1047	— diméthyl diméthylisophtalique . . . . .	61	1297
— diéthyl itabromopyrotartrique . . . . .	61	1062	— diméthyl diméthylsuccinique . . . . .	61	1092
— diéthyl itaconique . . . . .	61	1165	— diméthyl diméthyltéréphtalique . . . . .	61	1298
— diéthyl maléique . . . . .	61	1153	— diméthyl dinitrohydrocoumarique . . . . .	62	1913
— diéthyl mésaconique . . . . .	61	1175	— diméthyl- $\alpha$ -dinitrophénique . . . . .	61	1343
— diéthyl méthylbenzyl malonique . . . . .	61	1307	— — $\beta$ -dinitrophénique . . . . .	61	1344
— du diéthyl méthylcarbinol, — chlorhydrique du — . . . . .	56	119	— diméthyl diphénique . . . . .	61	1339
— diéthyl méthyléthylmalonique . . . . .	61	1084	— diméthyl- <i>o</i> diphenylméthane dicarbonique . . . . .	61	1347
— diéthyl nitrobenzalmalonique . . . . .	61	1324	— diméthylhexahydrotéréphtalique . . . . .	61	1277
— diéthyl- <i>m</i> -nitrobenzalmalonique . . . . .	61	1325	— diméthylrique du propylpyrogallol . . . . .	56	644
— — <i>p</i> — . . . . .	61	1325	— mixte diméthylrique du pyrogallol . . . . .	56	638
— diéthyl nitrobenzylmalonique . . . . .	61	1303	— diméthylisodibromosuccinique . . . . .	61	1043
— diéthyl nitroéthylbenzylmalonique . . . . .	61	1313			
— diéthyl- <i>m</i> -nitrophénylbromo-					

Éther diméthylisodiphénique . . . . .	61	1345	Ethers éthylamidobenzoïques . . . . .	59	311
— diméthylisophtalique . . . . .	61	1264	Éther éthylamylidithiocarbonique . . . . .	59	247
— diméthylitaconique . . . . .	61	1164	— éthylamylique . . . . .	56	113
— diméthylmaléique . . . . .	61	1152	— — — — —	59	189
— diméthylnaphtalique . . . . .	61	1335	— éthylamyloxylique . . . . .	59	725
— diméthylnitrodichlorotéréphtalique . . . . .	61	1281	— éthylamylsulhydrique . . . . .	59	201
— diméthyl- <i>p</i> -nitrophénylbromoisosuccinique . . . . .	61	1304	— éthylangélique . . . . .	61	547
— diméthylnitrotéréphtalique . . . . .	61	1281	— éthylanisique . . . . .	62	1835
— diméthyl- <i>p</i> -phénylendiacétique . . . . .	61	1300	— éthyl- $\gamma$ -anthracène carbonique . . . . .	61	960
— diméthyl- <i>m</i> -phénylendipropionique . . . . .	61	1312	— éthylarachique . . . . .	60	480
— — — — — <i>p</i> -phénylendipropionique . . . . .	61	1312	— éthylarsénieux . . . . .	59	269
— diméthylpolyporique . . . . .	61	1364	— éthylarsénique . . . . .	59	269
— diméthyltétrachlorophtalique . . . . .	61	1246	— éthylazélique . . . . .	61	1120
— diméthyltétrahydro-isophtalique . . . . .	61	1265	— éthylazoteux . . . . .	59	205
— diméthyltétrahydrotéréphtalique . . . . .	61	1276	— éthylazotique . . . . .	59	208
— diméthyltétrylendicarbonique . . . . .	61	1186	— éthylbenzalbenzoylacétique . . . . .	62	2138
Ethers des dinaphtols . . . . .	59	701	— éthylbenzaldiéthylacétylacétique . . . . .	62	2063
Éther dinaphtylique . . . . .	56	566	— éthylbenzaléthylacétique . . . . .	62	2063
— acide dinitrodibenzylcarbonique . . . . .	61	1353	— éthylbenzhydrolique . . . . .	55	540
Ethers des diphenols . . . . .	59	700	— éthyl- <i>p</i> -benzhydrylbenzoïque . . . . .	62	2090
Éther diphénylique du glycol . . . . .	56	480	— éthylbenzoïque . . . . .	59	308
— diphtalylaldéhydophtalique . . . . .	62	1964	— éthylbenzoléique . . . . .	61	612
— dipropylallylacétique . . . . .	56	175	— éthylbenzoylacétique . . . . .	62	2005
Ethers disulfocarbamiques . . . . .	67	482	— éthylbenzoylbenzoïque . . . . .	62	2107
Éther disulfocyanique . . . . .	67	566	— éthyl- <i>p</i> -benzoylbenzoïque . . . . .	62	2112
Ethers dithiocarbamiques . . . . .	67	482	— éthylbenzoylpropionique . . . . .	62	2021
— — substitués . . . . .	67	483	— éthylbenzoyltétraméthylène carbonique . . . . .	60	2062
— de la dulcitate . . . . .	56	335	— éthylbenzylacétylacétique . . . . .	62	2029
— de la dulcite . . . . .	56	332	— éthylbenzylrique . . . . .	59	474
— — — — — . . . . .	59	609	— éthylbenzylsulhydrique . . . . .	59	477
Éther duodécylacétique . . . . .	56	130	— éthylbibromosuccinique . . . . .	61	1042
Ethers de l'érythrite . . . . .	56	287	Ethers éthylboriques . . . . .	59	270
— — — — — . . . . .	56	290	Éther éthylbromhydrique . . . . .	59	193
— — — — — . . . . .	59	582	Ethers éthylbromobenzoïques . . . . .	59	310
Éther éthalborique . . . . .	56	129	Éther éthyl- <i>m</i> -bromobenzoïque . . . . .	61	678
— éthalbromhydrique . . . . .	56	129	— — — — — <i>o</i> -bromobenzoïque . . . . .	61	676
— éthalchlorhydrique . . . . .	56	129	— — — — — <i>p</i> -bromobenzoïque . . . . .	61	678
— éthaliiodhydrique . . . . .	56	129	— éthylbromobutyrique . . . . .	60	330
— éthalisocyanhydrique . . . . .	56	129	— éthylbromofurfuracrylique . . . . .	62	1778
— éthalnitrrique . . . . .	56	129	— éthylbromomaléique . . . . .	61	1157
— éthylacétique . . . . .	59	282	— éthyl- $\alpha$ -bromonaphtoïque . . . . .	61	910
— — — — — Dérivés substitués de l' — . . . . .	59	287	— éthylbromonitro-anisique . . . . .	62	1848
— éthyl- $\beta$ -acétobutyrique . . . . .	62	1670	Ethers éthylbromonitrobenzoïques . . . . .	59	311
— éthylacétoisobutyrique . . . . .	62	1671	Éther éthyl- <i>m</i> -bromo- <i>o</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	704
— éthylacétolactique . . . . .	62	1531	— — — — — ( $\alpha\beta$ ) <i>m</i> -bromo- <i>o</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	705
— éthylacétylacétique . . . . .	59	799	— — — — — <i>o</i> -bromo- <i>m</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	703
— éthyl-acétylsodacétique . . . . .	59	806	— — — — — <i>p</i> -bromo- <i>m</i> -nitro- <i>a</i> -toluylrique . . . . .	61	724
— éthylaconitique . . . . .	59	339	— — — — — <i>p</i> -bromotoluïque . . . . .	61	735
— éthylacrylique . . . . .	59	303	Éther éthylbutylidithiocarbonique . . . . .	59	247
— éthyladipique . . . . .	57	330	— éthylbutylique . . . . .	56	102
— éthylallylacétique . . . . .	61	552	— — neutre . . . . .	59	189
— éthylallylique . . . . .	56	143	Ethers éthylbutyliques . . . . .	59	356
			Éther éthylbutylique secondaire . . . . .	56	105
			Ethers éthylbutylthiocarboniques . . . . .	59	242

Ether éthylcamphorique . . . . .	59	467	Éther éthylallyloxylique . . . . .	62	1731
— éthylcamphorique acide . . . . .	59	335	— éthyl-dibenzylacétylacétique . . . . .	62	2132
— — neutre . . . . .	59	335	— éthyl-dibenzyl-dicarbonique . . . . .	61	1352
— éthylcaprique . . . . .	60	443	— éthyl- $\alpha$ -dibenzyl-dicarbonique . . . . .	61	1349
— éthylcaprylique . . . . .	60	431	— $\alpha$ - $\beta$ éthyl-dibromacrylique . . . . .	61	515
— éthylcarbamique . . . . .	67	460	— éthyl- <i>mp</i> -dibromobenzoïque . . . . .	61	680
— éthylcarbonique acide . . . . .	59	231	— éthyl-dibromodiphénylène-gly-		
— — neutre . . . . .	59	231	collique . . . . .	62	2114
— éthylcérrotique . . . . .	60	489	— éthyl-dibromofurfuracrylique . . . . .	62	1779
— éthylcétyle . . . . .	59	191	— éthyl-dibromopropionique . . . . .	60	294
— — . . . . .	59	434	— éthyl- $\alpha$ -dibromopyromucique . . . . .	62	173
— éthylchloracrylique . . . . .	61	511	— éthyl- $\beta$ -dibromopyromucique . . . . .	62	1749
— éthylchlorangé lactique . . . . .	62	1665	— éthyl-dibromotoluïque . . . . .	61	743
— éthylchlorhydrique . . . . .	59	192	— éthyl-dichloracétonique . . . . .	62	1563
— éthylchlorisobutylique . . . . .	60	388	— éthyl-dichloracrylique . . . . .	61	513
Ethers éthylchlorobenzoïques . . . . .	59	309	— éthyl- <i>mp</i> -dichlorobenzoïque . . . . .	61	668
Ether éthylchlorocarbonique . . . . .	59	236	— éthyl- <i>om</i> -dichlorobenzoïque . . . . .	61	670
— éthylchlorocrotonique . . . . .	61	528	— éthyl-dichloglycollique . . . . .	62	1514
— éthylchloroiodosalicylique . . . . .	62	1805	— éthyl-dichloronaphtoïque . . . . .	61	920
— éthylchloro-isocrotonique . . . . .	61	536	— éthyl-dichloro- $\alpha$ -naphtoïque . . . . .	61	908
— éthylchlorolactique . . . . .	62	154	— éthyl-dichloropropionique . . . . .	60	290
— — . . . . .	62	1532	— éthyl-dichlorosalicylique . . . . .	62	1797
— éthylchlorométhacrylique . . . . .	61	538	— éthyl-diéthylacétylacétique . . . . .	62	1679
— éthylchlorométhylcrotonique . . . . .	61	551	— éthyl-diéthylcarbobenzoïque . . . . .	61	952
— éthyl-chloronaphtoïque . . . . .	61	919	— éthyl-diheptylacétique . . . . .	60	461
— éthyl- $\alpha$ - <i>p</i> -chloronaphtoïque . . . . .	61	907	— éthyl-diheptylacétylacétique . . . . .	62	1698
Ethers éthylchloronitrobenzoïques . . . . .	59	310	— éthyl-diisoamylaloxalique . . . . .	62	1616
Ether éthyl- <i>m</i> -chloro- <i>o</i> -nitroben-			— éthyl-diméthylacétacélique . . . . .	62	1668
zoïque . . . . .	61	689	— éthyl-diméthyl-dibutylacétique . . . . .	60	446
— éthyl- <i>o</i> -chloro- <i>m</i> -nitrobenzoï-			— éthyl-dinitranisique . . . . .	62	1847
que . . . . .	61	689	— éthyl- <i>m</i> -dinitrobenzoïque . . . . .	61	695
— éthyl- <i>p</i> -chloro- <i>m</i> -nitrobenzoï-			— éthyl- <i>p</i> -dinitrocinnamique . . . . .	61	856
que . . . . .	61	701	— éthyl-dinitrocuminique . . . . .	61	802
— éthyl- <i>p</i> -chloronitronaphtoïque . . . . .	61	916	— éthyl-dinitroéthoxybenzoïque . . . . .	62	1847
— éthylchloronitrosalicylique . . . . .	62	1811	— éthyl-dinitrohydrocinnamique . . . . .	61	778
— éthylchlorophtalique . . . . .	61	1241	— éthyl-dinitrohydrocoumarique . . . . .	62	1913
— éthyl- <i>m</i> -chlorosalicylique . . . . .	62	1796	— éthyl- $\alpha$ -dinitronaphtoïque . . . . .	61	914
— éthylchlorosulfurique . . . . .	59	230	— éthyl- $\beta$ -dinitronaphtoïque . . . . .	61	914
— éthylchlorotéréphtalique . . . . .	61	1278	— éthyl-dinitro-toluylque . . . . .	61	723
— éthylchlorotétracrylique . . . . .	61	529	— éthyl-dioctylacétylacétique . . . . .	62	1698
— éthyl- <i>p</i> chlorotoluïque . . . . .	61	734	— éthyl-diphénylacétique . . . . .	61	933
— éthylcinnamique . . . . .	59	314	— éthyl- <i>m</i> -diphénylcarbonique . . . . .	61	929
— éthylcitraconique . . . . .	59	334	— éthyl- <i>o</i> -diphénylcarbonique . . . . .	61	927
— éthylcoumarilique . . . . .	62	2051	— éthyl- <i>p</i> -diphénylcarbonique . . . . .	61	930
— éthyl- <i>o</i> -crésylhydrazopropioni-			— éthyl-diphénylénacétique . . . . .	61	948
que . . . . .	62	1610	— éthyl-diphénylénacétone carbo-		
— de l'acide éthylcrotonique . . . . .	59	304	nique . . . . .	62	2137
— éthyl- $\beta$ -crotonique . . . . .	61	532	— éthyl-diphénylenglycollique . . . . .	62	2113
— éthylcuminique . . . . .	59	314	— éthyl-dipropylacétique . . . . .	60	433
— éthylcyanique . . . . .	59	316	— éthyl-dipropylacétylacétique . . . . .	62	1686
— éthyl-cyano-acétoacétique . . . . .	67	351	— éthyl-dipropyloxylique . . . . .	62	1605
— éthyl-cyanoéthylacétoacétique . . . . .	67	352	— éthyl-distéarique . . . . .	60	470
— éthylcyanométhylacétoacétique . . . . .	67	352	— éthyl-distyrénique . . . . .	61	952
Ethers éthyl-décycliques . . . . .	59	299	— éthyl-dithiocarbonique, ou acide		
Ether éthyl-dextropimarique . . . . .	61	888	xanthique . . . . .	59	243
— éthyl-diacétique . . . . .	62	1652	— — isomérique . . . . .	59	248
— éthyl-diallylacétique . . . . .	61	614	— — neutre . . . . .	59	246
— éthyl-diallylacétylacétique . . . . .	62	1768	— — persulfuré . . . . .	59	249



Éther éthyl- $\alpha$ -ditolylpropionique . . . . .	61	944
— éthyliditriphénylcarbinacétacé- tique . . . . .	62	2152
— éthylduodécyclique . . . . .	59	301
— éthylélaïdique . . . . .	61	591
— éthylénique . . . . .	56	90
Ethers minéraux de l'alcool éthy- lénique . . . . .	56	56
— organiques de l' — . . . . .	51	81
Ether éthylérucique . . . . .	61	595
— éthyléthoxycrotonique . . . . .	62	1646
— éthyléthylacétacétique . . . . .	62	1669
— éthyléthylbenzoylacétique . . . . .	62	2028
— éthyléthylbenzylacétylacétique . . . . .	62	2042
— éthyl- $\alpha$ -éthylcoumarique . . . . .	62	1972
— éthyl- $\beta$ -éthylcoumarique . . . . .	62	1972
— éthyléthylcrotonique . . . . .	61	559
— éthyléthylbenzoylacétique . . . . .	62	205
— éthylène-malonique . . . . .	61	1178
— éthyléthylrique. Qualifié aussi		
Ether sulfurique (terme impropre), — ordinaire, — simple et oxyde d'éthyle . . . . .	56	87
— éthylfluorénique . . . . .	59	316
— — — — — . . . . .	61	949
— éthylfluorhydrique . . . . .	59	191
— éthylformique . . . . .	59	279
— — tribasique . . . . .	59	281
— éthylformobenzoylique . . . . .	62	1858
— éthylformobenzoylique- <i>m</i> -nitré . . . . .	62	1860
— éthylfumarique . . . . .	59	332
— — acide . . . . .	59	332
— éthylgaidique . . . . .	61	584
— éthylglutarique . . . . .	59	330
— éthylheptylacétylacétique . . . . .	62	1688
— — secondaire . . . . .	62	1688
— éthylheptylique . . . . .	59	190
Ethers éthylheptyliques . . . . .	59	299
Ether éthylheptylmalonique . . . . .	61	1125
— éthylhexadécyclique . . . . .	59	302
Ethers éthylhexyles . . . . .	59	298
Ether éthylhexylique . . . . .	59	190
Ethers éthylhexyliques . . . . .	59	410
Ether éthylhippurique . . . . .	59	316
— éthylhomomésaconique . . . . .	61	1188
— éthylhydrocinnamique . . . . .	59	313
— — — — — . . . . .	61	768
— éthylhydrocoumarilique . . . . .	62	1991
— éthylhydromellique . . . . .	61	1434
— éthylhydrosorbique . . . . .	59	306
— — — — — . . . . .	61	561
— éthylhypogéique . . . . .	61	583
— acide éthylhyposulfureux . . . . .	59	217
— éthyliodhydrique . . . . .	59	194
Ethers éthyliodobenzoniques . . . . .	59	310
Ether éthyl- <i>m</i> -iodobenzonique . . . . .	61	687
— éthyliodobutyrique . . . . .	60	333
Ethers éthylionitrobenzoïques . . . . .	59	311

Ether éthyl- $\alpha$ ( <i>v</i> ) <i>m</i> -iodo- <i>o</i> -nitro- benzoïque . . . . .	61	708
— éthyl ( <i>a</i> ) <i>m</i> -iodo- <i>o</i> -nitrobenzoï- que . . . . .	61	708
— éthylidopropionique . . . . .	60	303
— éthyl- <i>p</i> -iodosalicylique . . . . .	62	1803
— éthylique. Formation, prépara- tion, propriétés chimiques et phy- siques, dérivés chlorés, etc. . . . .	59	166
— — — — — . . . . .	67	359
— — de l'acide de Curtius . . . . .	61	787
— éthyl- $\alpha$ -isotropique . . . . .	61	862
— éthyl- $\beta$ -isotropique . . . . .	61	862
— éthylisoadipique . . . . .	61	1088
— éthylisoatropique . . . . .	59	315
— éthylisobromocinnamique . . . . .	61	850
— éthylisobutylbenzoylacétique . . . . .	62	2040
— éthylisobutylcarbonique . . . . .	59	368
— éthylisobutylidénacétylacétique . . . . .	62	1782
— éthy- <i>p</i> -isobutylsalicylique . . . . .	62	1948
— éthylisocaprylique . . . . .	60	433
— éthylisocétique . . . . .	60	454
— éthylisocrotonique . . . . .	59	305
— éthylisononylique . . . . .	60	440
— éthylisopropylbenzoylacétique . . . . .	62	2033
— éthylisopropylmalonique . . . . .	61	1086
— éthylisosantoneux . . . . .	62	2048
— éthyl- $\gamma$ -isosubérique . . . . .	61	1112
— éthyl- $\beta$ -isosubérique . . . . .	61	1112
— éthylisosuccinique . . . . .	59	329
— éthylisovaléryl-isovalérianique . . . . .	62	1686
— éthylitachloropyrotartrique . . . . .	61	1061
— éthylitaconique . . . . .	59	334
— éthylignocérique . . . . .	60	485
— éthylmaléique . . . . .	59	333
— éthylmalonique. Dérivés de l' — avec le sodium et les radicaux alcooliques . . . . .	59	324
— éthylmélissique . . . . .	60	490
— éthylmellique . . . . .	59	339
— — — — — . . . . .	61	1441
— éthylmésaconique . . . . .	57	334
— éthylmésitylénique . . . . .	59	313
— éthylmétachlorobenzonique . . . . .	61	665
— éthylmétacrylique . . . . .	59	305
— éthylmétanitrocuminique . . . . .	61	801
— éthylmétaphosphorique . . . . .	59	269
— éthylmétatoluique . . . . .	61	733
— éthylméthènedimalonique . . . . .	61	1417
— éthylméthylallylacétylacétique . . . . .	62	1732
— éthylméthylbenzoylacétique . . . . .	62	2019
— éthylméthylbenzylacétylacéti- que . . . . .	62	2039
— éthyl- $\beta$ -méthylcoumarilique . . . . .	62	2056
— éthylméthylallyloxyalique . . . . .	62	1731
— éthylméthylidinitrohydrocouma- rique . . . . .	62	1913
— éthyl- $\beta$ -méthylglycidique . . . . .	62	1648

Éther éthyl- $\gamma$ -méthylglycidique . . . . .	62	1649
— éthyl- <i>p</i> -méthylglycollique . . . . .	62	1895
— éthylméthyllactique . . . . .	62	1529
— éthylméthylolalique . . . . .	59	324
— éthylméthylphénylfurfuranecar- bonique . . . . .	62	2080
— éthylméthyluvique . . . . .	62	1767
— $\alpha$ -éthylmonobromacrylique . . . . .	61	513
— éthylmonobromobutyrique . . . . .	60	329
— éthyl- $\beta$ -monobromopyromuci- que . . . . .	62	1746
— éthyl- $\delta$ -monobromopyromuci- que . . . . .	62	1747
— éthylmonochlorobutyrique . . . . .	60	326
— éthylmonochloropropionique . . . . .	60	288
— éthylmucique neutre . . . . .	56	741
— éthylmyristique . . . . .	60	453
Ethers éthylnaphtoïques . . . . .	59	315
Éther éthyl- $\alpha$ naphtoïque . . . . .	61	906
— éthyl- $\beta$ naphtoïque . . . . .	61	918
— éthyl- $\alpha$ -naphtylamidossuccinami- que . . . . .	68	1280
— éthyl- <i>m</i> -nitro- <i>p</i> -aldéhydocinna- mique . . . . .	62	2055
Ethers éthylnitrobenzoïques . . . . .	59	310
Éther éthyl- <i>m</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	692
— éthyl- <i>o</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	690
— éthyl- <i>p</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	693
— éthyl- <i>p</i> -nitrobenzoylacétique . . . . .	62	2006
— éthylnitrobenzoyltétraméthylé- necarbonique . . . . .	62	2062
— éthylnitrocapyrique . . . . .	60	432
— éthylnitrochloro- $\alpha$ -naphtoïque . . . . .	61	917
— éthyl- <i>o</i> -nitrocinnamique . . . . .	61	853
— éthyl- <i>p</i> -nitrocinnamique . . . . .	61	854
— éthylnitrohydrocoumarique . . . . .	62	1911
— éthylnitroisoptalique . . . . .	61	1269
— éthylnitrolactique . . . . .	62	1530
— éthyl- $\beta$ -nitromésitylénique . . . . .	61	764
— éthylnitrométhylcoumarilique . . . . .	62	2057
— éthyl- $\alpha$ nitronaphtoïque . . . . .	61	911
— éthyl- <i>o</i> -nitronaphtoïque . . . . .	61	921
— éthyl- $\beta$ nitronaphtoïque . . . . .	61	912
— éthyl- $\beta$ nitronaphtoïque . . . . .	61	922
— éthyl- $\gamma$ -nitronaphtoïque . . . . .	61	915
— éthyl- $\gamma$ -nitronaphtoïque . . . . .	61	922
— éthyl- $\varepsilon$ -nitronaphtoïque . . . . .	61	922
— éthyl- <i>m</i> -nitro-oxypropylbenzoï- que . . . . .	62	1929
— éthyl-ortho-nitrophényldibro- mopropionique . . . . .	61	781
— éthyl- <i>p</i> -nitrophényl- $\beta$ -bromo- propionique . . . . .	61	780
— éthyl- <i>m</i> -nitrophényllactique . . . . .	62	1888
— éthyl- <i>p</i> -nitrophénylnitrolacti- que . . . . .	62	1890
— éthyl- <i>p</i> -nitrophénylpropiolique . . . . .	61	897
— éthylnitropropionique . . . . .	60	304

Éther éthylnitropyromucique . . . . .	62	1751
— éthyl- <i>p</i> -nitrotoluique . . . . .	61	737
— éthylnitroxylque . . . . .	61	760
Ethers éthylnonyliques . . . . .	59	299
Éther éthyloctylacétylacétique . . . . .	62	1689
Ethers éthyloctyliques . . . . .	59	190
— — — — —	59	299
Éther éthyloctylique normal . . . . .	59	424
— éthyloléique . . . . .	59	306
— — — — —	61	589
— éthylocthocarbonique . . . . .	59	235
— éthylocthoclorobenzoïque . . . . .	61	664
— éthylocthalique acide . . . . .	59	318
— — — — — neutre . . . . .	59	320
— — — — — Dérivés de l' — obtenus sous l'influence des radicaux al- cooliques . . . . .	59	323
— éthylocthalo-oxamique . . . . .	67	392
— éthyloxamique . . . . .	67	385
— éthyloctatoluique . . . . .	62	2098
— éthyloxyacrylique . . . . .	62	1629
— éthyloxycaprylique . . . . .	62	1605
Ethers de l'acide éthyloxyisocumi- nique . . . . .	59	773
Éther éthyl- <i>p</i> -oxymésitylénique . . . . .	62	1898
— éthyloxynaphtoïque . . . . .	62	2078
— éthyl- <i>p</i> -oxyphénylacétique . . . . .	62	1876
— éthyl- $\alpha$ -oxytoluique . . . . .	62	1866
— éthyl- <i>m</i> -oxytoluique . . . . .	62	1873
— éthyloxyvalérianique . . . . .	62	1570
— éthylpalmitique . . . . .	60	460
— éthylparacyanoformique . . . . .	67	342
— éthylparafuobenzoïque . . . . .	61	661
— éthylparanitrohydrocinnamique . . . . .	61	778
— éthyl-para-nitrophényldibro- mopropionique . . . . .	61	781
— éthylpara-nitro-toluylique . . . . .	61	722
— éthylpélargonique . . . . .	60	437
— éthylpentadécylique . . . . .	59	302
— éthylperchlorique . . . . .	59	211
— éthylphénique . . . . .	59	633
— éthylphénylacétique . . . . .	61	715
— éthyl- $\alpha$ -phénylbromacrylique . . . . .	61	848
— éthyl- $\beta$ -phénylbromacrylique . . . . .	61	848
— éthylphénylcarbonique . . . . .	59	644
— éthylphénylcinnamique . . . . .	61	950
— éthyl- $\alpha\beta$ -phényldibromopropio- nique . . . . .	61	773
— éthylphényllycidique . . . . .	62	1994
— éthylphényllyoxylique . . . . .	62	1959
— éthylphénylique . . . . .	56	478
— mixte éthylphénylique . . . . .	56	551
— éthylphényloxycrotonique . . . . .	62	2016
— éthylphénylpropiolique . . . . .	59	315
— — — — —	61	893
— éthylphénylsalicylique . . . . .	62	2084
— éthylphénylsulfhydrique . . . . .	59	642
— éthylphlorétique . . . . .	62	1916

Ethers éthylphosphoplatiniques . . .	59	255
Ether éthylphosphoreux bibasique . . .	59	251
— — — monobasique . . . . .	59	252
— (di) éthylphosphoreux monobasique . . . . .	59	254
— — neutre . . . . .	59	254
Ethers éthylphosphoriques . . . . .	56	77
— — — . . . . .	59	256
Ether éthylpimélique . . . . .	59	330
— éthylpipitzaïoïque . . . . .	62	2045
— éthylpodocarpique . . . . .	62	2065
— éthylpropargylique . . . . .	56	153
— — — . . . . .	59	307
— — — . . . . .	59	462
— — — . . . . .	61	601
— éthylpropionique . . . . .	59	292
— — Dérivés substitués de l' — . . . . .	59	295
— éthylpropionylpropionique . . . . .	62	1669
— éthylpropylbenzoylacétique . . . . .	62	2033
— éthylpropylcarbinol iodhydrique . . . . .	56	119
— éthyl- $\alpha$ -propyl- $\beta$ -chlorocinnamique . . . . .	61	883
— éthylpropylénacétylacétique . . . . .	62	1729
— éthylpropylique . . . . .	59	188
— éthylpyrocinchonique . . . . .	61	1190
— éthylpyromellique . . . . .	59	339
— éthylpyrophosphorique . . . . .	59	267
— éthylpyrotartrique . . . . .	59	329
Ethers éthylpyrothiophosphoriques . . . . .	59	267
Ether éthylpyrotartrique . . . . .	62	1763
— éthylricinoléique . . . . .	62	1695
— éthylroccellique . . . . .	61	1131
— éthylsantoneux . . . . .	62	2047
— éthylsébacique . . . . .	59	332
— éthylsélénhydrique . . . . .	59	203
— éthylsilicique . . . . .	59	273
— éthylsilicopropionique tribasique . . . . .	69	194
— éthylsorbiqne . . . . .	59	307
— — — . . . . .	61	609
— éthylstéarique . . . . .	59	302
— — — . . . . .	60	470
— éthylstyrolylique . . . . .	56	163
— éthylsubérique . . . . .	59	331
— — — . . . . .	61	1110
— éthylsuccinique . . . . .	59	328
— éthylsuccinique acide . . . . .	59	327
— éthylsuccinylpropionique . . . . .	61	1220
— éthylsulfhydrique acide . . . . .	59	194
— — neutre . . . . .	59	195
— éthylsulfocyanique . . . . .	59	317
— éthylsulfureux normal . . . . .	59	213
— — isomérique . . . . .	59	215
— éthylsulfurique acide, ou acide éthylsulfurique . . . . .	59	217
— — —, ou acide iséthionique . . . . .	56	71

Éther éthylsulfurique acide, ou acide iséthionique . . . . .	56	192
— — — . . . . .	59	226
— éthylsulfurique neutre . . . . .	59	223
— éthyltampicologique . . . . .	62	1618
— éthyltellurhydrique . . . . .	59	204
— éthyltérébique . . . . .	59	334
— éthyltéréphtalaldéhydrique . . . . .	62	1965
— éthylterpénique . . . . .	59	335
— éthyltétrabromodipropylloxalique . . . . .	62	1606
— éthyltétrachlorobenzoylbenzoïque . . . . .	62	2109
— éthyltétrachlorophtalique . . . . .	61	1246
— éthyltétracrylique . . . . .	61	568
— éthyltétradécyclique . . . . .	59	301
— éthylthiobenzoiqne . . . . .	59	312
— éthylthiocarbonique . . . . .	59	237
— éthylthiocarbonique dissymétrique . . . . .	59	240
— éthylthiocarbonique persulfuré . . . . .	59	241
— éthylthymo-oxycuminique . . . . .	62	1937
— éthyltiglique . . . . .	61	550
Ethers éthyltoluïques . . . . .	59	312
Ether éthyl- <i>p</i> -toluylbenzoïque . . . . .	62	2120
— éthyl- <i>p</i> -tolylacétique . . . . .	61	789
— éthyl- <i>p</i> -tolylglyoxylique . . . . .	63	2003
— éthyltribromolactique . . . . .	62	1536
— éthyltribromophénylsalicylique . . . . .	62	2084
— éthyltribromopyromucique . . . . .	62	1751
— éthyl- <i>p</i> -trichlorobenzoiqne . . . . .	61	673
— éthyltrichlorodracrylique . . . . .	61	672
— éthyltrichlorolactique . . . . .	62	1535
— éthyl-trichloro-oxyvalérianique . . . . .	62	1568
— éthyltrimésique . . . . .	59	338
— éthyltriméthylsilicique . . . . .	6	258
— — — . . . . .	56	79
— éthyl- $\beta$ -trinitronaphtoïque . . . . .	61	917
— éthyl- $\gamma$ -trinitronaphtoïque . . . . .	61	916
— éthyl- $\beta$ -triphénylpropionique . . . . .	61	972
— éthyltrithiocarbonique acide . . . . .	59	250
— — neutre . . . . .	59	250
— éthylumbellique . . . . .	60	447
— éthylundécyclique . . . . .	59	301
— éthyluvitique . . . . .	59	333
Ethers éthylvalériques . . . . .	59	297
— de l'eugénol . . . . .	56	684
— — — . . . . .	59	819
Ethers de l'alcool fluorénique . . . . .	56	173
— — — . . . . .	59	493
Ether fluorényl-acétique . . . . .	56	173
Ethers de l'alcool fluorénylique . . . . .	56	173
Ether formique . . . . .	56	81
Ethers fulminuriques . . . . .	67	270
Ether furfuromalonique . . . . .	61	1013
Ethers du galactose . . . . .	59	602
— galliques . . . . .	59	791

Ethers minéraux du glucose . . .	56	344	Ether glycol monoiodhydrique . . .	59	503
— organiques du glucose . . . . .	56	360	— — mononitrique . . . . .	59	504
— du glucose ou glucosides . . . . .	56	359	— — monosuccinique . . . . .	59	516
— — ou — naturels . . . . .	59	604	— — monosulphhydrique . . . . .	59	604
— — ordinaire, — dextrogyre ou			Ether glycolphénylique . . . . .	56	480
dextrose . . . . .	59	596	Ethers du propylglycol normal . . .	59	518
Ethers de la glycérine. Glycérides			Ether glycolsulfocarbonique . . . .	59	507
naturels, ou — naturels de la			Ethers glycol sulfureux . . . . .	59	506
glycérine : Corps gras d'origine			— — sulfuriques . . . . .	59	506
animale . . . . .	59	577	— — valériques . . . . .	56	194
— — — Corps gras d'origine			<i>Ethers des glycols :</i>		
végétale . . . . .	59	572	— des glycols octyléniques . . . . .	59	526
— — formés par les acides miné-			— du glycol phtalique . . . . .	59	528
raux . . . . .	59	539	— des glycols stilbéniques . . . . .	59	530
— — par les alcools . . . . .	59	537	— du glycol styrolénique . . . . .	59	529
— minéraux de la glycérine . . . .	56	240	— — tolylénique . . . . .	56	212
— organiques de la glycérine . . . .	59	555	— — — . . . . .	59	528
Ether glycérine-mésitylénique . . .	59	581	— des glycols xyléniques . . . . .	59	530
— glycérique . . . . .	56	268	Ethers glycuroniques . . . . .	75	869
Ethers de l'acide glycérique . . . .	59	729	— de l'acide glyoxylique . . . . .	59	728
— glycérisulfureux . . . . .	59	551	— — . . . . .	59	794
— du glycide . . . . .	59	563	Ethers heptylacétiques . . . . .	56	121
— du glycol . . . . .	56	187	— — — . . . . .	59	422
— — $C^{14}H^{10}(O^{18}O^2)^2$ . . . . .	59	532	— heptylbromhydriques . . . . .	59	421
Ether glycol acétobromhydrique . . .	59	512	— heptychlorhydriques . . . . .	56	121
— — acétobutyrique . . . . .	59	513	— — — . . . . .	59	419
— — acétochlorhydrique . . . . .	59	510	— heptyliodhydriques . . . . .	56	121
— — acétoiodhydrique . . . . .	59	512	— — — . . . . .	59	421
— — acétonitrique . . . . .	59	512	— des alcools heptyliques. — for-		
— du glycol benzochlorhydrique . . .	59	515	més par l'union des alcools . . . .	59	419
— — butyrochlorhydrique . . . . .	59	513	Ether heptylonanthylique . . . . .	59	423
— carbonique du glycol . . . . .	59	507	— heptylsulfurique acide . . . . .	59	422
Ethers du glycol crotonylénique . . .	56	209	— hexaméthylmellique . . . . .	61	1441
— — — . . . . .	59	527	— hexaoxydiphénylique . . . . .	58	730
— — diacétique . . . . .	59	509	Ethers hexylacétiques . . . . .	59	416
Ether du glycol dibenzoïque . . . . .	56	194	— hexylbromhydriques . . . . .	59	412
— — — . . . . .	59	515	Ether hexylbutyrique . . . . .	59	417
— — dibromhydrique . . . . .	59	503	— hexylcaproïque . . . . .	59	418
— — dibutyrique . . . . .	59	513	Ethers hexylchlorhydriques . . . . .	59	411
— glycol dichlorhydrique . . . . .	59	502	Ether hexylformique . . . . .	59	416
— — diéthylique . . . . .	59	498	Ethers des hexylglycols . . . . .	59	524
— — diformique . . . . .	59	508	— hexyliodhydriques . . . . .	59	412
— — diiodhydrique . . . . .	59	503	Ether hexylique . . . . .	59	410
— — dinitrique . . . . .	59	505	Ethers hexylsulphydriques acides.		
— — distéarique . . . . .	56	194	— — neutres . . . . .	59	415
— du glycol disuccinique . . . . .	59	516	Ether hexylsulfocyanique . . . . .	59	418
— glycolique . . . . .	56	191	— acide hexylsulfureux isomé-		
— — — . . . . .	56	196	rique . . . . .	59	416
Ethers glycoliques, ou éthers mé-			Ethers hippuriques . . . . .	68	963
thyl — éthyl, etc., de l'acide gly-			— de l'acide homoprotocatéchique . . .	59	781
colique . . . . .	59	710	— de l'homopyrocatechine . . . . .	59	695
— du glycol isopropylénique . . . .	59	519	— de l'hydrobenzoïne . . . . .	56	214
— glycol monoacétique . . . . .	59	508	— de l'acide hydrocatéique . . . . .	59	786
— — monoborique . . . . .	59	508	— de l'alcool hydrocinnamylique . . .	59	486
— — monobromhydrique . . . . .	59	502	— des acides hydrocoumariques . . .	59	772
— — monobutyrique . . . . .	59	513	— de l'hydroquinon . . . . .	56	600
— — monochlorhydrique . . . . .	59	500	— de l'hydroquinone . . . . .	59	692
— — monoéthylrique . . . . .	59	497			

Ether iliciacétique . . . . .	56	165
Ethers de l'alcool ilicique . . . . .	59	487
Ether indoxylique . . . . .	61	896
— de l'inosine . . . . .	59	602
— iodhydrique . . . . .	55	227
— — . . . . .	56	59
— isamylumbellique . . . . .	60	447
— isoamylangélique . . . . .	61	547
— isoamylarachique . . . . .	60	480
— isoamylarsénieux . . . . .	59	398
— isoamylarsénique . . . . .	59	398
— isoamylazoteux . . . . .	59	387
— isoamylazotique . . . . .	57	388
— isoamylhorique . . . . .	59	399
— isoamylbutyrique . . . . .	59	403
— isoamylcaprique . . . . .	59	404
— — . . . . .	60	443
— isoamylcaproïque . . . . .	59	404
— isoamylcarbamique . . . . .	67	464
— isoamylcarbonique . . . . .	59	391
— isoamylchlorocarbonique . . . . .	59	392
— isoamylcyanique . . . . .	59	406
— isoamyl-diisoamylloxalique . . . . .	62	1616
— isoamyléthylcarbonique . . . . .	59	391
— isoamylformique . . . . .	59	400
— isoamylhydrocinnamique . . . . .	61	768
— isoamylhydroxalique éthylé . . . . .	62	1599
— isoamylisique . . . . .	67	859
— isoamylisovalérique . . . . .	59	403
— isoamylmélissique . . . . .	60	490
— isoamylmellique . . . . .	61	1441
— isoamylméthylcarbinolacétique . . . . .	56	121
— isoamylméthylcarbinolchlorhydrique . . . . .	56	121
— isoamylméthylcarbinoliodhydrique . . . . .	56	121
— isoamylloxalique acide — — . . . . .	59	407
— neutre . . . . .	60	460
— isoamylpalmitique . . . . .	60	460
— isoamylphénylglyoxylique . . . . .	62	1960
— isoamylphlorétique . . . . .	62	1916
— acide isoamylphosphoreux . . . . .	59	394
— — isoamylphosphorique . . . . .	59	396
— isoamylpropargylique . . . . .	59	464
— isoamylsébacique . . . . .	59	409
— isoamylsilicique . . . . .	59	399
— isoamylstéarique . . . . .	60	470
— isoamylsuccinique . . . . .	59	409
— isoamylsulfocyanique . . . . .	59	407
— acide isoamylsulfureux isomé- rique, isoamylhyposulfureux . . . . .	59	389
— isoamylsulfurique acide . . . . .	59	390
— isoamyltéréphtalique . . . . .	59	409
Ethers isoamylthiophosphoriques . . . . .	59	397
Ether iso-amyltiglique . . . . .	61	550
— isobutylangélique . . . . .	61	547
— isobutylbromhydrique . . . . .	56	103
— isobutylcarbamique . . . . .	67	464

Ether isobutylchlorangé lactique . . . . .	62	1665
— isobutylchlorhydrique . . . . .	56	103
— isobutylchlorocarbonique . . . . .	59	368
— isobutyl dibromopropionique . . . . .	60	294
— isobutyl dichloropropionique . . . . .	60	290
— isobutyl dichlorosalicylique . . . . .	62	1797
— isobutylglycoldibromhydrique . . . . .	56	203
— isobutylglycolmonochlorhydrique . . . . .	56	203
— de l'isobutylglycol primaire . . . . .	59	522
— — tertiaire . . . . .	59	522
— isobutyliodhydrique . . . . .	56	103
— isobutylnitrolique . . . . .	56	104
— isobutylo orthocarbonique . . . . .	59	368
— isobutylphénylacétique . . . . .	61	716
— isobutylphénylglyoxylique . . . . .	62	1959
— isobutyltrichloracétique . . . . .	59	374
— isocérylacétique . . . . .	59	441
Ethers de l'isocholestérine . . . . .	59	491
Ether isocholestérylacétique . . . . .	56	169
Ethers de l'alcool isocrotylique . . . . .	59	458
— isocyaniques . . . . .	67	494
— isocyanuriques . . . . .	67	270
Ether isodiamyloxalique . . . . .	62	1599
Ethers de l'isodulcité . . . . .	59	619
Ether isoprène bromhydrique . . . . .	56	148
— — chlorhydrique . . . . .	56	147
— isopropylbromhydrique . . . . .	56	98
— isopropylchlorhydrique . . . . .	56	98
— isopropylglycolique . . . . .	56	200
— isopropyliodhydrique . . . . .	56	98
— — . . . . .	56	200
— — . . . . .	56	232
— isopropylrique . . . . .	56	98
— isopropyl-β-nitronaphtoïque . . . . .	61	912
— — . . . . .	61	922
— isopropylphénylique . . . . .	56	479
Ethers de l'acide isosantoneux . . . . .	59	728
Ether isostéarique . . . . .	60	475
Ethers isosulfocyaniques . . . . .	67	552
Ether jalapinique . . . . .	62	1692
Ethers de l'acide lactique . . . . .	59	716
— du lactose . . . . .	59	607
Ether laurique . . . . .	56	84
— — . . . . .	60	450
Ethers de l'acide lévulique . . . . .	59	725
— du lévulose . . . . .	59	602
Ether malique neutre . . . . .	56	87
Ethers de l'acide malique . . . . .	59	731
— du maltose . . . . .	59	607
— du mannide . . . . .	59	629
— de la mannitane . . . . .	56	326
— — . . . . .	59	626
— de la mannite . . . . .	56	317
— — . . . . .	59	619
Ether mannitique . . . . .	56	326

Éther margarique . . . . .	56	84
Ethers du matézo-dambose . . . . .	59	604
— de l'acide méconique . . . . .	59	750
Éther mélilotique . . . . .	62	1903
Ethers de l'alcool mélissique ou myricique . . . . .	59	443
Éther mélissi-chlorhydrique . . . . .	56	132
— mélissi-iodhydrique . . . . .	56	132
— mélissi-margarique . . . . .	56	132
— mélissi-sulfhydrique . . . . .	56	132
Ethers du menthol . . . . .	59	460
— — — — — . . . . .	59	829
Éther mentholacétique . . . . .	56	150
— mentholbromhydrique . . . . .	56	150
— mentholbutyrique . . . . .	56	150
— mentholchlorhydrique . . . . .	56	150
— mentholiodhydrique . . . . .	56	150
Ethers Mercaptans. Voyez Ethers sulfhydriques acides. . . . .		
Éther mercaptan allylique . . . . .	59	449
Ethers mercaptans amyliques . . . . .	59	386
— — amylsulfhydriques . . . . .	56	111
Éther mercaptan benzylique . . . . .	59	474
Ethers mercaptans butyliques . . . . .	59	362
Éther mercaptan cétylique . . . . .	59	436
— — éthylique . . . . .	59	194
— — heptylique . . . . .	59	422
Ethers mercaptans hexyliques . . . . .	59	415
Éther mercaptan méthylique . . . . .	59	106
— — phénylique . . . . .	59	640
Ethers mercaptans propyliques . . . . .	59	344
Éther mésoaconique . . . . .	59	162
— mésitylénique . . . . .	61	761
Ethers du mésitylol . . . . .	59	671
— mésoxaliques . . . . .	59	735
Éther métacrésylbenzoïque . . . . .	56	544
— métacrésyléthylrique . . . . .	56	544
Ethers du métacrésylol . . . . .	59	667
— métaoxybenzoïques . . . . .	59	762
Éther méthylacétique . . . . .	56	13
— — — — — . . . . .	59	139
— méthylaconique . . . . .	59	161
— — — — — . . . . .	61	1215
— méthylaconitique . . . . .	59	165
— méthylacrylique . . . . .	59	150
— méthylaldéhydrophtalique . . . . .	62	1963
— méthylallylique . . . . .	59	105
— méthylaménylamylacétique . . . . .	61	581
— méthylanacardique . . . . .	62	2069
— méthylanisique . . . . .	56	683
— — — — — . . . . .	62	1835
— méthyl- $\gamma$ -anthracène-carbonique . . . . .	61	960
— méthylarachique . . . . .	59	150
— — — — — . . . . .	60	480
— méthylarsénieux . . . . .	59	132
— méthylarsénique . . . . .	59	132
— méthylazélaïque . . . . .	61	1120

Éther méthylazoteux . . . . .	59	112
— méthylazotique . . . . .	59	113
— — - <i>p</i> - benzhydriylbenzoïque . . . . .	62	2090
— méthylbenzoïque . . . . .	56	13
— — — — — . . . . .	59	132
— méthylbenzoylacétique . . . . .	62	2005
— méthylbenzoylbenzoïque . . . . .	62	2111
— méthyl- <i>o</i> -benzoylbenzoïque . . . . .	62	2107
— — - <i>p</i> - benzoylbenzoïque . . . . .	62	2112
— — - <i>o</i> - benzylbenzoïque . . . . .	61	934
— méthylbenzylbenzoylacétique . . . . .	62	2129
— méthylbenzylique . . . . .	59	473
— méthylbenzylnitrobenzoylacétique . . . . .	62	2129
— méthylbenzylsulfhydrique . . . . .	59	477
— méthylhibromosuccinique . . . . .	61	1042
— méthylborique acide . . . . .	59	127
— — neutre . . . . .	59	127
— méthylbromhydrique . . . . .	55	151
— — — — — . . . . .	58	10
— — — — — . . . . .	59	105
— méthyl- <i>m</i> -bromobenzoïque . . . . .	61	677
— — - <i>o</i> - — — — — . . . . .	61	676
— méthylbromobutyrique . . . . .	60	330
— méthyl- $\alpha$ -bromo- $\alpha$ -méthylindène-carbonique . . . . .	61	900
— — - <i>p</i> -bromo- <i>o</i> -nitro- <i>a</i> -toluylrique . . . . .	61	723
— — - <i>p</i> - — - <i>m</i> - — - <i>a</i> - — — — — . . . . .	61	724
— — ( <i>v</i> )- <i>o</i> -bromotoluïque . . . . .	61	729
— méthylbutyrique . . . . .	56	13
Ethers méthylbutyriques . . . . .	59	145
Éther méthylcamphorique . . . . .	59	465
— méthylcamphorique acide . . . . .	59	163
— méthylcaprique . . . . .	60	443
— méthylcaprylique . . . . .	60	431
— méthylcarbamique . . . . .	67	460
— méthylcarbonique acide . . . . .	59	121
— — neutre . . . . .	59	121
— méthylcérotique . . . . .	60	488
— — $\gamma$ -chloranthracène-carbonique . . . . .	61	961
— méthylchlorhydrique . . . . .	55	138
— — — — — . . . . .	55	155
— — — — — . . . . .	56	9
— — — — — . . . . .	59	105
— — bichloré . . . . .	55	141
— — chloré . . . . .	55	140
— méthylchlorocarbonique . . . . .	59	123
— méthylchlorocrotonique . . . . .	61	528
— méthylchloroïodosalicylique . . . . .	62	1805
— méthylchloro-isocrotonique . . . . .	61	536
— méthylchlorolactique . . . . .	62	1532
— méthylchlorométhylindène-carbonique . . . . .	61	901
— méthylchlorophtalique . . . . .	61	1241
— méthylchlorosalicylique . . . . .	62	1794
— méthyl- <i>m</i> -chlorosalicylique . . . . .	62	1796

Éther méthylcinnamique . . . . .	59	154
— méthylcitraconnique . . . . .	59	162
— méthylcrotonique . . . . .	59	151
— . . . . .	61	549
Ethers des acides méthylcrotoni- ques . . . . .	59	305
Éther méthylcyanhydrique . . . . .	56	12
— méthylcyanique . . . . .	56	12
— . . . . .	59	155
— méthyl-cyano-acétoacétique . . . . .	67	351
— méthylcyanososuccinique . . . . .	61	1379
Ethers méthyldécyliques . . . . .	59	148
Éther méthyl dextropimarique . . . . .	61	888
— méthyl dibenzyl dicarbonique . . . . .	61	1352
— $\alpha$ -méthyl dibromopropionique . . . . .	60	294
— $\alpha$ - $\beta$ méthyl dibromopropionique . . . . .	60	296
— méthyl- <i>mm</i> -dibromosalicylique . . . . .	62	1800
— méthyl- <i>o</i> -dichlorobromovinyl- benzoïque . . . . .	61	863
— méthyl dichloroglycollique . . . . .	62	1514
— méthyl dichloropropionique . . . . .	60	290
— méthyl dichlorosalicylique . . . . .	62	1797
— méthyl diéthyl borique . . . . .	59	127
— méthyl diéthyl méthyléthényl tri- carbonique . . . . .	61	1380
— méthyl diméthyl dibutyl acétique . . . . .	60	446
— méthyl- <i>p</i> -dinitrocinnamique . . . . .	61	856
— méthyl dinitrohydrocoumarique . . . . .	62	1913
— méthyl dinitrophényl carbonique . . . . .	61	931
— méthyl dinitrophényl salicylique . . . . .	62	2084
— méthyl dinitrotoluique . . . . .	61	730
— méthyl diphényl acétone car- bonique . . . . .	62	2137
— méthyl diphényl phtaloïlique . . . . .	62	2149
Ethers méthyl dithiocarboniques . . . . .	59	124
Éther méthyl durène carbonique . . . . .	61	1443
— méthyl élaïdique . . . . .	61	591
— méthyl éthyl acétacétique . . . . .	62	1668
— méthyl éthyl bibromosuccinique . . . . .	61	1042
— méthyl éthyl carbonique . . . . .	59	122
— méthyl éthyl dinitrohydrocouma- rique . . . . .	62	1913
Ethers méthyl éthyl dithio carboni- ques . . . . .	59	125
— méthyl éthyl lique . . . . .	56	15
— . . . . .	59	103
— méthyl éthyl succinique . . . . .	61	1093
— méthyl éthyl sulfhydrique . . . . .	59	111
— méthyl éthyl sulfurique . . . . .	59	120
— méthyl- <i>o</i> -fluorencarbonique . . . . .	61	1345
— méthyl fluorhydrique . . . . .	59	105
— méthyl formique . . . . .	56	13
— . . . . .	59	137
— . . . . .	59	137
— . . . . .	59	137
— méthyl formobenzoylique . . . . .	62	1857
— méthyl fumarique . . . . .	59	161
— $\alpha$ -méthyl glycidique . . . . .	62	1647
— méthyl heptylique . . . . .	59	104

Ethers méthyl heptyliques . . . . .	59	147
Éther méthyl hexadécylique . . . . .	59	148
Ethers méthyl hexyliques . . . . .	59	147
Éther méthyl hippurique . . . . .	59	155
— méthyl hydrocinnamique . . . . .	59	154
— méthyl hydrocinnamique . . . . .	61	768
— méthyl hydrocornicularique . . . . .	62	2130
— méthyl hydrométhyl paracouma- rique . . . . .	62	1909
— méthyl iodhydrique . . . . .	56	11
— . . . . .	59	106
— méthyl- <i>p</i> -iodobenzoïque . . . . .	61	688
— méthyl iodobutyrique . . . . .	60	334
— méthyl iodopropionique . . . . .	60	303
— méthyl lique . . . . .	59	99
Ethers minéraux de l'alcool méthyl- lique . . . . .	56	9
— mixtes de l'alcool méthyl lique . . . . .	56	14
— organiques de l'alcool méthyl li- que . . . . .	56	13
Éther méthyl lique- <i>p</i> -nitro phényl- $\alpha$ - nitro- $\beta$ -lactique . . . . .	61	856
— méthyl lique picrique . . . . .	56	518
— méthyl isoamylique . . . . .	59	104
— méthyl isobutyl carbonique . . . . .	59	122
— . . . . .	59	367
— méthyl- <i>p</i> -isobutyl salicylique . . . . .	62	1948
— méthyl isohydromellique . . . . .	61	1435
— méthyl isonitrosophényl acétique . . . . .	61	721
— méthyl isopropényl benzoïque . . . . .	61	873
— méthyl lignocérique . . . . .	60	485
— méthyl maléïque . . . . .	59	162
— méthyl almonique . . . . .	59	160
— méthyl mellique . . . . .	59	165
— méthyl mésaconique . . . . .	61	1174
— méthyl métafluorbenzoïque . . . . .	61	661
— méthyl métaléxynolique . . . . .	56	550
— méthyl- $\alpha$ -méthyl butyrocoumari- que . . . . .	62	2025
— méthyl- $\beta$ -méthyl butyrocoumari- que . . . . .	62	2026
— méthyl- $\alpha$ -méthyl coumarique . . . . .	62	1970
— méthyl- $\beta$ -méthyl coumarique . . . . .	62	1971
— méthyl méthyl diphényl acétique . . . . .	61	937
— méthyl- $\alpha$ -méthyl indonaphtène- $\beta$ -carbonique . . . . .	61	900
— méthyl méthyl lique . . . . .	56	14
— méthyl méthyl lactique . . . . .	62	1529
— méthyl- $\alpha$ -méthyl propiocoumari- que . . . . .	62	2011
— méthyl- $\beta$ -méthyl propiocoumari- que . . . . .	62	2012
— méthyl monobromobutyrique . . . . .	60	329
— méthyl monochlorobutyrique . . . . .	60	326
— méthyl monochloropropionique . . . . .	60	288
— méthyl- $\beta$ -naphtoïque . . . . .	61	918
— méthyl- $\alpha$ -naphtol carbonique . . . . .	62	2072
— méthyl- $\beta$ -naphtoïque . . . . .	59	155

Éther méthylnitreux . . . . .	56	12
— méthylnitrique . . . . .	56	11
— méthyl- <i>m</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	692
— méthyl- <i>p</i> -nitrobenzoïque . . . . .	61	693
— méthyl- <i>p</i> -nitrobenzoylacétique . . . . .	62	2006
— méthyl- <i>o</i> -nitrocinnamique . . . . .	61	853
— méthyl- <i>p</i> -nitrocinnamique . . . . .	61	854
— méthylnitrohydrocoumarique . . . . .	62	1914
— méthyl-nitro-isobutylbenzoïque . . . . .	61	815
— méthylnitro- <i>p</i> -isobutylbenzoïque . . . . .	61	816
— méthylnitroisophtalique . . . . .	61	1269
— méthyl- $\beta$ -nitronaphtoïque . . . . .	61	922
— méthyl- $\beta$ -nitronaphtoïque . . . . .	61	912
— méthyl- <i>m</i> -nitro-oxypropylbenzoïque . . . . .	62	1929
— méthyl- <i>o</i> -nitrophényllactique . . . . .	62	1887
— méthyl- <i>p</i> -nitrophényllactique . . . . .	62	1889
— méthyl- <i>p</i> -nitrophénylméthacrylique . . . . .	61	868
Ethers méthylnonyliques . . . . .	59	147
— méthyloctyliques . . . . .	59	147
Ether méthyloléique . . . . .	59	151
— — . . . . .	61	589
— méthylorthoamidophénol . . . . .	56	525
— méthyl-ortho-nitrophényldibromopropionique . . . . .	61	781
— méthylorthotrichlorovinylbenzoïque . . . . .	61	863
Ethers méthyloxaliques . . . . .	56	14
Ether métyloxalique acide . . . . .	59	158
— — neutre . . . . .	59	158
— méthylloxamique . . . . .	67	385
— méthylloxatotuique . . . . .	62	2098
— méthylxyéthénylisocinnanthique . . . . .	62	1684
— méthyl- <i>o</i> -oxymésitylénique . . . . .	62	1897
— méthyl- <i>p</i> -oxymésitylénique . . . . .	62	1898
— méthylxyloxyphénolique . . . . .	62	2078
— méthyl- $\alpha$ -oxycinnanthique . . . . .	62	1598
— méthyl- <i>p</i> -oxyphénylacétique . . . . .	62	1877
— méthyl- <i>p</i> -oxyphénylcinnamique . . . . .	62	2122
— méthyl- $\alpha$ -oxytoluïque . . . . .	62	1866
— méthyl- <i>m</i> -oxytoluïque . . . . .	62	1867
— méthyl- <i>o</i> -oxytoluïque . . . . .	62	1872
— méthyl- <i>p</i> -oxytoluïque . . . . .	62	1870
— méthylpalmitique . . . . .	60	460
— méthylparachlorobenzoïque . . . . .	61	666
— méthylpara-nitro-toluïque . . . . .	61	722
— méthylparaoxybenzoïque . . . . .	62	1828
— méthylparaxylénolique . . . . .	56	551
— méthylpelargonique . . . . .	60	437
— méthylpentadécylque . . . . .	68	456
— méthylpentaméthylbenzoïque . . . . .	61	1444
— méthylpétrolique . . . . .	61	580
— méthylphénique . . . . .	59	632
— méthylphénylacéténeglycollique . . . . .	62	2057
— méthylphénylacétique . . . . .	61	715

Éther méthyl- $\alpha$ -phénylbromacrylique . . . . .	61	848
— méthyl- $\beta$ -phénylbromacrylique . . . . .	61	848
Ethers de méthylphénylcarbinol . . . . .	59	485
Ether méthylphénylchloracétique . . . . .	91	717
— méthylphénylcrotonique . . . . .	61	867
— méthyl- $\alpha\beta$ -phényldibromopropionique . . . . .	61	773
— méthylphénylglyoxylique . . . . .	62	1959
— méthylphénylique . . . . .	56	478
— méthylphénylméthoxyacétique . . . . .	62	1858
— méthylphényloxycrotonique . . . . .	62	2016
— méthylphénylsalicylique . . . . .	62	2084
— méthyl- <i>p</i> -phényltolylacétique . . . . .	61	940
Ethers méthylphosphoreux. Dérivés platineux . . . . .	59	129
— méthylphosphoriques . . . . .	59	130
— [di] méthylphosphoriques . . . . .	59	131
Ether méthylphosphorique . . . . .	59	131
— méthylphthaliques . . . . .	59	164
Ether méthylpicrique . . . . .	56	518
— méthylpodocarpique . . . . .	62	2066
— méthylpolypporique . . . . .	59	165
— méthylpropargylique . . . . .	56	154
— — . . . . .	59	462
— méthylpropionique . . . . .	59	145
— méthylpropylcarbinoliodhydrique . . . . .	56	114
— méthylpropylcarbonique . . . . .	59	122
— méthylpropylique . . . . .	59	140
Ethers du méthylpyrogallol . . . . .	59	706
Ether méthylsalicylique . . . . .	56	14
— méthylsantoneux . . . . .	62	2047
— méthylsébacique . . . . .	59	160
— méthylselénhydrique neutre . . . . .	59	111
— méthylsilicique . . . . .	59	133
Ethers méthylsiliciques mixtes . . . . .	59	135
Ether méthylsilicopropionique . . . . .	69	194
— méthylstéarique . . . . .	59	150
— — . . . . .	60	470
— méthylsubérique . . . . .	61	1110
— méthylsuccinique . . . . .	59	160
Ethers méthylsulhydriques . . . . .	56	11
Ether méthylsulhydrique acide . . . . .	59	106
— — neutre . . . . .	59	106
— méthylsulfocyanique . . . . .	59	156
Ethers méthylsulfophosphoriques . . . . .	59	131
Ether méthylsulfureux neutre . . . . .	59	116
— méthylsulfureux isomérique . . . . .	59	115
Ethers méthylsulfuriques . . . . .	56	12
Ether méthylsulfurique acide . . . . .	59	117
— — . . . . .	59	119
— méthyltellurhydrique neutre . . . . .	59	112
— méthyltétrachlorobenzoylbenzoïque . . . . .	62	2109
Ethers méthyltoluïques . . . . .	59	153
Ether méthyl- $\mu$ -toluylbenzoïque . . . . .	62	2120
Ethers méthyltrithiocarboniques . . . . .	59	126



Ether méthylumbellique . . . . .	60	447	Éthers de l'orcine . . . . .	56	617
Ethers méthylundécycliques. . . . .	59	148	— . . . . .	59	697
— méthylvalériques . . . . .	59	146	Ether ordinaire. . . . .	56	87
Ether monoéthyl dibenzyl dicarbo-			Ethers de l'acide orsellique. . . . .	59	782
que. . . . .	61	1350	— de l'orthocrésylol . . . . .	59	666
— monoéthyl- $\alpha$ -dinitrophthalique . . . . .	61	1257	— orthoformiate triisobutylique . . . . .	59	371
— monoéthyléthylidène-éthényl-			Ether orthosilicobenzoïque . . . . .	69	198
tricarbone. . . . .	61	1399	Ethers oxaliques . . . . .	56	85
— monoéthylhomophthalique . . . . .	61	1293	Ether oxalurique . . . . .	67	656
— monoéthylque du pyrogallol. . . . .	56	638	— oxamique de l'alcool benzylique. . . . .	68	1174
— monoéthyl- $\alpha$ -nitrophthalique . . . . .	61	1254	Ethers de l'acide oxanilique. . . . .	68	1226
— monoéthyl ( <i>v</i> ) nitrophthalique . . . . .	61	1256	— des acides oxybutyriques . . . . .	59	721
— monoéthylphénylcarboxysucci-			— des acides oxycaproïques . . . . .	59	724
nique. . . . .	61	1409	Ether $\beta$ -oxyisovalérianique . . . . .	62	1379
— monoéthyl- <i>p</i> -phénylendiacyli-			Ethers des acides oxymésityléni-		
que. . . . .	61	1328	ques . . . . .	59	771
— monoéthylphosphorique . . . . .	59	259	Ether oxypentique . . . . .	62	1739
— monoéthyltétraconique . . . . .	61	1194	— oxyphényldiacétique. . . . .	56	581
— monoéthylthiophosphorique . . . . .	59	261	— oxyphényldibenzoïque . . . . .	56	582
Ethers de l'acide mucique. . . . .	59	753	— oxyphényldiméthylque . . . . .	56	582
Ether mucobromique . . . . .	62	1707	— oxyphénylmonoéthylque . . . . .	56	582
Ethers myriciques . . . . .	59	443	Ethers de l'acide oxyphénylpropio-		
			nique. . . . .	59	774
Ethers du naphтол . . . . .	59	678	— des acides oxyphthaliques. . . . .	59	787
Ether naphtylacétique . . . . .	56	567	Ether oxypicrique . . . . .	56	597
— naphtylbenzoïque . . . . .	56	567	Ethers de l'acide oxysulfocarbam-		
— naphtyléthylque. . . . .	56	567	que. . . . .	67	472
— naphtylique . . . . .	56	270	Ether oxytétrique. . . . .	62	1738
— naphtylméthylque. . . . .	56	566	Ethers des acides oxytoluïques. . . . .	59	769
Ethers du naphtylol- $\alpha$ . . . . .	56	566	— de l'acide oxytrimésique. . . . .	59	791
— du naphtylol- $\beta$ . . . . .	56	569	— des acides oxyvitiques . . . . .	59	788
Ether naphtylphosphorique. . . . .	56	567	— — oxyvalériques. . . . .	59	723
— naphtylphthalique. . . . .	56	567			
Ethers nitreux : Voyez Ethers azo-			Ether paracrésylacétique . . . . .	56	545
teux. . . . .			— paracrésylbenzoïque. . . . .	56	545
Ether nitreux. — Ethyl-nitreux. . . . .	56	70	— paracrésyléthylque . . . . .	56	545
Ethers nitriques : Voyez Ethers			Ethers du paracrésylol . . . . .	56	544
azotiques			— . . . . .	59	668
Ether nitrique — Ethylnitrique. . . . .	56	68	Ether paracrésylphosphorique neu-		
Ethers nitriques du glycol . . . . .	56	192	tre . . . . .	56	545
Ether nitrobrocinnamique . . . . .	61	857	— paramidophénol méthylque. . . . .	56	527
— $\alpha$ -nitromésitylénique. . . . .	61	763	Ethers des dérivés de substitution		
— nitrophényldibromopropionique . . . . .	61	856	de l'acide paraoxybenzoïque. . . . .	59	766
— neutre- $\alpha$ -nitrophthalique . . . . .	61	1254	— de l'acide paraoxybenzoïque. . . . .	59	764
Éther nonylchlorhydrique . . . . .	55	313	Ether pentadécylchlorhydrique . . . . .	55	315
Ethers nonyliques . . . . .	59	432	Ethers de la perséite. . . . .	59	631
Ether octodécylacétique . . . . .	56	131	— minéraux du phénol. . . . .	56	474
Ethers octylacétiques. . . . .	59	429	— mixtes du phénol . . . . .	56	477
Ether octylazoteux, — octylazoti-			— organiques du — . . . . .	56	476
que. . . . .	59	428	— des acides-phénols pentatomi-		
Ethers octylbromhydriques. . . . .	59	426	ques monobasiques et tétraphé-		
— octylchlorhydriques . . . . .	59	425	noliques . . . . .	59	793
— octyliodhydriques . . . . .	59	426	— des dérivés amidés du phénol. . . . .	59	662
Ether octylique normal. . . . .	59	424	— des phénols bromés . . . . .	59	655
— octylpalmitique . . . . .	60	460	— du phénol bromonitré . . . . .	59	662
Ethers octylsulfhydriques. . . . .	59	427	Ether carbonique du phénol . . . . .	59	613
Ether octylsulfocyanique . . . . .	59	431	Ethers des phénols chlorés . . . . .	59	653
Ethers octylsulfuriques. . . . .	59	429	— du phénol chloronitré . . . . .	59	661

<b>Ethers des phénols hexatomiques.</b>	59	708	<b>Ethers des acides phtaliques et de</b>		
— — nitrés . . . . .	59	656	leurs dérivés. — éthylphtaliques.	59	337
— — tétratomiques . . . . .	59	708	<b>Ether phtalol-triacétique . . . . .</b>	56	676
<b>Ether phénylacétique . . . . .</b>	56	476	— phtalydiacétique . . . . .	56	214
— — . . . . .	59	649	— phtalydibenzoïque . . . . .	56	214
— phénylanthranolacétique . . . . .	56	178	— phtalydichlorhydrique . . . . .	56	214
— phénylbenzoïque . . . . .	56	477	— pimélique . . . . .	61	1099
— — . . . . .	59	650	— pinacolchlorhydrique . . . . .	56	118
<b>Ethers phénylboriques . . . . .</b>	59	644	— pinacoliodhydrique . . . . .	56	118
<b>Ether phényl-<i>m</i>-bromobenzoïque .</b>	61	678	<b>Ethers de la pinite . . . . .</b>	59	592
— — <i>p</i> - — . . . . .	61	678	— des alcools polyéthyléniques .	59	516
— phénylbutylglycoldiacétique . .	56	214	— des polyglycérines . . . . .	59	568
— phénylcaprylique . . . . .	59	650	— polysiliciques . . . . .	6	262
— phényl-carbonique neutre . . . . .	56	474	— — . . . . .	59	278
— phénylchloroacétique . . . . .	56	476	<b>Ether propargylacétique . . . . .</b>	56	153
— phénylcuminique . . . . .	59	651	— propargylbromhydrique . . . . .	56	153
— phényldisulphydrique . . . . .	56	597	— propargylchlorhydrique . . . . .	56	153
— phényléthylacétique . . . . .	56	162	— propargyliodhydrique . . . . .	56	153
— $\alpha$ -phénylformylacétique . . . . .	62	2007	— propargylique . . . . .	56	153
— $\beta$ - — . . . . .	62	2008	— propionique dichloré . . . . .	62	1632
— phénylglycérine . . . . .	59	580	<b>Ethers des acides propioniques</b>		
<b>Ethers de l'acide phénylglycérique.</b>	59	787	substitués . . . . .	59	145
— — phénylglycolique . . . . .	59	770	— propylacétiques. — des alcools		
— — phénylglyoxylique . . . . .	59	773	— primaire et secondaire . . . . .	59	350
<b>Ether phénylique . . . . .</b>	56	477	— propylazoteux. — — primaire		
— — . . . . .	59	638	normal et secondaire. . . . .	59	345
— — bibromé . . . . .	56	478	<b>Ether propylazotique . . . . .</b>	59	346
— — dinitré . . . . .	56	478	<b>Ethers propylbenzoïques . . . . .</b>	59	353
— — du glucose . . . . .	56	480	— propylhoriques. — des alcools		
— — — . . . . .	59	637	primaire normal et secondaire .	59	348
— — du glycide . . . . .	56	480	— propylbromhydriques. — des		
— — — . . . . .	59	637	alcools primaire normal et se-		
— — du glycol . . . . .	59	636	condaire . . . . .	56	96
— phényl- <i>p</i> -isobutylsalicylique . .	62	1948	— — . . . . .	59	342
<b>Ethers du phénylmésitylène-car-</b>			— propylbutyriques . . . . .	59	351
<b>binol . . . . .</b>	59	492	<b>Ether propylcarbamique . . . . .</b>	67	464
<b>Ether phénylcœnanthylque . . . . .</b>	59	650	<b>Ethers propylcarboniques . . . . .</b>	59	346
— phényloxalique . . . . .	59	652	— propylchlorhydriques. — des		
— phénylparatoluique . . . . .	59	651	alcools primaire normal et se-		
— phénylphénylique . . . . .	56	477	ndaire ou isopropylique . . . . .	56	96
— phénylphénylsalicylique . . . . .	62	2084	— — . . . . .	59	341
— phénylphosphorique acide . . . . .	56	475	<b>Ether propylcinnamique . . . . .</b>	59	354
— diphényl-phosphorique, et —			— propyldibromopropionique . .	60	294
monophénylphosphorique. . . . .	59	646	— propyldichloroglycollique . . .	62	1514
— phénylphosphorique neutre . . .	56	475	<b>Ethers propylformiques . . . . .</b>	59	349
<b>Ethers phénylphtaliques . . . . .</b>	59	653	— du propylglycol . . . . .	56	199
<b>Ether phénylsuccinique . . . . .</b>	59	652	<b>Ether propylglycol diacétique . .</b>	56	199
— phénylsulphydrique acide, — —			— propylglycolique normal. . . . .	56	200
neutre . . . . .	59	640	— propylglycolmonochlorhydi-		
— phénylsulfocyanique. . . . .	59	651	que . . . . .	56	199
<b>Ethers phénylsulfophosphoriques.</b>	59	648	— propylhydrocinnamique . . . .	61	768
— de l'acide phlorétique . . . . .	59	772	<b>Ethers propyliodhydriques. — des</b>		
— de la phloroglucine . . . . .	56	644	alcools primaire normal et se-		
— — . . . . .	59	708	condaire . . . . .	56	96
<b>Ether phosphoreux . . . . .</b>	56	78	— — . . . . .	59	343
<b>Ethers phosphoriques . . . . .</b>	56	77	— de l'alcool propylique normal .	56	95
<b>Ether phosphorique du phénol . .</b>	56	552	— — . . . . .	59	340
— — du thymol . . . . .	56	557	— — — secondaire. . . . .	56	97

Ether propylisoaconitique . . . . .	61	1396	Ether silicobenzoïque tribasique		
— propylisoamylique . . . . .	59	340	d'éthyle . . . . .	56	666
Ethers propylisohéptyliques . . . . .	59	353	— silicohéptylacétique . . . . .	56	665
— propylisoalériques. — des alcools primaire et secondaire . . . . .	59	352	— silicohéptylchlorhydrique . . . . .	56	665
— propylsiliciques. — des alcools primaire et secondaire . . . . .	59	354	— silicohéptyléthylique . . . . .	56	665
— du propylphénol . . . . .	59	671	— — — chlorhydrique . . . . .	56	664
Ether propylphénylacétique . . . . .	61	715	— silicopropionique tribasique . . . . .	56	666
— propyl- $\alpha\beta$ -phényldibromopropionique . . . . .	61	773	— simple, ou — éthylique . . . . .	56	87
— propylphénylglyoxylique . . . . .	62	1959	Ethers de la sorbine . . . . .	59	602
— propylphénylique . . . . .	56	479	Ether stéarique . . . . .	56	84
Ethers propylpropioniques. — des alcools primaire et secondaire . . . . .	59	351	— du stilbène diacétique . . . . .	56	215
— du propylpyrogallol . . . . .	59	707	— — dibenzoïque . . . . .	56	215
— propylsiliciques . . . . .	59	348	— — monoacétique . . . . .	56	215
Ether propylsuccinique . . . . .	59	355	Ethers de la stycérine . . . . .	56	275
Ethers propylsulfhydriques. — acides, — neutres . . . . .	59	344	Ether succinique neutre . . . . .	56	86
— propylsulfocyaniques . . . . .	59	354	Ethers du sucre de canne . . . . .	56	408
— propyltéréphthaliques . . . . .	59	355	— sulfhydriques . . . . .	56	66
Ether propyltrichloracétique . . . . .	59	350	Ether sulfhydrique acide . . . . .	56	66
Ethers de l'acide protocatéchique. — — pulvique . . . . .	59	775	— — bisulfuré . . . . .	56	67
— de la pyrocatechine . . . . .	56	580	— — pentasulfuré . . . . .	56	68
— — — — — . . . . .	59	683	— — trisulfuré . . . . .	56	67
— du pyrogallol . . . . .	56	634	Ethers sulfo-allophaniques . . . . .	67	799
— — — — — . . . . .	59	702	— sulfocyanacétiques . . . . .	67	359
Ether pyrogallol- $\gamma$ -bromobenzoïque . . . . .	61	679	— sulfocyaniques . . . . .	67	347
Ethers de l'acide pyromucique . . . . .	59	726	— de l'acide sulfocynoacétique . . . . .	67	355
— — pyruvique . . . . .	59	795	— — sulfocyanofornique . . . . .	67	356
Ethers de la quercitane . . . . .	56	308	— — sulfocyanurique . . . . .	67	568
— — — — — . . . . .	59	592	— sulfoxy-carbamiques. Dérivés alcooliques des — . . . . .	67	479
— de la quercite . . . . .	59	587	— sulfureux . . . . .	56	76
Ether quercitique . . . . .	56	301	Ether sulfureux neutre . . . . .	56	77
— quinique-éthylique . . . . .	56	753	Ethers sulfuriques . . . . .	56	71
— quinique-éthyltétracétique . . . . .	56	754	Ether sulfurique . . . . .	56	87
Ethers de la résorcine . . . . .	59	686	— — acide . . . . .	56	73
Ether résorcinique . . . . .	56	584	— — neutre . . . . .	56	75
— ricinoléaïdique . . . . .	62	1695	Ethers de l'alcool sycocérylique . . . . .	59	486
Ethers de l'acide saccharique . . . . .	59	752	Ether tartrique neutre . . . . .	56	87
— du saccharose . . . . .	59	606	Ethers des acides tartriques . . . . .	59	735
— de l'acide salicylique . . . . .	59	754	Ether téraconique . . . . .	61	1194
— des produits de substitution de l'acide salicylique . . . . .	59	760	Ethers de la terpène . . . . .	59	528
Ether salicylorcique . . . . .	56	621	Ether tétrabromé . . . . .	35	224
— salicylrésorcinique . . . . .	56	595	— tétradécylacétique . . . . .	56	130
Ethers de l'acide santoneux. — — santonique . . . . .	59	727	— tétraméthylpréhnnitique . . . . .	61	1422
— — — — — . . . . .	59	729	— tétraméthylpyromellique . . . . .	61	1423
Ether silicique . . . . .	56	79	— tétraméthylsilicique . . . . .	6	250
Ethers siliciques . . . . .	6	249	Ethers du tétraoxydiphénoquinone . . . . .	59	824
— — — — — . . . . .	56	663	Ether tétrapropylsilicique . . . . .	6	259
— des alcools siliciques . . . . .	59	827	— tétréthylidinitromellitique . . . . .	61	1425
— siliciques mixtes . . . . .	6	258	— tétréthylpyromellique . . . . .	61	1423
Ether silico-acétique tribasique . . . . .	69	192	— tétréthylsilicique . . . . .	6	253
			— tétréthyl- <i>p</i> -xylylendimalonique . . . . .	61	1427
			Ethers thiosulfocarbamiques . . . . .	67	482
			— thioxamiques . . . . .	67	395
			— du thymol . . . . .	56	556
			— — — — — . . . . .	59	672
			— de l'acide thymo-oxycuminique . . . . .	59	773

Ether de l'acide toluylbenzoïque . . . . .	59	795	Ether undécylchlorhydrique . . . . .	55	314
Ether tolylacétique . . . . .	56	163	— valérianique . . . . .	56	83
— tolybenzoïque . . . . .	56	163	— valérolactique . . . . .	62	1576
— tolychlorhydrique . . . . .	56	162	— de l'alcool vanillique . . . . .	59	824
— tolyldibromhydrique . . . . .	56	212	— vinique. Voyez Ether éthylique.		
— tolyldichlorhydrique . . . . .	56	212	— — Action de l' — sur les bromu-		
Ethers de l'alcool tolylénique . . . . .	59	485	res . . . . .	70	30
Ether tolyiodhydrique . . . . .	56	163	— vinyléthylique . . . . .	59	445
— tolylmonoacétique . . . . .	56	212	Ethers de l'alcool vinylique . . . . .	59	444
— tolyl-pseudo-cyanhydrique . . . . .	56	162	— du xylénol . . . . .	59	670
Ethers du tréhalose . . . . .	59	606	Ether xylendibromodimalonique . . . . .	61	1427
Ether triacétique. C <sup>12</sup> H <sup>8</sup> C <sup>4</sup> H <sup>4</sup> O <sup>13</sup> . . . . .	59	580	— xylendichlorodimalonique . . . . .	61	1427
— triallylglycérique . . . . .	56	143	— <i>m</i> -xylendichlorodimalonique . . . . .	61	1427
— triamyléthylsilicique . . . . .	6	262	— <i>o</i> -xylendichloromalonique . . . . .	61	1426
— trichloréthylidène-acétylacéti-			Ethoxycrotonate d'ammonium . . . . .	62	1646
que . . . . .	62	1722	— de potassium . . . . .	62	1646
— trichloréthylidène-malonique . . . . .	61	1013	— de sodium . . . . .	62	1646
— triéthylaconitique . . . . .	61	1395	Ethoxylamine . . . . .	64	194
— triéthylbutényltricarbonique . . . . .	61	1382	Ethoxylcaféine . . . . .	66	627
— triéthylcamphoronique . . . . .	61	388	Ethoxylisobutyrate d'argent . . . . .	62	1561
— triéthylcarbopimélique . . . . .	61	1385	— de baryum . . . . .	62	1561
— triéthyldiséléniophosphorique . . . . .	59	267	— de cuivre . . . . .	62	1561
— triéthylthiophosphorique . . . . .	59	265	— de plomb . . . . .	62	1561
— triéthyléthényltricarbonique . . . . .	61	1876	— de sodium . . . . .	62	1561
— triéthyléthylidène-éthényltri-			— de zinc . . . . .	62	1561
carbonique . . . . .	61	1399	Ethoxylisovalériane de zinc . . . . .	62	1577
— triéthylisobutényltricarboni-			<i>p</i> -Ethoxyphénylacétate d'argent . . . . .	62	1876
que . . . . .	61	1383	<i>p</i> - — de baryum . . . . .	62	1876
— triéthylméthényltricarbonique . . . . .	61	1375	<i>p</i> - — de calcium . . . . .	62	1876
— triéthylméthyléthényltricarbo-			Ethylacétal diéthylique. Dérivés		
nique . . . . .	61	1380	chlorés et bromés de l' — . . . . .	57	125
— triéthylméthylsilicique . . . . .	6	259	Ethylacétal diméthylique . . . . .	57	123
— — — — —	56	79	— isoamylique . . . . .	57	133
— triéthylperthiophosphoreux . . . . .	59	254	— méthyléthylique . . . . .	57	124
— triéthylperthiophosphorique . . . . .	59	266	— monoéthylique . . . . .	57	124
— triéthylphénylcarboxysuccini-			Ethylacétamide . . . . .	67	226
que . . . . .	61	1409	Ethylacétyluréide . . . . .	67	650
— triéthylphosphoreux . . . . .	59	254	Ethyl-allyle . . . . .	55	287
— triéthylphosphorique . . . . .	56	77	Ethylallylphénylguanidine . . . . .	65	1388
— — — — —	59	264	Ethylamidophénol . . . . .	56	526
— triéthylpropyléthényltricarbo-			Ethylamine . . . . .	64	44
nique . . . . .	61	1384	— Sels de l' — . . . . .	64	52
Ethers triéthylthiophosphoriques . . . . .	59	265	Ethylamyle . . . . .	55	310
Ether triéthyltrimésique . . . . .	61	1404	Ethylamyline . . . . .	56	266
— triéthyltriméthylétricarboni-			Ethylamylinacoline . . . . .	57	324
que . . . . .	61	1397	Ethylaniline . . . . .	65	393
— triéthyltrithiophosphorique . . . . .	59	266	— Dérivés de l' — . . . . .	65	395
— triisoamyphosphoreux . . . . .	59	396	— — — — —	65	403
— triméthylaconitique . . . . .	61	1395	Ethylanilines . . . . .	88	134
— triméthyl-diphénylméthane tri-			Ethylanthracène . . . . .	55	621
carbonique . . . . .	61	1412	Ethylate de propargyle . . . . .	55	266
— triméthyltrimésique . . . . .	61	1404	Ethylate de sesquistanéthyle . . . . .	22	255
— triphénylcarbinol acétique . . . . .	56	177	— — — — —	22	258
— — chlorhydrique . . . . .	56	177	Ethylatropine . . . . .	66	494
— — éthylique . . . . .	56	177	Ethylbenzène . . . . .	55	432
— triphénylphosphoreux . . . . .	59	645	Voyez Ethylbenzol.		
— triphénylphosphorique . . . . .	59	647	— monobromée . . . . .	55	432

Ethylbenzoate d'argent . . . . .	61	752	Ethylénolactate de calcium . . . . .	62	1541
— de baryum . . . . .	61	753	— sodique . . . . .	62	1541
— de calcium . . . . .	61	753	— de zinc . . . . .	62	1541
— de cuivre . . . . .	61	753	Ethyléosine incolore . . . . .	56	589
Ethylbenzol . . . . .	55	432	— rouge . . . . .	56	589
Ethylbenzylacétate d'argent . . . . .	61	819	Ethyléthylène . . . . .	55	272
— de baryum . . . . .	61	819	Ethyl-eugénol . . . . .	56	685
Ethylbenzylacétone . . . . .	57	355	Ethylfluorescéine tétabromée . . . . .	88	493
Ethylbenzylbenzoate d'argent . . . . .	61	942	Ethylformamide . . . . .	67	209
Ethylbenzyltoluène . . . . .	55	553	Ethylfurfuromalonate d'argent . . . . .	63	2581
Ethylbornéol . . . . .	56	155	Ethylglucose . . . . .	56	364
Ethylbutyrolactone . . . . .	62	1594	Ethylglycocolle . . . . .	64	244
Ethylcarbimide . . . . .	67	608	Ethylglycol . . . . .	56	186
Ethylcarbinol . . . . .	56	95	Ethylglycollamide . . . . .	67	850
Ethylcrotonate d'argent . . . . .	61	559	Ethylhydantoïne . . . . .	67	687
— de baryum . . . . .	61	559	Ethylhydrazine . . . . .	64	101
— de cadmium . . . . .	61	560	— Dérivés de l' — . . . . .	64	103
— de calcium . . . . .	61	559	Ethylhydrocarbostyriole . . . . .	61	820
— d'éthyle . . . . .	61	559	Ethylidène-diacétate d'argent . . . . .	61	1095
— de cuivre . . . . .	61	559	— de calcium . . . . .	61	1095
— de plomb . . . . .	61	559	— de plomb . . . . .	61	1095
— de potassium . . . . .	61	559	Ethylidène - éthényltricarbonate		
— de sodium . . . . .	61	559	d'argent . . . . .	61	1399
$\alpha$ -Ethylcoumarate de baryum . . . . .	62	1972	— — de baryum . . . . .	61	1399
$\alpha$ - — de calcium . . . . .	62	1971	— — de calcium . . . . .	61	1399
$\beta$ - — de baryum . . . . .	62	1972	Ethylidène-phénylhydrazine . . . . .	62	1639
$\beta$ - — de calcium . . . . .	62	1972	Ethylidène-phthalide . . . . .	62	2017
Ethyldisulfocarbamate d'éthylami-			Ethylidène-urée . . . . .	67	631
ne . . . . .	67	484	<i>p</i> -Ethylisatine . . . . .	62	2010
Ethyle-amyle . . . . .	55	310	Ethylisobutylacétone . . . . .	57	321
Ethylbenzoylacétate d'argent . . . . .	62	2058	Ethyl-isobutyle . . . . .	55	298
Ethylbenzylcarbonate d'argent . . . . .	61	1355	Ethylisopropylacétone . . . . .	57	318
Ethylène . . . . .	55	184	Ethylisosantonite d'éthyle . . . . .	62	2048
— Dérivés bromés de l' — . . . . .	55	201	Ethylmalonate d'argent . . . . .	61	1075
— — chlorés . . . . .	55	193	— de baryum . . . . .	61	1074
— — iodés . . . . .	55	208	— de calcium . . . . .	61	1074
— acétylacétate d'argent . . . . .	62	1721	— de cuivre . . . . .	61	1075
Ethylènes dibromés . . . . .	55	204	— de plomb . . . . .	61	1075
— bromés . . . . .	55	203	— de zinc . . . . .	61	1074
— chlorés . . . . .	55	197	Ethylmétronate d'argent . . . . .	63	2570
Ethylène diamine . . . . .	64	177	— de baryum . . . . .	63	2570
— diméthylidibutyle . . . . .	60	446	— de calcium . . . . .	63	2570
— diphénol . . . . .	56	480	Ethylméthylbenzines . . . . .	55	442
— iodé . . . . .	55	212	Ethylméthylcarbinol . . . . .	56	99
Ethylène-méthyléthylrique non sy-			— . . . . .	56	104
métrique . . . . .	55	288	Ethylméthylmalate d'ammonium . . . . .	63	2474
Ethylène méthyléthylrique symétri-			— d'argent . . . . .	63	2474
que . . . . .	55	288	— de zinc . . . . .	63	2474
— monobromé . . . . .	55	203	$\alpha$ -Ethyl- $\beta$ -méthylvalérolactone . . . . .	62	1610
— naphtyluréthane . . . . .	68	1321	Ethylméthylvinilène . . . . .	55	288
— <i>p</i> -phénylène-diamine . . . . .	65	1489	Ethylnaphtaline . . . . .	55	518
Ethylène protocatéchine de ba-			Ethylol . . . . .	56	15
ryum . . . . .	63	2250	Ethylxybutyrate d'argent . . . . .	62	1554
— — de calcium . . . . .	63	2250	— de baryum . . . . .	62	1554
— tétrabromé . . . . .	55	205	— cuivrique . . . . .	62	1554
— tétraméthylé . . . . .	60	446	— de potassium . . . . .	62	1554
— tribromé . . . . .	55	205	— de sodium . . . . .	62	1554
— urée . . . . .	67	630	— de zinc . . . . .	62	1554

$\alpha$ -Ethyl- $\beta$ -oxybutyrate d'argent . . .	62	1593	<b>Eucaïrite</b> . . . . .	9	33
$\alpha$ — $\beta$ — de sodium . . . . .	62	1593	<b>Eucalyne</b> . . . . .	56	377
$\alpha$ — $\gamma$ — d'argent . . . . .	62	1594	<b>Eucalyptol</b> . . . . .	58	517
$\alpha$ — $\gamma$ — de baryum . . . . .	62	1594	<b>Euchlorine</b> . . . . .	4	549
$\alpha$ — $\gamma$ — de calcium . . . . .	62	1594	<b>Euchroate d'ammonium</b> . . . . .	61	1439
Ethylloxysubérate de baryum . . . . .	63	2481	<b>Euclase</b> . . . . .	9	120
— de plomb . . . . .	63	2481	<b>Eucrite ou Eukrite</b> . . . . . Pl. vi.	9	
— de zinc . . . . .	63	2481	Voyez Eukrite.		
Ethylxytoluats de calcium . . . . .	62	1870	<b>Eudiomètres</b> . . . . .	33	125
Ethylxyvalérianate d'argent . . . . .	62	1602	<b>Eugénol</b> . Préparation, propriétés		
— de baryum . . . . .	62	1602	de l' — . . . . .	56	684
Ethylparaconate d'argent . . . . .	63	2216	— . . . . .	59	819
— de baryum . . . . .	63	2216	<b>Eukrite ou Eucrite</b> . . . . . Pl. vi.	9	
— de calcium . . . . .	63	2216	— . . . . .	10	295
Ethylphénol. Propriétés, dérivés			— . . . . .	10	351
de l' — . . . . .	56	478	— Synthèse de l' — . . . . .	10	341
— . . . . .	56	548	<b>Eupittonne</b> . . . . .	56	642
— . . . . .	56	552	— . . . . .	63	3034
$\alpha$ -Ethylphénolcarbonate de ba-			<b>Eurhodine</b> . . . . .	66	1554
ryum . . . . .	62	1895	<b>Eurhodines</b> . . . . .	68	1455
$\beta$ — de baryum . . . . .	62	1896	<b>Eustatite</b> . . . . .	10	79
Ethylphénylacétone . . . . .	57	352	<b>Euxanthate d'ammonium</b> . . . . .	63	3046
Ethylphosphines . . . . .	69	309	— d'argent . . . . .	63	3046
— . . . . .	69	324	— de baryum . . . . .	63	3046
$\beta$ -Ethylpropiocoumarate de ba-			— de calcium . . . . .	63	3046
ryum . . . . .	62	2012	— de cuivre . . . . .	63	3046
Ethylpropionylurée . . . . .	67	650	— de magnésie . . . . .	63	3046
Ethylpropylacétone . . . . .	57	317	— de nickel . . . . .	63	3046
Ethylpropylcarbinol . . . . .	56	119	— de plomb . . . . .	63	3046
Ethylpropylène . . . . .	55	288	— de potassium . . . . .	63	3046
Ethylpseudobutylpinacolone . . . . .	57	321	— de zinc . . . . .	63	3046
Ethylquinoléine . . . . .	65	1039	<b>Euxanthone</b> . . . . .	56	785
Ethylsalicylamide . . . . .	56	763	— . . . . .	63	2657
Ethylsalidine . . . . .	65	1369	<b>Euxénite</b> . . . . .	48	111
Ethylsémicarbazide . . . . .	67	621	<b>Evaporation</b> . . . . .	1	470
Ethylstibines . . . . .	69	213	— Causes qui influent sur la rapi-		
Ethylstilbène . . . . .	55	578	dité de l' — . . . . .	1	471
Ethylsuccinate d'ammonium . . . . .	61	1093	— Passage de l'état liquide à l'état		
— d'argent . . . . .	61	1093	gazeux. Expériences de Dalton . . . . .	1	464
— monobarytique . . . . .	61	1093	— Tension maxima aux tempéra-		
— de baryum neutre . . . . .	61	1093	tures élevées . . . . .	1	469
— de calcium neutre . . . . .	61	1093	— Tensions maxima dans les gaz . . . . .	1	469
— monocalcique . . . . .	61	1093	— [Recherches de Mondésir sur les]		
— de cuivre . . . . .	61	1093	Variations de la loi des tensions		
— dipotassique . . . . .	61	1093	maxima . . . . .	1	467
— monopotassique . . . . .	61	1093	— Variations des tensions maxima		
— de strontium acide . . . . .	61	1093	aux changements d'état . . . . .	1	467
Ethylsulfines . . . . .	69	93	— Tensions maxima des vapeurs . . . . .	1	466
Ethylthéobromine . . . . .	66	636	<b>Evernate de baryum</b> . . . . .	63	2947
Ethylthymol . . . . .	56	557	— de potassium . . . . .	63	2947
Ethyltoluol . . . . .	55	442	<b>Everninate d'argent</b> . . . . .	63	2302
Ethylurée . . . . .	67	620	— de baryum . . . . .	63	2302
$\alpha$ -Ethylvalérolactone . . . . .	62	1602	— de potassium . . . . .	63	2302
Ethylvinylcarbinol . . . . .	56	148	<b>Evonymite</b> . . . . .	56	332
Ethylvinyle . . . . .	55	272	<b>Excréments</b> . Analyse des. — . . . .	74	349
Ethylxylène . . . . .	55	447	<b>Excrétine</b> . . . . .	74	357
Ethylxylène non symétrique . . . . .	55	447			

Excrétions cutanées . . . . .	75	1071
— Gaz des. — . . . . .	76	294

Excrétion lacrymale . . . . .	75	1067
Exitèle . . . . .	9	61

F

<b>Fabrication des couleurs.</b> Voyez Couleurs. . . . .		
Pour <b>Fabrication</b> , voyez au nom de chaque produit.		
<b>Falsifications.</b> On trouvera, dans la table, les renseignements concernant les falsifications avec les composés ou produits eux-mêmes. Voyez spécialement le volume traitant de l'Essai des substances alimentaires.		
Faraday, chimiste et physicien . . . . .	4	53
Farines. Analyse des — . . . . .	91	425
— de blé. . . . .	34	295
— Falsifications des — . . . . .	34	298
Fayalite. . . . .	9	108
— . . . . .	20	114
Fèces. Analyse des — . . . . .	73	256
— — microscopique des — . . . . .	73	262
— — qualitative et quantitative des — . . . . .	73	257
— des nourrissons . . . . .	75	350
— normales. . . . .	75	343
— pathologiques . . . . .	75	358
— Produits spéciaux des — . . . . .	75	352
Fécule. Dosage de la — dans la pomme de terre. Procédé Maerker. . . . .	34	443
— — de la — dans la — . . . . .	56	439
— — de la — dans la — par la densité. . . . .	34	441
Fécules nitriques. . . . .	56	446
Feldspaths . . . . .	9	124
— Analyse des — . . . . .	31	283
— tricliniques . . . . .	9	213
Felspaths, voyez Feldspaths. . . . .		
<b>Fer.</b> . . . . .	9	21
— . . . . .	20	1
— Absorption du — dans l'organisme. . . . .	74	136
— Alliages du — . . . . .	20	19
— Ammoniaque de — . . . . .	20	79
— Analyse du — . . . . .	20	144
— — . . . . .	31	124
— — par voie humide. . . . .	31	129
<b>Fer et Fers.</b> Analyse des — . . . . .	31	97
— — électrolytique du — . . . . .	31	489

<b>Fer.</b> Analyse par le procédé Marguerite . . . . .	34	115
— — qualitative microchimique des — . . . . .	35	132
— — spectrale du — . . . . .	20	18
— — par voie humide. . . . .	31	129
<b>Fer d'Augusta.</b> . . . . .	10	502
<b>Fer blanc.</b> . . . . .	22	136
<b>Fer boraté naturel.</b> . . . . .	20	113
— Bibliographie du — . . . . .	20	153
— — . . . . .	47	139
<b>Fers carburés.</b> . . . . .	10	52
— — Combinaisons organiques du — . . . . .	74	195
— — — . . . . .	75	128
<b>Fer.</b> Données thermiques sur le — . . . . .	20	18
— Dosage du — dans les aciers. . . . .	31	115
— — du carbone combiné aux fers. . . . .	31	105
— — — total . . . . .	31	100
— Dosage électrolytique du — . . . . .	20	8
— — des éléments métalliques. . . . .	31	110
— — des ferro-chromes. . . . .	31	112
— — des ferromanganèses. . . . .	31	111
— Dosage du — dans les fontes . . . . .	31	115
— — du graphite . . . . .	31	104
— — du — par les liqueurs titrées. . . . .	20	128
— — du manganèse par l'analyse colorimétrique . . . . .	31	539
— — volumérique du manganèse dans les fers, etc. . . . .	34	460
— — du peroxyde de — . . . . .	20	128
— — du protoxyde de — . . . . .	20	127
— — du — dans les terres . . . . .	34	185
— Equivalent du — . . . . .	20	18
— Essai — au fourneau à vent . . . . .	31	124
<b>Fer fondu.</b> . . . . .	48	130
— Généralités sur le — . . . . .	20	1
— Historique du — . . . . .	20	2
— Introduction sur le — . . . . .	47	1
<b>Fers météoriques.</b> . . . . .	10	101
— — Analyse des — . . . . .	31	118
— — dans les Météorites . . . . .	10	9
<b>Fers nickelés.</b> . . . . .	10	23
— — Synthèse des — . . . . .	10	319
<b>Fer oxalaté.</b> . . . . .	61	998
— de Pallas. . . . .	10	498
— passif . . . . .	20	9

Fer. Propriétés chimiques du — . . .	20	14
— — physiques du — . . . . .	20	4
— pur . . . . .	20	3
— Raies spectrales du — dans le soleil . . . . .	1	866
— de Sainte Catherine . . . . .	10	501
— Séparation d'avec le cobalt . . . .	23	167
— de la Sierra de Chaco . . . . .	10	500
— spathique. Analyse du — . . . . .	31	197
— — . . . . .	47	13
— — Etat naturel du — . . . . .	20	111
Fers au Tungstène . . . . .	31	114
Fer contenu dans l'Urine . . . . .	75	1029
— Usages du — . . . . .	20	17

*Métallurgie du fer. Méthodes utilisées dans la — du fer. Minerais : Classification et exploitation des minerais de fer.*

<b>I. Méthodes utilisées dans la métallurgie du fer.</b>		
— Combustibles employés pour le — dans la métallurgie du — . . . . .		
— — Cendres du coke . . . . .	47	27
— — Charbon de bois . . . . .	47	22
— — Coke . . . . .	47	26
— — Production et prix de revient du coke . . . . .	47	33
— — Fours à coke . . . . .	47	29
— — Houilles et lignites. Anthracites . . . . .	47	25
— — Fondants. Leur rôle et leur nécessité dans l'industrie du — . . . .	47	19
— — Hauts fourneaux. Appareils à air chaud . . . . .	47	55
— — — Calcul et vérification du dosage . . . . .	47	60
— — — Chemise intérieure et extérieure . . . . .	47	50
— — Construction des hauts fourneaux pour l'obtention du fer . . . .	47	39
— — — Dérangements et accidents du — . . . . .	47	64
— — — Dimensions des — . . . . .	47	42
— — — Étude des diverses parties et des appareils accessoires des — . . . . .	47	47
— — — Machines soufflantes . . . . .	47	54
— — — Mise en feu du — Marche normale . . . . .	47	62
— — — Mise hors feu . . . . .	47	65
— — — Pompes et appareils hydrauliques . . . . .	47	58
— — — Porte vent, tuyères, buses . . . .	47	51
<b>II. Produits commerciaux de la métallurgie du fer.</b>		
— Fers laminés. Bandages. Essieux . . . .	47	114
— — Fers de ferraille. Fers platinés . . . .	47	108

Fer — Fer machine . . . . .	47	134
— — Fers marchands . . . . .	47	120
— — Fours à réchauffer pour fers laminés . . . . .	47	109
— — Petit matériel d'attache . . . . .	47	113
— — Rails . . . . .	47	112
— — Roues . . . . .	47	116
— — Tôles . . . . .	47	128
Fer puddlé. Influence de l'aluminium sur le — . . . . .	46	40
— Scories. Analyse des — . . . . .	31	317
Fer soudé . . . . .	48	130
<b>III. Minerais du fer.</b>		
— Analyse des minerais de — par l'acétate de soude . . . . .	31	134
— Classification des minerais d'après leur état physique . . . . .	47	4
— Classification du minerai d'après la nature de la gangue . . . . .	47	3
— État naturel des minerais . . . . .	20	94
— Mode d'exploitation des minerais . . . .	47	16
— Prix de revient des minerais . . . . .	47	17
— Travail des —. Concassage, lavage, grillage . . . . .	47	35
Minerais argileux du lias . . . . .	47	14
Fer arséniaté . . . . .	20	108
— arsénical . . . . .	20	81
Minerais carbonatés . . . . .	47	13
— — — des houillères . . . . .	47	14
— Carbonate spathique, ou fer carbonaté . . . . .	47	13
— — État naturel du — . . . . .	20	111
— — fibreux . . . . .	20	112
— — lamelleux . . . . .	20	112
Fer chromé . . . . .	9	74
— — — Analyse du — . . . . .	31	253
Fer oligiste . . . . .	20	41
— — octaédre. Martite . . . . .	20	42
— — — . . . . .	47	7
— oolithique . . . . .	47	10
Fers oxydés anhydres. Hématite rouge . . . . .	47	7
— oxydés hydratés. Ferroxyde rouge . . . .	47	7
— — — hématites brunes . . . . .	47	10
— — — fer hydraté en roche . . . . .	47	9
— — — minerais en grains pisiformes . . . . .	47	10
— — — minerais hydratés divers . . . . .	47	12
Fers oxydés silicatés . . . . .	47	15
Fer oxydulé . . . . .	47	4
— — reproduction du — . . . . .	9	73
— spéculaire . . . . .	9	65
Fer sulfaté vert. Fer sulfaté rouge . . . .	20	93
— titané. Analyse du — . . . . .	31	255
Fergusonite . . . . .	18	106
Ferment. Voyez Ferments après Fermentations . . . . .		



Ferment diastasique . . . . .	74	311	Ferricyanure de baryum . . . . .	5°	420
— peptogène de la salive . . . . .	74	180	— de bismuth . . . . .	5°	420
— peptonisant . . . . .	74	308	— — . . . . .	24	61
— de la présure . . . . .	74	218	— de cadmium . . . . .	5°	421
— saccharifiant du foie . . . . .	75	685	— de calcium . . . . .	5°	420
— saponifiant . . . . .	74	312	— de cérium . . . . .	5°	420
Fermentation acétique des sucres .	71	555	— de cobalt . . . . .	5°	423
— alcoolique . . . . .	56	19	— de cuivre . . . . .	5°	424
— — Circonstances qui favorisent			— d'étain . . . . .	5°	421
ou entravent la — . . . . .	71	357	— ferreux . . . . .	5°	422
— — Equation de la — — . . . . .	71	397	— ferroso-ferrique . . . . .	5°	423
— — des sucres . . . . .	71	555	— de magnésium . . . . .	5°	420
— — Origine et variations des prin-			— de manganèse . . . . .	5°	420
cipaux produits de la — . . . . .	71	377	— de nickel . . . . .	5°	424
— — Produits principaux de la — .	71	371	— de plomb . . . . .	5°	421
— — Rôle du sucre dans la — . . . .	71	386	— de potassium . . . . .	5°	415
— — Théorie de la — — . . . . .	71	427	— de potassium et de fer . . . . .	5°	423
— butyrique . . . . .	71	545	— de sodium . . . . .	5°	419
— de la cellulose . . . . .	71	586	— d'urane . . . . .	5°	420
— gluconique . . . . .	56	348	— de vanadium . . . . .	5°	420
— — . . . . .	71	564	— de zinc . . . . .	5°	421
— du jus de raisin . . . . .	72	124	Ferrites . . . . .	9	157
— du lactate de chaux . . . . .	71	535	— — . . . . .	20	42
— lactique du sucre . . . . .	71	526	Ferrite de chaux . . . . .	9	76
— — Recherches sur la — — du . . .	72	99	— de magnésie . . . . .	9	72
— du lait . . . . .	72	121	Ferro-aluminium . . . . .	46	29
— tourbeuse . . . . .	9	197	Ferro-chromes. Dosage des — dans		
— ulmique . . . . .	9	197	les aciers . . . . .	31	112
— de l'urée . . . . .	71	697	— Dosage des — dans les fers . . .	31	112
Fermentations . . . . .	1	309	— — des — dans les fontes . . . .	31	112
— — . . . . .	72	108	Ferrocyanure d'aluminium . . . . .	5°	400
— Conservation des liquides orga-			— d'ammonium . . . . .	5°	357
niques qui n'ont pas été soumis			— d'antimoine . . . . .	5°	402
à l'ébullition . . . . .	72	114	— d'argent . . . . .	5°	412
— Expériences qui établissent la vi-			— d'arsenic . . . . .	5°	402
talité et la force végétative de cer-			— de baryum . . . . .	5°	389
tains liquides organiques . . . . .	72	110	— de bismuth . . . . .	5°	402
— intracellulaires dans les végé-			— — . . . . .	24	60
taux . . . . .	72	131	Ferrocyanures doubles de bismuth		
— Théorie des conserves d'Appert .	72	115	et de potassium . . . . .	24	61
Ferments. Action réductrice des — .	71	716	Ferrocyanure de cadmium . . . . .	5°	403
— anaérobies de la caséine . . . . .	71	656	— de calcium . . . . .	5°	396
— Force végétative et vitalité de cer-			— de cérium . . . . .	5°	399
tains liquides organiques . . . . .	72	110	— de chrome . . . . .	5°	401
— Génération des — . . . . .	72	108	— de cobalt . . . . .	5°	408
Ferments des matières albuminoï-			— de cuivre . . . . .	5°	409
des . . . . .	71	639	— de didyme . . . . .	5°	399
— des matières grasses . . . . .	71	633	— d'erbium . . . . .	5°	399
— musculaires . . . . .	75	515	— d'étain . . . . .	5°	403
— Notions générales sur les — . . .	71	20	— ferricopotassique . . . . .	5°	406
— Nutrition générale des — . . . . .	71	199	— ferrique . . . . .	5°	403
— Production des — dans les diffé-			— ferrosopotassique . . . . .	5°	407
rents milieux . . . . .	72	117	— de gallium . . . . .	16	213
— Rôle des — dans la nature . . . .	71	14	— de glucinium . . . . .	5°	399
Ferrates . . . . .	20	45	— de lanthane . . . . .	5°	400
Ferricyanure d'ammonium . . . . .	5°	414	— de lithium . . . . .	5°	397
— d'argent . . . . .	5°	424	— — . . . . .	14	31
			— double de lithium et d'ammonium	14	31

<b>Ferrocyanure double de lithium et de potassium</b> . . . . .	14	31	<b>Fibrinogène. Substance</b> — . . . . .	76	136
— de magnésium . . . . .	5 <sup>a</sup>	398	<b>Fibroïne</b> . . . . .	68	1610
— de manganèse . . . . .	5 <sup>a</sup>	402	<b>Fibrolite</b> . . . . .	9	119
— de mercure . . . . .	5 <sup>a</sup>	411	<b>Filicate de plomb</b> . . . . .	63	2635
— de molybdène . . . . .	5 <sup>a</sup>	401	<b>Flavaniline</b> . . . . .	65	1548
— de nickel . . . . .	5 <sup>a</sup>	408	<b>Flavopurpurine</b> . . . . .	56	726
— de niobium . . . . .	5 <sup>a</sup>	401	— . . . . .	58	725
— de plomb . . . . .	5 <sup>a</sup>	407	— . . . . .	88	659
— de potassium . . . . .	5 <sup>a</sup>	358	<b>Fleurs. Matières colorantes des</b> — . . . . .	72	61
— — Fabrication du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	365	<b>Fleurs argentines d'antimoine</b> . . . . .	9	61
— — Procédés divers de fabrication . . . . .	5 <sup>a</sup>	387	<b>Floranthène-quinon</b> . . . . .	58	733
— — Pours et chaudières . . . . .	5 <sup>a</sup>	369	<b>Fluobenzine</b> . . . . .	55	369
— — Matières premières . . . . .	5 <sup>a</sup>	365	<b>Fluoborure de plomb</b> . . . . .	25	27
— — Procédé de Gelis . . . . .	5 <sup>a</sup>	382	<b>Fluochlorure de baryum</b> . . . . .	15	14
— — Rendements . . . . .	5 <sup>a</sup>	379	— de plomb . . . . .	25	27
— de rubidium . . . . .	5 <sup>a</sup>	412	<b>Fluoniobate d'ammoniaque</b> . . . . .	18	45
— — . . . . .	13 <sup>a</sup>	14	— de cadmium . . . . .	18	46
— de sodium . . . . .	5 <sup>a</sup>	388	— de cobalt . . . . .	18	46
— de strontium . . . . .	5 <sup>a</sup>	391	— de cuivre . . . . .	18	47
— de tantale . . . . .	5 <sup>a</sup>	400	— de fer . . . . .	18	47
— de thallium . . . . .	5 <sup>a</sup>	398	— de manganèse . . . . .	18	46
— de thorium . . . . .	5 <sup>a</sup>	400	— de mercure . . . . .	18	47
— de titane . . . . .	5 <sup>a</sup>	400	— de nickel . . . . .	18	46
— de tungstène . . . . .	5 <sup>a</sup>	401	— de potasse . . . . .	18	45
— d'uranium . . . . .	5 <sup>a</sup>	402	— de zinc . . . . .	18	46
<b>Ferrocyanures d'uranium</b> . . . . .	22	65	<b>Fluophosphates</b> . . . . .	9	178
<b>Ferrocyanure de vanadium</b> . . . . .	5 <sup>a</sup>	401	— de soude . . . . .	13	53
— d'yttrium . . . . .	5 <sup>a</sup>	399	<b>Fluor. Historique du</b> — . . . . .	4	695
— de zinc . . . . .	5 <sup>a</sup>	402	— Tentatives faites pour isoler le — . . . . .	4	696
<b>Ferromanganèse. Dosage du</b> — . . . . .	31	111	— dans les météorites . . . . .	10	7
— dans les aciers . . . . .	31	111	<b>Fluoranthène</b> . . . . .	55	628
— du — dans les fers . . . . .	31	111	— dibromé . . . . .	55	630
— du — dans les fontes . . . . .	31	111	— tribromé . . . . .	55	630
— Préparation du — au haut fourneau . . . . .	21	25	— trinitré . . . . .	55	630
<b>Ferrosilicite</b> . . . . .	10	77	<b>Fluorénoate de baryum</b> . . . . .	61	949
<b>Férulate d'ammonium</b> . . . . .	63	2329	— de calcium . . . . .	61	949
— d'argent . . . . .	63	2329	— d'éthyle . . . . .	61	949
— de baryum . . . . .	63	2329	<b>Fluorène</b> . . . . .	55	566
— de potassium . . . . .	63	2329	— Dérivés bromés du — . . . . .	55	568
<b>Feuilles. Recherche chimique sur la matière verte des</b> — . . . . .	72	57	— dibromé . . . . .	55	568
<b>Fibres textiles. Action des réactifs sur les</b> — . . . . .	34	456	— dinitré . . . . .	55	570
— Amélioration de la production des — . . . . .	37	29	— mononitré . . . . .	55	570
— Caractères des fibres animales et des poils . . . . .	34	464	— tribromé . . . . .	55	569
— Essai chimique des — . . . . .	34	456	<b>Fluorénoquinon</b> . . . . .	58	625
— Examen des — au microscope . . . . .	34	459	<b>Fluorescéine</b> . . . . .	56	585
<b>Fibrine</b> . . . . .	74	79	— . . . . .	63	253
— . . . . .	75	991	— . . . . .	88	488
— du sang . . . . .	68	1581	— biiodée . . . . .	88	498
— Dosage de la — dans le sang . . . . .	73	154	— diacétique . . . . .	56	586
— végétale . . . . .	68	1587	— dibenzoïque . . . . .	56	586
			— dichlohydrique . . . . .	56	586
			— dinitrée-dibromée . . . . .	88	495
			<b>Fluorescines éthyliques</b> . . . . .	56	587
			<b>Fluorescéine tétraiodée</b> . . . . .	88	497
			<b>Fluorescine</b> . . . . .	56	592
			— . . . . .	63	2700

Fluorescine. — Dérivés de la — . 88 498  
 — — éthers de la — . . . . . 56 582  
 — — par substitution. . . . . 56 582  
 — dibromée. . . . . 88 492  
 — dichlorhydrique . . . . . 56 593  
 — tétrabromée . . . . . 88 489  
 Fluorhydrate d'acide cacodylique. 69 251  
 — d'ammoniaque . . . . . 14 65  
 — — acide . . . . . 14 66  
 Fluorhydrates d'ammoniaque am-  
 moniacaux . . . . . 14 66  
 — Fluorhydrate de fluorure d'étain. 22 226  
 — — de lithium . . . . . 14 28  
 — — de potassium . . . . . 12 67  
 — — de sodium . . . . . 13 50  
 Fluorine, ou fluorure de calcium. 9 99  
 Fluorobenzol . . . . . 55 369  
 Fluorures. . . . . 4 701  
 — . . . . . 9 98  
 — Analyse des — . . . . . 31 177  
 — Propriétés chimiques et physi-  
 ques des — . . . . . 31 181  
 Fluorure d'aluminium. Composi-  
 tion et propriétés du — . . . . 15 180  
 — — hydraté . . . . . 15 181  
 — — Préparation du — anhydre. . 15 179  
 — d'argent . . . . . 27 335  
 — d'arsenic. . . . . 5 536  
 — de baryum . . . . . 15 13  
 — de bismuth. . . . . 24 58  
 — de bore. Préparation du — . . 6 55  
 — — Propriétés chimiques et phy-  
 siques du — . . . . . 6 56  
 — de cacodyle . . . . . 69 236  
 — de cadmium . . . . . 17 274  
 — de calcium. Etat naturel du — . 15 65  
 — — Préparation du — . . . . . 15 66  
 — — Propriétés du — . . . . . 15 64  
 Voyez aussi Fluorine  
 — céreux. . . . . 16 82  
 — céreux et de calcium. . . . . 16 94  
 — cérique . . . . . 16 82  
 — de cobalt . . . . . 23 29  
 — cuivreux. . . . . 26 49  
 — cuivrique . . . . . 26 49  
 — de didyme . . . . . 16 120  
 — ferreux . . . . . 20 66  
 — ferrique . . . . . 20 67  
 — de glucinium . . . . . 16 9  
 — d'iode . . . . . 4 690  
 — — Bibliographie du — . . . . 4 693  
 — de lanthane . . . . . 16 110  
 — de lithium . . . . . 14 28  
 — de magnésium. . . . . 15 116  
 — de magnésium et de sodium. . 15 116  
 — de manganèse . . . . . 21 100  
 — mercureux. . . . . 26 214  
 — mercurique . . . . . 26 214

Fluorures de molybdène . . . . . 19 66  
 Fluorure de nickel . . . . . 23 198  
 — de phényle . . . . . 55 369  
 — de plomb . . . . . 25 26  
 — de potassium . . . . . 12 64  
 — de rubidium . . . . . 13<sup>o</sup> 42  
 — de sélénium . . . . . 5 220  
 — de silicium. Propriétés du — . 6 192  
 Fluorures de sodium . . . . . 13 49  
 Fluorure de sodium et sulfate de  
 soude. . . . . 13 54  
 — de soufre . . . . . 5 170  
 — de stannéthyle. . . . . 22 236  
 — — . . . . . 69 137  
 — de stannisopropyle . . . . . 22 244  
 — de stanpropyle . . . . . 22 243  
 — de strontium . . . . . 15 42  
 — de tantale . . . . . 13 73  
 — de tellure . . . . . 5 237  
 Fluorures de thallium . . . . . 17 374  
 Fluorure de thorium . . . . . 16 60  
 Fluorures de titane . . . . . 19 196  
 Fluorure d'uranyle . . . . . 22 69  
 — de (tétroxyde de) vanadium . . 19 91  
 — d'yttrium . . . . . 16 162  
 — de zinc . . . . . 17 114  
 — — anhydre et cristallisé. . . 17 108  
 — — normal . . . . . 17 111  
 — dizincique . . . . . 17 112  
 — de zirconium . . . . . 16 36  
 Fluorures doubles. . . . .  
 Fluorure double d'antimoine et  
 d'ammonium. . . . . 22 353  
 — — — et de cuivre . . . . . 22 354  
 — — — et de lithium . . . . . 14 29  
 — — — . . . . . 22 353  
 — — — et de potassium . . . . . 22 352  
 — — — . . . . . 22 354  
 — — — et de silicium . . . . . 22 353  
 — — — et de sodium . . . . . 22 352  
 — — — . . . . . 22 254  
 — — — et de zinc . . . . . 22 354  
 — — d'argent et de silicium . . . 27 337  
 — — de cadmium et de silicium . 17 274  
 — — — et de zirconium . . . . . 17 274  
 — — cérique . . . . . 16 82  
 Fluorures doubles de cuivre . . . 26 50  
 Fluorure double de fer et de po-  
 tassium . . . . . 20 68  
 — — — et de silicium . . . . . 20 68  
 — — — et de sodium . . . . . 20 68  
 Fluorures doubles de glucinium . 16 9  
 Fluorure double de lithium et d'an-  
 timoine. . . . . 14 29  
 — — — . . . . . 22 353  
 — — de manganèse et de sili-  
 cium . . . . . 21 102  
 Fluorures doubles de thorium . . 16 61

Fluorure double d'uranium et de potassium . . . . .	22	66
— — — et de sodium . . . . .	22	66
— — — d'uranyle et d'ammonium . . . . .	22	71
— — — et de baryum . . . . .	22	72
— — — et de lithium . . . . .	22	71
Fluorures doubles d'uranyle et de potassium . . . . .	22	70
Fluorure double d'uranyle et de rubidium . . . . .	22	71
— — — et de sodium . . . . .	22	71
— — — et de thallium . . . . .	22	72
Fluorures doubles de zinc et de différents métaux . . . . .	17	112
Fluorure double de zinc et aluminium . . . . .	17	111
— — — et bore . . . . .	17	110
— — — et de potassium . . . . .	17	111
— — — et silicium . . . . .	17	110
Fluorures doubles de zinc et zirconium . . . . .	17	111
Fluosilicates . . . . .	6	199
Fluosilicate de cæsium . . . . .	13 <sup>3</sup>	35
— de plomb . . . . .	25	100
— de potasse . . . . .	13	70
— de soude . . . . .	13	52
— — et de potasse . . . . .	13	53
— d'uranium . . . . .	22	66
— de tétr oxyde de vanadium . . . . .	19	90
— de zirconium . . . . .	16	41
Fluosiliciure de protoxyde de cobalt . . . . .	23	73
Fluostannates d'ammoniaque . . . . .	22	226
Fluostannate d'argent . . . . .	22	230
— de baryte . . . . .	22	228
— de cadmium . . . . .	22	230
— de chaux . . . . .	22	229
— de cuivre . . . . .	22	230
— de lithine . . . . .	22	228
— de magnésie . . . . .	22	229
— de manganèse . . . . .	22	229
— de nickel . . . . .	22	230
— de plomb . . . . .	22	229
Fluostannates de potasse . . . . .	22	226
Fluostannate de soude . . . . .	22	228
— de strontiane . . . . .	22	228
— de zinc . . . . .	22	229
Fluotantalate d'ammoniaque . . . . .	18	75
— de cuivre . . . . .	18	77
— de potasse . . . . .	18	73
— de soude . . . . .	18	76
— de zinc . . . . .	18	76
Fluotitanates . . . . .	19	198
Fluoxarséniate bipotassique . . . . .	12	72
— monopotassique . . . . .	12	72
Fluoxyborate de soude . . . . .	13	52
Fluoxymolybdates . . . . .	19	49
Fluoxyniobates d'ammoniaque . . . . .	18	43

Fluoxyniobate de cuivre . . . . .	18	44
Fluoxyniobates de potasse . . . . .	18	41
Fluoxyniobate de soude . . . . .	18	44
— de zinc . . . . .	18	44
Fluoxytantalates . . . . .	18	77
Fluoxytungstates . . . . .	18	233
Fluoxyvanadates . . . . .	19	135
Fluozirconate d'ammoniaque . . . . .	16	37
Fluozirconates de baryum . . . . .	16	38
— de cadmium . . . . .	16	39
— de calcium . . . . .	16	38
Fluozirconate de magnésium . . . . .	16	38
Fluozirconates de manganèse . . . . .	16	38
— de nickel . . . . .	16	40
— — et de potasse . . . . .	16	40
— de potasse . . . . .	16	36
Fluozirconates de soude . . . . .	16	37
— de strontium . . . . .	16	38
— de zinc . . . . .	16	39
Foie. Analyse du — . . . . .	73	278
— — quantitative du tissu du — . . . . .	75	655
— Constitution du parenchyme hépatique. Propriétés chimiques générales du — . . . . .	75	662
— Dégénérescence amyloïde du — . . . . .	75	699
— Existence du glucose dans le — . . . . .	75	687
— Extraction du glycogène du — . . . . .	75	673
— Ferment saccharifiant du — . . . . .	75	685
— Fonction glycogénique du — . . . . .	75	682
— Formation du glycogène dans le — . . . . .	75	676
— Glandes mucipares du — . . . . .	75	693
— Glandes du — sans conduit excréteur . . . . .	75	694
— Glucose dans le — . . . . .	75	687
— Glycogénie du — . . . . .	75	673
— Influence d'agents médicamenteux sur la production du glycogène dans le — . . . . .	75	682
— Jécorine, et modifications pathologiques du tissu du — . . . . .	75	690
— Matières grasses du — . . . . .	75	689
— Mode de formation des éléments biliaires . . . . .	75	670
— Modifications pathologiques du — . . . . .	75	690
— Phénomènes de la nutrition du — . . . . .	75	668
— Présence du glycogène dans le — . . . . .	75	674
— Principes constituants du — . . . . .	75	653
Follicules pileux. Analyse des — . . . . .	73	265
Fonction alcool en chimie minérale. . . . .	CLXXX	56
— — — — — . . . . .	56	667
— — — en chimie organique. . . . .	xv	56
Fonctions chimiques multiples des dérivés de la glycérine . . . . .	55	92
— — — — du glycol . . . . .	55	98

<b>Fonctions simples des acides et des éthers</b> . . . . .	55	82	<b>Fonte</b> — corroyage et cinglage . . . . .	47	104
— — — des alcalis . . . . .	55	84	— — Dispositions générales des usines de puddlage . . . . .	47	106
— — — des aldéhydes . . . . .	55	81	— — Four à puddler . . . . .	47	94
— — — des amides . . . . .	55	86	— — Diverses sortes de puddlage et phases diverses de l'opération . . . . .	47	99
— — — des carbures d'hydrogène et des alcools . . . . .	55	79	— — Puddlage mécanique . . . . .	47	101
— — — des radicaux organo-métalliques composés . . . . .	55	88	— — Roulement des fours à puddler . . . . .	47	102
<b>Fondants. Voyez Analyse, analyse des silicates et des corps insolubles dans les acides.</b>			— Moulages en fonte . . . . .	47	79
— Pour la peinture sur verre . . . . .	40	468	— — Cubilot . . . . .	47	79
<b>Fonte et Fontes. Affinage de la —.</b>			— — Four à réverbère . . . . .	47	80
Voyez plus bas à fabrication de la — . . . . .			— — Matériel des fonderies, Châssis. Confection des moules . . . . .	47	83
— Analyse de la — . . . . .	20	144	— — Modélerie . . . . .	47	81
<b>Fontes. Analyse des —</b> . . . . .	31	97	— — Machines à mouler, moulage en coquille . . . . .	47	87
— — des — . . . . .	31	100	— — — en sable d'étuve, et en terre . . . . .	47	85
— Classification des — . . . . .	20	142	— — — en sable vert, et en sable séché . . . . .	47	84
— Définitions des — . . . . .	20	130	— — Finissage des produits moulés . . . . .	47	88
— Dosage du carbone combiné dans les — . . . . .	31	105	<b>Variétés de fontes.</b> . . . . .		
— — du carbone total dans les — . . . . .	31	100	— <b>Fonte malleable acièreuse</b> . . . . .	48	67
<b>Fonte</b> Dosage du cuivre dans une — . . . . .	31	115	— — <b>malleable</b> . . . . .	47	90
<b>Fontes. Dosage des éléments métalliques dans les —</b> . . . . .	31	110	— <b>Fontes manganésées. Rochage des —</b> . . . . .	21	33
— — du fer dans les — . . . . .	31	115	— <b>Fonte nickelée</b> . . . . .	54	71
— — des ferro-chromes dans les — . . . . .	31	112	— <b>Fontes noires et grises de moulage; — truitées et blanches d'affinage.</b> . . . . .	47	78
— — des ferromanganèses dans les — . . . . .	31	111	<b>Formamide</b> . . . . .	67	206
— — du graphite dans les — . . . . .	31	104	<b>Formanilide</b> . . . . .	68	1182
— — volumétrique du manganèse dans les — . . . . .	31	460	— Dérivés par substitution du — . . . . .	68	1184
— — des métalloïdes dans une — . . . . .	31	106	<b>Formène. Hydrure de méthyle, ou méthane</b> . . . . .	55	132
— Éléments gazeux contenus dans les — . . . . .	31	117	— Dérivés bromés du — . . . . .	55	151
— Examen des — par l'analyse qualitative microchimique . . . . .	35	132	— — chlorés du — . . . . .	55	162
<b>Fonte. Influence du carbone sur la —.</b>	47	67	— — — iodés du — . . . . .	55	154
— — de métaux divers, du chrome et du tungstène, sur la — . . . . .	47	72	— — — nitrés du — . . . . .	55	161
— — du phosphore, de l'arsenic, du manganèse sur la — . . . . .	47	71	— <b>dibromé</b> . . . . .	55	152
— — du silicium sur la — . . . . .	47	68	— <b>dichloré</b> . . . . .	55	140
— — du soufre sur la — . . . . .	47	70	— <b>diiodé</b> . . . . .	55	157
— Fabrication de la —. Voyez ci-dessous.			— <b>monobromé</b> . . . . .	55	151
— Moulage de la —. Voyez à Fabrication de la —.			— <b>monochloré</b> . . . . .	55	138
<b>Fontes. Propriétés physiques des —.</b>	20	144	— <b>monoiodé</b> . . . . .	55	155
<b>Fabrication de la fonte.</b>			— <b>nitré</b> . . . . .	55	161
<b>CONSIDÉRATIONS ÉCONOMIQUES GÉNÉRALES SUR LE ROULEMENT DES HAUTS FOURNEAUX. PRIX DE REVIENT. STATISTIQUE DE LA PRODUCTION DE LA —</b>	47	75	— <b>quadrichloré</b> . . . . .	55	148
— Affinage de la —. Classification des fers bruts . . . . .	47	105	— <b>tétrabromé</b> . . . . .	55	154
			— <b>tétraiodé</b> . . . . .	55	160
			— <b>tribromé</b> . . . . .	55	153
			— <b>trichloré</b> . . . . .	55	141
			— <b>triiodé</b> . . . . .	55	158
			<b>Formiates</b> . . . . .	60	74
			<b>Formiate d'alumine</b> . . . . .	60	88
			— <b>d'ammoniaque</b> . . . . .	60	81
			— <b>d'argent</b> . . . . .	60	95
			— <b>de baryte</b> . . . . .	60	81

Formiate de bismuth . . . . .	24	91	Formiate de zinc . . . . .	60	84
— — . . . . .	60	90	— double de zinc et de baryte . .	60	84
— de cadmium . . . . .	60	84	— de zirconium . . . . .	16	48
— double de cadmium et de baryte .	60	85			
— céreux . . . . .	16	96	Formines . . . . .	56	252
— de cérium . . . . .	60	88	Formoazotate de plomb . . . . .	60	92
— de chaux . . . . .	60	83	Formobenzoylates . . . . .	62	1857
— de protoxyde de chrome . . . . .	20	259	Formobenzoylate d'ammonium . . .	62	1857
— — . . . . .	60	88	— d'argent . . . . .	62	1857
— de cobalt . . . . .	60	87	— de baryum . . . . .	62	1857
— de cuivre . . . . .	60	92	— de cuivre . . . . .	62	1857
— — et de baryte . . . . .	60	94	— mercurique . . . . .	62	1857
— — et de strontiane . . . . .	60	94	— de plomb . . . . .	62	1857
— de didyme . . . . .	16	139	— de potassium . . . . .	62	1857
— — . . . . .	60	89	Formonaphtalide . . . . .	68	1269
— d'erbium . . . . .	16	183	— — . . . . .	68	1281
— — . . . . .	60	89	Formonitrate de baryte . . . . .	60	82
— ferreux . . . . .	60	85	Formule. Détermination de la —		
— ferrique . . . . .	60	86	dans les composés organiques . .	55	44
— ferrique basique . . . . .	60	86	Formylamidodiphényle . . . . .	68	1286
— de glucine . . . . .	60	88	Formyldiphénylamide . . . . .	68	1186
— de glucinium . . . . .	16	19	Formylurée . . . . .	67	646
— d'hydrogène . . . . .	60	75	Fourcroy, chimiste . . . . .	1	79
— d'indium . . . . .	60	85	Fourrages, foin, paille, fourrages		
— de lanthane . . . . .	16	119	verts . . . . .	34	282
— — . . . . .	60	89	— Analyse des —. Procédé de		
— de lithium . . . . .	60	80	Voelker . . . . .	34	283
— de magnésie . . . . .	60	84	— ensilés . . . . .	34	291
— de manganèse . . . . .	24	165	Franguline . . . . .	56	700
— — . . . . .	60	85	Franklinite . . . . .	9	72
— de manganèse et de baryte . . .	60	85	Fraxine . . . . .	56	372
— mercurieux . . . . .	60	94	Fromages . . . . .	75	1212
— mercurique . . . . .	60	94	— Analyse des — . . . . .	34	572
— de nickel . . . . .	60	88	— — des — . . . . .	91	397
— de plomb . . . . .	60	90	— Généralités sur les — . . . . .	91	389
— (acétate) de plomb . . . . .	60	92	— Principes généraux de la fabrica-		
— bibasique de plomb . . . . .	60	91	tion des — . . . . .	71	683
— tétrabasique de plomb . . . . .	60	92	Fruits. Gelées de —. Analyse des		
— tribasique de plomb . . . . .	60	91	— de — . . . . .	91	577
— de potasse . . . . .	60	78	— conservés. Analyse des — . . . .	91	610
— acide de potasse . . . . .	60	79	Action de la chaleur sur les — . .	72	52
— de sesquistanméthyle . . . . .	22	257	— Maturation des — . . . . .	72	138
— de sesquistannéthyle . . . . .	22	254	— secs. Analyse des — . . . . .	91	609
— de soude . . . . .	60	79	— sucrés. Raisins . . . . .	34	303
— de stanméthyle . . . . .	22	241	Fuchsine. Bases dérivées de la — .	65	1535
— de stannéthyle . . . . .	22	237	Fulmi-coton . . . . .	56	454
— stanneux . . . . .	60	90	Fulminates . . . . .	67	256
— stannique . . . . .	60	90	Fulminate d'argent . . . . .	67	263
— de strontiane . . . . .	60	82	Fulminates d'argent doubles . . . .	67	264
— de thallium . . . . .	60	81	Fulminate de cuivre . . . . .	67	265
— de thorium . . . . .	16	68	— de mercure . . . . .	67	258
— — . . . . .	60	90	— — Sels doubles du — de — . . . .	67	261
— de protoxyde d'uranium . . . . .	22	12	Fulminuramide . . . . .	67	273
— — . . . . .	60	88	Fulminurates . . . . .	67	267
— uranique . . . . .	60	88	Fumaramide . . . . .	67	426
— de vanadium . . . . .	60	89	Fumaranilide . . . . .	68	1247
— d'yttrium . . . . .	16	170	Fumarates . . . . .	61	1140
— — . . . . .	60	89	Fumarate d'ammonium acide . . . . .	61	1141

Fumarate d'ammonium neutre . . .	61	1141
— d'argent . . . . .	61	1143
— de baryum . . . . .	61	1141
— de calcium . . . . .	61	1142
— de cobalt . . . . .	61	1142
— de cuivre . . . . .	61	1143
— de cuprammonium . . . . .	61	1143
— de magnésium . . . . .	61	1142
— de manganèse . . . . .	61	1143
— mercureux . . . . .	61	1143
— de nickel . . . . .	61	1142
— de plomb neutre . . . . .	61	1143
— sous-plombique . . . . .	61	1143
— de potassium acide . . . . .	61	1141
— de potassium neutre . . . . .	61	1141
— de sodium neutre . . . . .	61	1141
— de strontium . . . . .	61	1142
— de zinc . . . . .	61	1142
Fumarimide . . . . .	67	427
Fumarine . . . . .	68	130
Funis-mucine . . . . .	75	1099
γ-Furfurallévulate de calcium . . .	63	2345
γ — — . . . . .	63	2346
Furfurobenzidine . . . . .	56	1370
Furfurol . . . . .	56	704
— Dérivés azotés du — . . . . .	58	772
— Produits de condensation formés par le — avec les amines . . . . .	58	774
Furfuromalonate d'argent . . . . .	63	2580
Furfurymalonate d'argent . . . . .	63	2557
Furine . . . . .	58	778
Furoïne . . . . .	56	706
— . . . . .	58	777
— monoacétique . . . . .	56	706
Furonate d'argent . . . . .	63	2524

Furyle . . . . .	56	705
Fuscol . . . . .	58	770
Fuselöl . . . . .	56	109
Fusion . . . . .	1	427
— . . . . .	2	390
— Causes qui font varier le point de — . . . . .	1	435
— Changements de volume qui ac- compagnent la — . . . . .	1	433
— — — Expériences sur la glace . . .	1	434
— — — Expériences de Kopp . . . . .	1	434
— Combustion du charbon . . . . .	1	429
— Combustion de liquides . . . . .	1	428
— Emploi du chalumeau à gaz pour la — . . . . .	1	429
— Évaluation de la variation de vo- lume dans la — . . . . .	1	434
— Expériences de Despretz sur la — . .	1	428
— — de Sainte-Claire Deville sur la — . . . . .	1	428
— Fours et grilles à pétrole . . . . .	1	431
— Influence de la pression sur la — . .	1	435
— Lois de la — . . . . .	1	427
— Passage de l'état solide à l'état liquide . . . . .	1	427
— Points de fusion de quelques corps . . . . .	1	432
— Substances réfractaires à la — . . .	1	428
— Vérification des données théori- ques . . . . .	1	437
— — — — Expériences de Bunsen . . .	1	439
— — — — Expériences de Mous- son . . . . .	1	438
— — — — Expériences de Thom- son . . . . .	1	437

## G

Gahnite . . . . .	✓	70
Gaiacène . . . . .	55	519
Gaiacol . . . . .	56	582
— . . . . .	56	689
Gaiacolate de chaux . . . . .	63	2671
— de plomb . . . . .	63	2671
— de potassium . . . . .	63	2671
— de sodium . . . . .	63	2671
Gaiadate de cuivre . . . . .	61	584
— d'éthyle . . . . .	61	584
— de soude . . . . .	61	584
Gaiquinon . . . . .	58	623
Gaiarétate d'argent . . . . .	61	1331
— de baryum . . . . .	61	1331

Gaiarétate de plomb . . . . .	61	1331
— de potassium acide . . . . .	61	1331
— — neutre . . . . .	61	1331
— de sodium acide . . . . .	61	1331
— — neutre . . . . .	61	1331
Galactine . . . . .	56	435
Galactonate d'ammonium . . . . .	63	2876
— de baryum . . . . .	63	2876
— de cadmium . . . . .	63	2876
— de calcium . . . . .	63	2876
— de potassium . . . . .	63	2876
— de sodium . . . . .	63	2876
Galactose. Propriétés, réactions du — . . . . .	56	375

Galactose. Recherche et dosage	
du — . . . . .	34 512
— carbonate de plomb . . . . .	63 2964
— de potassium . . . . .	63 2964
Galactosides . . . . .	56 376
Galène . . . . .	25 62
— Analyse de la — . . . . .	31 156
Galinite . . . . .	9 70
Gallate d'aluminium . . . . .	63 2544
— d'ammonium . . . . .	63 2544
— de baryum . . . . .	63 2544
— de bismuth . . . . .	63 2544
— de calcium . . . . .	63 2544
— de chrome . . . . .	63 2546
— de cobalt . . . . .	63 2545
— d'étain . . . . .	63 2544
— de fer . . . . .	63 2544
— de magnésie . . . . .	63 2544
— de plomb . . . . .	63 2544
— de potassium . . . . .	63 2544
— de sodium . . . . .	63 2544
Galléine . . . . .	56 639
— . . . . .	63 3016
— . . . . .	88 513
— tétracétique . . . . .	56 609
— tétrabenzoiïque . . . . .	56 639
Galline . . . . .	56 640
— . . . . .	63 2954
Gallium et ses composés . . . . .	16 201
— Analyse quantitative du — . . . . .	16 216
— Considérations théoriques sur le — . . . . .	16 219
— Extraction du — . . . . .	16 202
— Poids atomique et spectre du — . . . . .	16 207
— Propriétés chimiques du — . . . . .	16 205
— physiques du —. Purification du — et recherche du — dans les blends . . . . .	16 204
— Réactions des sels de — . . . . .	16 214
Gallocarbonate d'argent . . . . .	63 2933
— de baryum . . . . .	63 2933
— de calcium . . . . .	63 2933
— de potassium . . . . .	63 2933
Gallol . . . . .	56 641
— . . . . .	56 676
Gallotannate d'ammonium . . . . .	63 2553
— d'antimoine . . . . .	63 2554
— d'argent . . . . .	63 2554
— de baryum . . . . .	63 2553
— de calcium . . . . .	63 2553
— de cuivre . . . . .	63 2554
— d'étain . . . . .	63 2554
— ferreux . . . . .	63 2553
— de magnésium . . . . .	63 2553
— de plomb . . . . .	63 2553
— de potassium . . . . .	63 2553

Gallotannate de zinc . . . . .	63 2553
Galmite . . . . .	9 130
Garancine . . . . .	56 716
Gay Lussac, chimiste et physicien . . . . .	1 61
Gay-Lussite . . . . .	9 150
Gaz. Analyse des — . . . . .	33
— des — recueillis de l'eau, au moyen de l'eudiomètre Schlœsing . . . . .	31 406
— — Extraction de ces gaz par la méthode de Schlœsing . . . . .	31 402
— Chaleur spécifique des — . . . . .	1 863
— combustibles. Voyez plus bas :	
— Utilisation de certains gaz . . . . .	
— Compressibilité des — . . . . .	1 393
— à l'eau . . . . .	4 167
— de l'estomac . . . . .	74 250
— de l'intestin grêle . . . . .	75 335
— du gros intestin . . . . .	75 338
— de la lymphe . . . . .	76 292
— des marais . . . . .	55 132
— Mesure, par le volumétre Schlœsing des — dégagés de l'eau . . . . .	31 404
— Méthodes pour étudier et recueillir les — de la respiration . . . . .	76 327
— oléfiant . . . . .	55 184
— de la respiration. Expériences de Regnault et Reiset, de Pettenkofer et Voit . . . . .	76 332
— Solubilité des — dans les matières en fusion . . . . .	1 527
— Tensions maxima dans les — . . . . .	1 469
— Tension des — dans la surface interne de l'intestin . . . . .	76 291
— des — dans les tissus de l'organisme . . . . .	76 290
— dans le sang, leur état dans le — . . . . .	76 258
— — — . . . . .	76 276
— — — . . . . .	76 287
— — Analyse des — dans le sang . . . . .	73 180
— du sang artériel . . . . .	76 252
— — vénéux . . . . .	76 252
— Généralités sur les — du . . . . .	76 251
— Répartition des — du sang . . . . .	76 257
— des sécrétions . . . . .	76 294
— des urines . . . . .	75 1044
— Utilisation de certains gaz.	
Gaz combustibles.	
— — Caractères généraux. Composition chimique . . . . .	7 467
— — Caractères du grisou . . . . .	7 438
— — GISEMENTS DES — COMBUSTIBLES.	
— — Alsace. Bechelbronn . . . . .	7 470
— — Amérique du Nord . . . . .	7 479
— — Apennins (Italie) . . . . .	7 471
— — Caucase. Chine . . . . .	7 479
— — Drôme . . . . .	7 470
— — Haute-Savoie . . . . .	7 469
— — Valachie . . . . .	7 479



Gaz. GISEMENTS. Zante Ile de). . . . .	7	479	préparation, l'emploi, etc. du — en photographie. . . . .		
— — Grisou. Voyez : Gaz combus- tibles. Caractères du grisou . . . . .			Voyez 43, de p. 210 à p. 290.		
— — Origine du . . . . .	7	481	<b>Gelées végétales.</b> Production des —	72	52
<b>Gazomètres.</b> . . . . .	33	38	<b>Géline.</b> . . . . .	75	406
Gehlénite . . . . .	9	122	<b>Gelsemine.</b> . . . . .	66	98
Geissospermine . . . . .	66	100	<b>Génarosine.</b> . . . . .	88	408
Gélatine . . . . .	68	1606	<i>Généralités sur quelques indus- teris chimiques.</i> . . . . .	37	1
— de Chine. . . . .	85	129	Les généralités sur les industries chimiques ont leur place régulière dans la table, avec le ou les pro- duits chimiques fabriqués et livrés par les grandes usines : c'est là, en effet, qu'il convient de les pla- cer; mais des renseignements spé- ciaux, indiqués ici, sont réunis dans le volume 37.		
— explosive ou dynamite-gomme.	85	115	— <b>Acide chlorhydrique.</b> Condén- sation complète de l'— . . . . .	37	17
— végétales . . . . .	68	1588	— — <b>phosphorique.</b> Fabrication in- dustrielle de l'— . . . . .	37	26
— Application de la — à la chromo- lithographie. . . . .	85	100	— — <b>sulfurique.</b> Perfectionne- ments dans la fabrication de l'—	37	15
— — — à la gravure . . . . .	85	99	— — — Emploi métallurgique des résidus de grillage de la pyrite, colonne aéronitrique . . . . .	37	16
— — — à la photographie . . . . .	85	103	— — — Condensation complète de l'acide chlorhydrique . . . . .	37	17
— — — à la photolithographie . . . . .	85	113	— — — Pertes des composés ni- treux. Oxyde de manganèse ré- généralisé . . . . .	37	19
— — — à la phototypie. . . . .	85	108	— <b>Argent.</b> Généralités sur les sels haloïdes d'— . . . . .	27	345
— — — — Procédé Albert. . . . .	85	110	— <b>Aventurine de Venise.</b> Produc- tion artificielle de l'— . . . . .	37	38
— — — — — Monckhoven . . . . .	85	111	— <b>Ciments hydrauliques.</b> Recher- ches sur les — . . . . .	37	2
— — — — — Despaquis. . . . .	85	111	— Emploi métallurgique des résidus de grillage de la pyrite . . . . .	37	18
— — — — — Roux . . . . .	85	112	— <b>Engrais.</b> Extrait d'— . . . . .	37	28
— Application de la — à la fabrica- tion de feuilles et images; — pour obtenir l'imperméabilisation des tissus . . . . .	85	97	— <b>Fibres textiles des végétaux.</b> Amé- lioration dans la production des —	37	29
<i>Gélatines et colles.</i>			— <b>Production artificielle du corin- don, du rubis et de différents sili- cates cristallisés.</b> . . . . .	37	34
<i>Industrie des</i> — Colle d'amidon.	85	131	— <b>Soude artificielle.</b> Fabrication de la — . . . . .	37	20
— — de caoutchouc . . . . .	85	132	— — — procédé des petits cristaux	37	25
— — de caséine . . . . .	85	133	— <b>Verre.</b> Recherches industrielles sur le — . . . . .	37	29
— Colles diverses . . . . .	85	129	— — sur l'irisation du — . . . . .	37	32
— Colle féculé Parmentier . . . . .	85	132	— — Utilisation du silicate de soude dans la fabrication du — . . . . .	37	31
— — de gluten. . . . .	85	132	<b>Génération spontanée.</b> . . . . .	71	38
— — de pâte . . . . .	85	131	<b>Genthite</b> . . . . .	23	177
— — de poisson, ou ichthyocolle.	85	91			
— — pour porcelaine. — transpa- rente pour — . . . . .	85	133			
— — de résine . . . . .	85	130			
— Colles végétales . . . . .	85	129			
— Examen et essais des gélatines et des colles. . . . .	85	121			
<b>Gélatine et colle extraites des os.</b>					
— Extraction par les acides . . . . .	85	80			
— — par simple ébullition . . . . .	85	59			
— — par la vapeur . . . . .	85	66			
— Fabrication de colles diverses. . . . .	85	55			
— — de la colle forte. . . . .	85	35			
— — et emploi de la colle de pois- son ou ichthyocolle . . . . .	85	91			
— — de la gélatine. Matières pre- mières, colles, matières, etc. . . . .	85	14			
— Généralités sur les —. Matières collagènes. . . . .	85	1			
— — Historique . . . . .	85	13			
— — Matières premières. Os . . . . .	85	16			
— — Substances gélatineuses . . . . .	72	25			
<b>Gélatino-bromure d'argent.</b> Emploi, en photographie, du — . . . . .	43	210			
— — Détails nécessaires pour la					

<b>Gentianose</b> . . . . .	56	785	<b>Glu marine</b> . . . . .	93	189
<b>Gentiopicroïne</b> . . . . .	56	372	<b>Glucine</b> . . . . .	9	56
<b>Gentisate de baryum</b> . . . . .	63	2236	— . . . . .	16	4
— de calcium . . . . .	63	2236	<b>Glucines</b> . . . . .	56	650
— de cuivre . . . . .	63	2236	<b>Glucinium et ses composés</b> . . . . .	16	1
— de potassium . . . . .	63	2236	— Bibliographie du — . . . . .	16	23
— de sodium . . . . .	63	2236	— Caractères des sels de — . . . . .	16	22
<b>Gentisine</b> . . . . .	56	694	— Classification. Place du — dans		
<b>Géocéraine</b> . . . . .	61	1127	la — des métaux . . . . .	16	3
<b>Géomyricine</b> . . . . .	61	1127	— Combinaisons organiques du — . . . . .	16	21
<b>Géorétate d'ammonium</b> . . . . .	61	1127	— Dosage et séparation du — . . . . .	16	22
<b>Germes. Répartition des — dans</b>			— Equivalent du — . . . . .	16	4
les eaux . . . . .	71	81	— État naturel du —. Historique		
— des — sur les solides . . . . .	71	81	du — . . . . .	16	1
— Répartition générale des — dans			— métallique. — Propriétés du — . . . . .	16	2
l'air . . . . .	71	63	— Météorites — contenu dans les — . . . . .	10	9
<b>Germination</b> . . . . .	82	1	— Spectre du — . . . . .	16	3
<b>Gersdorphite</b> . . . . .	23	174	— éthyle . . . . .	69	38
<b>Gingembre. Analyse du —</b> . . . . .	91	686	— propyle . . . . .	69	39
<b>Giobertite</b> . . . . .	9	143	<b>Glucoctonate de baryum</b> . . . . .	63	3019
<b>Girofle. Analyse du —</b> . . . . .	91	656	— de cadmium . . . . .	63	3019
<b>Gisements de phosphate de chaux</b> . . . . .	37	84	— de calcium . . . . .	63	3019
<b>Glace</b> . . . . .	9	55	<b>Gluconate de baryum</b> . . . . .	63	2871
— Analyse bactériologique de la — . . . . .	91	61	— de cadmium . . . . .	63	2871
<b>Glaces</b> . . . . .	40	252	— de calcium . . . . .	63	2871
— argentées. Amalgamation des — . . . . .	40	276	— de plomb . . . . .	63	2871
— Argenture des — . . . . .	40	275	— de zinc . . . . .	63	2871
— Coulage des — . . . . .	40	260	<b>Glucosaccharate de calcium</b> . . . . .	63	2711
<b>Glaces coulées</b> . . . . .	40	287	— de cuivre . . . . .	63	2711
— Défauts des — . . . . .	40	255	— de potassium . . . . .	63	2711
— Encadrement des — . . . . .	40	285	— de zinc . . . . .	63	2711
— Epaisseur des —. Moyen de con-			<b>Glucosaccharine</b> . . . . .	56	425
naître l' — des glaces . . . . .	40	278	<b>Glucosamide</b> . . . . .	65	1500
— Fabriques de — . . . . .	40	283	<b>Glucose</b> . . . . .	CXVI	56
— Fonte des — . . . . .	40	257	— . . . . .	75	510
— Matières premières des — . . . . .	40	253	— . . . . .	75	954
— Platinage des — . . . . .	40	276	— . . . . .	84	257
— Prix des — et prix de revient			— Analyse du — . . . . .	91	525
des — . . . . .	40	280	— Dosage du — . . . . .	34	497
<b>Glaces soufflées</b> . . . . .	40	291	— dans le foie . . . . .	75	687
— Travail des — . . . . .	40	268	<b>Glucose inactif</b> . . . . .	56	375
<b>Glandes du conduit auditif ex-</b>			— ordinaire. Combinaison du —		
terne . . . . .	73	265	avec les alcools . . . . .	56	360
— de l'estomac . . . . .	75	656	— Propriétés. Réactions. Fer-		
— sans conduit sécréteur . . . . .	75	694	mentations. Recherches et dosage		
— mucipares . . . . .	75	693	du — . . . . .	56	344
— de la peau. Analyse des — . . . . .	73	265	— Recherche du — dans la bile . . . . .	73	248
— du prépuce . . . . .	73	265	<b>Glucoses. Recherche des — dans</b>		
— salivaires. Analyse des — . . . . .	73	278	les végétaux . . . . .	80	59
— . . . . .	75	655	— Séparation des — par les fer-		
<b>Glaserite</b> . . . . .	9	158	ments non inversifs . . . . .	34	509
<b>Glauberite</b> . . . . .	9	159	<b>Glucosides</b> . . . . .	56	344
<b>Glaucine</b> . . . . .	66	171	— à fonction complexe . . . . .	56	766
<b>Glauconite</b> . . . . .	20	126	— proprement dits . . . . .	56	699
<b>Glauco-picrine</b> . . . . .	66	171	— Recherche des — dans les végé-		
<b>Gliadine</b> . . . . .	68	1588	taux . . . . .	80	38
<b>Globulines</b> . . . . .	68	1586			
— . . . . .	74	79			

Glucoside acétochlorhydrique. . . . .	56	360	Glycide cyanhydrique. . . . .	56	271
— acétonitrique . . . . .	56	361	— dibromhydrique. . . . .	56	271
— benzoïque . . . . .	56	367	— dichlorhydrique. . . . .	56	270
— coniférylique . . . . .	56	366	— iodhydrique . . . . .	56	271
— diacétique . . . . .	56	360	— monobromhydrique . . . . .	56	270
— dibenzoïque . . . . .	56	362	— monochlorhydrique . . . . .	56	269
— dibutyrique . . . . .	56	361	— phénylique. . . . .	56	480
— distéarique . . . . .	56	361	Glycocolles . . . . .	1	275
— esculétique . . . . .	56	365	Glycocolle. Combinaisons du —		
— hydroquinonique. . . . .	56	366	avec les acides et les sels. . . . .	64	222
— mannitique . . . . .	56	368	— — métalliques du . . . . .	64	221
— monoacétique . . . . .	56	360	— Dérivés éthers et amidés du —.	64	225
— phlorétinique . . . . .	56	367	Glycodrupose. . . . .	56	372
— phloroglucique . . . . .	56	367	Glycogène . . . . .	56	432
— quinovinique . . . . .	56	368	—	75	979
— saligénique . . . . .	56	364	— Formation du — dans le foie. . . . .	75	676
— — . . . . .	56	367	— Extraction du — du foie . . . . .	75	672
— solanidique . . . . .	56	371	— tétranitrique . . . . .	56	433
— tétracétique . . . . .	56	360	— Matière — . . . . .	75	504
— tétratartrique . . . . .	56	362	Glycols . . . . .	1	278
— triacétique. . . . .	56	360	— . . . . .	xcix	56
Glucosotétrasulfates . . . . .	56	359	— . . . . .	ciii	56
Glucosurie . . . . .	75	963	— . . . . .		56
Glutaconate d'argent . . . . .	61	1181	Glycol ordinaire. Propriétés, réac-		
— de zinc . . . . .	61	1181	tions du — . . . . .	56	187
Glutamine . . . . .	67	417	— Dérivés du — . . . . .	55	88
Glutarimide. . . . .	67	417	— acétobutyrique. . . . .	56	194
Gluten . . . . .	68	1559	— acétochlorhydrique . . . . .	56	194
Glutimide. . . . .	67	418	— acétovalérique. . . . .	56	194
Glycérammine . . . . .	56	245	— <i>p</i> -bromophénylamine . . . . .	68	1221
Glycérates . . . . .	56	736	— crotonylénique. Propriétés, réac-		
Glycérate d'ammonium . . . . .	63	2195	tions du — . . . . .	56	209
— d'argent. . . . .	63	2196	— diacétique. . . . .	56	194
— de baryum. . . . .	63	2195	— dibromhydrique . . . . .	55	201
— de calcium . . . . .	63	2195	— — . . . . .	56	192
— de cuivre . . . . .	63	2196	— dibutyrique . . . . .	56	194
— de magnésium . . . . .	63	2195	— dichlorhydrique . . . . .	56	192
— de manganèse . . . . .	63	2196	— dicyanhydrique . . . . .	56	195
— de plomb . . . . .	63	2195	— diéthylique. . . . .	56	196
— de potassium . . . . .	63	2195	— diiodhydrique . . . . .	56	192
— de zinc . . . . .	63	2195	Glycols-Diphénols-Ethers . . . . .	56	693
Glycérides des acides organiques. . . . .	56	252	Glycol disulhydrique. . . . .	56	192
Glycérinates sodiques . . . . .	56	237	— épichlorhydrique . . . . .	56	192
Glycérine. . . . .	1	286	Glycols Ethers . . . . .	56	692
— . . . . .	56	221	Glycoléthylamide . . . . .	67	852
— . . . . .	56	252	— éthylique. . . . .	56	186
— Combinaison de la — avec les			— isopropylénique . . . . .	56	200
acides —.			— monoacétique . . . . .	56	193
Étherification de la glycérine . . . . .	56	240	— monobromhydrique . . . . .	56	191
— — avec les alcools. Produits de			— monobutyrique . . . . .	56	194
déshydratation . . . . .	56	265	— monochlorhydrique . . . . .	56	191
Dérivés de la — . . . . .	55	90	— monocyanhydrique. . . . .	56	195
— ammoniacaux de la — . . . . .	64	207	— monoéthylique. . . . .	56	196
— Propriétés, réactions de la — . . . . .	56	221	— monoiodhydrique . . . . .	56	192
Glycérine butylique. . . . .	56	273	— monosulhydrique . . . . .	56	192
— mésitylénique . . . . .	56	277	— oxalique. . . . .	56	194
— propylique . . . . .	56	221	— phtalique . . . . .	56	212
Glycide . . . . .	56	268			

Glycoléthylamide stilbénique . . . . .	56	214	Gnoscopine . . . . .	66	288
— succinique . . . . .	56	194	Gommes . . . . .	34	489
— terpilénique . . . . .	56	210	— . . . . .	86	354
— tolylénique . . . . .	56	212	Gomme animale . . . . .	75	978
— triméthylénique . . . . .	56	199	— — . . . . .	75	1100
Glycols xyléniques . . . . .	56	212	— — Théorie de Landwehr sur la — animale . . . . .	74	387
Glycolide . . . . .	56	197	Gommes. Composition et mode de production des — dans l'organi- sation végétale . . . . .	72	79
— . . . . .	62	1512	— Dosage des — dans les végétaux	80	231
Glycollamide . . . . .	56	761	Gomme arabique . . . . .	56	433
— . . . . .	67	849	Gommes solubles . . . . .	56	433
Glycollamine . . . . .	62	1511	Goniomètre de Wollaston . . . . .	2	671
— . . . . .	64	217	Goslarite . . . . .	9	168
Glycollate d'ammonium acide . . . . .	62	1509	Goudrons. Composition des di- vers — . . . . .	88	56
— — neutre . . . . .	62	1509	— Traitement des — pour la fabri- cation des couleurs . . . . .	88	67
— d'argent . . . . .	62	1511	Goudron de houille . . . . .	56	468
— de baryum . . . . .	62	1510	Graham, chimiste . . . . .	1	108
— de calcium . . . . .	62	1510	Graines fourragères. Analyse des —	34	277
— de cuivre . . . . .	62	1510	— — des — en employant la liqueur de Fehling . . . . .	34	278
— de magnésium . . . . .	62	1510	Grains destinés à la distillerie et à la féculerie. Analyse des — desti- nés à la — . . . . .	34	447
— de plomb basique . . . . .	62	1511	Graisses. Voyez Gras. Corps — .		
— de plomb neutre . . . . .	62	1510	Graisses du muscle . . . . .	75	515
— de potassium . . . . .	62	1509	— dans l'urine . . . . .	75	848
— de sodium acide . . . . .	62	1509	Granulites . . . . .	9	204
— — bibasique . . . . .	62	1510	Graphite . . . . .	5 <sup>a</sup>	20
— — neutre . . . . .	62	1509	— . . . . .	9	18
— de strontium . . . . .	62	1510	— . . . . .	10	20
— de thallium . . . . .	62	1511	— hydrate graphitique . . . . .	5 <sup>a</sup>	30
— de zinc . . . . .	62	1510	Graphite artificiel. Carbone de la fonte . . . . .	5 <sup>a</sup>	23
Glycolylamide . . . . .	67	849	— — Action de l'hydrogène nais- sant sur le carbone de la fonte . . . . .	5 <sup>a</sup>	24
Glycolynaphtalide . . . . .	68	1284	— — — de l'oxyde de carbone sur le —. Action de la soude sur le — . . . . .	5 <sup>a</sup>	25
Glycolylurée . . . . .	67	685	— Analyse minéralogique du — . . . . .	7	399
Glycose. Voyez Glucose . . . . .			— Caractères physiques du — . . . . .	7	397
Glycurona'es . . . . .	56	743	— Composition chimique du — . . . . .	7	398
Glycuronate d'argent . . . . .	63	2895	— Dérivés oxygénés du . . . . .	5 <sup>a</sup>	27
— de cadmium . . . . .	63	2895	— Dosage du — dans les aciers . . . . .	31	104
— de calcium . . . . .	63	2895	— — du — dans les fers . . . . .	31	104
— de plomb . . . . .	63	2895	— — du — dans les fontes . . . . .	31	104
— de potassium . . . . .	53	2895	— Origine du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	20
— de sodium . . . . .	63	2895	— Oxydation et Usages du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	22
— de zinc . . . . .	63	2895	— Production. Modes divers de — du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	26
Glycyrhétine . . . . .	56	700	— Propriétés physiques du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	21
Glycyrhizine . . . . .	56	372	— Gisements du — . . . . .		
— . . . . .	56	700	— — Allemagne, Angleterre, Au- triche, Canada, Ceylan, États-		
Glyoxal . . . . .	56	189			
Glyoxylate d'ammonium . . . . .	63	2189			
— d'argent . . . . .	63	2191			
— de baryum . . . . .	63	2190			
— de calcium . . . . .	63	2190			
— de plomb . . . . .	63	2191			
— de potassium . . . . .	63	2190			
— de zinc . . . . .	63	2191			
Glyoxydiurée . . . . .	67	722			
Glyoxylurée . . . . .	67	717			
Glyoxypropionate d'argent . . . . .	63	2212			
— de baryum . . . . .	63	2212			
— de calcium . . . . .	63	2212			
— de zinc . . . . .	63	2212			

Unis, Grèce, Russie, Sibérie, Tur- kestan russe, Venezuela . . . . .	7	399
Gras. Corps — . . . . .	74	95
Grasses. Matières — dans le foie .	75	689
Gratioline . . . . .	56	372
Greenockite . . . . .	9	37
— . . . . .	9	223
Grenat . . . . .	10	73
— almandin . . . . .	20	120
— mélanite . . . . .	9	214
Groenhartine . . . . .	56	785
— . . . . .	62	2093
Grossulaire . . . . . Pl. VII	9	
— . . . . .	9	225
Groupement des éléments salins .	1	135
Grunanite . . . . .	23	172
Grunérite . . . . .	20	114

Guanamines . . . . .	64	154
— . . . . .	65	1458
Guanidine . . . . .	65	1377
— Dérivés de la — . . . . .	64	129
Guanidines de l'orthotoluidine . .	65	537
Guanine . . . . .	67	758
— . . . . .	75	490
— . . . . .	75	797
— Combinaisons formées avec les bases et les sels de la — . . . . .	67	760
— Sels de la — . . . . .	67	759
Guano. Analyse complète du — . .	34	60
Gummite nickélique . . . . .	23	177
Guyton-Morveau, chimiste . . . .	1	46
Gypse . . . . .	9	166
— . . . . .	10	89
— Analyse du — . . . . .	31	225

## H

Haidingerite . . . . .	9	185
Halogènes. Action des — sur les carbures d'hydrogène . . . . .	55	67
Harmaline . . . . .	66	471
Harmine . . . . .	66	479
Harmonica chimique . . . . .	4	148
Harmotome . . . . .	9	135
Hartite . . . . .	7	439
Hartsals . . . . .	36	428
Hauérite . . . . .	9	43
Hausmannite . . . . . VIII	9	
— . . . . .	9	77
Hedenbergite . . . . .	20	117
Hélicine . . . . .	56	365
Hématine . . . . .	68	1600
— . . . . .	75	930
— Composition de l'— . . . . .	76	80
— Préparation de l'— . . . . .	76	77
— Propriétés chimiques et physi- ques de l'—. Caractères spectro- scopiques de l'— . . . . .	76	79
— Sels de l'— . . . . .	76	82
Hématite . . . . .	9	65
Hématite rouge . . . . .	47	7
Hématites brunes . . . . .	47	9
Hématocristalline . . . . .	63	1593
Hématogène . . . . .	75	989
Hématoporphyrine . . . . .	75	930
— Préparation de l'— . . . . .	76	90
— Propriétés physiques et chimi- ques de l'—. Réactions spectrales de l'— . . . . .	76	92

Hémialbumine . . . . .	68	1573
Hémiisoglycol . . . . .	56	184
Hémimellate ammoniacal . . . . .	61	1405
— d'argent . . . . .	61	1405
— de baryum . . . . .	61	1405
Hémipinate d'ammonium . . . . .	63	2800
— d'argent . . . . .	63	2800
— — . . . . .	63	2804
— de potassium . . . . .	63	2800
Hémiprotéine . . . . .	68	1572
Hémochromogène . . . . .	76	86
Hémoglobine . . . . .	68	1593
— . . . . .	75	997
— Dosage de l'— par les méthodes chromométriques . . . . .	73	159
— — de l'— par la méthode spec- trophotométrique . . . . .	73	168
— Préparation de l'— . . . . .	76	45
— Propriétés chimiques et physi- ques de l'—. . . . .	76	46
— dans la bile. Recherche de l'—. .	73	248
— dans le sang. Combinaisons de l'— dans le — . . . . .	76	63
— Dosage de l'— dans le sang, par les méthodes chimiques . . . . .	73	155
Hémoglobine carbonique . . . . .	76	62
— oxyazotique . . . . .	76	61
— oxycarbonée. Préparation de l'—. .	76	53
— — Propriétés chimiques et phy- siques de l'—. . . . .	76	54
Heptane normal . . . . .	55	309
Heptasulfure d'ammonium . . . . .	14	74

Heptate de baryum . . . . .	62	1730	Hexitamalate de calcium . . . . .	63	2484
Heptolactone . . . . .	62	1603	Hexylamines . . . . .	64	91
Heptylacétate d'argent . . . . .	60	441	Hexyl-butylolactone . . . . .	61	577
— de baryum . . . . .	60	441	— — . . . . .	61	1615
Heptylacétylacétate d'éthyle . . . . .	62	1688	Hexylène normal . . . . .	55	299
Heptylamine . . . . .	64	93	Hexylène- $\alpha$ . . . . .	55	299
Heptylène . . . . .	55	310	— Isomères de l'— . . . . .	55	301
— . . . . .	55	317	Hexyl-eugénol . . . . .	56	685
— chloré . . . . .	55	318	Hexylglycol . . . . .	56	205
Heptylidène . . . . .	55	319	Hexylœnanthyluréide . . . . .	67	652
— . . . . .	61	1032	Hexylols . . . . .	56	115
Heptylmalonate d'argent . . . . .	61	1125	Hexylparaconate d'argent . . . . .	63	2484
— de baryum . . . . .	61	1125	— de calcium . . . . .	63	2484
— d'éthyle . . . . .	61	1124	Hexylsulfine . . . . .	69	103
Heptylols . . . . .	56	120	Hexylurées . . . . .	67	628
Hercynite . . . . .	9	71	Hiératite . . . . .	9	98
Hespérétine . . . . .	56	695	Hippuramide . . . . .	68	963
Hespéretol . . . . .	56	785	Hippurates . . . . .	68	961
Hespéridine . . . . .	56	699	Hippurate céréux . . . . .	16	97
Hessite . . . . .	9	34	— de lanthane . . . . .	16	120
Hétéroxanthine . . . . .	75	795	Hisingérite . . . . .	20	115
Hexaborate de soude . . . . .	13	156			
Hexabromodinaphtyle . . . . .	55	660	Holmium . . . . .	16	177
Hexabromure d'acénaphène . . . . .	55	336			
— de benzine . . . . .	55	359	Holosidères . . . . .	10	101
Hexachloro-dinaphtyle . . . . .	55	660	Homacétoxycoumarine . . . . .	58	835
Hexachlorophénol . . . . .	56	503	$\alpha$ -Homocaféate d'argent . . . . .	63	2348
Hexachlorotoluène . . . . .	55	395	— de calcium . . . . .	63	2348
Hexachlorure de benzine . . . . .	55	345	— de zinc . . . . .	63	2348
— — monochlorée chloré . . . . .	55	349	Homoéosine . . . . .	56	591
— paraxylénique. Préparation de			Homoférulate d'ammonium . . . . .	63	2348
l'— . . . . .	70	23	— de baryum . . . . .	63	2348
— de toluène dichloré . . . . .	55	387	— de zinc . . . . .	63	2348
Hexacrolate de baryum . . . . .	63	2819	Homofluorescéine . . . . .	63	2862
— de calcium . . . . .	63	2819	Homofluorescine . . . . .	56	590
— de sodium . . . . .	63	2819	Homogentisate de plomb . . . . .	63	2275
Hexadécylène . . . . .	55	324	Homo-isophtalate d'argent . . . . .	61	1294
Hexaéthylbenzine . . . . .	55	458	Homomésaconate acide d'ammo-		
Hexahydrophthalate de plomb . . . . .	61	1198	nium . . . . .	61	1188
Hexahydrure d'anthracène . . . . .	55	589	— d'argent . . . . .	61	1188
— de méthylantracène . . . . .	61	1347	— de baryum . . . . .	61	1188
— de naphthaline . . . . .	55	459	— de calcium . . . . .	61	1188
Hexalcools . . . . .	56	313	— de cuivre . . . . .	61	1188
Héxamétaphosphate de cuivre . . . . .	26	88	— acide de potassium . . . . .	61	1188
— de soude . . . . .	13	143	Homo-oxysalicylate de baryum . . . . .	63	2272
Hexaméthylbenzine . . . . .	55	455	— de calcium . . . . .	63	2272
Hexane normal . . . . .	55	295	— de plomb . . . . .	63	2272
Héxaoxyanthraquinons . . . . .	56	728	— de potassium . . . . .	63	2272
Hexaoxyanthraquinon . . . . .	58	730	— de sodium . . . . .	63	2272
Hexaoxyanthraquinone . . . . .	88	661	Homophtalate d'argent . . . . .	61	1293
Hexaoxybenzophénone . . . . .	57	373	— de baryum . . . . .	61	1293
Hexaoxydiphénylacétone . . . . .	57	405	— de calcium . . . . .	61	1293
Hexaoxydiphényle . . . . .	56	656	— de cadmium . . . . .	61	1293
Héxérite de baryum . . . . .	63	2204	Homophtaléine de la résorcine . . . . .	56	590
— de calcium . . . . .	63	2204	Homoprotocatéchte d'ammonium . . . . .	63	2261
— de cuivre . . . . .	63	2204	— de baryum . . . . .	63	2261
Hexitamalate d'argent . . . . .	63	2484	— de calcium . . . . .	63	2261
— de baryum . . . . .	63	2484	— de cuivre . . . . .	63	2261

Homoprotocatéchats de plomb . . . 63 2261  
 — de zinc . . . . . 63 2261  
 Homopyrocatechine. Préparation, propriétés, dérivés de l'— . . . . . 56 625  
 Homopyrrols . . . . . 65 754  
 Homoquinine . . . . . 66 399  
 Homotéréphtalate d'argent . . . . . 61 1294  
 — de baryum . . . . . 61 1294  
 Homovanillate d'ammonium . . . . . 63 2262  
 — d'argent . . . . . 63 2262  
 — de baryum . . . . . 63 2262  
 — de calcium . . . . . 63 2262  
 — de plomb . . . . . 63 2262  
 — de potassium . . . . . 63 2262  
 — de zinc . . . . . 63 2262  
 Hopéite . . . . . 9 187  
 Hornblende . . . . . 9 118  
 — . . . . . 10 87  
 Houblon. Alcaloïde du — . . . . . 66 603

Houille . . . . . 5<sup>a</sup> 37  
 — Altérations de la — . . . . . 7 350  
 — Altération de la — à l'air . . . . . 7 351  
 — Analyse de la — . . . . . 31 319  
 — animale . . . . . 7 220  
 — Applications de la — . . . . . 7 364  
 — Chaleur de combustion de la — . . . . . 5<sup>a</sup> 38  
 — Combustion spontanée de la — en mer . . . . . 7 359  
 — Composition chimique de la — . . . . . 7 135  
 — Composition immédiate et minéralogique de la — . . . . . 7 154  
 — Exploitation de la — . . . . . 7 346  
 — Formation de la — Voyez Recherches sur la formation de la —, Théorie et Travaux sur la —.  
 — Gaz de la — . . . . . 5<sup>a</sup> 40  
 — Incendies spontanés de la — dans l'Allier, l'Aveyron et la Loire. . . . . 7 352  
 — Matières colorantes de la — employées pour les sucreries ou bonbons . . . . . 91 581  
 — Métamorphisme de la — . . . . . 7 361  
 — Observations de M. Gumbel. Opinion et expériences de N. Fayol sur la — . . . . . 7 195  
 — Observations de M. Renault sur la — . . . . . 7 208  
 — Opinion de M. Durand sur la — . . . . . 7 211  
 — Opinion de M. Rofe. Expériences de M. Göppert sur la — . . . . . 7 179  
 — Origine et formation de la — . . . . . 7 163  
 — Recherches sur la formation de la — . . . . . 5<sup>a</sup> 40  
 — — chimiques sur la — de la — . . . . . 72 144  
 — Recherche de M. Gumbel sur la compressibilité de la — . . . . . 7 217  
 — Théorie de M. Spring. Travaux

de M. Zeiller sur la — . . . . . 7 176  
 Houille. Travaux de M. Frémy sur la — . . . . . 7 171  
 — Travaux de M. Grand'Eury sur la — . . . . . 7 180  
 Gisements de la — . . . . . 7 220  
 — — BASSINS D'AFRIQUE. Zambézie. . . . . 7 332  
 — — — D'AMÉRIQUE. Etats-Unis . . . . . 7 334  
 — — — Alleghany . . . . . 7 338  
 — — — Arkansas . . . . . 7 336  
 — — — Canada . . . . . 7 340  
 — — — Illinois. Indiana . . . . . 7 337  
 — — — Iowa. Michigan. Missouri. Texas . . . . . 7 338  
 — — — Terre-Neuve . . . . . 7 340  
 — — — D'ASIE : Asie-Mineur, Chine, Inde, Japon, Sibérie. . . . . 7 329  
 — — — DE L'EUROPE . . . . . 7 221  
 — — — Allemagne, Haute Silésie . . . . . 7 311  
 — — — Prusse . . . . . 7 309  
 — — — en Saxe . . . . . 7 312  
 — — — de l'Angleterre, de l'Ecosse . . . . . 7 294  
 Liste des bassins houillers anglais. Bath, Bristol, Cumberland, Denbigshire, Derbyshire, Devenshire, Durhan, Flintshire, Galles, Pays de Galles du sud, Gloucestershire, Lancashire, Leicestershire, Northumberland, Shorpshire, Staffordshire, nord et sud, Warwickshire, Worcestershire, Yorkshire . . . . . 7 de la p. 294 à 308.  
 — — — Autriche . . . . . 7 313  
 — — — Belgique . . . . . 7 283  
 — — — Espagne . . . . . 7 328  
 — — — de la France . . . . . 7 222  
 Classification des bassins houillers français . . . . . 7 282  
 Liste des départements où se trouvent les bassins houillers de la France . . . . . 7 223  
 Allier, Aude, Aveyron, Calvados, Corrèze, Creuse, Gard, Haute-Saône, Hérault, Isère, Loire, Lot, Nièvre, Nord, Pas-de-Calais, Puy-de-Dôme, Saône-et-Loire, Tarn, 7, de la p. 223 à la p. 282.  
 — — — en Pologne . . . . . 7 326  
 — — — Russie . . . . . 7 313  
 — — — Russie, au Caucase . . . . . 7 325  
 — — — dans la Russie centrale . . . . . 7 318  
 — — — en Russie-Donetz . . . . . 7 320  
 — — — en Russie, à l'Oural . . . . . 7 314  
 — — — en Turquie . . . . . 7 328  
 BASSIN DE L'Océanie. Australie, Malouines, Nouvelle-Galles du Sud, Nouvelle-Zélande, Terre de Van Diémen . . . . . 7 341

Howardite . . . . .	10	80
— . . . . .	10	286
Howardite artificielle. . . . . Pl. VI.	9	
Huantajavite . . . . .	9	102
Hübnerite. . . . .	9	173
Huiles. Généralités sur les — Carac- tères particuliers des — . . . . .	34	339
— Classification des — . . . . .	34	311
— Détermination quantitative de la falsification des — . . . . .	34	361
— Marche à suivre pour reconnaître la pureté des — . . . . .	34	355
— Procédé de séparation des — saponi- fiables de celles qui ne le sont pas . . . . .	34	354
— Propriétés communes des — . . . . .	34	312
— Recherche des falsifications des — . . . . .	34	337
<i>Huiles des différentes origines, siccatives ou non, comestibles ou non.</i>		
<i>Huiles d'amandes douces et amères.</i>		
Analyse des — . . . . .	34	334
— animales . . . . .	34	336
— — comestibles . . . . .	34	347
— — non comestibles . . . . .	34	349
Huile d'arachides. . . . .	34	321
— — Analyse de l' — . . . . .	34	341
— de baleines. Analyse de l' — . . . . .	34	336
— de bois . . . . .	86	391
— de cameline . . . . .	34	342
— — Analyse de l' — . . . . .	34	323
— de chènevis . . . . .	34	334
— — Analyse de l' — . . . . .	34	349
— de colza . . . . .	34	325
— — Analyse de l' — . . . . .	34	344
Huiles comestibles. Analyse des — . . . . .	91	401
— — siccatives . . . . .	34	326
— — non siccatives . . . . .	34	319
Huile de coton . . . . .	34	324
— — Analyse de l' — . . . . .	34	313
— de croton. Analyse de l' — . . . . .	34	329
— de crucifères. Analyse de l' — . . . . .	34	344
Huiles essentielles ou Essences. Do- sage des essences dans les végétaux. . . . .	80	102
— — Recherche des — — ou essences dans les végétaux . . . . .	80	18
Huile de faine . . . . .	34	323
— — Analyse de l' — . . . . .	34	343
— de foie de morue . . . . .	34	347
— — — Analyse de l' — . . . . .	34	329
— de foie de raie. . . . .	34	347
— — — Analyse de l' — . . . . .	34	330
Huiles légères. Traitement des — — pour la fabrication des couleurs. . . . .	88	75
Huile de lin. . . . .	34	333
— — Analyse de l' — . . . . .	34	348
Huiles lourdes. Dédoublément py-		

rogéné des — . . . . .	88	75
— — et légères de goudron. . . . .	56	468
Huile de madi. Analyse de l' — . . . . .	34	335
Huiles minérales. Analyse des — . . . . .	33	354
Huile de moutarde . . . . .	34	348
— — Analyse de l' — . . . . .	34	332
Huiles moyennes. Traitement des — pour la fabrication des couleurs. . . . .	88	75
— — brutes de goudron . . . . .	56	468
Huile de noisette. Analyse de l' — . . . . .	34	332
— de noix . . . . .	34	327
— — Analyse de l' — . . . . .	34	346
— d'oilette . . . . .	34	326
— — Analyse de l' — . . . . .	34	345
— d'olive. . . . .	34	319
— — Analyse de l' — . . . . .	34	330
— de palme . . . . .	34	337
— de pied de bœuf. Analyse de l' — . . . . .	34	336
— de poisson . . . . .	34	352
— de pommes de terre. . . . .	56	109
— de ricin . . . . .	34	347
— — Analyse de l' — . . . . .	34	328
— de sésame . . . . .	34	320
— — Analyse de l' — . . . . .	34	340
Huiles siccatives . . . . .	34	328
— non siccatives . . . . .	34	330
— végétales comestibles . . . . .	34	340
— — non comestibles. . . . .	34	348
Humboldtite . . . . .	61	998
Humboldtite. . . . .	9	123
Humeurs du corps. Recherche et dosage des éléments inorganiques dans les — . . . . .	73	283
Humphry-Davy, chimiste . . . . .	1	47
Humus. Formation de l' — . . . . .	71	805
Hureaultite . . . . .	9	186
Hyalithe . . . . .	40	444
Hyalomucine . . . . .	75	1099
Hyalosidérite . . . . .	20	114
Hydantoïne . . . . .	67	685
Hydracrylate d'argent . . . . .	62	1546
— de calcium. . . . .	62	1545
— — et acrylate de calcium . . . . .	61	1545
— de sodium . . . . .	62	1545
— de zinc . . . . .	62	1545
— — et de calcium . . . . .	62	1546
Hydramido-tétrazorésorufine . . . . .	56	598
Hydragillite . . . . .	9	95
Hydrastate d'ammonium . . . . .	63	2816
— d'argent . . . . .	63	2816
— de baryum. . . . .	63	2816
— de cuivre . . . . .	63	2816
Hydrastine . . . . .	66	332

## Hydrates (1).

(1) On trouvera les hydrates non indiqués ci-dessous avec les composés dont ils dérivent.



Hydrate d'acétylène . . . . .	56	139
Hydrates d'alumine . . . . .	15	189
— — Etat naturel des — . . . . .	15	192
Hydrate d'amylène . . . . .	56	114
— d'anisyle . . . . .	62	1831
— de butylène . . . . .	56	104
— de camphène . . . . .	55	696
Hydrates de carbone . . . . .	56	424
— — Transformation en graisses des — . . . . .	75	426
— de crésyle . . . . .	56	541
— d'oxyde cuivrique . . . . .	26	29
— d'oxydure de cuivre . . . . .	26	26
— de dinitrofluorescéine . . . . .	56	589
— de divalérylène . . . . .	55	290
Hydrates d'essence de térébenthine	55	695
— — — — — . . . . .	56	210
Hydrate d'éthylène . . . . .	56	15
— d'oxyde de fer modifié . . . . .	20	38
Hydrates d'oxyde ferrique . . . . .	20	36
— d'oxyde ferroso-ferrique . . . . .	20	31
Hydrate de fluorescéine . . . . .	56	586
Hydrate d'isoprène . . . . .	56	147
— de méthyle . . . . .	56	2
— de nonyle . . . . .	56	126
— d'octylène . . . . .	56	125
— d'oxyde d'éthyle . . . . .	56	15
— de phényle . . . . .	56	465
Hydrates de l'acide phosphorique .	5	314
— — dans la notation atomique . .	5	317
Hydrate d'oxyde de plomb . . . . .	25	51
— silicioxalique . . . . .	6	237
Hydrates siliciques . . . . .	6	150
Hydrate de silicium triéthyle . . .	6	273
— de silico-heptyle . . . . .	56	664
— de silico-nonyle . . . . .	56	663
— de terpilène . . . . .	55	698
— — — — — . . . . .	56	210
— de toluylène . . . . .	56	172
— de trimé hyl-hydroxéthylène - ammonium . . . . .	56	758
Hydrates de xylényle . . . . .	56	547
Hydrate d'oxyde de zinc amorphe et cristallisé . . . . .	17	46
Hydratopate d'argent . . . . .	61	782
— de calcium . . . . .	61	782
Hydrazines . . . . .	64	99
— . . . . .	68	1415
— . . . . .	89	91
— Action du trichlorure de cyano- gène sur les — . . . . .	68	1417
— aromatiques . . . . .	65	692
— Généralités sur les — . . . . .	65	692
Hydraziniques. Dérivés — . . . . .	65	710
— Dérivés — des acides sulfonés .	65	733
Hydrazobenzol . . . . .	55	371
— . . . . .	68	1416

Hydriodure de carbone . . . . .	55	158
Hydrindine . . . . .	68	1036
Hydriodure de carbone . . . . .	55	158
Hydroamylhydroxalate de baryum	62	1599
— de cuivre . . . . .	62	1599
Hydroatropine . . . . .	66	495
Hydrobenzamide . . . . .	57	170
— cyanhydrique . . . . .	57	180
Hydrobenzoïne. Propriétés. Réac- tions de l'— . . . . .	56	214
Hydroberbérine . . . . .	66	107
Hydrobromoféruate d'ammonium .	63	2308
— d'argent . . . . .	63	2308
Hydrobutyrofuronate d'argent . . .	63	2510
Hydrocaféate de baryum . . . . .	63	2292
— de calcium . . . . .	63	2292
— de plomb . . . . .	63	2292
Hydrocamphène . . . . .	55	720
Hydrocarbazon . . . . .	65	1044
Hydrocarbonates . . . . .	11	438
— de protoxyde de cobalt . . . . .	23	53
— de nickel . . . . .	23	222
Hydrocarbonées. Substances — . .	75	93
Hydrocarbures. Voyez Carbures .		
Hydrocarbure de brome . . . . .	55	201
— d'iode . . . . .	55	203
Hydrocarpol . . . . .	56	576
— . . . . .	62	2065
Hydrocellulose . . . . .	56	452
Hydrocérusite . . . . .	25	95
Hydrochélidonate d'ammonium . .	63	2500
— d'argent . . . . .	63	2500
— de baryum . . . . .	63	2500
— de cadmium . . . . .	63	2500
— de calcium . . . . .	63	2500
— de cuivre . . . . .	63	2500
— de magnésium . . . . .	63	2500
— de manganèse . . . . .	63	2500
— de plomb . . . . .	63	2500
— de potassium . . . . .	63	2500
— de zinc . . . . .	63	2500
Hydrocholalate de baryum . . . . .	63	2367
— de calcium . . . . .	63	2367
Hydrochrysoquinon . . . . .	56	616
Hydrocinnamate d'ammonium . . .	61	768
— d'argent . . . . .	61	768
— de baryum . . . . .	61	768
— de benzyle . . . . .	61	768
— de calcium . . . . .	62	768
— de cuivre . . . . .	61	768
— d'éthyle . . . . .	61	768
— d'isoamyle . . . . .	61	768
— de méthyle . . . . .	61	768
— de plomb . . . . .	61	768
— de potassium . . . . .	61	768
— de propyle . . . . .	61	768
— de zinc . . . . .	61	768
Hydrocinnamide . . . . .	65	1371

Hydrocinnamo-carbonate d'argent.	61	1300
Hydrocoménate d'argent . . . . .	63	2495
Hydrocornicularates alcalins . . . . .	62	2130
— alcalino-terreux . . . . .	62	2130
Hydrocorniculate d'argent . . . . .	62	2130
— de plomb . . . . .	62	2130
Hydrocotarnine. Action du brome sur l' — . . . . .	66	274
Hydrocoumarate d'ammonium . . . . .	63	2835
— d'argent . . . . .	63	2835
— de cuivre . . . . .	63	2835
— de plomb . . . . .	63	2835
— de sodium . . . . .	63	2835
<i>m</i> -Hydrocoumarate d'argent . . . . .	62	1907
<i>p</i> - — d'ammonium . . . . .	62	1908
<i>p</i> - — d'argent . . . . .	62	1908
<i>p</i> - — de baryum . . . . .	62	1908
<i>p</i> - — de cuivre . . . . .	62	1908
<i>p</i> - — de zinc . . . . .	62	1908
Hydrocoumarilate d'argent . . . . .	62	1991
— de baryum . . . . .	62	1991
— de calcium . . . . .	62	1991
Hydrocoumarine . . . . .	63	2836
Hydrocronate de baryum . . . . .	63	2518
— de plomb . . . . .	63	2518
— de potassium . . . . .	63	2518
Hydrocyanide . . . . .	57	187
Hydrodéhydromucate $\alpha$ -d'argent . . . . .	63	2520
— $\beta$ - — . . . . .	63	2521
— $\alpha$ -de baryum . . . . .	63	2520
— $\beta$ - — . . . . .	63	2521
— $\alpha$ - — de calcium . . . . .	63	2520
— $\beta$ - — . . . . .	63	2521
Hydro-diazorésorufine . . . . .	56	598
Hydrodicoumarate d'argent . . . . .	63	2688
— — — . . . . .	63	2840
— de baryum . . . . .	63	2688
— — — . . . . .	63	2840
Hydrodicoumarine . . . . .	62	1977
— — — . . . . .	63	2840
Hydrodiméthylcaféate d'argent . . . . .	63	2294
Hydrodiphthalyl-lactonate d'argent . . . . .	63	2670
Hydrofêrulate d'ammonium . . . . .	63	2293
— de cuivre . . . . .	63	2293
Hydrofluoborate de baryte . . . . .	15	14
— de chaux . . . . .	15	66
— de lithium . . . . .	14	29
— de magnésie . . . . .	15	116
Hydrofluorénoquinon . . . . .	56	616
Hydrofluosilicates. Analyse des — . . . . .	31	291
Hydrofluosilicate d'ammoniaque . . . . .	14	67
— de baryte . . . . .	15	15
— de chaux . . . . .	15	66
— de lithium . . . . .	14	29
— de magnésie . . . . .	15	116
— mercureux . . . . .	26	239
— mercurique . . . . .	26	239
— de strontium . . . . .	15	43

Hydrofuronate d'argent . . . . .	63	2498
Hydrogalléine . . . . .	56	638
— — — . . . . .	63	3015
Hydrogénation des carbures d'hydrogène . . . . .	55	63
Hydrogène . . . . .	4	
— Action de l' — sur le Cyanogène . . . . .	5 <sup>a</sup>	257
— Applications industrielles de l' — . . . . .		
— Chalumeau à gaz oxyhydrique . . . . .	4	165
— — — Lumière Drummond ; Gaz à l'eau . . . . .	4	167
— — — Soudure autogène . . . . .	4	168
— Combinaison de l' — avec le silicium . . . . .	6	227
— Dosage de l' — dans les matières organiques . . . . .	79	237
— Historique. État naturel de l' — . . . . .	4	131
— Hypothèse de Prout . . . . .	4	169
— Météorites. Présence de l' — dans les — . . . . .	10	6
— PRÉPARATION DE L' —. Action du zinc sur l'acide sulfurique étendu . . . . .	4	159
— — — Appareil à production continue . . . . .	4	162
— — — Décomposition de l'eau par la pile et — de l'eau par les métaux . . . . .	4	155
— — — de l'eau par le charbon. Action des métaux sur les acides . . . . .	4	157
— — — Procédés divers de préparation . . . . .	4	158
— — — Purification de l' —. Impuretés de l' — obtenue par divers procédés et moyens de le purifier . . . . .	4	160
— PRÉPARATION INDUSTRIELLE DE L' —. Acide sulfurique et fer . . . . .	4	64
— — — Charbon et chaux . . . . .	4	165
— — — Décomposition de la vapeur d'eau par le fer . . . . .	4	162
— Propriétés chimiques de l' — . . . . .	4	146
— — — Briquet à hydrogène. Flamme de l' — . . . . .	4	147
— — — Chaleur dégagée dans la combustion de l' — . . . . .	4	150
— — — Déplacement des métaux dans les combinaisons binaires . . . . .	4	152
— — — État naissant . . . . .	4	153
— — — Fonctions chimiques de l' — . . . . .	4	154
— — — Harmonica chimique . . . . .	4	148
— — — Métalloïdes. Hydrogène et Métalloïdes . . . . .	4	151
— — — Température de combustion de l' — . . . . .	4	149
— Propriétés physiques de l' — . . . . .	4	132
— — — Densité de l'hydrogenium . . . . .	4	146
— — — Diffusibilité de l' — . . . . .	4	134

<b>Hydrogène. Propriétés physiques.</b>			
Diffusibilité de l' — à travers le caoutchouc . . . . .	4	135	
— — — à travers les métaux . . . . .	4	136	
— — — Occlusion de l' — par les métaux . . . . .	4	139	
— — — Palladium hydrogéné . . . . .	4	141	
— — — Potassium et sodium hydrogénés . . . . .	4	145	
— Raies de l' — dans les spectres de quelques corps . . . . .	1	862	
— Spectre de l' —. Variations du spectre de l' — . . . . .	1	861	
<b>Hydrogène antimonié . . . . .</b>	<b>22</b>	<b>324</b>	
— arsénié . . . . .	5	542	
— — Préparation de l' — . . . . .	5	544	
— — Propriétés de l' — . . . . .	5	542	
— — solide . . . . .	5	545	
— bicarboné . . . . .	55	184	
— perchloré . . . . .	55	199	
— phosphoré gazeux. Analogies de l' — avec l'ammoniaque . . . . .	5	405	
— — Analyse de l' — . . . . .	5	409	
— — Expériences démontrant la composition complexe de l' — . . . . .	5	415	
— — Préparation de l' — . . . . .	5	411	
— — Propriétés de l' — . . . . .	5	402	
— — liquide . . . . .	5	424	
— — Préparation de l' — . . . . .	5	426	
— — solide . . . . .	5	428	
— — Préparation de l' — . . . . .	5	431	
— protocarboné . . . . .	55	132	
— silicié . . . . .	6	227	
— Propriétés de l' — . . . . .	6	229	
— sulfuré. Action de l' — sur les dissolutions salines . . . . .	11	145	
— — — sur certains métaux, mercure, argent . . . . .	11	83	
— — — sur les oxydes . . . . .	11	145	
— — — sur les solutions de certains sels . . . . .	11	140	
— — — sur les sulfures alcalins . . . . .	11	138	
— — contenu dans l'Urine . . . . .	73	127	
Voyez Acide sulfhydrique.			
Hydro-imido-tétrazole-sorufine . . . . .	56	598	
Hydromalate de chaux . . . . .	63	2421	
Hydroméconate d'argent . . . . .	63	2921	
— de baryum . . . . .	63	2921	
— de plomb . . . . .	63	2921	
Hydromellate d'ammoniaque . . . . .	61	1433	
— d'argent . . . . .	61	1434	
— de plomb . . . . .	61	1434	
— de sodium . . . . .	61	1434	
Hydrométhylcinnamate d'argent . . . . .	61	809	
Hydrométhylparacoumarate d'argent . . . . .	62	1909	
— de baryum . . . . .	62	1909	
Hydromuconate d'argent . . . . .	61	1184	
— de zinc . . . . .	61	1184	
Hydro-ombellate de baryum . . . . .	63	2295	
— de calcium . . . . .	63	2295	
Hydroparaxyloquinone . . . . .	56	613	
Hydrophite . . . . .	20	125	
<b>Hydrophlorone. Propriétés, dérivés de l' — . . . . .</b>	<b>56</b>	<b>613</b>	
<b>Hydrophthalacone-carbonate d'argent . . . . .</b>	<b>63</b>	<b>2416</b>	
Hydrophthalate de baryum . . . . .	61	1235	
— — acide . . . . .	61	1235	
— de calcium acide . . . . .	61	1236	
— — neutre . . . . .	61	1235	
— de plomb . . . . .	61	1236	
Hydrophthalide . . . . .	62	1853	
Hydrophthalidine . . . . .	56	488	
Hydrophthalidine dichlorhydrique . . . . .	56	488	
Hydropipérate- $\alpha$ -d'ammonium . . . . .	63	2357	
— - $\beta$ - . . . . .	63	2358	
— d'argent . . . . .	63	2358	
— - $\alpha$ - de calcium . . . . .	63	2358	
— - $\beta$ - . . . . .	63	2358	
— de potassium . . . . .	63	2358	
Hydropipéroïne . . . . .	56	692	
Hydropisine . . . . .	68	1531	
<b>Hydropolyphosphate d'argent</b>	<b>61</b>	<b>1356</b>	
— de baryum . . . . .	61	1356	
— de cobalt . . . . .	61	1356	
— de cuivre . . . . .	61	1356	
— de manganèse . . . . .	61	1356	
— de plomb . . . . .	61	1356	
— de sodium . . . . .	61	1355	
Hydroquinidine . . . . .	66	398	
Hydroquinine . . . . .	66	385	
Hydroquinizarine . . . . .	56	720	
Hydroquinoléines . . . . .	65	980	
Hydroquinons et Quinons . . . . .	56	607	
— — Liste des — et — . . . . .	56	612	
<b>Hydroquinon. Dérivés phtaliques de l' — . . . . .</b>	<b>56</b>	<b>600</b>	
— Dérivés substitués de l' — . . . . .	56	600	
— Préparation, Propriétés, Réactions de l' — . . . . .	56	600	
Hydroquinon de l'hydrure d'anthracène . . . . .	56	720	
Hydroquinonphtaléine . . . . .	63	2859	
Hydroquinonphtaline . . . . .	63	2700	
Hydroquinon tétratmique . . . . .	56	617	
— vert . . . . .	58	560	
Hydroquinone . . . . .	56	599	
— . . . . .	75	911	
— . . . . .	88	204	
— verte . . . . .	56	600	
Hydrosalicylamide . . . . .	58	798	
Hydrosantonate de potassium . . . . .	63	2317	
— de sodium . . . . .	63	2317	
Hydrosorbate d'argent . . . . .	61	561	

Hydrosorbate de baryum . . . . .	61	561	Hydruie de cuivre . . . . .	26	57
— de calcium . . . . .	61	561	— de décylène . . . . .	55	314
— de cuivre . . . . .	61	561	— — . . . . .	55	482
— d'éthyle . . . . .	61	561	— — . . . . .	55	692
Hydrosulfites . . . . .	11	386	— diphenylsulfureux . . . . .	55	529
Hydrosulfite de soude . . . . .	13	93	— de dipropylène . . . . .	55	298
— acide de soude . . . . .	5	54	— — . . . . .	56	333
Hydrotimétrie . . . . .	31	467	— de duodécylène . . . . .	55	314
— Détermination du degré hydro-			— d'éthylantracène . . . . .	55	578
— timétrique des eaux . . . . .	31	471	— d'éthylbutylène . . . . .	55	299
Hydrotoluquinon . . . . .	56	612	— d'éthyle . . . . .	55	214
Hydrovanilloïne . . . . .	56	693	— d'éthylène . . . . .	55	214
Hydroxalate éthylé d'argent . . . . .	62	1599	— — Dérivés bromés de l' — . . . . .	55	222
— — de baryum . . . . .	62	1599	— — chlorés de l' — . . . . .	55	218
Hydroxybenzoate d'argent . . . . .	62	1765	— — — nitrés de l' — . . . . .	55	230
— de calcium . . . . .	62	1765	— — dinitré . . . . .	55	233
Hydroxycamphoronate d'ammo-			— — monobromé . . . . .	55	222
— nium acide . . . . .	61	1389	— — monochloré . . . . .	55	218
— — neutre . . . . .	61	1389	— — monoiodé . . . . .	55	227
— argentique . . . . .	61	1389	— — nitré . . . . .	55	230
— de baryum . . . . .	61	1389	— — perchloré . . . . .	55	221
— de calcium . . . . .	61	1389	— — tétrabromé . . . . .	55	224
— — neutre . . . . .	61	1389	— d'heptylène . . . . .	55	308
— de cuivre . . . . .	61	1389	— — — . . . . .	55	586
— de potassium neutre . . . . .	61	1389	— d'hexadécylène . . . . .	55	316
Hydroxydibenzoate de calcium . . . . .	63	2636	— d'hexyle . . . . .	55	295
Hydroxylamine. Dérivés de l' — . . . . .	61	855	— d'hexylène . . . . .	55	295
— — — . . . . .	61	1019	— — dichloré . . . . .	55	297
— — — . . . . .	68	1126	— — hexachloré . . . . .	55	297
Hydroxylbiuret . . . . .	67	612	— — trichloré . . . . .	55	297
Hydroxylurée . . . . .	67	610	— d'indium . . . . .	16	243
Hydroxytétrate d'ammonium . . . . .	62	1700	— d'isocamylanthracène . . . . .	55	580
— d'argent . . . . .	62	1700	— d'isobutylanthracène . . . . .	55	580
— de baryum . . . . .	62	1700	— de lauryle . . . . .	55	314
— de calcium . . . . .	62	1700	— de lithium . . . . .	14	23
— de cuivre . . . . .	62	1700	— de méthylamylène . . . . .	55	295
			— de méthyle . . . . .	55	132
Hydruies . . . . .	11	102	— — monobromé . . . . .	55	151
Hydruie d'acénaphène . . . . .	55	533	— — monochloré . . . . .	55	138
— d'amyle . . . . .	55	280	— de myristyle . . . . .	55	315
— d'amylène . . . . .	55	692	Hydruies de naphthaline . . . . .	55	482
— — Isomères de l' — . . . . .	55	282	Hydruie naphtylsulfureux . . . . .	55	516
Hydruies d'antracène . . . . .	55	589	— — bromé . . . . .	55	517
Hydruie d'antimoine solide . . . . .	22	326	— — chloré . . . . .	55	516
— de bényle . . . . .	55	315	— de niobium . . . . .	18	9
— de benzyle . . . . .	55	380	— de nonylène . . . . .	55	313
— de bore . . . . .	6	18	— d'octylène . . . . .	55	312
— de butyle . . . . .	55	269	— — — . . . . .	61	1122
— de butylène . . . . .	55	314	— d'œnanthylène . . . . .	55	309
— de camphène . . . . .	55	691	— de palmityle . . . . .	55	316
— de caproyle . . . . .	55	295	— de pélargylène . . . . .	55	313
— de caproylène . . . . .	55	295	— de pentadécylène . . . . .	55	315
— de capryle butyle . . . . .	55	312	— de pentyle . . . . .	55	280
— de caprylène . . . . .	55	312	— de phényle . . . . .	55	335
— — monochloré . . . . .	55	312	— de potassium . . . . .	12	22
— de cétyle . . . . .	55	316	— de propyle . . . . .	55	234
— de cocinyle . . . . .	55	315	— de propylène . . . . .	55	232
— de crésyle . . . . .	55	380	— — — . . . . .	56	232

Hydrure de propylène . . . . .	56	247	Hypochlorite d'ammoniaque . . . . .	14	82
— — Dérivés nitrés de l' — . . . . .	55	237	— d'argent . . . . .	27	425
Hydrures de propylène chlorés . . . . .	55	235	— de chaux . . . . .	15	73
— — hexachloré . . . . .	55	237	— de cuivre . . . . .	26	78
— — monobromé . . . . .	55	237	— de lithium . . . . .	14	39
— — monochloré . . . . .	55	237	— de magnésie . . . . .	15	122
— — monoiodé . . . . .	55	236	— de potasse . . . . .	12	109
— — mononitré . . . . .	55	237	— de soude . . . . .	13	73
— — perchloré . . . . .	55	237	— de zinc . . . . .	17	164
— — tétrachloré . . . . .	55	236	Hypogéate de baryum . . . . .	61	583
— — de rutyle . . . . .	5	314	— de cuivre . . . . .	61	583
— sous — de silicium . . . . .	6	233	— d'éthyle . . . . .	61	583
— de silicium triéthyle . . . . .	6	271	— de plomb . . . . .	61	583
— — trioxéthyle . . . . .	6	270	Hypoiodites. Formation endother-		
— de silicoheptyle . . . . .	69	187	mique des — . . . . .	11	374
— de silico-nonyle . . . . .	56	662	Hypoiodite de potasse . . . . .	12	118
— de silico-pentyle . . . . .	56	662	— de soude . . . . .	13	79
— de styrolène . . . . .	55	432	Hypophosphates . . . . .	11	418
— de sulfocrésyle . . . . .	55	417	— Caractères des — . . . . .	5	336
— de sulfophényle . . . . .	55	378	Hypophosphate d'argent . . . . .	27	401
— de terpilène . . . . .	55	691	— céreux . . . . .	16	92
— de tétradécylène . . . . .	55	315	— de lithine . . . . .	14	420
— — . . . . .	55	586	Hypophosphates de potasse . . . . .	12	164
— de tétryle . . . . .	55	269	— de soude . . . . .	13	129
— de thallium . . . . .	17	375	Hypophosphate disodique — mo-		
— de toluène . . . . .	55	383	nosodique — neutre . . . . .	13	129
Hydrures de tolyles . . . . .	55	422	— trisodique . . . . .	13	130
Hydrure de tridécylène . . . . .	55	315	Hypophosphites . . . . .	11	414
— d'undécylène monochloré . . . . .	55	315	— Caractères des — . . . . .	5	347
Hydrures de xényles . . . . .	55	422	Hypophosphite d'ammoniaque . . . . .	14	92
Hydrure de zinc . . . . .	17	123	— d'argent . . . . .	27	401
			— de baryte . . . . .	15	33
			— de cadmium . . . . .	17	313
Hydurilates . . . . .	67	706	— de chaux . . . . .	15	99
Hyénate de calcium . . . . .	60	486	— de protoxyde de cobalt . . . . .	23	42
— de plomb . . . . .	60	486	— de cuivre . . . . .	26	83
— de potassium . . . . .	60	486	— de protoxyde de fer . . . . .	20	100
— de sodium . . . . .	60	486	— de sesquioxyde de fer . . . . .	20	100
Hygrine . . . . .	66	130	— de glucinium . . . . .	16	15
Hyosciamine . . . . .	66	508	— de lithine . . . . .	14	41
Hyoscine . . . . .	66	611	— de magnésie . . . . .	15	138
Hyperboles obscures . . . . .	2	753	— de protoxyde de nickel . . . . .	23	215
Hypéiodates . . . . .	11	377	— de plomb . . . . .	25	120
— de lithine . . . . .	14	48	— de potasse . . . . .	12	165
Hyperstène . . . . .	9	113	— de soude . . . . .	13	127
— — . . . . .	9	214	— de strontiane . . . . .	15	50
— — . . . . .	20	119	— de protoxyde de thallium . . . . .	17	404
Hypersulfomolybdates . . . . .	19	58	— de zinc . . . . .	17	191
Hypoazotates de plomb . . . . .	25	116	Hypoquébrachine . . . . .	66	93
Hypoazotites . . . . .	11	405	Hyposulfarsénite de baryte . . . . .	15	18
Hypoazotite d'argent . . . . .	27	374	— de chaux . . . . .	15	70
Hypobromites . . . . .	11	371	— de magnésie . . . . .	15	119
Hypobromite d'argent . . . . .	27	429	— de potasse . . . . .	12	87
— de magnésie . . . . .	15	123			
— de potasse . . . . .	12	112	Hyposulfates . . . . .	11	394
— de soude . . . . .	13	78	Hyposulfate d'ammoniaque . . . . .	14	78
Hypocaféine . . . . .	66	630	— d'argent . . . . .	27	364
Hypochlorites . . . . .	11	365	— de baryte . . . . .	15	82
Voyez : Chlorures décolorants.					

Hyposulfate de cadmium . . . . .	17	295	Hyposulfites cuproammonique . . . . .	26	113
— de cadmium ammoniacal . . . . .	17	296	— de protoxyde de fer . . . . .	20	84
— céréux . . . . .	16	88	— de magnésie . . . . .	15	128
— de chaux . . . . .	15	80	— de magnésie et de potasse . . . . .	15	128
Hyposulfates de cuivre . . . . .	26	77	— de manganèse . . . . .	21	145
Hyposulfate cupricoammonique . . . . .	26	115	— mercurieux . . . . .	26	219
— de didyme . . . . .	16	132	— mercurique . . . . .	26	219
— de protoxyde de fer . . . . .	20	85	— de protoxyde de nickel . . . . .	23	206
— de sesquioxyde de fer . . . . .	20	85	Hyposulfites de plomb . . . . .	25	76
— de glucinium . . . . .	16	13	Hyposulfite de potasse . . . . .	12	133
— de lanthane . . . . .	16	113	— de soude dimorphe . . . . .	13	91
— de lithine . . . . .	14	34	— — ordinaire . . . . .	13	88
— de magnésie . . . . .	15	127	— de strontiane . . . . .	15	49
— de protoxyde de manganèse . . . . .	21	144	— de protoxyde de thallium . . . . .	17	388
— mercurieux . . . . .	26	221	— de zinc . . . . .	17	158
— mercurique . . . . .	26	221	— de zinc ammoniacal . . . . .	17	159
Hyposulfates de plomb basiques . . . . .	25	81	— de zirconium . . . . .	16	42
Hyposulfate de plomb neutre . . . . .	25	81	— double de bismuth et de potasse . . . . .	24	64
— de potasse . . . . .	12	127	Hyposulfites doubles de cuivre . . . . .	26	63
— de rubidium . . . . .	13 <sup>2</sup>	16	— — de mercure . . . . .	26	219
— de soude . . . . .	13	96	Hyposulfite d'or et de sodium . . . . .	29	57
— de strontiane . . . . .	15	48	— de potasse et de soude . . . . .	13	92
— de protoxyde de thallium . . . . .	17	388	— — thalleux de sodium . . . . .	17	388
— de thorium . . . . .	16	64	— — de soude et de chaux . . . . .	36	75
— d'yttrium . . . . .	16	164	Hyposulfophosphites de cuivre . . . . .	26	102
— de zinc . . . . .	17	155	Hyposulfophosphite mercurique . . . . .	26	249
— de zinc ammoniacal . . . . .	17	156	Hypothèse de Prout . . . . .	1	128
Hyposulfites . . . . .	11	381	Hypovanadates métalliques . . . . .	19	94
Hyposulfite d'ammoniaque . . . . .	14	79	Hypovanadate d'ammoniaque . . . . .	19	93
— d'argent . . . . .	27	357	— de baryte . . . . .	19	93
— de baryte . . . . .	15	29	— de potasse . . . . .	19	92
— de chaux . . . . .	15	81	— de soude . . . . .	19	93
— — . . . . .	36	77	Hypoxanthine . . . . .	67	765
— — Préparation, propriétés de l' — . . . . .	15	81	— . . . . .	75	486
— de protoxyde de cobalt . . . . .	23	36	Hystazarine . . . . .	88	651
— cuivreux . . . . .	26	63			

## I

Ictidine . . . . .	68	1619	Ildaïte . . . . .	20	123
Ichtine . . . . .	68	1617	Ilménite . . . . .	9	68
Ichtuline . . . . .	68	1618	Imides. Classification des —. Moni-		
Ichtyose . . . . .	75	652	mides. Diimides et Triimides . . . . .	67	142
Idocrase . . . . .	9	121	— Chlorures d' — Action des chlo-		
— . . . . .	10	73	rures d'imides sur les amines.		
Idrialine . . . . .	7	440	Amidines . . . . .	67	133
Idrylcarbonate d'argent . . . . .	61	965	— Définition des — . . . . .	67	126
Idryle . . . . .	55	628	— Ethers des — . . . . .	67	136
— . . . . .	61	965	— Formation des — . . . . .	67	130
Igastite . . . . .	10	293	— Historique des — . . . . .	67	126
— . . . . .	10	352	— Préparation des — . . . . .	67	130
Igaurine . . . . .	66	586	— Propriétés générales. — chimi-		
Ihlaïte . . . . .	9	171	ques et physiques des — . . . . .	67	132

Imides. Sels d' — . . . . . 67 135  
 Imide chloromaléique . . . . . 67 429  
 — pimélique . . . . . 67 423  
 — succinique . . . . . 67 410  
 Imido-isovaléronitrile . . . . . 65 1386  
 Imidomalonylamide . . . . . 67 401  
 α-Imidopropionitrile . . . . . 67 308  
 Imines . . . . . 67 139  
 Imperméabilité des tissus . . . . . 87 533  
 Impressions à l'albumine, sur tis-  
 sus . . . . . 93 191  
 — aux encres grasses, sur papier. 93 193  
 — aux vernis, sur laine. . . . . 93 192  
 Inanition totale dans l'organisme. 76 481  
 Incombustibilité des tissus . . . . . 87 533  
 Indican . . . . . 75 917  
 Indigo . . . . . 61 895  
 — . . . . . 68 1001  
 Voyez aussi : Indigotine.  
 — blanc . . . . . 68 999  
 — Constitution de l' — . . . . . 68 1033  
 — Dérivés de substitution de l' — . 68 1027  
 — Emploi industriel de l' — . . . . . 68 1028  
 — — de l' — et de ses dérivés. Utili-  
 sation de l' — et de ses — dans  
 l'industrie des matières colo-  
 rantes. . . . . 88 284  
 Indigopurpurine . . . . . 68 1032  
 Indigotine . . . . . 61 895  
 — . . . . . 68 1017  
 — Dérivés de l' — . . . . . 68 320  
 — de substitution de l' — . . . . . 68 1027  
 — Emploi de l' —. Voyez Indigo.  
 — Isomères et polymères de l' — . 68 1032  
 — Préparation de l' —. Voyez syn-  
 thèse de l' — etc.  
 — Propriétés chimiques de l' —. Ac-  
 tion des réducteurs, des oxydants,  
 des alcalis, de l'acide sulfurique . 68 1022  
 — — physiques de l' — . . . . . 68 1021  
 — Synthèse de l' —. Formation syn-  
 thétique et généralités sur les pro-  
 cédés synthétiques d'obtention de  
 l' — . . . . . 68 1014  
 — — de l' —. Procédés de synthèse  
 de l' — . . . . . 68 1017  
 Indine . . . . . 68 1034  
 Indirubine . . . . . 61 897  
 — . . . . . 68 1033  
  
 Indium. Bibliographie de l' — . . . . 46 251  
 — Composés de l' — . . . . . 46 223  
 — Etat naturel de l' — . . . . . 46 223  
 — Extraction de l' — . . . . . 46 224  
 — Historique de l' — . . . . . 46 223  
 — Préparation d'un oxyde ferrugi-  
 neux de l' — . . . . . 46 224  
 — — de l' — à l'état métallique . . 46 229

Indium — de l'oxyde pur d' — . . . 46 227  
 — Propriétés de l' — à l'état métal-  
 lique . . . . . 46 230  
 — Sels d' — . . . . . 46 247  
  
 Indoïne . . . . . 61 895  
 — . . . . . 68 1066  
 Indol . . . . . 68 1062  
 — . . . . . 74 352  
 Indols, se rattachant à la phénylhy-  
 drazine . . . . . 68 1429  
 Indoline . . . . . 68 1065  
 Indophénine . . . . . 68 1049  
 Indophénols . . . . . 56 786  
 Indoxyle . . . . . 56 786  
 — . . . . . 61 896  
 — . . . . . 68 1068  
 — . . . . . 75 914  
 Indulines . . . . . 67 197  
  
 Industrie (1) des produits ammonia-  
 caux et de l'ammoniaque.  
 — Extraction de l'ammoniaque des  
 eaux du gaz.  
 — — Concentration des eaux am-  
 moniacales . . . . . 81 63  
 — — — Decantation des eaux am-  
 moniacales . . . . . 81 43  
 — Extraction de l'ammoniaque des  
 eaux vannes.  
 — — Extraction des eaux vannes  
 claires. . . . . 81 14  
 — Traitement des vidanges dans  
 les dépotoirs. . . . . 81 7  
 — Sources diverses de produits am-  
 moniacaux . . . . . 81 1  
 — — — Fabrication de l'alcali vo-  
 latil ambré et blanc . . . . . 81 86  
 — — — Fabrication de l'ammonia-  
 que.  
 — — — — par les déchets azotés 81 74  
 — — — — par les eaux du gaz. 81 43  
 — — — — par les eaux vannes. 81 63  
 — — — — par les eaux vannes. 81 7  
 — — — — par les eaux vannes. 81 14  
 — — — — des carbonates d'ammo-  
 niaque. . . . . 81 106  
 — — — — du chlorhydrate. . . . . 81 93  
 — — — — par la distillation des  
 os . . . . . 81 72  
 — — — — par la distillation de  
 la tourbe . . . . . 81 76  
 — — — — par l'urine de l'hom-  
 me . . . . . 81 4  
 — — — — par les vinasses de  
 betteraves. . . . . 81 75  
 (1) Voyez à la lettre G : Généralités sur quelques  
 industries.

<b>Industrie</b> — — — des phosphates				
d'ammoniaque . . . . .	81	104		
— — — — de la soude par l'ammoniaque. . . . .	81	110		
— — — — du sulfate d'ammoniaque. . . . .	81	46		
<b>Industrie de Stassfurt. Acide borique et borax</b> . . . . .	36	425		
— — <b>Astrakanite</b> . . . . .	36	424		
— — Bibliographie de l' — de — . . . . .	36	449		
— — <b>Brome</b> . Extraction du — . . . . .	36	445		
— — <b>Carnalite</b> . . . . .	36	422		
— — — — — . . . . .	36	427		
— — Composition des sels de débais . . . . .	36	427		
— — Fabrication du chlorure de magnésium . . . . .	36	444		
— — Fabrication du chlorure de potassium. Concentration des eaux-mères . . . . .	36	434		
— — — — — Cristallisation et lavage du premier produit. . . . .	36	432		
— — — — — de la carnalite artificielle et du second produit . . . . .	36	435		
— — — — — Dessiccation et emballage . . . . .	36	437		
— — — — — Lixiviation de la carnalite . . . . .	36	430		
— — — — — Principes de la fabrication du — . . . . .	36	429		
— GÉNÉRALITÉS SUR LES SELS DE STASSFURT. . . . .	36	421		
— <b>Hartsals</b> . . . . .	36	428		
— <b>Kainite</b> . . . . .	36	424		
— <b>Kiésérite</b> . . . . .	36	422		
— — — — — . . . . .	36	428		
— — — — — . . . . .	36	439		
— — — — — Application de la — . . . . .	36	441		
— — — — — Région de la — . . . . .	36	422		
— — <b>Polyhalite</b> , Région de la — . . . . .	36	421		
— — <b>Reichardite</b> . . . . .	36	424		
— — <b>Schonite</b> . . . . .	36	424		
— — <b>Stassfurtite</b> . . . . .	36	423		
— — — — — . . . . .	36	429		
— — <b>Sylvine</b> . . . . .	36	423		
— — <b>Tachydrite</b> . . . . .	36	423		
— — Proportion des divers sels. . . . .	36	441		
— — Sulfate de magnésie. . . . .	36	441		
— — Sulfate de potasse. . . . .	36	447		
— — Sulfate de soude . . . . .	36	442		
<b>Inéine</b> . . . . .	66	613		
<b>Ingen-housz. Sennebiér, Théodore de Saussure</b> . . . . .	1	33		
<b>Inosine</b> . . . . .	56	378		
— <b>hexanitrique</b> . . . . .	56	379		
— <b>trinitrique</b> . . . . .	56	379		
<b>Inosite</b> . . . . .	56	378		
<b>Inosite</b> . . . . .	75	513		
— . . . . .	75	924		
— . . . . .	84	233		
— Recherche de l' — . . . . .	34	519		
<b>Intestin. Tension des gaz dans la surface interne de l' —</b> . . . . .	76	291		
— Grêle. Gaz de l' — . . . . .	75	335		
— Gros intestin. Gaz du — . . . . .	75	338		
— Phénomènes digestifs dans l' — . . . . .	75	254		
— Réactions chimiques du gros — . . . . .	75	337		
— Réactions chimiques dans l' — grêle . . . . .	75	333		
<b>Inuline</b> . . . . .	56	446		
— soluble. . . . .	66	448		
— Recherche de l' — dans les végétaux. . . . .	80	73		
<b>Inuloïde</b> . . . . .	56	448		
<b>Invertine</b> . . . . .	56	410		
<b>Iodacétates</b> . . . . .	60	268		
<b>Iodacétate d'ammoniaque</b> . . . . .	60	268		
— de baryte . . . . .	60	268		
— de plomb . . . . .	60	268		
— de potassium. . . . .	60	268		
<b>Iodacrylate de plomb</b> . . . . .	61	518		
<b>Iodanilines</b> . . . . .	65	354		
<b>Iodanisate d'ammonium</b> . . . . .	62	1842		
— d'argent . . . . .	62	1842		
— de baryum. . . . .	62	1842		
— de calcium. . . . .	62	1842		
— de cuivre . . . . .	62	1842		
— de fer . . . . .	62	1842		
— de plomb . . . . .	62	1842		
— de sodium . . . . .	62	1842		
<b>Iodargyre</b> . . . . .	9	102		
<b>Iodates</b> . . . . .	11	374		
<b>Iodate d'ammoniaque</b> . . . . .	14	83		
— d'argent . . . . .	27	420		
— aurique . . . . .	29	59		
— de baryte . . . . .	15	24		
— de bismuth. . . . .	24	66		
— de cadmium . . . . .	17	305		
— céreux. . . . .	16	89		
— de chaux. . . . .	15	75		
— de sesquioxyde de chrome. . . . .	20	271		
— de protoxyde de cobalt. . . . .	23	41		
— de cuivre . . . . .	26	79		
— cuproammonique. . . . .	26	116		
— de didyme . . . . .	16	133		
— ferreux . . . . .	20	97		
— ferrique . . . . .	20	97		
— de glucinium. . . . .	16	13		
— de lanthane . . . . .	16	113		
— de lithine . . . . .	14	48		
— de magnésie . . . . .	15	123		
— de protoxyde de manganèse . . . . .	21	147		
— mercureux. . . . .	26	235		
— mercurique . . . . .	26	235		
— de protoxyde de nickel . . . . .	23	213		



Iodate de plomb . . . . .	25	73	<i>p</i> -Iodobenzoate — . . . . .	61	688
— de potasse . . . . .	12	112	<i>m</i> — de calcium . . . . .	61	687
— de sesquistanéthyle . . . . .	22	253	<i>o</i> — de calcium . . . . .	61	687
Iodate de soude . . . . .	13	80	<i>p</i> — de calcium . . . . .	61	688
Iodate de soude . . . . .	13	80	<i>m</i> — d'éthyle . . . . .	61	687
— — combiné au bromure de so-			<i>m</i> — de magnésium . . . . .	61	687
dium . . . . .	13	83	<i>p</i> — de méthyle . . . . .	61	688
— — — au chlorure de sodium . . . . .	13	83	<i>p</i> — de potassium . . . . .	61	688
— — — à l'iodure de sodium . . . . .	13	83	<i>m</i> — de sodium . . . . .	61	687
— de strontiane . . . . .	15	47	<i>p</i> — de sodium . . . . .	61	688
— de peroxyde de thallium . . . . .	17	415	<i>p</i> — de strontium . . . . .	61	688
— de protoxyde de thallium . . . . .	17	392	<i>p</i> — de zinc . . . . .	61	688
— de thorium . . . . .	16	64	Iodobenzol . . . . .	55	867
— d'uranyl . . . . .	22	27	Iodobromonitrophénols . . . . .	56	524
— d'yttrium . . . . .	16	165	Iodocarbonate de plomb . . . . .	25	96
— de zinc . . . . .	17	166	Iodochlorure de zinc et de cérium . . . . .	17	108
— — ammoniacal . . . . .	17	167	Iodocyanure de stannéthyle . . . . .	22	236
— de zirconium . . . . .	16	44	Iododinitrophénols . . . . .	56	524
Iodaurate d'ammonium . . . . .	29	87	Iodoforme, ou formène triiodé . . . . .	55	158
— de potassium . . . . .	29	87	Iodo-isophtalate de baryum . . . . .	61	1267
— de sodium . . . . .	29	87	Iodolactique . . . . .	60	147
Iode . . . . .	4	607	Iodolactate de zinc . . . . .	62	1537
— Combinaison de l' — avec le car-			Iodomaléate d'argent . . . . .	61	1160
bone . . . . .	5	203	— de plomb . . . . .	61	1160
— — de l' — avec le silicium . . . . .	6	221	— de potassium . . . . .	61	1160
— Combinaisons de l' — avec le			Iodonitrailines . . . . .	65	376
tungstène . . . . .	18	232	( <i>a</i> ) <i>m</i> -Iodo- <i>o</i> -nitrobenzoate d'am-		
— Dosage de l' — dans les compo-			monium . . . . .	61	708
sés organiques . . . . .	55	43	$\alpha$ ( <i>v</i> )- <i>o</i> - — . . . . .	61	707
— — de l' — dans les matières or-			$\alpha$ ( <i>v</i> ) <i>m</i> - <i>o</i> - de baryum . . . . .	61	708
ganiques . . . . .	31	344	( <i>s</i> ) <i>m</i> - <i>m</i> - — de baryum . . . . .	61	708
— État naturel de l' — . . . . .	4	624	( <i>a</i> ) <i>m</i> - <i>o</i> - de calcium . . . . .	61	708
— Extraction de l' — des nitrates			$\alpha$ ( <i>v</i> )- <i>o</i> - — . . . . .	61	708
de soude . . . . .	4	630	<i>p</i> - <i>m</i> - <i>m</i> - — . . . . .	61	709
— — de l' — des phosphates natu-			<i>s</i> - <i>m</i> - — . . . . .	61	708
rels . . . . .	4	629	( <i>a</i> ) <i>m</i> - <i>o</i> - d'éthyle . . . . .	61	708
— Extraction des eaux mères des			$\alpha$ ( <i>v</i> ) <i>m</i> - <i>o</i> - — . . . . .	61	708
cendres de varechs . . . . .	4	626	( <i>a</i> ) <i>m</i> - <i>o</i> - — de lithium . . . . .	61	708
— Propriétés chimiques de l' — . . . . .	4	613	( <i>a</i> ) <i>m</i> - <i>o</i> - de potassium . . . . .	61	708
— — physiques de l' — . . . . .	4	607	<i>p</i> - <i>m</i> - — . . . . .	61	709
— Purification de l' — . . . . .	4	631	( <i>a</i> ) <i>m</i> - <i>o</i> - de sodium . . . . .	61	708
— Réactifs de l' — . . . . .	4	622	$\alpha$ ( <i>v</i> ) <i>m</i> - <i>o</i> - — . . . . .	61	707
Iodhydrate d'ammoniaque . . . . .	14	63	<i>p</i> - <i>m</i> - — . . . . .	61	709
Iodhydrates d'ammoniaque ammo-			( <i>s</i> ) <i>m</i> - <i>m</i> - — . . . . .	61	708
niacaux . . . . .	14	63	$\alpha$ ( <i>v</i> ) <i>m</i> - <i>o</i> - de strontium . . . . .	61	708
Iodhydrate de dulcite . . . . .	56	334	( <i>s</i> ) <i>m</i> - <i>m</i> - — . . . . .	61	708
— d'éthylène bromé . . . . .	55	210	Iodonitro-oxybenzoate de baryum . . . . .	62	1824
— d'iodure aurique . . . . .	29	87	— — . . . . .	62	1848
— — de cadmium . . . . .	17	271	Iodonitrophénol . . . . .	56	519
— — de mercure . . . . .	26	209	Iodonitrophénols . . . . .	56	524
— de méthylène . . . . .	55	155	$\alpha$ -Iodonitrosalicylate de baryum . . . . .	62	1813
— de picrammonium . . . . .	56	529	$\alpha$ - de potassium . . . . .	62	1813
Iodite . . . . .	9	102	$\alpha$ - de potassium basique . . . . .	62	1813
Iodoarséniate de plomb . . . . .	25	128	Iodo-oxybenzoate d'argent . . . . .	62	1842
<i>m</i> -Iodobenzoate de baryum . . . . .	61	687	— de baryum . . . . .	62	1841
<i>o</i> - — . . . . .	61	687	— de plomb . . . . .	62	1842
			— disodique . . . . .	62	1841
			— monosodique . . . . .	62	1841

iodophénols. . . . .	56	508	Iodure double d'étain et d'ammonium . . . . .	22	223
Iodophosphate de plomb . . . . .	25	128	— — — et de sodium . . . . .	22	223
Iodoplatinoazotite de glucinium . . . . .	16	15	— — — et de strontium . . . . .	22	223
Iodopropargylate d'argent . . . . .	61	603	— — — et de potassium . . . . .	22	223
— de baryum . . . . .	61	603	— d'éthylène . . . . .	55	208
— de cuivre . . . . .	61	603	— d'indium . . . . .	16	243
— de potassium . . . . .	61	603	— de lithium . . . . .	14	27
Iodopyroméconate de baryum . . . . .	62	1756	— de magnésium . . . . .	15	115
— de plomb . . . . .	62	1756	— de manganèse . . . . .	21	112
<sup>pp</sup> Iodosalicylate d'argent. . . . .	62	1303	— mercureux . . . . .	26	205
<sup>m</sup> — de baryum . . . . .	62	1802	— mercurique . . . . .	26	207
<sup>p</sup> — — . . . . .	62	1803	— mercurio mercurique. . . . .	26	206
<sup>sp</sup> — de calcium. . . . .	62	1803	— de méthyle ou Formène monoiomé . . . . .	55	155
<sup>p</sup> — de magnésium . . . . .	62	1803	— — biomé ou Formène triomé ou iodoforme . . . . .	55	158
<sup>pp</sup> — de plomb. . . . .	62	1803	— de méthylène ou Formène biomé. . . . .	55	157
<sup>sp</sup> — de sodium. . . . .	62	1803	— de méthyl-diéthylsulfine . . . . .	69	100
Iodosels de bismuth . . . . .	24	54	Iodures de molybdène . . . . .	19	64
Iodosulfate de picrammonium. . . . .	56	529	Iodure de nickel . . . . .	23	201
Iodures. . . . .	9	98	— octodécyclique . . . . .	60	478
— Analyse des — . . . . .	31	177	— de phényle . . . . .	55	367
— États isomériques et propriétés physique des — . . . . .	11	173	— de plomb . . . . .	25	37
Iodure d'aldéhyde de Regnault . . . . .	55	212	— — et chlorure d'ammonium . . . . .	25	42
— d'allyle . . . . .	56	142	— de potassium . . . . .	12	52
— d'allylène iodé . . . . .	55	266	— — Emploi de l'— dans la métallurgie de l'argent . . . . .	50	165
— d'aluminium . . . . .	15	177	— de propyle . . . . .	55	237
— d'argent . . . . .	27	327	— de propylène . . . . .	55	257
— d'arsenic . . . . .	5	534	— rhodochromique . . . . .	20	312
— d'arsenmonéthyle . . . . .	69	261	— de rubidum . . . . .	13 <sup>a</sup>	14
— de baryum. . . . .	15	13	— santonique . . . . .	63	2364
— de benzoyle . . . . .	57	166	Iodures de sélénium . . . . .	5	219
Iodures de bismuth . . . . .	24	52	Iodure de sesquistanméthyle . . . . .	22	256
Iodure de bismuthéthyle . . . . .	24	96	— de sesquistannamyle . . . . .	22	262
— de bore . . . . .	6	55	— de sesquistannéthyle . . . . .	22	250
— de cacodyle . . . . .	69	241	— de sesquistannisobutyle . . . . .	22	261
— de cadmium . . . . .	17	268	— de sesquistannisopropyle . . . . .	22	260
Iodures ammoniacaux de cadmium. . . . .	17	271	— de sesquistanpropyle . . . . .	22	259
Iodure de calcium . . . . .	15	64	— de sodium . . . . .	13	46
Iodure de carbone. Tétraiodure de— . . . . .	5 <sup>a</sup>	236	Iodures de soufre . . . . .	5	168
Iodure de cérium. . . . .	16	81	Iodure de stanméthyle . . . . .	22	240
Iodures de cobalt. . . . .	23	33	— de stannamyle . . . . .	22	246
Iodure cuivreux . . . . .	26	47	— de stannéthyle . . . . .	22	234
— cuivrique . . . . .	26	48	— — . . . . .	69	136
Iodures cupricoammoniques . . . . .	26	112	— de stannisobutyle . . . . .	22	245
Iodure de cuprosacétyle . . . . .	55	183	— de stannisopropyle . . . . .	22	244
— de cuprosallyle . . . . .	55	265	— de stanno-diméthyle. . . . .	69	127
— cuproso-ammonique . . . . .	26	112	— de stanno-isopropyle . . . . .	69	156
— de cyanogène. Données thermiques de — . . . . .	5 <sup>a</sup>	320	— de stanno-propyle . . . . .	69	154
— — Préparations de l'— . . . . .	5 <sup>a</sup>	318	— de stanno-triéthyle . . . . .	69	143
— — Propriétés de l'— . . . . .	5 <sup>a</sup>	319	— de stanno-triisopropyle . . . . .	69	157
— de diallyle. . . . .	55	303	— de stanno-triméthyle . . . . .	69	130
— d'éthyle . . . . .	55	227	— de stanno-tripropyle . . . . .	69	155
— d'éthylène . . . . .	55	208	— de stanpropyle . . . . .	22	242
— ferrique . . . . .	20	77	— de strontium . . . . .	15	42
Iodures de gallium . . . . .	16	212	Iodures de tellure . . . . .	5	236
Iodure de glucinium . . . . .	16	8			

Iodures de thallium . . . . .	17	366	Iridoline . . . . .	65	1033
— supérieurs de thallium . . . . .	17	368	Irisation. Recherches sur l' — du		
Iodure de thorium . . . . .	16	60	verre . . . . .	37	32
Iodure de titane . . . . .	19	225	— — du verre. . . . .	40	72
Iodure de triéthylsulfine . . . . .	69	96	Isatane. . . . .	68	1053
— de triéthylstibine . . . . .	69	218	Isatates. . . . .	68	1058
— de triméthylsulfine . . . . .	69	90	Isathyde . . . . .	68	1050
Iodures de vanadium . . . . .	19	150	— Dérivés sulfurés de l' — . . . . .	68	1051
Iodure de tétroxyde de vanadium. . . . .	19	91	Isatine . . . . .	61	895
— xanthochromique . . . . .	20	310	— Combinaisons de l' — avec les		
— d'yttrium . . . . .	16	161	bisulfites alcalins . . . . .	68	1047
— de zinc . . . . .	17	104	— Dérivés acides (à radicaux) de		
Iodures de zinc ammoniacaux . . . . .	17	105	l' — . . . . .	68	1049
			— — alcooliques (— —) de l' — . . . . .	68	1048
Iodure double d'antimoine et d'am-			— — bromés et chlorés de l' — . . . . .	68	1042
monium . . . . .	22	367	— — métalliques de l' — . . . . .	68	1041
— — — et d'aluminium . . . . .	22	367	— — sulfonés de l' — . . . . .	68	1037
— — — et de baryum . . . . .	22	367	Isatochlorine . . . . .	68	1054
— — — et de bismuth . . . . .	22	368	Isatone. . . . .	68	1054
— — — et de fer. . . . .	22	367	Isatopurpurine . . . . .	68	1053
— — — et de glucinium . . . . .	22	367	Isatronate de baryum. . . . .	61	964
— — — et de potassium . . . . .	22	367	— de calcium. . . . .	61	964
— — — et de sodium . . . . .	22	367	α-Isatropate de baryum. . . . .	61	862
— — — de cadmium et d'ammonium. . . . .	17	272	α- — de calcium . . . . .	61	862
— — — et de baryum . . . . .	17	273	— d'éthyle . . . . .	61	862
— — — et de potassium . . . . .	17	272	β- — de baryum . . . . .	61	862
— — — et de sodium . . . . .	17	272	β- — de calcium . . . . .	61	862
— — — et de strontium . . . . .	17	273	β- — d'éthyle . . . . .	61	862
— — — de lanthane . . . . .	16	110	Iséthionata de soude . . . . .	58	197
— — — de mercure et d'ammonium. . . . .	26	210			
— — — et d'argent . . . . .	26	213	Isoacétamide . . . . .	60	455
— — — et de baryum . . . . .	26	211	Isoadipate d'ammonium. . . . .	61	1088
— — — et de cadmium . . . . .	26	212	— d'argent . . . . .	61	1088
— — — et de calcium . . . . .	26	212	— de calcium. . . . .	61	1088
— — — et de cuivre . . . . .	26	212	— de cuivre . . . . .	61	1088
— — — et de fer. . . . .	26	212	— d'éthyle . . . . .	61	1088
— — — et de magnésium . . . . .	26	212	— de plomb . . . . .	61	1088
— — — et de potassium . . . . .	26	211	— de strontium. . . . .	61	1088
— — — et de sodium . . . . .	26	211	Isoalcools. . . . .	xxxvii.	56
— — — et de strontium . . . . .	26	212	Isoalzarine. . . . .	56	723
— — — et de zinc . . . . .	26	212	— — — — — . . . . .	58	701
Iodures doubles de plomb et de			Isoalloxanates . . . . .	67	735
potassium . . . . .	25	42	Isoamylamine. . . . .	57	186
Iodure double de plomb et de so-			Isoamylaniline . . . . .	65	399
dium . . . . .	25	43	Isoamylanthracène . . . . .	55	626
— — — de thallium et d'ammonium. . . . .	17	370	Isoamylbenzoate d'argent. . . . .	61	823
— — — et de potassium . . . . .	17	370	Isoamylène . . . . .	55	287
Iodures doubles métalliques de			Isoamylglycérine . . . . .	56	274
zinc . . . . .	17	108	Isoamylhydroxalate d'éthyle . . . . .	62	1599
Iodure double de zinc et ammonium. . . . .	17	106	Isoamylisocaproyluride . . . . .	67	652
— — — et de baryum . . . . .	17	107	Isoamylméthylcarbinol . . . . .	56	121
— — — et potassium . . . . .	17	107	Isoamylphénol . . . . .	56	470
— — — et sodium . . . . .	17	107	Isoanthracène. . . . .	55	616
Iridium. . . . .	9	26	Isoanthraquinon. . . . .	58	653
			Isoarabate de calcium. . . . .	63	2473
Iridium et ses composés (consulter			— de plomb . . . . .	63	2473
la table du volume 30).			— de potassium. . . . .	63	2473
			Isobenzalptalide. . . . .	62	2118

Isobenzopinacone . . . . .	56	217	Isocaproate d'argent . . . . .	60	398
Isobillianate d'argent . . . . .	63	3003	— de baryum . . . . .	60	398
— de baryum . . . . .	63	3003	— de calcium . . . . .	60	398
— de potassium . . . . .	63	3003	Isocapro lactoïde . . . . .	62	1590
Isobromocinnamate de baryum . . . . .	61	850	— . . . . .	63	2185
Isobromomaléate d'argent . . . . .	61	1158	Isocaprolactone . . . . .	62	1589
— de plomb . . . . .	61	1158	Isosaprylate de baryum . . . . .	60	433
Isobutaconate d'argent . . . . .	63	2225	— de calcium . . . . .	60	433
— de baryum . . . . .	63	2225	— de magnésium . . . . .	60	433
— de calcium . . . . .	63	2225	— de zinc . . . . .	60	433
Isobutényltricarbonate d'argent . . . . .	61	1383	Isocétate d'argent . . . . .	60	454
— monocalcique . . . . .	61	1383	— d'éthyle . . . . .	60	454
— tricalcique . . . . .	61	1383	Isocholanate d'argent . . . . .	63	2941
— tripotassique . . . . .	61	1382	— de baryum . . . . .	63	2941
— de strontium neutre . . . . .	61	1383	— de cuivre . . . . .	63	2941
Isobutylamarate d'argent . . . . .	63	2867	— de plomb . . . . .	63	2941
— de baryum . . . . .	63	2867	— de potassium . . . . .	63	2941
Isobutylaniline . . . . .	65	398	Ischolestérine . . . . .	56	169
Isobutylanthracène . . . . .	55	622	Isochryszazine . . . . .	88	657
Isobutylbenzine . . . . .	55	452	Isochryssène . . . . .	55	655
Isobulylbenzoate d'argent . . . . .	61	815	Isocitrate d'argent . . . . .	63	2919
<i>p</i> - — . . . . .	61	816	— de baryum . . . . .	63	2919
<i>p</i> - — de baryum . . . . .	61	816	Isocyanates . . . . .	67	491
<i>p</i> - — de calcium . . . . .	61	816	Isocyanurates . . . . .	67	508
Isobutylbenzylbenzoate d'argent . . . . .	61	946	Isodéhydracétate d'ammonium . . . . .	63	2288
— de baryum . . . . .	61	946	— d'argent . . . . .	63	2288
— de calcium . . . . .	61	946	— de baryum . . . . .	63	2288
Isobutylène . . . . .	55	273	— de calcium . . . . .	63	2288
Isobutyl-Eugénol . . . . .	56	685	— de cuivre . . . . .	63	2288
Isobutylglycol . . . . .	66	201	— de potassium . . . . .	63	2288
Isobutylmalonate d'argent . . . . .	62	1104	— de sodium . . . . .	63	2288
— de calcium . . . . .	61	1104	Isodibutol . . . . .	56	125
Isobutylparaconate d'argent . . . . .	63	2219	Isodibutylène . . . . .	55	273
— de baryum . . . . .	63	2219	Isodinitro-dibenzyle . . . . .	55	549
— de calcium . . . . .	63	2219	Iso-dinitrodiphényle . . . . .	55	527
Isobutylphénol . . . . .	56	470	Isodinitro-diphénylméthane . . . . .	55	541
Isobutylphénylacétone . . . . .	57	356	Isodinitropropane . . . . .	55	238
— . . . . .	61	1033	Isodioxybutyrate d'argent . . . . .	63	2201
<i>p</i> -Isobutylsalicylate d'ammonium . . . . .	62	1948	— de baryum . . . . .	63	2201
<i>p</i> - — de baryum . . . . .	62	1948	— de calcium . . . . .	63	2201
<i>p</i> - — de calcium . . . . .	62	1948	Isodioxytéarate d'ammonium . . . . .	63	2208
$\alpha$ -Isobutyltoluylate d'argent . . . . .	61	824	— d'argent . . . . .	63	2208
$\gamma$ - — d'argent . . . . .	61	824	— de baryum . . . . .	63	2208
Isobutylvalérylurée . . . . .	67	651	— de calcium . . . . .	63	2208
Isobutyramide . . . . .	67	311	Isodiphénate d'argent . . . . .	61	1345
Isobutyrate métalliques . . . . .	60	322	— de baryum . . . . .	61	1345
Isobutyrate d'argent . . . . .	60	323	— de calcium . . . . .	61	1345
— de baryum . . . . .	60	322	Isodiphénylbenzine . . . . .	55	642
— de calcium . . . . .	60	322	Isodulcitane . . . . .	56	339
— de magnésium . . . . .	60	322	Isodulcitate d'ammonium . . . . .	63	3024
— de strontium . . . . .	60	322	— d'argent . . . . .	63	3024
— de zinc . . . . .	60	323	— de baryum . . . . .	63	3024
Isobutyronitrile . . . . .	67	313	— de cadmium . . . . .	63	3024
Isobutyrylphényloxyphénylate d'argent . . . . .	62	1945	— de calcium . . . . .	63	3024
— de baryum . . . . .	62	1945	— de plomb . . . . .	63	3024
— de calcium . . . . .	62	1945	Isodulcite . . . . .	56	338
Isocaproates . . . . .	60	398	— Propriétés. Réactions de l' — . . . . .	56	698
			Isodulcitonate de baryum . . . . .	63	2716

Isodulcitonate de calcium . . . . .	63	2716	Isomères de l'alizarine . . . . .	58	707
$\alpha$ -Isodurylate de baryum . . . . .	61	805	— . . . . .	58	710
$\alpha$ — de calcium . . . . .	61	805	— . . . . .	58	713
$\beta$ — de calcium . . . . .	61	805	— . . . . .	58	716
$\gamma$ — de baryum . . . . .	61	806	— . . . . .	58	717
$\gamma$ — de calcium . . . . .	61	806	— du camphre . . . . .	58	515
Isoféruate d'argent . . . . .	63	2331	— . . . . .	58	517
— de baryum . . . . .	63	2331	— . . . . .	58	518
— de calcium . . . . .	63	2331	— . . . . .	58	519
— de cuivre . . . . .	63	2331	— . . . . .	58	520
— de zinc . . . . .	63	2331	— . . . . .	58	521
Isoglycérate de baryum . . . . .	63	2197	— . . . . .	58	523
— de calcium . . . . .	63	2197	— de l'orcine . . . . .	56	525
Isoglycol . . . . .	56	184	Isomérisation . . . . .	1	150
Isobémipinate d'argent . . . . .	63	2802	— . . . . .	41	151
— de baryum . . . . .	63	2802	— des carbures d'hydrogène . . . . .	55	115
— de calcium . . . . .	63	2802	— des composés organiques . . . . .	55	5
— de cuivre . . . . .	63	2802	— de position . . . . .	70	1
— de plomb . . . . .	63	2802	— — dans la série aromatique . . . . .	70	15
— de potassium . . . . .	63	2802	— — — grasse . . . . .	70	10
— de sodium . . . . .	63	2802	— — Préparation des produits — . . . . .		
Isheptylates . . . . .	60	422	Carbures, éthers, chloruration des		
Isheptylate d'ammonium . . . . .	60	423	carbures. Obtention de produits		
— d'argent . . . . .	60	423	perchlorés. Chlorures xyléniques :		
— de baryum . . . . .	60	423	Tétrachlorures xyléniques. Penta-		
— de calcium . . . . .	60	423	chlorures ortho — . Hexachlo-		
— de lithium . . . . .	60	423	rures para — . . . . .	70	21
— de potassium . . . . .	60	422	— — Relations chimiques des corps		
— de sodium . . . . .	60	422	isomériques. Éthérification chi-		
— de strontium . . . . .	60	423	mique. Action de l'eau. — de		
— de zinc . . . . .	60	423	l'éther vinique . . . . .	70	30
Isohexate de baryum . . . . .	62	1726	— — — physiques des — . Formes		
Isohexérite d'argent . . . . .	63	2204	crystallographiques . Densités .		
— de baryum . . . . .	63	2204	Points de fusion. Chaleurs spéci-		
— de calcium . . . . .	63	2204	fiques et chaleurs latentes. Cour-		
— de zinc . . . . .	63	2204	bes des tensions des carbures		
Isohexylbenzine . . . . .	55	456	xyléniques. Données thermiques.	70	36
Isohydrobenzoïne . . . . .	56	216	— — Relations entre la physique et		
Isydroferulate d'argent . . . . .	63	2294	la chimie. Réactions réversibles.		
Isohydromellate ammoniacal . . . . .	61	1435	— irréversibles. Actions physi-		
— d'argent . . . . .	61	1435	ques. Relations entre les constan-		
Isohydropipéroïne . . . . .	56	692	tes physiques des isomères . . . . .	70	61
Isohydrosorbate de calcium . . . . .	61	562			
Iso-indol . . . . .	68	1064	Isométhylantraquinon . . . . .	58	677
Isomalate d'ammonium . . . . .	63	2449	Isométhylène-phtalide . . . . .	62	1997
— d'argent . . . . .	63	2449	Isométhyltolylacétone . . . . .	57	354
— de baryum . . . . .	63	2448	Isomorphes. Substances. Volume		
— de calcium . . . . .	63	2449	spécifique des — . . . . .	1	742
— de plomb . . . . .	63	2449	Isomorphisme . . . . .	1	126
— de potassium . . . . .	63	2449	— . . . . .	2	700
			Isonaphtocoumarine . . . . .	62	2085
Isomères. Composés et Corps — . . . . .			Isonitriles . . . . .	64	108
— Voyez : Isomérisation. On trouvera			Isonitrophenol . . . . .	56	512
les isomères avec les composés			Isonitropropane . . . . .	55	238
de même formule ou avec la dési-			Isonitrosophénylacétate d'argent . . . . .	61	721
gnation ortho-para, etc. . . . .			— de baryum . . . . .	61	721
— de l'alizarine . . . . .	58	701	— de méthyle . . . . .	61	721
— . . . . .	58	704	— de potassium . . . . .	61	721

<b>Isositrososuccinate d'argent</b> . . . . .	61	1045	<b>Isopropylparaconate de calcium</b> . . . . .	63	2217
— de calcium . . . . .	61	1045	<b>Isopropylphénylacétone</b> . . . . .	57	355
<b>Isononylate d'argent</b> . . . . .	60	440	<b>Isopropylphénylcinnamate d'ar-</b>		
— de calcium . . . . .	60	440	gent . . . . .	61	953
— de cuivre . . . . .	60	440	— de calcium . . . . .	61	953
— de potassium . . . . .	60	440	<b>Isopropylphénylcoumarate d'ar-</b>		
— de sodium . . . . .	60	440	gent . . . . .	62	2133
<b>Iso-œnanthylate de chaux</b> . . . . .	60	424	<b>Isopurpurates</b> . . . . .	56	517
— de soude . . . . .	60	424	<b>Isopurpurate de potasse</b> . . . . .	56	517
<b>Iso-oxycuminate de baryum</b> . . . . .	62	1935	<b>Isopurpurine</b> . . . . .	56	726
— de calcium . . . . .	62	1935	— . . . . .	88	660
— de cuivre . . . . .	62	1935	<b>Isopyromucate d'argent</b> . . . . .	62	1752
— ferrique . . . . .	62	1935	— de plomb . . . . .	62	1752
— de manganèse . . . . .	62	1935	<b>Isopyrotérébate d'ammonium</b> . . . . .	61	565
— de potassium . . . . .	62	1935	— de calcium . . . . .	61	565
— de zinc . . . . .	62	1935	— de zinc . . . . .	61	565
<b>Isopellétériine</b> . . . . .	66	133	<b>Isopyrum thalictroïdes</b> . Alcaloïdes		
<b>Isophénantraquinon</b> . . . . .	58	665	de l' — . . . . .	66	603
<b>Isophénylcrotonate d'argent</b> . . . . .	61	870	<b>Isoquinoléines</b> . . . . .	65	993
— de baryum . . . . .	61	870	<b>Isorcine-<math>\alpha</math>-</b> . . . . .	56	626
— de calcium . . . . .	61	870	— $\gamma$ — . . . . .	56	626
<b>Isophlorétate de baryum</b> . . . . .	61	1922	<b>Isosaccharanilide</b> . . . . .	68	1262
<b>Isophthalacétate d'argent</b> . . . . .	61	1407	<b>Isosaccharate d'argent</b> . . . . .	63	2978
<b>Isophthalate d'argent</b> . . . . .	61	1264	— de baryum . . . . .	63	2978
— de baryum . . . . .	61	1264	— de calcium . . . . .	63	2978
— de calcium . . . . .	61	1264	— de cuivre . . . . .	63	2978
— neutre de potassium . . . . .	61	1264	<b>Isosaccharine</b> . . . . .	56	427
<b>Isophthalophénone</b> . . . . .	57	432	— . . . . .	63	2713
<b>Isopianate d'argent</b> . . . . .	63	2605	<b>Isostéarate d'argent</b> . . . . .	60	475
— de cuivre . . . . .	63	2605	— de baryum . . . . .	60	475
— de plomb . . . . .	63	2605	<b><math>\alpha</math>-Isosubérate d'ammonium</b> . . . . .	61	1111
— de potassium . . . . .	63	2605	$\alpha$ - — d'argent . . . . .	61	1112
— de sodium . . . . .	63	2605	$\beta$ - — d'ammonium . . . . .	61	1112
<b>Isopimélate d'argent</b> . . . . .	61	1101	$\beta$ - — d'argent . . . . .	61	1112
— de calcium . . . . .	63	1101	$\beta$ - — d'éthyle . . . . .	61	1112
<b>Isoprène</b> . . . . .	55	293	<b>Isosuccinate d'ammonium</b> . . . . .	61	1047
<b>Isopropénylbenzoate d'ammonium</b> . . . . .	61	873	— d'argent . . . . .	61	1047
— d'argent . . . . .	61	873	— de baryum . . . . .	61	1047
— de baryum . . . . .	61	873	— de calcium neutre . . . . .	61	1047
— de calcium . . . . .	61	873	— de plomb neutre . . . . .	61	1047
— de cuivre . . . . .	61	873	— de potassium acide . . . . .	61	1047
— de méthyle . . . . .	61	873	— de potassium neutre . . . . .	61	1047
<b>Isopropylacétylène</b> . . . . .	55	292	— de sodium acide . . . . .	61	1047
<b>Isopropyl-allybenzine</b> . . . . .	55	472	— de sodium neutre . . . . .	61	1047
<b>Isopropylbenzine</b> . . . . .	55	443	<b>Isotérébenthène</b> . . . . .	55	708
<b>Isopropylbenzine</b> . . . . .	61	796	<b>Isotribromhydrine</b> . . . . .	56	143
<b>Isopropylbenzylacétone</b> . . . . .	57	356	<b>Isotrichloroglycéramide</b> . . . . .	67	873
<b>Isopropylcarbinol</b> . . . . .	56	99	<b>Isotrioxystéarate de potassium</b> . . . . .	63	2424
— . . . . .	56	102	— de sodium . . . . .	63	2424
<b>Isopropyléthylène</b> . . . . .	55	287	<b>Isovalérates</b> . . . . .	60	359
<b>Isopropyl-eugénol</b> . . . . .	56	685	<b>Isovanillate de baryum</b> . . . . .	63	2244
<b>Isopropylformamide</b> . . . . .	67	210	— de calcium . . . . .	63	2244
<b>Isopropylglycol</b> . . . . .	56	200	— de magnésium . . . . .	63	2244
<b>Isopropylhexylacétone</b> . . . . .	57	328	— de plomb . . . . .	63	2244
<b>Isopropylmalonate d'argent</b> . . . . .	61	1086	— potassium . . . . .	63	2244
<b>Isopropylméthylbenzine</b> . . . . .	55	449	— de sodium . . . . .	63	2244
<b>Isopropylparaconate d'argent</b> . . . . .	63	2217	<b>Isovanilline</b> . . . . .	58	862
— de baryum . . . . .	63	2217	<b>Isoxylate d'argent</b> . . . . .	61	756

Isoxylate de baryum . . . . .	61	756	Itaconate d'argent . . . . .	61	1164
— de calcium . . . . .	61	755	— de calcium . . . . .	61	1164
— de cuivre . . . . .	61	756	— de calcium neutre . . . . .	61	1164
— cuivrique . . . . .	61	756	— de plomb . . . . .	61	1164
— de fer . . . . .	61	756	— de potassium . . . . .	61	1164
— de plomb . . . . .	61	756	— de strontium . . . . .	61	1164
— de potassium . . . . .	61	755	Itamalat d'ammonium . . . . .	63	2455
Isoxylène . . . . .	55	425	— de calcium . . . . .	63	2455
Isoxylidate d'argent . . . . .	61	1292	— de cuivre . . . . .	63	2455
— de baryum . . . . .	61	1292	— de plomb . . . . .	63	2455
— de cuivre . . . . .	61	1292	— de sodium . . . . .	63	2455
— de plomb . . . . .	61	1292	Itatartrate d'argent . . . . .	63	2761
— de zinc . . . . .	61	1292	— de baryum . . . . .	63	2761
Isuret . . . . .	67	609	— de calcium . . . . .	63	2761
Isurétine . . . . .	4	451	— de cuivre . . . . .	63	2761
— . . . . .	67	609	— de plomb . . . . .	63	2761
Itaconanilide . . . . .	68	1253	— de potassium . . . . .	63	2761
Itaconate d'ammonium . . . . .	61	1164	— de sodium . . . . .	63	2761

## J

Jaborandine . . . . .	66	595	Jaune de Naples . . . . .	25	104
Jaborine . . . . .	66	596	— de quinoléine . . . . .	88	515
Jalapine . . . . .	56	370	Javanine . . . . .	66	447
Jalapinolate d'ammonium . . . . .	62	1692	Jérocine . . . . .	75	690
— d'argent . . . . .	62	1692	Jervine . . . . .	66	122
— de baryum . . . . .	62	1692	Jervellite. Météorite contenant fer nickel, cobalt, cuivre et parfois soufre, phosphore . . . . .	10	128
— de cuivre . . . . .	62	1692	Jollyte . . . . .	20	126
— de plomb . . . . .	62	1692	Jouets. Analyse des — . . . . .	94	705
— de potassium . . . . .	62	1692	— Tableau des couleurs interdites pour la coloration des — . . . . .	94	706
— de sodium . . . . .	62	1692	Juglonate d'ammonium . . . . .	63	2583
Jalpaïte . . . . .	6	33	— de potassium . . . . .	63	2583
Japaconitine . . . . .	66	326	Jute . . . . .	87	464
Jarosite . . . . .	9	171			
Jaune de cadmium : Voyez Sulfure de Cadmium.					
— de Chrome : Chromate de plomb.					

## K

Kabaïte . . . . .	10	90	Kaolins (1) . . . . .	15	247
Kaïnite . . . . .	36	424	— . . . . .	42	84
— . . . . .	36	428			
Kalicine . . . . .	9	149	(1) Kaolins. — Les indications données ici par la table ont leur complément aux mots : Porcelaine. Industrie de la —		
Kaluszite . . . . .	9	167			

<b>Kaolins.</b> Analyse des . . . . .	31	292
— des —, et — de quelques — français et étrangers. . . . .	42	84
— <i>Gîtes principaux des</i> — Aùe, Carlsbad, Loukossoa, Morl, Passau, les Pieux, Tretto . . . . .	42	92
— Origine des — . . . . .	42	87
— Origine, caractères, analyse... etc. d'argiles plus ou moins analogues aux — . . . . .	42	75
— Usages des — et argiles . . . . .	15	252
<b>Kéfir</b> . . . . .	75	1215
<b>Kelline</b> . . . . .	56	700
<b>Kénomérie.</b> — des carbures d'hydro- gène . . . . .	55	115
<b>Képhir</b> : Voyez <b>Kéfir</b> .		
<b>Kéramohalite</b> . . . . .	9	165
<b>Kérargyre</b> . . . . .	9	101
<b>Kérasine</b> . . . . .	60	473
<b>Kératine</b> . . . . .	75	647
<b>Kermès</b> . . . . .	22	378

<b>Kétine</b> . . . . .	65	1211
<b>Kétines</b> . . . . .	68	1455
<b>Kétolactonate d'argent</b> . . . . .	61	1222
— de baryum. . . . .	61	1222
<b>Kiésérite</b> . . . . .	9	167
— . . . . .	36	428
— . . . . .	36	439
— Application de la — . . . . .	36	441
<b>Klaproth</b> , Chimiste . . . . .	1	58
<b>Knebellite</b> . . . . .	20	114
<b>Kobaltblüthe</b> . . . . .	23	4
<b>Kœnlite</b> . . . . .	7	440
<b>Kongsbergite</b> . . . . .	9	25
<b>Koppite</b> . . . . .	9	191
<b>Koumys</b> . . . . .	75	1213
<b>Krokidolite</b> . . . . .	20	125
<b>Kupfer nickel</b> . . . . .	9	35
— . . . . .	23	173
<b>Kyestéine</b> . Présence de la — dans les urines. . . . .	73	128
<b>Kystes</b> . Contenu des — . . . . .	76	405

## L

**Laboratoires.**

<b>Laboratoires français et étran- gers.</b> Voyez : <b>Atlas</b> . . . . .	3	
— Plan d'un laboratoire de chimie Pl. I et II . . . . .	3	
<b>I. Laboratoires français :</b>		
— Laboratoire de l'École des Mines Pl. VII . . . . .	2	787
— Laboratoire municipal de Paris. — — municipal de Paris. . Pl. xxv à xxxiii . . . . .	3	60
— Laboratoires de M. Fremy et du Muséum. . . . .	2	775
— — Pl. I à VI. . . . .	3	
— — de l'École de Pharmacie de Paris . . . . .	2	797
— — d'élèves de l'École de Phar- macie. . . . . Pl. VIII	3	
— — des recherches de l' — de — Pl. IX. . . . .	3	
<b>II. Laboratoires étrangers :</b>		
Laboratoire d'Aix-la-Chapelle. . . . .	3	13
— — — Pl. V à VIII. . . . .	3	
— — de Berlin . . . . .	3	31
— — — Pl. XI et XII. . . . .	3	
— — de Bonn. . . . .	3	27
— — — Pl. VIII à X. . . . .	3	
— — de Budapesth . . . . .	3	3

Laboratoire de Budapesth. Pl. I à IV . . . . .	3	
— — de Genève. . . . .	3	52
— — de Gratz. . . . .	3	38
— — — Pl. XIII à XVIII . . . . .	3	
— — de Leipzig. . . . .	3	36
— — de Mulhouse. . . . .	3	54
— — — Pl. XXIV . . . . .	3	
— — de Munich. . . . .	3	49
— — — Pl. XIX à XXIII . . . . .	3	
— — de Vienne. . . . .	3	97
— Résumé . . . . .	3	71
<b>III. Appareils et ustensiles d'un laboratoire de Chimie.</b>		
— — Pl. XII à XXXI . . . . .	3	
— — Pl. XXVI à XXXIII. . . . .	3	
— — Alambics. Appareils à doser l'acide carbonique. Appareils à gaz	2	812
— Appareils à gaz Wiesnegg . . . . .	3	
— Pl. X et XI. . . . .	2	818
— Appareils d'électricité. . . . .	2	814
— Balances pour analyses . . . . .	2	815
— Chalumeau. . . . .	2	824
— — Nécessaire du — . . . . .	2	817
— Cuves à recueillir les gaz. . . . .	2	819
— Etuves. Eudiomètres . . . . .	2	820
— Fourneaux. Gazomètres. Grilles. Lampes . . . . .	2	820



<b>Laboratoires.</b> Appareils et ustensiles d'un laboratoire de chimie.	
Machines à faire le vide . . . . .	2 822
— Manchons réfrigérants . . . . .	2 823
— Objets en porcelaine, en grès et en terre. . . . .	2 809
— Optique. Instruments d' . . . . .	
Outils à percer. . . . .	2 824
— Presses. Régulateurs à gaz . . . . .	2 826
— Siphons. Souffleries. Trompes.	
Supports. Triangles . . . . .	2 828
— Ustensiles métalliques . . . . .	2 810
— Verreries diverses . . . . .	2 808
— — — — — . . . . .	2 816
— — — — — . . . . .	2 830
<b>IV. Réactifs. Généralités sur l'emploi des —</b>	
— <i>Liste des principaux réactifs.</i>	
— — Réactifs neutres, colorés, etc.	
— fournis par des composés organiques. — Acides, — fournis par les métaux. — utilisés pour les essais au chalumeau. . . . .	2 835
— — Utilisation des réactifs ci-dessous indiqués. Essais et vérifications nécessaires avant d'en faire emploi.	
— — — Eau. Acides (1). Alcalis caustiques. Hydrogène sulfuré. Sulfhydrate d'ammoniaque. Carbonate de soude. . . . .	2 840
— — — Ferro et ferricyanure de potassium. Azotate d'argent. Chlorure de baryum et sels de baryte solubles. Oxalate d'ammoniaque. . . . .	2 846
— — — Oxygène. Hydrogène. Chlore. Brome. Iode. Acide iodhydrique. Acide sulfureux . . . . .	2 847
— — — Phosphore. Acide phosphorique anhydre. Perchlorure de phosphore. Oxychlorure de phosphore. Acide arsénieux. Acide arsénique. Acide carbonique. Sulfure de carbone . . . . .	2 849
— — — Acide cyanhydrique. Acide borique. Acide hydrofluosilicique. Iodure de potassium. Cyanure de potassium. Azotate de potasse. Chlorate de potasse . . . . .	2 850
— — — Bisulfate de potasse. Permanganate de potasse. Bichromate de potasse. Chlorure de sodium. Monosulfure de sodium. Azotate	
de soude. Phosphate de soude. Biborate de soude. Chlorhydrate d'ammoniaque. Carbonates d'ammoniaque. . . . .	2 851
<b>Laboratoires.</b> Principaux réactifs.	
Phosphate ammoniaco-sodique. Succinate d'ammoniaque. Hydrate de baryte fondu. Eau de baryte. Carbonate de baryte précipité. Chromate de strontiane. Chaux. Chaux sodée. Chlorure de calcium. Fluorure de calcium. Chlorure de chaux. Carbonate de chaux. Magnésie. Sulfate de magnésie. . . . .	2 853
— — — Sulfate d'alumine. Alun. Peroxyde de manganèse. Sulfate ou chlorure de manganèse. Fer. Sulfate de protoxyde de fer. Perchlorure de fer. Acide chromique. Azotate de cobalt . . . . .	2 855
— — — Acétate d'urane. Zinc. Acide molybdique. Etain. Protochlorure d'étain. Plomb. Protoxyde de plomb. Acide plombique. Carbonate de plomb. Acétate de plomb neutre. . . . .	2 856
— — — Acétate de plomb tribasique. Azotate de bismuth. Biméta-antimonié de potasse. Cuivre. Bioxyde de cuivre. Sulfate de cuivre. Tartrate cupro-potassique. Azotate de protoxyde de mercure. Bichlorure de mercure. . . . .	2 857
— — — Argent. Oxyde d'argent. Acétate d'argent. Or. Chlorure d'or. Platine. Bichlorure de platine. Chlorure et azotate de palladium. Alcool. . . . .	2 858
— — — Ether. Chloroforme. Ether acétique. Alcool méthylique. Alcool amylique. Benzine. Toluène. Pétrole léger et lourd. Essence de térébenthine. Ether iodhydrique. . . . .	2 859
— — — Acide pierique. Amidon. Sucre. Levure de bière. Tannin. Tournesol. Curcuma. Sirop de Violette. . . . .	2 860
— — — Campêche. Cochenille. Violet de méthylaniline. Fluorescéine. Fuchsine. Fernambouc. Sulfate d'indigo. . . . .	2 862
<b>V. Renseignements. Instructions pratiques. Tableaux élémentaires d'analyse, établis spécialement pour ceux qui commencent les travaux de laboratoire. . . . .</b>	2 863
— — Explications des tableaux . . . . .	2 864

(1) Les réactifs sont indiqués ici suivant la pagination. L'ordre alphabétique aurait entraîné un développement inutile. Les essais et les caractères auxquels doivent répondre ces réactifs étant donnés il y a utilité à en indiquer la liste.

<b>Laboratoires. Renseignements.</b>	
Instructions pratiques. Tab. n° 1 à Tab. n° 17. . . . .	3
— — Subdivisions des renseignements, etc. . . . .	2 863
I. Vol. 2. 864; à la fin du vol. 2. . .	
II. Atlas 3. Pl. xxxii. Tab. n° 1, à Pl. XLVIII. Tab. n° 17.	
I. — Guide, marche ou méthode, pour caractériser les solutions des acides. . . . .	2 887
— — — pour caractériser les métaux . . . . .	2 876
— — — Recherches (spéciales de certaines matières toxiques minérales. . . . .	2 867
— — — Recherche de l'antimoine. . . . .	2 916
— — — — de l'arsenic . . . . .	2 912
— — — — du cuivre . . . . .	2 918
— — — — du mercure . . . . .	2 919
— — — — du phosphore . . . . .	2 917
— — — — du plomb . . . . .	2 918
II. — Chalumeau. . . . .	2 891
— — Caractères généraux des essais au — . . . . .	2 904
— — Caractères au — de sels minéraux et d'acides. Du Tab. 1 au Tab. 13. . . . .	3
— — Colorations au chalumeau. Tab. 1 à Tab. 17. . . . .	3
— — — Colorations de la flamme par certains corps . . . Tab. 15	3
— — — — des perles de borax par les oxydes métalliques. . . Tab. 17	3
— — — — des — de sel de phosphore par les oxydes métalliques. Tab. 16. . . . .	3
— — — Corps qui se colorent quand on les chauffe fortement avec des traces d'azotate de cobalt. Tab. 14 . . . . .	3
<b>Labrador . . . . .</b>	9 128
— . . . . .	10 74
<b>Labradorite . . . . . Pl. VII</b>	9
<b>Labradorites . . . . .</b>	9 216
<b>Lactalbimine . . . . .</b>	75 1194
<b>Lactamide . . . . .</b>	67 857
<b>Lactamine . . . . .</b>	64 245
<b>Lactate d'aluminium . . . . .</b>	62 1525
— d'ammonium. . . . .	62 1524
— d'argent . . . . .	62 1526
— de baryum. . . . .	62 1525
<b>Lactates de bismuth . . . . .</b>	24 92
<b>Lactate de cadmium . . . . .</b>	62 1526
— de chaux. . . . .	62 1524
— fermentation du — . . . . .	71 535
— de sesquioxyde de chrome. . . . .	20 274
— de cuivre . . . . .	62 1526

<b>Lactate de protoxyde d'étain . . . . .</b>	22 155
— d'éthylidène . . . . .	62 1531
— de fer . . . . .	62 1526
— de magnésie . . . . .	62 1525
— de mercure . . . . .	62 1526
— de plomb . . . . .	62 1526
— sodique . . . . .	62 1524
— de strontium. . . . .	62 1525
— d'uranyle . . . . .	22 41
— de zinc . . . . .	62 1225
<b>Lactide . . . . .</b>	62 1527
<b>Lactimide . . . . .</b>	67 860
<b>Lactine . . . . .</b>	56 417
<b>Lactoglobuline . . . . .</b>	75 1194
<b>Lactone arabinose carbonique . . . . .</b>	63 2882
— butyrique . . . . .	60 326
— diacétylsaccharique . . . . .	63 2972
— $\gamma$ -diphényloxybutyrique . . . . .	62 2097
— gluconique. . . . .	63 2886
— isodéhydrocorniculaire . . . . .	62 2131
— lévulose carbonique . . . . .	63 2963
— métanitré . . . . .	62 1888
— métasaccharique. . . . .	63 2976
— mucique . . . . .	63 2982
— orthonitré . . . . .	62 1887
— oxycaproïque . . . . .	62 1586
— oxyisocaproïque . . . . .	62 1589
— $\gamma$ -oxyvalérianique . . . . .	62 1571
— paranitré . . . . .	62 1889
— ribonique . . . . .	63 2709
<b>Lactoprotéine . . . . .</b>	75 1195
<b>Lactose . . . . .</b>	56 376
— . . . . .	56 417
— . . . . .	75 976
— Analyse du — . . . . .	91 529
— Recherche et Dosage du — . . . . .	34 511
<b>Lactose xylosé carbonique . . . . .</b>	62 2886
<b>Lactylurée . . . . .</b>	67 688
<b>Lactyluréide . . . . .</b>	67 688
<b>Laine . . . . .</b>	87 214
— minérale. . . . .	40 444
<b>Laiose . . . . .</b>	75 972
<b>Lait . . . . .</b>	71 666
— . . . . .	75 1155
— . . . . .	91 319
Voyez plus loin pour les différents laits : Composition de laits de différentes origines . . . . .	
— Acide citrique dans le — . . . . .	75 1197
— Alcaloïde du — . . . . .	66 604
— Altérations pathologiques du — . . . . .	73 212
— Analyse du —. Recherches particulières . . . . .	73 195
— — du — . . . . .	91 320
— — . . . . .	91 334
— — Méthode d' — employée au laboratoire municipal . . . . .	91 336

Lait. Analyse par la pesée . . . . .	73	205	Lait. Variations de composition		
— — rapide du — . . . . .	73	198	du — . . . . .	65	1201
— — du — de ferme. . . . .	73	201	Laitiers. Analyse des — . . . . .	31	810
— — de laits pathologiques . . . . .	73	211	Laitons. Analyse des — . . . . .	31	81
— Caractères généraux du — . . . . .	75	1158	— — électrolytique des — . . . . .	31	497
— Caséine du — de la vache . . . . .	75	1177	Laiton d'aluminium. . . . .	46	27
— COMPOSITION DE LAITS DE DIFFÉ-			Lanoline . . . . .	65	1083
— RENTES ORIGINES.			Lanthane . . . . .	18	101
— Composition du — d'ânesse. . . . .	75	1170	— Classification. Place du — dans		
— — de buffle. . . . .	75	1170	la — des métaux. . . . .	16	105
— — de chèvre . . . . .	75	1170	— Caractères des sels de — Réac-		
— — de brebis. . . . .	75	1170	tion au chalumeau. Dosage et sé-		
— — de chienne. . . . .	75	1170	paration du — . . . . .	16	121
— — de femme . . . . .	75	1170	— Equivalent du — . . . . .	16	106
— — de jument . . . . .	75	1170	— Etat naturel. Historique. Voyez		
— — de lapine. . . . .	75	1170	Cérium . . . . .	16	73
— — de truie . . . . .	75	1170	— Etat métallique . . . . .	16	101
— — de vache. . . . .	75	1171	— Spectre, études et recherches de		
— Conservés de — . . . . .	75	1210	Thalen . . . . .	16	101
— Corps gras du —, ou ensemble			— — recherches de Soret. . . . .	16	105
des principes gras dont l'agglomé-			Lanthopine . . . . .	66	248
ration constitue le beurre . . . . .	75	1195	Lapachate d'ammonium. . . . .	62	2094
— Densité du — . . . . .	34	525	— d'argent . . . . .	62	2094
— — . . . . .	34	556	— de baryum. . . . .	62	2094
— Dosage de l'albumine du — . . . . .	34	554	— de calcium. . . . .	62	2094
— — du beurre. . . . .	34	528	— de plomb. . . . .	62	2094
— — de la caséine . . . . .	34	554	— de potassium. . . . .	62	2094
— — des cendres du — . . . . .	34	554	— de sodium. . . . .	62	2094
— Crémomètre. . . . .	91	324	Lapachone . . . . .	62	2095
— — Lactobutyromètre Marchand.	91	327	Laques. Fabrication des — . . . . .	93	10
— — Lactocrite de Laval . . . . .	91	326	— jaunes. . . . .	93	116
— — Procédé Adam. . . . .	91	330	— rouges d'aniline . . . . .	93	140
— — Procédé Quesneville. . . . .	91	334	— rouges et roses . . . . .	93	129
— — du sucre de lait. . . . .	34	554	— violettes. . . . .	93	161
— Fermentation du — . . . . .	72	121	Lardérellite. . . . .	14	100
— Gaz du — . . . . .	75	1174	Laricine . . . . .	56	366
— Influences de l'état pathologique			Larmes . . . . .	65	1067
sur la composition du — . . . . .	75	1206	Larmes bataviques . . . . .	40	30
— Matières albuminoïdes du — . . . . .	75	1176	Laserol. . . . .	61	544
— — du petit lait . . . . .	75	1193	Laudanine. . . . .	66	246
— — minérales du — . . . . .	75	1172	Laudanosine . . . . .	66	247
— Matière sucrée du — . . . . .	75	1195	Laugier. Chimiste. . . . .	1	83
— Mesure de la crème . . . . .	34	526	Laurate d'argent . . . . .	60	449
— Phosphates dans le — . . . . .	75	1200	— de baryum. . . . .	60	449
— Physiologie du — . . . . .	75	1208	— de plomb. . . . .	60	449
— Présure. Examen de la — Déter-			— de potassium . . . . .	60	449
mination de la force d'une présure			— de sodium . . . . .	60	449
liquide pour la coagulation du lait	34	540	Laurent et Gerhardt. Chimistes. . . . .	1	110
— Principes constituants du — . . . . .	65	1166	Laurinamide . . . . .	66	325
— Falsifications du — Recherches			Laurine. . . . .	56	261
des altérations. . . . .	34	556	Laurite. . . . .	9	45
— Recherches des matières em-			LauroI . . . . .	55	454
ployées à la conservation du — . . . . .	34	555	Laurone . . . . .	56	335
— Sels ou matériaux salins conte-			Lauronolate d'argent . . . . .	61	616
nus dans le — . . . . .	75	1196	— de calcium. . . . .	61	615
— Somme des matières fixes, ou					
extrait sec du — . . . . .	34	527			

Lauroxylate d'argent . . . . .	61	787
— de baryum . . . . .	61	787
— de calcium . . . . .	61	787
Laurylène . . . . .	55	323
Lavoisier. Chimiste . . . . .	1	36
Lawrencite . . . . .	40	89
— Synthèse de la — . . . . .	40	324
Leadhillite . . . . .	9	153
Lécanorate de baryum . . . . .	63	2269
— de calcium . . . . .	63	2269
— de plomb . . . . .	64	2269
Lécanorine . . . . .	56	748
Lécithines . . . . .	56	760
— . . . . .	64	206
— . . . . .	75	128
Lécithine . . . . .	75	569
— . . . . .	75	709
Lecontite . . . . .	9	166
Légumes conservés en vases clos.		
Analyse des — . . . . .	91	610
— à l'état sec. Analyse des — . . . . .	91	609
Légumine . . . . .	68	1553
Lenartite . . . . .	40	135
Lépidène . . . . .	57	386
Lépidines . . . . .	65	998
Lépidolite . . . . .	9	123
Lépidomélane . . . . .	20	123
Leucate d'ammonium . . . . .	62	1583
— d'argent . . . . .	62	1584
— de baryum . . . . .	62	1583
— de calcium . . . . .	62	1583
— de cobalt . . . . .	62	1583
— de cuivre . . . . .	62	1583
— de magnésium . . . . .	62	1583
— mercurique . . . . .	62	1583
— de plomb . . . . .	62	1584
— de potassium . . . . .	62	1583
— de sodium . . . . .	62	1583
— de zinc . . . . .	62	1583
Leucaurine . . . . .	56	496
— triacétique . . . . .	56	496
— tribenzoïque . . . . .	56	496
Leucéines . . . . .	64	263
Leucine . . . . .	64	257
— . . . . .	67	867
— Acide amidé de l'organisme . . . . .	75	823
— Combinaisons de la — avec les acides . . . . .	64	262
— — métalliques de la — . . . . .	64	263
— dans la bile . . . . .	73	248
— contenue dans les Urines . . . . .	73	127
Leucite ou amphigène . . . . . VII	9	
— . . . . .	9	130
— . . . . .	9	214
— ferrique . . . . . VIII	9	
Leucitites . . . . .	9	217
Leucogallol . . . . .	56	642
Leucomaïnes. Recherche des — dans		

les urines . . . . .	73	130
Leucomalachite . . . . .	61	987
Leuconate d'argent . . . . .	63	3023
— de baryum . . . . .	63	3023
— de plomb . . . . .	63	3023
— de potassium . . . . .	63	3023
Leucotéphrite . . . . . IV	9	
— . . . . .	9	217
Leucylurside . . . . .	67	690
Lévilane . . . . .	56	432
Lévilate de baryum . . . . .	62	1659
Léviline . . . . .	56	438
— Dosage de la — dans les végétaux . . . . .	80	197
Lévilose . . . . .	56	448
— . . . . .	75	972
— . . . . .	84	261
— Analyse du — . . . . .	91	627
— Préparation. Propriétés. Réactions du — . . . . .	56	373
Léviloside calcique . . . . .	56	374
Levure . . . . .	71	248
— Alcaloïde de la — . . . . .	66	604
— Alimentation azotée de la — . . . . .	71	332
— Aliments hydrocarbonés de la — . . . . .	71	347
— Autophagie de la — . . . . .	71	402
— Composition chimique de la — . . . . .	71	316
— Fabrication de la — . . . . .	71	494
— Nutrition minérale de la — . . . . .	71	326
— Rapports de l'oxygène avec la . . . . .	71	415
Levures aérobies . . . . .	71	249
— anaérobies . . . . .	71	249
— diverses . . . . .	71	305
— Origine des — . . . . .	71	273
— Polymorphisme des — . . . . .	71	286
— Purification des — . . . . .	71	299
— Transitions entre les mucédinées et les — . . . . .	71	232
Libéthénite . . . . .	9	188
Lichénine . . . . .	56	449
Lichenstéarate d'ammonium . . . . .	62	1734
— d'argent . . . . .	62	1735
— de baryum . . . . .	62	1735
— de plomb . . . . .	62	1735
— de potassium . . . . .	62	1734
— de sodium . . . . .	62	1734
Liebig. Chimiste . . . . .	1	103
Ligneux. Détermination du — dans les végétaux . . . . .	80	80
Lignine. Dosage de la — dans les végétaux . . . . .	80	234
Lignite . . . . .	5 <sup>a</sup>	41
— Analyse immédiate ou minéralogique du — . . . . .	7	82
— Applications du — . . . . .	7	133
— Caractères physiques du — . . . . .	7	76
— Composition chimique du — . . . . .	7	77
— Gisement du — . . . . .	7	89
— — Aisne . . . . .	7	93

Lignite. Gisement du — Allemagne.	7	102	Lin. Culture du — en Irlande . . .	87	65
— Angleterre . . . . .	7	102	— — — en Russie . . . . .	87	64
— Ardèche . . . . .	7	95	— Engrais employés pour la culture		
— Ariège . . . . .	7	101	du — . . . . .	87	73
— Aude . . . . .	7	101	— Essais de culture rationnelle . .	87	77
— Autriche . . . . .	7	107	— Maladies du — . . . . .	87	76
— Basses-Alpes . . . . .	7	96	— Récolte du — . . . . .	87	77
— Bouches-du-Rhône . . . . .	7	100	— Rouissage à l'eau courante — à		
— Brésil . . . . .	7	130	l'eau stagnante, — mixte, sur pré,		
— Chili . . . . .	7	130	par la gelée. . . . .	87	82
— Chine . . . . .	7	129	— Teillage du —. Diverses tailleuses.	87	110
— Colombie . . . . .	7	130	<b>Linnéite</b> . . . . .	9	40
— Danemark . . . . .	7	117	<b>Linoléate d'ammonium</b> . . . . .	61	628
— États-Unis . . . . .	7	130	— de manganèse . . . . .	61	628
— Gard . . . . .	7	101	— de plomb . . . . .	61	628
— Groënland . . . . .	7	120	— de sodium . . . . .	61	628
— Hérault . . . . .	7	100	<b>Linoléine</b> . . . . .	56	262
— Indes . . . . .	7	126	<b>Linoxyne</b> . . . . .	61	627
— Indo-Chine . . . . .	7	122	<b>Liquéfaction des gaz. Expériences</b>		
— Isère . . . . .	7	96	d'Aimé . . . . .	1	509
— Islande . . . . .	7	118	— — de Andrews . . . . .	1	513
— Italie . . . . .	7	113	— — de M. Berthelot . . . . .	1	510
— Japon . . . . .	7	129	— — de Cailletet . . . . .	1	516
— Ile de Jean-Mayen . . . . .	7	120	— — de Cagniard de la Tour . . .	1	504
— Norvège . . . . .	7	117	— Expériences sur l'azote et l'hy-		
— Nouvelle-Zélande . . . . .	7	133	drogène. . . . .	1	521
— Oise . . . . .	7	92	— — de Drion . . . . .	1	512
— Paris. Environs de — . . . . .	7	90	— — — et Loir . . . . .	1	520
— Pologne . . . . .	7	114	— Premières expériences de Fara-		
— Russie . . . . .	7	115	day. . . . .	1	505
— Savoie . . . . .	7	95	— Secondes expériences de Fara-		
— Suède . . . . .	7	117	day. . . . .	1	508
— Suisse . . . . .	7	118	— Expériences de Pictet . . . . .	1	520
— Turkestan . . . . .	7	120	— — de Pouillet et de Natterer . .	1	507
— Var . . . . .	7	100	— — de Thilorier . . . . .	1	505
— Vaucluse . . . . .	7	100	— Insuffisance, en certains cas, de		
— Yonne . . . . .	7	94	l'augmentation de pression pour		
<b>Lignocérate de cuivre</b> . . . . .	60	485	obtenir la liquéfaction des gaz. .	1	511
— de plomb . . . . .	60	485	<b>Liqueur des Hollandais</b> . . . . .	55	193
— potassique . . . . .	60	485	<b>Liquides. Volume spécifique des —</b>	1	744
— sodique . . . . .	60	484	<b>Lithine. Analyse de la —</b> . . . . .	14	53
<b>Limacine</b> . . . . .	68	1621	— Bibliographie de la — . . . . .	14	59
<b>Limerickite</b> . . . . .	10	227	— Caractères qualificatifs de la —	14	52
<b>Limettate d'argent</b> . . . . .	63	2823	— Combinaisons de la — . . . . .	14	59
<b>Limites des réactions. Voyez: Équi-</b>			— Dosage de la — . . . . .	14	57
<b>libre des réactions chimiques</b> . .			— Séparation de la — . . . . .	14	56
<b>Lin.</b> . . . . .	87	57	— — — et de l'ammoniaque		
— Battage du — . . . . .	87	108	dans les sels ammoniacaux . . .	14	44
— Broyage du — . . . . .	87	109	— Outremer de — . . . . .	14	51
— Composition du — . . . . .	87	60	<b>Lithium</b> . . . . .	14	1
— Culture du —. Composition du			— Équivalent du — . . . . .	14	14
sol le plus favorable. Préparation			— État naturel du — . . . . .	14	2
du sol, etc . . . . .	87	69	— Historique du — . . . . .	14	1
— Culture du — en Algérie . . . . .	87	67	— dans les Météorites. . . . .	10	8
— — — en Angleterre . . . . .	87	65	— Oxyde de —. Voyez: Lithine . .		
— — — en Belgique . . . . .	87	63	— Préparation du — . . . . .	14	17
— — — en France . . . . .	87	67	— Propriétés du — . . . . .	14	19
— — — en Hollande . . . . .	87	64			

Lithium. Traitement des minerais de . . . . .	14	8
Lithosidériles . . . . .	10	138
Lobeline . . . . .	66	605
Lodranite . . . . .	10	144
— . . . . .	10	363
Logronite . . . . .	10	164
— . . . . .	10	361
<i>Lois chimiques et lois physico-chimiques. Lois générales.</i>		
Loi de Becquerel . . . . .	1	653
Lois de Berthollet . . . . .	11	321
Loi de Berzélius . . . . .	11	314
— de Blagden. Congélation des dissolutions salines . . . . .	11	261
— des chaleurs spécifiques de Dulong et Petit . . . . .	1	131
Lois chimiques . . . . .	1	121
Loi de la compressibilité des gaz. Loi de Mariotte . . . . .	1	393
— véritable de la compressibilité des gaz . . . . .	1	416
Lois générales de la dissociation. Voyez : Dissociation et Équilibres chimiques . . . . .	2	205
Loi de la dissolution . . . . .	1	522
Lois de l'ébullition . . . . .	1	473
Loi de Faraday . . . . .	1	652
Lois de Faraday . . . . .	11	220
— de la fusion . . . . .	1	427
— de Gay-Lussac . . . . .	1	775
Loi périodique . . . . .	11	30
— — et volumes atomiques . . . . .	11	43
— de Prout . . . . .	11	17
— de Richter . . . . .	11	313
Lois de la solidification . . . . .	1	448
— des substitutions . . . . .	1	241
— des transformations allotropiques avec changement d'état . . . . .	1	551
Lois des transformations du phos-		

phore . . . . .	5	285
Loi de Wentzel . . . . .	11	311
Lophine . . . . .	57	175
Loxoptérigine . . . . .	66	95
Lucsite . . . . .	10	207
— . . . . .	10	344
Lumière. Décompositions déterminées par la —. Expériences de Tyndall . . . . .	1	679
— — Matières minérales. Réductions . . . . .	1	678
— — Matières organiques . . . . .	1	680
— Différence entre l'action de la — et celle de la chaleur. Bibliographie . . . . .	1	682
— Influence de la couleur des rayons . . . . .	1	681
— Modifications allotropiques produites par les rayons lumineux . . . . .	1	675
— Comparaison de l'énergie des divers rayons colorés. Expériences Fabre et Silbermann . . . . .	1	676
— Expériences de Bunsen et Roscoe . . . . .	1	677
— Drummond . . . . .	4	167
— solaire. Action de la — — sur le verre . . . . .	40	69
Lupinine . . . . .	66	140
Lutéines . . . . .	75	1149
Lutéocobaltiques. Sels — . . . . .	23	126
Lutidines. Historique des — . . . . .	65	824
Lutorcine . . . . .	56	625
Lutorcine-phthaléine . . . . .	56	625
Lycopodine . . . . .	66	606
Lymphé . . . . .	76	1
— . . . . .	76	379
— Caractères physiques et chimiques de la — . . . . .	76	380
— Formation et rôle de la — . . . . .	76	388
— Gaz de la — . . . . .	76	292
Lysatine . . . . .	15	1188

## M

Macis . . . . .	91	679
Maclurine . . . . .	56	768
Magistral. Emploi du — dans la métallurgie de l'argent . . . . .	50	159
Magnésie. Dosage de la — dans les terres . . . . .	34	150
Magnésie dans l'urine . . . . .	75	1029
— Préparation de la — . . . . .	15	110
— Propriétés de la — . . . . .	15	109
Magnésium . . . . .	15	105
— Analyse du — . . . . .	31	51

Magnésium. Historique et propriétés du — . . . . .	15	106	Maléate de potassium et de sodium acide . . . . .	61	1149
— Météorites. — contenu dans les — . . . . .	10	8	— — neutre . . . . .	61	1149
— Préparation du — . . . . .	15	107	— de sodium acide . . . . .	61	1150
— Séparation du — d'avec le cobalt. . . . .	23	166	— — neutre . . . . .	61	1150
— Usage du — . . . . .	15	109	— de strontium acide . . . . .	61	1150
Magnésium-éthyle. . . . .	69	40	— — neutre . . . . .	61	1150
— méthyle . . . . .	69	39	— de zinc . . . . .	61	1151
Magnétite . . . . .	9	73	Maléinamide . . . . .	68	1249
— . . . . .	9	214	Mallardite . . . . .	9	168
— . . . . .	10	69	Malonanilide . . . . .	68	1234
Magnoferrite . . . . .	9	72	Malonates . . . . .	61	1014
Magnus. Chimiste . . . . .	1	107	Malonate d'ammonium acide . . . . .	61	1015
Maillechort. . . . .	46	29	— d'argent . . . . .	61	1016
— Analyse électrolytique du — . . . . .	31	498	— de baryum . . . . .	61	1015
Maillechorts . . . . .	54	65	— de cadmium . . . . .	61	1016
— Analyse des — . . . . .	31	85	— de calcium . . . . .	61	1016
Mairogallol. . . . .	56	642	— de cobalt . . . . .	61	1016
Mais. Analyse du — . . . . .	34	277	— de cuivre . . . . .	61	1016
Malachite. . . . .	9	151	— de magnésium . . . . .	61	1016
— Analyse de la — . . . . .	31	200	— de manganèse . . . . .	61	1016
Malanilide . . . . .	68	1260	— de nickel . . . . .	61	1016
Malate d'ammonium . . . . .	63	2435	— de plomb . . . . .	61	1016
— d'antimoine . . . . .	63	2439	— de potassium acide . . . . .	61	1016
— d'argent . . . . .	63	2440	— — neutre . . . . .	61	1015
— de baryum . . . . .	63	2437	— de sodium acide . . . . .	61	1015
— de calcium . . . . .	63	2436	— — neutre . . . . .	61	1015
— inactif neutre de chaux . . . . .	63	2442	— de zinc . . . . .	61	1016
— de fer . . . . .	63	2439	Malonophénylamide. . . . .	68	1233
— de magnésium . . . . .	63	2438	Malonylamide. . . . .	67	398
— de manganèse . . . . .	21	166	— Dérivés du — . . . . .	67	399
— . . . . .	63	2439	Malonylbiuret . . . . .	67	676
— inactif de plomb. . . . .	63	2443	Malonylurée . . . . .	67	665
— de potassium . . . . .	63	2436	Malonyluréide . . . . .	67	665
— de sodium . . . . .	63	2436	Maltosaccharine . . . . .	56	427
— de strontium . . . . .	63	2437	Maltose . . . . .	56	414
— d'uranyle . . . . .	22	41	— . . . . .	75	513
— de zinc . . . . .	63	2438	— . . . . .	75	978
Maléate d'ammonium acide . . . . .	61	1149	— Analyse du — . . . . .	91	528
— — neutre . . . . .	61	1149	— Dosage du — . . . . .	34	300
— — et de potassium . . . . .	61	1149	— barytique . . . . .	56	416
— d'argent acide. . . . .	61	1152	— calcique . . . . .	56	416
— — neutre . . . . .	61	1152	— monoacétique . . . . .	56	416
— de baryum acide. . . . .	61	1150	— octoacétique . . . . .	56	416
— — neutre . . . . .	61	1150	— sodique . . . . .	56	416
— de calcium acide. . . . .	61	1151	— strontique . . . . .	56	416
— — neutre . . . . .	61	1150	Manbhoomite. . . . .	10	195
— de cuivre neutre. . . . .	61	1151	Manganèse . . . . .	21	1
— de cuprammonium. . . . .	61	1152	— Alliages du — . . . . .	21	16
— de fer . . . . .	61	1152	— — du — avec le cuivre. . . . .	21	39
— de magnésium acide. . . . .	61	1151	— Amalgame du — . . . . .	21	40
— — neutre . . . . .	61	1151	— Analyse électrolytique du — . . . . .	31	491
— de mercure . . . . .	61	1152	— — volumétrique d'un — . . . . .	31	453
— de nickel . . . . .	61	1151	— — par le permanganate de potasse . . . . .	31	466
— de plomb basique . . . . .	61	1152	— Bibliographie du — . . . . .	21	209
— — neutre . . . . .	61	1152	— Diffusion du — dans la nature . . . . .	21	9
— de potassium et de sodium . . . . .	61	1150			

<b>Manganèse. Dosage du —</b> . . . . .	<b>21</b>	<b>180</b>
— dans les fers, fontes et aciers.		
Procédé Boussingault . . . . .	<b>21</b>	<b>190</b>
— dans le fer, la fonte et l'acier.		
Procédé Kessler . . . . .	<b>21</b>	<b>202</b>
— du —. Procédé Fresenius et Will. Modification Luck . . . . .	<b>21</b>	<b>188</b>
— du — à l'état de pyrophosphate dans les fers et les minerais de fer.	<b>21</b>	<b>189</b>
— du — par l'analyse colorimétrique dans l'acier et dans le fer.	<b>31</b>	<b>539</b>
— du — par l' — colorimétrique dans les fers et minerais. Procédé de M. Brunner . . . . .	<b>21</b>	<b>204</b>
— du — par l' —, Procédé Osmond . . . . .	<b>21</b>	<b>205</b>
— — — — —	<b>31</b>	<b>540</b>
— — — — — Procédé Pichard . . . . .	<b>21</b>	<b>203</b>
— — — — —	<b>31</b>	<b>539</b>
— Dosage du —. Méthode électrolytique. Procédé de M. Riche . . . . .	<b>21</b>	<b>197</b>
— volumétrique du — dans les aciers, dans les fers, — dans les fontes . . . . .	<b>31</b>	<b>460</b>
— du — dans les terres . . . . .	<b>34</b>	<b>186</b>
— Équivalent du — . . . . .	<b>21</b>	<b>8</b>
— Essai du — . . . . .	<b>83</b>	<b>382</b>
— industriel des oxydes de — . . . . .	<b>21</b>	<b>184</b>
— Généralités sur le — . . . . .	<b>21</b>	<b>1</b>
— Influence du — dans la fabrication de l'acier . . . . .	<b>21</b>	<b>35</b>
— du — sur les propriétés de l'acier à froid . . . . .	<b>21</b>	<b>37</b>
— Météorites contenant du — . . . . .	<b>10</b>	<b>9</b>
— Préparations du — . . . . .	<b>21</b>	<b>4</b>
— Propriétés générales du — . . . . .	<b>21</b>	<b>3</b>
— Rôle du — en métallurgie . . . . .	<b>21</b>	<b>35</b>
— Séparation du — et du cobalt . . . . .	<b>23</b>	<b>161</b>
— du — d'avec le cobalt, le nickel et le fer . . . . .	<b>23</b>	<b>167</b>
<b>Manganates</b> . . . . .	<b>11</b>	<b>453</b>
— . . . . .	<b>21</b>	<b>70</b>
<b>Manganate de baryte</b> . . . . .	<b>21</b>	<b>73</b>
— de didyme . . . . .	<b>16</b>	<b>138</b>
— de lanthane . . . . .	<b>16</b>	<b>118</b>
<b>Manganates de manganèse</b> . . . . .	<b>21</b>	<b>75</b>
— de plomb . . . . .	<b>21</b>	<b>75</b>
<b>Manganate de potasse</b> . . . . .	<b>21</b>	<b>71</b>
— de soude . . . . .	<b>21</b>	<b>73</b>
— de strontiane . . . . .	<b>21</b>	<b>74</b>
<b>Manganocyanures</b> . . . . .	<b>21</b>	<b>122</b>
<b>Manganites</b> . . . . .	<b>11</b>	<b>451</b>
<b>Manganite de baryte</b> . . . . .	<b>21</b>	<b>67</b>
— de chaux . . . . .	<b>21</b>	<b>66</b>
— de manganèse . . . . .	<b>21</b>	<b>68</b>
— de plomb . . . . .	<b>21</b>	<b>67</b>
— de potasse . . . . .	<b>21</b>	<b>66</b>

<b>Manganite de strontium</b> . . . . .	<b>21</b>	<b>67</b>
— de zinc . . . . .	<b>21</b>	<b>67</b>
<b>Manganocyanures</b> . . . . .	<b>21</b>	<b>116</b>
<b>Manganocyanure d'ammonium</b> . . . . .	<b>21</b>	<b>118</b>
— de baryum . . . . .	<b>21</b>	<b>118</b>
— et de potassium . . . . .	<b>21</b>	<b>119</b>
— de calcium . . . . .	<b>21</b>	<b>120</b>
— de manganèse et de calcium . . . . .	<b>21</b>	<b>120</b>
— et de potassium . . . . .	<b>21</b>	<b>117</b>
— de plomb . . . . .	<b>21</b>	<b>121</b>
— de potassium . . . . .	<b>21</b>	<b>116</b>
— Réactions du — avec les dissolutions métalliques . . . . .	<b>21</b>	<b>121</b>
— de sodium . . . . .	<b>21</b>	<b>118</b>
— de strontium . . . . .	<b>21</b>	<b>119</b>
<b>Manganopermanganate de potasse</b> . . . . .	<b>21</b>	<b>91</b>
<b>Manganosite</b> . . . . .	<b>9</b>	<b>51</b>
<b>Mannide</b> . . . . .	<b>56</b>	<b>330</b>
— diacétique . . . . .	<b>56</b>	<b>331</b>
— dichlorhydrique . . . . .	<b>56</b>	<b>331</b>
— monoéthylique . . . . .	<b>56</b>	<b>331</b>
<b>Mannitane</b> . . . . .	<b>56</b>	<b>325</b>
— diacétique . . . . .	<b>56</b>	<b>329</b>
— dibenzoïque . . . . .	<b>56</b>	<b>329</b>
— dibutyrique . . . . .	<b>56</b>	<b>329</b>
— dichlorhydrique . . . . .	<b>56</b>	<b>328</b>
— dioléique . . . . .	<b>56</b>	<b>329</b>
— dipalmitique . . . . .	<b>56</b>	<b>329</b>
— dibromoxydrique . . . . .	<b>56</b>	<b>328</b>
— monochlorhydrique . . . . .	<b>56</b>	<b>327</b>
— monocitrique . . . . .	<b>56</b>	<b>329</b>
— monosuccinique . . . . .	<b>56</b>	<b>329</b>
— quinoïque . . . . .	<b>56</b>	<b>330</b>
— tétrabutyrique . . . . .	<b>56</b>	<b>329</b>
— tétracétique . . . . .	<b>56</b>	<b>329</b>
— tétranitrique . . . . .	<b>56</b>	<b>328</b>
— tétrastéarique . . . . .	<b>56</b>	<b>329</b>
<b>Mannite</b> . . . . .	<b>56</b>	<b>330</b>
— . . . . .	<b>84</b>	<b>265</b>
— Analyse de la — . . . . .	<b>91</b>	<b>535</b>
— Combinaisons de la — . . . . .	<b>56</b>	<b>330</b>
— Déshydratation de la — . . . . .	<b>56</b>	<b>317</b>
— Réactions de la — . . . . .	<b>56</b>	<b>326</b>
— Recherche qualitative de la — . . . . .	<b>34</b>	<b>514</b>
<b>Mannite bromonitrique</b> . . . . .	<b>56</b>	<b>325</b>
— chloronitrique . . . . .	<b>56</b>	<b>324</b>
— diacétique . . . . .	<b>56</b>	<b>325</b>
— dibromhydrique . . . . .	<b>56</b>	<b>324</b>
— dichlorhydrique . . . . .	<b>56</b>	<b>323</b>
— hexacétique . . . . .	<b>56</b>	<b>325</b>
— hexabenzoylique . . . . .	<b>56</b>	<b>325</b>
— hexanitrique . . . . .	<b>56</b>	<b>323</b>
— hexastéarique . . . . .	<b>56</b>	<b>325</b>
— monobromhydrique . . . . .	<b>56</b>	<b>324</b>
— monochlorhydrique . . . . .	<b>56</b>	<b>323</b>
<b>Mannitose</b> . . . . .	<b>56</b>	<b>375</b>
<b>Mannononate de baryum</b> . . . . .	<b>63</b>	<b>3033</b>
— de cadmium . . . . .	<b>63</b>	<b>3033</b>



Mannononate de calcium . . . . .	63	3038
Mannosaccharate de baryum . . . . .	63	2975
— de cadmium . . . . .	63	2975
— de calcium . . . . .	63	2975
Marcassite . . . . .	9	44
Mars. Analyse des — . . . . .	34	310
Margarate d'argent . . . . .	60	463
— de baryum . . . . .	60	463
— sodique . . . . .	60	463
Margarine . . . . .	56	260
Margarone . . . . .	60	466
Marnes. Analyse des — . . . . .	31	216
Mascagnine . . . . .	9	158
Maskelnite . . . . .	10	74
Massicot. Voyez aussi : Oxydes de plomb . . . . .	9	56
Mastita . . . . .	20	42
Maté. Analyse du — . . . . .	91	491
Matésite . . . . .	56	380
Matière. Bibliographie . . . . .	1	871
— Constitution de la —. Idées générales sur la —. Constitution de la — . . . . .	1	870
— — chimique de la — . . . . .	2	6
— — physique de la — . . . . .	2	4
I. <i>Matière impondérable ou non pesante.</i>		
— Éther . . . . .	1	852
— — Densité de l'— . . . . .	1	856
— — Matérialité de l'— . . . . .	1	853
— — — Rayonnement de la chaleur. Transformation des ondes lumineuses. Expériences de M. Bell . . . . .	1	853
— — — Expériences sur les raies spectrales . . . . .	1	854
II. <i>Matière pesante.</i>		
— Doctrines des anciens. École éléatique. Doctrines d'Anaxagore, de Démocrite, d'Empédocle et de Leucippe . . . . .	1	839
— Doctrines du moyen âge . . . . .	1	842
— <i>Différents états de la matière pesante</i> . . . . .	1	849
— — Dimensions des particules de la — pesante . . . . .	1	850
— — Divisibilité de la matière . . . . .	1	842
— — Hypothèse d'une matière formée de points matériels . . . . .	1	843
— — Particules. Mouvements des —. Trajectoire moyenne des particules . . . . .	1	845
— — — — des —. Trajectoire des — dans des gaz très raréfiés. Matière radiante . . . . .	1	846
— — — Nombre de — contenues dans un volume donné . . . . .	1	851
— — — Vitesse moyenne des particules . . . . .	1	844

<i>Matière. Unité de la matière.</i>		
Chaleurs spécifiques des corps solides ou liquides . . . . .	1	864
— — Chaleurs spécifiques des gaz . . . . .	1	863
— — Comparaison des éléments à masse chimique considérable avec certains composés . . . . .	1	865
— — Différence entre les corps réputés simples et les corps composés . . . . .	1	862
— — Raies du fer dans le soleil. Recherches de M. Lockyer . . . . .	1	866
— — — de l'hydrogène dans les spectres de quelques corps . . . . .	1	862
— — Spectre du calcium : ses variations. Expériences de Lockyer . . . . .	1	857
— — Spectres des étoiles : Étude des spectres des — . . . . .	1	856
Matières alimentaires. Analyse des — . . . . .	91	
Matière amylacée . . . . .	56	439
Matières colorantes artificielles . . . . .	1	302
— — — — — . . . . .	88	1
— Chimie organique. Application . . . . .	88	9
— — Série aromatique. Matières colorantes dérivées de la — . . . . .	88	29
— Composés et dérivés nitres et nitrosés . . . . .	89	100
— Distillation du goudron . . . . .	88	67
— Fonctions des réactifs dans la fabrication des — . . . . .	88	39
— Influence réciproque des substitutions dans la fabrication des — . . . . .	88	43
— Réactions pyrogénées utilisées dans la fabrication des — . . . . .	88	48
<i>Substances employées dans la fabrication des —</i>		
— Aniline et ses dérivés . . . . .	88	102
— Anthracène et ses dérivés . . . . .	88	643
— Benzine et ses dérivés . . . . .	88	87
— Butyltoluène ou musc artificiel . . . . .	88	323
— Dérivés benzyliques . . . . .	88	250
— Diphénylamine et ses dérivés . . . . .	88	140
— Diphényle et ses dérivés . . . . .	88	519
— Diphénylméthane et ses dérivés . . . . .	88	325
— — et ses homologues . . . . .	88	340
— Indigo et ses dérivés . . . . .	88	284
— Méthylaniline et ses dérivés . . . . .	88	124
— Naphtaline et ses dérivés . . . . .	88	533
— Orseille . . . . .	88	245
— Phénol et ses dérivés . . . . .	88	152
— Phénylëndiamines et leurs dérivés . . . . .	88	148
— Phtaléines . . . . .	88	466
— Rosaniline. Brevets sur la série de la — . . . . .	88	410
— — et ses dérivés . . . . .	88	380

<b>Matières colorantes artificielles.</b>					
Fabrication de la — et de ses sels.	88	434		les actions chimiques . . . . .	2 8
— Toluène et ses dérivés . . . . .	88	214		<b>Mécanique chimique.</b> Déplacements	
— Tonnesol . . . . .	88	248		réciproques des bases . . . . .	2 65
— Triphénylméthane et ses dérivés	88	343		— — Données numériques . . . . .	2 28
— et dérivés oxygénés du — . . . . .	88	459		— — Doubles décompositions salin-	
— Ver malachite . . . . .	88	350		— — Conclusions générales . . . . .	2 66
— Xylènes et homologues . . . . .	88	273		— — Energies électriques et lumi-	
— Table des brevets concernant les				— — neuses . . . . .	2 56
matières colorantes artificielles.				— — Equilibres chimiques dans les	
Brevets pris en Allemagne. . . . .	88	687		— — dissolutions. . . . .	2 51
— Traitement et distillation du gou-				— — Equilibres simples dans les	
— Traitement des huiles légères, des				— — systèmes hétérogènes . . . . .	2 49
— huiles moyennes et des huiles				— — Equivalence calorifique des	
— lourdes . . . . .	88	75		— — transformations chimiques. . . . .	2 15
<b>Matières colorantes de la bile . . . . .</b>	<b>74</b>	<b>288</b>		— — Mesures calorimétriques. . . . .	2 14
— — de la houille utilisée dans les				— — Méthodes expérimentales . . . . .	2 20
— — sucreries. Analyse des — . . . . .	91	581		— — Principes de la — . . . . .	2 10
— — de la porcelaine. Préparation				— — Principe du travail maximum	2 61
— — des — de la — . . . . .	42	367		— — des travaux moléculaire . . . . .	2 12
<b>Matières grasses. Ferments des — . . . . .</b>	<b>71</b>	<b>633</b>		— — Réactions chimiques produites	
— — Recherche des — dans les vé-				— — par les énergies électriques et les	
— — gétaux . . . . .	80	8		— — énergies lumineuses. . . . .	2 56
— — minérales dans l'organisme . . . . .	76	518		— — Statique chimique. . . . .	2 59
— — organiques. Classification des —	1	245		— — Théorie mécanique de la cha-	
— — Dérivés ulmiques des — . . . . .	56	458		— — leur et de la chimie. . . . .	2 1
— — Cendres des —. Dosage des				<b>Mécanisme des réactions chimi-</b>	
— — éléments contenus dans les cen-				<b>ques de la vie . . . . .</b>	<b>76 538</b>
— — dres des — . . . . .	31	349		<b>Mèches, de lampes, en verre . . . . .</b>	<b>40 446</b>
— — Préparation des cendres des —	31	347		<b>Méconate d'ammonium . . . . .</b>	<b>63 2931</b>
— — pectiques . . . . .	56	436		— d'argent . . . . .	63 2931
<b>Matière radiante . . . . .</b>	<b>1</b>	<b>846</b>		— de baryum . . . . .	63 2931
<b>Matières sucrées. Dérivés ammo-</b>				— de calcium . . . . .	63 2931
<b>niacaux des — . . . . .</b>	<b>64</b>	<b>213</b>		— de cuivre . . . . .	63 2931
— — Détermination en général				— d'étain . . . . .	63 2931
— — des — . . . . .	34	492		— de fer . . . . .	63 2931
<b>Matlockite . . . . .</b>	<b>9</b>	<b>104</b>		— de plomb . . . . .	63 2931
<b>Mauvaniline. . . . .</b>	<b>65</b>	<b>1418</b>		— de potassium . . . . .	63 2931
<b>Jean Mayow chimiste . . . . .</b>	<b>1</b>	<b>21</b>		— de sodium. . . . .	63 2913
				<b>Méconidine . . . . .</b>	<b>66 250</b>
				<b>Méconine . . . . .</b>	<b>56 767</b>
				— . . . . .	63 2563
<b>Mécanique chimique . . . . .</b>	<b>2</b>	<b>1</b>		<b>Méconine-acétate d'argent . . . . .</b>	<b>63 2600</b>
— — Action des éléments sur les				— — de calcium . . . . .	63 2600
— — composés binaires. . . . .	2	64		<b>Méconiniquate d'argent. . . . .</b>	<b>63 2563</b>
— — Affinité chimique . . . . .	2	12		— de baryum. . . . .	63 2563
— — Appareils calorimétriques . . . . .	2	21		— de cuivre. . . . .	63 2563
— — Combinaison chimique. . . . .	2	32		<b>Méconium. . . . .</b>	<b>74 351</b>
— — et décomposition chimiques	2	29		<b>Méionite. . . . .</b>	<b>PL. VIII. 9</b>
— — Constitution chimique de la				— . . . . .	9 132
— — matière . . . . .	2	6		<b>Mélaïne de la sèche. . . . .</b>	<b>75 439</b>
— — — physique de la matière. . . . .	2	4		<b>Mélam. . . . .</b>	<b>67 834</b>
— — Constitution des sels dissous. . . . .	2	53		<b>Mélamine. . . . .</b>	<b>65 1464</b>
— — Décomposition chimique. . . . .	2	46		— . . . . .	67 830
— — Décompositions limitées, et				— Dérivés de la — . . . . .	68 1351
— — équilibres chimiques. Systèmes				<b>Mélamines alkylées normales. . . . .</b>	<b>65 1468</b>
— — homogènes . . . . .	2	47		<b>Mélanine . . . . .</b>	<b>75 436</b>
— — Définitives . . . . .	2	2		— . . . . .	75 948
— — Dégagement de chaleur dans				<b>Mélanite . . . . .</b>	<b>9 121</b>

Mélanochroïte . . . . .	9	165	Mellitite de baryte . . . . .	15	87
Mélanterie . . . . .	9	168	— de chaux . . . . .	15	96
Mélanthigénine . . . . .	56	700	Mellite . . . . .	9	192
Mélanthine . . . . .	56	700	Mellon . . . . .	67	844
Mélaphyres . . . . .	9	204	Mellonite . . . . .	23	173
Mélaphyres labradoriques. . . . .	9	216	Mellonures . . . . .	67	846
Mélasse. Analyse d'une — . . . . .	34	451	Mellonure de calcium . . . . .	15	69
Mélasses. Analyse des — . . . . .	84	299	— de magnésium . . . . .	15	118
Melem . . . . .	67	834	Mélononhins . . . . .	64	297
Mélézitose . . . . .	56	413	Ménanthrol. . . . .	62	2065
— . . . . .	84	261	Ménaphtylamine . . . . .	65	1042
Méllite . . . . .	9	122	Mendozite . . . . .	9	170
— . . . . .	9	214	Ménispermine . . . . .	66	150
Méllotate d'ammonium . . . . .	62	1902	Ménite . . . . .	10	182
— d'argent . . . . .	62	1902	Menthène. . . . .	56	150
— de baryum. . . . .	62	1902	Menthol . . . . .	56	150
— de calcium . . . . .	62	1902	Menthone. . . . .	56	151
— de cuivre . . . . .	62	1902	Ményanthine . . . . .	56	372
— de magnésium . . . . .	62	1902	Mercaptans. Voyez : Ethers sulfhy-		
— de plomb . . . . .	62	1902	— driques . . . . .		
— de potassium . . . . .	62	1902	Mercaptan . . . . .	56	86
— de zinc . . . . .	62	1902	— allylique . . . . .	56	145
Méllitol . . . . .	62	1904	— diphenylique . . . . .	55	530
Méline . . . . .	56	701	— glycolique . . . . .	56	192
Mélinose . . . . .	9	174	— métacrésylique . . . . .	56	547
Méllissite d'argent . . . . .	60	490	— orthocrésylique . . . . .	56	547
— de plomb . . . . .	60	490	— paracrésylique. . . . .	50	547
Méllitose . . . . .	56	411			
— Recherche et dosage du — . . . . .	34	508	Mercuré . . . . .	26	129
Méllamide . . . . .	68	1082	— Amalgames . . . . .	26	139
Méllates . . . . .	9	192	— Analyse du — . . . . .	31	65
— . . . . .	61	1437	— — électrolytique du — . . . . .	31	495
Méllate d'aluminium . . . . .	61	1440	— Bibliographie du — . . . . .	26	292
— d'ammonium acide . . . . .	61	1439	— Composés ammoniés du — . . . . .	26	253
— — neutre . . . . .	61	1438	— — Organométalliques du — . . . . .		
— ammoniaco-magnésien. . . . .	61	1440	Voyez après métallurgie du — . . . . .		
— d'argent. . . . .	61	1441	— Dosage du — par les pesées . . . . .	26	266
— — et de potassium . . . . .	61	1441	— — du — dans les sels mercurieux. . . . .		
— de baryum neutre . . . . .	61	1439	Méthodes volumétriques. . . . .	26	267
— de calcium . . . . .	61	1439	— Emploi du — dans la métallurgie		
— de cobalt . . . . .	61	1440	de l'argent. . . . .	50	152
— de cuivre neutre. . . . .	61	1440	Voyez au mot Argent : Métallurgie		
— — et d'ammonium . . . . .	61	1440	de l' — . Procédés par amalgama-		
— ferreux . . . . .	61	1441	tion . . . . .		
— ferrique . . . . .	61	1441	— État naturel du — natif . . . . .	26	139
— de magnésium . . . . .	61	1439	— Historique du — . . . . .	26	129
— — et de potassium . . . . .	61	1440	— Propriétés chimiques du — . . . . .	26	133
— mercurieux . . . . .	61	1440	— — physiques du — . . . . .	26	129
— mercurique . . . . .	61	1440	— Recherche toxicologique du — . . . . .	31	371
— de nickel . . . . .	61	1440	— Usages du — . . . . .	26	193
— de plomb . . . . .	61	1440	— <i>Métallurgie du mercure :</i>		
— de potassium neutre. . . . .	61	1439	— — Usine d'Almaden. Préparation		
— tétrapotassique . . . . .	61	1439	mécanique du minerai. . . . .	26	270
— tripotassique . . . . .	61	1439	— — — Traitement du — . . . . .	26	273
— de potassium et de magnésium. . . . .	61	1440	— — Usine d'Idria. Fourneau Léo-		
— de sodium . . . . .	61	1439	pold . . . . .	26	275
— de strontium . . . . .	61	1439	— — — Fours à flammes. . . . .	26	280
— de zinc . . . . .	61	1440	— — Usine de New-Almaden . . . . .	26	286

<b>Mercur. Composés organo-métalliques du mercure :</b>			
— Mercuracétyle . . . . .	69	399	
— — — — —	69	406	
— mercure-crésyle . . . . .	69	70	
— mercuréthyle . . . . .	69	64	
— mercure-méthyle . . . . .	69	60	
— mercure-naphtyle . . . . .	69	71	
— mercuroctyle . . . . .	69	68	
— mercure-phényle . . . . .	69	68	
— mercure-propyle . . . . .	69	66	
— mercure sulfuré . . . . .	26	169	
— mercuriso-amyle . . . . .	69	67	
— mercuriso-butyle . . . . .	69	67	
— mercuroso-éthyle . . . . .	69	61	
— mercurosométhyle. Dérivés du — . . . . .	69	57	
<b>Mésaconamide . . . . .</b>	67	434	
<b>Mésaconanilide . . . . .</b>	68	1254	
<b>Mésaconate acide d'ammonium . . . . .</b>	61	1173	
— neutre d'ammonium . . . . .	61	1173	
— acide d'argent . . . . .	61	1174	
— neutre d'argent . . . . .	61	1174	
— acide de baryum . . . . .	61	1174	
— neutre de baryum . . . . .	61	1174	
— de calcium . . . . .	61	1174	
— neutre de cuivre . . . . .	61	1174	
— de méthyle . . . . .	61	1174	
— acide de plomb . . . . .	61	1174	
— neutre de plomb . . . . .	61	1174	
— acide de potassium . . . . .	61	1173	
— neutre de potassium . . . . .	61	1173	
— — de sodium . . . . .	61	1174	
<b>Mésidine . . . . .</b>	65	672	
<b>Mésitène-lactone . . . . .</b>	62	1727	
<b>Mésitol . . . . .</b>	56	564	
<b>Mésitylénate d'argent . . . . .</b>	61	761	
— de baryum . . . . .	61	761	
— de calcium . . . . .	61	761	
— de magnésium . . . . .	61	761	
— de manganèse . . . . .	61	761	
— de nickel . . . . .	61	761	
— de sodium . . . . .	61	761	
— de zinc . . . . .	61	761	
<b>Mésitylène . . . . .</b>	55	435	
— Dérives bromés du — . . . . .	55	438	
— — chlorés du — . . . . .	55	437	
— — nitrés du — . . . . .	55	439	
<b>Mésitylol . . . . .</b>	56	554	
<b>Mésitylphtalide . . . . .</b>	62	2100	
<b>Mesminite . . . . .</b>	10	256	
— . . . . .	10	347	
<b>Mésocamphorate d'ammonium . . . . .</b>	61	1206	
— de calcium . . . . .	61	1206	
<b>Mésoperiodate de soude . . . . .</b>	13	88	
<b>Mésotype . . . . .</b>	9	133	
<b>Mésoxalate d'ammonium . . . . .</b>	68	2722	
<b>Mésoxalate d'argent . . . . .</b>	63	2722	
— de baryum . . . . .	63	2722	
— de cadmium . . . . .	63	2722	
— de calcium . . . . .	63	2722	
— de cuivre . . . . .	63	2722	
— de potassium . . . . .	63	2722	
— de sodium . . . . .	63	2722	
<b>Mésoxalyluréide . . . . .</b>	67	736	
<b>Méta-amido-paranitrophénol . . . . .</b>	56	532	
<b>Méta-antimoniate d'ammoniaque . . . . .</b>	22	343	
— — — de potasse . . . . .	22	343	
— — — de soude . . . . .	22	344	
<b>Métabenzodioxanthraquinon . . . . .</b>	58	717	
— — — — —	88	655	
<b>Métabenzodioxanthraquinone . . . . .</b>	56	722	
<b>Méta-benzyltoluène . . . . .</b>	55	552	
<b>Métaborate sodique . . . . .</b>	13	149	
<b>Métabromonitrotoluate de baryum . . . . .</b>	61	746	
<b>Métabromo-orthoiodonitrotoluène . . . . .</b>	55	415	
<b>Métabromophénol . . . . .</b>	56	504	
<b>Métabromo-toluène . . . . .</b>	55	399	
<b>Métacacéine . . . . .</b>	75	1185	
<b>Métacellulose . . . . .</b>	72	6	
<b>Métachlorobenzoate d'argent . . . . .</b>	61	665	
— de baryum . . . . .	61	665	
— de calcium . . . . .	61	665	
— d'éthyle . . . . .	61	665	
— de plomb . . . . .	61	665	
<b>Métachloronitrobenzine . . . . .</b>	55	348	
<b>Métachlorophénol . . . . .</b>	56	500	
<b>Métachlorotoluène . . . . .</b>	55	389	
<b>Métacopahivate d'argent . . . . .</b>	61	1316	
— de cuivre . . . . .	61	1316	
— de sodium . . . . .	61	1315	
<b>Métacrésol . . . . .</b>	56	541	
<b>Métacrésylol. Propriétés. Dérivés du — . . . . .</b>	56	544	
<b>Métacroléine . . . . .</b>	57	135	
<b>Méta-dibromophtalate d'argent . . . . .</b>	61	1250	
— de baryum . . . . .	61	1250	
— de calcium . . . . .	61	1250	
<b>Métadichloronitrophénol . . . . .</b>	56	521	
<b>Métadiméthylbenzine . . . . .</b>	55	425	
<b>Métadinitrobenzol . . . . .</b>	55	372	
<b>Métadioxybenzol . . . . .</b>	56	582	
<b>Méta-diphényle chloré . . . . .</b>	55	524	
— —éthylméthylbenzine . . . . .	55	442	
— —éthyltoluol . . . . .	55	442	
<b>Métafluobenzoate d'argent . . . . .</b>	61	661	
— de calcium . . . . .	61	661	
— de méthyle . . . . .	61	661	
— de sodium . . . . .	61	661	
<b>Métafurfurol . . . . .</b>	58	770	
<b>Métaiodophénol . . . . .</b>	56	508	
<b>Méta-iodotoluène . . . . .</b>	55	406	
— —isocumidine . . . . .	65	686	
— —isocymène . . . . .	55	449	

Métalumine . . . . .	68	1531	<b>Métallurgie. COMBUSTIBLES GAZEUX .</b>	45	41
— . . . . .	75	1103	— — — Gazogènes soufflés ayant		
<b>Métalloïdes. Voyez à chacun de ces</b>			la forme de four à cuve . . . . .	45	51
<b>corps. Au point de vue analytique,</b>			— Gaz à grille . . . . .	45	45
<b>voyez spécialement : Résumé d'ana-</b>			— — — Gazogènes. Gazogènes à		
<b>lyse minérale. . . . .</b>	31		grille . . . . .	45	44
<b>Métallurgie.</b>			— — — <i>Fours utilisés pour obtenir les</i>		
Voyez, dans la table, au nom de			<i>combustibles préparés :</i>		
chaque métal. On y trouvera des			— — — Fours à parois chauffées .	45	33
renseignements spéciaux propres			— — — — à —. Fours Appolt . .	45	38
à chaque métal en particulier .			— — — — à —. Fours belges		
— <i>Généralités sur la — et dé-</i>			<i>étroits. . . . .</i>	45	35
<i>finition de la — . . . . .</i>	45	1	— — — Fours plats à parois		
— <i>Agents métallurgiques . . . . .</i>	45	2	chauffées . . . . .	45	34
— <i>Agents fondants . . . . .</i>	45	5	— — — — de carbonisation sans		
— — oxydants . . . . .	45	5	parois chauffées. . . . .	45	30
— — réducteurs . . . . .	45	6	— — — Résumé comparatif des di-		
— — Main-d'œuvre . . . . .	45	2	vers fours. . . . .	45	41
— — <i>Matériaux réfractaires . . . . .</i>	45	7	— — <i>Procédés métallurgiques . . . . .</i>	45	62
— <i>Minerais . . . . .</i>	45	4	— — Chaleur — Procédés basés sur		
— <i>Propriétés générales des métaux. . . . .</i>	45	91	l'action exclusive de la —. Chau-		
— — Réactifs divers . . . . .	45	7	fage et calcination. Fusion. . . . .	45	68
— <i>Appareils métallurgiques.</i>			— — Combustion sur grille . . . . .	45	65
— Appareils divers employés dans			— — — dans les fours à cuve . . . . .	45	66
les usines. . . . .	45	62	— — — des liquides . . . . .	45	67
— — pour façonner les métaux. . . . .	45	60	— — — des corps solides. . . . .	45	64
— — Fourneaux avec chauffe indé-			— — des gaz . . . . .	45	63
pendante . . . . .	45	56	— — Electrochimiques. Procédés.—	45	90
— — — sans chauffe indépendante	45	55	— — Fusion. Procédés par — . . . . .	45	70
— — — à vase clos. Appareil four-			— Procédés mécaniques. . . . .	45	91
nissant de l'air aux fourneaux,			— — oxydants. Affinage par pro-		
chemiées. . . . .	45	58	cédé oxydant . . . . .	45	86
— — Machines soufflantes. Appa-			— — Cémentation oxydante. . . . .	45	85
reils à air chaud. . . . .	45	59	— — Grillage. . . . .	45	80
— <i>Combustibles . . . . .</i>	45	9	— — Procédés réductifs		
— — Combustibilité, étendue de			— — Réduction par les agents sul-		
flamme, état de division, prop-			furés, arséniés ou métalliques . . . . .	45	79
riétés et dureté des — . . . . .	45	10	— — Réduction avec fusion par-		
— — Pouvoir calorifique des — . . . . .	45	11	tielle ou totale . . . . .	45	74
— — Température de combustion			— — Réduction avec — au four à		
des — . . . . .	45	13	cuve . . . . .	45	75
— <i>COMBUSTIBLES NATURELS.</i>			— — — par les gaz seuls. — par les		
— — Anthracites . . . . .	45	21	gaz et le carbone solide . . . . .	45	72
— — Bois . . . . .	45	15	— — Réduction des oxydes à mé-		
— — Houilles . . . . .	45	19	taux volatils . . . . .	45	73
— — Lignites . . . . .	45	18	— Procédés de la voie humide . . . . .	45	88
— — Pétroles et roches à pétrole	45	22	<b>Métalumine soluble. . . . .</b>	15	192
— — Tourbe. . . . .	45	17	<b>Métamérie des carbures d'hydro-</b>		
— <i>COMBUSTIBLES PRÉPARÉS.</i>			<i>gène . . . . .</i>	55	119
— — Agglomérés. Combustibles			<b>Métaméthylcinnamate d'argent . . . . .</b>	61	874
torréfiés. . . . .	45	22	— de baryum . . . . .	61	874
— — Carbonisation de la tourbe,			— de cuivre . . . . .	61	874
de la houille, — de la houille en			— de plomb . . . . .	61	874
meules, — de la houille menue en			— de zinc . . . . .	61	874
fours . . . . .	45	28	<b>Métamidophénol . . . . .</b>	51	527
— — Combustibles carbonisés.			<b>Métanitrodithétylaniline. . . . .</b>	65	1486
Carbonisation du bois. . . . .	45	23	<b>Métanitrodiméthylaniline. . . . .</b>	65	1486

Métanitrophénol . . . . .	56	511	Métatoluidine. Dérivés iodés . . . . .	65	544
Méta-nitro- <i>p</i> -propylbenzoate de baryum . . . . .	61	793	— — nitrés. . . . .	65	544
— de strontium . . . . .	61	793	— Dérivées. Urées substituées — de la — . . . . .	65	552
Métanitrotoluène . . . . .	55	409	Métatolulylène-diamine . . . . .	65	1217
Méta-nitro toluylate d'argent. . . . .	61	722	Métatropine . . . . .	66	495
Métanthracène . . . . .	55	619	Métatungstate d'alumine . . . . .	18	179
Métanthrol . . . . .	56	576	Métatungstates d'ammoniaque . . . . .	18	174
Méta - oxybenzaldéhyde. Dérivés du — . . . . .	58	807	Métatungstate d'argent. . . . .	18	180
Méta-para-dibromotoluène . . . . .	55	402	— de baryte . . . . .	18	177
Méta-para-dioxytoluène . . . . .	56	625	— de cadmium . . . . .	18	180
Méta-périodate de soude-anhydre-hydraté. . . . .	13	85	— de cérium . . . . .	18	178
Méta-phénylène-diamine . . . . .	65	1177	— de chaux. . . . .	18	178
Métaphosphates . . . . .	5	323	— de cobalt . . . . .	18	179
— . . . . .	11	425	— de cuivre . . . . .	18	180
Métaphosphate d'alumine anhydre — d'ammoniaque . . . . .	15	239	— de fer . . . . .	18	179
Métaphosphates de baryte . . . . .	15	32	— de glucinium . . . . .	18	179
Métaphosphate de cadmium . . . . .	17	312	— de lithine . . . . .	18	179
— céreux . . . . .	16	93	— de magnésie. . . . .	18	178
— de sesquioxyde de fer. . . . .	20	106	— de manganèse . . . . .	18	170
— de lithine . . . . .	14	44	— — . . . . .	21	161
— de potasse. . . . .	12	163	— de mercure . . . . .	18	180
Métaphosphates de soude. . . . .	13	140	— de nickel . . . . .	18	180
— — . . . . .	13	144	— de plomb . . . . .	18	180
Métaphosphate de soude et sulfure de sodium . . . . .	13	146	Métatungstates de potasse . . . . .	18	173
— de protoxyde de thallium . . . . .	17	404	Métatungstate de soude. . . . .	18	177
— d'yttrium . . . . .	16	168	— de strontiane . . . . .	18	178
— de zinc . . . . .	17	188	— de zinc . . . . .	18	180
— — ammoniacal. . . . .	17	189	Métaux . . . . .		
Métapimélate d'ammonium . . . . .	61	1101	Métaux cubiques . . . . .	9	21
— de calcium. . . . .	61	1101	Métaux contenus dans les météorites . . . . .	10	8
Métapurpurate de potassium . . . . .	56	513	Métaux quadratiques . . . . .	9	21
Métasaccharinate de chaux . . . . .	56	429	— rhomboédriques. . . . .	9	19
Métasaccharine. . . . .	56	425	— nouveaux . . . . .	1	225
— . . . . .	63	2714	— Découvertes récentes sur les — . . . . .	1	194
Métasilicate de soude. . . . .	13	182	— Action des acides, hydracides, oxacides sur les — . . . . .	11	82
Métastannates . . . . .	11	459	— — du chlore sur les — . . . . .	11	80
Métasulfarséniate de potasse . . . . .	12	86	— — du cyanogène sur les — . . . . .	5 <sup>a</sup>	257
Métasulfites . . . . .	11	384	— — de l'eau sur les — . . . . .	11	81
Métasulfite de potasse . . . . .	12	132	— — de l'oxygène sur les — . . . . .	11	78
— de soude . . . . .	13	99	— — des métaux sur les sels ammoniacaux. . . . .	14	40
Métasulfophénate de baryum . . . . .	56	482	— — du soufre sur les — . . . . .	11	80
— de cuivre . . . . .	56	482	— Analyse électrolytique des — . . . . .	31	488
— de plomb . . . . .	56	482	— Bibliographie des — . . . . .	11	53
— de potassium . . . . .	56	489	— — . . . . .	11	192
— de sodium . . . . .	56	482	— Caractères distinctifs des métalloïdes et des — . . . . .	11	55
Métatoluéate d'argent . . . . .	61	733	— Chaleurs spécifiques des — . . . . .	11	71
— de baryum. . . . .	61	733	— Classifications des — . . . . .		
— de calcium . . . . .	61	733	— — anciennes des — . . . . .	11	1
— d'éthyle . . . . .	61	733	— — Premiers essais de classification des — . . . . .	11	5
Métatoluidine. . . . .	65	539	— — Relations entre la masse chi-		
— Acides sulfonés de la — . . . . .	65	550			
— Dérivés bromés de la — . . . . .	65	544			
— — chlorés . . . . .	65	543			

mique des éléments et la chaleur de formation de leurs combinaisons. Proportions multiples. Fonctions chimiques. Influence de la masse chimique. . . . .	11	48	Métaxylène bromonitré. . . . .	55	428
<b>Métaux.</b> Conclusion sur la classification des — . . . . .	11	52	— dibromonitré . . . . .	55	428
— — Idées de Dumas sur la classification des — . . . . .	11	19	— dichloré . . . . .	55	427
— — Loi périodique sur la classification des — . . . . .	11	30	— dinitré . . . . .	55	428
— — — et volumes atomiques. . . . .	11	43	<b>Métaxylènes monobromés</b> . . . . .	55	427
— — — Application de la loi périodique. . . . .	11	38	<b>Métaxylène trinitré.</b> . . . .	55	428
— — — Principes de la loi périodique. . . . .	11	31	<b>Métaxylénols.</b> — Solide, — liquide. Propriétés, réactions, dérivés des — . . . . .	56	549
— — — Remarques sur la loi périodique. . . . .	11	45	<b>Métaxylénolate de sodium</b> . . . . .	56	550
— — — Loi de Prout. Hypothèse de l'unité de la matière. . . . .	11	17	<b>Méta xylidines</b> . . . . .	65	653
— — — Travaux de Stas. Expériences de Dumas. . . . .	11	24	<b>Métaxylol.</b> . . . . .	55	426
— — — Conductibilité calorifique des — . . . . .	11	70	<b>Métaxyliphtalide</b> . . . . .	62	2099
— — — électrique des — . . . . .	11	69	<b>Météorites</b> . . . . .	10	
— — — Couleur des — . . . . .	11	59	— artificielles . . . . . Pl. VI	9	
— — — Cristallisation des — . . . . .	11	58	— feldspathiques. . . . .	9	219
— — — Définition des — . . . . .	11	55	— non feldspathiques. . . . .	9	218
— — — Densité des — . . . . .	11	63	— Conditions astronomiques du phénomène météoritique . . . . .	10	421
— — — Dilatabilité des — . . . . .	11	70	— — Évolution sidérale. . . . .	10	413
— — — Dosage des —. Voyez chacun de ces corps au point de vue analytique; voyez spécialement Résumé d'analyse minérale, et pour le Dosage dans les composés organiques	55	43	— — Unité de constitution du système solaire . . . . .	10	399
— — — Ductilité des — . . . . .	11	61	— — Composition chimique des — . . . . .	10	
— — — Dureté des — . . . . .	11	60	— — Métalloïdes contenus dans les — . . . . .	10	6
— — — Elasticité des — . . . . .	11	60	— — Métaux contenus dans les — . . . . .	10	8
— — — États isomériques des — . . . . .	11	56	— — Composition lithologique. . . . .	10	
— — — Fusibilité des — . . . . .	11	64	— — Classification de Daubrée . . . . .	10	99
— — — Isomérisation des — . . . . .	11	55	— — — de Partsch . . . . .	10	93
— — — Magnétisme des — . . . . .	11	68	— — — de Reichenbach . . . . .	10	95
— — — Malléabilité des — . . . . .	11	61	— — — de G. Rose . . . . .	10	94
— — — Occlusion des gaz par les — . . . . .	11	75	— — — de Shepard . . . . .	10	96
— — — Raies spectrales des — . . . . .	11	66	— — — de Stanislas Meunier . . . . .	10	100
— — — Spectres des — . . . . .	31	519	— — — de Tschermak . . . . .	10	98
— — — Ténacité des — . . . . .	11	62	— — — Historique des — au point de vue lithologique. . . . .	10	463
— — — Volatilité des — . . . . .	11	66	— — — Poussières, liquides et gaz d'origine météoritique. . . . .	10	307
— — — Volume spécifique des — . . . . .	1	741	— — — Composition minéralogique des — . . . . .	10	
— — — alcalins. Dosage des — alcalins dans les silicates et les matières inattaquables par les acides . . . . .	40	88	— — Métalloïdes contenus dans les — . . . . .	10	11
— — — alcalino-terreux . . . . .	15		— — Métaux contenus dans les — . . . . .	10	23
— — — terreux . . . . .	16	1	— — Chute des — . . . . .	10	459
<b>Métavanadates de baryte</b> . . . . .	49	126	<b>Divisions des météorites.</b>		
— de potasse. . . . .	49	111	— 1 <sup>re</sup> division; Holosidères, ou fers météoriques . . . . .	10	101
— de soude . . . . .	49	118	— 1 <sup>er</sup> type, 2 <sup>e</sup> —, 3 <sup>e</sup> —, 4 <sup>e</sup> —, 5 <sup>e</sup> —, 6 <sup>e</sup> —, 7 <sup>e</sup> —, 8 <sup>e</sup> —, 9 <sup>e</sup> —, 10 <sup>e</sup> —, 11 <sup>e</sup> —, 12 <sup>e</sup> — . . . . .	10	101
<b>Métaxénols</b> . . . . .	56	548	— — Holosidères mal définies . . . . .	10	136
<b>Métaxylène</b> . . . . .	55	425	— 2 <sup>e</sup> division. Syssidères ou lithosidérites . . . . .	10	138
			— 13 <sup>e</sup> type, 14 <sup>e</sup> —, 15 <sup>e</sup> —, 16 <sup>e</sup> —, 17 <sup>e</sup> —, 18 <sup>e</sup> —, 19 <sup>e</sup> — . . . . .	10	138
			— 3 <sup>e</sup> division. Pierres météoriques. . . . .	10	174
			— 1 <sup>re</sup> sous-division. Polysidères . . . . .		

Météorites. 20 <sup>e</sup> type . . . . .	10	177
— 3 <sup>e</sup> division, 2 <sup>e</sup> sous-division. Oligosidères . . . . .	10	178
— 21 <sup>e</sup> type, 22 <sup>e</sup> — etc., du 21 <sup>e</sup> — au 53 <sup>e</sup> — . . . . .	10	178
— Géogénie des — . . . . .	10	343
— — des — épigéniques . . . . .	10	364
— — éruptives . . . . .	10	352
— — — filoniennes. . . . .	10	356
— — — métamorphiques . . . . .	10	367
— — — pépiniiformes . . . . .	10	347
— — — primitives . . . . .	10	344
— — — volcaniques . . . . .	10	351
— Géologie des — . . . . .	10	384
<i>Catalogue des chutes de météorites</i> . . . . .	10	508
— Chute d'Agén . . . . .	10	479
— — d'Alfaniello . . . . .	10	497
— — d'Aumières . . . . .	10	485
— — de la Bécasse . . . . .	10	495
— — de Château-Renard . . . . .	10	487
— — de Dickson . . . . .	10	486
— — d'Estherville . . . . .	10	496
— — de Feid-Chair . . . . .	10	494
— — de Hesse . . . . .	10	491
— — de Juvinas . . . . .	10	481
— — de Kernouvé . . . . .	10	491
— — de Louans . . . . .	10	487
— — de Mael-Pestivien . . . . .	10	493
— — d'Orvinio . . . . .	10	492
— — de Pultusk . . . . .	10	489
— — de Rittersgrunn . . . . .	10	499
— — de Rochester . . . . .	10	494
— — de Taljera . . . . .	10	487
— — de Warrenton . . . . .	10	494
— Collections de — . . . . .	10	519
— Fer d'Atacama . . . . .	10	499
— — d'Augusta . . . . .	10	502
— — de Pallas . . . . .	10	498
— — de Sainte-Catherine . . . . .	10	501
— — de la Sierra de Chaco . . . . .	10	500
— Héliogravures des — . . . . .	10	520
— Phénomènes accompagnant la chute des — . . . . .	10	443
— Stratigraphie des — . . . . .	10	373
<i>Synthèse de différents Météorites</i> . . . . .	10	319
— de l'aluminate de magnésie. Spinnelle . . . . .	10	329
— Reproduction de l'eukrite . . . . .	10	341
— Synthèse de la lawrencite . . . . .	10	324
— — des fers nickelés . . . . .	10	319
— — de la pyrrhotine . . . . .	10	318
— Reproduction des roches météoritiques . . . . .		
— — des holosidères . . . . .	10	380
— Reproduction des roches pierreuses des types météoritiques les		

plus communs . . . . .	10	332
Météorites. Reproduction de la schreibusite . . . . .	10	317
— — de silicates alumineux et de silico-aluminates alcalins . . . . .	10	327
— — des silicates magnésiens. Pérodot, pyroxène, eustatite . . . . .	9	115
— — — . . . . .	10	324
Méthacrylate d'argent . . . . .	61	538
— de baryum . . . . .	61	538
— de calcium . . . . .	61	538
— de cuivre . . . . .	61	538
— d'éthyle . . . . .	61	538
Méthane . . . . .	55	132
Méthane-sulfanilide . . . . .	68	1140
Méthane-trichloré . . . . .	55	141
Méthanthracène . . . . .	55	619
Méthantraquinon . . . . .	58	677
Méthanthrol . . . . .	56	576
Méthémoglobine . . . . .	68	1599
— . . . . .	75	997
— . . . . .	76	64
— Dérivés de la — . . . . .	76	73
— Préparation de la — . . . . .	76	65
— Propriétés chimiques et physiques de la — . . . . .	76	67
Méthène dimalonate de baryum . . . . .	61	1417
— — de calcium . . . . .	61	1417
— — de plomb . . . . .	61	1417
Méthénylamidine . . . . .	64	121
Méthénylamidophénol . . . . .	56	526
Méthénylphénylénamidine . . . . .	65	1266
Méthényltoluylène-diamine . . . . .	65	1277
Méthényltricarbonate d'argent . . . . .	61	1374
— de baryum . . . . .	61	1374
Méthine-tricarbononitrile . . . . .	67	442
Méthoxybenzoate d'ammonium . . . . .	62	1817
— d'argent . . . . .	62	1817
— de calcium . . . . .	62	1817
— de potassium . . . . .	62	1817
<i>p</i> -Méthoxycoumarilate d'argent . . . . .	63	2371
<i>p</i> - — de baryum . . . . .	63	2371
<i>m</i> -Méthoxycoumarine . . . . .	63	2339
Méthoxyglutarate d'argent . . . . .	63	2465
— de baryum . . . . .	63	2465
— de calcium . . . . .	63	2465
Méthoxysalicylate d'argent . . . . .	63	2237
— de baryum . . . . .	63	2236
— de plomb . . . . .	63	2237
— de potassium . . . . .	63	2236
— de sodium . . . . .	63	2236
Méthoxytoluate de baryum . . . . .	62	1855
Méthoxy- <i>p</i> -toluate de baryum . . . . .	62	1873
Méthoxytoluate de calcium . . . . .	62	1855
Méthronol . . . . .	61	857
Méthylacétal diméthylque . . . . .	57	122



Méthylacétamide . . . . .	67	225	Méthyl-diéthylacétate d'argent . .	60	425
Méthylacétophénone . . . . .	57	354	— de baryte . . . . .	60	425
Méthylacéturéide . . . . .	67	649	— de potassium . . . . .	60	425
Méthylacétylacétate de baryum .	62	1655	— de zinc . . . . .	60	425
Méthylalanine . . . . .	64	250	Méthyl-diheptylacétone . . . . .	57	334
Méthylalzarine . . . . .	56	717	Méthyl-diphénylacétate d'ammo-		
Méthylamine . . . . .	64	28	nium . . . . .	61	937
— Sels de la — . . . . .	64	33	— d'argent . . . . .	61	937
Méthylamines. Formation des — .	65	1443	— de baryum . . . . .	61	937
— isocobismuthiques . . . . .	24	98	— de calcium . . . . .	61	937
Méthylamylacétone . . . . .	57	319	— de méthyle . . . . .	61	937
— secondaire . . . . .	57	320	— de potassium . . . . .	61	937
Méthylamylpinacolone . . . . .	57	320	— de sodium . . . . .	61	937
Méthylaniline. Dérivés de la — .	65	392	Méthyl-diphénylacétone . . . . .	57	398
— Préparation. Propriété de la — .	65	390	Méthyl-diphénylphtalide . . . . .	62	2146
Méthylanilines . . . . .	88	124	Méthyl-dipropylbenzine symétrique	55	457
Méthylanisidine . . . . .	56	526	Méthylène . . . . .	55	129
Méthylanthracène . . . . .	55	617	— . . . . .	56	2
— . . . . .	88	662	Méthylène-diphénylène . . . . .	55	570
Méthylantraquinon . . . . .	55	618	Méthylène-phthaléthimidine . . . .	65	1533
— . . . . .	58	666	Méthylènehydrocaféate d'argent . .	63	2350
— Dérivés du — . . . . .	58	667	— de cuivre . . . . .	63	2350
Méthylarsines . . . . .	69	228	— de plomb . . . . .	63	2350
Méthylbenzine . . . . .	55	380	— de zinc . . . . .	63	2350
Méthylbenzylacétate d'argent . . .	61	811	Méthylénocaféate d'argent . . . . .	63	2332
Méthylbenzylacétone . . . . .	57	353	— de calcium . . . . .	63	2332
p-Méthyl-o-benzylbenzoate d'am-			— de plomb . . . . .	63	2332
monium . . . . .	61	940	— de zinc . . . . .	63	2332
p—o— de baryum . . . . .	61	940	Méthylénodioxypénylangélate d'ar-		
Méthylbromacétol . . . . .	55	249	gent . . . . .	63	2360
Méthylbutylacétone . . . . .	57	315	γ-Méthylénodiphénylénouquinon . .	58	626
Méthylbutylcarbinol . . . . .	56	117	ε— . . . . .	58	627
α-Méthylbutyrocoumarate d'argent	62	2025	Méthylénphtalide . . . . .	62	1997
d'argent . . . . .	62	2026	Méthylénphtalyle . . . . .	57	420
α— de baryum . . . . .	62	2025	Méthyléthylacétone . . . . .	57	306
β— de baryum . . . . .	62	2026	Méthyléthylacroléine . . . . .	57	146
Méthylbutyrene . . . . .	57	325	Méthyléthylacrylate de calcium . .	61	558
Méthylcarbinol . . . . .	56	15	Méthyléthyle-diphénylméthane . .	55	559
Méthylchloracétol allylé . . . . .	55	304	Méthyléthylmalonate d'argent . . .	61	1084
α-Méthyl-β-chlorocinnamate d'ar-			Méthyléthoxybutyrate d'argent . .	62	1600
gent . . . . .	61	868	— de cuivre . . . . .	62	1600
Méthylcoumarate d'argent . . . . .	62	1990	— de sodium . . . . .	62	1600
α— . . . . .	62	1970	Méthyléthylsulfines . . . . .	69	99
— de baryum . . . . .	62	1990	Méthyléthylvalérianate d'argent . .	62	1610
α— . . . . .	62	1970	— de baryum . . . . .	62	1610
— de calcium . . . . .	62	1990	Méthyl-eugénol . . . . .	56	685
— de sodium . . . . .	62	1990	Méthylformamide . . . . .	67	208
α— de sodium . . . . .	62	1970	Méthylformène . . . . .	55	214
β— . . . . .	62	1971	Méthylfurfurane - carbonacétate		
β-Méthylcoumarilate d'ammonium	62	2056	d'ammonium . . . . .	63	2561
d'argent . . . . .	62	2056	— — d'argent . . . . .	63	2561
β— de baryum . . . . .	62	2056	— — de baryum . . . . .	63	2561
β— de potassium . . . . .	62	2056	α-Méthylglutarate d'argent . . . . .	61	1094
β-Méthylcoumarine . . . . .	62	2013	α— de zinc . . . . .	61	1094
β-Méthylcoumarone . . . . .	62	2056	β-Méthylglycidate d'argent . . . . .	62	1648
Méthylcréosol . . . . .	56	626	β— de potassium . . . . .	62	1648
Méthylcymol . . . . .	56	559	γ— de baryum . . . . .	62	1649
Méthyl-diéthylacétates . . . . .	60	425	γ— de calcium . . . . .	62	1649

$\gamma$ -Méthylglycidate de potassium . . . . .	62	1649	<i>p</i> -Méthylnitroso-oxindol . . . . .	62	2001
$\gamma$ - de sodium . . . . .	62	1649	Méthylnonylacétone . . . . .	57	328
Méthylglycocolle . . . . .	64	239	Méthylnoropionate de baryum . . . . .	63	2595
<i>m</i> -Méthylglycollate d'ammonium . . . . .	62	1895	— de potassium . . . . .	63	2595
<i>m</i> - de baryum . . . . .	62	1895	Méthylolcylacétone . . . . .	57	327
Méthylglycolyluréide . . . . .	67	686	— normal . . . . .	57	327
Méthylhexylacétone . . . . .	57	323	Méthylol . . . . .	56	2
Méthylhexylcarbinol . . . . .	56	123	Méthylombelliférons . . . . .	56	594
Méthylhexylparaconate d'argent . . . . .	63	2223	Méthylloxamates . . . . .	67	389
— de baryum . . . . .	63	2233	Méthylloxamide . . . . .	67	368
— de calcium . . . . .	63	2233	Méthylxybutyrate d'argent . . . . .	62	1554
Méthylhomoféruate d'argent . . . . .	63	2349	— — — — —	62	1573
— de plomb . . . . .	63	2349	— — — — —	62	1575
— de zinc . . . . .	63	2349	— de baryum . . . . .	62	1554
Méthylhomophtalate d'argent . . . . .	61	1296	— — — — —	62	1573
Méthylhydantoïne . . . . .	67	686	— — — — —	62	1575
$\alpha$ -Méthylhydrindonaphtène- $\beta$ -car-			— de potassium . . . . .	62	1554
bonate d'argent . . . . .	61	878	— de sodium . . . . .	62	1554
$\alpha$ - $\beta$ - de baryum . . . . .	61	878	— — — — —	62	1574
Méthylhydroquinone . . . . .	56	602	— de zinc . . . . .	62	1554
Méthylindène-carbonate de méthyle	61	901	— — — — —	62	1573
Méthylindonaphtène . . . . .	61	900	$\beta$ -Méthylxyglutarate d'argent . . . . .	63	2472
<i>p</i> -Méthylindophénine . . . . .	62	2001	— de baryum . . . . .	63	2471
<i>p</i> -Méthylisatine-phénylimide . . . . .	62	2001	— de calcium . . . . .	63	2471
Méthylisoamylacétone . . . . .	57	319	— de cuivre . . . . .	63	2472
Méthylisobutylacétone . . . . .	57	315	— de plomb . . . . .	63	2471
Méthylisobutylglycérate de calcium	63	2206	— de potassium . . . . .	63	2471
Méthylisobutylparaconate ( $\alpha$ ) et ( $\beta$ )			— de zinc . . . . .	63	2471
d'argent . . . . .	63	2220	Méthylxyisophtalate d'argent . . . . .	63	2587
— de baryum . . . . .	63	2220	Méthylxyphthalate d'argent . . . . .	63	2585
— de calcium . . . . .	63	2220	Méthylxytéréphtalate d'ammo-		
Méthylisoféruate d'ammonium . . . . .	63	2331	nium . . . . .	63	2592
— d'argent . . . . .	63	2331	$\alpha$ -Méthyl- $\gamma$ -oxyvalérianate de ba-		
— de cuivre . . . . .	63	2331	ryum . . . . .	62	1595
— de plomb . . . . .	63	2331	Méthylparaconate d'argent . . . . .	63	2214
Méthylisophtalate d'ammonium . . . . .	61	1291	— de baryum . . . . .	63	2214
— d'argent . . . . .	61	1291	— de calcium . . . . .	63	2214
— de baryum . . . . .	61	1291	Méthylpeltiérine . . . . .	66	133
— de cuivre . . . . .	61	1291	Méthylpentenone- $\beta$ -dioate d'argent	63	2519
— de zinc . . . . .	61	1291	— $\beta$ — de cuivre . . . . .	63	2519
Méthylisopropylacétate d'argent . . . . .	60	411	Méthylphénol . . . . .	75	909
— de chaux . . . . .	60	411	<i>m</i> -Méthylphénylacétylène . . . . .	61	898
Méthylisopropylacétone . . . . .	57	313	Méthylphényléthylacétone . . . . .	57	355
Méthylisopropylcarbinol . . . . .	56	114	Méthylphénylfurfurane carbonate		
Méthylmalate d'argent . . . . .	63	2463	de potassium . . . . .	62	2080
— de baryum . . . . .	63	2463	Méthylphényllactate d'argent . . . . .	62	1932
— de cadmium . . . . .	63	2463	Méthylphénylméthane-monocarbo-		
— de calcium . . . . .	63	2463	nate d'argent . . . . .	61	970
— de cuivre . . . . .	63	2463	— <i>o</i> -carbonate d'argent . . . . .	61	971
— de mercure . . . . .	63	2463	— monocarbonate de baryum . . . . .	61	970
— de plomb . . . . .	63	2463	— <i>o</i> -carbonate de baryum . . . . .	61	971
— de zinc . . . . .	63	2463	Méthylphénylparaconate ( $\alpha$ ) d'ar-		
Méthylmétronate d'argent . . . . .	63	2569	gent . . . . .	63	2378
— de baryum . . . . .	63	2569	— de baryum . . . . .	63	2378
— de calcium . . . . .	63	2569	— de calcium . . . . .	63	2378
Méthylnaphtaline . . . . .	55	517	Méthylphénylparaconate ( $\beta$ ) d'ar-		
Méthylnaphtalines . . . . .	88	640	gent . . . . .	63	2378
Méthyl- $\beta$ -naphto- $\alpha$ -furfurane . . . . .	62	2115	— de baryum . . . . .	63	2378

Méthylphénylparaconate $\beta$ de calcium . . . . .	63	2378	$\alpha$ -Méthylvalérolactone . . . . .	62	1595
<i>m</i> -Méthylphénylpropionate d'argent	61	898	$\beta$ - . . . . .	62	1596
Méthylphényltaurine . . . . .	68	1143	Méthylxanthine . . . . .	75	795
Méthylphlorétate de baryum . . . . .	62	1917	Métoxy-oxybenzoate d'argent . . . . .	63	2233
— de potassium . . . . .	62	1917	— de plomb . . . . .	63	2233
Méthylphosphines . . . . .	69	296	Métoxyosalicylate d'argent . . . . .	63	2233
Méthylpilocarpine . . . . .	66	591	— de plomb . . . . .	63	2233
Méthylpropioanilide . . . . .	68	1216	— de sodium . . . . .	63	2233
$\beta$ -Méthylpropiocoumarate d'argent.	62	2012	Micas . . . . .	9	122
$\alpha$ - de baryum . . . . .	62	2011	Mica noir . . . . .	9	123
$\beta$ - de baryum . . . . .	62	2012			
$\beta$ - de calcium . . . . .	62	2012	<b>Microbes. Voyez : Microbiologie.</b>		
Méthylpropylacétates . . . . .	60	405	<b>Microbiologie. Microbes, ferments</b>		
Méthylpropylacétate d'argent . . . . .	60	405	et fermentations.		
— de baryum . . . . .	60	406	<i>Généralité sur les ferments,</i>		
— de cadmium . . . . .	60	406	<i>les fermentations et les mi-</i>		
— de chaux . . . . .	60	405	<i>crobes.</i>		
— de cuivre . . . . .	60	406	Voyez également au mot ferment et		
— ferrique . . . . .	60	406	au mot fermentation . . . . .		
— de plomb . . . . .	60	405	— Action de l'air sur les microbes.	71	107
— de potassium . . . . .	60	405	— — de la chaleur sur les — et		
— de sodium . . . . .	60	405	leurs germes . . . . .	71	96
— de zinc . . . . .	60	406	— — réductrice des ferments . . . . .	71	716
Méthylpropylacétone . . . . .	57	311	— Aliments azotés de certains fer-		
Méthylpropylbenzines . . . . .	55	449	ments . . . . .	71	332
Méthylpropylcarbinol . . . . .	56	114	— — hydrocarbonés de l'asper-		
<i>o</i> -Méthyl- <i>p</i> -propylcoumarine . . . . .	62	2011	gillus . . . . .	71	212
Méthylpropyléthylénolactate d'ar-			— — — de la levure . . . . .	71	332
gent . . . . .	62	1600	— Antiseptiques. Action des — sur		
— de baryum . . . . .	62	1600	les ferments et les microbes . . . . .	71	827
— de calcium . . . . .	62	1600	— Combustion des aliments hydro-		
Méthylpropyloxybutyrate de zinc.	62	1610	carbonés . . . . .	71	219
Méthylpropylphénols . . . . .	56	555	— — du tanin par les mucédinées . . . . .	71	226
Méthylpseudoamylacétone . . . . .	57	320	— Conception physique de la vie . . . . .	71	853
Méthylpseudobutylacétone . . . . .	57	316	— Conditions d'existence des êtres		
Méthylpseudokétone . . . . .	60	322	microscopiques . . . . .	71	120
Méthylpyromucate d'argent . . . . .	62	1759	— Culture des microbes . . . . .	71	51
Méthylquinaldines . . . . .	65	1013	— Digestion. Voyez Microbes : Pu-		
Méthylquindécylacétone . . . . .	57	334	tréfaction . . . . .		
$\beta$ -Méthylquinoléine . . . . .	65	1004	— Génération spontanée . . . . .	71	38
Méthylrésorcinnphtaloyle d'argent	63	2669	— Germes. Répartition générale des		
— de baryum . . . . .	63	2669	— dans l'air . . . . .	71	63
Méthylsalicylamide . . . . .	56	763	— — Répartition — des — dans les		
Méthylseptdécylacétone . . . . .	57	335	eaux et sur les solides . . . . .	71	81
Méthylthiophène . . . . .	61	1055	— Historique de . . . . .	71	3
Méthylthymol . . . . .	56	557	— Fermentations et FERMENTS. No-		
Méthyltoluènes . . . . .	55	422	tions générales sur les — . . . . .	71	20
Méthyltridécylacétone . . . . .	57	333	<i>Liste de différents microbes et fer-</i>		
Méthyltriphénylcarbinolcarbonate			<i>ments et de certains produits ré-</i>		
de baryum . . . . .	62	2147	<i>sultant de leur action.</i>		
— de calcium . . . . .	62	2147	— Acides volatils de la putréfaction . . . . .	71	757
Méthylundécylacétone . . . . .	57	332	— — du vin . . . . .	71	624
Méthylurate d'argent . . . . .	62	1766	— — du vinaigre . . . . .	71	525
— de baryum . . . . .	62	1766	— Actinobacter polymorphus . . . . .	71	555
— de calcium . . . . .	62	1766	— — — du lait visqueux . . . . .	71	562
Méthylure de méthyle . . . . .	55	215	— — — dans les œufs . . . . .	71	743
Méthylurée . . . . .	67	619	— Alcaloïde septique de Zulzer . . . . .	71	769

<b>Microbiologie.</b> Alcaloïde septique dans l'économie . . . . .	91	788	sucres . . . . .	71	555
-- Alcool butylique, dans la fermentation . . . . .	71	541	<b>Microbiologie.</b> Fermentation. Sucre. Rôle du — dans la — . . . . .	71	386
-- Amidon. Fermentation . . . . .	71	483	-- — Théorie de la fermentation alcoolique . . . . .	71	427
-- — . . . . .	71	577	-- FERMENTS des Albuminoïdes. Voyez : Ferments des matières albuminoïdes . . . . .	71	577
-- Amers des vins . . . . .	71	615	-- — du beurre et de la crème . . . . .	71	666
-- Amylase. . . . .	71	124	-- Ferment butyrique . . . . .	71	545
-- Aspergillus glaucus . . . . .	71	193	-- Ferments (anaérobies) de la caseïne . . . . .	71	656
-- — niger . . . . .	71	201	-- — et fermentation de la cellulose. . . . .	71	586
-- Bacillus amylobacter . . . . .	71	586	-- — et — gluconique. . . . .	71	564
-- — ureæ . . . . .	71	702	-- — du lactate de chaux . . . . .	71	535
-- Bactéridie charbonneuse . . . . .	71	92	-- — lactique du sucre . . . . .	71	526
-- butylique. Ferment — . . . . .	71	545	-- Ferments du lait . . . . .	71	666
-- butyrique — . . . . .	71	535	-- — des matières albuminoïdes . . . . .	71	639
-- Caséase . . . . .	71	130	-- — — grasses . . . . .	71	633
-- Charbon symptomatique . . . . .	71	850	-- — Rôle des — dans la nature . . . . .	71	14
-- Germes vivants . . . . .	71	45	-- — des sucres . . . . .	71	571
-- Infusoires ciliés . . . . .	71	35	-- — de l'urée . . . . .	71	697
-- Micrococcus oblongus . . . . .	56	318	-- FORMATION DE L'HUMUS. . . . .	71	805
-- — — . . . . .	56	351	-- FROMAGES. Principes généraux de la fabrication des — . . . . .	71	683
-- — — . . . . .	71	348	-- LEVURES DIVERSES'. . . . .	71	305
-- — paralactique . . . . .	62	1537	Voyez ci-dessous : Voyez de plus, à la lettre L, Levure, Levures diverses. . . . .		
-- Mucor . . . . .	71	240	Voyez aussi à la lettre B, page 93 de la table au mot Bière. . . . .		
-- Micol-vure. . . . .	71	249	-- — Autophagie de la — . . . . .	71	402
-- Mycoderma aceti. . . . .	71	514	-- — Composition chimique de la — . . . . .	71	316
-- — vini . . . . .	71	501	-- Fabrication de la bière . . . . .	71	450
-- Penicillium glaucum . . . . .	71	21	-- — Préparation du moût . . . . .	71	437
-- Présure . . . . .	71	128	-- — Fabrication de levure . . . . .	71	494
-- Saccharomyces . . . . .	71	312	-- Origine des levures . . . . .	71	273
-- — pastorianus . . . . .	71	291	-- Rapports de l'oxygène avec la levure . . . . .	71	415
-- Tyrothrix tenuis . . . . .	71	640	-- Transitions entre les mucédinées et les levures . . . . .	71	232
-- Vibron butyrique . . . . .	71	535	-- Levures aérobies et anaérobies . . . . .	71	249
-- — pyogène . . . . .	71	90	-- Maladies des corpuscules. . . . .	71	873
-- — septique . . . . .	71	91	-- Maladie des morts flats . . . . .	71	880
-- DIASTASES. Conditions chimiques de l'action des — . . . . .	71	172	-- Maladies des bières et des vins . . . . .	71	605
-- — physiques de l'— des — . . . . .	71	157	-- — . . . . .	71	622
-- — Préparation des diastases . . . . .	71	144	-- Mécanisme de la combustion des ali-ments hydrocarbonés . . . . .	71	219
-- — Rôle des diastases. . . . .	71	134	-- — Microbes du tube digestif de l'homme . . . . .	75	377
-- — Sécrétion des diastases . . . . .	71	188	-- Nitrification . . . . .	71	708
<b>Fermentations diverses, et action de différents ferments sur certaines matières.</b>			-- Nutrition générale des ferments. Aspergillus niger . . . . .	71	199
-- FERMENTATION des acides organiques . . . . .	71	595	-- Putréfaction. Marche générale de la — . . . . .	71	736
-- FERMENTATION ALCOOLIQUE . . . . .			-- — Produits fixes de la — . . . . .	71	763
-- — Circonstances qui favorisent ou entravent la fermentation alcoolique . . . . .	71	357			
-- — Équations de la fermentation alcoolique. . . . .	71	397			
-- — Origine et variations des principaux produits de la fermentation alcoolique . . . . .	71	377			
-- — Produits principaux de la fermentation alcoolique . . . . .	71	371			
-- — — de la — et acétique des					

<b>Microbiologie. Ferments gazeux de la putréfaction.</b> . . . . .	<b>71</b>	<b>747</b>
— — — volatils de la putréfaction.	<b>71</b>	<b>756</b>
— — et Digestion.	<b>71</b>	<b>790</b>
— Ressemblance entre les phénomènes de putréfaction et les phénomènes normaux de l'organisme.	<b>71</b>	<b>779</b>
— Œufs. — des —	<b>71</b>	<b>738</b>
— Septicémie.	<b>71</b>	<b>864</b>
— Table alphabétique de la —	<b>71</b>	<b>893</b>
— Vie aérobie et anaérobie des cellules	<b>71</b>	<b>262</b>
— Vin. Fabrication du —	<b>71</b>	<b>477</b>
— — Mycoderma vini.	<b>71</b>	<b>614</b>
— — Origines des maladies du —		
Moyens de les prévenir	<b>71</b>	<b>622</b>
— Vinaigre. Mycoderma aceti	<b>71</b>	<b>501</b>
— — — vini. Industrie du vinaigre.	<b>71</b>	<b>514</b>
<b>Microgranulites.</b>	<b>9</b>	<b>204</b>
<b>Micropegmatites</b>	<b>9</b>	<b>204</b>
<b>Miel. Analyse du —</b>	<b>91</b>	<b>567</b>
<b>Millénite</b>	<b>23</b>	<b>172</b>
<b>Millerite</b>	<b>9</b>	<b>34</b>
—	<b>10</b>	<b>64</b>
—	<b>23</b>	<b>172</b>
<b>Mimétèse.</b>	<b>9</b>	<b>180</b>
<b>Minerais et Minéraux :</b>		
Voyez ci-dessous, et voyez également dans la table au nom de chaque métal.		
<b>Minerais d'antimoine</b>	<b>22</b>	<b>296</b>
— d'argent	<b>50</b>	<b>41</b>
— — —	<b>50</b>	<b>59</b>
— de bismuth	<b>24</b>	<b>10</b>
— de cobalt	<b>23</b>	<b>2</b>
— de cuivre	<b>45</b>	<b>102</b>
— — Analyse électrolytique des —		
de —	<b>31</b>	<b>498</b>
— d'étain. Analyse des — d'	<b>31</b>	<b>141</b>
— de fer	<b>20</b>	<b>103</b>
— — Analyse des — de —	<b>31</b>	<b>123</b>
— Voyez : Fer, métallurgie.		
— de soufre. Analyse des —	<b>31</b>	<b>336</b>
— Examen des — par l'analyse qualitative microchimique	<b>35</b>	<b>114</b>
<b>Minéraux artificiels.</b>	<b>1</b>	<b>169</b>
— REPRODUCTION ARTIFICIELLE DES —	<b>9</b>	
— CONDITIONS DE LA REPRODUCTION DES —, OU SYNTHÈSE MINÉRALOGIQUE.		
— Généralités sur la synthèse minéralogique.	<b>9</b>	<b>3</b>
— Appareils employés pour obtenir et étudier les minéraux artificiels. Bain d'air pour tubes scellés	<b>1</b>	<b>9</b>
— — — Bloc de fonte pour six tubes.	<b>1</b>	<b>9</b>

<b>Minéraux artificiels. Four de Fourquignon.</b>	<b>1</b>	<b>9</b>
— — — Perrot.	<b>1</b>	<b>9</b>
— — — Microscope grand modèle	<b>1</b>	<b>9</b>
— — — Trompe Damoiseau.	<b>1</b>	<b>9</b>
— — — Tube en acier pour reproductions par voie humide à haute pression.	<b>11</b>	<b>9</b>
— — Applications de la reproduction des —	<b>9</b>	<b>13</b>
— — Bibliographie de la —	<b>9</b>	<b>227</b>
— — But de la —	<b>9</b>	<b>5</b>
— — Expériences de Fouqué et Michel Lévy.	<b>9</b>	<b>210</b>
— — — pour les roches éruptives.	<b>9</b>	<b>206</b>
— — Point de vue géologique	<b>9</b>	<b>7</b>
— des méthodes	<b>9</b>	<b>8</b>
— — — Anorthite.	<b>v</b>	<b>9</b>
— — — Basalte	<b>iv</b>	<b>9</b>
— — — — —	<b>v</b>	<b>9</b>
— — — Minéraux divers.	<b>vii</b>	<b>9</b>
— — — — —	<b>viii</b>	<b>9</b>
— — — Leucotéphrite	<b>iv</b>	<b>9</b>
— — — Météorites.	<b>vi</b>	<b>9</b>
— Roches éruptives et météorites	<b>9</b>	<b>198</b>
— — — Classification des —	<b>9</b>	<b>200</b>
— — — sédimentaires et métamorphiques.	<b>9</b>	<b>195</b>
— <b>Synthèse minéralogique</b>	<b>9</b>	<b>5</b>
— LISTE DE CERTAINS MINÉRAUX OBTENUS ARTIFICIELLEMENT.		
Dans la table spéciale du volume IX on trouvera l'indication d'autres corps obtenus artificiellement, et non indiqués ici.		
— Aluminates.	<b>9</b>	<b>157</b>
— Arsénates hydratés	<b>9</b>	<b>187</b>
— — —	<b>9</b>	<b>189</b>
— Arsénite	<b>9</b>	<b>58</b>
— Arséniures.	<b>9</b>	<b>39</b>
— Bioxydes.	<b>9</b>	<b>79</b>
— Bisilicates	<b>9</b>	<b>112</b>
— Bisulfures	<b>9</b>	<b>42</b>
— Borates	<b>9</b>	<b>155</b>
— Bromures	<b>9</b>	<b>102</b>
— Carbonates hydratés	<b>9</b>	<b>149</b>
— — orthorhombiques	<b>9</b>	<b>145</b>
— — rhomboédriques.	<b>9</b>	<b>140</b>
— Chlorocarbonates.	<b>9</b>	<b>152</b>
— Chloro- et fluo-phosphates	<b>9</b>	<b>178</b>
— Chlorures	<b>9</b>	<b>97</b>
— Chromates	<b>9</b>	<b>164</b>
— Chromites	<b>9</b>	<b>157</b>
— Ferrites	<b>9</b>	<b>157</b>
— Iodures	<b>9</b>	<b>102</b>
— Mellates	<b>9</b>	<b>192</b>
— Métalloïdes.	<b>9</b>	<b>17</b>
— Molybdates	<b>9</b>	<b>174</b>

<b>Minéraux.</b> Niobates . . . . .	9	191	<b>Molybdates d'argent</b> . . . . .	19	31
— Nitrates . . . . .	9	176	— . . . . .	27	414
— Oxychlorures . . . . .	9	104	— de baryte . . . . .	19	26
— Oxydes hydratés . . . . .	9	93	<b>Molybdate de bismuth</b> . . . . .	24	89
— — salins cubiques. Spinelles, etc.	9	69	— de cadmium . . . . .	9	175
— Oxyulfures . . . . .	9	49	— céreux . . . . .	16	95
— Phosphates anhydres . . . . .	9	177	<b>Molybdates de chaux</b> . . . . .	19	26
— Phosphates hydratés . . . . .	9	185	<b>Molybdate de cobalt</b> . . . . .	9	175
— Phosphures . . . . .	9	106	<b>Molybdates de cuivre</b> . . . . .	26	98
— Protosulfures non cubiques . . . . .	9	34	<b>Molybdate de didyme</b> . . . . .	16	138
— Protoxydes artificiels . . . . .	9	51	— de fer . . . . .	9	175
— — cubiques . . . . .	9	50	<b>Molybdates de glucinium</b> . . . . .	16	19
— — non cubiques . . . . .	9	55	<b>Molybdate de lanthane</b> . . . . .	16	119
— Sélénites . . . . .	9	154	— de lithine neutre . . . . .	19	25
— Sesquioxydes . . . . .	9	58	<b>Molybdates de magnésie</b> . . . . .	19	27
— Sesquisulfures . . . . .	9	40	— de manganèse . . . . .	9	175
— Silicates . . . . .	9	108	— — . . . . .	21	161
— Silicates alumineux . . . . .	9	119	— de nickel . . . . .	9	175
— — hydratés . . . . .	9	133	— de plomb. Analyse du — . . . . .	31	259
— Silico-titanates . . . . .	9	139	— de potasse . . . . .	19	16
— Sulfates . . . . .	9	158	— de soude . . . . .	19	20
— — hydratés . . . . .	9	165	— terreux . . . . .	19	25
— Sulfato-carbonates . . . . .	9	153	<b>Molybdate d'oxyde de tétréthyl</b>		
— Sulfures et arséniures . . . . .	9	39	ammonium . . . . .	19	24
— Proto-sulfures cubiques . . . . .	9	27	— de thallium neutre . . . . .	19	25
— Sulfures doubles . . . . .	9	45	— de thorium . . . . .	16	67
— Tantalates . . . . .	9	191	— de zinc . . . . .	9	175
— Titanates . . . . .	9	136	<b>Molybdène</b> . . . . .	19	1
— Trioxydes . . . . .	9	92	— Bibliographie du — . . . . .	19	68
— Tungstates . . . . .	9	172	— Equivalent du — . . . . .	19	4
<b>Minium</b> . . . . .	9	79	— Historique et état naturel du — . . . . .	19	1
— . . . . .	25	53	— Météorites contenant du — . . . . .	10	10
— Analyse du — . . . . .	31	140	— Préparation du — . . . . .	19	2
<b>Mirabilite</b> . . . . .	9	166	— Propriétés chimiques du — . . . . .	19	5
<b>Misénite</b> . . . . .	9	165	— — physiques du — . . . . .	19	3
<b>Mispickel</b> . . . . .	9	44	— Sels de bioxyde de — . . . . .	19	9
— . . . . .	20	81	— — de sesquioxyde de — . . . . .	19	7
<b>Mitscherlich chimiste</b> . . . . .	1	106	— Spectre du — . . . . .	19	4
<b>Molécules.</b> Poids moléculaires LXXIX.	4		<b>Molybdénite</b> . . . . .	9	223
— organiques . . . . .	55	44	<b>Molybdite</b> . . . . .	9	92
<b>Molybdates</b> . . . . .	9	172	<b>Molysite</b> . . . . .	9	225
— . . . . .	11	460	<b>Monamines à fonction simple</b> . . . . .	64	27
— Caractères des — . . . . .	19	32	— secondaires . . . . .	65	388
<b>Molybdates alcalino-terreux</b> . . . . .	19	25	— — et tertiaires . . . . .	65	605
— métalliques . . . . .	19	30	— — dérivées de l'aniline . . . . .	65	421
— terreux . . . . .	19	25	Voyez Amines, Bases artificielles.		
— d'alumine . . . . .	19	29	<b>Monazite</b> . . . . .	9	177
<b>Molybdate double d'alumine et</b>			<b>Monéthylphosphine</b> . . . . .	69	309
d'ammoniaque . . . . .	19	29	<b>Monoacétate de diallyle</b> . . . . .	56	156
— d'alumine et de potasse . . . . .	19	29	— de terpine . . . . .	56	211
— — et de soude . . . . .	19	29	<b>Monoacétine</b> . . . . .	56	252
<b>Molybdates d'ammoniaque</b> . . . . .	19	22	<b>Monoalcools-acides. Généralités sur</b>		
<b>Molybdate d'ammoniaque.</b> Appli-			les — . . . . .	56	738
cations du —. Dosage de l'acide			<b>Monobenzoycine</b> . . . . .	56	257
phosphorique. Recherche de l'am-			<b>Monoborate de potasse</b> . . . . .	12	168
moniaque, de la potasse ou des					
alcalis azotés . . . . .	19	39			
— d'oxyde d'antimoine . . . . .	22	337			

$\alpha$ Monobromacrylate d'ammonium . . . . .	61	513	Monochlorhydrine d'érythrite . . . . .	56	288
$\alpha$ — d'argent . . . . .	61	513	— éthylsilicique . . . . .	6	256
$\beta$ — — . . . . .	61	514	— glycérique . . . . .	56	245
$\alpha$ — de baryum . . . . .	61	513	— isopropylénique . . . . .	56	200
$\alpha$ — de calcium . . . . .	61	513	— méthylsilicique . . . . .	6	251
$\alpha$ — de soude . . . . .	61	513	Monochloroalizarine . . . . .	56	718
Monobrométaxylénol . . . . .	56	550	Monochlorobenzol . . . . .	55	346
Monobromhydrate d'allylène . . . . .	55	252	Monochlorohydroquinone . . . . .	56	604
— de térébenthène . . . . .	55	706	Monochlorométaxylène . . . . .	55	427
Monobromhydrine de la glycé-			Monochloro-mononitrotoluènes . . . . .	55	414
rine . . . . .	56	247	Monochloro- $\alpha$ -naphтол . . . . .	56	567
— du glycol . . . . .	56	191	Monochloroquinon . . . . .	58	543
Monobromoalizarine . . . . .	56	718	Monochlorotoluènes . . . . .	55	388
Monobromobenzine dinitrée . . . . .	55	362	Monochloroxybutyrate de calcium	62	1562
Monobromobenzol . . . . .	55	360	— de zinc . . . . .	62	1562
Monobromobutyrate de plomb . . . . .	60	329	Monoéthylène . . . . .	56	265
Monobromocyanéthine . . . . .	67	295	Monoformine . . . . .	56	209
Monobromo-dinitrotoluène . . . . .	55	413	Monoiodhydrate d'acétylène . . . . .	55	173
Monobromomalonate d'argent aci-			— de diallyle . . . . .	56	156
de . . . . .	61	1018	— de térébenthène . . . . .	55	707
— — neutre . . . . .	61	1018	Monoiodo-mononitrotoluènes . . . . .	55	415
— de baryum . . . . .	61	1018	Mono-iodo-orcine . . . . .	56	623
Monobromomésitylol . . . . .	56	555	Monoiodotoluènes . . . . .	55	406
Monobromo-mononitrotoluènes . . . . .	55	412	Monoléine . . . . .	56	261
Monobromoparacrésol . . . . .	56	545	Monomargarine . . . . .	56	259
Monobromoparaxylénol . . . . .	56	551	Monométaphosphate de soude . . . . .	13	140
Monobromopropionate d'argent . . . . .	60	292	Monométhylène . . . . .	56	266
— de potassium . . . . .	60	292	Monométhylphosphines . . . . .	69	296
Monobromopseudocuménol . . . . .	56	554	Mononitrochloromésitylène . . . . .	55	438
$\frac{2}{3}$ Monobromopyromucate d'argent	62	1746	Mononitrodiméthyléthylacétate d'ar-		
$\delta$ — — . . . . .	62	1747	gent . . . . .	60	409
$\beta$ — de baryum . . . . .	62	1746	— de baryte . . . . .	60	409
$\delta$ — — . . . . .	62	1747	— de sodium . . . . .	68	409
$\beta$ — de calcium . . . . .	62	1746	Mononitro-métaxylène . . . . .	55	427
$\delta$ — — . . . . .	62	1747	Mononitrométaxylénol . . . . .	56	550
$\beta$ — de potassium . . . . .	62	1746	Mononitro-orcine . . . . .	56	623
$\delta$ — — . . . . .	62	1747	Mononitrophénol . . . . .	56	508
$\beta$ — de sodium . . . . .	62	1746	Mononitropyrrène . . . . .	55	640
$\delta$ — — . . . . .	62	1747	Mono-nitroso-résorcine . . . . .	56	596
Monobromotoluènes . . . . .	55	398	Mononitrothymol . . . . .	56	558
Monobrucine . . . . .	66	569	Mononitrotoluènes . . . . .	55	409
Monobutyryne . . . . .	56	255	Monophosphoniques. Dérivés — . . . . .	69	331
Monochloracétates . . . . .	67	238	Monoséléniure de phosphore . . . . .	5	397
Monochloracétate d'ammoniaque . . . . .	60	239	Monosilicate de potasse . . . . .	12	170
— de potasse acide . . . . .	60	239	Monostéarine . . . . .	56	258
— — neutre . . . . .	60	239	Monosulfhydrate diphenylique . . . . .	55	530
— de soude . . . . .	60	239	Monosulfhydrine de la glycérine . . . . .	56	248
— d'urane et de sodium . . . . .	60	240	Monosulfure de baryum . . . . .	15	16
Monochloracrylate d'argent . . . . .	61	510	— de calcium . . . . .	15	67
— de baryum . . . . .	61	510	— de carbone . . . . .	5 <sup>s</sup>	189
— de calcium . . . . .	61	510	— de cobalt anhydre . . . . .	23	26
— potassique . . . . .	61	510	— de nickel anhydre . . . . .	23	195
— sodique . . . . .	61	510	— de potassium . . . . .	12	73
Monochloraniline. Dérivés de la —	68	1197	— de sodium . . . . .	13	55
Monochlorhydrate de diallyle . . . . .	56	156	— de strontium . . . . .	15	43
— liquide de térébenthène . . . . .	55	704	— de thallium . . . . .	17	347
— solide de térébenthène . . . . .	55	702	Mono-uréide pyruvique . . . . .	67	720
— de térécamphène . . . . .	15	718	Monovalérine . . . . .	56	256

<b>Monoxyanthraquinons</b> . . . . .	56	712	<b>Mortiers. Solidification et causes</b>	
— . . . . .	58	680	<i>de l'altération des</i> — . . . . .	38 111
— Dérivés des — . . . . .	58	682	— — Mortiers de chaux grasse . . . . .	38 111
<b>Monoxydiphénylphtalide</b> . . . . .	56	486	— — — hydrauliques. . . . .	38 114
<b>Monoxyphényloxanthranol</b> . . . . .	56	490	— — — . . . . .	38 125
<b>Monoxythymoquinons.</b> . . . . .	56	710	— — — Travaux de Frémy . . . . .	38 136
			— — — de Landrin. . . . .	38 146
			— — — de Le Chatelier. . . . .	38 144
<b>Montréjite</b> . . . . .	10	230	— — — de Rivot et Chatoney sur	
<b>Morénosite</b> . . . . .	23	175	les mortiers de chaux hydraulique :	
<b>Morénosuwite</b> . . . . .	9	168	réactions qui déterminent la	
			prise, causes de décomposition. . . . .	38 125
			— — — — Mortiers de ciments. Ci-	
<b>Morphine</b> . . . . .	66	186	ment à prise rapide . . . . .	38 129
— Action des acides sur la — . . . . .	66	195	— — — — de pouzzolanes. . . . .	38 133
— — des alcalis, et des solutions			— — — Travaux de Vicat et Berthier.	
alcalines sur la — . . . . .	66	194	— — — Ciments . . . . .	38 118
— — des halogènes sur la — . . . . .	66	194	— — — Ciments de chaux hydrau-	
— Constitution de la — . . . . .	66	217	lique . . . . .	38 116
— Dérivés de la — . . . . .	66	207	— — — Conclusions touchant la	
— — alcooliques de la — . . . . .	66	214	solidification et les causes d'alté-	
— Dosage de la — dans l'opium. . . . .	66	200	ration des — . . . . .	38 122
— Polymères de la — . . . . .	66	211	— — — Gangues à pouzzolanes et	
— Préparation de la. . . . .	66	186	chaux grasse . . . . .	38 119
— Propriétés chimiques de la — . . . . .	66	192	— — — Réactions qui déterminent	
— — physiques de la — . . . . .	66	189	la prise des chaux hydrauliques. . . . .	38 115
— Sels de — . . . . .	66	202	— — — Recherche sur les causes	
— Solubilité de la —. Courbe ma-			chimiques de la destruction par	
thématique de la — . . . . .	66	190	l'eau de mer. . . . .	38 116
<b>Mort aux rats.</b> . . . . .	9	59		
			<b>Morts flats. Maladies des</b> — . . . . .	71 880
<b>Mortiers. — de chaux. Préparation</b>			<b>Mosaïques avec le verre</b> . . . . .	40 419
des — de — . . . . .	38	97	<b>Moschatine</b> . . . . .	66 589
— à base de chaux et de pouzzo-			<b>Moutarde. Analyse de la</b> — . . . . .	91 675
lanes . . . . .	38	101	<b>Mucamide</b> . . . . .	67 882
— — et de ciment . . . . .	38	106	<b>Mucanilide</b> . . . . .	68 1262
— de ciment . . . . .	38	103	<b>Mucate d'ammonium</b> . . . . .	63 2981
— — à prise lente . . . . .	38	105	— d'argent . . . . .	63 2981
— — — rapide . . . . .	38	104	— d'antimoine . . . . .	63 2981
— — — . . . . .	38	129	— de baryum. . . . .	63 2981
— Dessiccation des mortiers. . . . .	38	100	— de calcium . . . . .	63 2981
— Dosage des — de chaux . . . . .	38	94	— de cuivre . . . . .	63 2981
— Eau à employer pour l'extinction			— de fer . . . . .	63 2982
des chaux. . . . .	38	93	— de magnésium. . . . .	63 2982
— Extinction de la chaux. . . . .	38	89	— de plomb . . . . .	63 2982
— Généralités sur les sables utilisés			— de potassium . . . . .	63 2982
à la préparation des — . . . . .	38	87	— de sodium. . . . .	63 2982
— Influence du mode d'extinction			<b>Mucédine</b> . . . . .	68 1590
de la chaux sur la qualité des — . . . . .	38	92	<b>Mucédinées. Transitions entre les</b>	
— antiques comparés aux — du			levures et les — . . . . .	71 232
moyen âge et aux — modernes . . . . .	38	107	<b>Mucilages</b> . . . . .	56 449
— PIERRES ARTIFICIELLES A BASE DE			<b>Mucine</b> . . . . .	68 1620
CHAUX ET DE CIMENT . . . . .	38	150	— . . . . .	75 408
— — Bétons agglomérés . . . . .	38	151	— . . . . .	75 1035
— — Ciments à base d'oxychlorures			<b>Mucine de la bile</b> . . . . .	75 1039
— Rendement en — obtenu selon			<b>Mucobromate d'argent</b> . . . . .	62 1707
les éléments et les conditions de			— de baryum. . . . .	62 1707
préparation. . . . .	38	96	<b>Mucoïde</b> . . . . .	75 1103
— — Sable mortier coloré. Pierres				
artificielles de Ransome. . . . .	38	153		



Mucolactonate d'argent . . . . .	63	2224
— de baryum . . . . .	63	2224
— de calcium . . . . .	63	2224
— de strontium . . . . .	63	2224
Muconate d'ammonium . . . . .	61	1218
— de baryum . . . . .	61	1218
— de sodium . . . . .	61	1218
Mucus . . . . .	68	1619
— . . . . .	75	1091
— buccal . . . . .	75	188
— des invertébrés . . . . .	75	1101
— nasal. Analyse du — . . . . .	73	224
Munjistine . . . . .	56	768
Murexide . . . . .	67	713
Murexoïde . . . . .	67	713
Muscade. Analyse de la — . . . . .	91	679
Muscarine . . . . .	64	204
Musc artificiel . . . . .	88	323
Muscle. Gaz contenu dans le — . . . . .	75	475
— Graisses contenues dans le — . . . . .	75	515
— Matières minérales contenues dans le — . . . . .	75	471
Muscovite . . . . .	9	123
Mutations de matières et transformations de l'énergie chez les animaux . . . . .	75	13

Mycoderma acéti . . . . .	71	501
— vini . . . . .	71	514
Mycoprotéine . . . . .	68	1622
Mycose . . . . .	56	412
Myohématine . . . . .	75	458
Myosine . . . . .	68	1539
Myricilamines . . . . .	56	132
Myricine . . . . .	56	132
Myristanilide . . . . .	60	453
Myristate d'argent . . . . .	60	453
— de baryum . . . . .	60	453
— de cuivre . . . . .	60	453
— de magnésium . . . . .	60	453
— de plomb . . . . .	60	453
— de potassium . . . . .	60	453
Myristicol . . . . .	58	519
Myristinamide . . . . .	67	326
Myristinanilide . . . . .	68	1218
Myristine . . . . .	56	260
— tridécyurée . . . . .	60	448
Myristone . . . . .	57	335
Myristonitrile . . . . .	67	326
Myristylène . . . . .	55	324
Myronate de potasse . . . . .	56	145
Myrosine . . . . .	56	145

## N

Nantockite . . . . .	9	101
Naphtalate d'aluminium . . . . .	61	1335
— d'ammonium . . . . .	61	1335
— de baryum . . . . .	61	1335
— de calcium . . . . .	61	1335
— de potassium . . . . .	61	1335
— de sodium . . . . .	61	1335
Naphtalfluorescéine . . . . .	63	2365
Naphtalide . . . . .	68	1285
$\alpha$ -Naphtalindicarbonat d'argent . . . . .	61	1332
$\beta$ — — . . . . .	61	1333
$\gamma$ — de baryum . . . . .	61	1633
$\alpha$ — de calcium . . . . .	61	1332
$\beta$ — — . . . . .	61	1333
$\alpha$ — de potassium . . . . .	61	1332
$\beta$ — — . . . . .	61	1333
Naphtaline . . . . .	55	473
— . . . . .	61	901
— . . . . .	88	533
— Groupe de la — . . . . .	55	473
— benzylée . . . . .	55	633
Naphtalines bichlorées . . . . .	55	488
— bromées . . . . .	55	494

Naphtaline bromotrichlorée . . . . .	55	499
— Dérivés de la — . . . . .	56	630
— — bromonitrés de la — . . . . .	55	508
— — chlorés de la — . . . . .	55	483
— — chlorobromés de la — . . . . .	55	499
— — chloronitrés de la — . . . . .	55	506
— — nitrés de la — . . . . .	55	501
— — sulfuriques de la — . . . . .	55	509
Naphtalines dibromées . . . . .	55	495
Naphtaline dibromotrichlorée . . . . .	55	499
Naphtalines dichlorées . . . . .	55	488
Naphtaline dichlorobromée . . . . .	55	499
— dichloro-dibromée . . . . .	55	499
Naphtalines dinitrées . . . . .	55	503
Naphtaline heptachlorée . . . . .	55	492
— hexabromée . . . . .	55	497
— hexachlorée . . . . .	55	492
— Homologues de la — . . . . .	55	517
Naphtalines monochlorées . . . . .	55	487
Naphtaline monoïdée . . . . .	55	501
— nitrée . . . . .	55	502
Naphtalines pentabromées . . . . .	55	497
— perchlorées . . . . .	55	492

Naphtaline perchlorée . . . . .	55	493
Naphtalines tétrabromées . . . . .	55	496
— tétrachlorées . . . . .	55	491
Naphtaline tétrachlorée . . . . .	55	505
Naphtalines tétranitrées . . . . .	55	505
— tribromées . . . . .	55	496
— trichlorées . . . . .	55	490
— trinitrées . . . . .	55	504
Naphtalintétracarbonate d'argent .	61	1429
— de baryum . . . . .	61	1429
Naphtaliques. Dérivés — . . . . .	65	1550
Naphtalosulfuride . . . . .	55	509
$\beta$ -Naphtamide . . . . .	61	919
— bromé . . . . .	61	909
— Naphtazarine . . . . .	88	638
Naphtène-diamines . . . . .	88	544
Naphténylamidine . . . . .	65	1309
$\alpha$ -Naphtoate d'argent . . . . .	61	906
$\beta$ — — . . . . .	61	918
$\alpha$ — de baryum . . . . .	61	906
$\beta$ — — . . . . .	61	918
$\alpha$ — de calcium . . . . .	61	906
$\beta$ — — . . . . .	61	918
$\beta$ — d'éthyle . . . . .	61	918
$\beta$ — de magnésium . . . . .	61	918
$\beta$ — de méthyle . . . . .	61	918
$\beta$ — de potassium . . . . .	61	918
$\beta$ — de sodium . . . . .	61	918
Naphtobioxyde . . . . .	56	630
Naphtocoumarine . . . . .	62	2085
Naphto-hydroquinon . . . . .	56	615
Naphtolactone . . . . .	62	2075
Naphtols . . . . .	55	483
— . . . . .	56	564
— . . . . .	88	583
Naphtol- $\alpha$ . . . . .	56	566
— - $\beta$ . . . . .	56	569
$\alpha$ -Naphtolcarbonate d'ammonium .	62	2072
$\alpha$ — de baryum . . . . .	62	2072
$\alpha$ — de calcium . . . . .	62	2072
$\alpha$ — de plomb . . . . .	62	2072
$\alpha$ — de potassium . . . . .	62	2072
$\alpha$ — de sodium . . . . .	62	2072
Naphtonitrile . . . . .	61	913
Naphtoquinoléines . . . . .	65	1139
Naphtoquinon . . . . .	57	422
$\alpha$ — Formation de l' $\alpha$ — . . . . .	55	483
$\alpha$ — Formation. Préparations. Propriétés de l' $\alpha$ — . Dérivés de l' $\alpha$ —	58	597
$\beta$ — — . . . . .	58	615
— Dérivés du $\beta$ — . . . . .	58	622
$\beta$ — —phénylhydrazine . . . . .	58	622
Naphtoquinones . . . . .	88	636
Naphtoschiste . . . . .	7	403
— Analyse microscopique du — . . .	7	405
— Application du — . . . . .	7	408
— Caractères physiques et composition chimique du — . . . . .	7	403

Naphtoschiste. <i>Gisement du</i> — . . .	7	405
— — Australie . . . . .	7	408
— — Autriche . . . . .	7	407
— — France. Saône-et-Loire. Allier. Puy-de-Dôme. Var. Vendée. Ardèche. Haute-Saône . . . . .	7	406
— — Galicie . . . . .	7	408
— — Grande-Bretagne . . . . .	7	407
— — Italie . . . . .	7	407
— — Russie . . . . .	7	407
Naphtostyryle . . . . .	65	1494
Naphtoxalate d'argent . . . . .	63	2817
— de baryum . . . . .	63	2817
$\beta$ -Naphtoylanilide . . . . .	61	919
Naphtoylbenzoate de baryum . . . .	62	2141
Naphtoylformiate d'argent . . . . .	62	2083
— de baryum . . . . .	62	2082
— de calcium . . . . .	62	2082
$\beta$ -Naphtoylnaphtalide . . . . .	61	919
$\beta$ — —toluide . . . . .	61	919
$\beta$ -Naphtoylurée . . . . .	61	919
$\alpha$ -Naphtylacétamide . . . . .	61	924
Naphtylamines . . . . .	65	1033
— . . . . .	65	1072
— . . . . .	65	1103
— . . . . .	88	539
Naphtylamine. Sels de la — . . . . .	65	1075
$\alpha$ -Naphtylamine . . . . .	65	1093
$\alpha$ — Préparation, Propriétés de l' $\alpha$ —	65	1072
$\beta$ — — . . . . .	65	1077
— — . . . . .	65	1103
Naphtylamines. Dérivés sulfoniques des — . . . . .	65	1086
— Produits de substitution des — .	65	1079
Naphtylarsines . . . . .	69	293
$\beta$ -Naphtylbenzoïne . . . . .	65	1566
Naphtylcarbimide . . . . .	68	1320
Naphtylène-diamines . . . . .	65	1298
$\alpha$ -Naphtyléthényldiphényldiamine .	61	924
Naphtylhydrazines . . . . .	65	1492
— . . . . .	68	1432
$\alpha$ -Naphtylhydrazine. Acide dérivé de la — . . . . .	68	1432
$\beta$ — . Dérivés de la — . . . . .	68	1433
$\alpha$ -Naphtylméthényldiphényldiamine .	61	924
Naphtylols . . . . .	56	564
Naphtylol $\alpha$ . Propriétés. Réactions. Dérivés de substitution du — . . . . .	56	566
— $\beta$ — Propriétés. Réactions. Dérivés substitués du — . . . . .	56	569
Naphtylphénylisobutylsulfo-urée .	68	1377
Naphtylphosphines . . . . .	69	393
Naphtylsulfo-urées . . . . .	68	1363
Naphtylsulfo-uréthane . . . . .	68	1358
Naphtylthiosiamine . . . . .	68	1374
Naphtylurées . . . . .	68	1324
Naphtyluréthane . . . . .	68	1320

Narcéine . . . . .	66	284
Narcotine . . . . .	66	261
— Dérivés de la — . . . . .	66	268
Natron . . . . .	9	149
Natronite . . . . .	9	176
Naumannite . . . . .	9	34
Nelsonite . . . . .	10	109
Néossine . . . . .	75	1102
Néphéline . . . . .	9	131
— . . . . .	9	213
Néphélinites . . . . .	9	217
Nerfs. Analyse des — . . . . .	73	273
Névrine . . . . .	56	191
— . . . . .	56	757
— . . . . .	64	196
— . . . . .	75	588
— Sels de la — . . . . .	64	197
Névroglie . . . . .	75	546
Névrokératine . . . . .	75	557
Newbergite . . . . .	9	185
Newjanskite . . . . .	9	26
Niccolite . . . . .	23	173
Nickel (1). . . . .	23	171
— Acier du — . . . . .	54	72
— Action physiologique du — . . . . .	23	251
— Addition de petites quantités de phosphore, de magnésium, de ferromanganèse au — . . . . .	23	249
— Alliages du — . . . . .	23	187
— — du — Maillechorts . . . . .	54	65
— Analyse du — . . . . .	31	54
— — électrolytique du — . . . . .	31	490
— — des sels de — . . . . .	23	252
— Applications et usages du — . . . . .	23	249
<b>Nickel arsénical blanc</b> . . . . .	23	174
— Bronzes de — . . . . .	54	73
— dans les <i>Météorites</i> . . . . .	10	9
— Dépôt du — sur le fer . . . . .	23	251
— Dosage électrolytique du — . . . . .	23	259
— — du à l'état métallique . . . . .	23	259
— — à l'état de protoxyde . . . . .	23	256
— — de sulfate . . . . .	23	260
— — de sulfure . . . . .	23	257
— — volumétriquement du — . . . . .	23	260
— émeraude . . . . .	23	177
— Fonte du — . . . . .	23	248
— Fusion du — . . . . .	23	248
<b>Nickelglanz</b> . . . . .	23	174
— Historique du — . . . . .	23	171
— — du — . . . . .	23	241
<b>Nickeline</b> . . . . .	9	35
— . . . . .	23	173

<b>Nickelisation</b> . . . . .	23	249
<b>Nickelsmaragd</b> . . . . .	23	177
<b>Nickelspeiss</b> . . . . .	9	40
<b>Nickelvitriol</b> . . . . .	23	176
<b>Nicko-fonte</b> . . . . .	54	71
<b>Nickel Préparation du —</b> . . . . .	23	178
— Propriétés du — . . . . .	54	1
— — chimiques du . . . . .	23	184
— — physiques du — . . . . .	23	181
— Purification du — . . . . .	23	179
— Réactions du — au chalumeau . . . . .	23	255
— Sels de nickel combinés avec l'ammoniaque . . . . .	23	224
— — doubles d'ammoniaque et de — . . . . .	23	231
— — de potasse et de — . . . . .	23	236
— — de soude et de — . . . . .	23	236
— — polybasiques de métaux et de — . . . . .	23	236
— Séparation du — et des acides fixes . . . . .	23	265
— — et des autres métaux. . . . .	23	261
— — de l'alumine . . . . .	23	262
— — du chrome . . . . .	23	262
— — du cobalt . . . . .	23	163
— — . . . . .	23	176
— — . . . . .	23	264
— — du cuivre . . . . .	23	261
— — électrolytique du cuivre, fer, etc. . . . .	23	265
— — du fer . . . . .	23	262
— — du manganèse. . . . .	23	263
— — des métaux alcalins et alcalino-terreux . . . . .	23	264
— — du zinc . . . . .	23	262
— Substances contenant du — . . . . .	23	178
— <i>Métallurgie du —</i> . . . . .	23	241
<b>I. Industrie et Minerais du —</b> . . . . .	23	171
— — de la Nouvelle-Calédonie et d'Espagne. . . . .	23	177
— — arsénicaux . . . . .	54	3
— — complexes . . . . .	54	41
— — oxydés . . . . .	54	7
— — sulfurés . . . . .	54	8
— — Extraction des minerais arsénicaux. Concentration à l'état de speiss. Concentration au convertisseur . . . . .	54	39
— — — Concentration par grillages . . . . .	54	34
— — — de l'oxyde de — des speiss. . . . .	54	40
— — Minerais complexes. Traitement des — . . . . .	54	41
— — — cuivreux et argentifères. Extraction des silicates nickéomagnésiens de la Nouvelle-Calédonie. . . . .	23	244

(1) Il est souvent bien difficile d'établir une séparation absolue entre ce qui est d'ordre de la chimie générale et ce qui est chimie industrielle. On consultera, avec avantage, toutes les indications de la Table concernant le nickel.

Nickel. Industrie. et minerais des kupfernicks et des speiss . . . . .	23	242
— — Traitement des — par la voie humide. Procédé à l'acide chlorhy- drique . . . . .	54	51
— — — Procédé Malbec. Pro- cédé à l'acide sulfureux . . . . .	54	52
— — — — au protochlorure de fer . . . . .	54	53
— — — des — par — mixte. Pro- cédé à l'acide sulfurique. . . . .	54	50
— — — — Réduction par les sul- fures . . . . .	54	46
— — — des — par — sèche. Ré- duction partielle du minéral. . . . .	54	42
— — — — Réduction totale du minéral. . . . .	54	45
— Minerais sulfurés du — . . . . .	54	7
— — — Extraction du — des — Théorie de l'opération. . . . .	54	13
— — Concentration à l'état de matte. — — Procédé. 1 <sup>er</sup> — . . . . .	54	17
— — — 2 <sup>e</sup> — . . . . .	54	21
— — — perfectionné . . . . .	54	29
— — — dans le convertisseur Bes- semer . . . . .	54	22
— — — Procédé Manhès . . . . .	54	25
— — — Scott . . . . .	54	23
— — Oxyde de — des mattes con- centrées de minerais sulfurés. Traitement des mattes ordinaires et des mattes Bessemer . . . . .	54	31
— — Préparation des minerais sul- furés . . . . .	54	14
II. <i>Nickel métallique</i> . Préparation industrielle du — à l'état métalli- que . . . . .	54	59
— — malléable . . . . .	54	59
— — Préparation des cubes. Réduc- tion par le carbone . . . . .	54	54
— — — par l'hydrogène . . . . .	54	53
— — — Extraction du — par voie électrolytique . . . . .	54	58
III. <i>Nickelage</i> . Conduite de l'opéra- tion. . . . .	54	83
— Finissage des pièces . . . . .	54	84
— — — Mise au bain. . . . .	54	79
— — — Préparation des pièces . . . . .	54	76
<b>Nicomélane</b> . . . . .	23	172
<b>Nicotidine</b> . . . . .	65	1263
<b>Nicotine</b> . Action des halogènes sur la — . . . . .	66	523
— Combinaisons de la — avec les chlorures organiques . . . . .	66	533
— Dérivés alcooliques de la — . . . . .	66	529
— Oxydation de la — . . . . .	66	528
— Préparation de la — . . . . .	66	514

<b>Nicotine</b> . Propriétés de la — . . . . .	66	517
— Sels de — . . . . .	66	519
<b>Niobates</b> . . . . .	9	191
— Caractères analytiques des — . . . . .	18	32
— d'argent . . . . .	18	32
— de chaux . . . . .	18	24
<b>Niobate de cuivre</b> . . . . .	18	32
— de fer . . . . .	18	31
— — et de manganèse . . . . .	18	31
<b>Niobates de magnésie</b> . . . . .	18	26
<b>Niobate de manganèse</b> . . . . .	18	29
— de mercure . . . . .	18	32
<b>Niobates de potasse</b> . . . . .	18	21
— de soude . . . . .	18	23
<b>Niobate d'yttria</b> . . . . .	18	28
<b>Niobite</b> . . . . .	9	191
<b>Niobium</b> . . . . .	18	1
— Combinaisons métalliques du — . . . . .	18	11
— Équivalent et poids atomique du — . . . . .	18	53
— Historique . . . . .	18	1
— Minéraux du — . . . . .	18	95
— Préparation du — . . . . .	18	8
— Propriétés du — . . . . .	18	9
<b>Nitranilides benzoïlsulfoniques</b> . . . . .	68	1141
<b>Nitranilines</b> . . . . .	55	373
— . . . . .	65	358
— . . . . .	88	112
<b>Nitranisate d'ammonium</b> . . . . .	62	1845
— d'argent . . . . .	62	1845
— de baryum. . . . .	62	1845
— de calcium . . . . .	62	1845
— de cobalt . . . . .	62	1845
— de cuivre . . . . .	62	1845
— ferrique . . . . .	62	1845
— de magnésium . . . . .	62	1845
— de manganèse . . . . .	62	1845
— de mercure . . . . .	62	1845
— de nickel . . . . .	62	1845
— de plomb . . . . .	62	1845
— de potassium . . . . .	62	1845
— de strontium . . . . .	62	1845
— de zinc . . . . .	62	1845
<b>Nitranisol</b> . . . . .	56	473
<b>Nitrates</b> . . . . .	9	176
Voyez aussi <b>Azotates</b> . — Analyse volumétrique des — par le permanganate de potasse . . . . .	31	466
— Dosage de l'acide nitrique dans les — par la méthode Schloësing. . . . .	34	44
— Recherche dans les végétaux, des — . . . . .	80	65
<b>Nitrate d'alumine</b> . . . . .	1	5
— d'argent . . . . .	27	385
— de calcium. . . . .	15	72
<b>Nitrates de protoxyde de cobalt</b> . . . . .	23	43

Nitrate de diazobenzol . . . . .	56	467
— de magnésium . . . . .	15	120
Nitrates de protoxyde de nickel . . . . .	23	214
— doubles de plomb et de zinc . . . . .	25	116
Nitrate de potasse . . . . .	12	95
— — — — —	36	302
— — Analyse du — . . . . .	31	232
Voyez : Azotate de potasse, nitre, salpêtre.		
Nitrate de soude . . . . .	13	123
— — Analyse du — . . . . .	31	231
— — Dosage de, l'acide nitrique dans le — par la méthode Joulie. . . . .	34	43
— — Essai industriel de l' — . . . . .	13	194
Nitrates de stannéthyle . . . . .	22	237
Nitrate d'urée et oxyde de mercure . . . . .	26	160
— d'acide vanadique . . . . .	19	106
Nitre . . . . .	36	302
Voyez Azotate et nitrate de potasse, salpêtre.		
Nitre bromé bromonaphtoïque . . . . .	61	920
Nitréthane . . . . .	55	230
Nitrification . . . . .	71	708
Nitriles . . . . .	14	120
— — — — —	67	19
— Historique, constitution, formation et préparation des — . . . . .	67	113
— Remplacement de AzH <sup>3</sup> par C <sup>2</sup> Az. . . . .	67	118
— aromatiques polyazotés. — oxygénés d'alcalis organiques. Préparation des nitriles en partant des formylamides aromatiques. . . . .	67	122
— Propriétés des —. Action de l'eau oxygénée, — sur le benzyle, — des radicaux organo-métalliques, — du chlorure d'aluminium sur les — . . . . .	67	118
Nitrile acétique . . . . .	67	241
— de l'acide <i>o</i> -amido- <i>o</i> -toluylrique . . . . .	68	984
— — arachique . . . . .	67	329
— — <i>p</i> -benzoylbenzoïque . . . . .	68	1124
— bioxyadipinique . . . . .	67	881
Nitriles de l'acide bromoacétique . . . . .	67	253
Nitrile de <i>p</i> -bromobenzyle . . . . .	61	719
— butylamiformique . . . . .	64	116
Nitriles butyriques . . . . .	67	312
Nitrile camphorique . . . . .	67	440
— carbamique . . . . .	67	804
— chloré chloronaphtoïque . . . . .	61	919
Nitriles de l'acide chloroacétique . . . . .	67	247
Nitrile cinnamique . . . . .	68	499
— $\beta$ -dibenzylidicarbonique . . . . .	61	1350
— dibenzylglycollique . . . . .	62	2098
— dibromolactique . . . . .	67	862
— dioxyadipinique . . . . .	67	881
— diphenylacétique . . . . .	61	938

Nitrile diphenyldicarbonique . . . . .	61	1338
— diphenylmaléique . . . . .	61	1359
— éthényllycollique . . . . .	67	923
— <i>p</i> -éthoxyphenylacétique . . . . .	62	1876
— éthylamiformique . . . . .	64	112
— formique ou acide cyanhydrique . . . . .	67	213
— glutarique . . . . .	67	420
— hydracrylique . . . . .	67	862
— isoamylamiformique . . . . .	64	116
— isopropylamiformique . . . . .	64	115
— lactique . . . . .	67	860
— laurique . . . . .	67	325
— malonique . . . . .	67	401
— de l'acide margarique vrai . . . . .	67	328
— méthylamiformique. Sels du — . . . . .	64	109
— méthylhomophtalique . . . . .	61	1296
— monobromopyruvique . . . . .	67	922
— myristique . . . . .	67	326
— $\alpha$ -naphtalindicarbonique . . . . .	61	1333
— $\beta$ -naphtalindicarbonique . . . . .	61	1333
— $\alpha$ -naphtoïque . . . . .	61	906
— $\alpha$ -naphtylacétique . . . . .	61	924
— $\beta$ -nitronaphtoïque . . . . .	61	912
— orthotoluïque . . . . .	68	982
— oxalique ou cyanogène . . . . .	67	396
Nitriles des acides oxybutyriques . . . . .	67	863
— oxycaproïques . . . . .	67	867
Nitrile $\alpha$ -oxycaprylique . . . . .	67	868
— <i>p</i> -oxyphénylacétique . . . . .	62	1877
Nitriles des acides oxyvalériques . . . . .	67	866
Nitrile palmitique . . . . .	67	328
— para-iodo-toluylrique . . . . .	61	720
Nitriles pélargoniques . . . . .	67	324
Nitrile de l'acide phénylamidoacétique . . . . .	68	981
— phénylndiacétique . . . . .	61	1298
— phényllycollique . . . . .	68	1087
— de l'acidephényl-lactique . . . . .	68	1088
— — phényl-oxycrotonique . . . . .	68	1091
— phénylsuccinique . . . . .	68	1081
— propionique . . . . .	56	62
— <i>m</i> -propyl- <i>o</i> -toluylrique . . . . .	61	817
— pyrene-carbonique . . . . .	61	966
— pyromucique . . . . .	67	872
— pyrotartrique . . . . .	67	421
— pyruvique . . . . .	67	921
— stéarique . . . . .	67	329
— succinique . . . . .	55	212
— toluylrique . . . . .	68	974
— — bromé . . . . .	61	732
— tribromolactique . . . . .	67	862
— trichlorolactique . . . . .	67	861
— tridécylénique . . . . .	60	448
— <i>p</i> -xylique . . . . .	61	759
Nitrites. Voyez Azotites.		
Nitrites de protoxyde de nickel . . . . .	23	214
— de plomb . . . . .	25	109

Nitro- <i>o</i> -acétanide . . . . .	68	1166
Nitroacétonitrile . . . . .	67	253
— . . . . .	67	276
<i>p</i> -nitroacétophénone . . . . .	61	897
Nitroalzarine . . . . .	56	719
Nitroamidophénols . . . . .	56	531
Nitrobarbiturates . . . . .	67	670
Nitrobenzalmalonate d'argent . . . . .	61	1324
— de baryum . . . . .	61	1324
Nitrobenzine . . . . .	55	370
— . . . . .	88	96
<i>m</i> -Nitrobenzoate d'ammonium . . . . .	61	691
<i>m</i> - — d'argent . . . . .	61	691
<i>m</i> - — de baryum . . . . .	61	691
<i>m</i> - — de cadmium . . . . .	61	691
<i>m</i> - — de calcium . . . . .	61	691
<i>m</i> - — d'éthyle . . . . .	61	692
<i>m</i> - — de fer . . . . .	61	691
<i>m</i> - — de magnésium . . . . .	61	691
<i>m</i> - — de manganèse . . . . .	61	691
<i>m</i> - — de méthyl . . . . .	61	692
<i>m</i> - — de plomb . . . . .	61	691
<i>m</i> - — de potassium . . . . .	61	691
<i>m</i> - — de sodium . . . . .	61	691
<i>m</i> - — de strontium . . . . .	61	691
<i>m</i> - — de zinc . . . . .	61	691
<i>o</i> - — d'argent . . . . .	61	690
<i>o</i> - — de baryum . . . . .	61	690
<i>o</i> - — de calcium . . . . .	61	690
<i>o</i> - — d'éthyle . . . . .	61	690
<i>o</i> - — de plomb . . . . .	61	690
<i>p</i> - — d'ammonium . . . . .	61	693
<i>p</i> - — de baryum . . . . .	61	693
<i>p</i> - — de calcium . . . . .	61	693
<i>p</i> - — d'éthyle . . . . .	61	693
<i>p</i> - — de méthyle . . . . .	61	693
<i>p</i> - — de plomb . . . . .	61	693
<i>p</i> - — de potassium . . . . .	61	693
<i>p</i> - — de sodium . . . . .	61	693
<i>p</i> - — de zinc . . . . .	61	693
Nitrobenzol . . . . .	55	370
<i>p</i> -Nitrobenzoylacétate de cuivre . . . . .	62	2006
<i>m</i> -Nitrobenzoylformiate de baryum . . . . .	62	1961
<i>m</i> - — de potassium . . . . .	62	1961
Nitrobenzoyltétraméthylène-carbo- nate d'argent . . . . .	62	2062
Nitrobenzylidénphthalide . . . . .	62	2117
Nitrobenzylmalonate de baryum . . . . .	61	1303
— de calcium . . . . .	61	1303
Nitrobromo-phénanthrène . . . . .	55	611
Nitrocaféine . . . . .	66	632
Nitrocalcite . . . . .	15	72
Nitrocaprylate d'argent . . . . .	60	432
Nitrocarbol . . . . .	55	161
Nitrochlorobenzine . . . . .	88	102
<i>o</i> -Nitrocinnamate de baryum . . . . .	61	853
<i>o</i> - — de calcium . . . . .	61	853
<i>o</i> - — d'éthyle . . . . .	61	853

<i>o</i> -Nitrocinnamate de méthyle . . . . .	61	853
<i>o</i> - — de plomb . . . . .	61	853
<i>p</i> - — de baryum . . . . .	61	854
<i>p</i> - — de calcium . . . . .	61	854
<i>p</i> - — d'éthyle . . . . .	61	854
<i>p</i> - — de magnésium . . . . .	61	854
<i>p</i> - — de méthyle . . . . .	61	854
Nitrocoumarate d'argent . . . . .	62	1985
— de baryum . . . . .	62	1985
— de calcium . . . . .	62	1985
— de cuivre . . . . .	62	1985
Nitrocoumarine . . . . .	62	1983
— argentine . . . . .	62	1983
— plombique . . . . .	62	1983
Nitrocumène . . . . .	55	444
<i>m</i> -Nitrocuménylacrylate d'argent . . . . .	61	881
<i>m</i> - — de baryum . . . . .	61	881
<i>m</i> - — de calcium . . . . .	61	881
<i>m</i> - — de cuivre . . . . .	61	881
<i>m</i> - — d'éthyle . . . . .	61	881
<i>m</i> - — de plomb . . . . .	61	881
<i>m</i> - — de potassium . . . . .	61	881
<i>m</i> - — de sodium . . . . .	61	881
<i>o</i> - — d'argent . . . . .	61	881
<i>o</i> - — de baryum . . . . .	61	881
<i>o</i> - — de calcium . . . . .	61	881
<i>o</i> - — de cuivre . . . . .	61	881
<i>o</i> - — de méthyle . . . . .	61	881
<i>o</i> - — de plomb . . . . .	61	881
Nitrodibromobenzoate de baryum . . . . .	61	707
— de sodium . . . . .	61	707
Nitro-dibromo-orcine . . . . .	56	624
Nitrodichlorotéréphtalate d'ammo- nium . . . . .	61	1281
— de calcium . . . . .	61	1281
Nitrodiméthylphénylacétate d'ar- gent . . . . .	61	808
— de baryum . . . . .	61	808
— de calcium . . . . .	61	808
Nitrodiphénylcarbonate de ba- ryum . . . . .	61	928
— de calcium . . . . .	61	928
Nitrodiphénylèneacétonecarbonate de baryum . . . . .	62	2186
Nitrodulcite . . . . .	56	304
Nitroéthylbenzoate de baryum . . . . .	61	753
— de calcium . . . . .	61	753
— de potassium . . . . .	61	753
— de sodium . . . . .	61	753
— de strontium . . . . .	61	753
<i>p</i> -Nitroéthylbenzylacétate de ba- ryum . . . . .	61	820
<i>p</i> - — de calcium . . . . .	61	820
Nitroferri-cyanures . . . . .	5 <sup>a</sup>	425
Nitroferri-cyanure d'ammonium . . . . .	5 <sup>a</sup>	427
— d'argent . . . . .	5 <sup>a</sup>	428
— de baryum . . . . .	5 <sup>a</sup>	428
— de calcium . . . . .	5 <sup>a</sup>	428

Nitroferri cyanure de cuivre . . . . .	5 <sup>a</sup>	428	Nitromésitylène . . . . .	55	439
— de fer . . . . .	5 <sup>a</sup>	428	Nitrométhane . . . . .	55	161
— de potassium . . . . .	5 <sup>a</sup>	428	Nitrométhanes bromés . . . . .	55	163
— de sodium . . . . .	5 <sup>a</sup>	428	— chlorés . . . . .	55	162
— de zinc . . . . .	5 <sup>a</sup>	428	Nitrométhane chloré . . . . .	55	162
<i>m</i> -Nitroformbenzoylate d'ammonium . . . . .	62	1860	— dibromé . . . . .	55	163
<i>m</i> - — d'argent . . . . .	62	1860	— monobromé . . . . .	55	163
Nitrogénés. Action des dérivés — sur les diazoïques . . . . .	67	189	— tribromé . . . . .	55	163
Nitroglucose . . . . .	56	359	— trichloré . . . . .	55	163
Nitroglycérine. Trinitrine ou glonoïne . . . . .	56	249	Nitrométhylcoumarilate d'argent . . . . .	62	2057
Nitrohémipinate d'argent . . . . .	63	2801	Nitronaphtalines . . . . .	55	502
— de baryum . . . . .	63	2801	— . . . . .	88	537
— de potassium . . . . .	63	2801	Nitronaphtaline bromée . . . . .	55	508
<i>o</i> -Nitrohydratopate de calcium . . . . .	61	786	— chlorée . . . . .	55	506
<i>p</i> - — de baryum . . . . .	61	786	— dibromée . . . . .	55	509
<i>p</i> - — de calcium . . . . .	61	786	— dichlorée . . . . .	55	506
<i>o</i> -Nitrohydrocyanamate d'argent . . . . .	61	777	— tétrachlorée . . . . .	55	508
Nitro- <i>p</i> -isobutylbenzoate d'argent . . . . .	61	816	$\alpha$ -Nitronaphtoate de baryum . . . . .	61	911
<i>s</i> - $\alpha$ -Nitroisophtalate d'ammonium neutre . . . . .	61	1268	$\alpha$ - — de calcium . . . . .	61	911
<i>s</i> - $\alpha$ - — d'argent . . . . .	61	1269	$\alpha$ - — — . . . . .	61	921
<i>s</i> - $\alpha$ - — de baryum . . . . .	61	1268	$\alpha$ - — d'éthyle . . . . .	61	921
$\alpha$ - — — . . . . .	61	1270	$\alpha$ - — de plomb . . . . .	61	911
<i>s</i> - $\alpha$ - de cadmium . . . . .	61	1268	$\beta$ - — de baryum . . . . .	61	912
<i>s</i> - $\alpha$ - de calcium . . . . .	61	1268	$\beta$ - — — . . . . .	61	922
$\alpha$ - — — . . . . .	61	1270	$\beta$ - — de calcium . . . . .	61	912
<i>s</i> - $\alpha$ - de cobalt . . . . .	61	1269	$\beta$ - — — . . . . .	61	922
<i>s</i> - $\alpha$ - de cuivre . . . . .	61	1269	$\beta$ - — d'éthyle . . . . .	61	912
<i>s</i> - $\alpha$ - ferrique . . . . .	61	1269	$\beta$ - — — . . . . .	61	922
<i>s</i> - $\alpha$ - de magnésium . . . . .	61	1268	$\beta$ - — d'isopropyle . . . . .	61	912
<i>s</i> - $\alpha$ - de manganèse . . . . .	61	1269	$\beta$ - — — . . . . .	61	922
<i>s</i> - $\alpha$ - de nickel . . . . .	61	1269	$\beta$ - — de méthyle . . . . .	61	912
<i>s</i> - $\alpha$ - de plomb . . . . .	61	1268	$\beta$ - — — . . . . .	61	922
<i>s</i> - $\alpha$ - de potassium . . . . .	61	1268	$\beta$ - — de potassium . . . . .	61	912
<i>s</i> - $\alpha$ - de sodium . . . . .	61	1268	$\beta$ - — — . . . . .	61	922
<i>s</i> - $\alpha$ - de strontium . . . . .	61	1268	$\beta$ - — de sodium . . . . .	61	922
<i>s</i> - $\alpha$ - de zinc . . . . .	61	1268	$\gamma$ - — de calcium . . . . .	61	915
$\alpha$ - — d'argent . . . . .	61	1270	$\gamma$ - — d'éthyle . . . . .	61	915
$\alpha$ - — de baryum . . . . .	61	1270	$\delta$ - — de sodium . . . . .	61	922
$\alpha$ - — de magnésium . . . . .	61	1270	Nitronaphtols . . . . .	56	571
$\alpha$ - — de plomb . . . . .	61	1270	— . . . . .	88	588
$\alpha$ - — de potassium . . . . .	61	1270	Nitro-naphtylols . . . . .	56	568
$\alpha$ - — de sodium . . . . .	61	1270	Nitro-opianate de baryum . . . . .	63	2601
Nitrolactate d'ammonium . . . . .	62	1530	— — de potassium . . . . .	63	2601
— d'éthyle . . . . .	62	1530	— — oxybenzoate de baryum . . . . .	61	1844
— de sodium . . . . .	62	1530	<i>m</i> -Nitro-oxypropylbenzoate d'ammonium . . . . .	62	1928
Nitromagnésite . . . . .	15	120	<i>m</i> - — — d'argent . . . . .	62	1928
Nitromannitane . . . . .	56	328	<i>m</i> - — — de baryum . . . . .	62	1928
$\alpha$ -Nitromésitylénate de baryum . . . . .	61	763	<i>m</i> - — — de calcium . . . . .	62	1928
$\alpha$ - — de calcium . . . . .	61	763	<i>m</i> - — — de cuivre . . . . .	62	1928
$\alpha$ - — de magnésium . . . . .	61	763	<i>m</i> - — — de plomb . . . . .	62	1928
$\beta$ - — d'argent . . . . .	61	764	Nitro-oxytoluate de baryum . . . . .	62	1871
$\beta$ - — de baryum . . . . .	61	764	— — de calcium . . . . .	62	1871
$\beta$ - — de calcium . . . . .	61	764	Nitroparacrésol . . . . .	56	546
$\beta$ - — d'éthyle . . . . .	61	764	Nitrophénate d'argent . . . . .	56	531
			— de baryum . . . . .	56	531
			<i>m</i> -Nitrophénoxy-imido-acétate d'éthyle . . . . .	62	1860

<i>o</i> -Nitrophénylacétylène . . . . .	61	894	Nitrorésorcine . . . . .	56	596
<i>p</i> - — . . . . .	61	897	$\alpha$ -Nitrosalicylate d'argent . . . . .	62	1809
$\alpha$ - <i>p</i> -Nitrophénylbromacrylate de baryum . . . . .	61	857	$\alpha$ - — de baryum . . . . .	62	1809
$\beta$ - <i>p</i> - — — . . . . .	61	857	$\alpha$ - — — basique . . . . .	62	1809
<i>o</i> -Nitrophényllactate de baryum . . . . .	62	1887	$\alpha$ - — de plomb . . . . .	62	1809
Nitrophénylnitro-éthylène . . . . .	61	855	$\alpha$ - — de potassium . . . . .	62	1809
<i>o</i> -Nitrophényloxyacrylate d'ammonium . . . . .	62	1995	$\alpha$ - — de strontium . . . . .	62	1809
<i>o</i> - — d'argent . . . . .	62	1995	$\beta$ - — d'ammonium . . . . .	62	1807
<i>o</i> -Nitrophénylpropionate d'argent . . . . .	61	895	$\beta$ - — d'argent . . . . .	62	1808
<i>p</i> - — — . . . . .	61	897	$\beta$ - — de baryum . . . . .	62	1808
<i>p</i> - — de baryum . . . . .	61	897	$\beta$ - — de calcium . . . . .	62	1808
<i>p</i> - — de calcium . . . . .	61	897	$\beta$ - — de magnésium basique . . . . .	62	1808
<i>p</i> - — d'éthyle . . . . .	61	897	$\beta$ - — de plomb . . . . .	62	1808
Nitrophloroglucine . . . . .	56	649	$\beta$ - — de potassium . . . . .	62	1808
$\alpha$ -Nitrophthalate de baryum . . . . .	61	1253	$\beta$ - — de strontium . . . . .	62	1808
$\alpha$ - — de potassium . . . . .	61	1253	$\beta$ - — de zinc . . . . .	62	1808
$\alpha$ - — de zinc . . . . .	61	1253	Nitrosoacétone . . . . .	57	267
(V) — d'ammonium acide . . . . .	61	1255	Nitroso-anthrone . . . . .	55	588
(V) — — neutre . . . . .	61	1255	Nitrosobenzine . . . . .	55	375
(V) — d'argent . . . . .	61	1255	Nitrosobenzylmalonate de potassium . . . . .	61	1303
(V) — de baryum . . . . .	61	1255	Nitrosobutyrate d'argent . . . . .	60	335
(V) — de plomb . . . . .	61	1255	Nitrosodioxy-naphtalines . . . . .	88	634
(V) — sous-plombique . . . . .	61	1256	Nitroso-hydranthrone . . . . .	55	588
(V) — neutre de potassium . . . . .	61	1255	Nitrosomalonate d'argent . . . . .	61	1020
(V) — de zinc . . . . .	61	1255	— de plomb . . . . .	61	1020
Nitropipéronal . . . . .	56	688	— de potassium . . . . .	61	1019
— Production de — . . . . .	56	692	Nitroso-naphtol . . . . .	56	570
Nitroplatino-cyanure de plomb . . . . .	5 <sup>a</sup>	474	Nitrosonaphtylols . . . . .	56	568
Nitropodocarbate d'ammonium . . . . .	62	2066	Nitroso- <i>p</i> -nitrobenzoyle d'éthyle . . . . .	62	2006
— de baryum acide . . . . .	62	2066	Nitrosophénate de baryte . . . . .	56	510
— neutre . . . . .	62	2066	— de potasse . . . . .	56	510
— de calcium acide . . . . .	62	2066	— de soude . . . . .	56	510
— de potassium . . . . .	62	2066	Nitrosophénol . . . . .	56	509
— de sodium . . . . .	62	2066	Nitrosophényline . . . . .	55	373
Nitropropane . . . . .	55	237	Nitrosopropionate de baryum . . . . .	60	305
<i>m</i> -Nitropropénylbenzoate d'ammonium . . . . .	61	872	— de cuivre . . . . .	60	306
<i>m</i> - — d'argent . . . . .	61	872	— d'éthyle . . . . .	60	306
<i>m</i> - — de baryum . . . . .	61	872	Nitrosoterpine . . . . .	55	694
<i>m</i> - — de calcium . . . . .	61	872	Nitrosothymol . . . . .	56	558
<i>m</i> - — de cuivre . . . . .	61	872	Nitrosulfates . . . . .	11	413
Nitoprussiates. Voir Nitroferri-cyanures . . . . .			— de potasse . . . . .	12	172
Nitropurpurine . . . . .	56	717	Nitrosulfobenzide . . . . .	55	377
Nitropyroméconate d'argent . . . . .	62	1757	Nitrosulfures de fer . . . . .	20	57
— de baryum . . . . .	62	1757	Nitrotéréphthalate d'argent . . . . .	61	1281
— de calcium . . . . .	62	1757	Nitrotoluate de baryum . . . . .	61	745
— de potassium . . . . .	62	1757	— calcique . . . . .	61	744
— de sodium . . . . .	62	1757	$\alpha$ - — de baryum . . . . .	61	729
Nitropyromucate d'argent . . . . .	62	1751	$\alpha$ - — de calcium . . . . .	61	729
— de baryum . . . . .	62	1751	$\alpha$ - — de potassium . . . . .	61	729
— de calcium . . . . .	62	1751	$\beta$ - — de baryum . . . . .	61	730
— de plomb . . . . .	62	1751	$\beta$ - — de calcium . . . . .	61	730
Nitroquercite . . . . .	56	304	$\gamma$ - — de baryum . . . . .	61	730
Nitroquinoléines . . . . .	65	951	<i>m</i> -Nitro- <i>p</i> -toluate de baryum . . . . .	61	744
Nitroquinon . . . . .	58	558	( <i>s</i> ) <i>m</i> - — de baryum . . . . .	61	737
			<i>m</i> -Nitro- <i>p</i> -toluate de calcium . . . . .	61	744
			<i>m</i> - — <i>p</i> -toluate de plomb . . . . .	61	744
			<i>o</i> - — <i>p</i> -toluate d'ammonium . . . . .	61	744



<i>o</i> -Nitro- <i>p</i> -toluate d'argent . . . . .	61	744	Nonodécylate de baryum . . . . .	60	476
( <i>a</i> )- <i>o</i> -Nitrotoluate de baryum . . . . .	61	736	— de calcium . . . . .	60	476
( <i>v</i> )- <i>o</i> — de baryum . . . . .	61	736	— de cuivre . . . . .	60	476
<i>o</i> — <i>p</i> -toluate de baryum . . . . .	61	744	Nontronite . . . . .	20	116
( <i>a</i> - <i>o</i> — de calcium . . . . .	61	736	Nonylamine . . . . .	64	96
<i>o</i> — <i>p</i> -toluate de calcium . . . . .	61	744	Nonylénate d'argent . . . . .	61	571
<i>o</i> — <i>p</i> — de cuivre . . . . .	61	744	— de baryum . . . . .	61	571
<i>p</i> -Nitrotoluate d'ammonium . . . . .	61	737	— de calcium . . . . .	61	571
<i>p</i> — de baryum . . . . .	61	737	— de plomb . . . . .	61	571
<i>p</i> — de calcium . . . . .	61	737	Nonylène . . . . .	55	322
<i>p</i> — d'éthyle . . . . .	61	737	Norisosaccharate d'ammonium . . . . .	63	3065
<i>p</i> — de magnésium . . . . .	61	737	— d'argent . . . . .	63	3065
Nitrotoluidines . . . . .	65	579	Norisosaccharate de baryum . . . . .	63	3065
Nitrotolylisobutyrate d'argent . . . . .	61	821	— de calcium . . . . .	63	3065
Nitrotropine . . . . .	66	495	— de cuivre . . . . .	63	3065
Nitro-ovitate de baryum . . . . .	61	1288	— de magnésium . . . . .	63	3065
— de calcium . . . . .	61	1288	— de plomb . . . . .	63	3065
— de potassium . . . . .	61	1288	— de potassium . . . . .	63	3065
Nitrovalérate d'argent . . . . .	60	371	— de strontiane . . . . .	63	3065
— de baryte . . . . .	60	371	— de zinc . . . . .	63	3065
— de chaux . . . . .	60	371	Noropianate de plomb . . . . .	63	2594
— ferrique . . . . .	60	371	Notation atomique . . . . .	55	102
— de plomb . . . . .	60	371	— — des acides . . . . .	55	108
Nitrovérate d'ammonium . . . . .	63	2254	— — des alcalis et des amides . . . . .	55	110
— d'argent . . . . .	63	2254	— — des alcools . . . . .	55	106
$\alpha$ -Nitroxybenzoate de baryum . . . . .	62	1821	— — des aldéhydes et acétones . . . . .	55	107
$\beta$ — de baryum . . . . .	62	1822	— — des carbures . . . . .	55	104
$\gamma$ — de baryum . . . . .	62	1821	— — des éthers . . . . .	55	109
Nitroxyéthylbenzonitrile . . . . .	62	1806	— — Atomicité . . . . .	LXXXVIII	4
Nitroxylate de baryum . . . . .	61	759	— — Poids atomiques . . . . .	LXXV	4
— de calcium . . . . .	61	760	— — — moléculaires . . . . .	LXIX	4
— d'éthyle . . . . .	61	760	— de Gerhardt . . . . .	1	138
Nitroxyméthylbenzonitrile . . . . .	62	1806	— typique . . . . .	55	97
Noir d'aniline . . . . .	65	1461	Nucite . . . . .	56	378
Noir animal . . . . .	5	34	Nucléines . . . . .	74	122
— — Analyse du — . . . . .	31	245	Nucléine . . . . .	75	559
— — Préparation du — lavé . . . . .	34	496	— de la caséine . . . . .	75	1186
Noir de fumée . . . . .	5	34	— du cerveau . . . . .	75	563
— — . . . . .	7	27	— du jaune d'œuf . . . . .	75	562
Noirs d'os. Analyse des — . . . . .	34	299	— du lait . . . . .	75	564
Nomenclature chimique . . . . .	1	46	— de la laitance . . . . .	75	562
— — . . . . .	I	4	— de la levure . . . . .	75	564
— — Corps composés . . . . .	IX	4	— du pus . . . . .	75	561
— — — simples . . . . .	VIII	4	— du sperme . . . . .	75	562
Nonodécylate d'argent . . . . .	60	476	Nucléocalbumine . . . . .	75	981
			Nutrition . . . . .	74	



Obésité . . . . .	75	431	Octaminiques purpurés et roséoco-		
Ocre. Voyez Oxyde de fer.			baltiques. Sels — . . . . .	23	89
Ocre de nickel . . . . .	23	176	Octibbehite . . . . .	10	101

Octodécylcarbonate d'argent . . . . .	60	476	Oléate de chrome . . . . .	61	588
— de baryum . . . . .	60	476	— de cobalt . . . . .	61	588
— de calcium . . . . .	60	476	— de cuivre . . . . .	61	588
— de cuivre . . . . .	60	476	— d'éthyle . . . . .	61	589
Octohydrure de fluoranthène . . . . .	55	629	— de magnésie . . . . .	61	588
— de phénanthrène . . . . .	55	605	— de méthyle . . . . .	61	589
Octolactone . . . . .	62	1610	— de nickel . . . . .	61	588
Octométhoxybenzoïde . . . . .	62	1819	— de plomb neutre . . . . .	61	589
Octylamines . . . . .	64	94	— — basique . . . . .	61	589
Octylbenzoate d'argent . . . . .	61	830	— de potassium acide . . . . .	61	588
Octylène . . . . .	55	319	— — neutre . . . . .	61	588
— dinitré . . . . .	55	321	— de sodium . . . . .	61	588
Octylglycol . . . . .	56	206	— — . . . . .	61	592
Octylidène . . . . .	55	321	— de strontium . . . . .	61	588
Octylols . . . . .	56	122	— de zinc . . . . .	61	588
Octylphosphines . . . . .	69	357	Oléine . . . . .	56	262
Octylsulfine . . . . .	69	103	Oligiste . . . . .	9	65
Œil . . . . .	75	636	— . . . . .	9	215
— Choroi'de de l' — . . . . .	75	641	Oligoclase . . . . .	9	127
— Cornée de l' — . . . . .	75	636	— . . . . .	10	76
— Corps vitré de l' — . . . . .	75	639	Oligosidères . . . . .	10	178
— Cristallin de l' — . . . . .	75	637	Olivénite . . . . .	9	189
— Humeur aqueuse de l' — . . . . .	75	637	Olivine . . . . .	9	214
— Rétine de l' — . . . . .	75	640	Ombellate de baryum . . . . .	63	2333
— Sclérotique de l' — . . . . .	75	637	— de calcium . . . . .	63	2333
Œnanthamide . . . . .	67	321	— de cuivre . . . . .	63	2333
Œnanthol . . . . .	58	868	— de plomb . . . . .	63	2333
— . . . . .	61	1122	— de potassium . . . . .	63	2333
Œnanthonitrile . . . . .	67	321	— de sodium . . . . .	63	2333
Œnanthylates . . . . .	60	418	Ombellifère . . . . .	56	786
Œnanthylate d'ammoniaque . . . . .	60	418	— . . . . .	63	2333
— d'argent . . . . .	60	421	Ondes lumineuses. Transformation des — . . . . .	1	853
— de baryte . . . . .	60	419	Ongles . . . . .	75	651
— de calcium . . . . .	60	419	Ononine . . . . .	56	373
— de cuivre . . . . .	60	420	Onospine . . . . .	56	373
— de cumyle . . . . .	61	798	Oolithiques. Minerais. — . . . . .	47	10
— de plomb . . . . .	60	420	Opale . . . . .	9	93
— de potasse . . . . .	60	419	— . . . . .	9	224
— de soude . . . . .	60	419	Ophites . . . . .	9	219
— de zinc . . . . .	60	420	Opiante d'argent . . . . .	63	2599
Œnanthylène . . . . .	55	317	— de baryum . . . . .	63	2599
Œnanthylidène-urée . . . . .	67	633	— de plomb . . . . .	63	2599
— -urée . . . . .	67	633	— de potassium . . . . .	63	2599
Œnogluçine . . . . .	56	650	— de sodium . . . . .	63	2599
Œschnyrite . . . . .	18	111	Opium. Généralités sur l' —. Alca- loïdes de l' — . . . . .	66	181
Œuf . . . . .	75	1123	Or . . . . .	9	25
— Albumen de l' — . . . . .	75	1127	et vol. 28. 29. 31. 52. 53.		
— Conserve des — . . . . .	91	649	— Affinage de l' —. Voyez Métallur- gie de l'or. Séparation et affinage des métaux précieux . . . . .	29	96
— Jaune de l' — . . . . .	75	1130	— Alliages de l' — . . . . .	31	69
— Pigments du jaune d' — . . . . .	75	1149	— Analyse de l' — . . . . .	31	634
— Putréfaction des — . . . . .	71	738	— — de l' — au chalumeau . . . . .	29	186
Oldhamite . . . . .	10	64	— — des minéraux et minerais — . . . . .	29	181
Oléamide . . . . .	67	335	— — des produits d'art . . . . .	29	181
Oléandrine . . . . .	66	100			
Oléate d'ammonium . . . . .	61	588			
— d'argent . . . . .	61	589			
— de baryum . . . . .	61	588			
— de calcium . . . . .	61	588			

Or. Applications de différentes méthodes de recherche à l'analyse des substances aurifères. . . . . 29 139

— Bibliographie de l' — . . . . . 29 233

— — — — — 53 325

— Caractères distinctifs des sels d' — . . . . . 29 94

— Combinaisons avec l'azote . . . . . 29 66

— — avec le tellure et le sélénium. 29 71

— Considérations générales sur l' — . 52 5

— Dosage de l' — par les procédés électrolytiques . . . . . 29 135

— — par les — de laboratoire. . . . . 29 103

— Dosage et recherche de l' — par les — pyrognostiques . . . . . 29 133

— — de l' — par les — spectroscopiques . . . . . 29 134

— — — par la voie humide. . . . . 29 127

— — — par la voie mixte. . . . . 29 131

— — — par la voie sèche. . . . . 29 104

— Propriétés chimiques de l' — . . . . . 29 42

— — physiques de l' — . . . . . 29 38

— pur. — chimiquement pur. . . . . 29 43

— Recherche de l' —. Voyez Dosage et Recherche de l' —

— — de l' — combiné et détermination de l'état chimique de l' — . 29 136

— Séparation de l' — d'avec les autres métaux. . . . .

— — d'avec l'antimoine et le tellure 29 146

— — d'avec l'argent . . . . . 29 161

— — — par la cémentation. . . . . 28 6

— — — par le soufre et la litharge. 28 5

— — — par le sulfure d'antimoine 28 6

— — — et le cuivre. . . . . 29 168

— — — — et le platine. . . . . 29 175

— — — — — 29 176

— — — — l'antimoine, le plomb et le tellure. . . . . 29 168

— — d'avec l'arsenic . . . . . 29 139

— — d'avec le bismuth . . . . . 29 152

— — d'avec le cobalt. . . . . 29 150

— — d'avec le cuivre. . . . . 29 133

— — l'étain. . . . . 29 150

— — d'avec le fer. . . . . 29 147

— — d'avec l'iridium . . . . . 29 180

— — d'avec le manganèse . . . . . 29 146

— — d'avec le mercure . . . . . 29 160

— — d'avec le nickel . . . . . 29 149

— — d'avec le palladium . . . . . 29 177

— — — — et l'argent . . . . . 29 178

— — du platine. . . . . 29 172

— — d'avec le plomb. . . . . 29 151

— — d'avec le rhodium et l'argent. 29 179

— — d'avec le tellure. . . . . 29 144

— — d'avec le zinc. . . . . 29 148

*Industrie et métallurgie de l'Or.*

Or. *Exploitation et traitement du minéral* . . . . . 52

— *Traitement des minerais auro-argentifères* . . . . . 53

GÉNÉRALITÉS.

— Introduction sur l' — . . . . . 52 1

— Essais. Méthodes d' — dans les centres industriels . . . . . 29 215

— — — appliquées à des produits spéciaux . . . . . 29 230

— — — dans les centres de production . . . . . 29 192

— — — des alluvions. . . . . 29 202

— — — des minerais complexes . 29 211

— — — des quartz aurifères . . . . . 29 193

— — — des sulfurets . . . . . 29 198

— — — des tailings . . . . . 29 195

— — — spéciales d' — de Plattner . . 29 201

— — — de Schwartz . . . . . 29 202

— — — de Stapff. . . . . 29 202

I. *Exploitation des différents minerais. Procédés et méthodes de traitement des minerais.*

— EXPLOITATION DES ALLUVIONS.

— Traitement industriel des alluvions superficielles des vallées à faibles pentes . . . . .

— — Aperçu des méthodes de traitement des alluvions . . . . . 52 17

— — Méthodes primitives du travail individuel. Description et mode d'emploi des appareils. Conditions économiques du travail individuel. 52 6

— Travaux préparatoires . . . . . 52 20

— Mode d'exploitation. Description et emploi des appareils de lavage américains . . . . . 52 27

— Description et emploi des appareils de lavage sibériens . . . . . 52 35

— — — — portés sur dragues . . . . . 52 43

— Autres appareils de lavage . . . . . 52 45

— Conditions économiques du traitement . . . . . 52 47

— Alluvions des vallées à forte pente et des plateaux . . . . . 52 62

— — Exploitation par la méthode hydraulique. Distribution de l'eau sur les travaux. Évacuation des débris et amalgamation de l' — . 52 62

— Mode de travail. Conditions économiques. Élévateurs hydrauliques . . . . . 52 71

— Principe de la méthode. Aperçu de la méthode. Travaux préliminaires . . . . . 52 50

— Exploitation des alluvions recouvertes. . . . .

<b>Or. Alluvions. Introduction. Travaux préparatoires. Travaux d'exploitation. Lavage des graviers. Récolte de l'—.</b>	<b>vacuation des débris. Conditions économiques . . . . .</b>	<b>52</b>	<b>83</b>
— <b>PROCÉDÉS ÉLECTROLYTIQUES. Principes généraux des procédés —</b>	<b>53</b>	<b>294</b>	
— — <b>Appareils d'électrolyse . . .</b>	<b>53</b>	<b>304</b>	
— — <b>Emploi de l'électrolyse pour favoriser l'amalgamation de l'— natif . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>307</b>	
— — <b>Décomposition par l'électricité, après traitement préalable du minerai . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>312</b>	
— — <b>Préparation par voie électrolytique d'un réactif destiné à l'attaque des minerais d'— . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>310</b>	
— — <b>Dissolution par électrolyse d'un composé aurifère, laissant l'— inattaqué . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>315</b>	
— <b>SÉPARATION DE L'— ET AFFINAGE DES MÉTAUX PRÉCIEUX.</b>			
— <b>Considérations générales . . . .</b>	<b>53</b>	<b>258</b>	
— <b>Séparation de l'— et du platine. — par l'acide nitrique . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>291</b>	<b>264</b>
— — <b>de l'— et de l'argent par le chlore gazeux . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>287</b>	
— — <b>Procédé Gutzkow . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>279</b>	
— — <b>par l'acide sulfurique . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>270</b>	
— — <b>Variante du procédé par l'acide sulfurique. . . . .</b>	<b>53</b>	<b>276</b>	
— — <b>Deuxième variante du procédé par l'acide sulfurique . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>278</b>	
— <b>Séparation d'avec l'antimoine. .</b>	<b>29</b>	<b>142</b>	
<b>II. Traitement des minerais auro-argentifères. Introduction. . . . .</b>	<b>53</b>	<b>1</b>	
— <b>Traitement des — par l'amalgamation. Principes généraux . . .</b>	<b>53</b>	<b>3</b>	
— <b>Principes de l'amalgamation directe . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>4</b>	
— <b>Appareils américains . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>21</b>	
— <b>Méthodes américaines . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>101</b>	
— <b>Appareils européens . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>19</b>	
— <b>Méthodes européennes. . . . .</b>	<b>53</b>	<b>89</b>	
— <b>Appareils hispano-américains. .</b>	<b>53</b>	<b>17</b>	
— <b>Méthodes hispano-américaines. . . . .</b>	<b>53</b>	<b>78</b>	
— <b>Description et fonctionnement des appareils de grillage et de chloruration . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>60</b>	
— <b>Fabrication des réactifs employés dans l'amalgamation. Préparation du magistral. — du sulfate de cuivre à l'aide du ciment . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>10</b>	
<b>TRAITEMENT DES MINERAIS AURO-ARGENTIFÈRE PAR LA LIXIVIATION. Considérations générales . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>120</b>	

<b>Or. Lixiviation des minerais. I. — Procédé Mac Arthur et Forrest . . .</b>	<b>53</b>	<b>166</b>
— — — <b>Patera . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>124</b>
— — — <b>Russell . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>146</b>
— — <b>Traitement des pyrites cuivreuses argentifères et aurifères, dans les usines européennes . . .</b>	<b>53</b>	<b>171</b>
— — <b>Modifications à apporter aux traitements par voie humide. . .</b>	<b>53</b>	<b>175</b>
<b>II. TRAITEMENT DES MINERAIS COMPLEXES, de plomb, de cuivre et de métaux précieux dans une usine européenne . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>246</b>
— — <b>Opérations préliminaires pour obtenir le plomb d'œuvre . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>247</b>
— — — <b>Traitement du plomb d'œuvre. — du cuivre noir . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>256</b>
— — — <b>par voie de fusion. Considérations générales . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>215</b>
— — <b>Description des appareils américains pour la fonte plombeuse. — Traitement des minerais complexes d'or, d'argent et de cuivre. Fabrication des mattes. . . . .</b>	<b>53</b>	<b>185</b>
— — — <b>dans une usine américaine. — Traitement — d'or, d'argent et d'autres métaux par fusion. Considérations générales . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>183</b>
— — <b>Traitement dans une usine américaine . . . . .</b>	<b>53</b>	<b>221</b>
<b>III. TRAITEMENT DU QUARTZ AURIFÈRE.</b>		
— — <b>Exposé de la méthode. Définition des usines de traitement . . . . .</b>	<b>52</b>	<b>101</b>
— — <b>Étude de quelques variantes dans le traitement des quartz aurifères exceptionnels . . . . .</b>	<b>52</b>	<b>176</b>
— — — <b>normaux . . . . .</b>	<b>52</b>	<b>164</b>
— — <b>Moulins à or. Concentrés produits dans les moulins à or. Utilisation des — produits dans les —. — — Étude détaillée d'un moulin à or. Observations sur le travail. Concentration des sulfures aurifères . . . . .</b>	<b>52</b>	<b>132</b>
— — — <b>Étude sommaire de quelques variétés de — à or. . . . .</b>	<b>52</b>	<b>145</b>
— — — <b>Conditions économiques du travail du moulin à or . . . . .</b>	<b>52</b>	<b>130</b>
— — — <b>Étude détaillée d'un moulin à or. Conditions d'installation. Étude de l'installation. Appareils d'amalgamation. Conduite du travail . . .</b>	<b>52</b>	<b>104</b>
<b>Orange d'alizarine. . . . .</b>	<b>56</b>	<b>717</b>
<b>— de garance. . . . .</b>	<b>56</b>	<b>768</b>
<b>Orcacétéine. . . . .</b>	<b>56</b>	<b>620</b>
<b>Orcacétophénone . . . . .</b>	<b>56</b>	<b>620</b>
<b>Orcéine. . . . .</b>	<b>88</b>	<b>244</b>

Orcène-dialdéhyde . . . . .	58	836	Orthocoumarate de plomb . . . . .	62	1968	
$\alpha$ - — — — — — . . . . .	58	837	— de zinc. . . . .	62	1969	
$\beta$ -Orcène-dialdéhyde . . . . .	58	837	Orthocrésol . . . . .	56	542	
Orcine . . . . .	88	1241	Orthocrésolphtaléine . . . . .	56	542	
— Action de l'aniline sur l' — . . . . .	65	1497	— — — — — . . . . .	63	2695	
— Dérivés del' — et des anhydrides . . . . .	56	617	Orthocrésyliques. Composés — . . . . .	69	392	
— — obtenus par substitution. . . . .	56	617	Orthocrésylol. Propriétés et dérivés de l' — . . . . .	56	541	
— Préparation. Propriétés. Réac- tions de l' — . . . . .	56	617	Orthocumophénol . . . . .	56	553	
Orcine- $\alpha$ . . . . .	56	617	Orthodiamido- <i>m</i> -xylol . . . . .	65	1244	
— $\beta$ . . . . .	56	626	Orthodibenzylcarbonate d'argent . . . . .	61	938	
— amylique. . . . .	56	620	Orthodiméthylbenzine . . . . .	55	424	
— aurine. . . . .	56	620	Orthodinitrobenzine . . . . .	55	373	
— diacétique . . . . .	56	620	Orthodioxyazobenzol . . . . .	56	787	
— dibenzoïque . . . . .	56	620	Orthodioxybenzoate de baryum . . . . .	63	2231	
— dibutyrique . . . . .	56	620	Orthodioxybenzol . . . . .	56	579	
— éthylique . . . . .	56	620	Orthodiphényle bromé . . . . .	55	525	
— méthylique . . . . .	56	620	Ortho-diphénylène-méthane. . . . .	55	566	
— monoacétique . . . . .	56	619	Orthoditolyle . . . . .	55	551	
— phtaléine . . . . .	56	620	Orthofluorobenzoate de baryum . . . . .	61	660	
— stéarique . . . . .	56	620	— de calcium . . . . .	61	660	
Orcinphaléine . . . . .	63	2861	Orthoiodophénol . . . . .	56	508	
Orcyaldéhyde . . . . .	56	707	Orthoiodotoluène . . . . .	55	406	
Orcylaldéhydylaniline. . . . .	58	835	Ortho iodo-toluylate d'argent . . . . .	61	720	
Orcylaldéhyde. . . . .	58	834	Orthométadibromotoluène. . . . .	55	401	
Orgueillite . . . . .	10	301	Orthométatoluylénediamine . . . . .	65	1228	
Ornansite . . . . .	10	280	Orthonitrochlorophénol . . . . .	56	520	
Ornithine . . . . .	75	1065	Orthonitro-éthylbenzine. . . . .	55	433	
Orpiment ou orpin, ou sulfure jaune d'arsenic . . . . .	5	539	Orthonitrophénol . . . . .	56	510	
— . . . . .	9	40	Orthonitrololuène. . . . .	55	409	
Orseille . . . . .	56	625	Orthonitrotoluylate de baryum . . . . .	61	722	
— . . . . .	88	245	Ortho-oxybenzaldéhyde . . . . .	58	781	
Orsellate de baryum . . . . .	63	2267	— Table des dérivés de l' — . . . . .	58	784	
Orthoamido-orthonitro-paranitro- phénol . . . . .	56	532	Orthoparadiamidophénol . . . . .	56	528	
Orthoamido-orthonitrophénol . . . . .	56	532	Orthoparadibromotoluène. . . . .	55	401	
Orthoamido-paranitrophénol . . . . .	56	531	Orthoparadichlorophénol . . . . .	56	501	
Orthoamidophénol . . . . .	56	525	Orthoparadioxytoluène . . . . .	56	625	
Orthoanisidine . . . . .	56	525	Orthoperiodate de soude . . . . .	13	88	
Orthoazophénol . . . . .	56	787	Orthophénylénédiamine. . . . .	65	1169	
Orthobenzyltoluène . . . . .	55	552	Ortho-phénylendipropionate d'ar- gent . . . . .	61	1311	
Orthobromonitrotoluate de baryum . . . . .	61	746	Orthophényltolyle . . . . .	55	541	
Orthobromophénol . . . . .	56	504	Orthophosphates . . . . .	11	419	
Orthobromotoluène . . . . .	55	398	— cérique . . . . .	16	92	
Orthobromotoluylate d'argent. . . . .	61	718	— — — — — . . . . .	16	93	
— — de baryum . . . . .	61	718	Orthophosphates de cuivre . . . . .	26	84	
— — de calcium . . . . .	61	718	— doubles de cuivre . . . . .	26	85	
Orthochlorobenzoate d'ammonium . . . . .	61	664	— polybasiques de — . . . . .	26	85	
— d'argent . . . . .	61	664	Orthophosphate de didyme . . . . .	16	136	
— de baryum . . . . .	61	664	Orthophosphates de glucinium . . . . .	16	15	
— de calcium . . . . .	61	664	Orthophosphate de lanthane . . . . .	16	116	
— d'éthyle . . . . .	61	664	Orthophosphates de thorium . . . . .	16	65	
Orthochlorophénol . . . . .	56	500	Orthophosphate double de thorium . . . . .	16	66	
Orthochlorotoluène . . . . .	55	389	— d'yttrium . . . . .	16	167	
Orthocoumarate d'argent . . . . .	62	1969	Orthophosphates de zirconium . . . . .	16	45	
— de baryum . . . . .	62	1968	Orthose . . . . .	9	124	
			— . . . . .	Pl. VII	9	
			— . . . . .		40	75

Orthosilicates . . . . .	9	108
Orthosilicate de chaux . . . . .	9	110
Orthosulfophénate de plomb . . . . .	56	482
— de potassium . . . . .	56	481
— de sodium . . . . .	56	482
Orthotoluat de baryum . . . . .	61	726
— de calcium . . . . .	61	726
— d'éthyle . . . . .	61	726
— de sodium . . . . .	61	726
Orthotoluène-isoamylique . . . . .	55	456
Orthotoluidine . . . . .	65	501
— Acides sulfonés de l' — . . . . .	65	519
— Amines dérivées de l' — . . . . .	65	516
— Dérivés acides de l' — . . . . .	65	526
— carboniques de l' — . . . . .	65	532
Orthotolylènediamine . . . . .	65	1215
Orthotolylidiamidine . . . . .	65	536
Orthotolylhydrazine . . . . .	65	707
Orthotriphénylméthane-carbonate d'argent . . . . .	61	969
Orthoxénol . . . . .	56	548
Orthoxylène . . . . .	55	424
Orthoxylénol . . . . .	56	548
Orthoxylidines . . . . .	65	650
Orthoxyphénylurée . . . . .	56	526
Os. Analyse des — . . . . .	31	243
— — — — — . . . . .	34	60
— Cal des — . . . . .	75	619
— calcinés . . . . .	31	243
— Carie des — . . . . .	75	618
— Cendres des — . . . . .	75	604
Voyez aussi poudre d'os . . . . .	34	60
— Exostoses . . . . .	75	618
— Fabrication de l'ammoniaque avec les — . . . . .	81	72
— fossiles . . . . .	75	605
— Matières minérales des — . . . . .	75	608
— Moelle des — . . . . .	75	606
— Nécrose des — . . . . .	75	617
— Ostéomalacie . . . . .	65	615
— Poudres d'os . . . . .	34	60
— Rachitisme . . . . .	75	616
Osbornite . . . . .	40	65
Osmose . . . . .	1	692
— — — — — . . . . .	2	602
Osséine . . . . .	68	1609
— — — — — . . . . .	75	607
Ostruthine . . . . .	56	786
Outremer . . . . .		
— d'argent . . . . .	27	435
— de lithine . . . . .	14	51
Ovalbumine . . . . .	75	1133
Oxacétylurée . . . . .	67	691
Oxalallyline . . . . .	65	1263
Oxalane . . . . .	67	657
Oxalates . . . . .	61	989

Oxalate d'aluminium . . . . .	61	994
— d'ammonium . . . . .	61	990
— neutre d'ammoniaque . . . . .	61	990
— d'antimoine . . . . .	61	1002
— d'antimoine et de potassium . . . . .	61	1002
— d'argent . . . . .	61	1006
— de baryum acide . . . . .	61	993
— de baryum neutre . . . . .	61	993
— double de baryum et d'alumi- nium . . . . .	61	993
— double de baryum et de chrome . . . . .	61	993
— de bismuth . . . . .	61	1002
— — — — — basique . . . . .	24	90
— — — — — neutre . . . . .	24	89
— — — — — et d'ammonium . . . . .	24	90
— — — — — et de potassium . . . . .	24	90
— de calcium . . . . .	61	992
— de calcium et de chlorure de calcium . . . . .	61	992
— céréux . . . . .	16	96
— de chrome et d'ammonium . . . . .	61	995
— grenat de — et d' — . . . . .	61	995
— de chrome et d'argent . . . . .	61	996
— — — — — et de baryum . . . . .	61	996
— — — — — et de calcium . . . . .	61	996
— — — — — et de potassium . . . . .	61	996
— — — — — et de plomb . . . . .	61	996
— bleu de chrome et de potassium . . . . .	61	995
— rouge de chrome et de potassium . . . . .	61	995
— de chrome et de sodium . . . . .	61	996
— de protoxyde de chrome . . . . .	20	259
Oxalates de sesquioxyde de chrome . . . . .	20	271
— cobalteux . . . . .	61	1000
— cobaltiques . . . . .	61	1000
— de cobalt et d'ammonium . . . . .	61	1000
Oxalate de cuivre neutre . . . . .	61	1001
— — — — — et d'ammonium . . . . .	60	1001
— — — — — et de potassium . . . . .	61	1001
— — — — — et de sodium . . . . .	61	1001
— — — — — et de cuprammonium . . . . .	61	1001
— de cuprammonium . . . . .	61	1001
— de didyme . . . . .	16	138
— double de didyme . . . . .	16	139
— d'erbium . . . . .	16	182
— d'étain neutre . . . . .	61	1001
— d'étain et d'ammonium . . . . .	61	1001
— d'étain et de potassium . . . . .	61	1002
— d'étain et de sodium . . . . .	61	1002
Oxalates de protoxyde d'étain . . . . .	22	152
Oxalate ferreux . . . . .	61	998
Oxalates ferriques . . . . .	61	998
Oxalate ferroso-ferrique . . . . .	61	998
— de fer et d'ammonium . . . . .	61	998
— de fer et de baryum . . . . .	61	999
— — — — — et de potassium . . . . .	61	999
— — — — — et de sodium . . . . .	61	999
— — — — — et de strontium . . . . .	61	999
Oxalates de glucinium . . . . .	16	20

Oxalates doubles de glucinium . . . . .	16	20	Oxalates d'uranyle . . . . .	22	38
Oxalate d'hydroxylamine . . . . .	61	990	Oxalate d'ytterbium . . . . .	16	191
— de lanthane . . . . .	16	119	— d'yttrium . . . . .	16	171
— de lithine acide . . . . .	61	991	— de zinc . . . . .	61	999
— — neutre . . . . .	61	991	— — et d'ammonium . . . . .	61	999
— de magnésium neutre . . . . .	61	994	— — et de potassium . . . . .	61	999
— double de magnésium et d'ammonium . . . . .	61	994	Oxalates de zirconium . . . . .	16	49
— — — et de potassium . . . . .	61	994	Oxaldines . . . . .	57	72
— de manganèse . . . . .	61	997	Oxalhydroxamates . . . . .	67	393
— double de manganèse et d'ammonium . . . . .	61	997	Oxallylhydrazines . . . . .	67	379
— double de manganèse et de potassium . . . . .	61	997	Oxaluramide . . . . .	67	657
Oxalates de protoxyde de manganèse . . . . .	21	162	Oxalurie . . . . .	75	875
Oxalate de mercure . . . . .	61	1003	Oxalynaphtalide . . . . .	68	1277
— mercureux . . . . .	61	1004	Oxalyluréide . . . . .	67	660
— mercurique neutre . . . . .	61	1003	Oxamide . . . . .	67	364
— de nickel neutre . . . . .	61	1000	— Dérivés alcooliques de l' — . . . . .	67	368
— — et d'ammoniaque . . . . .	61	1000	Oxanilates . . . . .	68	1224
— de nickel-ammonium et de nickel . . . . .	61	1000	Oxanilide . . . . .	68	1229
— double de nickel et de potassium . . . . .	61	1000	— Dérivés de l' — . . . . .	68	1231
— palladeux . . . . .	61	1005	Oxanthranol . . . . .	57	405
— neutre de palladium . . . . .	61	1005	Oxatoluate d'argent . . . . .	62	2098
— de palladium et d'ammonium . . . . .	61	1005	— de baryum . . . . .	62	2098
— de platine. Sel de Gros . . . . .	61	1004	— de plomb . . . . .	62	2098
— de platine de Rawsky . . . . .	61	1004	Oxéthylamine . . . . .	56	199
— platineux . . . . .	61	1004	Oxéthylbutyrate d'argent . . . . .	63	2218
— de plomb . . . . .	61	1002	— de baryum . . . . .	63	2218
— et nitrate de plomb . . . . .	61	1003	— de calcium . . . . .	63	2218
— de potasse acide . . . . .	61	990	Oxéthylénamine . . . . .	56	198
— — neutre . . . . .	61	990	γ-oxéthylmalonate d'argent . . . . .	63	2454
— de rubidium acide . . . . .	61	992	— de baryum . . . . .	61	1075
— — neutre . . . . .	61	992	γ — — . . . . .	63	2453
— de samarium . . . . .	16	150	Oxétone . . . . .	63	2218
— de sesquistanéthyle . . . . .	22	255	— —carbonate d'argent . . . . .	63	2218
— de sodium acide . . . . .	61	991	— de baryum . . . . .	63	2218
— — neutre . . . . .	61	991	— de calcium . . . . .	63	2218
— de stannéthyle . . . . .	22	238	Oxime . . . . .	63	2347
— de strontium acide . . . . .	61	993	Oxindol . . . . .	68	1066
— — neutre . . . . .	61	993	Oxocténol . . . . .	56	709
— — et de chrome . . . . .	61	993	Oxonates . . . . .	67	755
— de tetramercurammonium . . . . .	61	1003	Oxyacétophénone-carbonate d'argent . . . . .	63	2341
— acide de thallium . . . . .	61	1005	Oxyacrylate d'ammonium . . . . .	62	1628
— neutre de thallium . . . . .	61	1005	— d'argent . . . . .	62	1628
— de peroxyde de thallium . . . . .	61	1005	— de calcium . . . . .	62	1628
— de thorium . . . . .	16	68	— de potassium . . . . .	62	1628
— double de — . . . . .	16	68	— de sodium . . . . .	62	1628
— uraneux . . . . .	16	996	Oxyammoniaque ou Hydroxylamine . . . . .	4	445
— double d'uranium et d'ammonium . . . . .	61	996	— Action de l' — sur l'éther oxalique . . . . .	4	452
— uranique . . . . .	61	996	— Dérivés benzoyliques de l' — . . . . .	4	453
Oxalates de protoxyde d'uranium . . . . .	22	12	— diéthylée . . . . .	4	456
Oxalate d'uranyle . . . . .	61	996	— — Isurétine . . . . .	67	609
— — et d'ammonium . . . . .	61	997	— Propriétés de l' — . . . . .	4	447
— — et de potassium . . . . .	61	997	— Sels de l' — . . . . .	4	449
			Oxyanthracène . . . . .	88	646
			m-Oxyanthracoumarine . . . . .	63	2686

Oxyanthraquinon . . . . .	56	712	Oxybutyrate $\alpha$ - de plomb . . . . .	62	1553
<i>m</i> - — . . . . .	58	681	— de potassium . . . . .	62	1551
<i>o</i> - — . . . . .	58	680	$\beta$ - — de sodium . . . . .	62	1556
Oxyanthraquinone . . . . .	56	712	— de zinc . . . . .	62	1551
Oxyanthraquinones . . . . .	88	649	$\alpha$ - — — . . . . .	62	1553
Oxyanthraquinons . . . . .	56	711	$\beta$ -Oxybutyrate de zinc . . . . .	62	1555
Oxyanthrarufine . . . . .	56	727	$\beta$ - — — . . . . .	62	1556
Oxyanthrol . . . . .	56	632	Oxycaféine . . . . .	66	628
Oxyarachylamine . . . . .	64	267	Oxycamphocarbonate de calcium . . . . .	61	1211
Oxyazobenzols . . . . .	56	787	— de cuivre . . . . .	61	1211
— . . . . .	68	1402	— de plomb . . . . .	61	1211
Oxyazoïques. Composés — . . . . .	67	173	— de potassium . . . . .	61	1211
— Combinaisons — . . . . .	68	1401	— de sodium . . . . .	61	1211
Oxyazonaphtaline . . . . .	68	1408	— de zinc . . . . .	61	1211
Oxyazophényltoluides . . . . .	68	1407	Oxycamphoronate d'argent . . . . .	63	2782
<i>p</i> -Oxybenzamide . . . . .	68	1107	— de baryum . . . . .	63	2782
<i>m</i> -Oxybenzanilide . . . . .	68	1314	— de calcium . . . . .	63	2782
<i>p</i> - — . . . . .	68	1315	— de plomb . . . . .	63	2782
Oxybenzénylphénylénamidine . . . . .	65	1275	— de potassium . . . . .	61	2782
Oxybenzoate d'ammonium . . . . .	62	1816	Oxycamphre . . . . .	58	505
— d'aniline . . . . .	62	1816	Oxycanthine . . . . .	66	107
— de baryum . . . . .	62	1816	$\alpha$ -Oxycaproate d'ammonium . . . . .	62	1585
— de cadmium . . . . .	62	1816	$\sigma$ - d'argent . . . . .	62	1585
— de calcium . . . . .	62	1816	$\gamma$ - — — . . . . .	62	1586
— de cuivre . . . . .	62	1816	$\delta$ - — — . . . . .	62	1587
— de méthylphénylammonium . . . . .	62	1816	$\alpha$ - — — de baryum . . . . .	62	1585
— de tétréthylammonium . . . . .	62	1816	$\gamma$ - — — . . . . .	62	1586
— de thallium basique . . . . .	62	1811	$\delta$ - — — . . . . .	62	1587
— de thallium neutre . . . . .	62	1816	$\gamma$ - — — de calcium . . . . .	62	1586
— de triéthylphénylammonium . . . . .	62	1816	$\alpha$ - — — de cuivre . . . . .	62	1585
Oxybenzonitrile . . . . .	68	1106	$\alpha$ - — de magnésium . . . . .	62	1585
Oxybenzophénone . . . . .	57	369	$\alpha$ - — de potassium . . . . .	62	1585
<i>p</i> -Oxybenzoyloxybenzoate de ba- ryum . . . . .	62	1830	$\alpha$ - — de sodium . . . . .	62	1585
<i>p</i> - — de sodium . . . . .	62	1830	$\alpha$ - — de zinc . . . . .	62	1585
Oxybromure d'antimoine . . . . .	22	365	Oxycaproïne . . . . .	64	257
Oxybromures de bismuth . . . . .	24	52	Oxycaprylamine . . . . .	64	266
Oxybromure de carbone . . . . .	5 <sup>2</sup>	233	Oxycaprylate d'argent . . . . .	62	1605
— de fer . . . . .	20	76	— de sodium . . . . .	62	1604
— mercurique . . . . .	26	202	Oxychétabine . . . . .	66	85
— de phosphore . . . . .	5	468	Oxychlorobromure de phosphore . . . . .	5	457
— de plomb . . . . .	25	35	Oxychlorures . . . . .	9	104
Oxybromures de soufre . . . . .	5	188	— ammoniacaux . . . . .	17	95
— de vanadium . . . . .	19	148	Oxychlorure d'antimoine . . . . .	22	364
— de zinc . . . . .	17	102	Oxychlorures d'antimoine . . . . .	22	368
Oxybromure de zinc ammoniacal . . . . .	17	103	— de bismuth . . . . .	24	48
— de zirconium . . . . .	16	35	— de bore . . . . .	6	63
Oxybutyramine . . . . .	64	251	Oxychlorure de cacodyle . . . . .	69	240
Oxybutyrate d'argent . . . . .	62	1551	— de calcium . . . . .	15	63
$\alpha$ - — — . . . . .	62	1553	— de carbone. Analyse de l' — . . . . .	5 <sup>2</sup>	223
$\beta$ - — — . . . . .	62	1556	— — Préparation et mode de for- mation de l' — . . . . .	5 <sup>2</sup>	217
— de baryum . . . . .	62	1551	— — Propriétés chimiques et phy- siques de l' — . . . . .	5 <sup>2</sup>	220
$\beta$ - — de cadmium . . . . .	62	1556	— de cérium . . . . .	16	80
— de calcium . . . . .	62	1551	— de chrome . . . . .	20	233
$\alpha$ - — — . . . . .	62	1553	— de cuivre . . . . .	26	44
$\beta$ - — — . . . . .	62	1556	Oxychlorure de didyme . . . . .	16	128
— de cuivre . . . . .	62	1551	Oxychlorure de fer . . . . .	20	74
$\beta$ - — — . . . . .	62	1555			



Oxychlorures de gallium . . . . .	16	212
— de glucinium . . . . .	16	8
— de lanthane . . . . .	16	108
— de magnésium . . . . .	15	114
— — et de phosphore . . . . .	15	115
— de manganèse . . . . .	21	111
— mellique . . . . .	61	1442
Oxychlorures de molybdène . . . . .	19	63
Oxychlorure de niobium . . . . .	18	37
Oxychlorures de phosphore . . . . .	5	453
Oxychlorure ou Chloroxyde de phosphore . . . . .	5	454
— — Préparation de l' — . . . . .	5	455
Oxychlorures de plomb . . . . .	25	32
Oxychlorure métaphosphorique . . . . .	5	458
— pyrophosphorique . . . . .	5	458
Oxychlorures de sélénium . . . . .	5	216
— de silicium . . . . .	6	213
— de soufre . . . . .	5	170
Oxychlorure de soufre S <sup>3</sup> OCl <sup>2</sup> . . . . .	5	187
— de stannéthyle . . . . .	22	234
— de tungstène . . . . .	18	227
Oxychlorures de vanadium . . . . .	19	144
— de zinc . . . . .	17	90
— — ammoniacaux . . . . .	17	95
— — formés par dissolution de l'oxyde . . . . .	17	91
— — — par précipitation incomplète . . . . .	17	92
— — dérivés de l'évaporation du chlorure . . . . .	17	93
— — des chlorures ammoniacaux . . . . .	17	94
— — Emploi industriel des — . . . . .	17	94
Oxychlorure de zinc. Peinture à l' — . . . . .	93	186
— de zirconium . . . . .	16	34
Oxycholine . . . . .	75	586
Oxychryszine . . . . .	56	726
Oxycitraconate d'ammoniaque . . . . .	63	2491
— d'argent . . . . .	63	2491
— de baryum . . . . .	63	2491
— de calcium . . . . .	63	2491
— de magnésium . . . . .	63	2491
— de plomb . . . . .	63	2491
— de potassium . . . . .	63	2491
— de strontium . . . . .	63	2491
Oxycitrate d'argent . . . . .	63	2990
— de baryum . . . . .	63	2990
— de calcium . . . . .	63	2990
— de cadmium . . . . .	63	2990
— de cuivre . . . . .	63	2990
— de mercure . . . . .	63	2990
— de plomb . . . . .	63	2990
— de potassium . . . . .	63	2990
— de sodium . . . . .	63	2990
— de zinc . . . . .	63	2990
Oxycobaltiaques. Sels — . . . . .	23	141
Oxycomédate d'ammonium . . . . .	63	2783

Oxycomédate de baryum . . . . .	63	2783
— de potassium . . . . .	63	2783
Oxycoumarine . . . . .	56	786
Oxycrotonate d'argent . . . . .	62	1645
— de baryum . . . . .	62	1645
— de plomb . . . . .	62	1645
Oxycryszine . . . . .	56	726
— . . . . .	58	727
Oxycumène . . . . .	56	559
Oxycumènes . . . . .	56	553
Oxydants. Action des — sur les sels ammoniacaux . . . . .	14	40
Oxydes . . . . .	9	83
— hydratés . . . . .	9	93
— salins cubiques de la formule M <sup>3</sup> O <sup>4</sup> . . . . .	9	69
— salins non cubiques de la formule M <sup>3</sup> O <sup>4</sup> . . . . .	9	76
— — — Produits artificiels analogues aux précédents . . . . .	9	79
— Action des — sur le cyanogène, . . . . .	5 <sup>a</sup>	263
— Classification des — . . . . .	11	125
— Hydrates des — . . . . .	11	122
— Isomérisation des — . . . . .	11	105
— Préparation des — . . . . .	11	128
— Production artificielle des — . . . . .	9	50
— — — . . . . .	11	129
— Propriétés chimiques des — . . . . .	11	112
— — physiques des — . . . . .	11	910
Oxyde d'acétyle . . . . .	60	140
— d'allylène . . . . .	58	470
— d'antimoine . . . . .	22	327
— d'argent . . . . .	27	289
— d'argentacétyle . . . . .	55	183
— de benzoyle . . . . .	61	654
— sous — ou oxydure de bismuth . . . . .	24	30
— de bismuthéthyle . . . . .	24	96
— de cacodyle . . . . .	69	243
— de cadmium . . . . .	9	52
— — . . . . .	17	237
— — hydraté . . . . .	17	239
— double de cadmium et potassium . . . . .	17	240
Oxyde de carbone. Action de la chaleur sur l' — . . . . .	5 <sup>a</sup>	83
— — de l'eau et des alcalis sur l' — . . . . .	5 <sup>a</sup>	96
— — de l'étincelle électrique et de l'effluve sur l' — . . . . .	5 <sup>a</sup>	94
— — de l' — sur les métaux . . . . .	5 <sup>a</sup>	99
— — de l'oxygène sur l' — . . . . .	5 <sup>a</sup>	85

(1) Les oxydes ne sont pas tous indiqués dans la liste ici donnée; on trouvera ceux non indiqués ici, en consultant la table aux noms des corps ou des composés auxquels ils se rattachent.

**Oxyde de carbone.** Action physiologique de l' — . . . . . 5<sup>a</sup> 102  
 — — réductrice et actions réductrices de l' — . . . . . 5<sup>a</sup> 98  
 — Applications de l' — . . . . . 5<sup>a</sup> 106  
 — Chaleur spécifique de l' — . . . . . 5<sup>a</sup> 82  
 — Combustion de l' — . . . . . 5<sup>a</sup> 89  
 — Composition de la flamme de l' — . . . . . 5<sup>a</sup> 86  
 — Dissociation de l' — . . . . . 5<sup>a</sup> 83  
 — Dosage de l' — . . . . . 5<sup>a</sup> 105  
 — Historique de l' — . . . . . 5<sup>a</sup> 75  
 — Météorites. Oxyde de — contenu dans les — . . . . . 10 11  
 — Modes de formation et préparation de l' — . . . . . 5<sup>a</sup> 76  
 — Propriétés chimiques de l' — . . . . . 5<sup>a</sup> 83  
 — — physiques de l' — . . . . . 5<sup>a</sup> 81  
 — Réactions diverses de l' — . . . . . 5<sup>a</sup> 100  
 — Recherche et dosage de l' — . . . . . 5<sup>a</sup> 105  
 — Recherche toxicologique de l' — . . . . . 31 355  
 — Température de combustion de l' — . . . . . 5<sup>a</sup> 89  
 — Température d'inflammation de l' — . . . . . 5<sup>a</sup> 91  
**Oxyde céreux.** . . . . . 16 77  
 — de cérium. Extraction de l' — . . . . . 16 78  
 — céroso-cérique. . . . . 9 76  
 — de césium. . . . . 9 52  
**Oxydes de césium.** . . . . . 13<sup>a</sup> 28  
**Oxyde magnétique de chrome anhydre.** . . . . . 20 193  
 — — — hydraté . . . . . 20 194  
 — salin de cobalt anhydre . . . . . 23 21  
 — — — Hydrates de l' — . . . . . 23 22  
 — cobaltoso-cobaltique. . . . . 9 76  
 — salin de cuivre. . . . . 26 80  
 — cuivreux ou oxydure de cuivre. 26 24  
 — cuivrique . . . . . 26 27  
**Oxydes de cuproammonium.** . . . . . 26 108  
**Oxyde de cuprosacétyle.** . . . . . 55 182  
 — de didyme. . . . . 9 52  
**Oxydes de didyme.** . . . . . 16 126  
**Oxyde de diphenylène** . . . . . 56 471  
**Oxydes salins d'étain** . . . . . 22 177  
**Oxyde d'éthyle** . . . . . 56 87  
 — d'éthylène . . . . . 56 196  
**Oxydes de fer.** . . . . . 20 31  
**Oxyde ferroso-ferrique** . . . . . 20 30  
 — de glucinium. Glucine . . . . . 16 4  
 — graphitique de la fonte. . . . . 5<sup>a</sup> 29  
 — — du graphite électrique . . . . . 5<sup>a</sup> 29  
 — graphitique de la plombagine . . . . . 5<sup>a</sup> 28  
 — d'indium. . . . . 16 234  
 — isopropylénique . . . . . 56 200  
 — de lanthane . . . . . 9 56  
 — — . . . . . 16 106  
 — de magnésium. . . . . 15 108  
 — bi- — de manganèse . . . . . 21 53

**Oxyde. Bi- de manganèse hydraté.** 21 63  
 — — Régénération du bioxyde de — 37 19  
 — protoxyde de manganèse anhydre . . . . . 21 42  
 — — — hydraté . . . . . 21 46  
 — rouge de manganèse, ou — brun, ou — salin, ou — manganoso-manganique. . . . . 21 47  
 — sesqui- — de manganèse anhydre. 21 51  
 — — de manganèse hydraté . . . . . 21 52  
 — rouge de mercure. . . . . 9 58  
 — mercurieux. . . . . 26 153  
 — mercurique . . . . . 26 154  
 — de mercure et allantoiné. . . . . 26 161  
 — — Combinaisons d'urée et d' — . . . . . 26 159  
 — de mésityle . . . . . 57 301  
**Oxydes de nickel.** Protoxyde anhydre et hydraté. Sesquioxyle ou peroxyde anhydre et hydraté.  
 Oxyde Ni<sup>2+</sup>, et Oxyde Ni<sup>3+</sup> . . . . . 23 190  
 — — naturels. . . . . 23 172  
**Oxyde intermédiaire de niobium.** 18 13  
 — pourpre d'or. . . . . 29 50  
 — de phényle. . . . . 56 477  
 — de phosphore . . . . . 5 349  
 — — Bibliographie de l' — . . . . . 5 355  
 — — Préparation de l' — . . . . . 5 352  
 — de phosphore, — jaune . . . . . 5 350  
 — rouge. . . . . 5 354  
 — rouge de plomb ou minium . . . . . 25 53  
 — de potassium . . . . . 12 25  
 — bi- de — . . . . . 12 38  
 — per- — . . . . . 12 39  
 — protoxy de — . . . . . 12 24  
 — sous- de — . . . . . 12 24  
 Voyez aussi Potasse.  
**Oxydes de pyrocresols** . . . . . 56 572  
**Oxyde de rubidium.** . . . . . 13<sup>a</sup> 10  
 — de samarium. . . . . 16 148  
 — de sélénium . . . . . 5 205  
 — de sesquistanméthyle . . . . . 22 256  
 — de sesquistannamyle. . . . . 22 262  
 — de sesquistannéthyle . . . . . 22 249  
 — de sesquistannisobutyle . . . . . 22 261  
 — de sesquistannisopropyle . . . . . 22 260  
 — de sesquistanpropyle . . . . . 22 259  
 — Sels de l' — . . . . . 22 260  
 — de silicium diéthyle . . . . . 6 276  
 — — triéthyle . . . . . 6 275  
 — — — . . . . . 69 179  
 — de silicoheptyle et d'éthyle . . . . . 69 191  
 — de silicopentyle . . . . . 56 665  
 — — — . . . . . 69 184  
 — de sodium salin . . . . . 13 63  
 — peroxyde de — . . . . . 13 80  
 — protoxyde de — . . . . . 13 19  
 — sous oxyde de — . . . . . 13 19  
 — de stanméthyle . . . . . 22 239

Oxyde de stannamyle . . . . .	22	246
— de stannothyle . . . . .	22	233
— de stannisobutyle . . . . .	22	245
— — Sels de l' — de . . . . .	22	245
— de stannisopropyle . . . . .	22	244
— — Sels de l' — de . . . . .	22	244
— de stanno-diéthyle . . . . .	69	137
— — -diméthyle . . . . .	69	128
— — -triéthyle . . . . .	69	145
— — -triméthyle. — hydraté de —	69	130
— de stanpropyle . . . . .	22	242
— — Sels de l' — de . . . . .	22	243
— de tétranitropyrocresol . . . . .	56	572
— de tétraphényléthylène . . . . .	56	217
— de thorium ou thorie . . . . .	9	88
— — — . . . . .	16	57
— de trichlorosilicium . . . . .	6	214
— de triéthylphosphine . . . . .	69	320
— de triéthylstibine . . . . .	69	219
— intermédiaire de tungstène . . . . .	18	127
Oxydes intermédiaires de vana-		
dium . . . . .	19	94
Oxyde d'ytterbium ou ytterbine . . . . .	16	190
— d'yttrium ou yttria . . . . .	16	160
— de zinc. Analyse de l' — . . . . .	31	122
— — Combinaison de l' — avec les		
Oxydes . . . . .	17	47
— — Composition de l' — . . . . .	17	45
— — État naturel de l' — . . . . .	17	37
— — Préparation de l' — . . . . .	17	38
— — Propriétés chimiques de l' — . . . . .	17	43
— — — physiques de l' — . . . . .	17	40
— — Usages de l' — . . . . .	17	45
— de zinc ammoniacal . . . . .	17	49
Oxydes de zinc et de chrome . . . . .	17	52
— — et ferrique . . . . .	17	52
Oxyde de zirconium. Zircon . . . . .	16	31
— — Combinaisons de l' — avec les		
bases . . . . .	16	32
γ-Oxydécyrate d'argent . . . . .	62	1615
γ — de baryum . . . . .	62	1615
Oxydibromure de tungstène . . . . .	18	231
Oxydiméthylpyrogallol . . . . .	56	652
Oxydiphénylaminés . . . . .	65	412
Oxydiphényle . . . . .	55	530
Oxydure de cuivre . . . . .	26	24
Oxydurilate de calcium . . . . .	62	1939
Oxyérucates . . . . .	62	1699
Oxyéthénylisocœnanthilate de cal-		
cium . . . . .	62	1683
Oxyfluorure d'antimoine . . . . .	22	352
— de manganèse . . . . .	21	102
— mercurique . . . . .	26	215
— de plomb . . . . .	25	26
Oxyfluorures de soufre . . . . .	5	188
Oxyfluorure d'uranium . . . . .	22	67
Oxyfluo-uranate de potasse . . . . .	22	68

Oxyfluo-uranate de rubidium . . . . .	22	68
Oxygène . . . . .	4	1
— Absorption de l' — par les pou-		
mons . . . . .	76	308
— Action de l' — sur les carbures		
d'hydrogène . . . . .	55	90
— Action sur le cyanogène . . . . .	5 <sup>a</sup>	256
— Bibliographie . . . . .	4	35
— Caractères analytiques de l' — . . . . .	4	20
— Chaleurs de combinaison des		
principaux corps simples avec		
l' — . . . . .	4	16
— Combinaison avec le silicium . . . . .	6	235
— — avec le tellure . . . . .	5	229
— Combustion . . . . .	4	11
— Dosage de l' — dissous dans l'Eau.		
Dosage rapide par la méthode		
Schutzenberger et Gérardin, de		
l' — contenu dans l'eau . . . . .	31	410
— — Météorites. — contenu dans		
les — . . . . .	10	6
— — Sang. — contenu dans le — . . . . .	76	258
— Dissolution de l' — dans l'argent		
et la litharge . . . . .	4	6
— État naturel de l' — . . . . .	4	2
EXTRACTION DE L' — DE L'AIR. — par		
le procédé Boussingault . . . . .	4	29
— — par le procédé Mallet, — par		
des procédés fondés sur certaines		
propriétés physiques de l'air . . . . .	4	33
— — par le procédé Sainte-Claire		
Deville et Debray . . . . .	4	30
— — par le procédé Tessié du Mot-		
tay et Maréchal . . . . .	4	31
— Historique . . . . .	4	1
— Liquéfaction de l' — . . . . .	4	3
— Moyens employés pour oxyder		
les corps . . . . .	4	20
— PRÉPARATION DE L' — par différents		
procédés . . . . .	4	21
— — par l'oxyde rouge de mercure,		
— par le bioxyde de manganèse . . . . .	4	23
— — par le bioxyde de manganèse		
et l'acide sulfurique, — par le chlo-		
rate de potasse, — par un mélange		
de chlorate de potasse et de cer-		
tains oxydes . . . . .	4	25
— — par le chlorure de chaux, —		
par le sulfate de zinc . . . . .	4	28
— Propriétés chimiques de l' — . . . . .	4	9
— — physiologiques . . . . .	4	8
— — physiques . . . . .	4	2
— Rapports de l' — avec la levure . . . . .	71	415
— Respiration . . . . .	4	13
— Solubilité de l' — . . . . .	4	3
— Spectre de l' — . . . . .	4	8
— Usages de l' — . . . . .	4	34

**Oxygène.** Volume d' — dégagé par les feuilles isolées des végétaux. 82 37

**Oxyglutarate d'argent.** . . . . . 63 2464

— de calcium . . . . . 63 2464

— de cuivre . . . . . 63 2465

— de magnésie . . . . . 63 2464

— de plomb . . . . . 63 2464

— de zinc . . . . . 63 2464

**Oxyhémoglobine** . . . . . 68 1597

— . . . . . 76 22

— Production et préparation de l'—. 76 23

— Propriétés physiques et chimiques de l'—. . . . . 76 28

**Oxyheptylate d'argent** . . . . . 62 1603

— de baryum . . . . . 62 1603

**Oxyhydromuconate de baryum** . . . . . 63 2495

**Oxyhydrosorbate de calcium** . . . . . 62 1672

**Oxyiodure d'antimoine** . . . . . 22 368

— de mercure . . . . . 26 213

— de phosphore . . . . . 5 475

**Oxyiodures de plomb** . . . . . 25 40

— de soufre . . . . . 5 188

**Oxyiodure de stannéthyle** . . . . . 22 236

**Oxyiodures de zinc** . . . . . 17 108

**Oxyiodure de zirconium** . . . . . 16 36

**Oxyisoamylamine** . . . . . 64 203

**Oxyisobutylacétate d'argent** . . . . . 62 1589

— de cadmium . . . . . 62 1589

— de cuivre . . . . . 62 1589

$\alpha$ -Oxyisobutylacétate de zinc . . . . . 62 1588

**Oxyisobutyrate d'ammonium** . . . . . 62 1560

— d'argent . . . . . 62 1561

— de baryum . . . . . 62 1560

— de calcium . . . . . 62 1560

— de plomb . . . . . 62 1561

— de zinc . . . . . 62 1560

**Oxyisocaproate d'argent** . . . . . 62 1589

— de baryum . . . . . 62 1589

**Oxyisophtalate- $\alpha$ -d'ammonium** . . . . . 63 2589

— d'argent . . . . . 63 2586

—  $\alpha$ - . . . . . 63 2589

— de baryum . . . . . 63 2586

—  $\alpha$ - . . . . . 63 2589

—  $\alpha$ - — de cadmium . . . . . 63 2589

—  $\alpha$ - — de calcium . . . . . 63 2589

—  $\beta$ - . . . . . 63 2590

—  $\beta$ - de cuivre . . . . . 63 2590

—  $\alpha$ - de potassium . . . . . 63 2589

—  $\alpha$ - de sodium . . . . . 63 2589

—  $\alpha$ - de zinc . . . . . 63 2589

—  $\beta$ - . . . . . 63 2590

**Oxyisopyrovinatate de calcium** . . . . . 63 2466

— de plomb . . . . . 63 2466

$\alpha$ - Oxyisovalérianate d'argent . . . . . 63 1576

$\alpha$ - — de baryum . . . . . 62 1576

$\alpha$ - — de calcium . . . . . 62 1576

$\alpha$ - Oxyisovalérianate de cuivre . . . . . 62 1576

$\alpha$ - — de magnésium . . . . . 62 1576

$\alpha$ - — de sodium . . . . . 62 1576

$\alpha$ - — de zinc . . . . . 62 1576

$\beta$ -Oxyisovalérianate d'argent . . . . . 62 1579

$\beta$ - — de baryum . . . . . 62 1579

$\beta$ - — de calcium . . . . . 62 1579

$\beta$ - — de cuivre . . . . . 62 1579

$\beta$ - — de zinc . . . . . 62 1579

**Oxyitaconate d'argent** . . . . . 63 2490

— de baryum . . . . . 63 2490

**Oxylépidène** . . . . . 57 388

**Oxymaléate d'argent** . . . . . 63 2489

— de plomb . . . . . 63 2489

**Oxymandélate de chaux** . . . . . 63 2280

— de zinc . . . . . 63 2280

**Oxymargarate d'argent** . . . . . 62 1618

— de magnésium . . . . . 62 1618

**Oxymésiténe-carbonate de baryum** . . . . . 62 1727

— — — de calcium . . . . . 62 1727

$o$ -Oxymésitylénate d'ammonium . . . . . 62 1896

$o$ - — de baryum . . . . . 62 1897

$o$ - — de calcium . . . . . 62 1896

$o$ - — de potassium . . . . . 62 1896

$o$ - — de zinc . . . . . 62 1897

$p$ - — de baryum . . . . . 62 1897

**Oxymésitylène** . . . . . 56 554

$o$ -Oxyméthylbenzoate d'argent . . . . . 62 1853

$o$ - — de baryum . . . . . 62 1853

$o$ - — de plomb . . . . . 62 1853

**Oxyméthylène-phtalide** . . . . . 62 1999

**Oxyméthylsalicylate d'argent** . . . . . 63 2276

— de baryum . . . . . 63 2276

— de calcium . . . . . 63 2276

**Oxyméthyltéréphtalate de potassium** . . . . . 63 2613

— de zinc . . . . . 63 2613

**Oxymyristate d'argent** . . . . . 62 1617

— de baryum . . . . . 62 1617

— de calcium . . . . . 62 1617

— de cuivre . . . . . 62 1617

— de plomb . . . . . 62 1617

— de potassium . . . . . 62 1617

**Oxynaphtoate d'ammonium** . . . . . 62 2078

— d'argent . . . . . 62 2078

— de baryum . . . . . 62 2076

— — . . . . . 62 2078

— de calcium . . . . . 62 2076

— de plomb . . . . . 62 2078

**Oxynaphtol** . . . . . 55 483

— . . . . . 56 630

**Oxynaphtoquinon.** Dérivés de l'—. 58 609

$\beta$ - $o$ -Oxynaphtoylbenzoate d'argent . . . . . 63 2407

— de baryum . . . . . 63 2407

— de sodium . . . . . 63 2407

$o$ -Oxynaphtoyltoluatate d'argent . . . . . 62 2410

**Oxynaphtylol** . . . . . 56 630

Oxynarcosine . . . . .	66	284
Oxynévrine . . . . .	56	759
— . . . . .	64	267
Oxyoctylate d'argent . . . . .	62	1608
— de plomb . . . . .	62	1608
Oxycœnanthylamine . . . . .	64	265
$\alpha$ -Oxycœnanthylates alcalins . . . . .	62	1598
$\alpha$ -Oxycœnanthylate d'argent . . . . .	62	1598
$\alpha$ - — de cuivre . . . . .	62	1598
Oxyoléate de baryum . . . . .	62	1697
Oxypérezone . . . . .	62	2045
Oxyphénol . . . . .	56	579
Oxyphénoltolylamine . . . . .	63	1164
<i>p</i> -Oxyphénylacétate d'ammonium . . . . .	62	1876
<i>p</i> - — d'argent . . . . .	62	1876
<i>p</i> - — de calcium . . . . .	62	1876
Oxyphénylbenzylacétone . . . . .	57	381
<i>o</i> -Oxyphénylbutyrate de baryum . . . . .	62	1939
Oxyphényldiméthylsuccinate de baryum . . . . .	63	2633
— de calcium . . . . .	63	2633
Oxyphénylméthylisocrotonate de baryum . . . . .	62	2031
— de calcium . . . . .	62	2032
Oxyphénylsulfocarbimide . . . . .	56	526
Oxyphénylsulfo-urée . . . . .	56	526
Oxyphénylvalérianate de baryum . . . . .	62	1950
Oxyphosphure de potassium . . . . .	12	166
— de zinc . . . . .	17	121
Oxyphtalate d'argent . . . . .	63	2582
— de baryum . . . . .	63	2582
— de cuivre . . . . .	63	2582
— de potassium . . . . .	63	2582
Oxypropylbenzoate d'ammonium . . . . .	62	1927
— d'argent . . . . .	62	1927
— de baryum . . . . .	62	1927
— de cuivre . . . . .	62	1927
— de plomb . . . . .	62	1927
<i>m</i> -Oxypropylbenzoate de baryum . . . . .	62	1929
<i>m</i> - — de plomb . . . . .	62	1929
Oxypropylmalonate d'argent . . . . .	63	2470
— de baryum . . . . .	63	2470
— de calcium . . . . .	63	2470
— de sodium . . . . .	63	2470
Oxypurpurine . . . . .	58	727
Oxypyridines . . . . .	65	808
Oxyprotartrate d'argent . . . . .	63	2461
— . . . . .	63	2466
— de baryum . . . . .	63	2461
— de calcium . . . . .	63	2461
— de cuivre . . . . .	63	2461
— de potassium . . . . .	63	2461
Oxypyruvate de cadmium . . . . .	63	2212
— de calcium . . . . .	63	2212
— de strontium . . . . .	63	2212
Oxyquinoléines . . . . .	65	959
Oxyquinon . . . . .	56	710
— . . . . .	56	786

Oxyquinon . . . . .	56	787
— . . . . .	58	569
Oxyquinone . . . . .	56	729
— . . . . .	56	787
Oxysorbate de baryum . . . . .	62	1720
— de cadmium . . . . .	62	1720
— de calcium . . . . .	62	1720
Oxystéarate de potassium . . . . .	61	587
Oxysubérate d'argent . . . . .	63	2481
— de cuivre . . . . .	63	2481
— de magnésium . . . . .	63	2481
— de zinc . . . . .	63	2481
Oxysulfazotinate de potasse . . . . .	12	181
Oxysulfocarbamate d'ammoniaque . . . . .	14	136
Oxysulfotungstates . . . . .	18	214
Oxysulfures . . . . .	9	49
— d'antimoine . . . . .	22	391
Oxysulfure d'arsenic . . . . .	5	541
Oxysulfures de baryum . . . . .	15	17
Oxysulfure de bismuth . . . . .	24	40
Oxysulfures de calcium . . . . .	15	68
Oxysulfure de carbone. Analyse de l'— . . . . .	5*	201
— — État naturel. Préparation et mode de formation de l'— . . . . .	5*	195
— — Propriétés chimiques de l'— . . . . .	5*	198
— — — physiques de l'— . . . . .	5*	197
— de cérium . . . . .	16	80
— de cobalt . . . . .	23	29
Oxysulfures de cuivre . . . . .	26	36
Oxysulfure de magnésium . . . . .	15	117
— de manganèse . . . . .	21	98
— d'uranium . . . . .	22	57
Oxysulfures de zinc . . . . .	17	66
Oxytéréphtalate d'argent . . . . .	63	2592
— de baryum . . . . .	63	2592
Oxytétrachlorure de soufre . . . . .	5	185
— — et de sélénium . . . . .	5	216
Oxytétrate d'ammonium . . . . .	62	1738
— d'argent . . . . .	62	1738
— de baryum . . . . .	62	1738
— de calcium . . . . .	62	1738
— de cuivre . . . . .	62	1738
— de plomb . . . . .	62	1738
— de potassium . . . . .	62	1738
— de sodium . . . . .	62	1738
Oxythymohydroquinon . . . . .	56	711
Oxythymoquinon . . . . .	58	594
Oxythymoquinons . . . . .	56	710
Oxythymoquinone . . . . .	56	710
Oxytoluate d'argent . . . . .	62	1863
— de baryum . . . . .	62	1866
— de cuivre . . . . .	62	1863
<i>m</i> - — d'ammonium . . . . .	62	1876
<i>m</i> - — d'argent . . . . .	62	1867
<i>m</i> - — de baryum . . . . .	62	1867
<i>m</i> - — — . . . . .	62	1873
<i>m</i> - — de calcium . . . . .	62	1864

<i>m</i> -Oxytoluate de calcium . . . . .	62	1867
— — — — —	62	1873
<i>m</i> - — de magnésium . . . . .	62	1867
<i>m</i> - — de plomb . . . . .	62	1867
— — — — —	62	1873
<i>o</i> - — d'argent . . . . .	62	1872
<i>o</i> - — de baryum . . . . .	62	1872
<i>o</i> - — de calcium . . . . .	62	1872
<i>o</i> - — de cuivre . . . . .	62	1872
<i>o</i> - — de manganèse . . . . .	62	1872
<i>p</i> - — de baryum . . . . .	62	1870
<i>p</i> - — de calcium . . . . .	62	1863
— — — — —	62	1870
<i>p</i> - — de cuivre . . . . .	62	1870
<i>p</i> - — de manganèse . . . . .	62	1870
( <i>a</i> ) O-Oxy- <i>m</i> -toluylaldéhyde . . . . .	58	818
<i>p</i> -Oxy- <i>m</i> toluylaldéhyde . . . . .	58	820
O-Oxy- <i>p</i> toluylaldéhyde . . . . .	58	821
<i>p</i> -Oxy- <i>o</i> toluylaldéhyde . . . . .	58	817
( <i>v</i> ) O-Oxy- <i>M</i> -toluylaldéhyde . . . . .	58	818
Oxytrimellitate de baryum . . . . .	63	2939
Oxytrimésitate d'ammonium . . . . .	63	2938
— d'argent . . . . .	63	2938
— de baryum . . . . .	63	2938
— de calcium . . . . .	63	2938
— de magnésium . . . . .	63	2938
— de potassium . . . . .	63	2938
— de sodium . . . . .	63	2938
Oxyurée . . . . .	67	610
Oxyvitate- $\beta$ -d'argent . . . . .	63	2611
— - $\beta$ - de baryum . . . . .	63	2611
— - <i>oo</i> - — . . . . .	63	2609
— - <i>op</i> - — . . . . .	63	2610
— - <i>m</i> - de calcium . . . . .	63	2612
— - <i>oo</i> - — . . . . .	63	2609
— - <i>op</i> - — . . . . .	63	2610
— - <i>m</i> - de cuivre . . . . .	63	2612
— - <i>m</i> - de potassium . . . . .	63	2612
$\gamma$ -Oxyvaléramide . . . . .	62	1570
Oxyvaléramine . . . . .	64	255

$\gamma$ -Oxyvalérianamide . . . . .	62	1571
Oxyvalérianate de calcium . . . . .	62	1570
$\alpha$ -Oxyvalérianate d'argent . . . . .	62	1568
$\alpha$ - — de baryum . . . . .	62	1568
$\alpha$ - — de cadmium . . . . .	62	1568
$\alpha$ - — de calcium . . . . .	62	1567
$\alpha$ - — de cuivre . . . . .	62	1568
$\alpha$ - — de zinc . . . . .	62	1567
$\gamma$ -Oxyvalérianate d'argent . . . . .	62	1570
$\gamma$ - — de baryum . . . . .	62	1570
Oxyvalérolactone . . . . .	63	2203
Oxyxylylate de baryum . . . . .	62	1898
$\beta$ -Oxyxylylate de baryum . . . . .	62	1899
Ozokérite. Résines fossiles . . . . .	7	437
Ozone . . . . .	4	37
— Voir aussi Antozone . . . . .	4	67
— Bibliographie de l'— . . . . .	4	68
— Caractères analytiques de l'— . . . . .	4	56
— Constitution et densité de l'— . . . . .	4	41
— Détermination de l'— dans l'atmosphère. Détermination qualitative, et — quantitative . . . . .	4	63
— — Résultats donnés par les observations ozonométriques . . . . .	4	64
— — Rôle supposé de l'ozone atmosphérique dans la nature . . . . .	4	65
— Etat naturel de l'— . . . . .	4	59
— Historique de l'— . . . . .	4	57
— Préparation de l'— . . . . .	4	48
— — de l'— par action de l'électricité sur l'oxygène . . . . .	4	49
— — — par électrolyse de l'eau . . . . .	4	52
— — — par action de l'acide sulfurique sur le bioxyde de baryum . . . . .	4	53
— — — par oxydation du phosphore . . . . .	4	54
— Propriétés chimiques de l'— . . . . .	4	44
— — physiques de l'— . . . . .	4	39
— Usages de l'— . . . . .	4	67

P

Pachymose . . . . .	56	787
Paille. Emploi de la — pour la fabrication du papier . . . . .	83	223
Pain. Analyse du — . . . . .	91	462
Palagonite . . . . .	20	126
Palladium hydrogéné . . . . .	4	141
Pallasite . . . . .	10	139

Pallasite . . . . .	10	360
Palmitamide . . . . .	67	327
Palmitates . . . . .	60	459
Palmitate d'ammonium . . . . .	60	460
— d'argent . . . . .	60	460
— de baryum . . . . .	60	460
— de calcium . . . . .	60	460
— de cuivre . . . . .	60	460
— de magnésium . . . . .	60	460

Palmitate de plomb . . . . .	60	460
— de potassium . . . . .	60	460
— de sodium . . . . .	60	460
— — acide . . . . .	60	460
Palmitolate d'ammonium . . . . .	61	622
— d'argent . . . . .	61	622
— de baryum . . . . .	61	623
— de cuivre . . . . .	61	623
— de potassium . . . . .	61	622
— de sodium . . . . .	61	622
Palmitone . . . . .	57	336
Palmitonitrile . . . . .	67	328
Panabase . . . . .	9	48
Pancréas . . . . .	75	656
— Analyse du — . . . . .	73	278
Pancréatine . . . . .	68	1532
Papavérine . . . . .	66	251
Papavérosine . . . . .	66	288
Papier. Le — et ses différentes sortes . . . . .	83	
— Classification des papiers spé- ciaux . . . . .	83	263
— Carton . . . . .	83	307
— Essais des Eaux utilisées dans la fabrication du — . . . . .	83	401
— — des Matières premières utili- sées dans la — du — . Acides . .	83	340
— — — Aluns. Argiles. Kaolins . .	83	389
— — — Bases alcalines . . . . .	83	349
— — — Chaux . . . . .	83	388
— — — Chlorures de chaux . . . . .	83	373
— — — Manganèses . . . . .	83	382
— Essais des soudes . . . . .	83	372
— — des matières colorantes du — .	83	391
— — des papiers . . . . .	83	404
— <i>Fabrication des différents papiers.</i>		
— FABRICATION DU — AVEC LE BOIS.		
Pâtes mécaniques et chimiques .	83	186
— — AVEC LE CHIFFON. Apprêtage .	83	161
— — Blanchiments divers de la pâte.	83	76
— — Collage . . . . .	83	103
— — Coloration des pâtes . . . . .	83	115
— — Composition des pâtes. Affi- nage ou raffinage des — . . . . .	83	91
— — Préparation de la pâte . . . . .	83	42
— — Réglage du format et de l'épais- seur du — . . . . .	83	144
— — Travail à la machine. Machi- nes diverses. Formation du — .		
Séchage et apprêt . . . . .	83	125
— — — . . . . .	83	144
— Fabrication à la cuve ou à la main. PAPIER DU JAPON. — DE CHINE . . . . .	83	242
— — AVEC LA PAILLE . . . . .	83	223
— — DES PAPIERS PEINTS . . . . .	83	290

Papier. Fabriques de —. Généra- lités. Fabrication. Générateur. Force motrice. Prix de revient .	83	311
— — — — — . . . . .	83	334
— Historique et généralités sur la fabrication du — . . . . .	83	1
— Matières premières. Chiffons . .	83	7
— — — Succédanés des chiffons .	83	18
Papiers de fantaisie . . . . .	93	177
— peints . . . . .	83	290
— — . . . . .	93	174
— Statistique de la fabrication du — . . . . .	83	410
— Table des brevets concernant les — . Brevets pris du 1 <sup>er</sup> janvier 1870 au 31 décembre 1886 . . . . .	83	417
Para-amido-quinoxaline . . . . .	65	1235
— -azophénols . . . . .	56	787
— -azophénol-phloroglucine . . . .	56	787
Parabanates . . . . .	67	662
Para-benzyltoluène . . . . .	55	552
Parabine . . . . .	56	435
Para-bromhydrocinnamate d'ar- gent . . . . .	61	772
— de baryum . . . . .	61	772
Parabromophénol . . . . .	56	504
Parabromotoluène . . . . .	55	400
Para-bromo-toluylate d'argent . . .	61	719
— — — de baryum . . . . .	61	719
— — — de calcium . . . . .	61	719
— — — de cuivre . . . . .	61	719
Paracamphorate de baryum . . . . .	61	1205
Paracellulose . . . . .	72	6
Parachlorobenzoate d'argent . . . .	61	666
— de baryum . . . . .	61	666
— de calcium . . . . .	61	666
— de méthyle . . . . .	61	666
Parachlorophénol . . . . .	56	500
Parachlorotoluène . . . . .	55	389
Paracholestérine . . . . .	56	169
Paraconate de calcium . . . . .	63	2213
— de sodium . . . . .	63	2214
Paraconicine . . . . .	66	163
Paracoumarate d'ammonium . . . .	62	1989
— d'argent . . . . .	62	1989
— de cadmium . . . . .	62	1989
— de cuivre . . . . .	62	1989
Paracrésol . . . . .	56	544
Paracrésylol. Propriétés. Réactions. Dérivés du — . . . . .	56	544
Paracrésylphosphine . . . . .	69	388
Paracrésylphthalimide . . . . .	68	1310
Paracyanogène . . . . .	5*	268
Para-dihromodiphéayle . . . . .	55	526
Paradichlorobenzol . . . . .	55	350
Paradiéthylbenzol . . . . .	55	448
Paradigitogénine . . . . .	56	371

Para-diiododiphényle . . . . .	55	526	Paranaphtaline . . . . .	55	581
— diméthylbenzine . . . . .	55	429	Paraniline . . . . .	65	1305
Paradinitrobenzine . . . . .	55	373	Paranisidine . . . . .	56	527
Para-dinitro-dibenzyle . . . . .	55	549	Paranitro-éthylbenzine . . . . .	55	433
Paradioxyazobenzol . . . . .	56	787	Paranitrohydrocinnamate de ba-		
Para-dioxybenzaldéhyde . . . . .	58	828	ryum . . . . .	61	778
Paradioxybenzol . . . . .	56	599	— de calcium . . . . .	61	778
— . . . . .	75	911	— d'éthyle . . . . .	61	778
Paradioxytéréphthalate d'ammo-			Paranitrophénates métalliques . .	56	512
nium . . . . .	63	2806	Paranitrophénol . . . . .	56	512
— d'argent . . . . .	63	2806	— benzoïque . . . . .	56	512
— de baryum . . . . .	63	2806	— méthylique . . . . .	56	512
— de calcium . . . . .	63	2806	— phosphorique . . . . .	56	512
— de plomb . . . . .	63	2806	Para-nitrophényldibromopropio-		
— de potassium . . . . .	63	2806	nate de baryum . . . . .	61	781
— de sodium . . . . .	63	2806	— — de calcium . . . . .	61	781
Paradipate de zinc . . . . .	61	1095	— — d'éthyle . . . . .	61	781
Paradipériodate de soude . . . . .	13	86	Paranitrotoluène . . . . .	55	410
Para-diphényle-benzine . . . . .	55	640	Para-nitro-toluylate d'argent . . .	61	722
— — bromé . . . . .	55	525	— — — de baryum . . . . .	61	722
— — chloré . . . . .	55	524	— — — d'éthyle . . . . .	61	722
Paradiphosphonium. Composés du			— — — de méthyle . . . . .	61	722
— . . . . .	69	344	— — — de sodium . . . . .	61	722
Paradipimalate de sodium . . . . .	63	2469	— — — de zinc . . . . .	61	722
Para-dipropylbenzine normale . . .	55	456	Paranucléine . . . . .	75	1186
Paradiscine . . . . .	56	696	Para-orsellate d'ammonium . . . .	63	2271
Para-ditolyle . . . . .	55	551	— d'argent . . . . .	63	2271
— -éthylidibenzyle . . . . .	55	559	— de baryum . . . . .	63	2271
Paraéthylphénol . . . . .	56	552	— de cuivre . . . . .	61	2271
Para-éthyltoluol . . . . .	55	442	— de potassium . . . . .	63	2271
Paraffine . . . . .	55	325	Para-orthodiphénol . . . . .	56	629
Paraflluobenzoate d'argent . . . . .	61	661	Para-oxybenzaldéhyde. Dérivés di-		
— de baryum . . . . .	61	661	vers, et — azotés du — . . . . .	58	814
— de calcium . . . . .	61	661	— -oxybenzide . . . . .	62	1823
— d'éthyle . . . . .	61	661	Paraoyisopropylsalicylate d'ar-		
Paraglobuline . . . . .	68	1541	gent . . . . .	63	2309
— . . . . .	75	990	— de cuivre . . . . .	63	2309
Para-hémoglobine . . . . .	76	51	Para-oxymandélate d'argent . . . .	63	2280
Para-iododinitrotoluène . . . . .	55	407	— de baryum . . . . .	63	2280
— . . . . .	55	415	— de cuivre . . . . .	63	2280
Paraiodophénol . . . . .	56	508	Para-oxyphényllactate de calcium .	63	2297
Paraiodotoluène . . . . .	55	406	Paraoxyphénylsulfo-urée . . . . .	56	527
Paraiodo-toluylate d'argent . . . . .	61	720	Paraoxyphénylurée . . . . .	56	527
— — — de baryum . . . . .	61	720	Para-phénylbenzophénone . . . . .	57	411
— — isocymène . . . . .	55	449	— -phénylène-diamine . . . . .	65	1192
Paralactate d'argent . . . . .	62	1529	— — — — — . . . . .	65	1209
— de calcium . . . . .	62	1538	Paraphényltolyle . . . . .	55	542
— de zinc . . . . .	62	1539	Parapropénylbenzoate d'ammo-		
Paralbumine . . . . .	68	1532	nium . . . . .	61	871
— . . . . .	68	1621	— d'argent . . . . .	61	871
— . . . . .	75	1102	— de baryum . . . . .	61	871
Paraldéhyde . . . . .	57	29	— de cuivre . . . . .	61	871
Paraldol . . . . .	58	763	Para-propylisopropylbenzine nor-		
Paraménispermine . . . . .	66	150	male . . . . .	55	456
Paramide . . . . .	61	1439	Parapropylméthylbenzine . . . . .	55	450
— . . . . .	68	1082	Paraquinazol . . . . .	65	1507
Paramidophénol . . . . .	56	527	Parasaccharose . . . . .	56	420
Paramylon . . . . .	56	446	Parasantonate de baryum . . . . .	63	2365



Parasatonate de sodium . . . . .	63	2365	Paroxybenzoate de calcium . . . . .	62	1827
Parasantonide . . . . .	56	737	— de cuivre . . . . .	62	1827
Para-succino-dinitranilide . . . . .	68	1239	— de méthylammonium . . . . .	62	1827
Parasulfophénate d'ammonium . . . . .	56	482	— de plomb . . . . .	62	1827
— de baryum . . . . .	56	482	— de tétréthylammonium . . . . .	62	1827
— de calcium . . . . .	56	482	— de zinc . . . . .	62	1827
— de cuivre . . . . .	56	482	Parvolines . . . . .	65	859
— de magnésium . . . . .	56	482	Passage des corps de l'état solide à		
— de manganèse . . . . .	56	482	l'état gazeux. Corps se volatilisant		
— de plomb . . . . .	56	482	sans fondre . . . . .	1	529
— de potassium . . . . .	56	482	Patchoulène . . . . .	55	721
— de sodium . . . . .	56	482	Pâtes alimentaires. Analyse des		
— de zinc . . . . .	56	482	— alimentaires . . . . .	91	464
Paratoluat d'ammonium . . . . .	61	740	Pâtes pour porcelaine et faïence.		
— d'argent . . . . .	61	740	— Analyse des — . . . . .	31	306
— de baryum . . . . .	61	740	Pâtisseries. Analyse des — . . . . .	91	465
— de cuivre . . . . .	61	740	Pattinsonage . . . . .	51	267
— de potassium . . . . .	61	740	Voyez également: Argent, métal-		
— de sodium . . . . .	61	740	lurgie de l'—; et désargentation . . . . .	51	267
Para-toluène-isoamylique . . . . .	55	456	Paytamine . . . . .	66	96
Paratoluides . . . . .	65	594	Paytine . . . . .	66	96
Paratoluidine . . . . .	65	561	Pechblende . . . . .	9	75
— Acides sulfonés de la — . . . . .	65	587	Pekhamite . . . . .	10	87
— Dérivés alcooliques de la — . . . . .	65	599	Pectine . . . . .	56	437
— — dinzoiques de la — . . . . .	65	602	— . . . . .	72	26
— Sels de la — . . . . .	65	566	Pectiques. Principes —. Méthodes		
— Substitution. Produits de — de			de dosage des — dans les végé-		
la — . . . . .	65	575	taux . . . . .	80	195
Paratoluylène-diamine . . . . .	65	1230	— Recherche des principes — dans		
— Dérivés non classés de la — . . . . .	65	1232	les végétaux . . . . .	80	53
Paratolylamidines . . . . .	65	620	Pectolactate de baryum . . . . .	63	2785
Paratotybenzoïne . . . . .	65	1505	Pectose . . . . .	56	436
Paratolyldiamines . . . . .	65	615	— . . . . .	72	25
Paratolyhydrazine . . . . .	65	707	Peinture. Voyez: Fabrication des		
Paratolyltétramines . . . . .	65	627	couleurs . . . . .	93	
Paratolyltriamines . . . . .	65	622	Peinture à l'aquarelle . . . . .	93	172
Paraxanthine . . . . .	75	796	Peintures au caoutchouc . . . . .	93	189
Paraxénol . . . . .	56	550	Peinture à la cire et à l'encaustique	93	184
Paraxylène . . . . .	55	429	— à la détrempe . . . . .	93	174
— dibromé . . . . .	55	430	Peintures diverses . . . . .	93	190
Paraxylènes dinitrés . . . . .	55	481	Peinture à fresque . . . . .	93	170
Paraxylène monobromé . . . . .	55	430	Peintures à la gouache . . . . .	93	171
— mononitré . . . . .	55	431	— au goudron . . . . .	93	188
— trinitré . . . . .	55	431	Peinture à l'huile . . . . .	93	179
Paraxylénol. Propriétés et dérivés			— aux huiles minérales . . . . .	93	185
du — . . . . .	56	550	— à l'oxychlorure de zinc . . . . .	93	186
Para-xylidine . . . . .	65	659	— au pastel . . . . .	93	173
Paraxylol . . . . .	55	429	— sur porcelaine au moule . . . . .	42	490
Paraxyloquinone . . . . .	56	613	Peintures au silicate . . . . .	93	187
Parenchyme hépatique . . . . .	75	662	— aux vernis . . . . .	93	184
Paricine . . . . .	66	468	— — passées au four . . . . .	93	189
Pariétine . . . . .	56	791	Peinture sur verre . . . . .	40	454
Parnallite . . . . .	10	272	— — Bibliographie de la — sur		
— . . . . .	10	347	verre . . . . .	40	476
Paroxybenzoate d'ammonium . . . . .	62	1827	— — Fondants de la — sur verre . . . . .	40	468
— d'argent . . . . .	62	1827	— — Harmonie des couleurs dans		
— de baryum . . . . .	62	1827	la — sur verre . . . . .	40	461
— de cadmium . . . . .	62	1827			

Peinture. Ouvrages étrangers en — sur verre . . . . .	40	479	Pentaméthylarsine . . . . .	69	260
Peinture sur vitraux . . . . .	40	467	Pentaméthylbenzine . . . . .	55	453
Voyez au vol. 40 les renseigne- ments concernant les vitraux an- ciens, la fabrication, etc.			Pentaméthylbenzoate de baryum.	61	1444
Pélargonamide . . . . .	67	324	Pentaméthylé diamine . . . . .	65	1546
Pélargonate d'argent . . . . .	60	437	Pentaméthyléthol . . . . .	56	122
— de baryum . . . . .	60	436	Pentaméthylstibine . . . . .	69	212
— de benzoyle . . . . .	61	658	Pentane . . . . .	55	280
— de calcium . . . . .	60	436	— normal . . . . .	55	282
— de cuivre . . . . .	60	437	Pentaphénylchloréthane . . . . .	55	673
— pélargonique . . . . .	60	439	Pentaphényléthane . . . . .	55	673
— de sodium . . . . .	60	436	Pentaséléniure de phosphore . . . . .	5	399
— de strontium . . . . .	60	436	Pentasulfoarséniure de zinc . . . . .	17	68
— de zinc . . . . .	60	437	Pentasulfure d'ammonium . . . . .	14	74
Pélargone . . . . .	60	436	— d'antimoine . . . . .	22	382
Pélargylène . . . . .	55	322	— d'arsenic . . . . .	5	540
Pellagre . . . . .	75	653	— de baryum . . . . .	15	17
Pelletiérine . . . . .	66	133	— de calcium . . . . .	15	68
Pélosine . . . . .	66	110	— d'éthyle . . . . .	69	99
Pelouze, Chimiste . . . . .	1	100	— de phosphore . . . . .	5	390
Pélutéine . . . . .	66	110	— de potassium . . . . .	12	82
			— de sodium . . . . .	13	63
			— de strontium . . . . .	15	44
			Pentate d'ammonium . . . . .	62	1724
			— de baryum . . . . .	62	1724
			— de calcium . . . . .	62	1724
			— de cuivre . . . . .	62	1724
			— de magnésium . . . . .	62	1724
			— de manganèse . . . . .	62	1724
			— de plomb . . . . .	62	1724
			— de potassium . . . . .	62	1724
			— de sodium . . . . .	62	1724
			— de zinc . . . . .	62	1724
			Pentathionates . . . . .	11	397
Pentaborate de potasse . . . . .	12	169	Pentathionate de baryte . . . . .	15	30
Pentabromate d'ammonium . . . . .	61	685	— de potasse . . . . .	12	130
— de calcium . . . . .	61	685	— de soude . . . . .	13	94
— de potassium . . . . .	61	685	Pentényldiphénylamidine . . . . .	65	1327
— de sodium . . . . .	61	685	Pentényltoluylénamidine . . . . .	65	1280
Pentabromobenzol . . . . .	55	366	Pentlaudite . . . . .	23	173
Pentabromo-orcine . . . . .	56	623	Pentoses . . . . .	75	973
Pentabromophénate de brome . . . . .	56	507	Pentylmalonate d'argent . . . . .	61	1113
Pentabromophénol . . . . .	56	507	— de baryum . . . . .	61	1113
Pentabromorésorcine . . . . .	56	595	— de cadmium . . . . .	61	1113
Pentabromothymol . . . . .	56	558	— de calcium . . . . .	61	1113
Pentabromotoluène . . . . .	55	404	— de plomb . . . . .	61	1113
Pentabromure de tungstène . . . . .	18	230	— de strontium . . . . .	61	1113
Pentacétonitrate de chrome . . . . .	60	197	Péonine . . . . .	56	498
Pentacétylène . . . . .	55	476	Pepsine . . . . .	71	157
Pentachloro-orcine . . . . .	56	662	— . . . . .	74	215
Pentachlorophénol . . . . .	56	503	— . . . . .	75	998
Pentachlororésorcine . . . . .	56	595	— Etat naturel de la — . . . . .	74	239
Pentachlorothymol . . . . .	56	558	Peptogènes. Matières — . . . . .	74	241
Pentachlorotoluènes . . . . .	55	393	Peptones . . . . .	68	1574
Pentachlorure de niobium . . . . .	18	35	— . . . . .	74	84
— orthoxylénique. Préparation			— . . . . .	75	84
du — . . . . .	70	23.	— . . . . .	75	993
— de tungstène . . . . .	18	224	— Composition élémentaire des —	68	1580
— d'uranium. Combinaison du —					
avec le chlorure de phosphore . . . . .	22	63			
Pentadécylène . . . . .	55	324			
Pentaéthylstibine . . . . .	69	223			
Pentafluorure d'antimoine . . . . .	22	353			
— de phosphore . . . . .	5	435			
Pentaïodure d'antimoine . . . . .	22	369			
— de phosphore . . . . .	5	474			
Pentalcools . . . . .	56	293			

Peptones. Historique et Préparation					
des — . . . . .	68	157			
— Propriétés chimiques des — . . . . .	68	1578			
— — physiques des — . . . . .	68	1577			
— dans le lait . . . . .	75	1195			
Perbromates . . . . .	41	374			
Perbromate de baryte . . . . .	15	23			
— de potasse . . . . .	12	111			
Perbromobenzol . . . . .	55	366			
Perbromure d'acétylène . . . . .	55	178			
— d'or et de phosphore . . . . .	29	85			
— de phosphore . . . . .	5	467			
Perchlorates . . . . .	41	369			
— Caractères des — . . . . .	4	561			
Perchlorate d'ammoniaque . . . . .	14	81			
— d'argent . . . . .	27	428			
— de baryte . . . . .	15	22			
— de bismuth . . . . .	24	66			
— de cadmium . . . . .	17	302			
— céréux . . . . .	16	88			
— de chaux . . . . .	15	72			
— de cuivre . . . . .	26	78			
— cuproammonique . . . . .	26	115			
— de didyme . . . . .	16	132			
— de protoxyde de fer . . . . .	20	96			
— de sesquioxyde de fer . . . . .	20	96			
— de glucinium . . . . .	16	13			
— de lanthane . . . . .	16	113			
— de lithine . . . . .	14	47			
— de magnésie . . . . .	15	122			
— de protoxyde de manganèse . . . . .	21	146			
— mercurieux . . . . .	21	233			
— mercurique . . . . .	21	233			
Perchlorates de plomb . . . . .	25	74			
Perchlorate de potasse . . . . .	12	107			
— de rubidium . . . . .	43 <sup>a</sup>	18			
— de soude . . . . .	13	77			
— de strontiane . . . . .	15	46			
— de thorium . . . . .	16	64			
— de protoxyde d'uranium . . . . .	22	11			
— d'yttrium . . . . .	16	165			
— de zinc . . . . .	17	165			
Perchlorobenzol . . . . .	55	358			
Perchlorure d'acétylène. Forma- tion du — . . . . .	55	174			
— — Formation. Préparation. Pro- priétés du — . . . . .	55	175			
— d'antimoine . . . . .	22	361			
— de carbone . . . . .	55	148			
— de fer . . . . .	20	70			
— de gallium . . . . .	16	210			
— de manganèse . . . . .	21	110			
— d'or et de phosphore . . . . .	29	81			
— — et de sélénium . . . . .	29	81			
— — et de soufre . . . . .	29	81			
— de phosphore . . . . .	5	440			
Perchlorure de plomb. — combiné au chlorure de calcium . . . . .	25	31			
Péreinine . . . . .	66	100			
Pérezinone . . . . .	62	2046			
— d'argent . . . . .	62	2046			
— de baryum . . . . .	62	2046			
— de calcium . . . . .	62	2046			
— de cuivre . . . . .	62	2046			
— de fer . . . . .	62	2046			
— de plomb . . . . .	62	2046			
— sodique . . . . .	62	2046			
Pérezone . . . . .	62	2044			
Pérezonomixe . . . . .	62	2045			
Perferricyanures . . . . .	5 <sup>a</sup>	425			
Perfluorure de manganèse . . . . .	21	101			
Périclase . . . . .	9	50			
Péridot . . . . .	9	108			
— . . . . .	9	214			
— . . . . .	10	77			
— . . . . .	20	117			
— Synthèse du — . . . . .	10	324			
Péridot lithique . . . . .	9	111			
Péridotites . . . . .	9	217			
Periodate d'ammoniaque . . . . .	14	83			
— d'ammoniaque et de lithine . . . . .	14	83			
Periodates d'argent . . . . .	27	431			
— de baryte . . . . .	15	24			
— de cadmium . . . . .	17	305			
Periodate de chaux . . . . .	15	75			
— de protoxyde de cobalt . . . . .	23	41			
Periodates de cuivre . . . . .	26	79			
Periodate de didyme . . . . .	16	133			
— de glucinium . . . . .	16	13			
— de lanthane . . . . .	16	113			
Periodates de magnésie . . . . .	15	123			
Periodate mercurieux . . . . .	26	236			
— mercurique . . . . .	26	236			
— de protoxyde de nickel . . . . .	23	213			
— de plomb . . . . .	25	73			
— de potasse . . . . .	12	117			
Periodates de soude . . . . .	13	85			
— de strontiane . . . . .	15	46			
Periodate de peroxyde de thallium . . . . .	17	416			
— de thorium . . . . .	16	64			
— d'yttrium . . . . .	16	165			
Periodates de zinc . . . . .	17	167			
Periodate double de zinc et de po- tassium . . . . .	17	168			
— de zirconium . . . . .	16	44			
Periodure d'acétylène . . . . .	55	180			
— de plomb . . . . .	25	39			
Perles en verre . . . . .	40	403			
Permanganates . . . . .	11	455			
— . . . . .	21	78			
Permanganate d'ammoniaque . . . . .	21	91			
— d'argent . . . . .	21	95			
— — . . . . .	27	413			
— de baryte . . . . .	21	92			
— de chaux . . . . .	21	93			
— de cuivre . . . . .	21	95			

Permanganate de cuivre . . . . .	26	101
— de didyme . . . . .	16	138
— de lanthane . . . . .	16	119
— de lithine . . . . .	21	92
— de magnésie . . . . .	21	94
— de protoxyde de manganèse . . . . .	21	94
— de plomb . . . . .	21	94
— de potasse . . . . .	21	79
— de soude . . . . .	21	91
— de strontiane . . . . .	21	93
— de zinc . . . . .	21	94
Pérowskite . . . . .	9	136
— . . . . .	9	215
— . . . . . Pl. VIII	9	
Peroxyde d'acétyle . . . . .	60	150
— d'argent . . . . .	27	297
— de butyryle . . . . .	60	324
— d'isovaléryle . . . . .	60	372
— de nickel . . . . .	23	192
— d'or . . . . .	29	52
— de potassium . . . . .	12	39
— de sodium . . . . .	13	30
— de thallium anhydre . . . . .	17	343
— — hydraté . . . . .	17	344
— Sels de — . . . . .	17	410
— de zinc . . . . .	17	53
Perséite. Propriétés, réactions de la — . . . . .	56	336
— Recherche qualitative de la — . . . . .	34	514
Perséleniocyanogène . . . . .	67	580
Perséleniure d'antimoine . . . . .	22	393
Persio . . . . .	56	625
Persulfates . . . . .	11	394
Persulfocyanates . . . . .	67	574
Persulfure d'arsenic . . . . .	5	541
— de cacodyle . . . . .	69	256
— de cadmium . . . . .	17	244
— éthythiocarbonique . . . . .	59	241
— . . . . .	59	249
— d'hydrogène . . . . .	5	153
— de fer . . . . .	20	56
— de phosphore . . . . .	5	392
— de zinc . . . . .	17	65
Péruvine . . . . .	56	166
Pétalite . . . . .	9	132
Pétrocène . . . . .	55	565
— . . . . .	55	675
Pétrogène . . . . .	55	325
Pétrole . . . . .	7	441
— Applications du — . . . . .	7	464
— Composition chimique du — Composition immédiate du — . . . . .	7	442
— Gisement du —. Voyez pour les différents gisements après Pro- priétés physiques du pétrole.	7	459
— Origine du — . . . . .	7	459
— Propriétés physiques du — . . . . .	7	441
— Gisement du —		

Pétrole.		
— — Alsace . . . . .	7	443
— — Birmanie . . . . .	7	453
— — Canada . . . . .	7	454
— — Caucase . . . . .	7	447
— — Circassie . . . . .	7	452
— — États-Unis . . . . .	7	454
— — Galicie . . . . .	7	444
— — Hanovre . . . . .	7	443
— — Ile de Zante . . . . .	7	446
— — Inde . . . . .	7	453
— — Italie . . . . .	7	443
— — Java . . . . .	7	459
— — Perse . . . . .	7	453
— — Principautés danubiennes . . . . .	7	445
— — République argentine . . . . .	7	459
— — Russie . . . . .	7	446
— — Turkestan . . . . .	7	453
Pétroléate d'ammonium . . . . .	61	580
— d'argent . . . . .	61	580
— de baryum . . . . .	61	580
— de cuivre . . . . .	61	580
— de méthyle . . . . .	61	580
— de plomb . . . . .	61	580
— de potassium . . . . .	61	580
— de sodium . . . . .	61	580
— de zinc . . . . .	61	580
Petzite . . . . .	9	34
Peucedanine . . . . .	61	544
Pharmaciens chimistes . . . . .	1	112
Phaséomannite . . . . .	56	378
Phénacite . . . . .	9	120
Phénanthraquinon . . . . .	55	604
— . . . . .	58	654
— . . . . .	61	963
— Dérivés du — . . . . .	58	656
— — aldéhydiques du — . . . . .	58	662
Phénanthrène . . . . .	55	602
— . . . . .	61	962
— . . . . .	88	685
— Dérivés bromés du — . . . . .	55	607
— — chlorés du — . . . . .	55	605
— — nitrés du — . . . . .	55	610
— — sulfuriques du — . . . . .	55	612
$\alpha$ -Phénanthrène-carbonate de ba- ryum . . . . .	61	962
$\alpha$ - — de sodium . . . . .	61	962
$\beta$ - — de baryum . . . . .	61	963
$\beta$ - — de sodium . . . . .	61	963
Phénanthrène dibromé . . . . .	55	608
— dichloré . . . . .	55	606
— diimide . . . . .	65	1347
— dinitré . . . . .	55	611
— heptabromé . . . . .	55	610
— hexabromé . . . . .	55	609
— hexachloré . . . . .	55	607

Phénanthrène — hydroquinon . . . . .	55	604	Phénols. Propriétés et réactions	
— monobromé . . . . .	55	608	des — . . . . .	CXLVI 56
— monochloré . . . . .	55	606	— Réducteurs des — . . . . .	CL 56
— mononitré . . . . .	55	610	— Synthèse des — . . . . .	CXXXIV 56
— octochloré . . . . .	55	607	— Thermochimie des — . . . . .	CXL 56
— quinon-diguanyle . . . . .	65	1480	— Transformations moléculaires	
— tétrabromé . . . . .	55	609	des — . . . . .	CXLIV 56
— tétrachloré . . . . .	55	606	Phénols anthracéniques . . . . .	56 572
— tribromé . . . . .	55	609	— créyliques . . . . .	56 541
Phénanthrol- $\alpha$ . . . . .	56	575	Phénol C <sup>24</sup> H <sup>10</sup> O <sup>8</sup> . . . . .	56 653
— $\beta$ . . . . .	56	575	Phénols. Action des — sur les dia-	
Phénate d'ammoniaque . . . . .	56	473	zoïques . . . . .	67 189
— de baryum . . . . .	56	473	— Bibliographie des — Voyez au	
— de calcium . . . . .	56	473	mot Alcool, Alcools et Phénols.	
— de cuivre . . . . .	56	473	Phénols diatomiques . . . . .	56 580
— d'éthyle . . . . .	56	478	Phénol dibromé . . . . .	56 503
— de mercure . . . . .	56	473	— dichloré . . . . .	56 499
— de phényle . . . . .	56	477	— dipotassé . . . . .	56 472
— de plomb . . . . .	56	473	— disodé . . . . .	56 472
— de potassium . . . . .	56	473	Phénols-éthers . . . . .	56 684
— de sodium . . . . .	56	473	Phénol hexachloré . . . . .	56 499
Phène . . . . .	55	335	Phénols hexatomiques . . . . .	56 656
Phénéthol . . . . .	56	478	Phénol métylénique. Propriétés.	
— . . . . .	56	551	Dérivés du — . . . . .	56 554
Phénétoiphtaloyle d'argent . . . . .	63	2391	Phénols monoatomiques . . . . .	1 276
— de baryum . . . . .	63	2391	— . . . . .	56 465
— de calcium . . . . .	63	2391	— — non saturés . . . . .	56 562
— de potassium . . . . .	63	2391	Phénol monobromé . . . . .	56 503
<i>p</i> -Phénéthyl- <i>p</i> -éthylimésatine . . . . .	32	2010	— monochloré . . . . .	56 499
Phénicine . . . . .	68	1026	Phénols monochlorés-mononitrés.	56 519
Phénicite . . . . .	9	165	— naphthaliqes . . . . .	56 483
Phénoglucine . . . . .	56	650	Phénol pentabromé . . . . .	56 503
			— pentachloré . . . . .	56 499
Phénols . . . . .	XXII	56	Phénols phénanthréniques . . . . .	56 572
— . . . . .	XCII	56	Phénolphtaléine . . . . .	63 2692
— . . . . .	CXXII	56	Phénols plurivalents . . . . .	56 634
Phénol ordinaire qualifié aussi: Al-			— polyatomiques . . . . .	1 285
cool ou Acide phénique, Hydrate			Phénol potassé . . . . .	56 473
de phényle, Acide carbolique . . . . .	56	465	Phénols-quinons . . . . .	56 710
— . . . . .	75	907	Phénol sodé . . . . .	56 473
— . . . . .	88	136	— tétrabromé . . . . .	56 503
— Action de l'acide oxalique sur			Phénols tétratomiques . . . . .	56 652
le —. Action de l' — salicylique			<i>p</i> -Phénol-toluate de sodium . . . . .	62 2091
sur le — . . . . .	56	490	Phénol tribromé . . . . .	56 503
— — de l'anhydride phtalique sur			— trichloré . . . . .	56 499
le — . . . . .	56	481	Phénoliques. Dérivés — . . . . .	75 906
— Dérivés azoïques du — . . . . .	56	534		
— — du — par substitution . . . . .	56	499	Phénoquinon . . . . .	56 470
— — substitués du — . . . . .	88	160	— . . . . .	58 559
— — sulfocojugués du — . . . . .	56	481	Phénose . . . . .	56 381
— Déshydratation des — . . . . .	CLII	56	Phénoxyacétique - acrylate d'ar-	
— Isomérisie dans les — . . . . .	CXXXVI	56	gent. . . . .	62 1987
— Historique du —. Formation par			— — de cuivre . . . . .	62 1987
synthèse et analyse. Préparation,			— — de plomb . . . . .	62 1987
réactions, action des acides . . . . .	56	465	Phénoxyloinnamate d'argent . . . . .	62 1992
Phénols-acides mono-, di-, et tri-			— de baryum . . . . .	62 1992
phénoliques . . . . .	56	745	Phénuvate d'argent . . . . .	62 2081
— Oxydation des — . . . . .	CXLIX	56	— de baryum . . . . .	62 2081

Phénuvate de calcium . . . . .	62	2080
Phénylacétamide . . . . .	68	972
Phénylacétamidine . . . . .	65	1260
Phénylacétanilide . . . . .	68	1209
Phénylacétate d'argent . . . . .	61	715
— de baryum . . . . .	61	715
— de méthyle . . . . .	61	716
— de calcium . . . . .	61	715
— d'éthyle . . . . .	61	715
— diisobutyle . . . . .	61	716
— de méthyle . . . . .	61	715
— de plomb . . . . .	61	715
— de propyle . . . . .	61	715
Phénylacétopropionate de zinc . . . . .	62	2027
Phénylacétosuccinate d'argent . . . . .	63	2647
Phénylamidoazobenzol . . . . .	65	1413
Phénylamine . . . . .	56	531
Phénylammoniums . . . . .	65	448
Phényl-angélamide . . . . .	61	547
— . . . . .	61	877
Phénylangélate de baryum . . . . .	61	876
— de calcium . . . . .	61	876
Phénylaniline . . . . .	65	401
— Brun de — . . . . .	65	1463
Phénylanisaldéhydine . . . . .	65	1293
Phénylanthracène . . . . .	55	659
— . . . . .	56	178
— . . . . .	88	663
Phénylanthranol . . . . .	56	178
— . . . . .	61	969
Phénylarsines . . . . .	69	282
Phénylasparagine . . . . .	68	1265
Phénylbenzaldéhydine . . . . .	65	1292
Phénylbenzylacétate d'argent . . . . .	61	939
— de calcium . . . . .	61	939
— de plomb . . . . .	61	939
Phénylbenzylacétone . . . . .	57	377
— Dérivés du — . . . . .	57	379
Phénylbenzylurée . . . . .	68	1326
$\alpha$ -Phénylbromacrylate d'ammonium . . . . .	61	847
$\alpha$ - — d'argent . . . . .	61	847
$\beta$ - — . . . . .	61	848
$\alpha$ - — de baryum . . . . .	61	847
$\beta$ - — . . . . .	61	848
$\alpha$ - — d'éthyle . . . . .	61	848
$\beta$ - — . . . . .	61	848
$\alpha$ - — de méthyle . . . . .	61	848
$\beta$ - — . . . . .	61	848
$\beta$ -Phénylbromacrylate de potassium . . . . .	61	848
Phénylbrométhyle . . . . .	55	432
Phénylbromolactate d'argent . . . . .	62	1885
Phénylbutylène . . . . .	55	470
Phénylbutylglycol . . . . .	56	214
Phénylbutyrate de baryum . . . . .	61	810
— de calcium . . . . .	61	810
Phénylbutyro- <i>o</i> -carbonate de baryum . . . . .	61	1309

Phénylbutyrolactone . . . . .	61	869
— . . . . .	62	1931
Phénylcarbinol . . . . .	56	157
Phénylcarboxysuccinate d'argent . . . . .	61	1408
— potassique . . . . .	61	1409
— sodique . . . . .	61	1409
Phénylchloracétates . . . . .	61	717
Phénylchloracétate de méthyle . . . . .	61	717
Phényl- $\alpha$ -chloracrylate de calcium . . . . .	61	845
Phénylchlorolactate d'argent . . . . .	62	1885
Phénylcinnamate d'argent . . . . .	61	950
— de baryum . . . . .	61	950
— de méthyle . . . . .	61	938
— de plomb . . . . .	61	950
Phénylcoumarine . . . . .	62	2121
Phénylcrotonate d'argent . . . . .	61	867
— de baryum . . . . .	61	867
— de méthyle . . . . .	61	867
Phénylcyanamide . . . . .	68	1345
Phénylcyanuramide . . . . .	68	1347
Phénylcymylacétone . . . . .	57	400
Phényldiamines . . . . .	65	452
$\alpha\beta$ -Phényldibromopropionate de baryum . . . . .	61	773
$\alpha\beta$ - — d'éthyle . . . . .	61	773
$\alpha\beta$ - — de méthyle . . . . .	61	773
$\alpha\beta$ - — de propyle . . . . .	61	773
$\alpha\beta$ - — de sodium . . . . .	61	773
Phényldiméthyltétrahydronaphtaline . . . . .	61	867
Phényldioxybutyrate d'argent . . . . .	63	2303
— de baryum . . . . .	63	2303
— de calcium . . . . .	63	2033
Phényldioxyvalérianate d'argent . . . . .	63	2314
— de baryum . . . . .	63	2314
— de calcium . . . . .	63	2314
Phénylditolylacétate d'argent . . . . .	61	972
— de baryum . . . . .	61	972
— de calcium . . . . .	61	972
— de cuivre . . . . .	61	972
— de magnésium . . . . .	61	972
— de plomb . . . . .	61	972
Phénylditolylméthane . . . . .	55	648
<i>p</i> -Phénylendiactate d'ammonium . . . . .	61	1299
— d'argent . . . . .	61	1298
<i>m</i> - — d'argent . . . . .	61	1299
<i>p</i> - — d'argent . . . . .	61	1300
<i>p</i> - — de baryum . . . . .	61	1299
<i>p</i> - — de calcium . . . . .	61	1296
<i>p</i> - — de cuivre . . . . .	61	1300
<i>p</i> - — de potassium . . . . .	61	1299
<i>p</i> - — de zinc . . . . .	61	1300
<i>o</i> -Phénylendiactate d'argent . . . . .	61	1328
<i>m</i> -Phénylène-diamine. Action de l'acide azoteux sur la — . . . . .	65	1188
<i>m</i> - —. Action du sulfure de carbone sur la — . . . . .	65	1523

<i>p</i> -Phénylène-diamine. Matière colorante dérivée de la . . . . .	65	1199	Phénylhydrazine. Combinaisons avec les sucres . . . . .	65	731
Phénylène-diamines . . . . .	88	148	— Dérivés de la — . . . . .	62	2149
Phénylène-dichloro-acétylène carbonylé . . . . .	61	863	— — — acides de la — . . . . .	68	1421
<i>m</i> -Phénylendipropionate d'argent.	61	1312	— — alcooliques de la — . . . . .	68	1421
<i>p</i> - — d'argent. . . . .	61	1312	— Préparations, Propriétés de la —	65	694
Phénylnaphtylénoxydoquinon. . .	58	738	— Usage de la — comme réactif des aldéhydes et des acétones . . . .	65	697
Phénylntétrachloro-éthylène-carbonylé . . . . .	61	863	Phénylisobutyle . . . . .	55	453
Phénylène-urée. . . . .	68	1331	Phénylisodioxybutyrate de baryum	63	2304
Phényléthoxyacétate d'argent . . .	62	1859	Phénylisodurylglycollate d'argent.	62	2101
— de baryum . . . . .	62	1859	— de sodium . . . . .	62	2101
Phényléthylamine. . . . .	65	670	Phénylisopropylène . . . . .	55	470
Phényléthylène . . . . .	55	461	Phénylitalmate d'argent . . . . .	63	2632
Phényléthylnaphtylsulfuroées . . .	68	1376	— de baryum . . . . .	63	2632
Phénylfumarate d'argent . . . . .	61	1322	— de calcium . . . . .	63	2632
— de baryum . . . . .	61	1322	Phényl- $\beta$ -lactate d'argent. . . . .	62	1883
Phénylfurfuraldéhydine . . . . .	65	1290	— $\beta$ - — de baryum . . . . .	62	1881
Phénylglutarate d'argent . . . . .	61	1309	— $\beta$ - — de baryum . . . . .	62	1883
Phénylglycérate d'argent. . . . .	63	2299	— $\beta$ - — de potassium . . . . .	62	1883
— de baryum . . . . .	63	2299	— $\beta$ - — de zinc . . . . .	62	1883
— de calcium . . . . .	63	2299	Phényllactimide . . . . .	68	1258
— de potassium . . . . .	63	2299	Phénylmélamines . . . . .	65	1474
Phénylglycérine . . . . .	56	275	Phénylméllotate d'argent. . . . .	62	2093
Phénylglycidate d'argent . . . . .	62	1994	Phénylméthoxyacétate d'argent .	62	1858
— de potassium . . . . .	62	1994	— de baryum . . . . .	62	1858
— de sodium . . . . .	62	1994	— de calcium . . . . .	62	1858
Phénylglucocolle . . . . .	64	228	— de cuivre . . . . .	62	1858
Phénylgyoxylate d'ammonium . . .	62	1959	— de sodium . . . . .	62	1858
— d'argent . . . . .	62	1959	Phénylnaphtaline . . . . .	55	631
— de baryum . . . . .	62	1959	Phénylnaphtylacétone . . . . .	57	409
— de calcium . . . . .	62	1959	Phénylnaphtylcarbazol . . . . .	88	544
— de cuivre . . . . .	62	1959	Phénylnaphtyle . . . . .	55	631
— de plomb . . . . .	62	1959	Phénylnaphtylsulfuroées . . . . .	68	1375
— de potassium . . . . .	62	1959	Phénylnitro-éthylène . . . . .	61	869
— de sodium . . . . .	62	1959	Phénylnitrométhane . . . . .	62	2118
— de strontium . . . . .	62	1959	Phényloxamide . . . . .	68	1228
— de zinc . . . . .	62	1959	— Dérivés alcooliques du — . . . .	68	1229
Phénylguanidine . . . . .	65	1386	Phényloxamido-isoquinoline . . . .	68	1127
Phénylguanilylguanidine . . . . .	65	1458	Phényloxanthranol . . . . .	56	178
Phénylhomotamalate d'argent . . . .	63	2634	— — — — — . . . . .	57	412
— de baryum . . . . .	63	2634	Phényl- <i>p</i> -oxybenzoate de phényle.	62	1829
— de calcium . . . . .	63	2634	Phényloxybutyrate d'argent. . . .	62	1931
Phénylhydantoïne . . . . .	67	688	— de baryum . . . . .	62	1931
Phénylhydrazine . . . . .	65	1491	— de calcium . . . . .	62	1931
— — — — — . . . . .	68	1418	— de potassium . . . . .	62	1931
— Action de la — sur les acides sulfoniques . . . . .	68	1428	Phényloxybutyrolactone . . . . .	63	2303
— — de la — sur les composés du groupe de l'urée. . . . .	68	1419	Phényloxy-carbonate d'argent . . .	63	2640
— Bases dérivées de la — . . . . .	65	700	— de baryum . . . . .	63	2640
— Combinaisons avec les acétones — — de la — avec les acides acétoniques et aldéhydiques . . . . .	65	721	— de cuivre . . . . .	63	2640
— — — — — . . . . .	68	1426	— de potassium . . . . .	63	2640
— — avec l'acide picrique . . . . .	68	1425	Phényloxycrotonates alcalins. . .	62	2016
— — avec les aldéhydes. . . . .	65	720	Phényloxycrotonate d'argent. . . .	62	2016
— — avec les — et les acétones. . .	68	1420	— de baryum . . . . .	62	2016
			— de plomb . . . . .	62	2016
			Phényloxyphénylacétate d'argent.	62	1859
			— de cuivre . . . . .	62	1859

Phényloxyphénylacétate de so-			
dium . . . . .	62	1859	
Phényloxyphosphate de baryum . . . . .	62	1944	
— de calcium . . . . .	62	1944	
Phényloxyvalérianate de baryum . . . . .	62	1943	
Phénylparaconate d'argent . . . . .	63	2376	
— de baryum . . . . .	63	2376	
— de calcium . . . . .	63	2376	
Phényl-paratolyléthylène . . . . .	55	577	
Phénylphosphine . . . . .	69	360	
— Dérivés substitués de la — . . . . .	69	376	
Phénylphtalimide . . . . .	68	1308	
Phénylpropionate d'argent . . . . .	61	893	
— de baryum . . . . .	61	893	
— de cuivre . . . . .	61	893	
— d'éthyle . . . . .	61	893	
— de potassium . . . . .	61	893	
Phénylpropylène . . . . .	55	469	
Phénylpyrrol . . . . .	65	1035	
$\gamma$ -Phénylquinaldine . . . . .	65	1522	
Phénylquinoléines . . . . .	65	909	
Phénylquinoléine . . . . .	65	1152	
Py-3- — . . . . .	65	1520	
Phénylesalicylate d'ammonium . . . . .	62	2083	
— de baryum . . . . .	62	2084	
— de calcium . . . . .	62	2083	
— de potassium . . . . .	62	2083	
Phénylesuccinamide . . . . .	68	1238	
Phénylesuccinate d'argent . . . . .	61	1306	
— de baryum . . . . .	61	1305	
— de calcium . . . . .	61	1305	
— de plomb . . . . .	61	1306	
Phénylsulfocarbimide . . . . .	68	1353	
Phénylsulfo urée . . . . .	68	1359	
Phényltartramates . . . . .	68	1261	
Phényltartrimide . . . . .	68	1262	
Phényltétramines . . . . .	65	467	
Phényl-thio-oxamide. Dérivé alcoo-			
lique du — . . . . .	68	1229	
Phénylthiophène . . . . .	62	2020	
Phényltoluène . . . . .	55	541	
— . . . . .	88	529	
<i>p</i> -Phényltolylacétate de calcium . . . . .	61	940	
<i>p</i> - — de méthyle . . . . .	61	940	
<i>p</i> - — de plomb . . . . .	61	940	
<i>p</i> - — de sodium . . . . .	61	940	
Phényltolylacétone . . . . .	57	374	
— . . . . .	61	940	
<i>p</i> -Phényltolylcarbonate d'argent . . . . .	61	936	
Phényltolyle . . . . .	55	541	
— dinitré . . . . .	55	542	
— monobromé . . . . .	55	542	
— mononitré . . . . .	55	542	
Phényltolyléthane . . . . .	55	553	
Phényltolylphtalide . . . . .	62	2145	
Phényltolylpinaconiline . . . . .	57	417	
Phényltriamines . . . . .	65	467	
Phénylurée . . . . .	68	1321	
Phénylvalérianate d'argent . . . . .	61	822	
Phénylvalérianate de baryum . . . . .	16	822	
Philippite . . . . .	9	134	
Phillyrine . . . . .	56	373	
Phlobaphène . . . . .	56	773	
Phlogistique. Théorie de Stahl,			
Théorie du — . . . . .	1	23	
Phlogopite . . . . .	9	123	
Phloramine . . . . .	56	649	
Phloréine . . . . .	56	648	
Phlorétate d'argent . . . . .	62	1916	
— de baryum neutre . . . . .	62	1915	
— de calcium neutre . . . . .	62	1915	
— de cuivre . . . . .	62	1516	
— de magnésium . . . . .	62	1015	
— mercureux . . . . .	62	1916	
— de plomb basique . . . . .	62	1916	
— — neutre . . . . .	62	1916	
— de potassium . . . . .	62	1916	
— de sodium . . . . .	62	1915	
— d'urée . . . . .	62	1916	
— de zinc . . . . .	62	1916	
Phlorétine . . . . .	56	367	
Phlorizine . . . . .	56	367	
Phlorobromine . . . . .	56	648	
Phloroglucide . . . . .	62	1918	
Phloroglucides . . . . .	56	645	
Phloroglucinecarbonate d'argent . . . . .	63	2555	
— de baryum . . . . .	63	2555	
— de calcium . . . . .	63	2555	
Phloroglucine . . . . .	56	644	
— . . . . .	56	696	
— . . . . .	88	210	
Phloroglucine-phtaléine . . . . .	56	647	
— . . . . .	63	2956	
— . . . . .	63	3014	
Phloroglucine-vanilléine . . . . .	56	646	
Phloroglucosides . . . . .	56	645	
Phlorone . . . . .	56	613	
Phlorose . . . . .	56	382	
Phloxine . . . . .	56	590	
Phocénine . . . . .	56	257	
Phoronate d'argent . . . . .	63	2516	
— de calcium . . . . .	63	2516	
— de potassium . . . . .	63	2516	
Phorone . . . . .	57	301	
Phosgénite . . . . .	9	152	
— . . . . .	PL. VII.	9	
Phososanotate d'ammonium . . . . .	63	2365	
— d'argent . . . . .	63	2366	
— de baryum . . . . .	63	2366	
— de calcium . . . . .	63	2366	
Phospham . . . . .	5	477	
Phosphamates . . . . .	14	121	
Phosphammoniques. Composés — . . . . .	69	346	
Phospharsoniques. Composés — . . . . .	69	350	



**Phosphates.** On consultera utilement la table de l'Encyc. chim. aux mots : Acide phosphorique. Engrais.

— Généralités sur les — . . . . .	11	419
— — Etude thermique des — . . . . .	11	420
— <b>Méta-phosphates.</b> . . . . .	11	425
— Caractères des métaphosphates . . . . .	11	426
— Préparation des — . . . . .	11	425
— Propriétés des — . . . . .	11	425
— <b>Ortho-phosphates</b> . . . . .	11	419
— Caractères des orthophosphates . . . . .	11	423
— Préparation des — . . . . .	11	423
— Propriétés chimiques des — . . . . .	11	422
— — physiques des — . . . . .	11	419
— <b>Pyro-phosphates.</b> . . . . .	11	424
— Caractères. Préparation. Propriétés des pyrophosphates . . . . .	11	424
— Analyse complète des — . . . . .	34	12
— — des — . . . . .	37	135
<b>Phosphates anhydres.</b> . . . . .	9	177
— Dosage de l'acide phosphorique des — par la liqueur titrée d'urane . . . . .	34	10
— — du fer et de l'alumine dans les — . . . . .	34	49
— Historique des — . . . . .	37	127
— <b>hydratés.</b> . . . . .	9	186
— Lait. Phosphates dans le — . . . . .	75	1200
— Urine. Phosphates dans l' — . . . . .	75	1004
— Végétaux. Assimilation des — par les végétaux. . . . .	82	121

<b>Industries des —.</b> Procédés nouveaux de l'industrie des — . . . . .	37	161
<b>Phosphates d'alumine hydratés.</b> . . . . .	15	241
<b>Phosphate ammoniaco-magnésien.</b> . . . . .	15	136
<b>Phosphates d'ammoniaque.</b> . . . . .	14	89
— — Fabrication des — . . . . .	81	104
<b>Phosphate bi-ammoniacal.</b> . . . . .	14	89
— mono-ammoniacal . . . . .	14	90
— triammoniacal . . . . .	14	89
— d'ammoniaque et de lithine . . . . .	14	91
— — et de soude . . . . .	14	91
— d'oxyde d'antimoine . . . . .	22	336
<b>Phosphates d'argent.</b> . . . . .	27	401
— — combinés à l'ammoniaque . . . . .	27	408
— doubles argentiques obtenus par fusion . . . . .	27	408
— normaux de baryte . . . . .	15	31
— de baryte . . . . .	15	31
<b>Phosphate de bismuth acide.</b> . . . . .	24	84
<b>Phosphates de bismuth basiques.</b> . . . . .	24	84
<b>Phosphate de bismuth neutre.</b> . . . . .	24	84
<b>Phosphates de cadmium.</b> . . . . .	17	310
<b>Phosphate double de cadmium et ammonium.</b> . . . . .	17	311
— de chaux, — acide ou phosphate monocalcique . . . . .	15	98

<b>Phosphate de chaux basique ou tricalcique.</b> Etat naturel du — . . . . .	15	96
— — Propriétés. Préparation du — tricalcique . . . . .	15	97
— — <b>complexe.</b> . . . . .	15	98
— — neutre, ou phosphate bicalcique . . . . .	15	97
— Dosage de l'acide phosphorique dans le — de chaux . . . . .	34	7
— Etats du — de chaux naturel . . . . .	37	84
— <b>Gisements du phosphate de chaux.</b> Historique du — . . . . .	37	83
— — Notions acquises sur les gisements de — . . . . .	37	87
— — dans les filons . . . . .	37	123
— — dans les roches éruptives . . . . .	37	121
— Chaux phosphatée dans les roches stratifiées . . . . .	37	87
— dans le terrain cambrien . . . . .	37	88
— — crétacé . . . . .	37	102
— — dévonien . . . . .	37	90
— — houiller . . . . .	37	92
— — oolithique . . . . .	37	98
— — permien . . . . .	37	93
— — primitif . . . . .	37	88
— dans les terrains quaternaires . . . . .	37	117
— dans le terrain silurien . . . . .	37	89
— dans les terrains tertiaires . . . . .	37	115
— dans le terrain triasique . . . . .	37	94
— <b>Origine du —</b> . . . . .	37	86
<b>Phosphate de protoxyde de chrome</b> — de sesquioxyde de chrome . . . . .	20	257
— de sesquioxyde de chrome . . . . .	20	270
<b>Phosphates de protoxyde de cobalt</b> . . . . .	23	44
<b>Phosphate cuproammonique.</b> . . . . .	26	117
— de didyme . . . . .	9	177
<b>Phosphates de protoxyde d'étain.</b> . . . . .	22	150
— de fer . . . . .	20	101
<b>Phosphate de fer naturel.</b> Vivianite . . . . .	20	103
— de protoxyde de fer . . . . .	20	101
<b>Phosphates de sesquioxyde de fer.</b> . . . . .	20	104
— — Delvauxine, Cacoxyène . . . . .	20	105
<b>Phosphate double de fer et d'ammoniaque.</b> . . . . .	20	102
<b>Phosphates doubles de fer.</b> Triphylline. Tétraphylline. Triplite . . . . .	20	103
<b>Phosphate double de sesquioxyde de fer et d'ammoniaque.</b> . . . . .	20	106
— d'indium . . . . .	16	247
— acide de lithine . . . . .	14	45
— neutre de lithine . . . . .	14	42
— double de lithine et d'ammoniaque . . . . .	14	45
— — — et de potasse . . . . .	14	47
— — — et de soude . . . . .	14	46
— de magnésie basique . . . . .	15	135
— — neutre . . . . .	15	135
— — — et de potasse . . . . .	15	137
— — — et de soude . . . . .	15	137

Phosphates de manganèse . . . . .	21	149
— de sesquioxyde de manganèse . . . . .	21	171
Phosphate de manganèse et d'ammoniaque . . . . .	21	152
— de manganèse et de soude . . . . .	21	162
— mercurieux . . . . .	26	250
— mercurioso-mercurique . . . . .	26	251
— potassico-magnésien . . . . .	9	186
— d'yttria . . . . .	9	177
Phosphates naturels . . . . .	37	132
— Analyse des — naturels . . . . .	31	243
— naturels contenant des chlorures et des fluorures . . . . .	31	249
— de protoxyde de nickel . . . . .	23	216
— d'os . . . . .	37	128
— — Analyse des — . . . . .	37	131
— — Os calcinés. Analyse des — . . . . .	31	243
— — Prix des — . . . . .	37	138
— de plomb . . . . .	25	122
— — combiné au nitrate de plomb . . . . .	25	128
— de potasse acide . . . . .	12	160
— — basique . . . . .	12	161
— — neutre . . . . .	12	161
Phosphate de sesquistannéthyle . . . . .	22	253
— de silice . . . . .	6	162
— sodico-potassique . . . . .	13	137
Phosphates de soude . . . . .	13	131
Phosphate de soude acide ou monosodique . . . . .	13	131
— — bibasique ou bisodique . . . . .	13	132
— — tribasique ou trisodique . . . . .	13	136
Phosphates de strontiane . . . . .	15	50
— de peroxyde de thallium . . . . .	17	417
— de protoxyde de thallium . . . . .	17	396
— de protoxyde d'uranium . . . . .	22	11
— d'uranyle . . . . .	22	23
Phosphate d'acide vanadique . . . . .	19	106
— de tétroxyde de vanadium . . . . .	19	89
— double d'acide vanadique et de soude . . . . .	19	107
— de zinc biacide . . . . .	17	181
— — bibasique . . . . .	17	181
Phosphates de zinc neutres . . . . .	17	180
— doubles de zinc et ammonium . . . . .	17	183
— — et de sodium . . . . .	17	185
Phosphates de zirconium . . . . .		
— Ortho — (1) (2) (3) (4) de — . . . . .	16	45
Phosphate de zirconium et de potasse . . . . .	16	46
Phosphines . . . . .	69	293
— correspondant aux alcools aromatiques . . . . .	59	358
— dérivées des aldéhydes . . . . .	58	866
— — de l'éthylène . . . . .	69	329
Phosphines crésyliques . . . . .	69	388
— monophényliques . . . . .	69	359
Phosphites . . . . .	41	416

Phosphites. Caractères des — . . . . .	5	342
Phosphite d'ammoniaque . . . . .	14	92
— d'oxyde d'antimoine . . . . .	22	335
— d'argent . . . . .	27	401
Phosphites de baryte . . . . .	15	33
Phosphite de bismuth . . . . .	24	85
— de cadmium . . . . .	17	312
— de chaux . . . . .	15	99
— de protoxyde de cobalt . . . . .	23	43
— de cuivre . . . . .	26	84
— de didyme . . . . .	16	135
— de protoxyde d'étain . . . . .	22	151
— — de fer . . . . .	20	101
— de sesquioxyde de fer . . . . .	20	101
— de glucinium . . . . .	16	15
— de lanthane . . . . .	16	116
— de magnésium . . . . .	15	138
— de protoxyde de nickel . . . . .	23	216
Phosphites de plomb . . . . .	25	121
Phosphite de potasse . . . . .	12	165
Phosphites de soude . . . . .	13	128
Phosphite de soude acide . . . . .	13	128
— — basique . . . . .	13	128
— — neutre . . . . .	13	128
— de strontiane . . . . .	15	50
Phosphites acides de zinc . . . . .	17	190
Phosphite de zinc neutre . . . . .	17	189
Phosphoborate de soude . . . . .	13	157
Phosphodiamide . . . . .	5	478
Phosphomolybdates . . . . .	11	461
— — Analyse des — . . . . .	19	32
— — Analyse des — . . . . .	19	38
Phosphomolybdate de cæsium . . . . .	13 <sup>9</sup>	35
Phosphomonamide . . . . .	5	478
Phosphore . . . . .	5	
Phosphore ordinaire . . . . .		
— — Action du — sur les principaux corps simples et composés . . . . .	5	262
— — — sur l'organisme . . . . .	5	264
— — — de l'oxygène sur le — . . . . .	5	253
— ALLOTROPIE du phosphore . . . . .	5	245
— — Transformation du — ordinaire en — rouge. Existence d'une limite de transformation du — ordinaire en — rouge . . . . .	5	290
— Bibliographie du — et de ses composés . . . . .	5	302
— — — . . . . .	5	432
— — — . . . . .	5	485
Phosphore combiné à l'azote . . . . .	5	475
— — — . . . . .	5	485
— — au brome . . . . .	5	465
— — à l'hydrogène . . . . .	5	400
— — — . . . . .	5	432
— — — et à l'oxygène . . . . .	5	353
— — à l'iode . . . . .	5	471

Phosphore combiné aux métal- loïdes de la famille du chloro. . .	5	433
— à l'oxygène . . . . .	5	305
— au sélénium . . . . .	5	396
— avec le tungstène . . . . .	18	239
— Dosage du — dans les composés organiques . . . . .	55	43
— du — dans les matières orga- niques . . . . .	31	346
— États allotropiques du — . . . . .	5	245
— Etat naturel du — . . . . .	5	244
— Formation du phosphore rouge sur la paroi chaude d'une enceinte dont les températures sont diffé- rentes . . . . .	5	297
— Historique du — . . . . .	5	242
— LOIS DES TRANSFORMATIONS ALLO- TROPIQUES DU — . . . . .	5	285
— Météorites. — dans les — . . . . .	10	7
— Phosphorescence du — . . . . .	5	255
— Préparation du — dans les labo- ratoires. . . . .	5	265
— Propriétés physiques du — . . . . .	5	246
— Recherche du — comme poison. . . . .	31	356
— Transformation du — ordinaire en — rouge. Voyez : Allotropie du Phosphore.		
— — Variation de la limite de trans- formation avec la température. . . . .	5	291
— — Vitesse de la transformation du — . . . . .	5	292
<i>Industrie du phosphore</i> . . . . .	5	486
— Fabrication du — . . . . .	5	486
— — Comparaison des différents procédés de — . . . . .	5	500
— — Décomposition des os par l'acide sulfurique . . . . .	5	489
— — Evaporation. Mélange de la liqueur phosphorique avec le charbon. . . . .	5	491
— — Moulage du — . . . . .	5	498
— — Production et condensation du phosphore. . . . .	5	492
— — Purification du — . . . . .	5	495
— — Rendement de la fabrication. . . . .	5	499
— — Traitement des os par l'acide chlorhydrique étendu. Précipita- tion du phosphate bicalcique . . . . .	5	488
Phosphore blanc . . . . .	5	282
— noir . . . . .	5	283
Phosphore rouge . . . . .	5	267
— — Cristallisé. . . . .	5	275
— — FABRICATION DU — ROUGE avec l'appareil de Schrotter . . . . .	5	503
— — Méthodes pour la transforma- tion du phosphore ordinaire en		

phosphore rouge . . . . .	5	271
<b>Phosphore rouge. Production indu- strielle du — . . . . .</b>	<b>5</b>	<b>504</b>
— — Propriétés chimiques du — . . . . .	5	280
— — — physiques du — . . . . .	5	279
— — Purification du — rouge. . . . .	5	505
— — Relations thermiques entre les divers états allotropiques du phos- phore. . . . .	5	277
— — Séparation du phosphore rouge et du phosphore ordinaire. . . . .	5	270
— — Transformation du phosphore rouge en phosphore ordinaire en présence d'un appareil de conden- sation . . . . .	5	298
— — — du — — en présence du cuivre. . . . .	5	300
— — Trituration et purification du — . . . . .	5	505
— Variétés de phosphore inso- luble . . . . .	5	278
Phosphotriamide . . . . .	5	479
Phosphures. . . . .	9	106
— . . . . .	11	148
Phosphure d'argent . . . . .	27	312
— de baryum. . . . .	15	19
— de bismuth . . . . .	24	59
Phosphures de cadmium . . . . .	17	276
Phosphure de calcium . . . . .	15	70
— de cérium . . . . .	16	84
— de chrome. . . . .	20	248
Phosphures de cobalt. . . . .	23	34
— de cuivre . . . . .	26	54
Phosphure de cuivre. Fabrication du — de — . . . . .	5	507
Phosphures d'étain . . . . .	22	198
— de fer . . . . .	20	79
Phosphure de glucinium . . . . .	16	10
Phosphures d'hydrogène. Voyez : Hydrogènes phosphorés . . . . .		
Phosphure d'hydrogène solide mo- nophényle . . . . .	69	387
— de lithium . . . . .	14	39
— de magnésium. . . . .	15	129
— de manganèse . . . . .	21	113
— de mercure . . . . .	26	217
— de molybdène . . . . .	19	67
— de nickel . . . . .	9	106
Phosphures de nickel . . . . .	23	203
— d'or . . . . .	29	71
Phosphure de plomb . . . . .	25	120
— de potassium . . . . .	12	92
— de sodium . . . . .	13	71
— de thallium . . . . .	17	374
— de thorium . . . . .	16	62
— de titane . . . . .	19	226

Phosphure de vanadium . . . . .	19	152
— de zinc et hydrogène . . . . .	17	121
— dizincique . . . . .	17	119
— monozincique . . . . .	17	120
— sesquizincique . . . . .	17	119
— trizincique . . . . .	17	117
Photène . . . . .	55	581

**Photographie . . . . . 43**

Dans le vol. 43, il y a plusieurs grandes divisions. Pour la table, il convient de les utiliser; tout en suivant l'ordre alphabétique dans chacune de ces divisions. On doit remarquer en plus que, dans ces conditions, une indication concernant le collodion, par exemple, ou tel autre point, peut trouver et trouvera place à la fois dans les divisions I, II, III, IV, V, VI, données ci-dessous.

I. Actinométrie . . . . .	43	51
II. Photographie du ciel . . . . .	43	433
III. Emulsions . . . . .	43	197
IV. Gélantino-bromure d'argent . . . . .	43	2
V. Lumière. V bis Matériel . . . . .	43	5
VI. Procédés et méthodes . . . . .		

I. <i>Actinométrie</i> . Calcul des temps de pose. Variations de la lumière diurne . . . . .	43	51
— Influence de l'objectif. — des objets colorés . . . . .	43	54
— Intensité lumineuse du ciel bleu . . . . .	43	53
— Sensibilité des plaques . . . . .	43	56
— Agrandissements . . . . .	43	425
— Applications de la — . . . . .	43	435
— — Méthode d'enregistrement photographique . . . . .	43	437

II. <i>Photographie du ciel</i> . — céleste . . . . .	43	433
— COLLODION positif. Formules différentes . . . . .	43	181
— — — Ferrotypé ou collodion positif sur tôle vernie . . . . .	43	184
— Collodion sec . . . . .	43	187
— — albuminé . . . . .	43	189
— — au bromure seul . . . . .	43	187
— — résineux . . . . .	43	188
— — au tannin . . . . .	43	190
— Découpage du papier positif . . . . .	43	454
— Émaux photographiques . . . . .	43	420
III. <i>Émulsions</i> . . . . .	43	197
— Émulsion Chardon . . . . .	43	200
— — de Cooper, d'Éder et de Fabre. . . . .	43	205
— — de Warnecke . . . . .	43	203
— — mixte au chloroforme . . . . .	43	367
— — à la gélatine . . . . .	43	341

<b>Photographie</b> . Émulsions. V. aussi : Photographie au gélatinobromure.		
IV. <i>Gélantino-bromure d'argent</i> . Addition d'iodure et de chlorure d'argent . . . . .	43	225
— — Appareils employés pour préparer l'émulsion . . . . .	43	243
— — Bromure d'argent . . . . .	43	210
— — Cartons et papiers pelliculaires . . . . .	43	280
— — Développement à l'acide pyrogallique . . . . .	43	256
— — — au fer . . . . .	43	249
— Émulsion. — ammoniacale à froid . . . . .	43	238
— — Composition de l' — . . . . .	43	214
— — Émulsions sans lavages . . . . .	43	239
— — Préparation de l'émulsion en liqueur acide . . . . .	43	282
— — Émulsion Vogel . . . . .	43	290
— — Extension de la couche de gélatine. Éclairage de l'atelier . . . . .	43	228
— — Fixage . . . . .	43	271
— — Gélalines au chlorure et à l'iodure d'argent . . . . .	43	212
— — Influence des matières ajoutées à l'émulsion lavée . . . . .	43	222
— — — étrangères sur l'émulsion avant le lavage . . . . .	43	220
— — Insuccès du gélatinobromure . . . . .	43	284
— — Lavage . . . . .	43	272
— — — et alunage . . . . .	43	270
— — Maturation du gélatinobromure . . . . .	43	216
— — Méthodes diverses . . . . .	43	242
— — Papier négatif au gélatinobromure . . . . .	43	281
— Plaques. Choix et préparation des — . . . . .	43	245
— — Pellicules libres . . . . .	43	278
— — Pose et développement du négatif sur la plaque . . . . .	43	248
— — Réduction des clichés . . . . .	43	275
— — Remarques sur le développement des — . . . . .	43	268
— — Renforcement des — . . . . .	43	273
— — Révélateurs . . . . .	43	267
— — Révélateur à l'hydroquinone . . . . .	43	261
— — Révélateurs à l'hydroxylamine . . . . .	43	266
— — Transport des négatifs . . . . .	43	277
— — Vernissage . . . . .	43	276
— HISTORIQUE DE LA PHOTOGRAPHIE . . . . .	43	3
V. <i>Lumière</i> . Action de la — sur les sels d'argent . . . . .	43	29
— Couleurs constituant la — blanche . . . . .	43	8
— Principes généraux de la physique concernant la — . . . . .	43	5

<b>Photographie</b> — Radiations, propriétés calorifiques et chimiques des — . . . . .	43	14
— — Persistance de l'action de la lumière . . . . .	43	27
— — Radiations obscures. . . . .	43	13
— — Réactions produites par la lumière . . . . .	43	16
— — Solarisation. Rayons continuateurs . . . . .	43	36
<b>V bis. MATÉRIEL PHOTOGRAPHIQUE . . . . .</b>		
— Chambres noires . . . . .	43	101
— Cuvettes . . . . .	43	113
— Formats photographiques . . . . .	43	99
— Méthodes positives par développement. Consultez ci-dessous la table à Procédés positifs. . . . .	43	348
— Optique photographique . . . . .	43	63
— — Épreuves instantanées. . . . .	43	91
— — Foyers conjugués . . . . .	43	88
— — Lentilles . . . . .	43	64
— — Objectifs . . . . .	43	67
— — — Essais des — . . . . .	43	83
— — — Objectifs sans verre. . . . .	43	65
— — — Note complémentaire sur les objectifs sans verre . . . . .	43	455
— Obturateurs . . . . .	43	94
— Platinotypie . . . . .	43	367
— Photométrie . . . . .	43	38
— — Photomètres basés sur les actions chimiques. . . . .	43	46
— — — électriques et autres . . . . .	43	50
— — — à gaz . . . . .	43	38
— — — au papier sensible . . . . .	43	40
— — — à phosphorescence . . . . .	43	48
— Photomicrographie . . . . .	43	429
— — Réductions de photographies. . . . .	43	432
— — Spectrophotographie. . . . .	43	433
— Téléphotographie . . . . .	43	433
— Plaques orthochromatiques . . . . .	43	292
<b>Photographie directe des couleurs. 43 303</b>		
<b>VI. Procédés et Méthodes :</b>		
— Procédés anciens. Daguerréotypie . . . . .	43	117
— Procédé sur papier humide. . . . .	43	123
— — sur papier sec. . . . .	43	128
— — sur verre albuminé . . . . .	43	138
— — au collodion. Bain d'argent . . . . .	43	138
— — — Défauts provenant du bain d'argent et de l'exposition . . . . .	43	170
— — Clichés pelliculaires . . . . .	43	179
— — Collodion négatif . . . . .	43	153
— — — normal . . . . .	43	151
— — — positif . . . . .	43	181
— — — Défauts des images, provenant du collodion. . . . .	43	168
— — — — provenant du développement . . . . .	43	171

<b>Photographie. Procédés et méthodes. Développement . . . . .</b>	<b>43</b>	<b>163</b>
— — — Fixage . . . . .	43	172
— — — Préparation des plaques . . . . .	43	161
— — — Pyroxylo. . . . .	43	143
— — — Réduction et dévoilage des clichés . . . . .	43	175
— — — Renforcement . . . . .	43	171
— — — Deuxième renforcement . . . . .	43	173
— — — succédanés du collodion . . . . .	43	180
— — — Vernissage . . . . .	43	176
— — — Voile . . . . .	43	218
— Procédés positifs et méthodes positives par développement. . . . .	43	309
— Anthracotypie . . . . .	43	385
— Procédés au bitume de Judée. . . . .	43	416
— Procédé au charbon. Épreuves à demi-teintes. . . . .	43	388
— — Insuccès du — au charbon . . . . .	43	401
— — Photoglyptie . . . . .	43	402
— — Photogravure . . . . .	43	414
— — Photolithographie . . . . .	43	412
— — Phototypie . . . . .	43	406
— — — au trait . . . . .	43	387
— — Émulsion à la gélatine . . . . .	43	341
— — mixte au chloroforme. . . . .	43	367
— — Épreuves émaillées . . . . .	43	335
— — — aux sels d'Urane . . . . .	43	377
— — Fixage . . . . .	43	330
— — Fumigations ammoniacales. Exposition . . . . .	43	321
— — — Gélatino-chlorure d'argent. . . . .	43	358
— — — Glaces au gélatino-bromure . . . . .	43	356
— — — Lavage . . . . .	43	381
— — — Montage . . . . .	43	332
— — — Papier au chlorure d'argent . . . . .	43	348
— — — au gélatino-bromure . . . . .	43	352
— — — à l'émulsion de gélatino-bromure . . . . .	43	365
— — — imitant l'ivoire. Insuccès des papiers au chlorure d'argent. . . . .	43	337
— — — — à l'iode d'argent . . . . .	43	351
— — — Platinotypie . . . . .	43	367
— — — Préparation du papier. . . . .	43	314
— — Procédé à l'aniline . . . . .	43	382
— — — au bichromate et aux poudres. . . . .	43	383
— — — au chlorure d'argent. . . . .	43	309
— — — aux chromates . . . . .	43	381
— — — au collodion-chlorure . . . . .	43	339
— — Procédés aux sels de fer . . . . .	43	374
— — Procédé au ferro-prussiate . . . . .	43	316
— — — au platine. . . . .	43	344
— — — aux résines . . . . .	43	343
— — Sensibilisation . . . . .	43	317
— — Virage . . . . .	43	324
— Spectrophotographie . . . . .	43	433
— Stéréoscope . . . . .	43	423
— Tables diverses utilisées en — . . . . .	43	440

Photographie. Téléphotographie. . . . .	43	433	Phtaline . . . . .	56	474
Phrénitylate de calcium. . . . .	61	807	— . . . . .	56	603
Phrénosine . . . . .	60	473	— . . . . .	56	640
Phtalacone-carbonate de potassium	63	2417	— de la benzine et du phénol . . . . .	56	488
— de sodium . . . . .	63	2417	— — et de la résorcine. . . . .	56	593
Phtalamates. . . . .	68	1075	Phtaline bibromée . . . . .	56	543
Phtalate d'ammonium. . . . .	61	1231	— diacétique . . . . .	56	487
— d'argent . . . . .	61	1231	— dichlorhydrique . . . . .	56	487
— métachloré d'argent . . . . .	61	1242	— de l'orthocrésylol . . . . .	56	543
— acide de baryum. . . . .	61	1231	— du phénol . . . . .	56	487
— neutre de baryum . . . . .	61	1231	— de la résorcine. . . . .	56	592
— métachloré de baryum. . . . .	61	1242	Phtalol . . . . .	56	676
— de calcium . . . . .	61	1231	Phtalophénone . . . . .	62	2143
— de plomb . . . . .	61	1231	Phtalylacétate d'argent. . . . .	63	2380
— neutre de potassium. . . . .	61	1231	Phtalyldiacétate d'argent. . . . .	63	2940
— acide de sodium. . . . .	61	1231	— de baryum. . . . .	63	2940
— neutre de sodium . . . . .	61	1231	Phtalylisopropylidène. . . . .	62	2029
— de zinc . . . . .	61	1231	Phtalyloxymalonate d'argent . . . . .	63	2943
Phtaléines . . . . . CLVI.	56		— de potassium . . . . .	63	2943
— . . . . .	56	638	Phtalylpinacone. . . . .	56	291
— . . . . .	88	466	Phtalylpropionate d'argent . . . . .	63	2382
Phtaléine . . . . .	56	474	Phycite. . . . .	56	281
— . . . . .	56	585	Phyllorétène . . . . .	55	622
— . . . . .	56	620	Physétoleate de baryum . . . . .	61	584
— . . . . .	56	647	Phytolaccate de plomb . . . . .	63	3061
— de la benzine et du phénol . . . . .	56	486	— de potassium. . . . .	63	3061
— — et du pyrogallol. . . . .	56	640	— de sodium . . . . .	63	3061
— — et de la résorcine . . . . .	56	591	Phytoméline . . . . .	56	701
Phtaléine bibromée. . . . .	56	543	Phytostérine . . . . .	56	469
— diacétique . . . . .	56	485	Physique. Applications de la — à la		
— dichlorhydrique . . . . .	56	485	Chimie . . . . .	2	393
— de la dirésorcine . . . . .	56	592	Picène . . . . .	55	666
— de l'hydroquinone . . . . .	56	603	— Quinon. . . . .	58	742
— méthylique. . . . .	56	485	Picolines. Historique. Formation.		
— du naphthol. . . . .	56	567	Propriétés des — . . . . .	65	813
— du paracrésylol . . . . .	56	546	Picotite. . . . .	9	72
— du phénol . . . . .	56	484	— . . . . .	9	214
Phtaléines du pyrogallol . . . . .	56	634	Picramates . . . . .	56	532
Phtaléthylidène. . . . .	62	2017	Picrammonium . . . . .	56	528
Phtalide- $\beta$ -propionate d'argent . . . . .	63	2630	Picrates. . . . .	56	518
— de calcium. . . . .	63	2630	Picrate d'ammoniaque . . . . .	56	518
Phtalidéine . . . . .	56	474	Picrates de carbopétrocène. . . . .	55	677
— . . . . .	56	488	Picrate céréux . . . . .	16	97
— . . . . .	56	641	— de chrysène . . . . .	55	653
— acétique . . . . .	56	490	— de didyme . . . . .	16	140
— de la benzine et du phénol . . . . .	56	490	— de lanthane . . . . .	16	120
— dichlorhydrique . . . . .	56	490	— de potasse . . . . .	56	518
— de l'orthocrésylol . . . . .	56	543	— de pyrène . . . . .	55	639
— du phénol . . . . .	56	489	— d'yttrium . . . . .	16	172
Phtalidine . . . . .	56	474	Picroaconitine . . . . .	66	326
— . . . . .	56	604	Picro-érythrine. . . . .	56	290
— . . . . .	56	641	Picroméride. . . . .	9	169
— de l'orthocrésylol . . . . .	56	543	Pierres artificielles. . . . .	38	150
— du phénol . . . . .	56	488	— de Construction. Analyse des —	31	218
— tétracétique . . . . .	56	641	Pigments biliaires . . . . .	74	275
Phtalimide . . . . .	68	1075	Pigment des crabes. . . . .	75	445
— Sels du — . . . . .	68	1077	— de la carapace d'écrevisse. . . . .	75	441

Pigment des homards et des langoustes . . . . .	75	445	Pipéronylate de calcium . . . . .	63	2248
Pigments de l'urine. — humiques de l'urine . . . . .	75	929	— de cuivre . . . . .	63	2248
— noirs . . . . .	75	436	— de plomb . . . . .	63	2248
— des pattes de pigeons . . . . .	75	442	— de potassium . . . . .	63	2248
— rouges . . . . .	75	440	— de sodium . . . . .	63	2248
Pilocarpine . . . . .	66	591	Pipérylhydrazine . . . . .	65	709
Pimélate d'ammonium . . . . .	61	1098	Pipitzahoiates alcalins . . . . .	62	2044
— d'argent . . . . .	61	1099	Pipitzahoiate d'argent . . . . .	62	2044
β—. . . . .	61	1102	— de baryum . . . . .	62	2044
— de baryum . . . . .	61	1099	— de cuivre . . . . .	62	2044
β—. . . . .	61	1102	— de plomb . . . . .	62	2044
— de calcium . . . . .	61	1098	Pisanite . . . . .	9	168
— — — — —	61	1100	Pittakale . . . . .	56	642
— de cuivre . . . . .	61	1100	Pittizite . . . . .	20	94
β—. . . . .	61	1102	Pivalate de cuivre . . . . .	60	381
— de magnésium . . . . .	61	1099	Plagioclases . . . . .	9	213
β—. de plomb . . . . .	61	1102	Plasma musculaire . . . . .	75	452
— de potassium . . . . .	61	1098	Plasma sanguin. Le — sanguin et la coagulation . . . . .	76	133
— de sodium . . . . .	61	1098	— Dosage de la fibrine dans le — . . . . .	73	154
— de zinc . . . . .	61	1100	— Propriétés générales et composition du — . . . . .	76	135
Pimélite . . . . .	23	177	— Substance fibrinogène. Fibrine du sang . . . . .	76	136
Piment de la Jamaïque. Analyse du — . . . . .	91	671	— — Dosage de la — du sang et du — . . . . .	73	154
— des jardins. Analyse du — . . . . .	91	673	Platine et ses composés (consulter la table du volume 30). . . . .	9	26
Pinacoline . . . . .	56	205	— Analyse du — . . . . .	31	73
Pinacone . . . . .	56	205	— Combinaisons avec le tungstène. . . . .	18	210
Pince à tourmalines . . . . .	2	749	Platinage des glaces . . . . .	40	276
Pinite . . . . .	84	265	Platinicyanures. Formation, analyse et synthèse des — . . . . .	5 <sup>2</sup>	472
— Recherche de la — . . . . .	34	519	Platinoazotate céréux . . . . .	16	92
— Propriétés. Réactions. Dérivés de la — . . . . .	56	294	— d'yttrium . . . . .	16	167
Pipéracéonate d'argent . . . . .	63	2632	Platinoazotite de didyme . . . . .	16	135
— de baryum . . . . .	63	2632	— de lanthane . . . . .	16	115
— de calcium . . . . .	63	2632	Platinocyanure d'argent . . . . .	5 <sup>2</sup>	471
— de zinc . . . . .	63	2632	— de baryum . . . . .	5 <sup>2</sup>	468
Pipérate d'ammonium . . . . .	63	2375	— de cadmium . . . . .	5 <sup>2</sup>	470
— d'argent . . . . .	63	2375	— de calcium . . . . .	5 <sup>2</sup>	469
— de baryum . . . . .	63	2375	— de cérium . . . . .	5 <sup>2</sup>	469
— de potassium . . . . .	63	2375	— de cobaltammonium . . . . .	5 <sup>2</sup>	470
Piperhydro lactone . . . . .	63	2573	— de cuivre . . . . .	5 <sup>2</sup>	470
Piperhydronate de calcium . . . . .	63	2315	— de cuproammonium . . . . .	5 <sup>2</sup>	471
Pipéridine . . . . .	66	292	— d'erbium . . . . .	5 <sup>2</sup>	470
— Action de l'acide azoteux sur la — . . . . .	66	296	— — — — —	16	183
— — de l'acide cyanhydrique . . . . .	66	298	— de glucinium . . . . .	5 <sup>2</sup>	470
— Constitution de la — . . . . .	66	314	— de lanthane . . . . .	5 <sup>2</sup>	469
— Dérivés de la — . . . . .	66	311	— de magnésium . . . . .	5 <sup>2</sup>	469
— Dérivés alcooliques de la — . . . . .	66	299	— de mercure . . . . .	5 <sup>2</sup>	471
Pipéridine. Dérivé éthylnique de la — . . . . .	66	310	— de nickelammonium . . . . .	5 <sup>2</sup>	470
— iodobismuthique . . . . .	24	99	Platinocyanures perchlorés . . . . .	5 <sup>2</sup>	474
Pipérine . . . . .	66	289	Platinocyanure de platine . . . . .	5 <sup>2</sup>	471
Pipéronal. Dérivés du — . . . . .	58	849	— de plomb . . . . .	5 <sup>2</sup>	470
Pipéronylate d'argent . . . . .	63	2248	— de potassium . . . . .	5 <sup>2</sup>	467
— d'ammonium . . . . .	63	2248			
— de baryum . . . . .	63	2248			

Platinocyanure de sodium . . . . .	5 <sup>a</sup>	468	Plombo-triméthyle . . . . .	69	116
— de strontium . . . . .	5 <sup>a</sup>	468	Plumes . . . . .	75	650
— de thallium . . . . .	5 <sup>a</sup>	469	Plumiérate d'argent . . . . .	63	2627
— de thorium . . . . .	5 <sup>a</sup>	470	— de calcium . . . . .	63	2627
— d'yttrium . . . . .	5 <sup>a</sup>	470	— de potassium . . . . .	63	2627
— de zincammonium . . . . .	5 <sup>a</sup>	470	Podocarpate d'ammonium . . . . .	62	2064
Platinoïdoazotate d'yttrium . . . . .	16	167	— d'argent . . . . .	62	2064
Plotinoïdoazotite céreux . . . . .	16	92	— de baryum . . . . .	62	2064
— de didyme . . . . .	16	135	— de calcium . . . . .	62	2065
— de lanthane . . . . .	16	116	Podocarpates de cuivre . . . . .	62	2065
Platonitrite de lithine . . . . .	14	51	— de plomb . . . . .	62	2065
Plâtre. Analyse du — . . . . .	31	225	Podocarpate de potassium . . . . .	62	2064
— — d'une pierre à — . . . . .	38	160	— de sodium . . . . .	62	2064
— Cuisson du — . . . . .	38	162	Poids atomiques . . . . .	LXXV	4
— cuit. Prise du — . . . . .	38	170	— moléculaires . . . . .	LXIX	4
— Emploi du — chez les anciens . . . . .	38	180	Poils . . . . .	75	648
— Gisements du — . . . . .	38	156	Poisons. Toxiques . . . . .	31	353
— Procédés de durcissement du — . . . . .	38	175	— Recherche des — . . . . .	31	354
— Propriétés du — . . . . .	38	157	— Recherche des acides . . . . .	31	375
Plattérite . . . . .	9	91	— — de l'acide azotique . . . . .	31	378
Pléonaste . . . . .	9	214	— — — chlorhydrique . . . . .	31	379
			— — — cyanhydrique et des cya-		
			nures . . . . .	31	360
			— — — sulfurique . . . . .	31	377
			— Recherches des matières métal-		
			liques. Destruction des matières		
			organiques . . . . .	31	361
			— — de l'arsenic et de l'antimoine . . . . .	31	366
			— — du cuivre . . . . .	31	374
			— — du mercure . . . . .	31	371
			— — du plomb . . . . .	31	373
			— — du zinc . . . . .	31	375
			— Recherche de l'oxyde de carbone		
			— — du phosphore . . . . .	31	356
			Poivre. Analyse du — . . . . .	91	664
			Polarisation. Appareils de — . . . . .	73	48
			— Voyez Cristallographie.		
			Poliène . . . . .	67	833
			Pollen. Composition chimique du — . . . . .	72	85
			Polyamines monoacides . . . . .	64	129
			Polyatomicité . . . . .	1	139
			Polyazoïques. Composés — . . . . .	68	1448
			Polyglucosides . . . . .	56	424
			— . . . . .	56	439
			Polyglycérides . . . . .	56	241
			Polyglycolides . . . . .	56	198
			Polyhalite . . . . .	36	421
			Polymérie. — des carbures d'hydro-		
			gène . . . . .	55	116
			— des corps organiques . . . . .	55	2
			— Voyez Isomérisation, Métamérie, etc.		
			Polymérisation . . . . .	1	563
			Polymorphisme . . . . .	1	150
			— des levures . . . . .	71	286
			Polyphénols éthers . . . . .	56	694
			Polyporate d'ammonium . . . . .	61	1364
			— d'argent . . . . .	61	1364
			— de baryum . . . . .	61	1364
Plomb . . . . .	9	22			
— . . . . .	25				
— Alliages du — . . . . .	25	14			
— Analyse du — . . . . .	31	62			
— — du — au chalumeau . . . . .	31	534			
— — électrolytique du — . . . . .	31	495			
— Atomicité du — . . . . .	25	13			
— Bibliographie du — . . . . .	25	130			
— Composés organo-métalliques du					
plomb. Voyez plus bas : Plombo-					
tétraméthyle, etc. . . . .					
— Emploi du — pour le traitement					
des minerais d'argent . . . . .	50	169			
— Équivalent du — . . . . .	25	11			
— État naturel et préparation du — . . . . .	25	2			
— Historique du — . . . . .	25	1			
— Météorites contenant du — . . . . .	10	10			
— Préparation du — chimiquement					
pur . . . . .	25	3			
— Propriétés chimiques du — . . . . .	25	7			
— — physiques du — . . . . .	25	5			
— Recherche du — comme poison . . . . .	31	373			
— Usages du — . . . . .	25	10			
Plomb rouge . . . . .	9	164			
Plombate de potasse . . . . .	25	60			
Plombite d'argent . . . . .	25	52			
— de baryte . . . . .	25	52			
— de chaux . . . . .	25	52			
— de potasse . . . . .	25	52			
— de soude . . . . .	25	52			
— de zinc . . . . .	25	52			
Plombo-tétraméthyle . . . . .	69	118			
— -tétréthyle . . . . .	69	122			
— -triéthyle . . . . .	69	119			
— triisomyle . . . . .	69	123			



Polyporate de calcium . . . . .	61	1364
— de diéthyle . . . . .	61	1364
— de diméthyle . . . . .	61	1364
— de magnésium . . . . .	61	1364
— de potassium . . . . .	61	1364
— de sodium . . . . .	61	1364
— de strontium . . . . .	61	1364
Polysaccharides . . . . .	56	424
— . . . . .	CXVI	56
Polysidères . . . . .	10	177
Polysilicate de soude . . . . .	13	185
Polysulfures d'ammonium . . . . .	14	73
— de cuivre . . . . .	26	35
— de lithium . . . . .	14	30
— de plomb . . . . .	25	69
Populine . . . . .	56	367
Porcelaine . . . . .	42	
— Caractères de la — . . . . .	42	72
— Coup d'œil sur la technologie de la — . . . . .	42	109
I. <i>Cuisson de la</i> —. Généralités sur la — de la — . . . . .	42	291
— Combustibles . . . . .	42	298
— Fours . . . . .	42	316
— — au bois . . . . .	42	322
— — à la houille . . . . .	42	331
— — au gaz . . . . .	42	346
II. <i>Décoration de la</i> —. Couleurs . . . . .	42	459
— Couleurs de demi-grand feu . . . . .	42	435
— Couvertes chinoises . . . . .	42	412
— Cuisson des peintures et dorures . . . . .	42	508
— Décoration au grand feu . . . . .	42	395
— Engobes . . . . .	42	423
— Emaux . . . . .	42	440
— Moyens économiques de décoration de la — . . . . .	42	501
— — pratique de la peinture de moufle . . . . .	42	490
III. <i>Fabrication de la</i> —. Défauts et dernières façons de la — . . . . .	42	359
— Dernières préparations et création des modèles . . . . .	42	194
— Dosage des matières employées dans la fabrication de la — . . . . .	42	141
— Composition des pâtes et des glaçures . . . . .	42	152
— dure, demi-dure, tendre . . . . .	42	67
— Encastage et cazettes . . . . .	42	275
— Façonnage par les machines . . . . .	42	243
— Historique de la — jusqu'à la fin du xviii <sup>e</sup> siècle . . . . .	42	1
— de la — depuis le commencement du xix <sup>e</sup> siècle . . . . .	42	22
— Innocuité de la — . . . . .	42	70
— Mise en couverte et émaillage . . . . .	42	263
— Moulage et coulage de la — . . . . .	42	219

IV. <i>Matières premières de la</i> — et préparation de ces matières. —		
Argiles . . . . .	42	75
— Feldspaths . . . . .	42	79
— Kaolin . . . . .	42	84
— — Origine du kaolin . . . . .	42	87
— — Place occupée par les kaolins dans l'écorce terrestre . . . . .	42	90
— Gisements principaux de kaolin . . . . .	42	92
— Variétés de la composition des pâtes . . . . .	42	99
— — Essais faits à Sévres par Brongniart . . . . .	42	104
— — Les carrières et leur mode d'exploitation . . . . .	42	119
— Préparation mécanique des matières premières . . . . .	42	132
— Epuration des barbotines par les aimants et les appareils électro-aimants . . . . .	42	515
— Préparation des matières colorantes . . . . .	42	367
— — . . . . .	42	382
— Préparation mécanique des pâtes . . . . .	42	169
— Poteries dures et tendres . . . . .	42	65
— Rachevage . . . . .	42	233
— Tournage et tournassage . . . . .	42	206
Porphyres globulaires . . . . .	9	204
— pétrosiliceux . . . . .	9	204
Porphyrine . . . . .	66	37
Porphyrites . . . . .	9	204
— andésitiques . . . . .	9	215
— labradoriques . . . . .	9	215
Potasse caustique . . . . .	12	25
— des feldspaths . . . . .	12	155
— de mélasse . . . . .	12	152
— des roches . . . . .	34	214
— du suint . . . . .	12	155
— des terres . . . . .	34	142
— dans l'urine . . . . .	75	1036
Potasse. Caractères distinctifs des sels de — . . . . .	12	184
— Sels sulfatés de — . . . . .	12	174
— Dosage de la — à l'état d'azotate . . . . .	12	204
— — à l'état de chlorure . . . . .	12	205
— — — . . . . .	34	32
— — à l'état de chlorure double de potassium et de platine . . . . .	12	205
— — — . . . . .	34	30
— — par le formiate de soude . . . . .	34	31
— — par le molybdate d'ammoniaque . . . . .	19	39
— — à l'état de sulfate . . . . .	12	204
— — à l'état de perchlorate . . . . .	12	206
— Dosage et séparation de la — par l'acide perchlorique . . . . .	79	185
— — dans les roches . . . . .	34	214

Potasse. Séparation dans les terres	34	142
— Séparation de la — et de l'ammoniaque dans les sels ammoniacaux	44	43
— Séparation d'avec la soude par l'acide perchlorique	79	185
— Séparation de la — et de la soude.	34	30
Potassium	12	1
— Alliages du —	12	19
— Alliages et composés du —	12	208
— Amalgames du —	12	20
— Bibliographie du —	12	208
— Équivalent du —	12	9
— État naturel du —	12	2
Potassium-éthyle	69	35
Potassium. Historique du —	12	1
Potassium hydrogène.	4	145
Potassium. Météorites contenant du —	10	8
Potassium-méthyle	69	35
Potassium. Préparation du —	12	10
— Propriétés chimiques du —	12	6
— — physiques du —	12	4
Poudre d'Algaroth	9	59
Poudre-coton	56	454
Poudre à tirer. Analyse de la —	31	236
Poudrettes. Analyse des —	34	62
Poumons. Analyse des —	73	278
Pourpre d'indigo	68	1056
Pourpres d'or. Pourpre de Cassius.	29	62
Pourpre rétinien, ou rhodopsine	75	440
Pouzzolanes	31	217
— Analyse des —	38	86
— artificielles	38	78
— Origine. Propriétés des —	38	76
— Résidus industriels employés comme matières pouzzolaniques.	38	80
Praséocobaltiques. Sels —	23	85
Précipité per se. — rouge.	9	58
Préhnitrate bibarytique	61	1422
— plombique.	61	1421
— de potassium.	61	1421
Préputiales. Sécrétion —	75	1089
Présure.	71	157
— Examen de la —	34	540
— Ferment de la —	74	218
Priestley. Chimiste	1	30
Principes amers. Méthode de dosage des — dans les végétaux.	80	113
Principe de la conservation de la matière et de l'énergie appliqué aux êtres vivants.	75	2
Principe doux des huiles.	56	221
Principes immédiats. Voyez Analyse chimique.		
— des travaux moléculaires	2	12

Prochlorite	29	126
Produits ammoniacaux. Industrie des —	81	
— végétaux alimentaires. Analyse des —	34	273
Propane	55	234
Propargyle	55	266
Propargylate d'éthyle.	61	601
— de potassium	61	601
Propénylphénylénamide	65	1269
Propénylsalicylate d'argent.	62	2015
— de cuivre	62	2015
Propeptones	75	991
Propioanilide.	68	1216
Propionamide. Chlorhydrates de —	67	280
— Dérivé acétique du —	67	284
— — amidé du —	67	284
— Dérivés bromés, chlorés et iodés du —	67	281
Propionamide	64	128
Propionates	60	282
Propionate d'ammoniaque.	60	282
— d'argent.	60	285
— de baryum.	60	283
— calcico-barytique	60	283
Propionates calcico-plombiques	60	283
Propionate calcico-strontianique.	60	283
— de calcium	60	283
— céreux.	16	96
— de chrome.	60	286
— de cobalt	60	286
— de cuivre	60	284
— —	60	286
— de didyme	16	139
— d'éthyle bichloré	60	288
— ferreux	60	286
— ferrique	60	286
— de lanthane	16	119
— magnésio-barytique	60	283
— magnésio-plombique.	60	283
— mercureux	60	286
— mercurique	60	286
— de plomb	60	284
— —	60	286
— de potassium	60	282
— de sodium	60	282
— de strontium	60	286
— d'yttrium	16	171
Propionitrile ou Nitrile propionique.	56	62
Propionitrile. Dérivés du —	67	285
Propionylformiate d'argent.	62	1651
— de baryum.	62	1651
Propio-para-coumarate d'argent.	62	2014
o-Propiophénone-carbonate d'argent	62	2016
Propiosulfonate d'ammonium	60	307
— —	60	308

Propiosulfonate d'argent . . . . .	60	703	Propylparaconate de baryum . . . . .	63	2217
— — . . . . .	60	309	— de calcium . . . . .	63	2217
— de baryum . . . . .	60	307	<i>o</i> -Propylphénolcarbonate de ba-		
— de cadmium . . . . .	60	307	ryum . . . . .	62	1933
— — . . . . .	60	309	<i>o</i> — de plomb . . . . .	62	1933
— de calcium . . . . .	60	307	Propylphénylacétone . . . . .	57	354
— — . . . . .	60	309	<i>p</i> -Propylphénylglycollate d'argent.	62	1942
— de cuivre . . . . .	60	309	<i>p</i> — de baryum . . . . .	62	1942
— de magnésium . . . . .	60	309	<i>p</i> — de plomb . . . . .	62	1942
— de plomb . . . . .	60	309	Propylphosphines . . . . .	69	351
— de potassium . . . . .	60	307	Propylpseudonitrol . . . . .	55	239
— — . . . . .	60	308	— . . . . .	56	98
— de sodium . . . . .	60	308	Propylpyrogallol . . . . .	56	643
— de strontium . . . . .	60	308	Propylsuccinate d'ammonium . . . .	61	1105
— de zinc . . . . .	60	309	Propylsulfines . . . . .	69	101
Propylacétylène . . . . .	55	291	Propyltoluylate d'argent . . . . .	61	819
Propylamines . . . . .	64	74	— de baryum . . . . .	61	819
Propylarsines . . . . .	69	275	<i>m</i> -Propyl- <i>o</i> -toluylate d'argent . . . .	61	817
Propylbenzines . . . . .	55	443	Propyltriphénylméthane . . . . .	55	648
Propylbenzine normale . . . . .	55	443	Protagon . . . . .	75	580
<i>p</i> -Propylbenzoate d'ammonium . . . .	61	792	Protamine . . . . .	64	297
<i>p</i> — d'argent . . . . .	61	792	— . . . . .	75	1119
<i>p</i> — de baryum . . . . .	61	792	Protéides . . . . .	75	89
<i>p</i> — de calcium . . . . .	61	792	Protéine . . . . .	68	1560
<i>p</i> — plombique . . . . .	61	792	Protéiques. Matières — . . . . .	75	76
<i>p</i> — de strontium . . . . .	61	792			
Propylbutyrylurée . . . . .	67	651	Protobromure d'acétylène . . . . .	55	177
Propylcarbinol . . . . .	56	99	— de carbone . . . . .	5 <sup>2</sup>	232
$\alpha$ -Propyl- $\beta$ -chlorocinnamate d'ar-			— de chrome . . . . .	20	243
gent . . . . .	61	883	— d'étain . . . . .	22	220
Propylidénacétate d'argent . . . . .	61	555	— de fer . . . . .	20	76
Propyl-diéthylcarbinol . . . . .	56	126	— d'or . . . . .	29	83
Propylidénacétylacétate d'argent . .	62	1729	— double d'or et de phosphore . . . .	29	84
Propylène . . . . .	55	239	— de phosphore . . . . .	5	466
Propylènes dichlorés . . . . .	55	247	— de tungstène . . . . .	18	230
— bromés . . . . .	55	249	— d'uranium . . . . .	22	663
— — . . . . .	55	252	Protocatéchaté de baryum . . . . .	63	2242
— — . . . . .	56	141	— de calcium . . . . .	63	2241
Propylène bromé- $\alpha$ . . . . .	55	252	— de plomb . . . . .	63	2242
— bromé- $\beta$ . . . . .	55	258	Protochlorure d'acétylène . . . . .	55	174
Propylènes chlorés . . . . .	55	245	— de carbone . . . . .	5 <sup>2</sup>	215
— — . . . . .	56	141	— — Préparation et propriété du — . . . .	55	199
Propylène chloré- $\alpha$ . . . . .	55	245	— de chrome . . . . .	20	220
— chloré- $\beta$ . . . . .	55	246	— d'étain . . . . .	22	201
Propylène-diamine . . . . .	64	177	— — . . . . .	22	209
— iodé . . . . .	56	142	— de fer . . . . .	9	100
Propylènes monochlorés . . . . .	55	245	— — . . . . .	10	89
— trichlorés . . . . .	55	248	— — . . . . .	20	69
Propyl-eugénol . . . . .	56	685	— de gallium . . . . .	16	209
Propylglycol . . . . .	56	232	— d'iode . . . . .	4	685
— — . . . . .	56	245	— de manganèse anhydre . . . . .	21	103
— normal. Propriétés et réactions			— — hydraté . . . . .	21	104
du — . . . . .	56	199	— d'or et de phosphore . . . . .	29	79
— ordinaire . . . . .	56	199	— de soufre . . . . .	5	155
Propyllactate de baryum . . . . .	62	1696	— — Action du chlore sur le — . . . . .	5	160
Propylméthyléthylène . . . . .	55	299	— — Préparation du — . . . . .	5	155
Propylols . . . . .	56	94	— — Propriétés chimiques et phy-		
Propylparaconate d'argent . . . . .	63	2217	siques du — . . . . .	5	156

Protochlorure de phosphore . . .	5	435
— — Combinaisons du — avec le protochlorure de platine . . .	5	438
— — Préparation du — . . .	5	439
— — Propriétés du — . . .	5	436
— de tungstène . . .	18	223
— d'uranium anhydre et hydraté .	22	60
Protocyanure de chrome . . .	20	249
Protofluorure d'étain . . .	22	225
Protoiodure d'acétylène . . .	55	180
— de chrome . . .	20	245
— d'étain . . .	22	221
— — Combinaisons formées par le — — d'étain . . .	12	223
— de fer . . .	20	77
— d'uranium . . .	22	65
Protopine . . .	66	257
Protoquinamicine . . .	66	460
Protoséléniure d'antimoine . . .	22	393
— d'étain . . .	22	193
Protosulfures cubiques . . .	9	27
— non cubiques . . .	9	34
Protosulfure de chrome . . .	20	218
— de cobalt . . .	9	25
— d'étain anhydre . . .	22	177
— — hydraté . . .	22	184
— de fer . . .	20	49
— de manganèse . . .	21	95
— de phosphore liquide . . .	5	373
— — solide . . .	5	375
— d'uranium. — anhydre et — hy- draté . . .	22	57
Protoxydes cubiques, obtenus arti- ficiellement . . .	9	50
— non cubiques, obtenus artificiel- lement . . .	9	55
Protoxyde d'azote. Analyse du —	4	321
— — Historique . . .	4	307
— — Liquéfaction du — . . .	4	308
— — Préparation du — . . .	4	322
— — Propriétés chimiques . . .	4	315
— — Propriétés à l'état liquide . .	4	313
— — Propriétés physiologiques . .	4	317
— — Propriétés physiques du — . .	4	307
— de baryum. Préparation du — .	15	5
— — Propriétés du — . . .	15	4
— — Usages du — . . .	15	7
— de bismuth . . .	24	32
— de calcium . . .	15	57
— — Propriétés physiques et chi- miques du — . . .	15	58
— — Préparation du — . . .	15	60
— — Usages du — . . .	15	61
Voyez aussi Chaux . . .		
— de cérium, ou oxyde cérique . .	16	77
— de chlore . . .	4	549
— de chrome . . .	20	193

Protoxyde de cobalt . . .	9	52
— — anhydre . . .	23	17
— — Caractères des sels de — . .	23	147
— — hydraté . . .	23	18
— — Sels d'ammoniaque et de — .	23	55
— — — doubles de cobalt . . .	23	68
— — — de potasse et de — . . .	23	59
— — — de soude et de — . . .	23	65
— d'étain . . .	9	52
— d'étain anhydre . . .	22	145
— — hydraté . . .	22	140
— de fer . . .	9	52
— — . . .	20	29
— de gallium . . .	16	208
— de lithium. — anhydre et — hy- draté . . .	14	26
— de manganèse anhydre . . .	21	42
— — hydraté . . .	21	46
— — Généralités sur les sels de —	21	127
— — Caractères des sels de — . .	21	178
— de molybdène . . .	19	6
— de nickel anhydre . . .	23	190
— — hydraté . . .	23	191
— de niobium . . .	18	12
— d'or . . .	29	47
— de plomb. Préparations indus- trielles du — . . .	25	45
— de potassium . . .	12	24
— de sodium . . .	13	19
— de strontium. Propriétés. Pré- paration du — . . .	15	40
— de thallium . . .	17	341
— — Sels de — et propriétés phy- siologiques des sels de — . . .	17	379
— de titane . . .	19	167
— d'uranium anhydre . . .	22	6
— — hydraté . . .	22	7
Proust. Loi de — . . .	1	123
Proustite . . .	9	47
Prout. Loi de — . . .	1	123
— — . . .	11	17
Pseudoalcool diallylénique . . .	56	156
Pseudobutane . . .	55	269
Pseudobutylène . . .	55	275
Pseudocumène . . .	55	440
— quinon-carbonate d'argent . . .	63	2354
Pseudocuménol . . .	56	554
Pseudocumidine ou amido- $\alpha$ -tri- méthylbenzol . . .	65	676
— — . . .	65	680
— Dérivés de la — . . .	65	677
Pseudocumophénol. Dérivés et pro- priétés du — . . .	56	554
Pseudocumylphthalide . . .	62	2100
Pseudo-éther cyanhydrique . . .	56	62
Pseudoglycol hexylique . . .	56	156
Pseudohémoglobine . . .	76	52

Pseudo-indol . . . . .	68	1065
Pseudojervine . . . . .	66	122
Pseudoméconine . . . . .	63	2564
Pseudomorphine . . . . .	66	256
Pseudo-mucine . . . . .	75	1103
Pseudo-orcine . . . . .	56	281
Pseudopellétériine . . . . .	66	133
Pseudophénanthrène . . . . .	55	632
Pseudopropylacétylène . . . . .	55	292
Pseudopyrétérobate d'argent . . . . .	61	564
— de calcium . . . . .	61	564
Pseudo-urates . . . . .	67	716
Pseudoxanthine . . . . .	67	764
— — . . . . .	75	488
Pseudoxyde d'hexylène . . . . .	56	156
Pseudopurpurine . . . . .	63	2952
Psoromate d'argent . . . . .	63	3061
Ptérocarpine . . . . .	56	788
Ptomaines ou alcaloïdes des cada- vres et de la putréfaction . . . . .	66	607
— . . . . .	75	838
Ptyaline . . . . .	74	178
Ptyalose . . . . .	56	382
Puddlage de la fonte . . . . .	47	94
Pulpes. Analyse des — . . . . .	34	310
Purpuramide . . . . .	56	725
Purpurates, ou isoalloxanates . . . . .	56	725
— . . . . .	67	712
Purpurate d'ammonium . . . . .	75	759
Purpuréine . . . . .	56	725
Purpuréocobaltiques. Sels — . . . . .	23	92
Purpuréochromiques ammoniés. Sels — . . . . .	20	306
Purpurine . . . . .	56	715
— . . . . .	56	719
— . . . . .	56	724
— . . . . .	58	721
— . . . . .	88	657
Purpurogalline . . . . .	56	636
Purpuroxanthincarbonate de ba- ryum . . . . .	63	2842
— de calcium . . . . .	63	2842
— de plomb . . . . .	63	2842
Purpuroxanthine . . . . .	56	720
— . . . . .	58	701
Pus. Analyse du — . . . . .	73	266
Putréfaction . . . . .	71	790
— marche générale de la — . . . . .	71	726
— des Olfus . . . . .	71	738
— Produits fixes de la — . . . . .	71	763
— gazeux de la — . . . . .	71	747
— volatils de la — . . . . .	71	756
— Ressemblance entre les phéno- mènes normaux de l'organisme et les phénomènes de la — . . . . .	71	779
Voyez : Microbiologie. Putréfaction.		
Pyrène . . . . .	55	638

Pyrène . . . . .	61	966
Pyrène-carbonate de baryum . . . . .	61	966
— de calcium . . . . .	61	966
Pyrëndicarbonat de baryum . . . . .	61	1367
— de calcium . . . . .	61	1367
Pyrène dinitré . . . . .	55	640
—quinon . . . . .	55	639
— . . . . .	58	737
Pyridine. Formation. Préparation. Propriétés de la — . . . . .	65	780
— Dérivés de la — . . . . .	65	786
— Sels de la — . . . . .	65	784
Pyridiques. Bases —. Constitution des bases —. . . . .	65	778
Pyrimidines . . . . .	65	810
Pyrite . . . . .	9	43
— blanche . . . . .	9	44
Pyrites de fer. Analyse des — . . . . .	31	154
— Emploi des résidus du grillage des — de fer . . . . .	37	18
Pyrite jaune . . . . .	20	54
— magnétique . . . . .	9	39
— — . . . . .	20	51
Pyrocatechine . . . . .	75	910
— . . . . .	88	186
— Formation, par synthèse et ana- lyse, de la —. Préparations, pro- priétés, réactions de la —. . . . .	56	580
Pyrocatechine - dicarbonate d'ar- gent . . . . .	63	2797
— de baryum . . . . .	63	2797
— de plomb . . . . .	63	2797
— de sodium . . . . .	63	2797
Pyrochlore . . . . .	9	191
Pyrochlores . . . . .	18	103
Pyrocinchonate d'argent . . . . .	61	1190
— de baryum . . . . .	61	1190
— de calcium . . . . .	61	1190
— de sodium . . . . .	61	1190
— de zinc . . . . .	61	1190
Pyrocinchonimide . . . . .	61	1190
Pyrocolle. Dérivés du — . . . . .	65	765
Pyrocrésols. Dérivés des — . . . . .	56	571
Pyrodextrine . . . . .	56	443
Pyrogallocarbonate de baryum . . . . .	63	2538
— de calcium . . . . .	63	2538
— de plomb . . . . .	63	2538
— de potassium . . . . .	63	2538
— de sodium . . . . .	63	2538
Pyrogallol. Préparation, synthèse, propriétés, réactions du — . . . . .	56	634
— Formation du — par l'acide gal- lique . . . . .	56	750
— — du — par le tannin . . . . .	56	771
Pyrogallol-vanilléine . . . . .	56	638
Pyrogalloquinon . . . . .	58	563
Pyrogallo-quinone . . . . .	56	638

Pyro-inuline . . . . .	56	448
Pyro-isomalate d'argent . . . . .	63	2497
— de baryum . . . . .	63	2497
— de calcium . . . . .	63	2497
— de plomb . . . . .	63	2497
Pyro-ita-uvate d'argent . . . . .	62	1650
— de baryum . . . . .	62	1650
— de plomb . . . . .	62	1650
Pyroméconate d'ammonium . . . . .	62	1754
— de baryum . . . . .	62	1754
— de calcium . . . . .	62	1754
— de cuivre . . . . .	62	1755
— ferrique . . . . .	62	1754
— de magnésium . . . . .	62	1755
— de plomb . . . . .	62	1755
— de potassium . . . . .	62	1754
— de strontium . . . . .	62	1755
Pyroméline . . . . .	23	176
Pyromellate d'argent . . . . .	61	1423
— de calcium . . . . .	61	1423
Pyromellates naphtoïques . . . . .	61	1424
Pyromellate de plomb . . . . .	61	1423
Pyromorphite . . . . .	9	179
Pyromucamide . . . . .	67	869
— diamidé . . . . .	67	869
Pyromucanilide . . . . .	68	1259
Pyromucate d'argent . . . . .	62	1744
β — — . . . . .	62	1752
— de baryum . . . . .	62	1744
— de calcium . . . . .	62	1744
— de cuivre . . . . .	62	1744
— de plomb . . . . .	62	1744
— de potassium . . . . .	62	1744
— de sodium . . . . .	62	1744
Pyrophore de Gay-Lussac . . . . .	12	84
— de Homberg . . . . .	12	85
Pyrophosphamate de cuivre . . . . .	26	118
— de zinc . . . . .	47	189
Pyrophosphates . . . . .	11	424
— Caractères des — . . . . .	5	319
Pyrophosphate d'ammoniaque . . . . .	14	92
— de baryte . . . . .	15	32
Pyrophosphates de cadmium . . . . .	17	311
Pyrophosphate double de cadmium et sodium . . . . .	17	312
— céréux . . . . .	16	93
— double . . . . .	16	93
— de cuivre . . . . .	26	86
Pyrophosphates doubles de cuivre — cuproammonique . . . . .	26	86
— cuproammonique . . . . .	26	117
Pyrophosphate de didyme . . . . .	16	136
— double d'erbium . . . . .	16	182
— de protoxyde de fer . . . . .	20	104
— — — et de bioxyde d'azote . . . . .	20	106
— — — et de soude . . . . .	20	106
— de sesquioxyde de fer . . . . .	20	106
— double de sesquioxyde de fer et de soude . . . . .	20	107

Pyrophosphate de glucinium . . . . .	16	16
Pyrophosphates de lanthane . . . . .	16	116
— doubles de lanthane . . . . .	16	116
Pyrophosphate de lithine . . . . .	14	45
— de magnésie . . . . .	15	137
— mercureux . . . . .	26	250
— mercurique . . . . .	26	251
— de potasse . . . . .	12	162
— sodico-potassique . . . . .	13	140
Pyrophosphates de soude . . . . .	13	138
Pyrophosphate de soude . . . . .	13	144
— — acide . . . . .	13	138
— — neutre . . . . .	13	138
Pyrophosphates de protoxyde de thallium . . . . .	17	401
Pyrophosphate de thorium . . . . .	16	66
— double de thorium . . . . .	16	66
— d'acide vanadique . . . . .	19	106
— d'ytterbium . . . . .	16	191
— d'yttrium . . . . .	16	168
— double d'yttrium . . . . .	16	168
— de zinc . . . . .	17	186
— — ammoniacal . . . . .	17	187
Pyrophosphates doubles de zinc et de sodium . . . . .	17	187
— de zirconium . . . . .	16	46
Pyrosmalite . . . . .	20	119
Pyrosulfarséniate de bismuth . . . . .	24	86
— de protoxyde de manganèse . . . . .	21	154
Pyrosulfarsénite de bismuth . . . . .	24	86
— de protoxyde de manganèse . . . . .	21	153
Pyrosulfate de soude . . . . .	13	114
Pyrotartramide . . . . .	67	416
Pyrotartramite . . . . .	68	1241
Pyrotartrates . . . . .	61	1055
Pyrotartrate d'alumine . . . . .	61	1057
— d'ammonium acide . . . . .	61	1056
— — . . . . .	61	1067
— — neutre . . . . .	61	1056
— — . . . . .	61	1067
— d'argent . . . . .	61	1060
— — . . . . .	61	1070
— de baryum acide . . . . .	61	1056
— — neutre . . . . .	61	1056
— — . . . . .	61	1068
— de bismuth . . . . .	61	1059
— de cadmium neutre . . . . .	61	1058
— — acide . . . . .	61	1058
— de calcium acide . . . . .	61	1057
— de calcium neutre . . . . .	61	1057
— — . . . . .	61	1059
— de cobalt . . . . .	61	1060
— de chrome . . . . .	61	1058
— de cuivre . . . . .	61	1059
— — neutre . . . . .	61	1058
— sous-cuivrique . . . . .	61	1058
— d'étain . . . . .	61	1059
— ferreux . . . . .	61	1058

Pyrotartrate ferrique . . . . .	61	1058
— de glucine . . . . .	61	1067
— de magnésium . . . . .	61	1069
— — neutre . . . . .	61	1057
— de manganèse neutre . . . . .	61	1058
— mercureux . . . . .	61	1059
— mercurique . . . . .	61	1059
— de nickel acide . . . . .	61	1060
— — neutre . . . . .	61	1065
— de plomb . . . . .	61	1070
— — neutre . . . . .	61	1059
— de potassium acide . . . . .	61	1056
— — . . . . .	61	1068
— de potassium neutre . . . . .	61	1056
— — . . . . .	61	1068
— de sodium acide . . . . .	61	1056
— — . . . . .	61	1068
— de sodium neutre . . . . .	61	1056
— — . . . . .	61	1068
Pyrotartrates de strontiane . . . . .	61	1057
Pyrotartrate d'urane . . . . .	61	1058
— d'uranyle . . . . .	22	41
— de zinc . . . . .	61	1069
— — neutre . . . . .	61	1057
Pyrotartrimide . . . . .	67	416
Pyrotérébate d'argent . . . . .	61	563
— de calcium . . . . .	61	563
Pyrotartrate d'argent . . . . .	62	1763
— de baryum . . . . .	62	1763
— de calcium . . . . .	62	1763
— de mercure . . . . .	62	1763
— de sodium . . . . .	62	1763
— de zinc . . . . .	62	1763
Pyroxam . . . . .	56	446
Pyroxène . . . . .	9	214
— magnésien . . . . .	9	115
— Synthèse du — . . . . .	10	324
Pyroxyle . . . . .	56	454

Pyrrhotine . . . . .	9	39
— . . . . .	9	91
— . . . . .	10	56
— Synthèse de la — . . . . .	10	318
Pyrrrol . . . . .	65	735
— Action du — sur l'alloxane . . . . .	65	1503
Pyrrrolazobenzol . . . . .	68	1456
Pyrrroldisazodibenzol . . . . .	68	1456
Pyruvate d'ammonium . . . . .	62	1635
— d'argent . . . . .	62	1638
— de baryum . . . . .	62	1635
— de calcium . . . . .	62	1633
— — . . . . .	62	1636
— de cobalt . . . . .	62	1637
— de cuivre . . . . .	62	1637
— ferreux . . . . .	60	1637
— ferrique . . . . .	63	1637
— de glucinium . . . . .	62	1636
— de lithium . . . . .	62	1636
— de magnésium . . . . .	62	1636
Pyruvate mercureux . . . . .	62	1637
— mercurique . . . . .	62	1637
— de nickel . . . . .	62	1637
— de plomb . . . . .	62	1636
— basique de plomb . . . . .	62	1637
— de potassium . . . . .	62	1635
— acide de potassium . . . . .	62	1633
— neutre de potassium . . . . .	62	1633
— acide de sodium . . . . .	62	1633
— — . . . . .	62	1635
— neutre de sodium . . . . .	62	1633
— — . . . . .	62	1635
— de strontium . . . . .	62	1633
— — . . . . .	62	1635
— de zinc . . . . .	62	1636
— de zirconium . . . . .	62	1636
Pyruvile . . . . .	67	729

Q

Quadrantoxyde de cuivre . . . . .	26	23
Quadrihydrure de carbone . . . . .	55	132
Quadrisélenite de potasse . . . . .	12	136
Quadristéarate de potassium . . . . .	60	468
Quadrisulfate de potasse . . . . .	12	126
— de soude . . . . .	13	115
Quadritellurate d'ammoniaque . . . . .	14	80
— de potasse . . . . .	12	137
— de soude . . . . .	13	122
Quadritellurite de potasse . . . . .	12	138
— de soude . . . . .	13	120

Quadroxalate d'ammoniaque . . . . .	61	990
— de magnésium . . . . .	61	994
— de potassium . . . . .	61	991
— de rubidium . . . . .	61	992
Quartz . . . . .	6	143
— . . . . .	VII	9
— . . . . .	9	79
— . . . . .	47	19
— Voyez aussi : Silice, Acide silicique.		
— Contenu dans les météorites . . . . .	10	72

Quartz. Emploi du — dans la métallurgie du fer . . . . .	47	19
— et Tridymite . . . . .	9	224
Quassine . . . . .	56	788
Quassite . . . . .	56	788
Québrachamine . . . . .	66	95
Québrachine . . . . .	66	93
Quercétine . . . . .	56	698
Querciglucine . . . . .	56	650
Quercine . . . . .	56	295
Quercitane . . . . .	56	295
— . . . . .	56	301
— . . . . .	56	308
— . . . . .	56	307
Quercitane monochlorhydrique . . . . .	56	307
Quercite. Combinaisons de la — avec les acides organiques. Dérivés de la —. Propriétés et réactions de la — . . . . .	56	295
— Recherche de la — . . . . .	34	519
Quercite acétochlorhydrique . . . . .	56	310
— bromhydrique . . . . .	56	309
— dibenzoïque . . . . .	56	310
— distéarique . . . . .	56	310
— monoacétique . . . . .	56	309
— monobutyrique . . . . .	56	310
— monochlorhydrique . . . . .	56	306
— pentacétique . . . . .	56	309
— pentabutyrique . . . . .	56	310
— pentachlorhydrique . . . . .	56	307
— tétratartrique . . . . .	56	310
— triacétique . . . . .	56	309
— tributyrrique . . . . .	56	310
— trichlorhydrique . . . . .	56	307
Quercitrin . . . . .	56	698
Quinaldine . . . . .	65	1006
— Homologues de la — . . . . .	65	1016
Quinamicine . . . . .	66	459
Quinamidine . . . . .	66	457
Quinamine . . . . .	66	454
Quinanilide . . . . .	56	753
— . . . . .	68	1315
Quinates d'alcaloïdes.		
Quinate de cinchonine . . . . .	63	2771
— de quinine . . . . .	63	2771
Quinates métalliques.		
Quinate d'ammonium . . . . .	62	2770
— d'argent . . . . .	63	2770
— de baryum . . . . .	63	2770
— de cadmium . . . . .	63	2770
— de calcium . . . . .	63	2770
— de cobalt . . . . .	63	2770
— de cuivre . . . . .	63	2770
— de fer . . . . .	63	2770
— de magnésium . . . . .	63	2770
— de plomb . . . . .	63	2770
— de sodium . . . . .	63	2770

Quinate de strontium . . . . .	63	2770
Quincite . . . . .	10	241
Quinhydron ou hydroquinon vert . . . . .	58	560
— Dérivés chlorés du — . . . . .	58	561
Quinhydron . . . . .	56	600
Quinicine . . . . .	66	396
Quinide ou anhydride quinique . . . . .	56	752
— . . . . .	63	2771
Quinidine . . . . .	66	385
— Action de l'acide chlorhydrique sur la — . . . . .	66	389
Quinine. Action des différents réactifs sur la — . . . . .	66	347
— Combinaisons avec les carbures et les pbénols . . . . .	66	383
— Dérivés alcooliques de la — . . . . .	66	378
— — formés avec les radicaux d'acides . . . . .	66	382
— Sels de — . . . . .	66	373
Quinisatate d'argent . . . . .	63	2369
Quinisatine . . . . .	63	2370
Quinizarine . . . . .	56	602
— . . . . .	56	719
— . . . . .	58	704
— . . . . .	88	653
Quinoléine. Combinaisons de la — avec les éthers alcooliques . . . . .	65	902
— Dérivés bromés, chlorés, iodés de la — . . . . .	65	939
— Formation. Préparation de la — . . . . .	65	895
— Jaune de — . . . . .	88	515
— Sels de — . . . . .	65	899
— Synthèse de la — . . . . .	65	895
Quinon . . . . .	58	540
— . . . . .	58	563
— . . . . .	58	569
— . . . . .	58	571
— . . . . .	58	578
— . . . . .	58	734
— Combinaisons du — avec les pbénols . . . . .	58	559
— Dérivés azotés et amidés du — . . . . .	58	564
Quinons divers . . . . .	58	742
— et hydroquinons. Liste de ces corps . . . . .	56	607
Quinone perchlorée . . . . .	56	601
Quinonate d'argent . . . . .	61	1318
— de baryum . . . . .	61	1318
— de calcium . . . . .	61	1318
— de cuivre . . . . .	61	1318
— de potassium . . . . .	61	1318
— de strontium . . . . .	61	1318
Quinovine . . . . .	56	368
Quinoxalines . . . . .	65	1234
Quinquinas . . . . .	66	398



## R

Racémates . . . . .	63	2753
Racémate d'ammonium . . . . .	63	2753
— — et de potassium . . . . .	63	2754
— d'argent . . . . .	63	2755
— de calcium . . . . .	63	2754
— de sesquioxyde de chrome . . . . .	20	274
Racémates de cuivre . . . . .	63	2755
Racémate cuprico-potassique . . . . .	63	2755
— de magnésium . . . . .	63	2754
— de manganèse . . . . .	21	165
— de plomb . . . . .	63	2755
Racémates de potassium . . . . .	63	2753
— de rubidium . . . . .	13 <sup>c</sup>	47
— de sodium . . . . .	63	2754
— de strontium . . . . .	63	2754
— de thallium . . . . .	63	2754
— de zinc . . . . .	63	2754
Racines et tubercules . . . . .	34	286
Racines fourragères. Analyse des — Procédé Wælcker . . . . .	34	288
<b>Radicaux composés . . . . .</b>	<b>55</b>	<b>94</b>
— hydrocarbonés . . . . .	55	95
— — Combinaison du silicium avec les — hydrocarbonés . . . . .	6	239
— — — arsenéthyle . . . . .	69	272
— — — phénylarsines, arsines mo- nophéniques . . . . .	69	282
— — — — arsine diphenylique . . . . .	69	286
— — — — triphényliques . . . . .	69	289
— — — — du mercure. Formation, préparation, propriétés . . . . .	69	64
— — — méthylés du mercure . . . . .	69	57
— — — oxydés et sels du — . . . . .	69	59
— — — mercure éthylique . . . . .	69	60
— — Dérivés aromatiques du mer- cure . . . . .	69	68
— — — ethylphosphines. Dérivés — — — mixte. Dérivés quaternaires . . . . .	69	326
— — — — orthocrésyliques du — . . . . .	69	392
— — — — méthylés du — . . . . .	69	329
— — — — hydrocarbonés et leurs dé- rivés directs . . . . .	69	172
<b>Radicaux organo-métalliques (1) . . . . .</b>	<b>1</b>	<b>301</b>
— — — — — . . . . .	69	

(1) Pour tous renseignements complémentaires, sur les Radicaux organo-métalliques, on consultera utilement la table du vol. 89.

<b>Radicaux. GÉNÉRALITÉS SUR LES —</b>		
— <b>organo-métalliques . . . . .</b>		
— — Bibliographie des — organo- métalliques . . . . .	69	413
— — Classification et constitution des organo-métalliques . . . . .	69	10
— — — Définition des — . . . . .	69	1
— — — Préparation des — . . . . .	69	17
— — — Propriétés des — . . . . .	69	22

<b>Radicaux organo-métalliques</b>		
— donnés par les <i>carbures</i> . . . . .	69	399
— — — — les <i>métaux sui-</i> <i>vants</i> :		

Radicaux dérivés de l'aluminium . . . . .	69	81
— — de l'antimoine ou stibines . . . . .	69	200
— — — — — . . . . .	69	224
— — — — amyliques de l'antimoine . . . . .	69	225
— — — — éthylés de l'antimoine . . . . .	69	213
— — — — méthylés de l'antimoine . . . . .	69	202
Radicaux dérivés de l'arsenic ou ar- sines . . . . .	69	226
— — — — — . . . . .	69	272
— — — — Allylarsines . . . . .	69	281
— — — — Amylarsines . . . . .	69	281
— — — — Butylarsines . . . . .	69	281
— — — — Crésylarsines. Dérivés chlorés ortho- et para- . . . . .	69	291
— — — — Éthylarsines . . . . .	69	272
— — — — — Arsendiéthyle . . . . .	69	261
— — — — — Arsenmonoéthyle . . . . .	69	260
— — — — — Arsentétréthyle . . . . .	69	269
— — — — — Arsen-triéthyle . . . . .	69	266
— — — — — Arsines dérivées de l'éthy- lène : Monarsines, diarsines. Com- posés à la fois arsénicaux et am- moniacaux . . . . .	69	275
— — — — — Méthylarsines . . . . .	69	228
— — — — — diméthyliques : Arsendi- méthyle ou cacodyle . . . . .	69	232
— — — — — bromées . . . . .	69	240
— — — — — iodées . . . . .	69	241
— — — — — oxygénées . . . . .	69	243
— — — — — sélénées . . . . .	69	266
— — — — — sulfurées . . . . .	69	252
— — — — — monométhyliques : Arsen- monométhyle . . . . .	69	228
— — — — — pentaméthylée : Pentamé- thylarsine . . . . .	69	260

**Radicaux** — Arsines tétraméthylées : Arsen-méthylum . . . . . 69 253  
 — — — triméthylés : Arsen-triméthyle . . . . . 69 257  
 — — Naphtylarsines . . . . . 69 293  
 — — Phénylarsines . . . . . 69 282  
 — — — Arsine diphénylique . . . . . 69 286  
 — — — Arsines monophényliques . . . . . 69 282  
 — — — — triphényliques . . . . . 69 289  
 — — — Propylarsines . . . . . 69 280  
**Radicaux dérivés du bismuth** . . . . . 69 73  
 — — du bore . . . . . 69 77  
 — — du cadmium . . . . . 69 55  
 — — des carbures . . . . . 69 399  
 — — de l'étain . . . . . 69 125  
 — — — amyliques de l'étain . . . . . 69 158  
 — — — butyliques de l'étain . . . . . 69 157  
 — — — éthylés de l'étain . . . . . 69 132  
 — — — — . . . . . 69 148  
 — — — phénylés de l'étain . . . . . 69 160  
 — — — propyliques de l'étain . . . . . 69 152  
 — — — sulfurés de l'étain . . . . . 69 148  
 — — du glucinium . . . . . 69 38  
 — — du magnésium . . . . . 69 39  
 — — du mercure . . . . . 69 56  
 — — — et des composés aromatiques . . . . . 69 68  
 — — Mercure crésyle . . . . . 69 70  
 — — — éthyle. Formation, préparation, propriétés du — . . . . . 69 64  
 — — — isoamyle . . . . . 69 66  
 — — — isobutyle . . . . . 69 66  
 — — — naphtyle . . . . . 69 71  
 — — — octyle . . . . . 69 68  
 — — — phényle . . . . . 69 68  
 — — — propyle . . . . . 69 66  
 — — Mercurosoéthyle. Chlorure, iodure, cyanure, hydrate d'oxyde de — . . . . . 69 61  
 — — Mercuroso-méthyle. Dérivés chloré, bromé, iodé et oxydé du — . . . . . 69 57  
**Sels du —** . . . . . 69 57  
**Radicaux dérivés du phosphore.**  
**Phosphines** . . . . . 69 293  
 — — amylophosphines . . . . . 69 355  
 — — aromatiques. — dérivées du phosphore et des alcools — . . . . . 69 358  
 — — butylphosphines . . . . . 69 354  
 — — crésylphosphines . . . . . 69 388  
 — — — . . . . . 69 392  
 — — éthylphosphines . . . . . 69 309  
 — — — Action de la triéthylstibine sur les — . . . . . 69 351  
 — — — diéthylphosphine et dérivés de la — . . . . . 69 310  
 — — — monoéthylphosphine et dérivés de la — . . . . . 69 309  
 — — — tétréthylphosphines. — Dé-

rivés des phosphines éthyliques quaternaires . . . . . 69 324  
**Radicaux** — — triéthylphosphines . 69 311  
 — — Éthyléniques. Phosphines — . 69 329  
 — — — méthylphosphines . . . . . 69 296  
 — — — — diméthylphosphines . . . . . 69 300  
 — — — — triméthylphosphines . . . . . 69 301  
 — — — naphtylphosphines . . . . . 69 393  
 — — — octylphosphines . . . . . 69 357  
 — — — phénylphosphines . . . . . 69 359  
 — — — propylphosphines . . . . . 69 351  
 — — quaternaires mixtes. Dérivés de phosphines — mixtes . . . . . 69 326  
 — — xylylphosphines . . . . . 69 326  
 — — Composés phosphammoniques . . . . . 69 346  
 — — — phospharsoniques . . . . . 69 350  
 — — — Dérivés diphosphoniques . 69 338  
 — — — — Composés du paradiphosphonium . . . . . 69 344  
 — — — — monophosphoniques . . . . . 69 331  
 — — — — tri et tétraphosphoniques . 69 345  
 — — dérivés du plomb . . . . . 69 116  
 — — — amylys du plomb . . . . . 69 123  
 — — — éthylés du — . . . . . 69 116  
 — — — méthylés du — . . . . . 69 116  
 — — du potassium . . . . . 69 35  
 — — dérivés du sélénium . . . . . 69 104  
 — — — éthylés du — . . . . . 69 105  
 — — — méthylés du — . . . . . 69 104  
 — — dérivés du silicium . . . . . 69 169  
 — — — Silicium-phényle-triéthyle . . 69 182  
 — — — — propyle et dérivés . . . . . 66 181  
 — — — Dérivés siliciés mixtes . 69 183  
**Radicaux dérivés du sodium.** . . . . 69 37  
**Radicaux dérivés du soufre. Sulfines** . . . . . 69 85  
 — — amyloulfines . . . . . 69 102  
 — — butylsulfines . . . . . 69 101  
 — — cétylsulfine . . . . . 69 103  
 — — éthylsulfines . . . . . 69 93  
 — — hexylsulfine . . . . . 69 103  
 — — méthyléthylsulfines . . . . . 69 99  
 — — méthylsulfines . . . . . 69 87  
 — — octylsulfine . . . . . 69 103  
 — — propylsulfines . . . . . 69 101  
 — — dérivés du tellure . . . . . 69 107  
 — — amylys du — . . . . . 69 115  
 — — éthylés du — . . . . . 69 111  
 — — méthylés du — . . . . . 69 107  
 — — du thallium . . . . . 69 80  
 — — du titane . . . . . 69 168  
 — — du tungstène . . . . . 69 396  
 — — du zinc . . . . . 69 41  
**Radicaux oxygénés** . . . . . 55 94  
 — — . . . . . 55 96  
**Raffinage de l'argent** . . . . . 27 226

Voyez à : Argent. Métallurgie de l'argent.			
Raffinose. Analyse de la — . . . . .	91	534	
Raies spectrales. Expériences sur les — . . . . .	1	854	
Raisin. Fermentation du jus de — . . . . .	72	124	
Ramie . . . . .	87	481	
Rammelsbergite . . . . .	23	174	
Ramnégite . . . . .	56	340	
Ramures des Ruminants . . . . .	75	443	
Raphides . . . . .	61	992	
Ratanhine . . . . .	66	318	
Rats . . . . .	75	696	
— Analyse de la — . . . . .	73	278	
Ration d'entretien de l'organisme. . . . .	76	435	
Réactifs généraux employés en chimie . . . . .			
— — en chimie minérale. Voyez : Analyse chimique. . . . .			
— — — organique . . . . .	1	233	
Réactions chimiques. Voyez : Équilibres chimiques des réactions, Mécanique chimique. . . . .			
Réactions chimiques de la vie . . . . .	76	525	
Réalgar . . . . .	5	538	
— . . . . .	9	42	
Recettes de l'organisme . . . . .	76	412	
— et dépenses de l'organisme . . . . .	76	409	
Recherche et dosage des éléments inorganiques alimentaires dans les différents produits. Produits chimiques, commerciaux, industriels. Voyez : Analyse et à chaque produit en particulier . . . . .			
— — — des éléments dans les composés organiques. Voyez : Analyse organique . . . . .			
Recherche et dosage des éléments inorganiques dans les tissus et les humeurs . . . . .	73	283	
Reddingite . . . . .	9	186	
Réfraction. Voyez au mot Cristallographie. — . . . . .	2	728	
Regnault. Chimiste . . . . .	1	98	
Reichardite . . . . .	36	424	
Rein. Caractères anatomiques et histologiques du — . . . . .	75	705	
Reins. Principes constituants des — . . . . .	75	711	
Reinite . . . . .	9	173	
Relations de la physique et de la chimie. . . . .			
Relation entre certaines lois physiques et certains phénomènes chimiques ou certaines propriétés des composés chimiques . . . . .	2	393	
— Applications et utilisation de la physique, et des lois générales de la physique, à l'étude de la chimie. . . . .			
Relation entre certaines lois physiques (Suite). . . . .	2	411	
— Changements d'état non réversibles . . . . .	2	381	
— Dissociation des gaz . . . . .	2	417	
— Existence de corps sous deux états différents à la même température. . . . .	2	386	
— Fusion. . . . .	2	390	
— Inégalité de tension des vapeurs émises à la même température, par un corps à l'état solide et à l'état liquide . . . . .	2	400	
— Loi de Dulong et Petit . . . . .	2	427	
— Triple point de Thomson. Triple concordance des courbes représentant certains phénomènes physiques en un même point . . . . .	2	404	
— Vapeurs. Différences des tensions des — émises à la même température par un corps à l'état liquide et à l'état solide. . . . .	2	407	
Remingtonite. . . . .	23	5	
Renazzite. . . . .	10	193	
Répartition de la dépense de calories dans l'organisme. . . . .	76	485	
— et transformation de la chaleur et de l'énergie dans les actions chimiques, électriques, etc. Voyez la Table à : Affinité, Electricité, Équilibres chimiques, Mécanique chimique. . . . .			
Résacétate d'ammonium . . . . .	63	2652	
— de potassium . . . . .	63	2652	
— de sodium . . . . .	63	2652	
Résines. . . . .	86	357	
— Analyse des — . . . . .	34	354	
— Dosage. Méthodes de — des — dans les végétaux. . . . .	80	113	
Résines fossiles . . . . .	7	430	
Résodicarbonate d'argent. . . . .	63	2798	
— de baryum. . . . .	63	2798	
— de cuivre . . . . .	63	2798	
— de potassium . . . . .	63	2798	
Résouquinon. . . . .	58	559	
Résorcine. . . . .	56	589	
— . . . . .	88	188	
— Dérivés de la — et de l'acide phtalique . . . . .	56	382	
— — par substitution de la — . . . . .	56	589	
— Synthèse. Préparation. Réactions. Propriétés de la — . . . . .	56	582	
— —benzéine . . . . .	56	594	
Résorcines chlorobromées . . . . .	56	596	
Résorcine-citréine . . . . .	56	594	
— diacétique . . . . .	56	584	
— dibenzoïque . . . . .	56	584	
— diéthylique . . . . .	56	584	
Résorcines dinitrées . . . . .	56	596	

Résorcine-indophane . . . . .	56	597
— -isosuccinéine . . . . .	56	594
— monoiodée . . . . .	56	596
— -oxaléine . . . . .	56	593
— pentabromée . . . . .	56	594
— -phthaléine . . . . .	56	585
— -succinéine . . . . .	56	594
— -tartréine . . . . .	56	594
— tétranitrée . . . . .	56	594
— triiodée . . . . .	56	596
Résorcyanine . . . . .	56	594
Résorcyldialdéhyde . . . . .	58	835
Respiration.		
— Affections diverses. Consé-		
quences et influences de diverses		
affections sur la — . . . . .	76	377
— Air expiré . . . . .	76	300
— — inspiré . . . . .	76	299
— cutanée . . . . .	76	323
— Échanges gazeux dans les pou-		
mons . . . . .	76	312
— — Absorption de l'oxygène . . . . .	76	308
— — Exhalation d'azote . . . . .	76	315
— — — de vapeur d'eau . . . . .	76	316
— Généralités sur les échanges		
gazeux dans les poumons . . . . .	76	307
— Échanges respiratoires dans la		
fièvre . . . . .	76	370
— Élimination de l'ac. carbonique . . . . .	76	312
— Gaz de la —. Résultats des expé-		
riences de Regnault et Reiset, et		
de Pettenkofer et Voit. . . . .	76	332
— Généralités sur la — . . . . .	76	245
— intestinale . . . . .	76	323
— Maladies des organes de la — et		
de la circulation . . . . .	76	373
— — du sang . . . . .	76	375
— Masse gazeuse des poumons . . . . .	76	302
— Méthodes pour recueillir et étu-		
dier les gaz de la — . . . . .	76	327
Réténate de baryum . . . . .	61	954
— de sodium . . . . .	61	954
Rétène . . . . .	55	622
Rétenglycollate d'argent . . . . .	62	2133
— de cuivre . . . . .	62	2133
Rétinite . . . . .	7	437
Rétrogradation des Superphos-		
phates ou diminution de leur		
acide phosphorique soluble dans		
l'eau . . . . .	37	148
Jean Rey, Chimiste . . . . .	1	20
Rhabdite . . . . .	9	106
— . . . . .	10	68
Rhabdophane . . . . .	9	177
Rhamnodulcité . . . . .	56	338
Rhamnoxanthine . . . . .	56	700
Rhinantine . . . . .	56	700
Rhinantoginc . . . . .	56	700

Rhodalose . . . . .	9	169
— . . . . .	23	4
Rhodamine . . . . .	88	499
— Dérivés azoïques de la — . . . . .	88	511
Rhodizonates ou Croconates . . . . .	56	754
— . . . . .	63	2789
Rhodizonate de baryte . . . . .	15	36
— — . . . . .	63	2789
— de chaux . . . . .	15	96
— de magnésie . . . . .	15	135
— de sodium . . . . .	63	2789
— de strontiane . . . . .	15	52
Rhodonite . . . . .	9	118
— . . . . .	9	225
Rhodopsine ou pourpre rétinien . . . . .	75	440
Rhœadine . . . . .	66	178
Rhœagénine . . . . .	66	178
Ribonate de baryum . . . . .	63	2709
— de cadmium . . . . .	63	2709
— de calcium . . . . .	63	2709
— de plomb . . . . .	63	2709
Richmondite . . . . .	10	238
Ricinélaïdate d'argent . . . . .	62	1695
— de baryum . . . . .	62	1695
— de calcium . . . . .	62	1695
— de magnésium . . . . .	62	1695
— de sodium . . . . .	62	1695
Ricinine . . . . .	66	611
Ricinolamide . . . . .	62	1693
Ricinolate d'ammonium . . . . .	62	1694
— d'argent . . . . .	62	1695
— de baryum . . . . .	62	1694
— de calcium . . . . .	62	1694
— de magnésium . . . . .	62	1695
— de plomb . . . . .	62	1695
— de potassium . . . . .	62	1694
— de sodium . . . . .	62	1694
Ricinostéarolate d'ammonium . . . . .	62	1735
— d'argent . . . . .	62	1736
— de baryum . . . . .	62	1736
— de potassium . . . . .	62	1735
— de sodium . . . . .	62	1735
Rittersgrunite . . . . .	10	161
Rivot, Chimiste . . . . .	1	99
Robinine . . . . .	56	373
Rocellanilde . . . . .	61	1130
— . . . . .	68	1246
Rocellate d'argent . . . . .	61	1130
— de baryum . . . . .	61	1130
— de calcium . . . . .	61	1130
— de plomb . . . . .	61	1130
— de potassium . . . . .	61	1130
Rochage de l'argent. Voyez à Argent.		
— des fontes manganésées . . . . .	21	33
Roche aphanitiques . . . . .	9	198
— Cristallites. Roches plus ou moins		
vitreuses, qualifiées —, ou trichi-		
tes . . . . .	9	199

<b>Roches cryptocristallines</b> . . . . .	<b>9</b>	198
— <b>éruptives</b> . Reproduction des — . . . . .	<b>9</b>	206
— <b>granitoides</b> . . . . .	<b>9</b>	198
— Analyse des — . . . . .	<b>34</b>	205
— Attaque par l'acide fluorhydrique . . . . .	<b>34</b>	215
— Examen des — par l'analyse qualitative microchimique . . . . .	<b>35</b>	116
— <b>sédimentaires et métamorphiques</b> . Reproduction artificielle des — — et — . . . . .	<b>9</b>	195
— — — — — . . . . .	<b>9</b>	198
<b>Roddingite</b> . . . . .	<b>9</b>	186
<b>Rosamines</b> . . . . .	<b>88</b>	511
<b>Rosaniline</b> . Brevets sur la série de la — . . . . .	<b>88</b>	410
— Homologues de la — . . . . .	<b>65</b>	1409
— Préparation de la — . . . . .	<b>88</b>	441
— Série de la — . . . . .	<b>88</b>	390
<b>Rose</b> . Chimiste . . . . .	<b>1</b>	109
<b>Roséochromiques</b> . Sels — . . . . .	<b>20</b>	805
<b>Roséocobaltiques</b> . Sels — . . . . .	<b>23</b>	113
<b>Rouge de Magdala</b> . . . . .	<b>65</b>	1553
— <b>quercique</b> . . . . .	<b>56</b>	773
<b>Rouissage chimique</b> . . . . .	<b>72</b>	14
<b>Rubiadine</b> . . . . .	<b>56</b>	701
<b>Rubiadipine</b> . . . . .	<b>56</b>	701
<b>Rubiafine</b> . . . . .	<b>56</b>	701
<b>Rubiagine</b> . . . . .	<b>56</b>	701

<b>Rubianine</b> . . . . .	<b>56</b>	701
<b>Rubidine</b> . . . . .	<b>65</b>	843
<b>Rubidium</b> . . . . .	<b>13<sup>a</sup></b>	
— Action physiologique des sels de — . . . . .	<b>13<sup>a</sup></b>	47
— Analyse du — . . . . .	<b>13<sup>a</sup></b>	19
— Bibliographie du — . . . . .	<b>13<sup>a</sup></b>	39
— Équivalent du — . . . . .	<b>13<sup>a</sup></b>	7
— État naturel du — . . . . .	<b>13<sup>a</sup></b>	2
— Extraction des sels de — . . . . .	<b>13<sup>a</sup></b>	4
— Origine du — contenu dans les salins de betteraves . . . . .	<b>13<sup>a</sup></b>	50
— Préparation du — . . . . .	<b>13<sup>a</sup></b>	8
<b>Rubijervine</b> . . . . .	<b>66</b>	122
<b>Rubirétine</b> . . . . .	<b>56</b>	701
<b>Rubis</b> . Production artificielle du — . . . . .	<b>37</b>	34
— <b>spinelle</b> . Reproduction du — . . . . .	<b>15</b>	196
<b>Ruficoccène</b> . . . . .	<b>55</b>	532
— . . . . .	<b>55</b>	632
<b>Rufiopine</b> . . . . .	<b>58</b>	729
<b>Rutile</b> . . . . .	<b>9</b>	83
— . . . . .	<b>VII</b>	<b>9</b>
— <b>aciculaire</b> . . . . .	<b>9</b>	85
— <b>tabulaire</b> . . . . .	<b>9</b>	85
<b>Rutine</b> . . . . .	<b>56</b>	701

## S

<b>Saccharamide</b> . . . . .	<b>67</b>	881
<b>Saccharate d'ammonium</b> . . . . .	<b>63</b>	2970
— d'argent . . . . .	<b>63</b>	2970
— de baryum . . . . .	<b>63</b>	2970
— de cadmium . . . . .	<b>63</b>	2970
— de calcium . . . . .	<b>63</b>	2970
— de cuivre . . . . .	<b>63</b>	2971
— de magnésium . . . . .	<b>63</b>	2971
— de plomb . . . . .	<b>63</b>	2971
— de potassium . . . . .	<b>63</b>	2971
— de sodium . . . . .	<b>63</b>	2971
— de strontium . . . . .	<b>63</b>	2971
<b>Saccharimétrie</b> . . . . .		
— Calcul par la polarisation rotatoire, des différents sucres existant dans une solution. . . . .	<b>91</b>	554
— Dosage par la polarisation rotatoire . . . . .	<b>91</b>	546
— — par la dialyse . . . . .	<b>91</b>	545
— — par la fermentation . . . . .	<b>91</b>	543
— — Procédés de — basés sur l'action réductrice des sucres . . . . .	<b>91</b>	537

<b>Saccharinate de chaux</b> . . . . .	<b>56</b>	427
— de potasse . . . . .	<b>56</b>	427
<b>Saccharine</b> . . . . .	<b>56</b>	375
— . . . . .	<b>63</b>	2711
— . . . . .	<b>84</b>	265
— ordinaire . . . . .	<b>56</b>	425
<b>Saccharines</b> . . . . .	<b>56</b>	425
<b>Saccharomyces cerevisiæ</b> . . . . .	<b>56</b>	349
— <b>pastorianus</b> . . . . .	<b>56</b>	349
<b>Saccharonate d'ammonium</b> . . . . .	<b>63</b>	2896
— d'argent . . . . .	<b>63</b>	2896
— de calcium . . . . .	<b>63</b>	2896
— de cuivre . . . . .	<b>63</b>	2896
— de sodium . . . . .	<b>63</b>	2896
<b>Saccharose</b> . . . . .	<b>56</b>	386
— . . . . .	<b>84</b>	3
— <b>inactive</b> . . . . .	<b>56</b>	420
— Analyse du — . . . . .	<b>91</b>	529
<b>Saccharoses</b> . Séparation des — et des glucoses par les ferments non inversifs . . . . .	<b>34</b>	509
— Dosage des — dans les végétaux . . . . .	<b>80</b>	198

<b>Saccharoses. Recherche des — dans</b>			
les végétaux. . . . .	80	59	
<b>Saccharoside barytique. . . . .</b>	56	398	
<b>Saccharosides calciques . . . . .</b>	56	398	
— plombiques. . . . .	56	398	
<b>Saccharoside tétranitrique . . . . .</b>	56	409	
— tétraratrique . . . . .	56	409	
<b>Sagénite . . . . .</b>	9	85	
<b>Salamandrine. . . . .</b>	66	612	
<b>Salhydranilide . . . . .</b>	58	798	
<b>Salicine. . . . .</b>	56	364	
<b>Salicylal et acides amidés. . . . .</b>	58	798	
— et urée. . . . .	58	798	
<b>Salicylamide . . . . .</b>	56	762	
— . . . . .	68	1093	
— Dérivés alcooliques du — . . . . .	68	1095	
— obtenus avec les chlorures			
alcalins. . . . .	68	1098	
<b>Salicylanilide. . . . .</b>	68	1312	
<b>Salicylate d'ammonium . . . . .</b>	62	1787	
— d'argent. . . . .	62	1789	
— de baryum. . . . .	62	1788	
— — basique. . . . .	62	1788	
— de benzoyle . . . . .	62	1793	
— de bismuth . . . . .	62	1789	
— de cadmium . . . . .	62	1788	
— de calcium. . . . .	62	1788	
— — basique. . . . .	62	1788	
— de protoxyde de chrome. . . . .	20	260	
— de cuivre . . . . .	62	1789	
— double de cuivre et de baryum	62	1789	
— et de potassium. . . . .	62	1789	
— de lithium. . . . .	62	1788	
— de magnésium . . . . .	62	1788	
— mercurieux. . . . .	62	1788	
— mercurique . . . . .	62	1789	
— — basique. . . . .	62	1789	
— de plomb . . . . .	62	1789	
— de potassium . . . . .	62	1787	
— de rubidium. . . . .	62	1788	
— de salicyle. . . . .	62	1790	
— de sodium. . . . .	62	1788	
— de strontium. . . . .	62	1788	
— de thallium . . . . .	62	1789	
— — basique. . . . .	62	1789	
— de zinc . . . . .	61	1788	
<b>Salicylide. . . . .</b>	62	1791	
<b>Salicyllactate de calcium. . . . .</b>	63	2296	
<b>Salicylonitrilide . . . . .</b>	68	1313	
<b>Salicylonitrile . . . . .</b>	56	762	
— . . . . .	68	1099	
<b>Salicylorcine . . . . .</b>	56	621	
<b>Salicyloxyacétate d'argent . . . . .</b>	62	1793	
<b>Salicylrésorcine. . . . .</b>	56	594	
<b>Salicylurésides. . . . .</b>	68	1335	
<b>Saligénine. . . . .</b>	56	364	
— . . . . .	56	675	
— oxyacétate d'argent . . . . .	63	230	
<b>Salirétine. . . . .</b>	56	675	
<b>Salivaires. Calculs — . . . . .</b>	73	217	
<b>Salive. . . . .</b>	75	174	
— complète. . . . .	75	175	
— mixte . . . . .	75	175	
— parotidienne . . . . .	75	182	
— pathologique . . . . .	74	196	
— — Analyse de la — pathologique.	73	216	
— sublinguale. . . . .	75	188	
— sous-maxillaire. . . . .	75	184	
— Altérations pathologiques de la —	75	196	
— Analyse de la — . . . . .	73	217	
— — quantitative de la — . . . . .	73	214	
— Composition, propriétés chimi-			
— ques et analyse qualitative de la			
— . . . . .	73	213	
— Etude chimique de la — . . . . .	75	175	
— — des éléments de la — mixte .	75	178	
— Ferment peptogène de la — . . .	74	180	
— Fonction physiologique de la —	75	189	
— Formation de la — . . . . .	75	194	
— Gaz de la — . . . . .	74	181	
— Variation de composition de la			
— dans l'espèce humaine et les			
animaux . . . . .	75	192	
— Sulfocyanate de potassium dans			
la — . . . . .	74	180	
<b>Salpêtre. . . . .</b>	36	302	
Voyez : Azotate et nitrate de potasse			
— Bibliographie du — . . . . .	36	331	
— Concentration des lessives de —	36	317	
— Essais du — . . . . .	36	322	
— Exploitation du CALICHE . . . . .	36	299	
— Historique du — . . . . .	36	293	
— Hypothèse de Noller sur la forma-			
— tion des gisements de — . . . . .	36	297	
— Installation des nitrères artifi-			
— cielles. . . . .	36	308	
— Lessivage des matériaux salpêtrés			
— des nitrères artificielles. . . . .	36	309	
— Lessives à évaporer. Traitement			
— des lessives. . . . .	36	314	
— Nitrères artificielles . . . . .	36	307	
— Production du — au moyen du			
— nitrate de soude. . . . .	36	318	
— Provenances différentes du — .	36	302	
— Raffinage du — . . . . .	36	319	
— Solubilité des divers sels de la			
— lessive salpêtrée. . . . .	36	315	
— Théorie du lessivage méthodique	36	310	
<b>Samarium et ses composés . . . . .</b>	16	145	
— Bibliographie du — . . . . .	16	150	
— Equivalent du — . . . . .	16	146	
— Historique du — . . . . .	16	145	
— Spectre du — . . . . .	16	146	
— Caractères des sels de samarium.	16	150	

<b>Samarските</b> . . . . .	48	109	<b>Santonate d'argent</b> . . . . .	63	2364
<b>Sandmeyer</b> . Réaction de —, ou des chlorures diazoïques sur les sels cuivreux . . . . .	67	188	— de baryum . . . . .	63	2364
<b>Sang</b> . . . . .	73	149	— de sodium . . . . .	63	2364
— . . . . .	76	3	<b>Santonide</b> . . . . .	56	737
— . . . . .	76	238	<b>Santoninate de baryum</b> . . . . .	63	2362
— Analyse du — . . . . .	34	576	— de calcium . . . . .	63	2362
— . . . . .	73	149	— de plomb . . . . .	63	2362
— Analyse des gaz du sang . . . . .	73	180	— de potassium . . . . .	63	2362
— du sérum sanguin . . . . .	73	172	— de soude . . . . .	56	737
— Caractères généraux du — . . . . .	76	3	— . . . . .	63	2362
— du sang total . . . . .	76	174	<b>Santonine</b> . . . . .	63	2362
— Dosage de la fibrine ou du plasma dans le — . . . . .	73	154	<b>Santonite d'argent</b> . . . . .	62	2047
— Dosage des globules sanguins dans le — . . . . .	73	151	<b>Santonol</b> . . . . .	56	737
— de l'hémoglobine par les méthodes chimiques . . . . .	73	155	— . . . . .	56	789
— — — méthodes chromométriques . . . . .	73	159	<b>Saphorine</b> . . . . .	66	612
— de l'hémoglobine par la méthode spectrophotométrique . . . . .	73	168	<b>Sapogénine</b> . . . . .	56	368
— Echanges gazeux entre les tissus et le sang . . . . .	76	317	<b>Saponine</b> . . . . .	56	368
— Effets des lésions organiques sur la composition du — . . . . .	76	238	— . . . . .	56	653
— Etat des gaz dans le — . . . . .	76	258	— Recherche de la — dans les végétaux . . . . .	80	55
— — . . . . .	76	276	<b>Sarcine</b> . . . . .	67	765
— — . . . . .	76	287	— . . . . .	75	485
— Globules rouges . . . . .	76	11	— Sels de — . . . . .	67	767
— Matières minérales des globules rouges . . . . .	76	100	<b>Sarcosine</b> . . . . .	64	239
— — organiques des globules . . . . .	76	99	— Sels de — . . . . .	64	242
— Maladies du — . . . . .	76	221	<b>Sassoline</b> . . . . .	9	33
— — . . . . .	76	375	<b>Saynite</b> . . . . .	23	172
— — fébriles du — . . . . .	76	235	<b>Scammonine</b> . . . . .	56	370
— — infectieuses du — . . . . .	76	235	<b>Scandine</b> . . . . .	16	196
— Matières colorantes du —. Formation et destruction des — . . . . .	76	95	<b>Scandium et ses composés</b> . . . . .	16	193
— — du —. Produits de décomposition des matières colorantes du — . . . . .	76	76	— Bibliographie du — . . . . .	16	198
— Numération des globules blancs . . . . .	73	151	— Equivalent. Etat naturel du —. Scandine ou oxyde de . . . . .	16	196
— des — rouges . . . . .	73	149	— Historique du — . . . . .	16	193
— Recherche médico-légale des taches de sang . . . . .	73	186	— Sels du —. Caractères analytiques des — du . . . . .	16	198
— Répartition et état des gaz dans le — . . . . .	76	257	— Spectre du — . . . . .	16	193
— Théories de la coagulation du — . . . . .	76	140	<b>Scatol</b> . . . . .	61	802
— Troubles de la nutrition du sang . . . . .	76	228	— . . . . .	64	299
— Variations physiologiques de la composition du — dans les divers territoires vasculaires . . . . .	76	198	— . . . . .	74	354
— — — sous diverses influences . . . . .	76	204	<b>Scheele</b> . Chimiste . . . . .	1	27
<b>Santal</b> . . . . .	56	788	<b>Scheelite</b> . . . . .	9	172
<b>Santaline</b> . . . . .	56	788	<b>Scheelitine</b> . . . . .	9	174
			<b>Scheerérite</b> . . . . .	7	438
			<b>Shikimate de baryum</b> . . . . .	63	2506
			— de calcium . . . . .	63	2506
			— de strontium . . . . .	63	2506
			<b>Schizomycètes</b> . . . . .	56	334
			<b>Schladuite</b> . . . . .	10	278
			<b>Schonite</b> . . . . .	36	424
			<b>Schraufite</b> . . . . .	7	438
			<b>Schreibersite</b> . . . . .	9	107
			— . . . . .	10	66
			— Synthèse de la — . . . . .	10	317
			<b>Schwetseite</b> . . . . .	10	127
			<b>Scoparine</b> . . . . .	56	789

Scorification. Utilisation de la — . . . . .	50	95	Séléniates de plomb . . . . .	9	165
Scorodite . . . . .	9	187	— — . . . . .	25	87
— . . . . . Pl. VIII	9		Séléniate de potasse . . . . .	12	135
Scyllite . . . . .	56	790	— de samarium . . . . .	16	149
Sébacée. Matière — . . . . .	75	1087	— de soude . . . . .	13	119
— Analyse de la — . . . . .	73	265	— de strontiane . . . . .	9	165
Sébanide . . . . .	67	424	Séléniates de protoxyde de thallium	17	389
Sébanilide . . . . .	68	1246	Séléniate de thorium . . . . .	16	65
Sébate d'aluminium acide . . . . .	61	1123	Séléniates d'yttrium . . . . .	16	166
— d'ammonium . . . . .	61	1122	Séléniate de zinc hexhydraté . . . . .	17	160
— d'aniline . . . . .	61	1124	— — pentahydraté . . . . .	17	160
— d'argent . . . . .	61	1124	Séléniates de zirconium . . . . .	16	43
— de baryum acide . . . . .	61	1123	Séléniates doubles		
— — neutre . . . . .	61	1123	Séléniates doubles de cadmium et		
— de calcium acide . . . . .	61	1123	ammonium . . . . .	17	300
— — neutre . . . . .	61	1123	Séléniate double de cadmium et		
— de cobalt . . . . .	61	1123	potassium . . . . .	17	301
— de cuivre . . . . .	61	1124	Sels doubles du séléniate céreux . . . . .	16	90
— de magnésium acide . . . . .	61	1123	Séléniates doubles de didyme . . . . .	16	134
— — neutre . . . . .	61	1123	— doubles de lanthane . . . . .	16	114
— mercureux . . . . .	61	1124	Séléniate d'yttrium et d'ammonium	16	166
— mercurique . . . . .	61	1124	Séléniates d'yttrium et de potas-		
— de nickel . . . . .	61	1123	sium . . . . .	16	166
— de plomb . . . . .	61	1124	Séléniate double de zinc et ammo-		
— de potassium acide . . . . .	61	1122	nium . . . . .	17	161
— — neutre . . . . .	61	1123	— — — et de potassium . . . . .	17	161
— de sodium acide . . . . .	61	1123	Sélénioantimoniate de soude . . . . .	22	393
— — neutre . . . . .	61	1123	Séléniochlorure de bismuth . . . . .	24	42
Sébatés de strontium . . . . .	61	1123	Séléniocyanates métalliques . . . . .	67	576
Sébate de zinc . . . . .	61	1123	Séléniocyanate d'allyle . . . . .	67	579
Secrétions. Gaz des — . . . . .	76	294	— d'ammoniaque . . . . .	14	71
Sédiments phosphatiques de l'urine	75	1048	— d'éthylène . . . . .	67	580
— uratiques de l'urine . . . . .	75	1049	— de méthylène . . . . .	37	579
— urinaires . . . . .	75	1046	Séléniocyanure de calcium . . . . .	15	69
Sel ammoniac . . . . .	9	97	Sélénio-stannate de potasse . . . . .	22	196
Voyez : Chlorure d'ammonium.			— de sulfure d'ammonium . . . . .	22	197
Sélénydrates d'ammoniaque . . . . .	14	75	— — de potassium . . . . .	22	196
Séléniates . . . . .	11	399	— — de sodium . . . . .	22	197
Séléniate d'oxyde d'antimoine . . . . .	22	335	Sélénio-urée . . . . .	67	801
— d'argent . . . . .	27	370	— Combinaison de la — avec l'acide		
— de baryte . . . . .	9	165	sulfurique . . . . .	67	803
— — . . . . .	15	30	— Combinaisons de la — avec les		
— de cadmium . . . . .	17	299	halogènes . . . . .	67	802
Séléniates céreux . . . . .	16	89	— Dérivés aromatiques de la — . . . . .	68	1391
Séléniate de chaux . . . . .	9	165	Sélénioxyphosphates . . . . .	5	364
— — . . . . .	9	167	Sélénités . . . . .	9	154
— — . . . . .	15	83	— — . . . . .	11	398
Séléniates de protoxyde de cobalt	23	39	— d'alumine . . . . .	15	238
Séléniate cuivrique . . . . .	26	81	— d'ammoniaque . . . . .	14	79
Séléniates de didyme . . . . .	16	133	Sélénite d'ammoniaque neutre . . . . .	14	80
— de fer . . . . .	20	95	— d'oxyde d'antimoine . . . . .	23	335
Séléniate de glucinium . . . . .	16	14	— d'argent . . . . .	27	370
— de lanthane . . . . .	16	114	Sélénités de baryte . . . . .	15	30
— de lithine . . . . .	14	38	Sélénite de bismuth . . . . .	24	65
— de magnésie . . . . .	15	128	— de cadmium . . . . .	17	301
— mercureux . . . . .	26	231	Sélénités céreux . . . . .	16	89
— mercurique . . . . .	26	232	Sélénite de césium acide . . . . .	13 <sup>a</sup>	34
Séléniates de protoxyde de nickel.	23	24	— — neutre . . . . .	13 <sup>a</sup>	34



Sélénites de chaux . . . . .	15	83	Séléniure de cobalt . . . . .	23	2
Sélénite cuivreux . . . . .	26	80	— — . . . . .	23	29
Sélénites cuivriques . . . . .	26	80	— cuivreux . . . . .	26	52
— de didyme . . . . .	16	133	— cuivrique . . . . .	26	52
Sélénite d'erbium . . . . .	16	182	— de cyanogène . . . . .	5*	321
Sélénites de fer . . . . .	20	95	— — . . . . .	67	580
— de glucinium . . . . .	16	14	— de fer . . . . .	20	56
— de lanthane . . . . .	16	113	— de glucinium . . . . .	16	10
Sélénite de lithine . . . . .	14	38	— de magnésium . . . . .	15	117
Sélénites de magnésie . . . . .	15	128	— de manganèse . . . . .	21	99
Sélénite de manganèse . . . . .	21	145	Séléniures de mercure . . . . .	26	171
— mercureux . . . . .	26	231	Séléniure de molybdène . . . . .	19	67
— mercurique . . . . .	26	231	— de nickel . . . . .	23	198
Sélénites de protoxyde de nickel . . . . .	23	211	— de plomb . . . . .	25	71
Sélénite de plomb . . . . .	25	87	Séléniures de potassium . . . . .	12	89
— neutre de potasse . . . . .	12	135	— de sodium . . . . .	13	66
— de samarium . . . . .	16	149	— de strontium . . . . .	15	44
Sélénites de scandium . . . . .	16	198	Séléniure de tellure . . . . .	5	234
— de soude . . . . .	13	117	— de thallium . . . . .	17	350
Sélénite neutre de soude . . . . .	13	117	— de zinc . . . . .	9	28
Sélénites de strontiane . . . . .	15	49	— — . . . . .	17	71
— de protoxyde de thallium . . . . .	17	390	— — hydraté . . . . .	17	72
— de thorium . . . . .	16	64	— — Préparation. Propriétés du — . . . . .	17	71
Sélénite de protoxyde d'uranyle . . . . .	22	21	Séléno dithionite de potasse . . . . .	12	90
— d'ytterbium . . . . .	16	191	Sélénotrithionate de potasse . . . . .	12	90
Sélénites d'yttrium . . . . .	16	165	Sellaïte . . . . .	9	100
Sélénite de zinc neutre . . . . .	17	162			
Sélénites de zirconium . . . . .	16	44			
			<b>Sels</b> . . . . .	11	133
Sélénium . . . . .	5	196	— . . . . .	11	195
— . . . . .	9	19	— Action de la chaleur sur les — . . . . .	11	214
— Bibliographie du — . . . . .	5	221	— — de l'électricité sur les — . . . . .	11	219
— Combiné avec l'or . . . . .	29	71	— — de la lumière sur les — . . . . .	11	217
— — avec l'oxygène . . . . .	5	205	— — des métaux sur les — . . . . .	11	222
— — — le tellure . . . . .	29	71	— Bibliographie des — . . . . .	11	317
— — — le tungstène . . . . .	18	222	— — . . . . .	11	467
— État naturel du — . . . . .	5	195	— Capillarité des dissolutions sa-		
— États et modifications allotropi-			lines . . . . .	11	254
ques du — . . . . .	5	199	— Chaleurs de dissolution des — . . . . .	11	274
— Extraction du — . . . . .	5	196	— Chaleurs de formation des — dis-		
— Météorites contenant du — . . . . .	10	6	sous. Acides forts et acides		
— Propriétés du — . . . . .	5	203	faibles . . . . .	11	297
Sélénium-éthyle . . . . .	69	105	— Chaleur de formation des — so-		
— -méthyle . . . . .	69	104	lides . . . . .	11	207
			— Chaleurs spécifiques des — . . . . .	11	271
Séléniures . . . . .	11	147	— Conductibilité électrique des dis-		
Séléniure d'aluminium . . . . .	15	201	solutions salines . . . . .	11	258
Séléniures d'argent . . . . .	27	309	— Congélation des dissolutions sa-		
Séléniure d'azote . . . . .	5	220	lines . . . . .	11	261
Séléniures de baryum . . . . .	15	18	— Cristallisation des — . . . . .	11	295
Séléniures de bismuth . . . . .	24	41	— Décomposition des — par l'eau . . . . .	11	224
— de cacodyle . . . . .	69	256	— Densité des solutions salines . . . . .	11	251
— de cadmium . . . . .	9	38	— Dissolutions salines. Observa-		
— — . . . . .	17	245	tions sur les dissolutions salines. . . . .	11	228
— de calcium . . . . .	15	69	<b>Sels des hydracides</b> . . . . .	11	
— de carbone . . . . .	5*	201	Voir de la page 133 à la page 192.		
— de cérium . . . . .	16	83	<b>Sels des acides oxygénés</b> . . . . .	11	
Séléniures de chrome . . . . .	20	219	— — — du brome . . . . .	11	371
			— — — du chlore . . . . .	11	365

<b>Sels des acides oxygénés de l'iode.</b>	<b>11</b>	<b>37</b>
— — du sélénium, du soufre et du tellure.	<b>11</b>	<b>380</b>
— Équivalents des sels des acides et des bases polyatomiques	<b>11</b>	<b>315</b>
— État des — dans les dissolutions.	<b>11</b>	<b>292</b>
— Généralités sur les —. Historique et définitions des —.	<b>11</b>	<b>195</b>
— Digestion des — dans l'estomac.	<b>74</b>	<b>388</b>
— Lois de composition des —. Équivalents des — neutres.	<b>11</b>	<b>311</b>
— — Équivalents des — dérivant des acides monobasiques	<b>11</b>	<b>314</b>
— — Lois de Berzélius	<b>11</b>	<b>314</b>
— — Loi de Richter.	<b>11</b>	<b>313</b>
— — Loi de Wenzel	<b>11</b>	<b>311</b>
— Partage d'un sel entre deux dissolvants.	<b>11</b>	<b>233</b>
— Point d'ébullition des solutions des —.	<b>11</b>	<b>269</b>
— Précipitation des —.	<b>11</b>	<b>295</b>
— Propriétés optiques des —.	<b>11</b>	<b>259</b>
— — physiques des — solides.	<b>11</b>	<b>204</b>
— Solubilité des —.	<b>11</b>	<b>229</b>
— Sursaturation des solutions salines	<b>11</b>	<b>234</b>
— Tension de vapeur des solutions salines	<b>11</b>	<b>269</b>
<b>Sels d'alumine. Caractères des — d'—.</b>	<b>15</b>	<b>198</b>
— — Réactifs des —.	<b>15</b>	<b>200</b>
<b>Sels ammoniacaux.</b>	<b>14</b>	<b>1</b>
— — Volume occupé par la vapeur des —.	<b>14</b>	<b>29</b>
— — formés par les hydracides	<b>14</b>	<b>56</b>
— — — les oxacides.	<b>14</b>	<b>76</b>
— Action des agents oxydants	<b>14</b>	<b>40</b>
— — du chlore, — des métaux sur les —.	<b>14</b>	<b>40</b>
— Caractères analytiques des —.	<b>14</b>	<b>41</b>
— Dissociation en dissolution des —.	<b>14</b>	<b>54</b>
— Dosage de l'ammoniaque des —.	<b>14</b>	<b>42</b>
— — et séparation de l'— et la lithine	<b>14</b>	<b>44</b>
— — et — et la potasse.	<b>14</b>	<b>43</b>
— — et — et la soude.	<b>14</b>	<b>42</b>
— — et — d'avec la soude et la potasse	<b>14</b>	<b>43</b>
— Électrolyse des —.	<b>14</b>	<b>39</b>
— État des — ammoniacaux vaporisés. Voyez Sels ammoniacaux : Vapeurs, etc.	<b>14</b>	<b>52</b>
— Formation des —.	<b>14</b>	<b>40</b>
— Propriétés chimiques des —.	<b>14</b>	<b>28</b>
— — diversés, — physiques des —.	<b>14</b>	<b>80</b>
— Recherche des — dans les végétaux	<b>14</b>	<b>65</b>

<b>Sels ammoniacaux. Statique des solutions des —.</b>	<b>14</b>	<b>44</b>
— — des solutions où l'ammoniaque joue le rôle d'une base forte.	<b>14</b>	<b>41</b>
— — — où l'ammoniaque déplace certaines bases solubles et les oxydes métalliques	<b>14</b>	<b>47</b>
— — — où l'ammoniaque est déplacée par la potasse, la soude, la chaux.	<b>14</b>	<b>45</b>
— — des solutions des — formés par l'ammoniaque avec les acides faibles	<b>14</b>	<b>47</b>
— — — Acide borique et ammoniaque	<b>14</b>	<b>48</b>
— — — Acide carbonique et constitution du bicarbonate d'ammoniaque dissous	<b>14</b>	<b>49</b>
— — — et constitution du carbonate d'ammoniaque dissous.	<b>14</b>	<b>50</b>
— Données numériques. Chaleur de formation de l'ammoniaque.	<b>14</b>	<b>52</b>
— Formation des — ammoniacaux depuis leurs éléments gazeux. Formation des — dissous.	<b>14</b>	<b>53</b>
Sels des acides polybasiques.	<b>14</b>	<b>53</b>
— — — depuis l'acide hydraté solide et la base gazeuse; depuis l'acide gazeux et la base gazeuse; depuis l'oxacide anhydre, l'eau et la base, tous trois gazeux.	<b>14</b>	<b>52</b>
— — — chaleurs de dissolution.	<b>14</b>	<b>54</b>
— — — Vapeurs. État des — des —.	<b>14</b>	<b>29</b>
— — — Densités de vapeur des —.	<b>14</b>	<b>29</b>
— — — Expériences de Deville	<b>14</b>	<b>32</b>
— — — — Expériences de M. Hortsmann.	<b>14</b>	<b>35</b>
— — — — de M. Isambert sur le carbamate d'ammoniaque.	<b>14</b>	<b>38</b>
— — — — sur le sulphydrate d'ammoniaque.	<b>14</b>	<b>36</b>
— — — — de M. Marignac.	<b>14</b>	<b>34</b>
— — — — de M. Pébal.	<b>14</b>	<b>31</b>
— — — — de M. Than.	<b>14</b>	<b>32</b>
— — — — — Objections de M. Lieben	<b>14</b>	<b>32</b>
— — — — — de M. Than.	<b>14</b>	<b>31</b>
— — — — — de M. Vanklyn.	<b>14</b>	<b>33</b>
— Résumé sur l'état des vapeurs des sels ammoniacaux.	<b>14</b>	<b>39</b>
<b>Sels ammoniacco-cobaltiques.</b>	<b>23</b>	<b>76</b>
— d'antimoine. Réactions des —.	<b>22</b>	<b>395</b>
— d'acide antimonique. Réactions des — antimoniques.	<b>22</b>	<b>395</b>
— — de l'acide bismuthique	<b>24</b>	<b>35</b>
— — de cadmium. Bibliographie des —.	<b>17</b>	<b>323</b>
— — — Propriétés chimiques des —.	<b>17</b>	<b>282</b>
— — — physiologiques des —.	<b>17</b>	<b>284</b>

Sels de cadmium. Propriétés physiques des — . . . . .	17	281	<b>Sel gemme.</b> Exploitation des argiles salifères au moyen de forages . . . . .	36	392
— doubles de protoxyde de cobalt et d'ammoniaque . . . . .	23	55	— EXPLOITATION DES SOURCES SALÉES.		
— — — — et de métaux . . . . .	23	68	— — — Enrichissement des eaux salées. Graduation . . . . .	36	386
— — — — et de potasse . . . . .	23	59	— — — Origine et composition des sources salées. . . . .	36	383
— — — — et de soude . . . . .	23	65	— — — Réservoirs d'eau salée.		
— crocéocobaltiques de Gibbs . . . . .	23	91	Traitement de l'eau salée par la chaux. . . . .	36	394
— cuivreux et chlorures diazoïques. Réaction entre les — cuivreux et les chlorures diazoïques. . . . .	67	188	— — — Résultats de la graduation . . . . .	36	388
— doubles de l'acétate de chrome. . . . .	60	196	— <i>Gisements, Exploitation des</i>		
— — — d'urane . . . . .	60	199	— . . . . .	36	374
— d'erbium. . . . .	16	181	— — de la Lorraine. Composition. Exploitation . . . . .	36	379
— d'Erdmann et Gibbs . . . . .	23	145	— — de la Saxe et du Hanovre . . . . .	36	376
— flavocobaltiques. . . . .	23	112	<b>Sels lutéocobaltiques . . . . .</b>	23	126
— fuscocobaltiques de M. Fremy . . . . .	23	87	<b>Sel marin (1) . . . . .</b>	9	98
— de bioxyde de molybdène . . . . .	19	7	— — Bibliographie du — marin et du — gemme. . . . .	36	413
— doubles de nickel et d'ammoniaque . . . . .	23	231	— — Emploi du — dans la métallurgie de l'argent . . . . .	50	159
— — — et de potasse . . . . .	23	233	— — Extraction du — marin par congélation de l'eau de mer. Composition chimique. . . . .	36	372
— — — et de soude . . . . .	23	236	— — Composition de l'eau de mer. . . . .	36	357
— de nickel combinés avec l'ammoniaque. . . . .	23	224	— Généralités sur le sel marin, et sur le — gemme. — sur le — commun. . . . .	36	355
<b>Sel gemme (1) . . . . .</b>	10	89	— MARAIS SALANTS de l'Ouest de la France . . . . .	36	368
— Analyses de sels ignigènes . . . . .	36	408	— — Généralités. Dispositions générales des marais salants. . . . .	36	361
— EAUX SATURÉES. Traitement des —. Eaux mères. Séchoirs. Composition chimique. . . . .	36	410	— — Marais salants d'Istrie. . . . .	36	362
— Concentration des dissolutions salines . . . . .	36	395	— — — du Portugal et du midi de la France . . . . .	36	363
— — Chaudières d'évaporation . . . . .	36	397	— — — des steppes russes . . . . .	36	374
— — — Accessoires des chaudières. Hottes. Dispositions diverses des chaudières . . . . .	36	401	— PROCÉDÉ D'EXPLOITATION DU SEL MARIN. Procédé anglais et hollandais. Laveries de sel marin. Extraction dans la Russie méridionale. . . . .	36	371
— — — Foyers et disposition du chauffage. . . . .	36	398	— — Production par évaporation spontanée de l'eau de mer. . . . .	36	359
— — — Traitement dans les poêles à concentration . . . . .	36	406	— — Travail dans les salins du midi . . . . .	36	366
— Généralités sur le — gemme, et sur le — marin. — sur le — commun . . . . .	36	355	— UTILISATION DES EAUX DES MARAIS SALANTS. Bibliographie. . . . .	36	420
— Constitution du — et Gisements. — <i>Gisements</i> de Cordona. . . . .	36	375	— — Extraction du chlorure de potassium. . . . .	36	419
— — de Transylvanie. . . . .	36	375	— — Procédé Balard. Procédé Merle. . . . .	36	416
— EXPLOITATION DES ARGILES SALIFÈRES.			— — Méthode Giraud. Fabrication du sulfate de soude . . . . .	36	417
— — Méthode d'exploitation intermittente. . . . .	36	380			
— — — par dissolution continue. . . . .	36	383	<b>Sels octaminiques purpuréo- et roséocobaltiques . . . . .</b>	23	89
			<b>Sel d'oseille, ou oxalate acide de potasse. . . . .</b>	61	990

(1) Il y a lieu de faire une distinction entre le chlorure de sodium, le sel gemme et le sel marin. Cependant, il y aura avantage, dans certains cas, à consulter la table aux trois mots : Chlorure de sodium, Sel gemme et Sel marin.

Sels d'oxycobaltiaque. . . . .	23	141	Sérumbglobuline. . . . .	75	990
— polybasiques de nickel et d'au- tres métaux. . . . .	23	236	Sérum musculaire . . . . .	75	454
— praséocobaltiques. . . . .	23	85	— — Analyse du —. . . . .	75	476
— purpuréocobaltiques. . . . .	23	92	Sérum sanguin. Analyse du —, . . .	73	172
— roséocobaltiques. . . . .	23	113	— — Composition quantitative du— sanguin. . . . .	76	128
— de soude. Caractères distinctifs des — de —. . . . .	13	187	— du sang. Matières albuminoïdes du —. . . . .	76	109
— de Stassfurt. Analyse des —. . .	34	61	Sesquiacétate de baryte . . . . .	60	178
— sulfazotés. . . . .	11	413	— de cuivre . . . . .	60	221
— thalleux. Dosage des —. . . . .	17	422	— de strontiane hydraté. . . . .	60	179
— thalliques. Dosage des —. . . . .	17	422	Sesquibromure de carbone . . . . .	5 <sup>2</sup>	232
— de protoxyde de thallium. Propriétés physiologiques des — de protoxyde de —. . . . .	17	381	— de chrome. . . . .	20	244
— — chimiques et physiques des —	17	379	— de fer . . . . .	20	76
— de peroxyde de thallium. Propriétés chimiques des — de per- oxyde de —. . . . .	17	410	— d'or . . . . .	29	83
— de sesquioxyde de titane. . . . .	19	169	— de silicium. . . . .	6	218
— xanthochromiques décammo- nés . . . . .	20	310	Sesquicarbonat d'ammoniaque. . . .	14	97
— xanthocobaltiques. . . . .	23	108	— de baryte . . . . .	15	36
— de zinc . . . . .	17	127	— de plomb et céruse. . . . .	25	92
— — — — —	17	214	— de potasse. . . . .	12	160
— — Bibliographie des — de —. . .	17	134	— de soude. . . . .	13	174
— — Electrolyse des —. . . . .	17	127	Sesquichlorure de carbone . . . . .	5 <sup>2</sup>	210
— — Propriétés chimiques et ca- ractères des dissolutions des —. . .	17	130	— — — — —	55	221
— — — physiologiques des —. . . .	17	132	— — Préparation du —. . . . .	5 <sup>2</sup>	213
— — — physiques et conditions de formation des — de . . . . .	17	129	— — Propriétés du —. . . . .	5 <sup>2</sup>	214
Sénarmonite . . . . .	9	59	— de chrome anhydre . . . . .	20	225
Sénévols . . . . .	67	552	— — hydraté. . . . .	20	230
Sépine . . . . .	65	1498	Sesquichlorures de chrome oxyfer- riques . . . . .	20	76
Septicémie . . . . .	71	864	Sesquichlorure de cobalt . . . . .	23	32
Séquoiène. . . . .	55	571	— de fer oxochromique . . . . .	20	75
Séranilide. . . . .	68	1246	— de manganèse . . . . .	21	109
Série aromatique. Hypothèse de Ké- kulé . . . . .	55	111	— de silicium. Propriétés du —. . .	6	209
— — Hypothèse de Berthelot. Voyez Volume 65. . . . .			Sesquicyanure de chrome. . . . .	20	249
— grasse. . . . .	64		— d'or . . . . .	29	87
Sérine . . . . .	68	1527	Sesquifluorure de chrome. . . . .	20	246
— — — — —	75	984	— de manganèse . . . . .	21	100
Séroline . . . . .	56	790	— d'uranium . . . . .	22	67
Sérosités. Analyse des —. . . . .	73	190	Sesquiodure de chrome . . . . .	20	245
— Composition chimique des —. . .	76	395	— d'or . . . . .	29	86
— normales. . . . .	76	396	— de silicium . . . . .	6	225
— pathologiques . . . . .	76	399	Sesquioxides . . . . .	9	58
Serpentine. . . . .	40	84	Sesquioxyde de chrome. . . . .	9	67
Serturner. Chimiste. . . . .	1	90	— — anhydre . . . . .	20	195
Sérum du sang. . . . .	76	108	— — hydraté. . . . .	20	199
— Matériaux ou Matières minérales du —. . . . .	76	125	— de cobalt anhydre. — — hy- draté. . . . .	23	19
— Matériaux organiques du —. . .	76	116	— — Caractère des sels de —. . . .	23	152
Sérum albumine . . . . .	75	984	— de cuivre . . . . .	26	30
			— de gallium . . . . .	16	208
			— de manganèse anhydre . . . . .	21	51
			— — hydraté . . . . .	21	52
			— — Caractères des sels de —. . . .	21	179
			— de molybdène . . . . .	19	6
			— — Sels de —. . . . .	19	7
			— d'or . . . . .	29	48
			— de plomb . . . . .	25	56
			— de titane . . . . .	9	68

Sesquioxyde de titane . . . . .	19	168
— — Sels de — . . . . .	19	169
— d'uranium amorphe, cristallisé et hydraté . . . . .	22	14
— — combiné avec les acides . .	22	15
— — — avec les bases . . . . .	22	43
Sesquisélénite d'ammoniaque . . .	14	80
— de soude . . . . .	13	118
Sesquistandiéthylphényle . . . . .	22	263
Sesquistannéthyle . . . . .	22	248
Sesquistanniodo-diéthyle . . . . .	22	262
Sesquistannisopropyle. Sels de — .	23	260
Sesquisulfate d'ammoniaque . . . .	14	78
Sesquisulfures . . . . .	9	40
Sesquisulfure de chrome . . . . .	20	218
— de cobalt anhydre . . . . .	23	27
— d'étain . . . . .	22	193
— de fer . . . . .	20	51
— de phosphore . . . . .	5	383
— — Préparation du — . . . . .	5	385
— de thallium . . . . .	17	349
Sesquitérébène . . . . .	55	722
Sesquitérébenthènes . . . . .	55	720
Sexborate de potasse . . . . .	12	169
Shalkite . . . . .	10	80
— . . . . .	10	298
Shepardite . . . . .	10	79
Sidérose. Voyez : Minerais de fer. Carbonate ferreux, etc. . . . .	9	144
Siegburgite . . . . .	7	436
Siégénite . . . . .	9	40
— ou Linnéite . . . . .	23	173
Sigénite . . . . .	10	188
Silicates . . . . .	6	162
— . . . . .	9	118
— . . . . .	11	443
— Analyse des — . . . . .	6	185
— — . . . . .	31	260
— — . . . . .	40	79
— Analyse des silicates contenant du bore . . . . .	31	289
— — des — totalement décomposés par les acides — . . . . .	31	262
— — — Appareils de chauffage uti- lisés pour l'analyse des — . . . .	31	265
— — — Four de Schlœsing . . . . .	34	210
— Analyse des — incomplètement décomposés par les acides . . . .	31	262
— — des — rendus attaquables par les acides . . . . .	31	270
— — des — par la voie moyenne. Méthode Sainte-Claire-Deville . .	34	205
— Analyse des silicates alcalins . .	31	291
— Classification des — par familles naturelles . . . . .	6	169
— — des — d'après la méthode chi- mique . . . . .	6	167

Silicates. Détermination du degré d'oxydation des métaux dans les silicates . . . . .	31	281
— Matières volatiles dans les — . Recherches des matières — dans les — . . . . .	31	277
— Propriétés des — . . . . .	40	20
Silicates hydratés . . . . .	9	133
— métalliques artificiels . . . . .	6	163
— naturels . . . . .	6	165
Silicates d'alumine . . . . .	9	119
— — anhydres . . . . .	15	245
— — hydratés . . . . .	15	247
— — argiles . . . . .	15	250
— — kaolins . . . . .	15	247
— alumineux . . . . .	9	120
— — Produits artificiels analogues au feldspath, aux zéolithes, à la leucite . . . . .	9	129
— — Synthèse des silicates d'alu- mine . . . . .	10	327
Silicate double d'alumine et de li- thine . . . . .	9	131
— d'ammoniaque . . . . .	14	101
— d'argent . . . . .	27	356
Silicates de baryte . . . . .	15	38
Silicate de baryte hydraté . . . . .	9	135
— céreux . . . . .	16	94
Silicates de chaux . . . . .	15	103
Silicate de chaux et de potasse . .	15	103
— — et de soude . . . . .	15	104
— de protoxyde de cobalt . . . . .	23	51
Silicates de cuivre . . . . .	26	92
Silicate cuproammonique . . . . .	26	119
Silicates ferreux . . . . .	20	113
— — doubles anhydres . . . . .	20	117
— ferriques . . . . .	20	115
— de fer contenant des peroxydes .	20	120
— de sesquioxyde de fer hydratés .	20	125
— fluorifères . . . . .	9	120
— de glucinium . . . . .	16	17
Silicate de lanthane . . . . .	16	117
Silicates de lithine . . . . .	14	49
— de magnésie . . . . .	15	140
Silicate de magnésie fluorifère . .	15	141
Silicates magnésiens anhydres. — — hydratés . . . . .	15	141
— — multiples. Préparation des — .	15	142
— — Synthèse des — — . . . . .	10	324
— de manganèse . . . . .	21	155
Silicate chloruré de manganèse . .	21	156
— mercureux. — mercurique . . .	26	289
Silicates de protoxyde de nickel . .	23	223
Silicate de plomb . . . . .	25	99
Silicates de potasse. Bisilicate de — . Monosilicate de —. Tétrasilicate de — . . . . .	12	170

Silicate potassico-ferrique . . . . .	9	131
Silicates de soude . . . . .	13	179
— — Verre soluble . . . . .	13	185
— — Emploi du — dans la fabrication du verre . . . . .	37	31
— — Peinture avec le silicate de soude . . . . .	93	187
— de strontiane . . . . .	15	54
Silicate de protoxyde de thallium . . . . .	17	408
— de thorium . . . . .	16	66
Silicates d'uranyle . . . . .	22	31
Silicate et tétroxyde de vanadium . . . . .	19	90
— d'yttrium . . . . .	16	168
— de zinc anhydre . . . . .	17	209
— — hydraté . . . . .	17	211
— double de zinc et d'aluminium . . . . .	17	212
— — et de glucinium . . . . .	17	212
— — et de potassium . . . . .	17	212
Silicates de zirconium . . . . .	16	47
Silicatisation par le verre soluble . . . . .	40	225
Silice . . . . .	6	140
Voyez dans la table, page 47 : Acide silicique, Quartz, etc.		
— colloïdale . . . . .	6	163
Silices diverses . . . . .	6	149
Silice. Fonctions chimiques de la — . . . . .	6	161
— Propriétés thermo-chimiques de la — . . . . .	6	160
Silicichloroforme, ou Formène silicié trichloré . . . . .	6	210
— — — Propriétés du — . . . . .	6	211
Silicioazote de potassium . . . . .	12	94
Silicioforme . . . . .	6	224
Siliciques. Hydrates — . . . . .	6	160
— — Propriétés des — . . . . .	6	169
Silicium (à l'état libre) . . . . .	6	
— amorphe actif . . . . .	6	118
— — passif . . . . .	6	120
— Analyse du — . . . . .	6	131
— Azotures de — . . . . .	6	138
— Bibliographie du — et de ses dérivés . . . . .	6	281
— Chaleur de transformation du — . . . . .	6	127
— Classification. Place du — dans la — . . . . .	6	115
— Coefficient de dilatation du — . . . . .	6	127
— combiné au brome . . . . .	6	216
— — au chlore . . . . .	6	202
— — à l'hydrogène . . . . .	6	227
— — à l'iode . . . . .	6	221
— — à l'oxygène et à l'hydrogène . . . . .	6	235
— avec les radicaux hydrocarbonés . . . . .	6	239
— Composés carbo-siliciés . . . . .	6	136
— cristallisé . . . . .	6	122
— Densité du — . . . . .	6	126

Silicium. Dérivés alcooliques et éthers du — . . . . .	56	662
— Dérivés organiques du — . . . . .	6	239
— — — mixtes du — . . . . .	6	265
— — Organiques, et — — du — . . . . .	69	
— Dureté du — . . . . .	6	126
— fondu . . . . .	6	121
— Généralités sur le — . . . . .	6	113
— graphitoïde . . . . .	6	124
— Météorites contenant du — . . . . .	10	8
— Préparation du — . . . . .		
— — du — amorphe . . . . .	6	118
— — du — cristallisé . . . . .	6	122
— — du — fondu . . . . .	6	121
— — du — graphitoïde . . . . .	6	125
— — Préparation du — . . . . .	6	125
— actif. Propriétés du — . . . . .	6	119
— Propriétés chimiques du — . . . . .	6	130
— — électriques du — . . . . .	6	129
— — optiques du — . . . . .	6	128
— — physiques du — . . . . .	6	125
— Spectre du — . . . . .	6	128
— Volume atomique du — . . . . .	6	127
<i>Radicaux organo-métalliques dérivant du silicium.</i>		
Silicium-diéthyle . . . . .	56	665
Silicium diéthyl-dioxyéthyle . . . . .	6	266
— — — . . . . .	69	185
Silicium-dioxyéthyle . . . . .	56	665
Silicium éthyle . . . . .	69	173
Siliciums éthyles chlorés . . . . .	6	244
Siliciums-éthyle-méthyle . . . . .	6	243
— — — . . . . .	69	180
Silicium éthyle-monoacétyle . . . . .	6	246
— éthyle monohydraté . . . . .	6	246
Siliciums éthylphényles . . . . .	6	247
Silicium éthyle-trioxyéthyle . . . . .	6	267
— — —trioxyéthyle . . . . .	6	268
— hexéthyle . . . . .	69	178
— méthyle . . . . .	69	172
— méthyl-trioxyéthyle . . . . .	6	269
— phényle-triéthyle . . . . .	69	182
Silicium-phényl-trioxyéthyle . . . . .	6	269
Silicium propyle . . . . .	69	181
— et radicaux hydrocarbonés . . . . .	6	239
— — — . . . . .	56	
— — — . . . . .	69	
— tétraméthyle . . . . .	6	240
— tétrapropyle . . . . .	6	247
— tétréthyle . . . . .	6	241
— — Dérivés du — . . . . .	6	244
— triéthyl-oxyéthyle . . . . .	6	265
Siliciures . . . . .	11	149
— métalliques . . . . .	6	133
Siliciure d'argent . . . . .	27	314
— de calcium . . . . .	15	71
— de cérium . . . . .	16	84

Siliciure de cuivre . . . . .	26	56
— d'étain . . . . .	22	200
Siliciures de fer . . . . .	20	83
Siliciure de magnésium . . . . .	15	120
Siliciures de manganèse . . . . .	21	124
Siliciure de nickel . . . . .	23	206
— de potassium . . . . .	12	94
Silico-aluminates alcalins. Synthèse des — . . . . .	10	327
Silicodécane . . . . .	69	181
Silico-manganates alcalino-ter- reux . . . . .	21	158
Silicomolybdates . . . . .	11	462
— . . . . .	19	44
Silicomolybdate de cæsium . . . . .	13 <sup>a</sup>	35
Silicone. . . . .	6	237
Silicotitanates . . . . .	9	138
— . . . . .	19	194
Silico-titanate d'yttrium . . . . .	16	168
Silicotungstates . . . . .	11	464
Silicotungstate de cæsium . . . . .	13 <sup>a</sup>	34
— de rubidium. . . . .	13 <sup>a</sup>	18
Sillimanite . . . . .	9	119
Sinapate de baryum . . . . .	63	2629
Sinapine . . . . .	66	124
Sincaline . . . . .	56	758
Sinistrine. . . . .	56	432
— Dosage de la — dans les végétaux. . . . .	80	197
Sipérine . . . . .	66	599
Sirops. Analyse des — . . . . .	91	569
Sirop de fécule. Analyse d'un — . . . . .	34	451
Skatol . . . . .	74	354
Skatoxyle . . . . .	75	921
Smaltine . . . . .	9	45
— . . . . .	23	3
Smithsonite . . . . .	9	144
Sodammonium . . . . .	13	69
<b>Sodium</b> . . . . .	<b>13</b>	
— Alliages de — . . . . .	13	12
— Alliage de — et d'antimoine . . . . .	13	14
— — — et de bismuth . . . . .	13	13
— — — et d'étain . . . . .	13	14
— — — et de plomb . . . . .	13	13
— — — et de potassium . . . . .	13	12
— — — et de zinc . . . . .	13	13
— Amalgames de — . . . . .	13	14
— Bibliographie du — et de ses com- posés . . . . .	13	196
— Combinaisons du — avec l'arsenic et avec l'azote . . . . .	13	68
— — du — avec le brome, le chlore, le fluor et l'iode. . . . .	13	33
— — du — avec l'oxygène . . . . .	13	19
— — du — avec le phosphore . . . . .	13	68
— — du — avec le sélénium, le soufre et le tellure . . . . .	13	55
— Équivalent du — . . . . .	13	6

<b>Sodium. État naturel et historique</b>		
du — . . . . .	13	1
— Hydrure de — . . . . .	13	17
— Météorites. — contenu dans les — . . . . .	10	8
— Préparation du — . . . . .	13	6
— Propriétés du — . . . . .	13	3
<b>Sodium éthyle</b> . . . . .	<b>69</b>	<b>37</b>
— hydrogéné . . . . .	4	145
— méthyle . . . . .	69	37
— nitrobutylène . . . . .	55	274
<b>Sodo-isosantonite d'éthyle</b> . . . . .	<b>62</b>	<b>2048</b>
<b>Soie</b> . . . . .	<b>87</b>	<b>343</b>
<b>Solanidine</b> . . . . .	<b>56</b>	<b>371</b>
— . . . . .	66	534
<b>Solanine</b> . . . . .	<b>66</b>	<b>534</b>
— Action de l'hydrogène sur la — . . . . .	56	371
<b>Solides. Corps</b> —. Voyez dans la table à Chaleur spécifique, p. 109; à Chaleur, p. 108; à Coefficient de dilatation, p. 122; à Fusion, p. 191.		
— — Répartition des germes sur les — . . . . .	71	81
<b>Solidification. Caractères des li- quides surfondus</b> . . . . .	<b>1</b>	<b>452</b>
— Chaleur dégagée au moment de la solidification . . . . .	1	452
— Changements de volume qui ac- compagnent la — . . . . .	1	449
— Corps réfractaires . . . . .	1	449
— Détermination de la température de fusion d'un corps . . . . .	1	453
— Expériences de M. Dufour . . . . .	1	450
— Influence de l'état moléculaire du corps sur la température de fusion. . . . .	1	453
— Lois de la — . . . . .	1	448
— Passage de l'état liquide à l'état solide . . . . .	1	448
— <i>Surfusion</i> . — de l'eau. . . . .	1	449
— — des métaux . . . . .	1	451
<b>Sols</b> . . . . .	<b>79</b>	<b>61</b>
— Analyse physique des — . . . . .	79	76
— Argile contenue dans les — . . . . .	79	62
— Calcaire contenu dans les — . . . . .	79	75
— Constitution des — . . . . .	79	61
— Epuisement. Cause d'— des — par la culture. . . . .	82	79
— Matière organique contenue dans les — . . . . .	79	70
— Pertes des — dues à la nitrification. . . . .	82	83
— Propriétés chimiques des — . . . . .	79	117
— — physiques des — . . . . .	79	87
— Recherches des principes fertili- sants des — . . . . .	79	176
— Sable contenu dans les — . . . . .	79	75
<b>Solubilité</b> . . . . .	<b>1</b>	<b>522</b>
— dans l'eau . . . . .	1	525

Solubilité de quelques corps dans 100 parties d'eau . . . . .	4	185
— des gaz dans les matières en fusion . . . . .		
— dans les — en fusion. Expériences sur la fonte et l'acier. . .	1	528
— dans les — — de Haute-feuille, — de Sainte-Claire-Deville . . . . .	1	527
— dans les matières métalliques en fusion . . . . .	1	528
— dans les — vitreuses en fusion . . . . .	1	527
Solutions salines . . . . .	11	207
Sorbamide . . . . .	67	337
Sorbate d'ammonium . . . . .	61	609
— de baryum . . . . .	61	609
— de calcium . . . . .	61	609
— d'éthyle . . . . .	61	609
— de potassium . . . . .	61	609
— de sodium . . . . .	61	609
Sorbine. . . . .	56	377
— . . . . .	84	263
— Dosage de la — . . . . .	34	500
Sorbite. Propriétés. Réactions de la — . . . . .	56	339
— Recherche qualitative de la — . . . . .	34	514
Sorbylène . . . . .	55	306
Soude . . . . .	13	21
— . . . . .	13	30
— artificielle. Voyez : —. Industrie de la — . . . . .	37	20
— caustique. Densité des lessives de — . . . . .	13	24
Soude. Dosage de la — . . . . .		
— à l'état d'azotate . . . . .	13	189
— — de carbonate . . . . .	13	189
— — de chlorure . . . . .	13	189
— — de fluosilicate . . . . .	13	190
— — de sulfate . . . . .	13	188
— de la — dans les terres . . . . .	34	183
— Essai de la — . . . . .	38	372
— industriel de la —. Voyez : Alcalimétrie . . . . .	13	193
— Essais industriels des différents sels de — . . . . .		
— Azotate de — . . . . .	13	194
— Borates de — . . . . .	13	195
— Chlorure de sodium . . . . .	13	193
— Hydrate d'oxyde de sodium. . . . .	13	30
— Préparation de la — . . . . .	13	27
— Propriétés chimiques de la — . . . . .	13	25
— physiques de la — . . . . .	13	21
— Sels formés par combinaison de la — avec les acides. . . . .		
— de l'acide arsénique . . . . .	13	147
— — azoteux . . . . .	13	122
— — azotique . . . . .	13	128

Soude. Sels de l'acide borique. . . . .	13	143
— — — carbonique. . . . .	13	157
— — — phosphoreux. . . . .	13	128
— — — phosphorique . . . . .	13	129
— — — sélénieux . . . . .	13	117
— — — sélénique . . . . .	13	119
— — — silicique . . . . .	13	179
— — — tellureux. . . . .	13	119
— — — tellurique . . . . .	13	120
— Sels oxygénés de la — . . . . .	13	73
— — de la série thionique . . . . .	13	94
— Sels formés par combinaison de la — avec le sélénium, le tellure, et le soufre . . . . .	13	63
— Sulfosels de — . . . . .	13	63
— Séparation de la — d'avec l'ammoniaque des sels ammoniacaux. . . . .	14	42
— — de la — dans un mélange de potasse et de — et dosage de la — par l'acide perchlorique. . . . .	79	185
— — d'avec la potasse. Méthode directe . . . . .	13	190
— — — Méthode indirecte . . . . .	13	191
— Urine. — contenue dans l' — . . . . .	75	1036
— Usages de la — . . . . .	13	29

<i>Soude. Industrie de la — . . . . .</i>	36	
— Analyse des sodes et des sels de — . . . . .	36	720
— Fabrication de la — par différentes méthodes indiquées dans les brevets . . . . .	36	708
<i>Soude artificielle et — naturelle. Généralités sur la — artificielle et sur la — naturelle. . . . .</i>	36	541

I. *Soude artificielle.*II. *Soude naturelle.*III. *Sels de soude et leur caustification.*I. *Soude artificielle.*

Soude brute. — Fabrication de la — brute . . . . .	36	559
— Action de l'air sur la — . . . . .	36	574
— Aspect et composition de la — . . . . .	36	571
— Dépense de combustible . . . . .	36	569
— Fours mécaniques . . . . .	36	565
— — — Méthode Péchiney-Weldon. . . . .	36	568
— — à réverbère . . . . .	36	562
— — à travail manuel . . . . .	36	559
— Prix de revient. Rendement en — brute. . . . .	36	570
— Température des fours . . . . .	36	564
— Théorie de la fabrication de la — . . . . .	36	576
— Théories nouvelles. Théorie de M. Kolb. . . . .	36	578
— Théorie et objections de M. Scheurer-Kestner . . . . .	36	581



**Soude. LESSIVAGE DE LA — BRUTE.**  
 — — Action des dissolvants. . . . . 36 587  
 — — Anciens lessivoirs. Lessivoirs de Clément Désormes . . . . . 36 590  
 — — Appareils de Shanks . . . . . 36 592  
 — — Clarification des lessives. Composition des lessives brutes . 36 593  
 — — Installation du lessivage. Généralités sur l'installation du — . 36 589  
 — — Purification des lessives. Élimination du sulfure de fer. . . . . 36 597  
 — — — Procédé Pauli . . . . . 36 598  
 — — — par carbonatation. Élimination du ferro-cyanure. . . . . 36 600  
 — — — Résidu du lessivage. Marcs ou Charrées. . . . . 36 602  
**MARCS DE —**  
 — — Utilisation des —. Analyse des lessives jaunes . . . . . 36 653  
 — — Bibliographie des —. . . . . 36 266  
 — — Charrées. Utilisation des — de soude. . . . . 36 661  
 — — Généralités sur l'utilisation des —. . . . . 36 649  
 — — Procédé Bucquet . . . . . 36 658  
 — — — Mond . . . . . 36 656  
 — — Procédés Schaffner et Mond. 36 651  
 — — Procédé Schaffner. . . . . 36 635  
 — — Procédés Schaffner et Helbig. 36 659  
 — — Purification du soufre retiré des — . . . . . 36 657  
 — — Régénération du soufre des — sous forme d'hydrogène sulfuré. 36 650  
**MÉTHODE LEBLANC . . . . . 36 550**  
 — — Matières premières. Carbonate de chaux. Charbon . . . . . 36 551  
 — — — Sulfate de soude . . . . . 36 550  
 — — — Proportions des matières premières. . . . . 36 555  
**PROCÉDÉ A L'AMMONIAQUE**  
 — — Historique du — à l' —. Obtention du carbonate d' —. . . . . 36 662  
 — — Généralités sur le —. . . . . 36 664  
 — — Fabric. par l'ammoniaque. . 81 110  
 — — Procédé Boulouvard. Absorbours. Filtration . . . . . 36 704  
 — — — Calcination du bicarbonate de — . . . . . 36 705  
 — — — Préparation de la saumure ammoniacale . . . . . 36 703  
 — — Procédé Schlessing et Rolland. Première opération. Absorbours . 36 667  
 — — — Deuxième opération. Filtration . . . . . 36 669  
 — — — Troisième opération. Torréfaction . . . . . 36 671  
 — — — Quatrième opération. Distillation. . . . . 36 672

**Soude. PROCÉDÉ A L'AMMONIAQUE. Cinquième opérat. Four à chaux.**  
 Réactions. . . . . 36 675  
 — — Distribution des matières . . 36 678  
 — — — Eau salée. Liquides à distiller . . . . . 36 679  
 — — — — Acide carbonique pur. Gaz du four à chaux. Surveillance des réactions . . . . . 36 680  
 — — Procédé Schlessing (1878) . . 36 710  
 — — Filtration du bicarbonate d'ammoniaque. Précipitation du bicarbonate de — . . . . . 36 713  
 — — Tours pour retenir les vapeurs ammoniacales . . . . . 36 712  
 — — Procédé Solvay. — — Carbonatation. . . . . 36 685  
 — — — Lavage et filtration du bicarbonate de — . . . . . 36 687  
 — — — Préparation de la saumure ammoniacale avec le sel solide. — de la — en partant de l'eau salée naturelle . . . . . 36 682  
 — — — Réduction du degré du sel de —. Dessiccation du bicarbonate de —. Calcination du sel de —. 36 692  
 — — — Régénération de l'ammoniaque . . . . . 36 696  
**PROCÉDÉ AVEC LA CRYOLITHE**  
 — — Décomposition de la cryolithe et fabrication par la — . . . . . 36 718  
 — — Généralités . . . . . 36 717  
 — — Lessivage. Décomposition de l'aluminate de soude. . . . . 36 719  
**PROCÉDÉ A LA TRIMÉTHYLAMINE. . . . 36 714**  
**II. Soude naturelle.**  
**Soude naturelle. . . . . 36 543**  
 — Origine : Efflorescences du sol, Eaux de certains lacs, et Végétaux.  
**Soude d'Égypte. . . . . 36 544**  
 — — naturelle . . . . . 36 543  
 — — des végétaux. . . . . 36 547  
 — — Espèces naturelles. . . . . 36 549  
 — — Incinération de la — . . . . . 36 548  
**III. Sels de soude et leur caustification ou transformation en lessives et soude caustiques.**  
 — Fabrication des sels de —, et Rendement, en soude caustique, de la fabrication . . . . . 36 627  
 — — — Ateliers de cristallisation anglais. 36 628  
 — — — belges et français . . . . . 36 622  
 — Broyage et emballage du sel de —. 36 617  
 — Calcination des sels pêchés . . . 86 617  
 — Concentration des lessives caustiques . . . . . 36 641

Soude. Théorie finale et fusion de		
Ja — . . . . .	36	643
— — à feu nu . . . . .	36	612
— — — inférieur . . . . .	36	615
— — avec fractionnement. Action		
de l'évaporation . . . . .	36	610
— Dissolution du sel de — . . . . .	36	625
— Fabrication de la — caustique		
jaune . . . . .	36	647
— Filtration des lessives caustiques.	36	640
— Four mécanique à carbonate de		
Mactear . . . . .	36	619
— Généralités. Caustification des		
lessives brutes . . . . .	36	635
— — Rendement de la fabrication,		
et soude caustique obtenue . . . . .	36	633
— — — . . . . .	36	648
— Procédé marseillais . . . . .	36	605
— — Parnell . . . . .	36	636
— Utilisation des lessives rouges.		
Raffinage du sel de — . . . . .	36	624
Soudure autogène . . . . .	4	168
<b>Soufre</b> . . . . .	9	18
— Action du — sur les carbures		
d'hydrogène . . . . .	55	100
— — sur le cyanogène . . . . .	5*	256
— Allotropie du — . . . . .	5	9
— Application industrielle du — . . . . .	36	69
— Bibliographie du — . . . . .	5	189
— — . . . . .	36	70
— combiné au brome . . . . .	5	155
— — au chlore . . . . .	5	155
— — au fluor . . . . .	5	155
— — à l'hydrogène . . . . .	5	147
— — à l'iode . . . . .	5	155
— — à l'oxygène . . . . .	5	35
— Dosage du — dans les composés		
et les matières organiques. . . . .	31	345
— du — . . . . .	55	43
— Etat ordinaire du — . . . . .	5	1
— Extraction du — . . . . .	5	23
— — par distillation . . . . .	36	49
— — des masses d'épuration du gaz	36	55
— — des pyrites . . . . .	36	56
— Fusion du — à la vapeur . . . . .	36	45
— Gisements et Origines du — à		
l'état natif . . . . .	36	27
— Liquéfaction du — obtenue en		
brûlant une partie du soufre con-		
tenu dans les minerais: procédé du		
calcarone . . . . .	36	39
— — Comparaison entre le pro-		
cédé du calcarone et le procédé		
de la vapeur . . . . .	36	48
— Liquéfaction du — en employant		
un combustible étranger . . . . .	36	44
— Météorites contenant du — . . . . .	10	6

<b>Soufre. Météorites contenant du —</b>	10	22
— Modifications allotropiques du —	5	9
— Propriétés chimiques du — . . . . .	5	18
— — physiques du — . . . . .	5	1
— Raffinage du — . . . . .	5	28
— — . . . . .	36	59
— Régénération du — des marcs de		
soude . . . . .	36	59
— Séparation du — au moyen du		
sulfure de carbone . . . . .	36	52
— Spectres du — . . . . .	5	6
— Traitement du minéral de — en		
Sicile . . . . .	36	38
— Usages du — . . . . .	5	31
— neutre contenu dans l'urine . . . . .	75	1019
<b>Sous-bromure d'or</b> . . . . .	29	83
<b>Sous-chlorure d'argent</b> . . . . .	27	323
— — cuivreux . . . . .	26	36
— — de naphthaline . . . . .	55	484
— — de potassium . . . . .	12	40
— — de silicium . . . . .	6	210
— — de sodium . . . . .	13	33
— — d'uranium . . . . .	22	59
<b>Sous-cyanure d'or</b> . . . . .	29	87
— fluorure de silicium . . . . .	6	195
— iodure d'or . . . . .	29	86
— — de silicium . . . . .	6	226
<b>Sous-nitrate de bismuth des phar-</b>		
<b>maciens</b> . . . . .	24	73
— — Analyse du — . . . . .	31	234
— — Falsifications du — . . . . .	24	82
— — Matières étrangères contenues		
dans le — . . . . .	24	78
— oxalate de plomb . . . . .	61	1003
<b>Sous-oxyde d'argent</b> . . . . .	27	281
— — de cadmium . . . . .	17	237
— — de fer . . . . .	20	29
— — d'indium . . . . .	16	236
— — d'or . . . . .	29	46
— — de plomb . . . . .	25	44
— — de potassium . . . . .	12	24
— — de sodium . . . . .	13	19
<b>Sous-oxydes d'uranium</b> . . . . .	22	5
<b>Sous-oxyde de zinc</b> . . . . .	17	37
— —séléniure de phosphore . . . . .	5	396
— —sulfate de manganèse . . . . .	21	139
— —sulfure d'arsenic, ou sulfure		
noir d' — . . . . .	5	538
— — de fer . . . . .	20	48
— — de nickel . . . . .	23	195
— — de phosphore liquide . . . . .	5	369
— — — solide . . . . .	5	371
— — de plomb . . . . .	25	62
<b>Spartéine</b> . . . . .	65	1249
— . . . . .	66	140
<b>Spath fluor</b> . . . . .	15	64
— . . . . .	31	179

Spath fluor. Analyse du . . . . .	9	99	Stannate de fer . . . . .	22	167
Spectres. Voyez dans la table, aux différents corps simples ou composés, et pour les renseignements généraux au mot : Spectroscopie.			Stannates de manganèse . . . . .	21	161
Spectres des étoiles. Etudes des — des — . . . . .	1	856	Stannate de nickel . . . . .	22	166
Spectrophotométrie . . . . .	73	16	Stannates de palladium . . . . .	22	170
Spectroscopa. Emploi et Réglage du — . . . . .	31	506	Stannate de platine . . . . .	22	171
Spectroscopie. Méthodes de recherches par la — . . . . .	73	3	Stannates de plomb . . . . .	25	106
— Spectres d'absorption et d'émission au point de vue qualitatif . .	73	9	— de potasse . . . . .	22	162
Spermatine . . . . .	75	1112	— de soude . . . . .	22	163
Spermatozoïdes. Propriétés chimiques des — . . . . .	75	1110	Stannate de strontiane . . . . .	22	166
Sperme . . . . .	75	1107	— de tétréthylammonium . . . . .	22	165
— Analyse du — . . . . .	75	1111	— de zinc . . . . .	22	167
— Principes chimiques du —, et du — éjaculé . . . . .	75	1109	Stannéthyle . . . . .	22	231
— Propriétés chimiques du — . . . . .	75	1110	— . . . . .	69	133
Spermine . . . . .	64	302	Stanno-diéthyl-diméthyle . . . . .	22	268
— . . . . .	75	1113	— — — — —	69	151
Spessartine . . . . .	9	122	— diméthyle . . . . .	69	126
— . . . . . Pl. VIII	9		— diphenyle . . . . .	69	160
Sphère . . . . .	9	138	— — — — —	69	164
— . . . . .	10	74	— éthyl-triméthyle . . . . .	22	268
— Analyse du — . . . . .	31	288	— isopropyles . . . . .	69	156
Sphérocobaltite . . . . .	9	145	— méthyl-triéthyle . . . . .	22	269
Sphyngeosine . . . . .	60	474	— — — — —	69	150
Spinelle . . . . .	9	69	— propyles . . . . .	69	152
Spinelles artificiels . . . . .	9	75	— tétraméthyle . . . . .	69	132
— — — — —	9	224	— tétrapropyle . . . . .	69	156
— chlorés . . . . .	15	176	— tétréthyle . . . . .	69	148
Spinelle. Analyse du — . . . . .	31	255	— triéthyle . . . . .	69	140
— Synthèse du — . . . . .	10	329	— — — — — phényle . . . . .	22	269
Spongine . . . . .	68	1616	— — — — —	69	167
— . . . . .	75	447	— triméthyle . . . . .	69	129
Sporosidères . . . . .	10	174	— triméthyl-éthyle . . . . .	69	152
Stahl. Théorie de —, ou théorie du Phlogistique . . . . .	1	23	— triphényle . . . . .	69	165
Stannéthyle . . . . .	22	239	Staphisagrine . . . . .	66	331
— Acétate, butyrate, formiate, sulfate de — . . . . .	22	241	Stassfurtite . . . . .	6	99
Stanpropyle . . . . .	22	242	— . . . . .	36	429
Stannates . . . . .	11	459	Statique chimique . . . . .	2	59
Stannate d'ammoniaque . . . . .	22	165	Voyez aussi : Mécanique chimique.		
— d'argent . . . . .	22	168	— — d'après Berthollet . . . . .	11	324
— de baryte . . . . .	22	166	— — Action des corps simples ou éléments, sur les composés binaires . . . . .	2	64
— de chaux . . . . .	22	165	— — Bibliographie de la — . . . . .	11	364
— de chrome . . . . .	22	172	— — Coefficients de partage . . . . .	11	333
— de cobalt . . . . .	22	167	— — Démonstration expérimentale du principe du travail maximum . . . . .	11	341
— de protoxyde de cobalt . . . . .	23	51	— — Déplacements réciproques des acides . . . . .	11	353
— cuivreux . . . . .	26	97	— — — — — réciproques des bases . . . . .	2	65
— de cuivre . . . . .	22	168	— — — — —	11	358
Stannates cuivriques . . . . .	26	97	— — — — — Doubles décompositions salines . . . . .	2	66
Stannate de protoxyde d'étain . . . . .	22	171	— — — — —	11	359
			— — — — — Historique de la — . . . . .	2	59
			— — — — — Lois de Berthollet. Premières idées sur l'affinité . . . . .	11	321
			— — — — — Insuffisance des lois de Berthollet . . . . .	11	338

Statique chimique. Principe du travail maximum. . . . .	2	61	Stilbène-bicarbonate de diéthyle . . . . .	61	1360
— — — Application du principe du —	11	348	— dichloré . . . . .	55	574
— — — Enoncé, et énoncés généraux du principe du — . . . . .	11	340	— diméthylé . . . . .	55	578
— — Théorèmes préliminaire de la Statique chimique . . . . .	11	348	Stilpnomélane. . . . .	20	125
— — Théorème de la nécessité des réactions . . . . .	2	62	Stolzite. . . . .	9	174
Staurolite . . . . .	9	119	Strass. . . . .	40	400
Staurotide. . . . .	9	119	— colorés. . . . .	40	401
Stawropolite . . . . .	10	255	Stromeyerine . . . . .	9	33
— . . . . .	10	369	Strontianite. . . . .	9	146
Stéarates . . . . .	60	467	— . . . . . Pl. VIII	9	
Stéarate d'ammonium acide. . . . .	60	468	Strontium. . . . .	15	39
— — neutre . . . . .	60	467	— Etat naturel. Historique. Propriétés. Préparation du — . . . . .	15	39
— d'argent . . . . .	60	470	— Météorites contenant du — . . . . .	10	8
— de baryum. . . . .	60	469	Strophantine . . . . .	66	613
— benzoïque . . . . .	60	471	Structure fluidale. . . . .	9	199
— de calcium. . . . .	60	469	— granitoïde . . . . .	9	203
— de cuivre . . . . .	60	469	— microlithique . . . . .	9	199
— de magnésium . . . . .	60	469	— pegmatoïde . . . . .	9	203
— mercureux . . . . .	60	470	— porphyroïde . . . . .	9	198
— mercurique . . . . .	60	470	— trachytoïde . . . . .	9	203
— de plomb acide. . . . .	60	470	Struvite. . . . .	9	185
— — neutre . . . . .	60	469	Strychnine. Action du chlore, du brome, de l'iode, de l'azotite de potasse, de l'eau de baryte et de l'acide azotique sur la — . . . . .	66	533
— de potassium acide. . . . .	60	468	— Préparation, Propriétés, Dosage et Sels de la — . . . . .	66	538
— — neutre . . . . .	60	468	Stycérine. Propriétés de la — . . . . .	56	275
— de sodium acide . . . . .	60	469	— acétodibromhydrique . . . . .	56	276
— — neutre . . . . .	60	469	— chlorhydromhydrique . . . . .	56	276
— de strontium. . . . .	60	469	— dibromhydrique . . . . .	56	275
Stéarinamide . . . . .	67	329	— tribromhydrique . . . . .	56	276
Stéarinanilide. . . . .	68	1219	Styrol. . . . .	55	461
Stéarine ordinaire . . . . .	56	258	— . . . . .	61	893
Stéarolate d'ammonium. . . . .	61	626	Styrolène. . . . .	55	461
— d'argent . . . . .	61	626	— Dérivés bromés du — . . . . .	55	467
— de baryum. . . . .	60	472	— — chlorés du — . . . . .	55	466
— — . . . . .	61	626	Styrolène bichloré . . . . .	55	467
Stéarolate de calcium. . . . .	61	626	— chloré . . . . .	55	466
Stéarone . . . . .	57	336	— Dérivés iodés du — . . . . .	55	468
— . . . . .	60	467	— — nitrés du — . . . . .	55	469
Stéaronitrile . . . . .	60	467	— Homologues du — . . . . .	55	469
— . . . . .	67	329	Styrone. . . . .	56	158
Stercorine . . . . .	56	790	— . . . . .	56	166
— . . . . .	74	356	Subéramide. . . . .	67	423
Stercorite. . . . .	9	185	Subéranilates . . . . .	68	1245
Stethal . . . . .	56	790	Subéranilide . . . . .	68	1245
Stibine . . . . .	9	41	Subérate d'aluminium basique . . . . .	61	1109
Voyez aussi : Antimoine sulfuré naturel, et sulfure d'antimoine.			— d'ammonium. . . . .	61	1109
Stibines, ou Composés organo-métalliques de l'antimoine . . . . .	69	200	— d'argent. . . . .	61	1110
— complexes . . . . .	69	224	— de baryum . . . . .	61	1109
Stilbène. . . . .	55	572	— de cadmium . . . . .	61	1109
— bicarbonate d'argent. . . . .	61	1360	— de calcium . . . . .	61	1109
			— de cobalt . . . . .	61	1109
			— de cuivre . . . . .	61	1109

Subérate d'éthyle . . . . .	61	1110	Succinate de cuivre . . . . .	61	1035
— de magnésium . . . . .	61	1109	— d'erbium . . . . .	61	1034
— de manganèse . . . . .	61	1109	— ferreux . . . . .	61	1035
— mercureux . . . . .	61	1110	— ferrique . . . . .	61	1035
— mercurique . . . . .	61	1110	Succinates de glucinium . . . . .	16	20
— de méthyle . . . . .	61	1110	Succinate de glucinium neutre . . . . .	61	1031
— de nickel . . . . .	61	1109	Succinate de lanthane . . . . .	16	120
— de plomb . . . . .	61	1110	— — . . . . .	61	1034
— de potassium . . . . .	61	1109	— de magnésium et de potassium . . . . .	61	1033
— de strontium . . . . .	61	1109	Succinates de magnésium neutre . . . . .	61	1033
— de sodium . . . . .	61	1109	Succinate neutre de manganèse . . . . .	21	166
— de zinc . . . . .	61	1109	— de manganèse . . . . .	61	1035
Subérocarbonate d'argent . . . . .	61	1386	— mercureux . . . . .	61	1037
— de plomb . . . . .	61	1386	— mercurique . . . . .	61	1037
Subérolate d'argent . . . . .	61	1222	— de nickel . . . . .	61	1034
— de baryum . . . . .	61	1222	— de plomb neutre . . . . .	61	1036
— de calcium . . . . .	61	1222	— sous-plombique . . . . .	61	1036
— de magnésium . . . . .	61	1222	— acide de potassium . . . . .	61	1030
Subérone . . . . .	58	472	— neutre de potassium . . . . .	61	1030
Sublimation . . . . .	1	529	— de samarium . . . . .	61	1034
Substances alimentaires. Conserva-			Succinates acides de sodium . . . . .	61	1031
tion des — . . . . .	90		Succinate neutre de sodium . . . . .	61	1031
— chimiques nécessaires pour l'or-			— de strontium . . . . .	61	1032
ganisme . . . . .	76	458	Succinates d'urane . . . . .	61	1036
Substance cornée . . . . .	68	1614	Succinate neutre d'urane . . . . .	61	1036
Substances explosives. Analyse			— de protoxyde d'uranium . . . . .	22	13
des — . . . . .	55	41	Succinates d'uranyle . . . . .	22	40
Substance fibrinogène . . . . .	68	1510	— — . . . . .	61	1036
— fibrinoplastique . . . . .	68	1541	Succinate d'uranyle et de potas-		
Substances organiques. Classifica-			sium . . . . .	61	1036
tion des — . . . . .	1	245	— — et de sodium . . . . .	61	1036
— — neutres . . . . .	1	305	— d'yttrium . . . . .	16	172
			— — . . . . .	61	1034
Succin. Caractères généraux du — . . . . .	7	432	— de zinc . . . . .	61	1033
— Composition chimique du — . . . . .	7	433	Succinimide . . . . .	67	410
— Gisement du — . . . . .			— Combinaisons métalliques du — . . . . .	67	411
— — — en Alsace, dans la Bal-			— Dérivés alcooliques du — . . . . .	67	415
tique, dans le Gard, dans les en-			— — iodés et chlorés du — . . . . .	67	413
viron de Paris, dans la Seine-			— Isomère du — . . . . .	67	415
Inférieure . . . . .	7	434	Succinine . . . . .	56	263
— Origine du — . . . . .	7	435	Succinite . . . . .	7	436
Succinamide . . . . .	67	402	Succino-naphtalide . . . . .	68	1278
— Dérivés du — . . . . .	67	403	Succinonaphtile . . . . .	68	1278
Succinanile . . . . .	68	1236	Succinonitrile . . . . .	67	405
— Dérivé nitré du — . . . . .	68	1237	Succinyl-éosine . . . . .	63	2833
Succinanilide . . . . .	68	1233	Succinyl-fluorescine . . . . .	63	2833
Succinates . . . . .	61	1029	Succinylurée . . . . .	67	677
Succinate d'ammoniaque acide . . . . .	61	1030	Succistérene . . . . .	55	630
— — neutre . . . . .	61	1029			
— d'argent . . . . .	61	1037	Suc gastrique . . . . .	74	202
— de baryum . . . . .	61	1031	— Acidité du — . . . . .	74	208
— de bismuth . . . . .	24	92	— Analyse qualitative et quantita-		
— de cadmium . . . . .	61	1033	tive du — . . . . .	73	240
Succinates de calcium acide . . . . .	61	1032	— — quantitative du — . . . . .	73	228
Succinate de — neutre . . . . .	61	1032	Suc gastrique artificiel . . . . .	74	220
— céréux . . . . .	16	96	— Étude chimique du — . . . . .	75	205
— de protoxyde de chrome . . . . .	20	260	— — des éléments du — . . . . .	75	208
— de cobalt . . . . .	61	1034	— Formation du — . . . . .	75	239

**Suc gastrique.** Généralités sur le — 73 225  
 — **gastrique pathologique** . . . . . 75 245  
 — Propriétés chimiques et analyse qualitative du — . . . . . 73 226  
 — Rôle physiologique du — . . . . . 75 220  
 — Sels du — . . . . . 74 219  
 — Variations de composition du — dans l'espèce humaine et dans les animaux . . . . . 75 236  
**Suc intestinal ou entérique.** . . . . . 75 326  
 — Action physiologique du — . . . . . 75 331  
 — — Analyse du — . . . . . 73 255  
 — — Composition du — . . . . . 75 329  
 — — Existence du — . . . . . 75 330  
**Suc pancréatique.** . . . . . 75 302  
 — État pathologique du — . . . . . 75 325  
 — Étude chimique du — . . . . . 75 304  
 — Généralités sur le — . . . . . 73 239  
 — Rôle physiologique du — . . . . . 75 317  
 — Variation de composition, chez l'homme et les animaux, du — . 75 324  
**Sucrase.** . . . . . 75 998

**Sucres et sucres.**

— *Classification des matières sucrées en trois classes.*

I. — FERMENTANT IMMÉDIATEMENT SOUS L'INFLUENCE DE LA LEVURE DE BIÈRE.

— Saccharose Sucres de betterave, de canne, d'érable, de glucose, de lait, de lévulose, de maïs, de palmier, de sorgho. (De la page 3 à la page 261). . . . . 84

II. — NE FERMENTANT PAS IMMÉDIATEMENT SOUS L'INFLUENCE DE LA — .

— Inosite. Sorbine . . . . . 84 263

III. — NE FERMENTANT PAS SOUS L'INFLUENCE DE LA — .

— Dulcité. Mannite. Pinite. Saccharine. . . . . 84 265

— *Généralités sur les — .*

— ANALYSE DES SUCRES. . . . . 84 276  
 — — Dosage des cendres . . . . . 84 296  
 — — — de l'eau . . . . . 84 297  
 — — — du sucre réducteur. . . . . 84 293  
 — — — — dans les urines. . . . . 73 100  
 — — Procédés saccharimétriques . 84 276  
 — Analyse des mélasses. — des noirs. 84 299  
 — Constitution des — . . . . . cxviii 56  
 — Dérivés ulmiques des sucres . . 56 458  
 — Extraction. Procédés d'— des — . 34 521  
 — Fermentation acétique des — . 71 555  
 — — alcoolique des — . . . . . 71 555  
 — — lactique du — . . . . . 71 526  
 — Fermentations diverses des — . 71 571  
 — Métamorphose et réactions des — . . . . . cxxxii 56

**Sucres.** Rôle du — dans la fermentation alcoolique . . . . . 71 386  
 — Traitement des — ou matières sucrées par le sous-acétate de plomb et l'hydrogène sulfuré. . . 34 493

**Sucres de betteraves.** Fabrication du — de — . . . . . 84 32  
 — — Altérations des cours d'eau par les eaux vannes des sucreries . . 84 231  
 — — Analyse des betteraves . . . . 84 272  
 — — Caramel. Fabrication du — . 84 231  
 — — Classification des betteraves . 84 39  
 — — Composition de la betterave. . 84 55  
 — — Concentration du jus à l'état de sirop . . . . . 84 162  
 — — Contrôle analytique de la fabrication . . . . . 84 269  
 — — Culture de la betterave . . . . 84 40  
 — — Données générales sur la fabrication, les fabriques et les appareils . . . . . 84 232  
 — — Emploi du noir animal . . . . 84 145  
 — — Extraction du jus par diffusion . . . . . 84 86  
 — — — par macération. . . . . 84 85  
 — — — par pressurage. . . . . 84 67  
 — — Filtration des écumes et du jus . . . . . 84 127  
 — — Fours à revivifier le noir . . . 84 154  
 — — Influence de la culture de la betterave sur l'état agricole du pays . . . . . 84 43  
 — — Nettoyage et lavage des betteraves . . . . . 84 57  
 — — Notions sur la betterave. . . . 84 36  
 — — — générales sur la fabrication. . . . . 84 56  
 — — Purgation du — . Cristallisation. . . . . 84 186  
 — — Purification du jus. Défécation. Carbonatation . . . . . 84 107  
 — — — du sirop. Cuite du sirop . 84 180  
 — — Raclage. Ensachage . . . . . 84 61  
 — — Raffinage . . . . . 84 222  
 — — Raperies . . . . . 84 52  
 — — Rendements et pertes dans la fabrication . . . . . 84 219  
 — — Revivification du noir. . . . . 84 149  
 — — Secouage. Pesage . . . . . 84 60  
 — — Statistique . . . . . 84 251  
 — — Transport aérien. Transport hydraulique. . . . . 84 53  
 — — — souterrain, système Linard. 84 51  
 — — Travail des bas produits. Traitement des mélasses . . . . . 84 194  
**Sucres brut.** Analyse d'un — — . 34 449  
 — de canne. . . . . 84 10

Sucre de canne. Extraction par diffusion . . . . .	84	22	Sulfarséniates de strontiane. . . . .	15	44
— — Fabrication du — . . . . .	84	14	Sulfarsénites de baryte. . . . .	15	18
— — — — en Chine. . . . .	84	30	— de chaux. . . . .	15	70
— — Historique. État naturel. Extraction. Raffinage. Réactions du —	56	386	Sulfarsénite ferreux . . . . .	20	108
— — Intersion du — . Produits chimiques employés pour obtenir l' — du — . Fermentations. . . . .	56	408	— ferrique . . . . .	20	108
— — Recherche du — . . . . .	34	501	— de lithine . . . . .	14	51
— — <i>Saccharosides</i> . Analyse des solutions. Méthode optique. Liqueur cupro-potassique. Tables de Clerget. Action des acides . . . . .	56	398	— de magnésie . . . . .	15	119
Sucre candi. . . . .	56	386	— de potasse. . . . .	12	87
— de diabète . . . . .	56	344	— neutre de potasse . . . . .	12	87
— d'érable . . . . .	84	254	<b>Sulfates</b> . . . . .	11	387
— de fruit . . . . .	56	344	— anhydres . . . . .	9	158
— de gélatine . . . . .	62	1511	— — et hydratés . . . . .	9	159
— de gland. . . . .	56	295	— hydratés. . . . .	9	165
— incristallisable . . . . .	56	373	— contenus dans l'urine . . . . .	75	1013
— interverti. Recherche du — . . . . .	34	499	Sulfate d'alumine anhydre . . . . .	15	206
— de lait. . . . .	56	417	Sulfates — basiques . . . . .	15	207
— — — — — . . . . .	75	976	— — hydratés . . . . .	15	206
— — — — — . . . . .	84	261	Sulfate d'alumine. Historique du — .	37	165
— — Dosage du — de — dans le lait. .	34	554	— — FABRICATION DU — . . . . .		
— — Recherche et dosage du — . . . . .	34	511	— — — par l'alunite et l'acide sulfurique de l'alun cake. . . . .	37	169
— neutre. . . . .	56	382	— — — par la bauxite et l'acide sulfurique. . . . .	37	168
— ordinaire . . . . .	56	386	— — — par le kaolin et l'acide sulfurique . . . . .	37	166
— de palmier . . . . .	84	254	— — — du — — épuré par l'alumine hydratée provenant du traitement de la cryolithe. . . . .	37	172
— de raisin . . . . .	56	344	— — — du — — par l'aluminate de soude provenant de la bauxite. .	37	173
— de glucose. . . . .	84	257	— — — du — — par le bioxyde de plomb. . . . .	37	171
— de maïs . . . . .	84	254	— — — du — — par le cyanoferrure de potassium. . . . .	37	170
Sucres réducteurs. Dosage des — par la pesée du cuivre. Procédé Aimé Girard. . . . .	34	496	Sulfates d'ammoniaque . . . . .	14	76
Sucreries. Analyse des — . . . . .	91	578	Sulfate d'ammoniaque acide . . . . .	14	77
Sueur. . . . .	75	1071	— — neutre . . . . .	14	76
— Analyse de la — . . . . .	73	263	— — Analyse du — . . . . .	31	223
Suif. Analyse du — . . . . .	34	578	— — Fabrication du — . . . . .	81	46
Suint . . . . .	75	1081	Sulfates d'oxyde d'antimoine . . . . .	27	334
Sulfamate acide d'ammoniaque . . .	14	104	— d'argent. . . . .	22	365
— d'ammoniaque . . . . .	14	103	Sulfate d'argent acétylé . . . . .	55	183
— de baryte . . . . .	14	104	— aureux ou de protoxyde d'or . . .	29	58
— de méthyle. . . . .	67	891	— aurico-potassique . . . . .	29	59
— de potassium. . . . .	14	105	— aurique acide . . . . .	29	59
Sulfarséniates de baryte . . . . .	15	18	— de baryte acide, ou bisulfate. . .	15	28
— de chaux. . . . .	15	70	— — neutre. Propriétés du — . . . . .	15	25
Sulfarséniat ferreux . . . . .	20	108	— — Etat naturel du — . . . . .	15	26
— ferrique . . . . .	20	108	— — Préparation et usages du — . .	15	27
Sulfarséniates de lithine . . . . .	14	51	— de bismuth acide . . . . .	24	63
— de magnésie . . . . .	15	119	— — neutre . . . . .	24	62
Sulfarséniat de magnésie et d'ammoniaque. . . . .	15	119	— — bismuthéthyle . . . . .	24	97
— neutre de potasse . . . . .	12	86	— — de cadmium basique. . . . .	17	289
— sesquipotassique. . . . .	12	86	— — neutre . . . . .	17	285
— de potasse sursaturé. . . . .	12	87	— — cériques . . . . .	16	84
			Sulfates cériques . . . . .	16	87
			— — doubles. . . . .	16	87

<b>Sulfate de chaux anhydre. État naturel du —</b> . . . . .	15	75	<b>Sulfate de potasse neutre</b> . . . . .	12	119
— — Propriétés du —	15	76	— <b>pyromécanique</b> . . . . .	62	1755
— — <b>hydraté. Propriétés du —</b>			— <b>acide roséochromique</b> . . . . .	20	306
Voyez : Gypse. Plâtre . . . . .	15	76	— <b>de sesquistanméthyle</b> . . . . .	22	257
— — État naturel et usages du —	15	78	— <b>de sesquistannéthyle</b> . . . . .	22	252
— — Analyse du —	31	225	<b>Sulfate de soude</b> . . . . .	36	442
<b>Sulfates de protoxyde de chrome</b> . . . . .	20	255	— — Analyse du —	31	322
— de <b>sesquioxyde de chrome. Sulfate violet, vert, rouge</b> . . . . .	20	262	— — Bibliographie . . . . .	36	501
<b>Sulfate de cobalt</b> . . . . .	23	4	— — Composition du —	36	491
— de <b>protoxyde de cobalt</b> . . . . .	23	37	— — Essai du —	36	499
— <b>acide de cæsium</b> . . . . .	13 <sup>a</sup>	42	— — Généralités. Préparation simultanée de l'acide chlorhydrique et du —	36	451
— <b>neutre de cæsium</b> . . . . .	13 <sup>a</sup>	33	<b>I. PRÉPARATION INDUSTRIELLE DU —</b>		
<b>Sulfates de cuivre basiques</b> . . . . .	26	69	Matières premières utilisées. Acide sulfurique. Chlorure de sodium . . . . .	36	453
<b>Sulfate de cuivre neutre</b> . . . . .	26	65	— — Appareils. Cornues en verre. — en fonte . . . . .	36	454
— — Analyse du —	34	74	— — Fours à réverbère et à moufle. — — — à moufle . . . . .	36	457
— — Emploi du — dans la métallurgie de l'argent . . . . .	50	159	— — — — avec cuvette en plomb. — — — à cuvette en fonte . . . . .	36	459
<b>Sulfates cuproammoniques</b> . . . . .	26	114	— — Disposition des fours à cuvette en fonte . . . . .	36	464
<b>Sulfate de diamidonitrophénol</b> . . . . .	56	533	— — Marche d'une opération dans les fours à cuvette. . . . .	36	470
— de <b>didyme</b> . . . . .	16	130	— — Fours mécaniques. . . . .	36	473
<b>Sulfates basiques de didyme</b> . . . . .	16	131	— — Durée d'un four. Importance des charges . . . . .	36	469
<b>Sulfate d'erbium</b> . . . . .	16	182	— — Fabrication par l'acide sulfurique et l'air sur le chlorure de sodium . . . . .	36	479
— <b>érythrochromique</b> . . . . .	20	314	— — Surveillance des réactions. Condensation de l'acide chlorhydrique . . . . .	36	489
<b>Sulfates de protoxyde d'étain</b> . . . . .	22	148	— — Qualité du sulfate obtenu par ce procédé. Comparaison entre le procédé Hargreaves et l'ancien . . . . .	36	490
<b>Sulfate ferreux</b> . . . . .	20	85	<b>II. Sulfate de soude naturel. — — des sels ignigènes.</b> . . . . .	36	497
— <b>acide de protoxyde de fer</b> . . . . .	20	87	— — provenant des eaux mères de Stassfurt, des marais salants, des salines et des varechs. Procédés divers de préparation. Applications . . . . .	36	498
<b>Sulfates de sesquioxyde de fer</b> . . . . .	20	89	— — Prix de revient . . . . .	36	494
— de <b>gallium</b> . . . . .	16	213	— — Raffinage. Rendement de la fabrication . . . . .	36	493
<b>Sulfate de glucinium</b> . . . . .	16	11	<b>Sulfates de soude</b> . . . . .	13	103
<b>Sulfates d'indium</b> . . . . .	16	244	<b>Sulfate de soude anhydre</b> . . . . .	13	102
<b>Sulfate de lanthane.</b> . . . . .	16	111	— — à 7 HO . . . . .	13	106
— <b>acide de lithine</b> . . . . .	14	36	— — à 10 HO . . . . .	13	109
— <b>neutre de lithine</b> . . . . .	14	34	— de <b>stanméthyle</b> . . . . .	22	241
— de <b>magnésie</b> . . . . .	15	124	— de <b>stannéthyle</b> . . . . .	22	236
— —	36	441	— —	69	139
— — État naturel. Préparation du —	15	125	— <b>acide de strontiane</b> . . . . .	15	48
— — Propriétés du —	15	124	— <b>neutre de strontiane. Préparation</b>		
— — <b>acide</b> . . . . .	15	126			
— de <b>protoxyde de manganèse</b> . . . . .	21	131			
— de <b>manganèse naturel</b> . . . . .	21	134			
— — Fluorescence du —	21	135			
— de <b>sesquioxyde de manganèse</b> . . . . .	21	167			
— <b>mercurieux</b> . . . . .	26	226			
— <b>mercurique</b> . . . . .	26	227			
— et <b>chlorure mercuriques</b> . . . . .	26	230			
— et <b>iodure mercuriques</b> . . . . .	26	230			
— et <b>phosphure mercuriques</b> . . . . .	26	231			
— et <b>sulfure mercuriques</b> . . . . .	26	230			
<b>Sulfates de protoxyde de nickel</b> . . . . .	23	208			
<b>Sulfate d'orthoamidophénol</b> . . . . .	56	525			
— de <b>picrammonium</b> . . . . .	56	529			
— de <b>plomb acide</b> . . . . .	25	83			
— — <b>basique</b> . . . . .	25	82			
— — <b>neutre</b> . . . . .	25	82			
— de <b>potasse</b> . . . . .	36	447			



tion et propriétés. État naturel			
du — . . . . .	15	47	
Sulfate neutre purpuréochromique.	20	308	
— rhodochromique . . . . .	20	312	
— acide de rubidium . . . . .	13 <sup>a</sup>	16	
— — — — —	13 <sup>b</sup>	42	
— neutre de rubidium . . . . .	13 <sup>a</sup>	15	
— de samarium . . . . .	16	149	
— de scandium . . . . .	16	197	
Sulfates de peroxyde de thallium .	17	412	
— de protoxyde de — . . . . .	17	381	
Sulfate de thorium . . . . .	16	62	
— basique de thorium . . . . .	16	63	
— d'ytterbium . . . . .	16	190	
— d'yttrium . . . . .	16	163	
Sulfates d'acide vanadique . . . .	19	105	
— de tétroxyde de vanadium . . .	19	85	
— de protoxyde d'uranium . . . .	22	8	
— — d'uranyle . . . . .	22	16	
Sulfate de zinc anhydre. — neutre.	17	135	
— — ordinaire . . . . .	17	140	
— — ammoniacal . . . . .	17	425	
— — ammonium . . . . .	17	148	
— — diammoniacal . . . . .	17	149	
— — triammoniacal . . . . .	17	149	
— — dihydraté . . . . .	17	145	
— — monohydraté . . . . .	17	145	
— — pentahydraté . . . . .	17	144	
— — à 7/2 HO. . . . .	17	144	
— — hexhydraté . . . . .	17	143	
— — acide . . . . .	17	146	
— — bibasique . . . . .	17	146	
— — basique ammoniacal . . . . .	17	150	
— — tétrabasique . . . . .	17	147	
— — hexabasique . . . . .	17	147	
— — octobasique . . . . .	17	148	
Sulfates de zirconium . . . . .	16	42	
Sulfates doubles.			
Sulfate double d'ammoniaque et			
de lithine . . . . .	14	78	
— — — — — et de soude . . . . .	14	78	
— — — — — de bismuth et d'ammonium .	24	64	
— — — — — et de potasse . . . . .	24	64	
— — — — — et de soude . . . . .	24	64	
Sulfates doubles ammoniacaux de			
cadmium . . . . .	17	290	
— — de cadmium et ammonium . . .	17	291	
Sulfate double de cadmium et de			
magnésium . . . . .	17	295	
Sulfates doubles de cadmium et			
potassium . . . . .	17	292	
Sulfate double de cadmium et de			
sodium . . . . .	17	295	
Sulfates doubles céréux . . . . .	16	85	
Sulfate double de chaux et d'am-			
moniaque . . . . .	15	80	
Sulfates doubles de chaux et de			
potasse . . . . .	15	79	
Sulfates doubles de chaux et de			
soude . . . . .	15	79	
Sulfate double de chaux et de ru-			
bidium . . . . .	15	80	
— — de sesquioxyde de chrome et			
d'alumine . . . . .	20	268	
— — — — — et d'ammoniaque . . . .	20	267	
— — — — — et de fer . . . . .	20	268	
— — — — — et de potasse . . . . .	20	265	
— — — — — et de soude . . . . .	20	267	
Sulfates doubles de césium . . . .	13 <sup>a</sup>	33	
— — de sesquioxyde de chrome et			
de manganèse . . . . .	20	268	
— — de cuivre . . . . .	26	72	
— — de didyme . . . . .	16	131	
— — d'erbium . . . . .	16	182	
Sulfate ferreux et bioxyde d'azote.	20	86	
— de protoxyde de fer et d'alumine	20	88	
— — — — — et d'ammoniaque . . . . .	20	88	
— — — — — et de potasse . . . . .	20	88	
— — — — — et de soude . . . . .	20	88	
— — — — — de zinc et d'ammoniaque.	20	88	
— — — — — et de zinc . . . . .	20	88	
— de sesquioxyde de fer et d'alu-			
mine . . . . .	20	92	
— basique de sesquioxyde de fer			
et d'ammoniaque . . . . .	20	91	
— de sesquioxyde de fer et de po-			
tasse . . . . .	20	92	
Sulfates doubles de glucinium . .	16	12	
Sulfate double d'iridium et d'am-			
monium . . . . .	16	246	
Sulfates doubles de lanthane . . .	16	112	
Sulfate double de lithine et d'am-			
moniaque . . . . .	14	38	
Sulfates doubles de lithine et de			
potasse . . . . .	14	37	
Sulfate double de lithine et de			
soude . . . . .	14	36	
— de magnésie et d'ammoniaque.	15	127	
— — — — — et de chaux . . . . .	15	127	
— — — — — et de potasse . . . . .	15	126	
— — — — — et de chaux . . . . .	15	127	
— — — — — et de soude . . . . .	15	126	
— de protoxyde de manganèse et			
d'alumine . . . . .	21	139	
— double de manganèse et de ses-			
quioxyde d'aluminium . . . . .	21	169	
— de protoxyde de manganèse et			
d'ammoniaque . . . . .	21	139	
— double de manganèse et d'am-			
moniaque . . . . .	21	169	
— — — — — et de chrome . . . . .	21	170	
— — — — — et de fer . . . . .	21	170	
— de protoxyde de manganèse et			
de potasse . . . . .	21	138	
— — double de manganèse et de			
potasse . . . . .	21	169	

Sulfate double de protoxyde de manganèse et de soude . . . . .	21	139	Sulfhydrate de sulfure de lithine . . . . .	14	30
— double de mercure et de potasse . . . . .	26	230	— — de potassium . . . . .	12	76
— mercurioso-mercurique . . . . .	26	230	— — de sodium . . . . .	13	58
— double de plomb et d'ammoniaque . . . . .	25	83	— — de strontium . . . . .	15	44
— — et de fluorure de calcium . . . . .	25	86	— — de zinc . . . . .	17	65
— — et de chlorure de plomb . . . . .	25	86	Sulphhydroxylanate de potasse . . . . .	12	181
— — et de potasse . . . . .	25	86	Sulfines . . . . .	69	85
— — et de sodium . . . . .	25	86	Sulfines amyliques . . . . .	69	102
— — de potassium, de sodium et d'indium . . . . .	16	245	Sulfites . . . . .	11	383
— — de rubidium et de chaux . . . . .	13 <sup>a</sup>	43	— Application industrielle des — . . . . .	36	79
— — de rubidium et de lithium . . . . .	13 <sup>a</sup>	43	Sulfites d'ammoniaque . . . . .	14	79
Sulfates doubles de samarium . . . . .	16	149	Sulfite d'ammoniaque neutre . . . . .	14	79
— — de scandium . . . . .	16	197	— d'oxyde d'antimoine . . . . .	22	334
— double de soude et d'ammoniaque . . . . .	13	117	— d'argent . . . . .	27	361
— — et de potasse . . . . .	13	116	— de baryte . . . . .	15	28
— double de strontiane et de potasse . . . . .	15	48	— de bismuth . . . . .	24	64
Sulfates doubles de thorium . . . . .	16	63	— de cadmium, hydraté et autres . . . . .	17	297
Sulfate double de protoxyde d'uranium et d'ammoniaque . . . . .	22	10	— céréux . . . . .	16	84
— — — — et de potasse . . . . .	22	10	— de chaux . . . . .	15	80
Sulfates doubles d'yttrium . . . . .	16	164	— — — — — . . . . .	36	74
Sulfate de zinc et d'aluminium . . . . .	17	155	— de sesquioxyde de chrome . . . . .	20	269
— — — — et d'ammonium . . . . .	17	150	Sulfites de protoxyde de cobalt . . . . .	23	36
— — — — et de glucinium . . . . .	17	154	— doubles d'argent . . . . .	27	362
— — — — et de magnésie . . . . .	17	154	Sulfite double d'auroso-ammonium et d'ammoniaque . . . . .	29	56
— — — — et de magnésium . . . . .	17	153	— — de cadmium et ammonium, ou hyposulfite de cadmium . . . . .	17	298
— — — — et de potassium . . . . .	17	151	Sulfites doubles de cuivre . . . . .	26	59
— — — — et de sodium . . . . .	17	153	— — cuivroso-cuivriques . . . . .	26	58
Sulfates doubles de zinc et des autres métaux . . . . .	17	155	Sulfite de didyme . . . . .	16	130
Sulfate double de zinc et potassium — — et de sodium . . . . .	17	151	— de protoxyde d'étain . . . . .	22	149
Sulfates triples de protoxyde de cobalt et de différents métaux . . . . .	23	72	— — de fer . . . . .	20	84
Sulfatocarbonates . . . . .	9	153	— de sesquioxyde de fer . . . . .	20	85
Sulfazides . . . . .	68	1460	— de glucinium . . . . .	16	11
Sulfazotés. Sels de potasse — . . . . .	12	174	— d'indium . . . . .	16	246
Sulfazotinate de potasse . . . . .	12	180	— de lanthane . . . . .	16	111
Sulfhydrates . . . . .	11	139	— de lithine . . . . .	14	34
Sulfhydrates basiques d'ammoniaque . . . . .	14	71	— de magnésie . . . . .	15	127
Sulfhydrate d'ammoniaque. Expérience de M. Isambert sur le — . . . . .	14	361	— de magnésie et d'ammoniaque . . . . .	15	128
— neutre d'ammoniaque . . . . .	14	71	— de manganèse . . . . .	21	140
— de carvol . . . . .	56	560	— — et d'ammoniaque . . . . .	21	143
— d'éthyle . . . . .	56	66	Sulfites de manganèse et de potasse . . . . .	21	142
Sulfhydrates d'hydroquinone . . . . .	56	602	Sulfite de manganèse et de soude . . . . .	21	143
Sulfhydrate de sulfocarvol . . . . .	56	560	— mercureux . . . . .	26	221
— de sulfure d'ammonium . . . . .	14	74	Sulfites mercuriques . . . . .	26	222
— — de baryum . . . . .	15	17	— — doubles . . . . .	26	223
— — de calcium . . . . .	11	68	— de protoxyde de nickel . . . . .	23	207
— — d'indium . . . . .	16	238	Sulfite de plomb . . . . .	25	81
			— neutre de potasse . . . . .	12	131
			— double de potasse et de soude . . . . .	13	101
			Sulfites de soude . . . . .	13	97
			Sulfite de soude . . . . .	36	73
			— — neutre . . . . .	13	97
			— de strontiane . . . . .	15	48
			— de thorium . . . . .	16	62
			— de protoxyde d'uranium . . . . .	22	10
			Sulfites de — d'uranyle . . . . .	22	20
			Sulfite d'yttrium . . . . .	16	163

Sulfite de zinc . . . . .	17	156	Sulfocarbonate de baryte . . . . .	15	18
— — ammoniacal . . . . .	17	158	— de bismuth . . . . .	24	87
— de zirconium . . . . .	16	42	— de cadmium . . . . .	17	243
Sulfoamidés. Composés — . . . . .	14	128	— de cuivre . . . . .	26	104
Sulfoantimoniate d'ammoniaque . . . . .	22	387	— de lithine . . . . .	14	50
— d'argent . . . . .	22	390	— de magnésie . . . . .	15	118
— de baryte . . . . .	22	387	— de manganèse . . . . .	21	155
— de bismuth . . . . .	22	389	— mercurique . . . . .	26	238
— de cadmium . . . . .	22	389	— de protoxyde de nickel . . . . .	23	223
— de chaux . . . . .	22	387	— de plomb . . . . .	25	70
— de cuivre . . . . .	22	389	— de potasse . . . . .	12	85
— — . . . . .	26	105	— de sulfure de calcium . . . . .	15	69
— d'étain . . . . .	22	389	— de bisulfure de sodium . . . . .	13	63
— d'oxyde de fer . . . . .	22	389	— de soude . . . . .	13	63
— de magnésie . . . . .	22	388	— de strontiane . . . . .	15	44
— de manganèse . . . . .	22	388	— de zinc . . . . .	17	67
— d'oxyde de mercure . . . . .	22	390	Sulfocarbonite de soude . . . . .	13	64
— d'oxydule de mercure . . . . .	22	390	Sulfocarbonylamines . . . . .	67	552
— double de nickel et de cobalt . . . . .	22	389	Sulfochlorobromure de phosphore . . . . .	5	461
— de plomb . . . . .	22	390	Sulfochlorure mercurique . . . . .	26	200
— de potasse. Combinaison du —			Sulfocyanate d'ammoniaque . . . . .	14	69
avec l'antimoniate de potasse . . . . .	22	385	Sulfocyanates aromatiques . . . . .	68	1352
— de soude . . . . .	22	386	Sulfocyanate de benzyle . . . . .	68	1355
— de strontium . . . . .	22	388	— de cérium . . . . .	16	83
— d'urane . . . . .	22	389	Sulfocyanates de chromammonium . . . . .	67	536
— de zinc . . . . .	22	388	Sulfocyanate de didyme . . . . .	16	130
Sulfoantimonites de cuivre . . . . .	26	104	— de glucinium . . . . .	16	11
Sulfoarséniate de bismuth . . . . .	24	86	— de lanthane . . . . .	16	110
— de cuivre . . . . .	26	104	Sulfocyanates de mercure . . . . .	67	598
— mercureux . . . . .	26	253	— métalliques . . . . .	67	524
— mercurique . . . . .	26	253	Sulfocyanate de naphyle . . . . .	68	1357
Sulfoarséniates de soude . . . . .	13	65	Sulfocyanates de palladium . . . . .	67	541
Sulfoarsénites de cuivre . . . . .	26	103	— de platine . . . . .	67	542
Sulfoarsénite mercureux . . . . .	26	252	Sulfocyanate de potassium. Pré-		
— mercurique . . . . .	26	252	sence du — dans la salive . . . . .	74	180
Sulfoarséniures de cadmium . . . . .	17	243	— de sesquistanéthyle . . . . .	22	254
— de cobalt . . . . .	23	3	— de stannéthyle . . . . .	22	237
Sulfoarséniure de plomb bibasique . . . . .	25	68	— — . . . . .	69	199
— de thallium . . . . .	17	349	— de thorium . . . . .	16	61
Sulfobenzide . . . . .	55	376	— d'yttrium . . . . .	16	163
— dichloré . . . . .	55	377	— de zirconium . . . . .	16	41
Sulfobismuthites de cuivre . . . . .	26	105	Sulfocyanoplatinates . . . . .	67	544
Sulfobromure mercurique . . . . .	26	202	Sulfocyanoplatinites . . . . .	67	543
$\alpha$ -Sulfobutyrate d'argent . . . . .	60	337	Sulfocyano-sulphydrate d'ammo-		
$\alpha$ — de baryum . . . . .	60	337	niaque . . . . .	14	133
$\alpha$ — de plomb . . . . .	60	337	Sulfocyanure d'arsenic . . . . .	67	582
$\beta$ — de baryum . . . . .	60	337	— de bismuth . . . . .	24	60
$\beta$ — de calcium . . . . .	60	337	— de calcium . . . . .	15	69
$\beta$ — de plomb . . . . .	60	337	— de lithium . . . . .	14	31
Sulfocacodylates . . . . .	69	255	— de magnésium . . . . .	15	118
Sulfocarbamates métalliques . . . . .	14	133	— de phosphore . . . . .	67	582
Sulfocarbamate d'ammoniaque . . . . .	14	132	— de silicium . . . . .	67	582
Sulfocarbamide . . . . .	67	768	— de strontium . . . . .	15	45
— allylique . . . . .	56	145	— d'uranium . . . . .	22	65
Sulfocarbamides substitués . . . . .	67	552	Sulfofluorure mercurique . . . . .	26	215
Sulfocarbimide . . . . .	56	527	Sulfo-hydratoine. Dérivés de la — . . . . .	67	795
Sulfocarbonates. Analyse d'un — . . . . .	34	71	Sulfo-iodure d'antimoine . . . . .	22	368
Sulfocarbonate d'ammoniaque . . . . .	14	130	— de bismuth . . . . .	24	41

Sulfo-iodure de mercure . . . . .	26	213	Sulfosels de glucinium . . . . .	16	21
Sulfo-isophtalate dissymétrique de baryum . . . . .	61	1273	— de manganèse . . . . .	21	98
— de baryum tribasique . . . . .	61	1272	— de soude . . . . .	13	83
— dissymétrique de calcium . . . . .	61	1273	— de thorium . . . . .	16	69
— de cobalt . . . . .	61	1273	— du bisulfure de vanadium . . . . .	19	151
— de cuivre . . . . .	61	1272	— de trisulfure de vanadium . . . . .	19	152
— de magnésium . . . . .	61	1273	— de zirconium . . . . .	16	50
— de manganèse . . . . .	61	1273	Sulfostannate d'ammoniaque . . . . .	22	191
— de nickel . . . . .	61	1273	— de baryte . . . . .	22	192
— de plomb . . . . .	61	1273	— de chaux . . . . .	22	191
— dissymétrique de plomb . . . . .	61	1273	— de fer . . . . .	22	192
— — de potassium acide . . . . .	61	1273	— de potasse . . . . .	22	190
— — — neutre . . . . .	61	1273	— de soude . . . . .	22	191
— dipotassique . . . . .	61	1272	— de strontiane . . . . .	22	192
— monopotassique . . . . .	61	1272	Sulfotellurate de magnésie . . . . .	15	119
— de potassium tribasique . . . . .	61	1272	Sulfotellurite de baryte . . . . .	15	19
— de zinc . . . . .	61	1272	— de magnésie . . . . .	15	119
Sulfométhylate d'uranyle . . . . .	22	43	— de potasse . . . . .	12	88
Sulfomolybdates . . . . .	19	55	— de soude . . . . .	13	64
Sulfomolybdate de bismuth . . . . .	24	89	— — . . . . .	13	120
— de cuivre . . . . .	26	105	— de strontiane . . . . .	15	44
— de manganèse . . . . .	24	161	Sulfotellurure de cadmium . . . . .	17	216
Sulfonaphtaline . . . . .	55	509	— tricuvrique . . . . .	26	102
Sulfonaphtide . . . . .	55	509	— de zinc . . . . .	17	72
Sulfonitrite de potasse . . . . .	12	88	Sulfotéréphtalate de baryum . . . . .	61	1282
Sulfophénylure de sulfophényle . . . . .	55	376	— — neutre . . . . .	61	1282
Sulfophloréate de baryum . . . . .	62	1921	— de calcium . . . . .	61	1282
— de calcium . . . . .	62	1921	— de cuivre . . . . .	61	1282
— de magnésium . . . . .	62	1921	— de plomb . . . . .	61	1282
— de sodium . . . . .	62	1921	— monopotassique . . . . .	61	1282
Sulfophosphates cuivriques . . . . .	26	103	— de potassium neutre . . . . .	61	1282
Sulfophosphate mercurique . . . . .	26	250	— de zinc . . . . .	61	1282
— de soude . . . . .	13	145	<i>m</i> - Sulfotoluat d'argent . . . . .	61	747
Sulfophosphite cuivreux . . . . .	26	102	<i>m</i> - — de baryum . . . . .	61	747
— mercurique . . . . .	26	250	<i>m</i> -Sulfo- <i>o</i> -toluat de baryum . . . . .	61	731
Sulfophosphotriamide . . . . .	5	480	<i>m</i> -Sulfotoluat de magnésium . . . . .	61	747
— — — . . . . .	14	128	<i>m</i> - — de plomb . . . . .	61	747
Sulfophosphure de zinc . . . . .	17	67	<i>m</i> - — de potassium . . . . .	61	747
$\alpha$ -Sulfophtalate neutre d'ammonium . . . . .	61	1260	<i>m</i> - — — acide . . . . .	61	747
$\alpha$ - — d'argent et de potassium . . . . .	61	1261	Sulfotoluide . . . . .	55	416
$\alpha$ - — neutre de baryum . . . . .	61	1260	Sulfotungstates . . . . .	18	217
$\alpha$ - — — de calcium . . . . .	61	1260	Sulfotungstate de bismuth . . . . .	24	89
$\alpha$ - — de plomb . . . . .	61	1261	— de cuivre . . . . .	26	105
$\alpha$ - — de potassium . . . . .	61	1260	Sulfo-uranate de baryte . . . . .	22	59
$\alpha$ - — acide de potassium . . . . .	61	1260	— de potasse . . . . .	22	59
$\alpha$ - — neutre de sodium . . . . .	61	1260	Sulfo-urée . . . . .	67	768
Sulfoplatinostannate de soude . . . . .	22	193	— Combinaisons de la — avec les acides . . . . .	67	773
Sulfopodocarpate de baryum . . . . .	62	2067	— — — avec les composés carbonés . . . . .	67	774
— — acide . . . . .	62	2067	— — — avec les halogènes . . . . .	67	772
— de calcium . . . . .	62	2067	— — — avec les oxydes métalliques . . . . .	67	773
— de sodium . . . . .	62	2067	— — — avec les sels . . . . .	67	773
Sulfopropionate de soude . . . . .	60	310	Sulfo-urées aromatiques . . . . .	68	1359
Sulfosels ammoniacaux . . . . .	14	130	— — bisubstituées . . . . .	68	1363
— d'argent . . . . .	27	436	— — — à radicaux bivalents . . . . .	68	1378
— de bismuth . . . . .	24	39	— — — tétra- et trisubstituées . . . . .	68	1379
— de cérium . . . . .	16	98			

Sulfo-urées bisubstituées . . . . .	67	786	Sulfure de cacodyle . . . . .	69	252
— alcooliques ou phénoliques . . . . .	67	778	— de cadmium . . . . .	17	240
— composées . . . . .	67	778	— de carbone . . . . .	5 <sup>a</sup>	161
— d'alcools polyatomiques . . . . .	67	789	— — C <sup>2</sup> S <sup>3</sup> . . . . .	5 <sup>a</sup>	190
— dérivées des aldéhydes . . . . .	67	790	— — C <sup>3</sup> S <sup>4</sup> . . . . .	5 <sup>a</sup>	191
— monosubstituées . . . . .	67	778	— — Action des alcalis et des oxydes sur le — . . . . .	5 <sup>a</sup>	179
— Combinaisons des — avec les ha- logènes . . . . .	67	782	— — — de l'eau . . . . .	5 <sup>a</sup>	177
— Sels des — . . . . .	67	783	— — — du chlore . . . . .	5 <sup>a</sup>	176
Sulfo-urées à radicaux à fonction mixte . . . . .	67	793	— — — de l'oxygène . . . . .	5 <sup>a</sup>	173
— tétrasubstituées . . . . .	67	788	— — C <sup>2</sup> HS <sup>2</sup> . Acide sulfo-carbonique.	5 <sup>a</sup>	193
— trisubstituées . . . . .	67	788	— — Analyse du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	184
— arom. tri- et tétrasubstituées.	68	1380	— — Applications du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	188
Sulfo-uréides . . . . .	67	792	— — — . . . . .	36	287
— . . . . .	68	1384	— — Bibliographie du — . . . . .	36	290
Sulfo-uréides de radicaux à fonction complexe. Sels des — . . . . .	67	794	— — Chaleur de formation du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	171
Sulfo-uréthanes aromatiques . . . . .	68	1358	— — Combustion dans le bioxyde d'azote et action de l'hydrogène sur le — . . . . .	5 <sup>a</sup>	174
Sulfo-uvitate acide de potassium.	61	1289	— — Composés amidés du — . . . . .	14	130
— de baryum neutre . . . . .	61	1289	— — Emmagasinement du — . . . . .	36	286
— de potassium neutre . . . . .	61	1289	— — Essai du — . . . . .	34	80
Sulfoxamide . . . . .	67	380	— — Fabrication, par le soufre, du — . . . . .	36	279
Sulfoxyarséniates de potasse . . . . .	12	182	— — — par les pyrites . . . . .	36	284
Sulfoxyazotate de potasse . . . . .	12	179	— — Préparation et modes de pro- duction du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	162
Sulfoxybromure de carbone . . . . .	5 <sup>a</sup>	234	— — Propriétés chimiques et action de la chaleur sur le — . . . . .	5 <sup>a</sup>	170
Sulfoxyphosphates . . . . .	5	361	— — — physiques du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	165
Sulfoxyphosphites . . . . .	5	365	— — — toxiques du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	187
Sulfures . . . . .	9	39	— — Purification du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	164
— Action des acides sur les — . . . . .			— — Réactions diverses du — . . . . .	5 <sup>a</sup>	182
— Sulfhydrates . . . . .	11	139	— — Rectification du — . . . . .	36	285
— — des alcalis sur les — . . . . .	11	142	— — Rendement de la fabrication du — . . . . .	36	285
— Analyse des — . . . . .	31	143	Sulfure de cérium . . . . .	16	79
— Classification des — . . . . .	11	143	— de chrome pyrophorique . . . . .	20	219
Sulfures doubles . . . . .	9	46	Sulfures de cobalt. . . . .	23	2
— non cubiques . . . . .	9	38	— — . . . . .	23	26
— Propriétés physiques et chimi- ques des — . . . . .	11	133	Sulfure cuivreux . . . . .	26	32
— cristallisés. Reproduction artifi- cielle des — . . . . .	11	146	— cuivrique . . . . .	26	34
— Préparation des — . . . . .	11	144	— de cuivre octaédrique . . . . .	9	31
Sulfure d'aluminium. Préparation du — . . . . .	15	200	— de cuproammonium . . . . .	26	109
— Propriétés du — . . . . .	15	201	Sulfures de cuivre. Analyse des —	31	159
— d'antimoine cristallisé . . . . .	22	370	Sulfure de cyanogène . . . . .	5 <sup>a</sup>	321
— — amorphe . . . . .	22	371	— — . . . . .	67	568
— — Procédé de séparation de l'or et de l'argent, par le — . . . . .	28	6	— de cyanogène sulfuré. — sul- furé de cyanogène . . . . .	67	569
— d'argent . . . . .	27	302	— de cymène . . . . .	55	451
Sulfures d'arsenic. Analyse des — . . . . .	31	156	— de didyme . . . . .	16	127
— de baryum . . . . .	15	15	— d'éthyle . . . . .	69	93
— de bismuth . . . . .	24	37	Sulfures d'éthylène . . . . .	55	213
Sulfure de bismuthéthyle . . . . .	24	97	— — . . . . .	56	193
— de bore. Préparation du — . . . . .	6	47	— de fer. Pyrite blanche . . . . .	20	55
— — Propriétés du — . . . . .	6	48	— — — jaune . . . . .	20	54
— de butyle . . . . .	69	101	— — — magnétique . . . . .	20	51
			Sulfure double de fer et de nickel.	10	62

Sulfure double octoferrique. . . . .	20	48
— de gallium. . . . .	16	209
— de glucinium . . . . .	16	6
— d'indium. . . . .	16	237
— — hydraté. . . . .	16	238
— d'isoamyle. . . . .	69	102
— de lanthane . . . . .	16	108
— de lithium. . . . .	14	30
— de magnésium. . . . .	15	116
— mercureux. . . . .	26	162
— mercurique . . . . .	26	163
— État naturel du —. <b>Mercure</b> sulfuré . . . . .	26	169
Voyez Cinabre et Vermillon.		
Sulfures de mercure. Analyse des —	31	166
Sulfure de méthyle. . . . .	69	87
— de méthyl-éthyle. . . . .	69	99
Sulfures de molybdène. . . . .	19	53
Sulfure de molybdène. Analyse du — . . . . .	31	155
— de niobium . . . . .	18	33
Sulfures simples d'or . . . . .	29	68
— de phosphore . . . . .	5	368
— — Bibliographie des — . . . . .	5	395
— — Allotropie du phosphore dans ces composés . . . . .	5	394
— — Combinaisons des — . . . . .	5	377
Sulfure de plomb ou galène . . . . .	25	62
— de potassium. Analyse du — . . . . .	34	78
Sulfures salins de potassium . . . . .	12	83
Sulfure double de potassium et de thallium . . . . .	17	349
— de propyle. . . . .	69	101
Sulfures de sélénium . . . . .	5	213
— — — . . . . .	9	19
Sulfure de sesquistanéthyle . . . . .	22	249
— de silicium. . . . .	6	190
— — Propriétés du — . . . . .	6	191
Sulfures de sodium . . . . .	13	55
— — — . . . . .	13	63
Sulfure de stannéthyle. . . . .	22	239
— de stannéthyle. . . . .	22	233
— — — . . . . .	69	140
Sulfures de strontium. . . . .	15	43
Sulfure de tantale . . . . .	18	69
Sulfures de tellure . . . . .	5	234
Sulfure de thorium. . . . .	16	59
— de titane . . . . .	19	195
— de tollalyle . . . . .	57	394
— de triéthylphosphine . . . . .	69	325
— d'uranyle hydraté . . . . .	22	158
Sulfures de vanadium. . . . .	19	150
Sulfure d'yttrium . . . . .	16	160
— de zinc hydraté . . . . .	17	63
— — Composition et usages du — . . . . .	17	62
— — État naturel du — . . . . .	17	54
— — Préparation du sulfure de — amorphe. . . . .	17	55

Sulfure de zinc. Préparation du sulfure de — cristallisé . . . . .	17	56
— — Propriétés chimiques du — . . . . .	17	59
— — — physiques du — . . . . .	17	57
— de zirconium . . . . .	16	33
<b>Sulfures doubles.</b>		
Sulfure double de cadmium et de sodium . . . . .	17	244
Sulfures doubles de cuivre . . . . .	26	34
— — de mercure et de potassium	26	168
Sulfure double de plomb et d'anti- moine. . . . .	25	66
— — — et d'arsenic . . . . .	25	69
— — — et de baryum . . . . .	25	69
— — — et de sodium. . . . .	25	69
Sulfures doubles de potassium, de sodium et d'indium. . . . .	16	239
— — d'or. . . . .	29	69
Sulfure double de thallium et de sodium . . . . .	17	350
— — de zinc et de potassium . . . . .	17	69
— — — et de sodium. . . . .	17	70
— triple de plomb, d'antimoine et d'argent. . . . .	25	67
— — — et de bismuth . . . . .	25	67
— — — et de cuivre . . . . .	25	67
<b>Superphosphates.</b>		
Voyez Engrais, Phosphates natu- rels, Phosphate de chaux.		
— Analyse des phosphates. . . . .	37	155
— — Assimilabilité des — . . . . .	37	152
— Dosage des acides libres dans les — . . . . .	34	19
— — de l'acide phosphorique dans les — . . . . .	34	19
— — — sous les trois états dans les — . . . . .	34	16
— — de la chaux et de l'acide sul- furique dans les — . . . . .	34	18
— — du fer et de l'alumine dans les — . . . . .	34	19
— Fabrication des — . . . . .	37	143
— Généralités sur les — . . . . .	37	139
— Procédés nouveaux de l'industrie des phosphates, phosphates pré- cipités et autres. . . . .	37	161
— Rétrogradation des — . . . . .	37	148
— Théorie de la fabrication des — . . . . .	37	140
<b>Surfusion. . . . .</b>	1	449
<b>Sursaturation des gaz.</b> Chaleur la- tente de volatilisation. Bibliogra- phie de la — des — . . . . .	1	499
— — Analogies entre les solutions gazeuses sursaturées et les liqui- des surchauffés . . . . .	1	498
— — Expériences de M. Berthelot. . . . .	1	497
— — — de M. Gernez. . . . .	1	498

Syëpoorite . . . . .	23	173
Sylvanacétate d'argent . . . . .	63	2561
— de baryum . . . . .	63	2561
Sylvine . . . . .	9	97
— . . . . .	36	423
Symétrie des cristaux . . . . .	2	620
Voyez aussi : Cristallographie.		
Synanthène . . . . .	55	616
Synanthrose . . . . .	56	421
— . . . . .	56	438
— Recherche de la — . . . . .	34	504
— — et dosage de la — dans le to- pinambour . . . . .	34	507
Syngénite ou Kaluszite . . . . .	9	167
Synovine . . . . .	75	1099
Synthèse organique . . . . .	1	239
— — . . . . .	55	63

Synthèse organique des acides . . . . .	55	70
— — — tartriques . . . . .	55	79
— — des alcools . . . . .	55	68
— — des aldéhydes . . . . .	55	70
— — des carbures . . . . .	55	65
— — des composés cyaniques . . . . .	55	74
— — des corps azotés et des alcalis . . . . .	55	72
— — des éthers . . . . .	55	71
— — des matières albuminoïdes . . . . .	55	76
Synthèse végétale. Origine de l'éner- gie des êtres vivants . . . . .	75	5
Syntonines . . . . .	68	1571
Syringine . . . . .	56	373
Sysserskite . . . . .	9	26
Syssidères . . . . .	10	138
Système dualistique . . . . .	1	133
— unitaire . . . . .	1	133

## T

Tableaux d'analyse qualitative . . . . .	32	
— d'analyse par voie humide, et d'analyse au chalumeau. Plans de laboratoires. Instruments. Appa- reils, etc. . . . . Atlas	3	
— et données numériques concer- nant les corps gazeux, et applica- bles à l'analyse des gaz . . . . .	33	245
Tachydrite . . . . .	36	423
Tadjérite . . . . .	10	241
— . . . . .	10	367
Talonate de baryum . . . . .	63	2879
— de cadmium . . . . .	63	2879
— de calcium . . . . .	63	2879
— de strontium . . . . .	63	2879
— de zinc . . . . .	63	2879
Tampicine . . . . .	56	701
Tampicolate de sodium . . . . .	62	1618
Tannins . . . . .	56	772
— artificiels . . . . .	56	460
Tannin ordinaire . . . . .	56	769
— Absorption du — par la peau râpée . . . . .	34	479
— Analyse du bois de Québracho . . . . .	34	470
— — d'une Écorce de chêne . . . . .	34	469
— — d'un extrait d'écorce . . . . .	34	471
— Combustion du — par les mucé- dinées . . . . .	71	226
— Détermination du — par la prise de densité des solutions . . . . .	34	474
— Dosage du — dans les jus végé- taux . . . . .	34	478

Tannin ordinaire. Dosage du — par filtration sur la peau . . . . .	34	466
— — des matières tanniques dans les vins. Procédé Aimé Girard . . . . .	34	480
— — du — dans les matières astrin- gentes . . . . .	92	131
— — du — au moyen du perman- ganate de potasse . . . . .	34	475
Tannins. Recherche des — dans les végétaux . . . . .	80	30
Tantalates . . . . .	9	191
— . . . . .	18	60
Tantalate d'ammoniaque . . . . .	18	66
— d'argent . . . . .	27	424
— de baryte . . . . .	18	68
Tantalates de chaux . . . . .	18	67
Tantalate de magnésie . . . . .	18	68
Tantalates de mercure et d'argent . . . . .	18	69
Tantalate de potasse . . . . .	18	63
— de soude . . . . .	18	63
Tantale . . . . .	18	55
— Azotocarbures et Carbures du — . . . . .	18	82
— Bibliographie du — . . . . .	18	116
— Combinaisons du — avec l'azote . . . . .	18	79
— — métalliques du — . . . . .	18	56
— Equivalent et poids atomique du — . . . . .	18	84
— Extraction des acides niobique et tantalique . . . . .	18	86
— Minéraux du — . . . . .	18	95
— Préparation et propriétés du — . . . . .	18	55

Tantalite . . . . .	9	191	Tartrates de strontium . . . . .	63	2740
Tantalites . . . . .	18	95	— de thorium . . . . .	16	68
Tantalo-niobates d'yttrium . . . . .	16	169	— double de thorium . . . . .	16	68
Tarapacaite . . . . .	9	158	Tartrates de protoxyde d'uranium . . . . .	22	18
Tarconine. Action de la chaleur sur			— d'uranyle . . . . .	22	41
la — . . . . .	66	279	Tartrate d'yttrium . . . . .	16	172
Tartramates . . . . .	67	880	— de zinc . . . . .	63	2741
Tartramides . . . . .	67	878	— de zirconium . . . . .	16	49
Tartrates . . . . .	63	2733	Tartrates inactifs . . . . .		
Tartrate d'ammonium . . . . .	63	2734	Tartrate inactif d'ammonium et de		
— — et de potassium . . . . .	63	2740	potassium . . . . .	63	2757
— — et de sodium . . . . .	63	2737	— inactif d'argent . . . . .	63	2757
— — et de strontium . . . . .	63	2740	— — de baryum . . . . .	63	2757
— d'argent . . . . .	63	2744	— — de cadmium . . . . .	63	2757
— de baryum . . . . .	63	2738	— — de calcium . . . . .	63	2757
— — et de potassium . . . . .	63	2746	— — de plomb . . . . .	63	2757
— — et de sodium . . . . .	63	2746	— — de potassium . . . . .	63	2757
— de bismuth . . . . .	24	91	Tartrélate de baryum . . . . .	63	2749
Tartrates doubles de bismuth et de			— de calcium . . . . .	63	2749
potasse . . . . .	24	91	— de strontium . . . . .	63	2749
Tartrate borico-potassique . . . . .	63	2746	Tartres dentaires . . . . .	73	217
— de calcium . . . . .	63	2739	— . . . . .	74	200
— — et de potassium . . . . .	63	2740	Tartronamates . . . . .	67	876
— — et de sodium . . . . .	63	2740	Tartronamide . . . . .	67	876
— céréeux . . . . .	16	97	Tartronate d'ammonium . . . . .	63	2429
— de césium . . . . .	63	2738	— d'argent . . . . .	63	2429
— de sesquioxyde de chrome . . . . .	20	273	— de baryum . . . . .	63	2429
— de cobalt . . . . .	63	2743	— de calcium . . . . .	63	2429
— de cuivre et de potassium . . . . .	63	2744	— de manganèse . . . . .	63	2429
— — et de sodium . . . . .	63	2744	— de plomb . . . . .	63	2429
— cupro-potassique . . . . .	63	2746	— de potassium . . . . .	63	2429
— de didyme . . . . .	16	139	— de sodium . . . . .	63	2429
Tartrates de protoxyde d'étain . . . . .	22	153	Tartronyl-diuréide . . . . .	67	714
— de glucinium . . . . .	16	21	Tartronylarée . . . . .	67	702
— de fer . . . . .	63	2742	Taurine . . . . .	67	894
Tartrate ferrico-potassique . . . . .	63	2746	— . . . . .	75	493
— — rubidique . . . . .	63	2746	— Action de l'eau de baryte sur la		
— ferroso-ferrique . . . . .	63	2746	— . . . . .	67	898
— ferroso potassique . . . . .	63	2742	— Dérivés alcooliques de la — . . . . .	67	898
Tartrates de lanthane . . . . .	16	120	— Sels de la — . . . . .	67	897
— de lithium . . . . .	63	2740	— Recherche de la — dans la bile . . . . .	73	248
— — et de potassium . . . . .	63	2740	Taurobétaine . . . . .	67	900
— — et de sodium . . . . .	63	2740	Taurocholates . . . . .	67	903
— de magnésium . . . . .	63	2740	Taxine . . . . .	66	613
— — et de potassium . . . . .	63	2741	Tazewellite . . . . .	10	108
— — et de sodium . . . . .	63	2741	Teinture des tissus de coton. Dé-		
Tartrates de manganèse . . . . .	21	165	termination de la matière colo-		
— manganico-potassique . . . . .	63	2738	rante fixée sur les tissus de co-		
— de nickel . . . . .	63	2743	ton . . . . .	92	154
— de plomb . . . . .	63	2741	— Différents genres de tissus . . . . .	92	12
— de potassium . . . . .	63	2734	— Dosage du tannin dans les ma-		
— — et de sodium . . . . .	63	2737	tières astringentes utilisées pour		
— de rubidium . . . . .	13 <sup>r</sup>	47	la — des — . . . . .	92	131
— — . . . . .	63	2738	Teinture. Essais des bois de — et		
— — et de sodium . . . . .	63	2738	de leurs extraits . . . . .	92	171
— de sodium . . . . .	63	2736	— — des matières colorantes et		
— — et de strontiane . . . . .	63	2740	détermination de leur valeur com-		
— de sesquitanéthyle . . . . .	22	255	merciale . . . . .	92	164



<b>Teinture. Généralités sur les ma-</b>			<b>Tellure. Propriétés physiques du</b>	<b>5</b>	<b>226</b>
<b>tières colorantes. . . . .</b>	<b>92</b>	<b>49</b>	<b>— Purification du — . . . . .</b>	<b>5</b>	<b>225</b>
<b>— Histoire du coton et de ses</b>			<b>Tellurhydrate d'ammoniaque . . . . .</b>	<b>14</b>	<b>75</b>
<b>tissus. . . . .</b>	<b>92</b>	<b>5</b>	<b>Tellurite . . . . .</b>	<b>9</b>	<b>91</b>
<b>— Historique de la — des tissus de —</b>	<b>92</b>	<b>8</b>	<b>Tellurites. . . . .</b>	<b>11</b>	<b>400</b>
<b>— Machines et appareils . . . . .</b>	<b>92</b>	<b>17</b>	<b>Tellurite d'ammoniaque. . . . .</b>	<b>14</b>	<b>81</b>
<b>— Matières colorantes artificielles</b>			<b>— d'argent . . . . .</b>	<b>27</b>	<b>372</b>
<b>utilisées. Couleurs d'alizarine . . . . .</b>	<b>92</b>	<b>80</b>	<b>Tellurites de baryte . . . . .</b>	<b>15</b>	<b>31</b>
<b>— — Couleurs d'aniline. . . . .</b>	<b>92</b>	<b>92</b>	<b>Tellurite de cadmium. . . . .</b>	<b>17</b>	<b>301</b>
<b>— — — minérales . . . . .</b>	<b>92</b>	<b>122</b>	<b>— de chaux. . . . .</b>	<b>15</b>	<b>83</b>
<b>— Matières colorantes naturelles. . . . .</b>	<b>92</b>	<b>55</b>	<b>— de protoxyde de cobalt . . . . .</b>	<b>23</b>	<b>40</b>
<b>— Mordants. . . . .</b>	<b>92</b>	<b>38</b>	<b>— cuivrique . . . . .</b>	<b>26</b>	<b>81</b>
<b>— Réactions caractéristiques des</b>			<b>Tellurites de fer . . . . .</b>	<b>20</b>	<b>95</b>
<b>matières colorantes . . . . .</b>	<b>92</b>	<b>132</b>	<b>Tellurite de glucinium . . . . .</b>	<b>16</b>	<b>14</b>
<b>— Traitement préparatoire des tis-</b>			<b>— acide de lithine . . . . .</b>	<b>14</b>	<b>39</b>
<b>sus . . . . .</b>	<b>92</b>	<b>15</b>	<b>— neutre de lithine. . . . .</b>	<b>14</b>	<b>39</b>
<b>Teinture du verre. Conditions opé-</b>			<b>Tellurites de magnésie . . . . .</b>	<b>15</b>	<b>129</b>
<b>ratrices. Produits employés pour</b>			<b>Tellurite de protoxyde de manga-</b>		
<b>la — du —. Couleurs obtenues. . . . .</b>	<b>40</b>	<b>474</b>	<b>nèse . . . . .</b>	<b>21</b>	<b>146</b>
<b>Tellurates. . . . .</b>	<b>11</b>	<b>401</b>	<b>— de mercure . . . . .</b>	<b>26</b>	<b>232</b>
<b>Tellurate d'ammoniaque neutre. . . . .</b>	<b>14</b>	<b>80</b>	<b>— de plomb. . . . .</b>	<b>25</b>	<b>88</b>
<b>Tellurates d'argent . . . . .</b>	<b>27</b>	<b>373</b>	<b>— neutre de potasse . . . . .</b>	<b>12</b>	<b>138</b>
<b>— de baryte . . . . .</b>	<b>15</b>	<b>31</b>	<b>Tellurites de soude. . . . .</b>	<b>13</b>	<b>119</b>
<b>Tellurate de cadmium . . . . .</b>	<b>17</b>	<b>301</b>	<b>Tellurite neutre de soude. . . . .</b>	<b>13</b>	<b>119</b>
<b>Tellurates de chaux . . . . .</b>	<b>15</b>	<b>83</b>	<b>— de strontiane . . . . .</b>	<b>15</b>	<b>50</b>
<b>Tellurate de protoxyde de cobalt. . . . .</b>	<b>23</b>	<b>40</b>	<b>— de zinc. . . . .</b>	<b>17</b>	<b>164</b>
<b>— cuivrique . . . . .</b>	<b>26</b>	<b>81</b>	<b>Tellurures . . . . .</b>	<b>11</b>	<b>147</b>
<b>Tellurates de fer . . . . .</b>	<b>20</b>	<b>95</b>	<b>— d'antimoine . . . . .</b>	<b>22</b>	<b>334</b>
<b>Tellurate de glucinium . . . . .</b>	<b>16</b>	<b>14</b>	<b>Tellurure d'argent . . . . .</b>	<b>27</b>	<b>311</b>
<b>— de lithine . . . . .</b>	<b>14</b>	<b>39</b>	<b>— d'argent et d'or, ou Petzite. . . . .</b>	<b>9</b>	<b>34</b>
<b>Tellurates de magnésie. . . . .</b>	<b>15</b>	<b>129</b>	<b>— de bismuth . . . . .</b>	<b>24</b>	<b>42</b>
<b>Tellurate de protoxyde de manga-</b>			<b>— de cadmium . . . . .</b>	<b>9</b>	<b>28</b>
<b>nèse . . . . .</b>	<b>21</b>	<b>146</b>	<b>— — — — — . . . . .</b>	<b>17</b>	<b>245</b>
<b>— de mercure . . . . .</b>	<b>26</b>	<b>232</b>	<b>— de protoxyde de cobalt . . . . .</b>	<b>23</b>	<b>40</b>
<b>Tellurates de plomb . . . . .</b>	<b>25</b>	<b>88</b>	<b>Tellurures de cuivre . . . . .</b>	<b>9</b>	<b>31</b>
<b>Tellurate neutre de potasse. . . . .</b>	<b>12</b>	<b>136</b>	<b>— — — — — . . . . .</b>	<b>26</b>	<b>52</b>
<b>Tellurates de soude. . . . .</b>	<b>13</b>	<b>120</b>	<b>Tellurure d'étain . . . . .</b>	<b>22</b>	<b>197</b>
<b>Tellurate de soude neutre. . . . .</b>	<b>13</b>	<b>120</b>	<b>— de fer . . . . .</b>	<b>20</b>	<b>57</b>
<b>— de strontiane . . . . .</b>	<b>15</b>	<b>49</b>	<b>Tellurures de mercure . . . . .</b>	<b>9</b>	<b>32</b>
<b>— de thallium . . . . .</b>	<b>17</b>	<b>391</b>	<b>— — — — — . . . . .</b>	<b>26</b>	<b>172</b>
<b>— de protoxyde d'uranyle . . . . .</b>	<b>2</b>	<b>21</b>	<b>Tellurure de nickel. . . . .</b>	<b>23</b>	<b>198</b>
			<b>— d'or . . . . .</b>	<b>9</b>	<b>34</b>
<b>Tellure. . . . .</b>	<b>5</b>	<b>222</b>	<b>— — et d'argent, ou petzite . . . . .</b>	<b>9</b>	<b>34</b>
<b>— . . . . .</b>	<b>9</b>	<b>19</b>	<b>— de plomb . . . . .</b>	<b>25</b>	<b>71</b>
<b>— Bibliographie du — . . . . .</b>	<b>5</b>	<b>238</b>	<b>Tellurures de potassium . . . . .</b>	<b>12</b>	<b>90</b>
<b>— Combinaisons de l'or et du sélé-</b>			<b>Tellurure de zinc. . . . .</b>	<b>9</b>	<b>28</b>
<b>mium avec le — . . . . .</b>	<b>29</b>	<b>71</b>	<b>— — — — — . . . . .</b>	<b>17</b>	<b>72</b>
<b>Tellure éthyle. Combinaisons or-</b>			<b>Ténorite . . . . .</b>	<b>9</b>	<b>58</b>
<b>ganiques du — . . . . .</b>	<b>69</b>	<b>111</b>	<b>Tensions maxima des vapeurs . . . . .</b>	<b>1</b>	<b>466</b>
<b>— isoamyle. . . . .</b>	<b>69</b>	<b>115</b>	<b>— aux températures élevées. . . . .</b>	<b>1</b>	<b>469</b>
<b>— méthyle . . . . .</b>	<b>69</b>	<b>107</b>	<b>— Variations aux changements</b>		
<b>Tellure. Combinaison du — avec</b>			<b>d'état. . . . .</b>	<b>1</b>	<b>467</b>
<b>l'oxygène. . . . .</b>	<b>5</b>	<b>229</b>	<b>Téphroïte. . . . .</b>	<b>9</b>	<b>110</b>
<b>— Combinaisons du — avec le</b>			<b>Tétraconate d'argent . . . . .</b>	<b>61</b>	<b>1194</b>
<b>tungstène. . . . .</b>	<b>18</b>	<b>211</b>	<b>— de baryum . . . . .</b>	<b>61</b>	<b>1194</b>
<b>— État naturel et historique du —</b>	<b>5</b>	<b>221</b>	<b>— de calcium. . . . .</b>	<b>61</b>	<b>1194</b>
<b>— Extraction du — . . . . .</b>	<b>5</b>	<b>224</b>			
<b>— Propriétés chimiques du — . . . . .</b>	<b>5</b>	<b>228</b>			

<b>Terbium</b> . . . . .	16	131	<b>Terre.</b> Cohésion, adhérence et retrait des — . . . . .	34	196
<b>Térébate d'argent.</b> . . . . .	63	2477	— Densité réelle et densité apparente des — . . . . .	34	197
— de baryum. . . . .	63	2477	— Détermination de la faculté d'imbibition des — . . . . .	34	194
<b>Térébène.</b> . . . . .	55	715	— — du pouvoir épurateur d'un sol. Méthode Frankland . . . . .	34	193
<b>Térébenthène.</b> . . . . .	55	686	— Dosage de l'acide humique libre dans une terre acide. . . . .	34	182
— Action des hydracides sur le — . . . . .	55	701	— — de l'acide nitrique. Procédé Boussingault . . . . .	34	154
— Isomères du — . . . . .	55	708	— — — — Procédé Schloësing . . . . .	34	151
— Polymères du — . . . . .	55	720	— Dosage de l'acide phosphorique. — — — sulfurique . . . . .	34	164
<b>Térébenthilate d'argent.</b> . . . . .	61	631	— — de l'ammoniaque. Procédé Schloësing. . . . .	34	150
— de calcium. . . . .	61	631	— Dosage de l'azote par la chaux sodée . . . . .	34	157
— de plomb . . . . .	61	631	— — rigoureux de l'azote dans le sol . . . . .	34	159
<b>Térébilénate d'argent.</b> . . . . .	63	2502	— — dans une terre contenant des nitrates . . . . .	34	157
— de calcium. . . . .	63	2502	— — dans une terre contenant des —. Méthode de Kjeldahl. . . . .	34	164
<b>Térécamphène</b> . . . . .	55	718	— — du carbone . . . . .	34	179
<b>Téréchrysate de plomb.</b> . . . . .	63	2496	— — de la chaux . . . . .	34	144
<b>Térélactone.</b> . . . . .	62	1672	— — des chlorures . . . . .	34	184
<b>Téréphtalaldéhydate de baryum.</b> . . . . .	62	1965	— — des éléments fertilisants. Méthode Aubin . . . . .	34	165
<b>Téréphtalamide bromé</b> . . . . .	61	1279	— — du fer. . . . .	34	185
<b>Téréphtalate d'ammonium.</b> . . . . .	61	1275	— — de la magnésie . . . . .	34	150
— d'argent . . . . .	61	1275	— — du manganèse. . . . .	34	186
— de baryum. . . . .	61	1275	— — de la potasse . . . . .	34	142
— de calcium. . . . .	61	1275	— — de la soude . . . . .	34	183
— de cuivre . . . . .	61	1275	— Faculté d'absorption des — pour les principes fertilisants . . . . .	34	192
— de plomb . . . . .	61	1275	— Mesure de l'absorption de la chaleur . . . . .	34	198
<b>Terpénylate d'argent</b> . . . . .	63	2483	— Mesure de l'hygroscopicité . . . . .	34	195
— de baryum. . . . .	63	2483	— Prélèvement des échantillons des — . . . . .	34	202
— de cuivre . . . . .	63	2483	— Recherche du ferment nitrique dans les — . . . . .	34	188
<b>Terpilène.</b> . . . . .	55	716	— Recherche des matières nuisibles à la fertilité des — . . . . .	34	187
<b>Terpine.</b> . . . . .	55	698	— — du sulfure de carbone dans les — . . . . .	34	187
— . . . . .	56	210	<b>Teschemacherite</b> . . . . .	9	149
<b>Terpinol</b> . . . . .	55	700	<b>Tétrabenzylamine.</b> . . . . .	65	646
— . . . . .	56	210	<b>Tétraborate de soude.</b> . . . . .	13	156
<b>Terre.</b> Analyse physique de la — végétale. . . . .	79	76	— de zinc . . . . .	17	207
Voyez Terres ;			<b>Tétrabromaurine</b> . . . . .	56	496
<b>Terre foliée mercurielle</b> . . . . .	60	224	<b>Tétrabromoalzarine</b> . . . . .	56	718
— — de tartre . . . . .	60	165	<b>Tétrabromobenzine.</b> . . . . .	61	690
— . . . . .	60	168	<b>Tétrabromobutyrate d'argent.</b> . . . . .	60	332
— foliée végétale ou acétale neutre de potasse . . . . .	60	165	— mercureux. . . . .	60	332
<b>Terreau.</b> Analyse du — . . . . .	34	182			
<b>Terre arable.</b> Assimilation des matières carbonées de la — . . . . .	82	53			
— végétale. Recherche des principes fertilisants d'une — . . . . .	79	176			
<b>Terres.</b> Analyse des — . . . . .	34	135			
— — Méthode Risler et Colomb-Pradel . . . . .	34	167			
— Analyse de l'atmosphère du sol. . . . .	34	199			
— Analyse chimique des —. Procédé Aubin et Alla. . . . .	34	174			
— — mécanique. Méthode de Gasparin . . . . .	34	138			
— — — Méthode Masure . . . . .	34	137			
— — — — Schloësing. . . . .	34	135			

Tétrabromobutyrate de plomb . . . . .	60	332	Tétrachlorobenzoylbenzoate de po-		
Tétrabromodimidophtaléine . . . . .	56	486	tassium . . . . .	62	2109
Tétrabromodiphénylquinon . . . . .	58	624	— de sodium . . . . .	62	2109
Tétrabromoéthylphénol . . . . .	56	552	Tétrachlorobenzylbenzoate d'ar-		
Tétrabromofluorescine . . . . .	56	597	gent . . . . .	61	934
Tétrabromohydroquinone . . . . .	56	606	— de sodium . . . . .	61	934
Tétrabromonaphtoate de baryum . . . . .	61	910	Tétrachlorobutyrate d'argent . . . . .	60	328
— — . . . . .	61	921	— de potassium . . . . .	60	328
Tétrabromoparacrésol . . . . .	56	545	Tétrachlorocoumarines . . . . .	62	1981
Tétrabromophénate de brome . . . . .	56	506	Tétrachlorodiphénylquinon . . . . .	58	624
Tétrabromophénol . . . . .	56	506	Tétrachlorofluorescine . . . . .	63	2855
Tétrabromophtalate de baryum . . . . .	61	1251	Tétrachlorohydroquinone . . . . .	56	606
— de calcium . . . . .	61	1251	— diacétique . . . . .	56	606
Tétrabromophtaléine . . . . .	56	486	— diéthylique . . . . .	56	606
Tétrabromophtalidéine . . . . .	56	490	Tétrachlorophtalate d'ammonium . . . . .	61	1245
Tétrabromophtalidine . . . . .	56	489	— d'argent . . . . .	61	1246
Tétrabromophtaline . . . . .	56	488	— de baryum . . . . .	62	1246
Tétrabromopropionate de baryum . . . . .	60	299	— de calcium . . . . .	61	1245
— de calcium . . . . .	60	298	— de cuivre . . . . .	61	1246
— de potassium . . . . .	60	298	— de plomb . . . . .	61	1246
Tétrabromoquinon . . . . .	58	555	— de potassium . . . . .	61	1245
Tétrabromorétène . . . . .	55	624	Tétrachloroquinon . . . . .	58	549
Tétrabromotoluènes . . . . .	55	403	Tétrachlorotoluènes . . . . .	55	394
Tétrabromoxylol . . . . .	55	427	Tétrachlorotoluène solide . . . . .	55	394
Tétrabromoxyppiperhydronate de			Tétrachlorovalérates . . . . .	60	370
baryum . . . . .	63	2573	Tétrachlorure d'anthracène di-		
— de calcium . . . . .	63	2573	chloré . . . . .	55	592
— de sodium . . . . .	63	2573	— de carbone. Modes de produc-		
Tétrabromure d'acénaphtène di-			tion et préparation du — . . . . .	5 <sup>2</sup>	204
bromé . . . . .	55	536	— — . . . . .	55	148
— d'acétylène . . . . .	55	178	— — Propriétés physiques et chi-		
— d'acide pyrotritartrique tétra-			miques du — . . . . .	5	207
bromé . . . . .	62	1764	— de dichlorophénanthracène . . . . .	55	606
— d'allylène . . . . .	55	263	Tétrachlorure de naphtaline . . . . .	55	485
— d'anthracène dibromé . . . . .	55	596	— — . . . . .	55	500
— — dichloré . . . . .	55	599	— de — chlorée . . . . .	55	485
— — tétrabromé . . . . .	55	597	— — — dibromée . . . . .	55	500
— de carbone . . . . .	5 <sup>2</sup>	229	— — — dichlorée . . . . .	55	486
— — . . . . .	55	154	— de silicium . . . . .	6	202
— de naphtaline bromée . . . . .	55	500	— — Propriétés chimiques du — . . . . .	6	205
— — dibromée . . . . .	55	497	— — — physiques du — . . . . .	6	203
— — dichlorée . . . . .	55	600	— — — thermochimiques du — . . . . .	6	206
— — tribromée . . . . .	55	498	— de soufre. Combinaisons du — . . . . .	5	165
— de silicium . . . . .	6	216	— de sulfobenzide . . . . .	55	377
— de valérylène . . . . .	55	289	— tétrachlorophtalique . . . . .	61	1246
Tétracarbonés. Acides — . . . . .	65	877	— de tolane . . . . .	55	615
Tétracétoazotate ferrique . . . . .	60	191	— de toluène monochloré . . . . .	55	387
Tétracétodiazotate ferrique . . . . .	60	189	— de vanadium . . . . .	19	141
Tétracétodinitrate de chrome . . . . .	60	197	Tétrachlorures xyléniques. Prépa-		
Tétracétonitrate de chrome . . . . .	60	197	ration des — . . . . .	70	23
Tétracétylène . . . . .	55	460	Tétracrylate d'argent . . . . .	61	568
Tétracétylrosaniline . . . . .	68	1288	— de calcium . . . . .	61	567
Tétrachloracétanilide . . . . .	68	1200	— d'éthyle . . . . .	61	568
Tétrachloralazarine . . . . .	56	718	Tétradécylène . . . . .	55	324
Tétrachloranilines . . . . .	65	343	Tétra-dichlorobenzyle . . . . .	55	547
Tétrachlorobenzol . . . . .	55	355	Tétra-éthylphénylglyoxylate d'ar-		
Tétrachlorobenzoylbenzoate de			gent . . . . .	62	2038
cuivre . . . . .	62	2109	— de baryum . . . . .	62	2038

Tétra-éthylphénylglyoxylate de calcium . . . . .	62	2038
— de potassium . . . . .	62	2038
Tétrahiroline . . . . .	65	1045
Tétrahydro-isophtalate d'argent f. . . . .	62	1265
Tétrahydrométhylquinoléine . . . . .	65	884
Tétrahydronaphtalindicarbonate d'argent . . . . .	61	1327
Tétrahydro-téréphtalate d'argent . . . . .	61	1276
Tétrahydrure de naphtaline . . . . .	55	471
— de phénanthrène . . . . .	55	604
Tétra-iodofluorescéine . . . . .	56	589
Tétra-iodure d'acétylène . . . . .	55	180
— de carbone . . . . .	5 <sup>a</sup>	236
— — . . . . .	55	160
— de silicium . . . . .	6	221
Tétralcools . . . . .	56	281
Tétramétaphosphate de cuivre et de soude . . . . .	26	88
— de soude . . . . .	13	142
Tétramétasilicate de soude . . . . .	13	184
Tétraméthylammonium. Hydrate d'oxyde de — . . . . .	64	42
Tétraméthylammoniumiodobismuthique . . . . .	24	99
Tétraméthylanthracène . . . . .	55	625
Tétraméthylbenzines . . . . .	55	445
Tétraméthyl-diamidophénylditolylamine . . . . .	65	1364
Tétraméthyl-diamidotriphénylméthane . . . . .	62	1958
Tétraméthyl-diphénylen-diamine . . . . .	65	1307
Tétraméthylencarbonate d'argent. — de calcium . . . . .	61	555
— — — — —	61	555
Tétraméthylendicarbonate d'argent . . . . .	61	1187
Tétraméthylène . . . . .	55	284
— — — — —	64	188
— diamine . . . . .	65	1546
Tétraméthyléthylène . . . . .	55	302
Tétraméthylméthane . . . . .	55	282
Tétraméthylmurexide . . . . .	66	632
Tétraméthylphénylglyoxylate d'argent . . . . .	62	2038
— de baryum . . . . .	62	2038
— de calcium . . . . .	62	2038
— de cuivre . . . . .	62	2038
— de sodium . . . . .	62	2038
Tétraméthylquinoléine . . . . .	65	1046
Tétraméthylstilbène . . . . .	55	579
Tétraméthylstilbonium . . . . .	69	206
Tétraméthylsuccinate d'ammonium . . . . .	61	1114
— d'argent . . . . .	61	1114
— de baryum . . . . .	61	1114
— de calcium . . . . .	61	1114
— de cuivre . . . . .	61	1114
— de plomb . . . . .	61	1114

Tétraméthylsuccinate de potassium . . . . .	61	1114
— de sodium . . . . .	61	1114
Tétraméthylsulfamide . . . . .	67	892
Tétraméthylurée . . . . .	67	620
Tétramines . . . . .	64	188
Tétranitro-benzyltoluène . . . . .	55	553
Tétranitrobromonaphtaline . . . . .	88	538
Tétranitroditolylpropionate de baryum . . . . .	61	945
— de zinc . . . . .	61	945
Tétranitrofluorescéine . . . . .	56	589
— — — — —	63	2858
Tétranitropyrrène . . . . .	55	640
Tétraoxyanthraquinones . . . . .	88	661
Tétraoxyanthraquinons . . . . .	56	727
Tétraoxyazobenzol . . . . .	56	787
Tétra-oxybenzoïde . . . . .	62	1830
Tétraoxydiphénylquinon . . . . .	58	625
Tétraphényléthane . . . . .	55	669
— — — — —	56	217
Tétraphényléthylène . . . . .	55	540
— — — — —	55	670
Tétraphénylsuccinamide . . . . .	68	1240
Tétraphényltoluylène-guanidine . . . . .	65	1479
Tétraphosphamides . . . . .	5	484
— — — — —	14	125
Tétraphosphoniques. Composés — — — — —	69	345
— — — — —	69	387
Tétraphylline . . . . .	20	103
Tétrapropylène . . . . .	55	323
Tétrarséthyle . . . . .	69	269
Tétrasalicylide . . . . .	62	1792
Tétraselénite d'ammoniaque . . . . .	14	80
— de soude . . . . .	13	118
— de zinc . . . . .	17	163
Tétrasilicate octoéthylrique . . . . .	6	265
— de potasse . . . . .	12	170
Tétrasulfammoniate de potasse . . . . .	12	177
Tétrasulfure d'ammonium . . . . .	14	74
— de baryum . . . . .	15	17
— d'éthyle . . . . .	69	99
— de phosphore . . . . .	5	389
— de potassium . . . . .	12	81
— de sodium . . . . .	13	61
— de strontium . . . . .	15	43
Tétrate d'ammonium . . . . .	62	1712
— d'argent . . . . .	62	1713
— de baryum . . . . .	62	1713
— de calcium . . . . .	62	1713
— de cuivre . . . . .	62	1713
— de magnésium . . . . .	62	1713
— de plomb . . . . .	62	1713
— de potassium . . . . .	62	1712
— de sodium . . . . .	62	1713
— de zinc . . . . .	62	1713
Tétratérebenthène . . . . .	55	725
Tétrathionates . . . . .	11	896

Tétrathionate de baryte . . . . .	15	30
— de cadmium . . . . .	17	299
Tétrathionates de cuivre . . . . .	26	77
Tétrathionate de potasse . . . . .	12	129
— de soude . . . . .	13	95
— de strontiane . . . . .	15	49
Tétratolyléthylène . . . . .	55	672
Tétraxyléthylène . . . . .	55	672
Tétrazonés . . . . .	68	1451
Tétrazorésorcine . . . . .	56	598
Tétrazorésorufine . . . . .	56	598
Tétréthylammonium. Hydrate de — . . . . .	64	62
— Sels de — . . . . .	64	65
Tétréthylarsine . . . . .	69	269
Tétréthyldiamidotriphénylcarbinol . . . . .	65	1364
Tétréthylène-triamine . . . . .	64	184
— . . . . .	65	1378
Tétréthylstibine . . . . .	69	222
Tétréthyltétramine . . . . .	64	188
Tétréthylurée . . . . .	67	625
Tétrolate d'ammonium . . . . .	61	606
— d'argent . . . . .	61	607
— de baryum . . . . .	61	606
— de cadmium . . . . .	61	606
— de calcium . . . . .	61	606
— de cuivre . . . . .	61	607
— de magnésium . . . . .	61	606
— de plomb . . . . .	61	606
— de potassium . . . . .	61	606
— de sodium . . . . .	61	606
— de zinc . . . . .	61	606
Tétronérythrine . . . . .	75	441
Tétroxyde de vanadium . . . . .	19	83
— — combiné aux acides . . . . .	19	84
— — — organiques . . . . .	19	90
Tétrylendicarbonat d'argent . . . . .	61	1186
— de plomb . . . . .	61	1186
— de sodium . . . . .	61	1186
Tétrylentriamine . . . . .	65	1378
Textiles. Blanchiment des tissus vé-		
gétaux . . . . .	87	514
— Blanchiment électrique des — . . . . .	87	529
— CHANVRE. Culture du — . . . . .	87	27
— — Généralités sur le — . . . . .	87	15
— — Origine. Composition. Propriétés. Usages des — . . . . .	87	22
— — Rouissage du — . Travaux de Frémy . . . . .	87	31
— — Traitement des filasses . . . . .	87	51
— CORON. Blanchiment des tissus et fils de — . . . . .	87	521
— — Culture et production du — . . . . .	87	150
— — Généralités sur le — et historique du — . . . . .	87	125
— — Origine. Espèces diverses. Propriétés et usages du — . . . . .	87	132

Textiles. CORON. Répartition de la culture du — sur le globe . . . . .	87	156
— — Statistique. Production et consommation du — . . . . .	87	200
— — Travail mécanique préparatoire du — . . . . .	87	164
— — Détermination analytique des diverses fibres — . Conditionnement . . . . .	87	541
— GÉNÉRALITÉS SUR LES TEXTILES . . . . .	87	1
— JUTE . . . . .	87	464
— LAINE. Blanchiment de la — . . . . .	87	523
— — Définitions. Propriétés physiques de la — . . . . .	87	214
— — Désuintage de la — . . . . .	87	255
— — Épaillage de la — . . . . .	87	270
— — Historique et généralités sur la — . . . . .	87	209
— — Propriétés chimiques et composition . . . . .	87	217
— — Provenances de la — . . . . .	87	230
— — Récolte. Opérations préparatoires et épaillage de la — . . . . .	87	242
— — Statistique sur le commerce de la — . . . . .	87	335
— — Travail après épaillage. Notions sur le peignage de la — . . . . .	87	301
— LIN. Généralités et historique . . . . .	87	57
— — Historique de la culture et de la production dans diverses contrées . . . . .	87	63
— — Origine. Espèces. Composition — Rouissage du — . . . . .	87	59
— — Travail mécanique préparatoire du — . . . . .	87	108
— Plantes textiles de la Martinique . . . . .	87	511
— Procédés pour rendre les tissus incombustibles, imperméables . . . . .	87	533
— RAMIE . . . . .	87	481
— SOIE. Blanchiment de la — . . . . .	87	528
— — — des tissus de — . . . . .	87	518
— — Définition. Propriétés. Production de la — . . . . .	87	347
— — Éducation des vers à soie . . . . .	87	367
— — Historique. Généralités . . . . .	87	343
— — Maladies des vers à soie . . . . .	87	394
— — Préparations mécaniques de la — . . . . .	87	403
— — Statistique de la production de la — . . . . .	87	442
Thalictrine . . . . .	66	333
Thallium . . . . .	17	325
— Alliages de — . . . . .	17	375
— Bibliographie du — . . . . .	17	339

Thallium. Bibliographie des composés du — . . . . .	17	378
— des sels du — . . . . .	17	423
— Classification. Place du — dans une — des métaux . . . . .	17	336
— Dosage des sels de — au maximum . . . . .	17	421
— — — de — au minimum . . . . .	17	420
— — simultané des sels thalleux et des sels thalliques . . . . .	17	422
— Équivalent et poids atomique du — . . . . .	17	337
— État naturel et historique du — . . . . .	17	326
— Extraction du — . . . . .	17	327
— Préparation du — . . . . .	17	330
— Propriétés chimiques du — . . . . .	17	334
— — physiques du — . . . . .	17	331
— Recherche et dosage du — . . . . .	17	419
— Séparation du — . . . . .	17	422
Thallium éthylo. . . . .	69	80
Thapsate d'argent . . . . .	61	1128
— de baryum . . . . .	61	1128
— de potassium . . . . .	61	1128
Thapsianilide . . . . .	68	1246
Thé. Analyse et recherche des falsifications du — . . . . .	91	487
— Généralités sur le — . . . . .	91	483
Thébaïcine . . . . .	66	244
Thébaïne . . . . .	66	238
Thébénine . . . . .	66	243
Thénard. Chimiste . . . . .	1	69
Thénardite . . . . .	9	159
— . . . . .	10	89
Théobromine . . . . .	66	614
Théorie atomique. . . . .	1	128
Théorie mécanique de la chaleur. La — mécanique de la — et la chimie. Essai de mécanique chimique. . . . .	2	1
Thermomatrite . . . . .	9	149
Thermorégulateur . . . . .	79	251
Therzolites . . . . .	9	217
Thévérésine . . . . .	56	701
Thévétine . . . . .	56	701
Thiacétanilide . . . . .	68	1211
Thiacétodiphénylamide . . . . .	68	1214
Thialdines . . . . .	57	72
Thianiline . . . . .	65	384
Thimoquinon . . . . .	56	614
Thioacétanilide. Dérivés alcooliques du — . . . . .	68	1212
Thiobenzaldéhyde . . . . .	57	182
Thiobenzaldine . . . . .	57	184
Thiobutyraté de plomb . . . . .	60	334
Thiocarvol . . . . .	56	560
Thiocumarine . . . . .	62	1980
Thiocrésylols . . . . .	56	547
Thiocuminamide . . . . .	68	932

Thiocymol . . . . .	55	451
— . . . . .	56	559
Thiodibutyraté de baryum . . . . .	60	342
Thiodisobutyraté de baryum . . . . .	60	343
Thiodiphénylamine. Dérivés de la — . . . . .	65	417
Thioformanilide . . . . .	68	1187
— Dérivés alcooliques du — . . . . .	68	1188
Thiofurfurolo . . . . .	58	770
Thioglycollamide . . . . .	67	854
Thionamate d'ammoniaque . . . . .	14	106
Thionamide . . . . .	14	105
Thionessal . . . . .	57	393
Thiophène-sulfoanilide . . . . .	68	1140
Thiophényloxyacrylate d'argent . . . . .	62	1993
Thiophosphoranilide . . . . .	68	1181
Thiorésorcine . . . . .	56	597
Thiosinnamine ou allyle-sulfo-urée. . . . .	56	147
— . . . . .	67	782
Thiothymol . . . . .	56	558
Thio-urée . . . . .	67	768
Thorine . . . . .	16	57
Thorium . . . . .	16	55
— Bibliographie du — . . . . .	16	70
— Composés du — . . . . .	16	55
— Dosage et séparation du — . . . . .	16	70
— Équivalent du — . . . . .	16	56
— Essai du — au chalumeau . . . . .	16	70
— Historique et état naturel du — . . . . .	16	55
— Préparation et propriétés du — . . . . .	16	56
— Sels. Caractères des — de — . . . . .	16	69
— Spectre du — . . . . .	16	57
Thulium . . . . .	16	185
Thuringite . . . . .	20	126
Thuygine . . . . .	56	373
Thyméide . . . . .	56	614
Thymohydroquinon. Dérivés et propriétés du — . . . . .	56	614
Thymoile . . . . .	56	557
— . . . . .	56	614
Thymoïlolo . . . . .	56	614
Thymol. Dérivés substitués. Propriétés. Réactions du — . . . . .	56	556
Thymol- $\beta$ . . . . .	56	559
Thymolglyconate d'argent . . . . .	63	2994
— de baryum . . . . .	63	2994
Thymo-oxycuminaté de baryum . . . . .	62	1936
— de cadmium . . . . .	62	1937
— de sodium basique . . . . .	62	1936
— — neutre . . . . .	62	1936
Thymoquinon . . . . .	56	614
— . . . . .	58	587
— Dérivés du — . . . . .	58	590
Thymoquinone . . . . .	56	557
o-Thymotate d'ammonium . . . . .	62	1946
o- — de baryum . . . . .	62	1946

<b>Thymotide</b> . . . . .	<b>62</b>	1946
<b>Thymus</b> . . . . .	<b>75</b>	695
<b>Tiemannite</b> . . . . .	<b>9</b>	32
<b>Tieschite</b> . . . . .	<b>10</b>	239
<b>Tiglate d'argent</b> . . . . .	<b>61</b>	550
— de baryum . . . . .	<b>61</b>	550
— de calcium . . . . .	<b>61</b>	550
— d'éthyle . . . . .	<b>61</b>	550
— de potassium . . . . .	<b>61</b>	550
<b>Tilkérodite</b> . . . . .	<b>23</b>	2
<b>Tinkal</b> . . . . .	<b>6</b>	85
— . . . . .	<b>9</b>	155

**Tissus des êtres organisés, animaux et végétaux.**

**Tissus animaux.** Voir ci-dessous.

— **végétaux.** On trouvera les indications concernant les tissus, végétaux au mots : bois, coton, textiles, végétaux.

<b>Tissus animaux.</b> Echanges gazeux entre le sang et les — animaux .	<b>76</b>	317
— — et milieu de l'œil . . . . .	<b>75</b>	636
— — Recherche et dosage des éléments inorganiques dans les — .	<b>73</b>	283
— — Tension des gaz dans les tissus animaux. Différentes espèces des — . . . . .	<b>76</b>	290

**Tissus adipeux.** Analyse des — . . . . . **73** 275

— — Analyse immédiate. Principes chimiques constituants . . . . .	<b>75</b>	411
— — Caractères anatomiques et histologiques du — . . . . .	<b>75</b>	409
— — Composition du — et composition des graisses . . . . .	<b>75</b>	413
— — État du — dans l'organisme . . . . .	<b>75</b>	410
— — Formation des graisses . . . . .	<b>75</b>	419
— — Graisse en dehors du tissu adipeux . . . . .	<b>75</b>	418
— Modes d'absorption des graisses : leur production par les acides gras . . . . .	<b>75</b>	430
— — Modifications pathologiques . . . . .	<b>75</b>	434
— — Origine et formation des graisses . . . . .	<b>75</b>	419
— — Rôle physiologique des graisses dans l'organisme . . . . .	<b>75</b>	433
— — Transformation des corps gras dans l'— . . . . .	<b>75</b>	431
— — Variation de composition des graisses dans l'espèce humaine et chez les animaux . . . . .	<b>75</b>	415
<b>Tissu cartilagineux.</b> Analyse immédiate du — . . . . .	<b>75</b>	628
— — Composition chimique du — . . . . .	<b>75</b>	631
— — Généralités. État dans l'organisme. Caractères anatomiques et histologiques du — . . . . .	<b>75</b>	626

<b>Tissus cartilagineux.</b> Modifications pathologiques du — . . . . .	<b>75</b>	634
— — Principes chimiques constituants du — . . . . .	<b>75</b>	629
— — <i>conjonctif.</i> Analyse immédiate du — . . . . .	<b>75</b>	403
— — Étude des éléments constituants du — . . . . .	<b>75</b>	405
— — Généralités. État dans l'organisme. Caractères anatomiques et histologiques du — . . . . .	<b>75</b>	401
— — Principes chimiques constituants. Composition chimique du — . . . . .	<b>75</b>	404
— — Variations de composition du — dans l'espèce humaine et dans la série animale . . . . .	<b>75</b>	408
— — Variations physiologiques du — . . . . .	<b>75</b>	409
— — <i>dentaire.</i> Caractères anatomiques et histologiques des dents . . . . .	<b>75</b>	621
— — Composition des dents . . . . .	<b>75</b>	622
— — Variations de la composition du —. Productions animales voisines des os . . . . .	<b>75</b>	625
— — <i>élastique</i> . . . . .	<b>68</b>	1613
<b>Tissus épithéliaux.</b> Composition chimique des — . . . . .	<b>75</b>	644
— — Épithélium glandulaire . . . . .	<b>75</b>	653
— — — tégumentaire . . . . .	<b>75</b>	645
— — — Appendices de la peau : poils, cheveux, plumes, ongles, cornes . . . . .	<b>75</b>	647
— — — Peau : derme, épiderme . . . . .	<b>75</b>	645
— — — Corne . . . . .	<b>75</b>	646
— — Généralités. Formes diverses. Caractères anatomiques et histologiques des — . . . . .	<b>75</b>	642
— — Productions pathologiques du tissu corné . . . . .	<b>75</b>	652
— — Rapports physiologiques du tissu corné . . . . .	<b>75</b>	651
<b>Tissu musculaire.</b> Analyse du — . . . . .	<b>73</b>	270
— — Analyse immédiate du — . . . . .	<b>75</b>	452
— — Caractères anatomiques et histologiques des muscles . . . . .	<b>75</b>	450
— — Composition de la chair musculaire . . . . .	<b>75</b>	465
— — Gaz des muscles. Étude des éléments constituants de l'extrait aqueux de la viande . . . . .	<b>75</b>	475
— — Généralités. Formes diverses du — . . . . .	<b>75</b>	449
— — Matières minérales du muscle . . . . .	<b>75</b>	471
— — Phénomènes chimiques de l'activité musculaire . . . . .	<b>75</b>	520
— — Principes chimiques constituants du — . . . . .	<b>75</b>	462

<b>Tissu musculaire.</b> Propriétés physiques du muscle . . . . .	457	<b>Titane</b> métallique . . . . .	49	158	
— — Variation de composition du — dans l'espèce humaine et dans les animaux . . . . .	75	516	— Reproduction artificielle des minerais du — . . . . .	49	172
<b>Tissu nerveux.</b> Analyse immédiate du cerveau . . . . .	75	549	— Météorites contenant du — . . . . .	10	10
— — Caractères microchimiques des éléments du tissu nerveux . . . . .	75	545	<b>Titanotungstates</b> . . . . .	49	195
— — Composition du cerveau . . . . .	75	551	<b>Tolane</b> . . . . .	55	613
— — chimique du cerveau . . . . .	75	546	— Dérivés chlorés et bromés du — . . . . .	55	614
— — Etude des éléments constituants du — nerveux . . . . .	75	556	<b>Tolène</b> . . . . .	55	714
— — Généralités sur le — . . . . .	75	544	<b>Tolénylphénylénamidine</b> . . . . .	65	1274
— — Matières minérales du cerveau . . . . .	75	555	<b>Tolényltoluylénamidine</b> . . . . .	65	1286
— — Modifications chimiques de la substance nerveuse au repos ou en activité . . . . .	75	592	<b>Tolénylxylénamidine</b> . . . . .	65	1288
— — Propriétés chimiques générales du cerveau . . . . .	75	550	<b>Tôles</b> . . . . .	47	128
— — Variations de composition de la substance nerveuse à l'état physiologique et pathologique . . . . .	75	595	— acierées pour construction de chaudières . . . . .	48	158
— — osseux. Analyse du — . . . . .	73	269	<b>Toluanisaldéhydine</b> . . . . .	65	1297
— — Analyse immédiate du — . . . . .	75	600	— . . . . .	65	1368
— — . . . . .	73	268	<b>Tolubenzaldéhydine</b> . . . . .	65	1294
— — Composition du — . . . . .	75	602	<b>Toluène</b> . . . . .	55	380
— — Développement. Assimilation et désassimilation du — . . . . .	75	619	— . . . . .	88	214
— — Etude des éléments constituants du — . . . . .	75	607	<b>Toluènes bromés</b> . . . . .	55	398
— — Extraction et Dosage des matières organiques du — . . . . .	73	268	— — . . . . .	88	216
— — Généralités. Formes diverses. Caractères anatomiques et histologiques du — . . . . .	75	599	— bromiodés . . . . .	55	407
— — Modes d'association des éléments constitutifs des os . . . . .	75	609	— bromo-iodo-nitrés . . . . .	55	415
— — Principes chimiques constituants du — . . . . .	75	601	— bromonitrés . . . . .	55	412
— — Variations de la composition du — dans l'espèce humaine et dans la série animale . . . . .	75	610	<b>Toluène-butylène</b> . . . . .	55	471
<b>Titanates</b> . . . . .	9	136	<b>Toluènes chlorés</b> . . . . .	88	816
— . . . . .	49	186	— chloroiodés . . . . .	55	407
<b>Titanate de chaux</b> . . . . .	49	191	— chloronitrés . . . . .	55	412
— de fer . . . . .	49	193	<b>Toluène. Dérivés sulfuriques</b> du — . . . . .	55	418
<b>Titanates de magnésie</b> . . . . .	49	192	— dichloré . . . . .	55	385
<b>Titanate de manganèse</b> . . . . .	49	193	— diéthylique symétrique . . . . .	55	454
<b>Titanates de potasse acides</b> . . . . .	49	189	— heptachloré . . . . .	55	395
— de potasse . . . . .	49	189	<b>Toluènes iodo-nitrés</b> . . . . .	55	415
— de soude . . . . .	49	190	<b>Toluène monochloré</b> . . . . .	55	385
<b>Titane</b> . . . . .	49	155	<b>Toluènes nitrés</b> . . . . .	55	408
— Alliages du — . . . . .	49	166	— — . . . . .	88	216
— Equivalent du — . . . . .	49	164	<b>Tolufurfuraldéhydine</b> . . . . .	65	1293
— Historique et Etat naturel du — . . . . .	49	155	<b>Toluhydroquinon. Dérivés et propriétés</b> du — . . . . .	56	612
			<b>Toluides</b> . . . . .	68	1269
			<b>Toluidines</b> . . . . .	65	500
			— . . . . .	65	602
			— . . . . .	88	220
			— Réactions colorées des — et des anilines méthylées . . . . .	65	623
			<b>Toluidine dibenzylque</b> . . . . .	55	391
			<b>Toluidines iodobismuthiques</b> . . . . .	24	100
			<b>m-Toluidine. Sels de la m- —</b> . . . . .	65	542
			<b>o- — Amines dérivées de l'o- —</b> . . . . .	65	516
			— Dérivés de l'o- — . . . . .	65	1511
			— Dérivés acides et produits de substitution de l'o- — . . . . .	65	526
			— Dérivés bromés de l'o- — . . . . .	65	510
			— — chlorés de l'o- — . . . . .	65	508
			— — iodés de l'o- — . . . . .	65	512
			— — nitrés de l'o- — . . . . .	65	513



<i>o</i> -Toluidine. Produits de substitution et dérivés carboniques de l' <i>o</i> - — . . . . .	65	532	Tolylpyrrol . . . . .	65	1042
— — de substitution et acides sulfoniques de l' <i>o</i> - — . . . . .	65	519	Topaze. Analyse de la — . . . . .	31	289
— Sels de l' <i>o</i> - — . . . . .	65	505	Topinambour. Analyse du — . . . . .	34	287
Toluilamide . . . . .	68	1303	Toulite . . . . .	10	177
Toluol . . . . .	55	380	Tourbe . . . . .	7	37
Toluolazonaphtylamine . . . . .	65	1400	— Alcool de — . . . . .	7	71
Toluolsulfonanilides . . . . .	68	1148	— Alun. Fabrication d'— avec la — . . . . .	7	72
Toluquinoléines . . . . .	65	1026	— Ammoniaque. Fabrication d'— avec la — . . . . .	81	76
Toluquinon . . . . .	58	580	— Analyse de la —. Résultats d'analyse de la — . . . . .	7	40
— Dérivés du — . . . . .	58	581	— — Procédés d'— de la — . . . . .	7	38
Toluybenzoate d'argent . . . . .	62	2121	— Application de la —. Chauffage, distillation, charbon. . . . .	7	70
— de potassium . . . . .	62	2121	— — Utilisation comme engrais. . . . .	7	72
<i>p</i> - — d'argent . . . . .	62	2120	— — — en médecine . . . . .	7	72
<i>p</i> - — de baryum . . . . .	62	2120	— Calorifique. Pouvoir — de la — . . . . .	7	40
<i>p</i> - — de cadmium . . . . .	62	2120	— Caractères physiques et composition chimique de la — . . . . .	7	37
<i>p</i> - — de calcium . . . . .	62	2120	— Carbonate d'ammoniaque provenant de la — . . . . .	7	71
<i>p</i> - — de cuivre . . . . .	62	2120	— Carbone fixe, cendres, eau hygrométrique et matières volatiles de la — . . . . .	7	39
<i>p</i> - — de plomb . . . . .	62	2120	— Composition chimique de la — . . . . .	7	37
<i>p</i> - — de potassium . . . . .	62	2120	— — minéralogique et composition immédiate de la — . . . . .	7	43
<i>p</i> - — de sodium . . . . .	62	2120	— Conditions du tourbage. . . . .	7	54
Toluyène . . . . .	55	391	— Exploitation de la — . . . . .	7	72
<i>m</i> - — diamine . . . . .	65	1229	Gisement de la Tourbe. Caractères généraux . . . . .	7	52
— — Combinaisons de la <i>m</i> - — avec les aldéhydes . . . . .	65	1224	— Distribution géographique. . . . .	7	59
<i>o</i> - — — . . . . .	65	1296	— — en Autriche, en Bavière . . . . .	7	67
Toluyénhydrate carbonate d'argent . . . . .	62	2093	— — en Belgique . . . . .	7	66
<i>m</i> -Tolylacétate d'argent . . . . .	61	788	— — en France . . . . .	7	61
<i>m</i> - — de calcium . . . . .	61	788	— — — Ariège et autres départements. . . . .	7	63
<i>o</i> - — d'argent . . . . .	61	788	— — — Finistère . . . . .	7	63
<i>o</i> - — de calcium . . . . .	61	788	— — — Isère . . . . .	7	61
<i>p</i> - — d'argent . . . . .	61	789	— — — Loire-Inférieure . . . . .	7	61
<i>p</i> - — de calcium . . . . .	61	789	— — — Manche . . . . .	7	63
<i>p</i> - — de cuivre . . . . .	61	789	— — — Jura . . . . .	7	62
<i>p</i> - — d'éthyle . . . . .	61	789	— — — Oise . . . . .	7	64
<i>p</i> - — de fer . . . . .	61	789	— — — Iles Britanniques . . . . .	7	67
<i>p</i> - — de plomb . . . . .	61	789	— — — Italie . . . . .	7	66
<i>p</i> - — de sodium . . . . .	61	789	— — — Russie . . . . .	7	67
Tolydichloréthylène . . . . .	55	577	— Goudron de la — . . . . .	7	71
Tolyldiphénylméthane . . . . .	55	646	— Huiles essentielles de la — . . . . .	7	71
<i>p</i> -Tolyldiphénylméthane-carbonate d'ammonium . . . . .	61	971	— Propriétés antiseptiques de la — . . . . .	7	58
<i>p</i> - — — de baryum . . . . .	61	971	Tournesol . . . . .	88	248
Tolylène . . . . .	55	572	Tourteaux. Analyse des —, drèches, pulpes et marcs. . . . .	34	306
<i>p</i> -Tolylglyoxylate d'argent . . . . .	62	2003	Transformations chimiques des aliments dans l'organisme. . . . .	76	523
<i>p</i> - — de baryum . . . . .	62	2003	Transsudats. Composition chimique des — . . . . .	76	395
<i>p</i> - — de calcium . . . . .	62	2003			
<i>p</i> - — de potassium . . . . .	62	2003			
<i>p</i> - — de sodium . . . . .	62	2003			
Tolyhydrazines . . . . .	65	707			
— — — . . . . .	68	1431			
Tolylisobutyrate d'argent . . . . .	61	820			
Tolylméthylamines . . . . .	65	668			
Tolylnaphtylsulfo-urée . . . . .	68	1376			
<i>m</i> -Tolylpropionate d'argent . . . . .	61	809			

Travail maximum. Principe du — . . . . .	2	61	Tribromobenzoate de calcium . . . . .	61	684
Tréhalose . . . . .	56	412	— de potassium . . . . .	61	684
— Recherche et dosage du — . . . . .	34	508	— de sodium . . . . .	61	684
Trempe du verre . . . . .	40	42	Tribromobenzol . . . . .	55	364
— de l'acier. Voyez à Acier.			Tribromodipropylacétolactone . . . . .	61	614
Triacétamide . . . . .	67	229	Tribromo-flavopurpurine . . . . .	56	726
Triacétate diferrique . . . . .	60	188	Tribromo-hydroquinone . . . . .	56	606
Triacétine . . . . .	56	253	Tribromomaclurine . . . . .	56	769
Triacétoazotate ferrique . . . . .	60	190	Tribromomésitylène . . . . .	55	439
Triacétodiamide . . . . .	67	229	Tribromométhaxylénol . . . . .	56	550
Triacétodiazotate ferrique . . . . .	60	191	Tribromonaphtoate d'ammonium . . . . .	61	920
Triacétoplombique - monochloro - plombique. Combinaison — . . . . .	60	215	— de baryum . . . . .	61	920
Triacétylène . . . . .	55	335	— de potassium . . . . .	61	920
— . . . . .	55	460	— de sodium . . . . .	61	920
Triacétylosaniline . . . . .	68	1288	Tribromo-nitrotoluène . . . . .	55	413
Triallylène . . . . .	55	435	Tribromo-ombelliférone . . . . .	63	2338
Triallyline . . . . .	56	143	— -orcine . . . . .	56	622
— . . . . .	56	267	Tribromo-orthoxygénol . . . . .	56	548
Triamides . . . . .	14	118	Tribromoparaxygénol . . . . .	56	551
Triamidoazobenzol . . . . .	65	1459	Tribromophénate de brome . . . . .	56	506
Triamidobenzine . . . . .	88	152	Tribromophénol . . . . .	56	505
Triamidodiphényltolylméthane . . . . .	65	1412	Tribromophloroglucine . . . . .	56	648
Triamidonaphtaline . . . . .	65	1389	Tribromophtalate d'argent . . . . .	61	1251
Triamido-orcine . . . . .	56	624	— de baryum . . . . .	61	1251
Triamidophénols . . . . .	56	517	— de calcium . . . . .	61	1251
— . . . . .	56	528	Tribromopropionate d'argent . . . . .	60	297
Triamidorésorcine . . . . .	56	597	— de baryum . . . . .	60	297
Triamidotoluidine . . . . .	65	1385	— de calcium . . . . .	60	298
Triamidotriphénylméthane . . . . .	65	1400	Tribromopyrène . . . . .	55	639
Triamines . . . . .	64	184	Tribromopyromucate d'argent . . . . .	62	1751
Triamylène . . . . .	55	284	— de baryum . . . . .	62	1750
Triarachine . . . . .	56	260	— de calcium . . . . .	62	1751
Triarsenéthyle . . . . .	69	266	— de potassium . . . . .	62	1750
Triazoïques. Dérivés — . . . . .	67	168	— de sodium . . . . .	62	1750
Tribenzoycine . . . . .	56	527	Tribromopyrotartrate d'argent . . . . .	61	1065
Tribenzylamine . . . . .	65	1155	— de potassium . . . . .	61	1065
— . . . . .	65	1487	Tribromoquinoléines . . . . .	65	949
— Dérivés de la — . . . . .	65	642	Tribromoquinon . . . . .	58	554
Tribenzylhomophtalimide . . . . .	61	1370	Tribromorésorcine . . . . .	56	595
Triborates de potasse . . . . .	12	169	Tribromotoluènes . . . . .	55	403
Tribromacétates . . . . .	60	263	Tribromure d'allyle . . . . .	56	143
Tribromacétate de baryte . . . . .	60	264	— d'antimoine . . . . .	22	364
— de cuivre . . . . .	60	264	— de potassium . . . . .	12	51
— de plomb . . . . .	60	264	Tributyryne . . . . .	56	256
— — argentique . . . . .	60	264	Tricarbonatetétramagnésique Pro- priétés et préparation du — . . . . .	15	131
— — mercureux . . . . .	60	264	Tricétylamine . . . . .	64	97
— de soude . . . . .	60	264	Trichites . . . . .	9	199
Tribromacrylate d'argent . . . . .	61	516	Trichloracétates métalliques . . . . .	60	248
— de baryum . . . . .	61	516	Trichloracétate d'alumine . . . . .	60	252
— de calcium . . . . .	61	515	— d'ammoniaque diacide . . . . .	60	250
Tribromanilines . . . . .	65	351	— — neutre . . . . .	60	250
Tribromhydrine de glycérine . . . . .	56	248	— d'argent . . . . .	60	253
Tribromo-anhydropyruvile . . . . .	67	730	— de baryte neutre . . . . .	60	250
Tribromobenzine . . . . .	55	364	— de chaux neutre . . . . .	60	251
Tribromobenzoate d'ammonium . . . . .	61	684	— de cobalt . . . . .	60	252
— de baryum . . . . .	61	683	— de cuivre . . . . .	60	252
			— de fer . . . . .	60	252

Trichloracétate de lithine neutre . . . . .	60	250	Trichlorométylène . . . . .	55	438
— de magnésie . . . . .	60	251	Trichlorométhylparaconate d'ar-		
— de bioxyde de mercure . . . . .	60	253	gent . . . . .	63	2215
— de protoxyde de mercure . . . . .	60	253	de baryum . . . . .	63	2215
— de nickel neutre . . . . .	60	252	— de calcium . . . . .	63	2215
— de plomb . . . . .	60	252	Trichloronitrobenzoate de baryum .	61	702
— de potasse d'acide . . . . .	60	249	— de calcium . . . . .	61	702
— — neutre . . . . .	60	248	Trichloronitrophénol . . . . .	56	522
— de soude neutre . . . . .	60	249	Trichloro-orcine . . . . .	56	621
— de strontiane neutre . . . . .	60	251	— -oxyvalérianate de plomb . . . . .	62	1569
— de thallium diacide . . . . .	60	251	— de sodium . . . . .	62	1569
— — neutre . . . . .	60	251	Trichlorophénols . . . . .	56	502
— d'urane et de sodium . . . . .	60	252	Trichloroquinoléine . . . . .	61	1014
— — et de soude . . . . .	60	254	Trichloroquinoléines . . . . .	65	945
— d'urée . . . . .	60	254	Trichloroquinon . . . . .	58	544
— de zinc neutre . . . . .	60	251	Trichloroquinone . . . . .	55	340
Trichloracéto-dinitranilide . . . . .	68	1203	Trichlorothymol . . . . .	56	558
Trichloranilines . . . . .	65	341	Trichloro-toluènes . . . . .	55	393
Trichloraniline. Dérivés de la — . . . . .	68	1199	Trichlorotoluène liquide . . . . .	55	393
Trichloréthylglycollate d'argent . . . . .	62	1513	— solide . . . . .	55	393
— de calcium . . . . .	62	1513	Trichlorotoluhydroquinon . . . . .	56	612
Trichloréthylidène-quinaldine . . . . .	65	1025	— diacétique . . . . .	56	613
Trichlorhydrine éthylosilicique . . . . .	6	257	— diéthylique . . . . .	56	613
Trichlorhydrine de la glycérine . . . . .	56	246	Trichlorotoluol solide . . . . .	55	393
— méthylsilicique . . . . .	6	252	Trichlorure d'antimoine . . . . .	22	354
Trichloroamidophénols . . . . .	56	525	— de benzine . . . . .	55	345
v-Trichlorobenzoate d'argent . . . . .	61	673	— de benzyle . . . . .	55	393
v- — de baryum . . . . .	61	673	-- de bismuth . . . . .	24	44
v- — de calcium . . . . .	61	673	— de cacodyle . . . . .	69	239
v- — d'éthyle . . . . .	61	673	— de carbone . . . . .	55	221
Trichlorobenzol . . . . .	55	353	— de l'acide chlorisobutyrique . . . . .	60	338
Trichlorobromoquinon . . . . .	58	557	de chlorobenzyle . . . . .	55	394
Trichlorobromure de naphtaline . . . . .	55	500	— $\alpha$ -chloro- $\beta$ -naphtoïque . . . . .	62	2073
Trichlorobutyrate d'ammonium . . . . .	60	327	— chlorophtalique . . . . .	61	1241
— — . . . . .	60	339	— de dichlorobenzyle . . . . .	55	395
— d'argent . . . . .	60	327	— d'iode . . . . .	4	687
— de baryum . . . . .	60	339	— — Action de l'eau sur le — . . . . .	4	689
— de plomb . . . . .	60	340	— de niobium . . . . .	18	34
— de potassium . . . . .	60	327	— d'acide $\sigma$ -oxynaphtodichloro-		
— — . . . . .	60	339	phosphorique . . . . .	62	2073
Trichlorocyanéthine . . . . .	67	295	— de silicium-tolyle . . . . .	69	199
Trichlorodracylate d'ammonium . . . . .	61	672	— sulfophtalique . . . . .	61	1260
— d'argent . . . . .	61	672	— de tétrachlorobenzyle . . . . .	55	396
— de baryum . . . . .	61	672	— de trichlorobenzyle . . . . .	55	396
— de calcium . . . . .	61	672	— de tungstène . . . . .	18	225
— d'éthyle . . . . .	61	672	— de vanadium . . . . .	19	140
— de strontium . . . . .	61	672	Trichopyrite . . . . .	23	172
Trichlorofilicate de plomb . . . . .	63	2636	Trichromate de potasse . . . . .	20	283
Trichlorohydroquinone . . . . .	56	605	Tricumylamine . . . . .	65	1156
Trichlorohydroquinone diacétique . . . . .	56	605	Tricyanhydrine . . . . .	56	247
— diéthylique . . . . .	56	605	Tridécyduodécylurée . . . . .	60	448
— plombique . . . . .	56	605	Tridécylamine . . . . .	60	448
— potassique . . . . .	56	605	Tridécylène . . . . .	55	323
Trichlorolactate d'ammonium . . . . .	62	1534	Tridymite . . . . .	9	81
— diéthylique . . . . .	62	1534	— . . . . .	9	224
— de potassium . . . . .	62	1535	— . . . . .	Pl VII	9
— de sodium . . . . .	62	1535	— Produits artificiels analogues à		
— de zinc . . . . .	62	1535	la — . . . . .	9	83

Triéthoxyl-acétonitrile . . . . .	67	354	Trimésate de nickel . . . . .	61	1403
Triéthoxylamine . . . . .	64	201	— de potassium acide . . . . .	61	1403
Triéthylamine . . . . .	64	60	— de sodium acide . . . . .	61	1403
— iodobismuthique . . . . .	24	99	— — neutre . . . . .	61	1403
Triéthylarsine . . . . .	69	266	— de zinc . . . . .	61	1403
Triéthylbenzine symétrique . . . . .	55	455	Trimétaphosphate de soude . . . . .	13	142
Triéthylcarbinol . . . . .	56	122	— de zinc et sodium . . . . .	17	189
Triéthylène . . . . .	64	188	Trimétasilicate de soude . . . . .	13	184
— triamine . . . . .	64	184	Triméthylacétates . . . . .	60	378
— . . . . .	65	1378	Triméthylacétate d'ammoniaque . . . . .	60	379
Triéthylénetrityltriamine . . . . .	65	1421	— d'argent . . . . .	60	382
Triéthyléthol . . . . .	56	125	— de baryum . . . . .	60	379
Triéthylglycocolles iodobismuthi-			— de cadmium . . . . .	60	380
ques . . . . .	24	99	— de chaux . . . . .	60	380
Triéthylène . . . . .	56	247	— ferreux . . . . .	60	380
— . . . . .	56	266	— ferrique . . . . .	60	381
Triéthylène de la glycérine silico-			— de magnésie . . . . .	60	380
aromatique . . . . .	56	666	— mercurieux . . . . .	60	381
Triéthylène phloroglucique . . . . .	56	646	— mercurique . . . . .	60	381
Triéthylméthane . . . . .	55	311	— de plomb acide . . . . .	60	381
Triéthylphosphine . . . . .	69	311	— — neutre . . . . .	60	381
Triéthylpyrogallicarbonate d'am-			— de potasse acide . . . . .	60	379
monium . . . . .	63	2539	— — neutre . . . . .	60	379
— d'argent . . . . .	63	2539	— de sodium . . . . .	60	379
— de baryum . . . . .	63	2539	— de strontiane . . . . .	60	380
Triéthylsilicol . . . . .	56	664	— de zinc . . . . .	60	380
— . . . . .	69	188	Triméthylamine . . . . .	64	38
Triéthylsilicolate de sodium . . . . .	56	665	Triméthylamines iodobismuthiques	24	98
Triéthylstibine . . . . .	69	213	Triméthylanthraquinon . . . . .	58	676
— . . . . .	69	351	Triméthylbenzines . . . . .	55	434
Triéthylsulfine . . . . .	69	96	Triméthylbenzine . . . . .	55	435
Triéthylurée . . . . .	67	624	— . . . . .	55	440
Trifluorure d'antimoine . . . . .	22	350	— non symétrique . . . . .	55	440
— de phosphore . . . . .	5	434	Triméthylcarbinol . . . . .	56	99
Triformio-azotate ferrique . . . . .	60	87	— . . . . .	56	105
Triglycoside convolvulinolique . . . . .	56	370	Triméthylénacétate d'argent . . . . .	61	555
— jalapinolique . . . . .	56	370	— de calcium . . . . .	61	555
— sapogénique . . . . .	56	368	$\alpha$ -Triméthylendicarbonat acide		
Trihydrate de térébenthène . . . . .	55	701	d'argent . . . . .	61	1177
Trihydrure de carbone . . . . .	55	214	$\alpha$ — neutre d'argent . . . . .	61	1177
Triiodacrylate d'argent . . . . .	61	520	$\alpha$ — de baryum . . . . .	61	1177
— de baryum . . . . .	61	520	$\alpha$ — — acide . . . . .	61	1177
— de calcium . . . . .	61	520	$\beta$ — de calcium . . . . .	61	1178
Triiodate de potasse . . . . .	12	116	Triméthylentricarbonate d'étain . . . . .	61	1396
Triiodo-orcine . . . . .	56	623	— de plomb . . . . .	61	1396
Triiodophénol . . . . .	56	509	Triméthyléthylène . . . . .	55	283
Triiodosalicylate de sodium . . . . .	62	1805	— . . . . .	55	286
Triiodure d'antimoine . . . . .	22	366	Triméthylformène . . . . .	55	270
— de phosphore . . . . .	5	474	Triméthylglycocolle . . . . .	56	191
— de potassium . . . . .	12	62	— iodobismuthique . . . . .	24	99
Triisocamylstibine . . . . .	69	225	Triméthylméthane . . . . .	55	270
Trilaurine . . . . .	56	261	— . . . . .	55	299
Trimargarine . . . . .	56	260	Triméthylméthoxylium . Hydrate		
Trimellate d'argent . . . . .	61	1406	de — . . . . .	64	194
— de baryum . . . . .	61	1406	Triméthylphosphine . . . . .	69	301
Trimésate d'argent . . . . .	61	1404	Triméthylpyrrol . . . . .	65	758
— de baryum . . . . .	61	1403	Triméthylpyrrolidine . . . . .	65	1536
— de cuivre . . . . .	61	1404	Triméthylquinoléine . . . . .	65	1043

Triméthylstibine . . . . .	69	203	<b>Trioxyanthraquinons ou trioxyanthraquinones.</b> Formules de constitution des — . Liste des isomères . . . . .	56	724
Triméthylsulfine . . . . .	69	90	— Désignation des — isomères. Anthragallol. Anthrapurpurine. Flavopurpurine. Oxychryszazine. Purpurine. Trioxyanthraquinon . . .	56	724
Triméthyltellurine . . . . .	69	110	— Préparation, propriétés et dérivés des six — isomères . . . . .	56	724
Trimolybdate de rubidium . . . . .	19	24	— Préparation, propriétés, etc., des six — . Synonymie de deux des six isomères : Anthrapurpurine ou isopurpurine ou acide oxyisoanthraflavique. Oxychryszazine ou oxyanthrarufine . . . . .	58	719
Trimyristine . . . . .	56	260	— Préparation. Propriétés. Brevets. Utilisation, comme matières colorantes, des — et de leurs dérivés.		
Trinaphtylendiamine . . . . .	65	1373	— Anthragallol . . . . .	88	658
Trinitrine. Nitroglycérine ou glicérine . . . . .	56	249	— Anthrarufine . . . . .	88	654
Trinitroacétonitrile . . . . .	67	278	— Flavopurpurine . . . . .	88	659
Trinitrobenzine . . . . .	55	374	— Isopurpurine . . . . .	88	660
Trinitrobenzoate d'ammonium . . .	61	698	— Oxychryszazine . . . . .	88	661
— d'argent . . . . .	61	698	— Trioxyanthraquinone . . . . .	88	657
Trinitrobenzol . . . . .	55	374	<b>Trioxybenzol . . . . .</b>	56	635
Trinitrocrésol . . . . .	56	546	<b>Trioxybenzophénone . . . . .</b>	57	373
Trinitrocumène . . . . .	55	444	<b>Trioxydes . . . . .</b>	9	92
Trinitroglycérine . . . . .	56	249	<b>Trioxyde de vanadium . . . . .</b>	19	81
Trinitromésitylène . . . . .	55	440	<b>Trioxynaphtaline . . . . .</b>	56	651
β-Trinitronaphtaline . . . . .	61	911	— . . . . .	88	635
Trinitronaphtaline bromée . . . .	55	509	<b>Trioxynaphtoquinon . . . . .</b>	58	615
— dichlorée . . . . .	55	507	<b>Trioxyphénylbenzylacétone . . . .</b>	57	395
Trinitro-ombelliférone . . . . .	63	2836	<b>Trioxyquinoléines . . . . .</b>	65	979
Trinitro-orcine . . . . .	56	624	<b>Trioxyquinon . . . . .</b>	58	578
Trinitro-oxybenzoate d'ammonium	62	1823	<b>Trioxystéarate de baryum . . . . .</b>	63	2424
— d'argent . . . . .	62	1823	— de calcium . . . . .	63	2424
— de baryum . . . . .	62	1823	— de potassium . . . . .	63	2424
— de cuivre . . . . .	62	1823	<b>Trioxyxylénol . . . . .</b>	56	652
— de potassium . . . . .	62	1823	<b>Triphénylacétate d'ammonium . . .</b>	61	968
Trinitro-oxytoluate d'ammonium . .	62	1868	— d'argent . . . . .	61	968
— d'argent . . . . .	62	1869	— de cadmium . . . . .	61	968
— de baryum . . . . .	62	1869	— de cuivre . . . . .	61	968
— de cuivre . . . . .	62	1869	— de plomb . . . . .	61	968
— de potassium . . . . .	62	1868	— de potassium . . . . .	61	968
Trinitrophénate de baryum . . . . .	56	519	<b>Triphénylamine . . . . .</b>	65	1155
— de potassium . . . . .	56	519	— . . . . .	88	147
Trinitrophénol . . . . .	56	508	<b>Triphénylbenzine . . . . .</b>	55	667
— α . . . . .	56	516	<b>Triphénylcarbinol . . . . .</b>	56	177
— β . . . . .	56	518	<b>Triphénylencarbinol carbonate de baryum . . . . .</b>	62	2144
— γ . . . . .	56	519	<b>Triphénylguanidine . . . . .</b>	65	1500
Trinitrophénols . . . . .	56	516	<b>Triphénylméthane . . . . .</b>	55	642
Trinitrophloroglucine . . . . .	56	649	— . . . . .	61	969
Trinitrophloroglucine potassique . .	56	649	— . . . . .	88	843
Trinitrorésorcine . . . . .	56	596	— Dérivés amidés du — . . . . .	68	1287
— . . . . .	56	653	— — oxygénés du — . . . . .	88	459
Trinitrosophloroglucine . . . . .	56	648			
— plombique . . . . .	56	648			
— potassique . . . . .	56	648			
Trinitrothymol . . . . .	56	558			
Trinitrotoluènes . . . . .	55	411			
Trinitrotriphénylméthane . . . . .	55	644			
Tricénanthylidène-dirosaniline . . .	65	1481			
Trioléine . . . . .	56	262			
Trioxéthylamine . . . . .	56	199			
Trioxindol . . . . .	51	895			
— . . . . .	62	1960			
— . . . . .	68	1057			
Trioxycétophénone . . . . .	57	352			
Trioxyanthraquinon . . . . .	56	724			
— . . . . .	58	727			

Triphénylméthane-anhydrocarbo- nate d'argent . . . . .	63	2704	Trona . . . . .	9	149
Triphénylméthanedicarbonate d'ar- gent . . . . .	61	1368	Tropate d'argent . . . . .	62	1894
— — isomère . . . . .	61	1369	— de calcium . . . . .	62	1894
— de baryum . . . . .	61	1368	Tropéines . . . . .	66	505
— de calcium . . . . .	61	1369	Tropine . . . . .	66	495
Thriphénylphosphine . . . . .	69	384	— Action de l'acide iodhydrique sur la — . . . . .	66	501
β-Triphénylpropionate d'argent . . . . .	61	972	— Dérivés alcooliques de la — . . . . .	66	498
β- — de baryum . . . . .	61	972	— Produit de l'oxydation de la — . . . . .	66	504
β- — de potassium . . . . .	61	972	Tschermigite . . . . .	9	170
β- — de sodium . . . . .	61	972	Tube digestif. Microbes du — de l'homme . . . . .	75	377
Tiphénylpyridine . . . . .	65	791	— Transformation chimique et absorption des aliments dans le — . . . . .	74	380
Triphénylurée . . . . .	68	1829	Tucsonite . . . . .	10	134
Triphlorétide . . . . .	62	1918	Tungstates . . . . .	9	172
Triphylline . . . . .	20	103	— — — . . . . .	11	463
Triplite . . . . .	9	181	— Produits de réduction des — alcalins . . . . .	18	181
— — — . . . . .	20	103	Tungstate d'alumine . . . . .	18	165
— chlorée . . . . .	9	182	Tungstates d'ammoniaque . . . . .	18	141
Tripropioxyl-acétonitrile . . . . .	67	355	Tungstate d'antimoine . . . . .	18	168
Triséniure de phosphore . . . . .	5	398	— d'argent . . . . .	18	169
Tristéarine . . . . .	56	258	Tungstates d'argent . . . . .	27	417
Trisuccinodiamide . . . . .	67	404	— de baryte . . . . .	18	155
Trisulfammoniate de potasse . . . . .	12	178	Tungstate de baryte . . . . .	9	174
Trisulphydride de la glycérine . . . . .	56	248	— de bismuth . . . . .	18	168
Trisulfocarséniure de zinc . . . . .	17	68	— de cadmium . . . . .	9	174
Trisulfométhylène . . . . .	5 <sup>e</sup>	192	— — — . . . . .	18	158
Trisulfoxyazoate de potasse . . . . .	12	181	— céreux . . . . .	16	95
Trisulfure d'antimoine . . . . .	22	369	Tungstates de cérium . . . . .	18	159
— d'arsenic. Orpiment ou Orpin . . . . .	5	539	— de chaux . . . . .	18	154
— de baryum . . . . .	15	16	Tungstate de chrome . . . . .	18	166
— d'éthyle . . . . .	69	98	Tungstates clinorhombiques . . . . .	9	175
— de phosphore . . . . .	5	387	Tungstate de cobalt . . . . .	9	175
— de potassium . . . . .	12	80	— — — . . . . .	18	165
— de sodium . . . . .	13	61	— de cuivre . . . . .	18	166
— de thallium . . . . .	17	348	Tungstates de cuivre . . . . .	26	98
— de tungstène . . . . .	18	213	Tungstate cuproammonique . . . . .	26	120
Trithioacétanilide . . . . .	63	1215	— de didyme . . . . .	9	175
Trithionates . . . . .	11	395	— — — . . . . .	16	138
Trithionate de baryte . . . . .	15	29	Tungstates de didyme . . . . .	18	160
— de chaux . . . . .	15	83	Tungstate d'étain . . . . .	18	167
— de potasse . . . . .	12	128	— de fer . . . . .	18	162
— de soude . . . . .	13	95	— de lanthane . . . . .	16	119
— de zinc . . . . .	17	159	Tungstates de lithine . . . . .	18	153
Triticine . . . . .	56	420	Tungstate de magnésie . . . . .	9	174
— Dosage de la — dans les végé- taux . . . . .	80	197	— — — . . . . .	18	156
Tritolylguanidine . . . . .	65	1421	Tungstates de protoxyde de man- ganèse . . . . .	21	160
Tritylène . . . . .	55	239	— de manganèse . . . . .	18	161
Triurée dipyruvique . . . . .	67	780	— de mercure . . . . .	18	170
Trivalérates . . . . .	60	360	— de nickel . . . . .	9	175
Trivalérine . . . . .	56	257	— — — . . . . .	18	164
Trivalérylène . . . . .	55	290	Tungstate de plomb . . . . .	18	167
Trivanadates d'ammoniaque . . . . .	19	116	Tungstates de potasse . . . . .	18	137
— de potasse . . . . .	19	114			
Troïlite . . . . .	9	27			
— — — . . . . .	10	56			

Tungstates quadratiques . . . . .	9	175
— de soude . . . . .	18	144
Tungstate de strontiane . . . . .	9	175
— — . . . . .	18	156
Tungstates des terres rares . . . . .	18	160
Tungstate de thallium . . . . .	18	169
— d'urane . . . . .	18	166
— d'uranyle . . . . .	22	33
— de zinc . . . . .	9	174
— — . . . . .	18	158
— double de fer et de manganèse. . . . .	18	162
Tungstène . . . . .	18	117
— Analyse et caractères analytiques du — . . . . .	18	239
— Bibliographie du — . . . . .	18	254
— Cominaisons azotées du — . . . . .	18	237
— — hypophospho-tungstiques . . . . .	18	209
— — iodées du — . . . . .	18	232
— — métalliques du — . . . . .	18	121
— — phosphorées du — . . . . .	18	239
— — phosphotungstiques . . . . .	18	205
— — platinotungstiques . . . . .	18	210
— — scléniques du — . . . . .	18	222
— — tellurotungstiques . . . . .	18	211
— — vanadiotungstiques . . . . .	18	209
— Dosage du — . . . . .	18	242
— du — dans les aciers . . . . .	31	114
— du — dans les fers . . . . .	31	114
— Équivalent et poids atomique du — . . . . .	18	247

Tungstène. État naturel du — . . . . .	18	250
— Historique et préparation du — . . . . .	18	117
— Propriétés chimiques du — . . . . .	18	120
— — physiques du — . . . . .	18	118
— Spectre du — . . . . .	18	120
Tungstène-méthyle . . . . .	69	396
Tungstite . . . . .	9	92
Tunicine . . . . .	56	456
Turacine . . . . .	75	441
Turmérate de calcium . . . . .	61	828
— de zinc . . . . .	61	828
Types chimiques . . . . .	1	242
Type ammoniacque . . . . .	55	99
Types condensés . . . . .	55	102
Type eau . . . . .	55	99
— formène . . . . .	55	101
— hydrogène . . . . .	55	100
Types moléculaires de Gerhardt . . . . .	1	243
Tyrosine . . . . .	68	1110
— — — — —	75	824
— Dérivés amidés de la — . . . . .	68	1119
— — bromés de la — . . . . .	68	1117
— — cyaniques de la — . . . . .	68	1120
— — nitrés de la — . . . . .	68	1117
— — sulfureux de la — . . . . .	68	1120
— Sels de la — . . . . .	68	1115
— Urines contenant de la — . . . . .	73	127

U

Ullmanite . . . . .	23	175
Ulmine . . . . .	56	410
— — — — —	56	459
Ulmiques. Dérivés — des matières organiques . . . . .	56	458
— — — des sucres . . . . .	56	458
Undécolate d'argent . . . . .	61	620
— de baryum . . . . .	61	620
— de calcium . . . . .	61	620
Undécylénate de baryum . . . . .	61	578
Undécylène . . . . .	55	323
Uramidodinitrophénol . . . . .	56	533
Uranate d'ammoniaque . . . . .	22	48
— d'argent . . . . .	22	52
— — — — —	27	424
Uranates de baryte . . . . .	22	50
Uranate de bismuth . . . . .	22	51
Uranates de chaux . . . . .	22	49

Uranate de cuivre . . . . .	22	51
— — — — —	26	99
— de lithine . . . . .	22	49
— de magnésie . . . . .	22	51
Uranates de plomb . . . . .	22	52
— de potasse . . . . .	22	46
Uranate de rubidium . . . . .	22	48
Uranates de soude . . . . .	22	43
— de strontiane . . . . .	22	50
Uranate de tétréthylammonium . . . . .	22	48
— de thallium . . . . .	22	49
Uranates de protoxyde d'uranium . . . . .	22	53
Uranate de zinc . . . . .	22	51
Urane, ou oxyde d'uranyle. Voyez Oxydes d'uranium, sesquioxyde d'uranium.		
Uranium . . . . .	22	1

<b>Uranium.</b> Alliages de l' — . . . . .	22	4
— Applications des sels d' — à la photographie . . . . .	22	108
— Bibliographie de l' — . . . . .	22	111
— Composés principaux de l' — . . . . .	22	102
— Dosage de l' — . . . . .	22	83
— Équivalent de l' — . . . . .	22	72
— Historique de l' — . . . . .	22	1
— Minerais d' — . . . . .	22	75
— Traitement des — d' — . . . . .	22	77
— Phosphorescence des sels d' — . . . . .	22	89
— Préparation de l' — . . . . .	22	2
— Propriétés de l' — . . . . .	22	3
— Protoxyde et sesquioxyde d' — . . . . .		
Caractères des dissolutions des sels d' — . Réactions par voie humide. . . . .	22	81
— — — Réactions par voie sèche. . . . .	22	83
— Séparation de l' — d'avec l'acide phosphorique . . . . .	22	86
— — d'avec les alcalis . . . . .	22	86
— — l'aluminium . . . . .	22	87
— — le chrome . . . . .	22	87
— — le fer . . . . .	22	88
— — la magnésie . . . . .	22	87
— — les métaux alcalino-terreux . . . . .	22	86
— — l'oxyde de cobalt. . . . .	22	87
— — — de manganèse. . . . .	22	87
— — — de nickel. . . . .	22	87
— — — de zinc . . . . .	22	87
— Spectre de l' — . . . . .	22	4
— Spectres d'absorption des principaux composés de l' — . . . . .	22	102
— — de fluorescence des principaux composés de l' — . . . . .	22	93
— — des sels dissous. . . . .	22	105
<b>Uranocère.</b> . . . . .	9	96
<b>Uranyle.</b> Voyez à Uranium.		
<b>Urao</b> . . . . .	9	149
<b>Urates</b> . . . . .	67	746
— . . . . .	75	761
<b>Urate ammoniac-magnésien</b> . . . . .	75	761
<b>Urates d'ammoniaque.</b> . . . . .	67	746
— de baryte . . . . .	67	749
— de chaux . . . . .	67	748
— de cuivre . . . . .	67	749
— de lithine . . . . .	67	748
— de magnésie . . . . .	67	748
— de potasse . . . . .	67	747
— de soude . . . . .	67	747
— de strontiane . . . . .	67	748
<b>Urate d'urée</b> . . . . .	75	761
<b>Urée et Urées composées ou Urées substituées.</b> . . . . .	67	583
<b>Urée</b> . . . . .	75	498
— . . . . .		720

<b>Urée.</b> Combinaisons de l' — avec les acides organiques. . . . .	67	601
— Combinaison avec un carbimide. . . . .	67	608
— Combinaisons avec les oxydes . . . . .	67	604
— — avec l'oxyde de mercure. . . . .	26	159
— — avec les sels . . . . .	67	605
— Composé isomérique avec l' — . . . . .	67	609
— Eliminations de l' — . . . . .	75	742
— Fermentation de l' — . . . . .	71	697
— Formation de l' — . . . . .	75	740
— Isomère de l' — . . . . .	67	609
— Lieu de formation de l' — . . . . .	75	743
— Mode de formation de l' — . . . . .	75	737
— Réactions de l' — . . . . .	75	734
— Recherche de l' — dans la bile . . . . .	73	249
— — — dans les crachats . . . . .	73	219
— — — dans les fèces . . . . .	73	257
— — — dans les matières vomies. . . . .	73	239
— — — dans le sang. . . . .	73	175
— Rôle physiologique et formation de l' — . . . . .	75	735
— Sels d' — . Combinaisons des sels d' — avec les acides. . . . .	67	599
— Synthèse et préparation de l' — . . . . .	75	729
— Variations pathologiques de l' — . . . . .	75	749
— — physiologiques de l' . . . . .	75	743

*Urées composées ou Urées substituées.*

Voyez Discours préliminaire sur la Chimie . . . . .	1	299
<b>Urées alcooliques.</b> — à radicaux — . . . . .	67	617
— des alcools polyatomiques. . . . .	67	630
— des aldéhydes . . . . .	67	630
<b>Urée allylsulfurée</b> . . . . .	56	147
<b>Urées aromatiques et dérivés des aromatiques.</b> Dérivés carboniques aromatiques. . . . .	68	1317
<b>Urées benzoïques.</b> . . . . .	61	654
<b>Urées bisubstituées à radicaux bivalents.</b> . . . . .	68	1378
— composées. . . . .	67	613
— condensées . . . . .	67	617
— dérivant des alcools. . . . .	67	617
— dérivant des aldéhydes . . . . .	67	617
— méthyléthylées. . . . .	67	625
— monosubstituées. Combinaisons des — avec les halogènes. . . . .	67	778
— substituées . . . . .	67	614
— — Propriétés générales des — substituées . . . . .	67	616
— — de la méta-toluidine. . . . .	65	559
<b>Urée sulfophosphorée.</b> . . . . .	67	777
— sulfurée . . . . .	67	768
<b>Urées tri- et tétrasubstituées</b> . . . . .	68	1329

<b>Uréides.</b> . . . . .	67	140
— . . . . .		632



<b>Uréides</b> . . . . .	67	716	<b>Urine. Acide skatolcarbonique de</b>		
— <b>aromatiques</b> . . . . .	68	1836	l' — . . . . .	75	901
<b>Uréides non aromatiques dérivés</b>			— — succinique . . . . .	75	877
d'acides acétoniques hibasiques.			— — sulfhydrique . . . . .	73	127
— <b>Premier et deuxième genre</b> . . . . .	67	732	— — sulfocyanique contenu dans		
— <b>des acides aldéhydriques</b> . . . . .	67	716	l' — . . . . .	75	879
— <b>non classés</b> . . . . .	67	739	— — sulfurique contenu dans l' — . . . . .	75	1013
— <b>pyruviques condensés</b> . . . . .	67	731	— — taurocarbamique dans l' — . . . . .	75	820
<b>Urémie, ou Excès d'urée dans le</b>			— <b>Acides uramiques dans l' —</b> . . . . .	75	820
<b>sang</b> . . . . .	75	815	— <b>Acide urique. Voyez la table</b>		
<b>Uréthane</b> . . . . .	56	526	page 53. Voyez aussi ci-dessous		
— <b>Dérivés de l' —</b> . . . . .	67	462	<b>Urine au mot Urique. Diathèse —</b>		
<b>Urine.</b>			— — urocanique contenu dans l' — . . . . .	75	904
— <b>Acétone extrait de l' —. Acétone</b>			— — uroleucinique contenu dans		
<b>dans l' —</b> . . . . .	75	858	l' — . . . . .	75	896
— — <b>Mode de production de l' —</b>			— <b>ALBUMINES DANS L' —.</b>		
<b>trouvé dans l' —</b> . . . . .	75	862	— <b>Albumine dans l' —</b> . . . . .	75	985
— — <b>Recherche de l' — dans l' —.</b>	75	860	— <b>Albumines différentes, et ma-</b>		
— <b>ACIDES TROUVÉS DANS L' —.</b>			<b>tières albuminoïdes pouvant exis-</b>		
— <b>Acide acétylacétique dans l' —.</b>			<b>ter dans l' —</b> . . . . .	75	981
<b>Extraction de l' — de l' —</b> . . . . .	75	857	— <b>Albuminurie essentielle ou hé-</b>		
— — <b>benzoïque dans l' —</b> . . . . .	73	128	<b>matogène</b> . . . . .	75	989
— — — . . . . .	75	881	— <b>Albumoses contenues dans l' —.</b>	75	991
— <b>Acides biliaires dans l' —</b> . . . . .	73	121	— <b>ALCALOÏDES physiologiques con-</b>		
— — — . . . . .	75	890	<b>tenus dans l' —. Recherche des —</b>		
— <b>Acide carbonique dans l' —</b> . . . . .	75	1027	<b>dans</b> . . . . .	73	130
— — <b>chlorhydrique dans l' —</b> . . . . .	75	1000	— <b>Alcaptonique. Matière — dans</b>		
— — <b>diacétique. Extraction de l' —</b>			<b>l' —</b> . . . . .	75	894
<b>de l' —</b> . . . . .	75	857	— <b>Allantoïne dans l' —</b> . . . . .	75	807
— — <b>éthylodiacétique, acétone, al-</b>			— <b>Ammoniacque dans l' —</b> . . . . .	75	1042
<b>cool contenus dans l' —</b> . . . . .	73	124	— <b>ANALYSES de l' —</b> . . . . .	73	51
— — <b>fluorhydrique contenu dans</b>			— — — . . . . .	73	145
<b>l' —</b> . . . . .	75	1028	<b>Urine des animaux</b> . . . . .	75	725
— — <b>glycuronique dans l' —. Pro-</b>			— <b>Bases xanthiques contenues dans</b>		
<b>duction de l' — dans l' —</b> . . . . .	75	865	<b>l' —</b> . . . . .	75	795
— <b>Acides gras et acides complexes</b>			— <b>CALCULS URINAIRES.</b> . . . . .	73	140
<b>existant ou pouvant exister dans</b>			— — — . . . . .	75	1051
<b>l' —. Dérivés de certains de ces</b>			— <b>Chaux contenue dans l' —</b> . . . . .	75	1029
<b>acides, tels que Leucine, Tyro-</b>			— <b>Chlorures contenus dans l' —.</b>	75	1000
<b>sine, Cystine</b> . . . . .	73	127	— <b>Composés minéraux. Action des</b>		
— <b>Acide hippurique dans l' —</b> . . . . .	73	128	<b>sur la composition de l' —</b> . . . . .	75	1057
— — — . . . . .	73	881	— — <b>de la série aromatique. Action</b>		
— — <b>homogentisinique dans l' —.</b>	75	897	<b>des — sur l' —</b> . . . . .	75	1061
— — <b>kynurénique dans l' —</b> . . . . .	75	902	— — — <b>grasse. Action des — sur</b>		
— — <b>lactique dans l' —</b> . . . . .	73	123	<b>l' —</b> . . . . .	75	1058
— — — . . . . .	75	851	— <b>Corps gras dans l' —</b> . . . . .	73	126
— — <b>oxalique dans l' —</b> . . . . .	73	129	— — — . . . . .	75	848
— — — . . . . .	75	873	— <b>COULEURS ET COLORATIONS de l' —.</b>		
— — — . . . . .	75	875	<b>Voyez plus loin : Matières colo-</b>		
— — <b>oxalorique dans l' —</b> . . . . .	75	818	<b>rantes de l' —</b> . . . . .		
— <b>Acides oxygénés aromatiques de</b>			— <b>Créatinine dans l' —</b> . . . . .	75	811
<b>l' —</b> . . . . .	75	893	— <b>Crésol contenu dans l' —</b> . . . . .	75	909
— <b>Acide phénacéturique de l' —</b> . . . . .	75	889	— <b>Cystine dans l' —</b> . . . . .	75	828
— — <b>phosphoglycérique de l' —</b> . . . . .	75	878	— <b>DENSITÉ. Variations de la — de</b>		
— — <b>phosphorique contenu dans</b>			<b>l' —</b> . . . . .	75	720
<b>l' —</b> . . . . .	75	1004	— <b>Dépôts de l' —</b> . . . . .	75	723
— — <b>silicique contenu dans l' —</b> . . . . .	75	1028	— <b>Dérivés acides de l'azote conte-</b>		
			<b>nus dans l' —</b> . . . . .	75	1028

Urine. Diastases contenues dans l' — . . . . .	75	997
— Dosage des éléments minéraux contenus dans l' — . . . . .	73	56
— — — organiques — dans l' — . . . . .	73	63
— — des matières albuminoïdes . . . . .	73	92
— — du sucre de glucose . . . . .	73	100
— Eau oxygénée contenue dans l' — . . . . .	75	1029
— Episcarcine dans l' — . . . . .	75	799
— Ethers glycuroniques dans l' — . . . . .	75	869
— Extraction de l'ammoniaque contenue dans l' — . . . . .	81	4
— Fermentation de l' — . . . . .	75	724
— Fer existant dans l' — . . . . .	75	1029
— Gaz de l' — . . . . .	75	1044
— GÉNÉRALITÉS SUR LES URINES . . . . .	73	51
— Glucose dans l' — . . . . .	75	954
— Glycogène dans l' — . . . . .	75	979
— Gomme animale. Extraction de la — de l' — . . . . .	75	978
— Hémoglobine dans l' — . . . . .	75	997
— — Pigments dérivant de l' — . . . . .	75	930
— Hétéroxanthine dans l' — . . . . .	75	795
— Humaine. Composition de l' — humaine . . . . .	75	726
— Humiques. Pigments — de l' — . . . . .	75	929
— Hydroquinone. Existence de l' — dans l' — . . . . .	75	911
— Indican contenu dans l' — . . . . .	75	917
— Indigo. Urines indigotiques bleues ou rouges. . . . .	75	920
— Indoxyle contenu dans l' — . . . . .	75	914
— Inosite. Extraction de l' — . . . . .	75	924
— Kystéine dans l' — . . . . .	73	128
— Lactose. Extraction de l' — . . . . .	75	977
— Laïose contenue dans l' — . . . . .	75	973
— Leucine dans l' — . . . . .	75	823
— Leucomaines. Analyse des — contenues dans l' — . . . . .	73	130
— Lévilose contenue dans l' — . . . . .	75	972
— Magnésie contenue dans l' — . . . . .	75	1029
— Maltose contenue dans l' — . . . . .	75	978
— MATIÈRES DIFFÉRENTES POUVANT EXISTER DANS L'URINE.		
— Matières albuminoïdes contenues dans l' — . . . . .	75	981
— — — Recherche des — dans l' — . . . . .	73	83
— Matières colorantes de l' — . . . . .	75	927
— — — Recherche des — dans l' — . . . . .	73	103
— Matières colorantes de la bile dans les — . . . . .	73	104
— — — de la bile dans — . . . . .	75	932
— — — et chromogènes normales des — . . . . .	73	114
— Matières colorantes de l' — dérivées de chromogènes . . . . .	75	934

Urine. Matières colorantes phéniquées contenues dans les urines. . . . .	73	111
— Matières colorantes humiques des — . . . . .	75	946
— — — préexistantes des — . . . . .	75	928
— — — du sang contenues dans les — . . . . .	73	108
— — — sucrées. Recherche des matières — dans les — . . . . .	73	94
— Médicaments. Voyez plus loin Substances médicamenteuses.		
— Méthémoglobine contenue dans l' — . . . . .	75	997
— Paraxanthine dans l' — . . . . .	75	796
— Pentose contenue dans l' — . . . . .	75	975
— Pepsine contenue dans l' — . . . . .	75	998
— Peptones contenues dans l' — . . . . .	75	993
— Phénol, son extraction de l' — . . . . .	75	907
Urines phénoliques. . . . .	75	908
Urine. Phosphates contenus dans l' — . . . . .	75	1004
— Potasse contenue dans l' — . . . . .	75	1036
— Propeptones contenues dans l' — . . . . .	75	991
— Propriétés optiques et réductrices de l' — . . . . .	75	723
— — — physiques et chimiques de l' — . . . . .	75	713
— Ptomaines dans l' — . . . . .	75	838
— Pyrocatechine contenue dans l' — . . . . .	75	910
— Réaction ordinaire de l' — . . . . .	75	721
— Réactions chimiques de l' — . . . . .	75	725
— Recherche qualitative et quantitative des éléments anormaux . . . . .	73	82
— Sécrétion de l' — par le rein . . . . .	75	706
— SÉDIMENTS et CALCULS urinaires. . . . .	73	131
— — — . . . . .	75	1046
— — — organisés de l' — . . . . .	73	137
— — — non organisés de l' — . . . . .	73	133
— — — de cholestérine . . . . .	75	1050
— — — de cystine. . . . .	75	1050
— — — phosphatiques. . . . .	75	1048
— — — uratiques . . . . .	75	1049
— — — de xanthine. . . . .	75	1050
— Sérine et sérum — albumine dans l' — . . . . .	75	984
— Skatoxyle dans l' — . . . . .	75	921
— Soufre. Son existence dans l' — . . . . .	75	1036
— Soufre neutre contenu dans l' — . . . . .	75	1019
— Substances médicamenteuses ou autres éliminées par l' — . Composés inorganiques tels que : métaux, sels alcalins, — terreux, et acides minéraux. . . . .	73	143
— — — ou autres — par l' — . Composés organiques tels que : Bases organiques, composés acides et salins, dérivés alcooliques, Matières colorantes et odorantes . . . . .	73	145

Urine. Sucre dans l' — . . . . .	75	998	Urine. Variations de l'urée dans l' — .	75	743
— Sulfates dans l' — . . . . .	75	1013	— Xanthocréatine dans l' — . . . . .	75	818
— Tyrosine dans l' — . . . . .	75	824	Urobiline . . . . .	75	935
— Urobiline dans l' —. Extraction			Urochrome . . . . .	75	948
de l' — . . . . .	75	936	Uroérythrine . . . . .	75	929
— Urique. Diathèse —. Coefficient			Uroroséine . . . . .	75	944
de Zerner . . . . .	75	785	Uroxanates . . . . .	67	754
— — Formation de l'acide urique.	75	765	Ursone . . . . .	56	791
— — Influence de l'alimentation			Urushinate de plomb . . . . .	61	884
sur la diathèse —. Régime ration-			Usnates . . . . .	56	791
nel de la goutte . . . . .	75	792	— — — — —	63	2949
— — Produits d'oxydation de l' —			Usnate d'ammonium . . . . .	63	2949
urique . . . . .	75	762	— d'argent . . . . .	63	2949
— — Propriétés de l' — . . . . .	75	756	— de baryum . . . . .	63	2949
— — Transformation et élimina-			— de calcium . . . . .	63	2949
tion de l' — . . . . .	75	774	— de cuivre . . . . .	63	2949
— — Variations pathologiques de			— de plomb . . . . .	63	2949
l' — . . . . .	75	781	— de potassium . . . . .	63	2949
— — — physiologiques de l' — . . . . .	75	775	— de sodium . . . . .	63	2949
— Uroérythrine . . . . .	75	929	Usnéine . . . . .	56	791
— Uroroséine extraite de l' — . . . . .	75	945	Uvitate d'argent . . . . .	61	1287
— Variations pathologiques de l'urée			— de baryum . . . . .	61	1287
dans l' — . . . . .	75	749	— de calcium . . . . .	61	1287
— — pathologiques de l' — . . . . .	75	713	— de potassium . . . . .	61	1287
— — de la densité de l' — . . . . .	75	720			

## V

Valentinite . . . . .	9	61	Valerate de potasse . . . . .	60	360
Valéramide . . . . .	67	313	— — acide . . . . .	60	361
Valérates . . . . .	60	350	— iso- de sodium . . . . .	60	350
— Bibliographies des — . . . . .	60	384	— de soude . . . . .	60	361
Valérate d'alumine . . . . .	60	364	— — acide . . . . .	60	361
— d'ammoniaque . . . . .	60	362	— de strontium . . . . .	60	363
— d'argent . . . . .	60	367	— de thallium . . . . .	60	362
— de baryte . . . . .	60	362	— d'urane . . . . .	60	365
— iso- de baryum . . . . .	60	350	— de zinc . . . . .	60	351
— de bismuth . . . . .	60	365	— — — — —	60	364
— de cadmium . . . . .	60	365	Valérianate de benzoyle . . . . .	61	658
— iso- de calcium . . . . .	60	350	Valérianilide . . . . .	68	1217
— de chaux . . . . .	60	363	Valérine ordinaire . . . . .	56	257
— de cobalt . . . . .	60	365	Valérocrotonate de chaux . . . . .	60	683
— de cuivre . . . . .	60	366	Valérolactide . . . . .	62	1577
— cuivrique . . . . .	60	351	Valérolactone- $\gamma$ . . . . .	62	1571
— ferreux . . . . .	60	366	— dicarbonate de baryum . . . . .	63	2779
Valérates ferriques . . . . .	60	366	— — de calcium . . . . .	63	2779
Valérate de magnésie . . . . .	60	364	Valérone . . . . .	57	326
— de manganèse . . . . .	60	366	Valéronitriles . . . . .	67	315
— manganeux . . . . .	60	451	Valérylamine . . . . .	64	166
Valérates de mercure . . . . .	60	367	Valérylcoumarine . . . . .	62	2033
Valérate de nickel . . . . .	60	365	Valérylène . . . . .	55	289
— de plomb . . . . .	60	367	— bromé . . . . .	55	289

Valéryluride . . . . .	67	651	Vapeurs. Voyez la table : Ebullition, p. 153.	
Valylène . . . . .	55	293	Evaporation p. 182.	
Vanadates . . . . .	9	178	— Définition des — . . . . .	1 565
— . . . . .	9	180	— Exhalation de vapeurs d'eau par les poumons. . . . .	76 316
— . . . . .	11	457	— Tensions des — . . . . .	2 407
— métalliques . . . . .	19	131	— Tension maxima des — . . . . .	1 466
— Analyse des — . . . . .	19	137	— Variations physiologiques des échanges gazeux respiratoires . . . . .	76 340
— Propriétés des — . . . . .	19	108	Vasculose . . . . .	72 6
Vanadate d'alumine . . . . .	19	129	Vauquelin. Chimiste . . . . .	1 81
Vanadates d'ammoniaque . . . . .	19	114	Végétaux. Accumulation, dans les feuilles des —, de substances solubles dans l'eau chargée d'acide carbonique et insolubles dans l'eau pure. . . . .	82 123
Vanadate d'oxyde d'antimoine . . . . .	22	337	— Accumulation, dans les —, de quelques sels solubles. . . . .	82 125
Vanadates d'argent . . . . .	19	129	— ACIDES EXISTANT DANS LES —. Recherche des — dans les — . . . . .	80 57
— — . . . . .	27	423	— Dosage des — dans les — . . . . .	80 211
— de baryte . . . . .	19	126	— — . . . . .	80 275
— de chaux . . . . .	19	123	— Acide carbonique. Influence de l' — dans une atmosphère qui en est chargée . . . . .	82 49
— de cuivre . . . . .	26	99	— — Nécessité de la présence de l' — carbonique. . . . .	82 51
Vanadate de glucinium . . . . .	16	19	— — Réduction et importance de la réduction de l' — carbonique par les plantes vertes . . . . .	82 52
Vanadates de lithine . . . . .	19	121	— — chrysophanique. Dosage de l' — dans les — . . . . .	80 263
— de magnésie . . . . .	19	128	— — gallique. Dosage de l' — dans les — . . . . .	80 264
— de protoxyde de manganèse . . . . .	21	160	— Acides gras. Dosage des — gras dans les — . . . . .	80 96
— de plomb . . . . .	19	130	— Acide pectique. Dosage de l' — dans les — . . . . .	34 488
— de potasse . . . . .	19	111	— Acides tanniques. Dosage des — dans les — . . . . .	80 142
— de soude . . . . .	19	117	— — — . . . . .	80 266
— de strontiane . . . . .	19	124	— — — à fonction glucosidique. Dosage des — dans les — . . . . .	80 147
— de thallium . . . . .	19	122	— ACTION DE DIVERSES RADIATIONS SUR la décomposition de l'acide carbonique par les feuilles . . . . .	82 39
Vanadate de thorium . . . . .	16	67	— ALBUMINOÏDES. Dosage des — dans les — . . . . .	80 218
Vanadine . . . . .	9	224	— ALCALOÏDES. — mélangés à la chlorophylle et à l'extrait contenant des corps gras. . . . .	80 16
Vanadinite . . . . .	9	181	— — Dosage des — . . . . .	80 163
Vanadium . . . . .	19	69	— — Recherche des — dans les — . . . . .	80 38
— Bibliographie du — . . . . .	19	153	— — — . . . . .	80 256
— Combinaisons du — avec le tungstène. . . . .	18	209	— — — . . . . .	80 272
— Equivalent du — . . . . .	19	77	— Amers. Principes — difficilement	
— Etat naturel du — . . . . .	19	70		
— Historique du — . . . . .	19	69		
— métallique. Préparation du — . . . . .	19	71		
— Météorites. — contenu dans des — . . . . .	10	9		
Vanadyde . . . . .	19	80		
Vanillate d'argent . . . . .	63	2243		
— de plomb . . . . .	63	2243		
Vanille. Analyse de la — . . . . .	91	663		
— Fruits. Récolte. Préparation. Composition chimique de la — . . . . .	91	659		
Vanilline . . . . .	56	366		
— . . . . .	56	684		
— . . . . .	56	707		
— . . . . .	56	765		
— . . . . .	58	862		
— Dérivés métalliques de la — . . . . .	58	856		
— Produits éthers de la — . . . . .	58	859		
— de substitution de la — . . . . .	58	858		
Vanillérétine . . . . .	56	686		
Vanillo-coumarine . . . . .	56	766		
Vaniliodiacétonamine . . . . .	65	888		

solubles dans l'éther, solubles dans l'alcool et dans l'eau . . . . .	80	162	<b>Végétaux.</b> Causes d'épuisement des sols par la culture . . . . .	82	79
<b>Végétaux.</b> Principes ne possédant pas la fonction glucosidique . . .	80	161	— CELLULOSE. Détermination de la — dans les — . . . . .	34	483
— AMIDES et COMPOSÉS AMIDÉS. Dosage des — dans les — . . . . .	80	228	— — Dosage de la — dans les — . .	80	76
— Amidés. Composés —. Recherche des — dans les — . . . . .	80	270	— Cellulosique. Matière —. Dosage de la — dans les — . . . . .	80	234
— AMIDON. Influence de l'éclairage sur la production de l'— dans les —	82	48	— — — — — . . . . .	80	277
— Ammoniacque atmosphérique. Influence de l'— sur les — . . . . .	82	75	— CENDRES des —. Détermination des — des — . . . . .	82	91
— Ammoniacque à l'état de sels. Recherche des sels de l'— dans les — . . . . .	80	68	— — — Détermination des quantités de cendre laissées par les divers organes des — . . . . .	82	92
— Amylacées. Substances —. Dosage des — dans les — . . . . .	80	231	— — — Hypothèses anciennes avancées pour expliquer la composition des cendres des — . . . . .	82	113
— ANALYSE DES —. Méthode générale d'— du tissu des — . . . . .	72	17	— — — Substances contenues dans les cendres des — . . . . .	82	95
— Anthraquinone, et dérivés de l'— contenus dans les — . . . . .	80	124	— CHLOROPHYLLE. Recherche de la —. Dosage de la — et de ses congénères dans les — . . . . .	80	98
ASSIMILATION DES DIVERSES SUBSTANCES NÉCESSAIRES A LA VIE ET AU DÉVELOPPEMENT DES VÉGÉTAUX.			— — — — — . . . . .	80	261
— Assimilation de l'azote par les —.	82	59	— Cholestérine. Recherche et dosage de la — dans les — . . . . .	80	91
— — de l'azote libre . . . . .	82	66	— Combustibles minéraux fournis par les végétaux. . . . .	72	142
— — de l'— sous forme de nitrates	82	59	Voyez aussi : Houille, Lignite, Pétrôle, Tourbe.		
— — de l'— sous forme de sels ammoniacaux . . . . .	82	62	— COMPOSITION CENTÉSIMALE DES PRINCIPES DES — . . . . .	80	240
— — des matières azotées autres que les sels ammoniacaux et les nitrates . . . . .	86	63	— — chimique du pollen . . . . .	72	85
Voyez plus loin : Végétaux, Azote dans les sols, etc.			— — chimique du squelette des —	72	3
— Assimilation du carbone par les —.			— Corps gras. Recherche des — dans les — . . . . .	80	83
Apparition de la chlorophylle . .	82	26	— Couleurs des —. — des feuilles, — des fleurs, etc.		
— — Composition de la chlorophylle . . . . .	82	27	Voyez végétaux : Matière colorante des —. Matière verte des —.		
— — Dispositions des grains de chlorophylle dans les cellules . .	82	29	— Cutose. Recherche de la — dans les — . . . . .	80	277
— — Assimilation des matières carbonées de la terre arable . . . . .	82	53	— Décomposition de l'acide carbonique par les parties vertes des —	82	30
— Assimilation de matières diverses du sol. Causes d'épuisement des sols par la culture et pertes dues à la nitrification . . . . .	82	79	— — de l'— à l'aide des lumières artificielles . . . . .	82	41
— — des phosphates et des bases.	82	121	— Détermination du ligneux, de la cellulose et de ses isomères . . .	80	80
— Atmosphère. Influence de la composition de l'— sur les — . . . .	82	33	— Dextrine. Détermination de la — dans les —. Dosage de la — dans les — . . . . .	80	197
— Azote dans les sols diversement cultivés . . . . .	82	84	— Diffusion dans les —. Phénomènes de diffusion dans les — . . . .	82	117
— — combiné aux sols arables. Discussion sur l'origine de l'— combiné aux sols arables . . . . .	82	89	— Echanges gazeux observés pendant la germination. Nature des gaz dégagés pendant la —. Rapport entre l'oxygène absorbé et l'acide carbonique émis . . . . .	82	9
— Baumes. Propriétés chimiques des — . . . . .	72	66	— Eclairage. Influence de l'— sur la production d'amidon . . . . .	82	48
— Betteraves à sucre. Recherches sur les — . . . . .	72	90			

Végétaux. Electricité. Influence de l' — sur le développement des —	82	73
— Engrais en terre. Discussion sur l' — en —	82	86
— Epuisement des sols par la culture	82	79
— des — par la nitrification . . .	82	83
— Etat des substances minérales dans les —	82	102
— Evolution des bourgeons. . . . .	82	22
— des jeunes organes à l'obscurité. . . . .	82	24
— Evolutions des tubercules et des bulbes . . . . .	82	20
— Explication de l'accumulation des principes combinés à l'état insoluble dans les —	82	118
— FERMENTS, ET FERMENTATIONS.		
— Ferments. Recherche des — dans les —	80	276
— Fermentations intracellulaires . .	72	131
— Fermentation du jus de raisin. . .	72	124
— FEUILLE. Influence de l'état de la — sur les —	82	36
— Pénétration de l'acide carbonique dans la feuille. . . . .	82	34
— — Réduction de l' — carbonique par les feuilles et les parties vertes des végétaux . . . . .	82	52
— Fibres et faisceaux fibreux . . . .	72	14
— Fonction des feuilles. Voyez Végétaux: Acide carbonique.		
— Fonctions digestives des — . . . .	75	238
— FRUITS. Maturation des — . . . .	72	138
— Gélatineuses. Substances — dans les —	72	25
— Généralités sur les végétaux . . .	80	1
— GERMINATION. Choix de la graine. Préparation des graines . . . . .	82	1
— — Conditions de la germination. . .	82	5
— — Echanges gazeux pendant la —	82	9
— Glucoses. Dosage des — dans les —	80	198
— — Dosage des — — . . . . .	80	274
— — Recherche des — dans les — . .	80	59
— Glucosides. Dosage des — dans les —	80	38
— — — — — . . . . .	80	256
— — — — — . . . . .	80	267
— — — — — . . . . .	80	267
— Gonimes des — — — — — . . . . .	34	489
— Gommés-résines. Recherche des — dans les —	80	115
— — — — — . . . . .	86	262
— Gommeuses. Substances —. Dosage des — dans les — . . . . .	80	231
— Houille. Recherches chimiques sur la formation de la — . . . . .	72	144
— Huiles essentielles. Recherche des — dans les — . . . . .	80	18

Végétaux. Huiles essentielles. Dosage des huiles — et des acides volatils dans les — . . . . .	80	102
— — — — — . . . . .	80	262
— Hypothèses. Examen des anciennes — proposées pour expliquer la composition des cendres des — . . . . .	82	113
Végétaux industriels . . . . .	34	435
— INFLUENCES DIVERSES EXERCÉES SUR LES VÉGÉTAUX.		
— Influence de l'ammoniaque atmosphérique. . . . .	82	75
— — d'une atmosphère chargée d'acide carbonique. . . . .	82	49
— — de la composition de l'atmosphère . . . . .	82	33
— — de l'électricité sur le développement des — . . . . .	82	73
— — de l'état de la feuille . . . . .	82	36
— — de l'intensité de l'éclairage sur la production de l'amidon . .	82	48
— — des matières minérales sur le développement des jeunes — . . .	82	17
— Influence du spectre solaire, — des diverses parties du spectre solaire, sur la décomposition de l'acide carbonique . . . . .	82	42
— Inuline. Recherche de l'— dans les — . . . . .	80	73
— Léveline. Détermination de la — dans les — . . . . .	80	197
— Lichénine. Dosage de la — dans les — . . . . .	80	233
— Ligneux. Détermination du — dans les — . . . . .	80	79
— Lignine. Dosage de la — dans les — et dosage de la matière cellulosique . . . . .	80	236
— Matières albuminoïdes. Recherche des — dans les — . . . . .	80	65
— — amères. Recherche des — dans les — . . . . .	80	38
— — colorantes des fleurs. . . . .	72	61
— — grasses. Recherche des — dans les — . . . . .	80	8
— — minérales. Influence des — minérales sur le développement des jeunes — . . . . .	82	17
— — solubles dans l'alcool et l'alcool absolu. Recherche des — solubles dans l'— et l'— absolu . .	80	51
— Matière verte des feuilles. Recherche chimique sur la — des feuilles . . . . .	72	57
— Maturation des fruits. . . . .	72	138
— Nature des substances formant les cendres des — . . . . .	82	95

<b>Végétaux. Nitrates. Recherche des</b>			<b>Végétaux. Résines. Recherche et</b>		
— dans les — . . . . .	80	70	dosage des — . . . . .	80	115
— Pectine. Dosage de la — dans			— RÉSUMÉ DE LA CHIMIE DES — . . . . .	72	148
les — . . . . .	34	485	— sur les procédés opératoires		
— Pectiques. Matières —. Sépara-			appliqués à l'étude des — . . . . .	80	80
tion des trois formes des — . . . . .	34	489	— Rcuissage chimique des — . . . . .	72	14
— Pectose. Dosage de la — dans les —	34	486	— Saccharoses. Recherche des —		
— Pénétration de l'acide carbonique			dans les — . . . . .	80	59
dans la feuille. . . . .	82	34	— Saponine et composés analogues.		
— Pertes du sol dues à la nitrifica-			Recherche de la — dans les — . . . . .	80	55
tion . . . . .	82	83	— Sinistrine. Détermination de la		
— Phénomènes de diffusion. . . . .	82	117	— dans les — . . . . .	80	197
— Phylloxanthine. Recherche de la			— Squelette des —. Composition		
— dans les — . . . . .	80	101	chimique du — des —. . . . .	72	3
— Pollen. Composition chimique			— Substances solubles dans l'eau.		
du — . . . . .	72	85	Recherche, dans les —, des — . . . . .	80	52
— Présence de l'acide carbonique.			— — — . . . . .	80	257
La présence de l'— est une condi-			— — solubles dans l'éther. Recher-		
tion nécessaire de l'existence des			che, dans les —, des — . . . . .	80	25
— . . . . .	82	51	— — — . . . . .	80	260
— PRINCIPES DIFFÉRENTS TROUVÉS DANS			— — — l'éther de pétrole. . . . .	80	7
LES VÉGÉTAUX.			— — — dans la soude caustique diluée	80	74
— Principes amers. Dosage des —			— Tannins. Recherche des — dans		
amers — dans les — . . . . .	80	161	les — . . . . .	80	30
— — — — — . . . . .	80	264	— — — — — . . . . .	80	142
— — — immédiats formés par la dé-			— — — — — . . . . .	80	255
composition de l'acide carbonique.	82	46	— Transformations des graines pen-		
— — muqueux. Détermination des			dant la germination . . . . .	82	12
— muqueux et dosage des prin-			— Triticine. Détermination de la —		
cipes muqueux et pectiques dans			dans les — . . . . .	80	197
les — . . . . .	80	195	— UTILITÉ ET RÔLE DES MATIÈRES		
— — pectiques. Recherche des —			NÉRALES DANS LES — . . . . .	82	127
pectiques dans les — . . . . .	80	53	— Volumes d'acide carbonique dé-		
— — — des — . . . . .	80	195	composé et d'oxygène dégagé par		
— — — solubles dans l'acide chlorhy-			les feuilles isolées. . . . .	82	37
— — — — — étendu. Recherche de ces —			— Xanthophylle. Recherche de la		
— — — — — dans les — . . . . .	80	76	— dans les — . . . . .	80	101
— RECHERCHE DE DIFFÉRENTES MA-					
TIÈRES.			<b>Vérantine . . . . .</b>	56	701
— Recherche des matières solubles			<b>Vératralbine . . . . .</b>	66	122
dans l'alcool et dans l'alcool absolu.	80	51	<b>Vératrate d'argent . . . . .</b>	63	2246
— — des substances solubles dans			— de baryum . . . . .	63	2246
l'eau, substances telles que : Ac-			— de sodium . . . . .	63	2246
ides, ammoniacque, glucoses, inu-			<b>Vératrine. . . . .</b>	66	118
line, saccharoses, etc . . . . .	80	52	<b>Vératrol . . . . .</b>	56	582
— — — — — . . . . .	80	57	<b>Verdet cristallisé . . . . .</b>	60	217
— — — — — . . . . .	80	59	<b>Vérine . . . . .</b>	66	118
— — — — — . . . . .	80	65	<b>Vermillon . . . . .</b>	9	39
— — — — — . . . . .	80	68	— Voyez : Sulfure de mercure.		
— — des substances solubles dans			<b>Vernix caseosa . . . . .</b>	75	1089
l'éther . . . . .	80	25	<b>Verre et Cristal. Verres de diffé-</b>		
— — des matières solubles dans			<b>rentes espèces . . . . .</b>	40	41
l'éther de pétrole. Importance de			Pour l'édition de 1897, consulter la		
l'éther de pétrole . . . . .	80	7	table du volume. Les n <sup>os</sup> de pages		
— — des substances solubles dans			ci-après se rapportent à la première		
la soude caustique diluée . . . . .	80	74	édition.		
— Résines. Recherche et dosage des			— Action des acides. — des alcalis		
— dans les — . . . . .	80	96	sur le verre. . . . .	40	29

Verre. Action de l'eau sur le — . . .	40	23
— de la lumière solaire sur le — . . .	40	69
— Amalgamation des glaces argen-		
tées. . . . .	40	276
<b>Verres.</b> Analyse des — . . . . .	31	313
— Analyse industrielle du — . . . . .	40	90
— Analyse des — et des silicates. . . . .	40	79
— Application de la verrerie aux		
arts décoratifs. . . . .	40	13
— Bibliographie du verre . . . . .	40	451
— — Noms des éditeurs et des ou-		
vrages cités concernant le — . . . . .	40	
— Chauffage. Voyez : Fours et Chauf-		
fages utilisés dans l'industrie du — . . . . .	40	106
<b>Verres.</b> Classification des — . . . . .	40	106
<b>Verre.</b> Composition normale du — . . . . .	40	73
— Couleurs faites . . . . .	40	472
— Coton de verre . . . . .	40	444
— Cristallisation du — . . . . .	40	60
— Découpage du —. Procédé Fahdt. . . . .	40	266
— — par l'étincelle électrique. . . . .	40	265
— Définition du — . . . . .	40	18
— Dévitrification du — . . . . .	40	60
— Dorure du — . . . . .	40	277
— Dosage des métaux alcalins, dans		
les silicates et dans les matières		
inattaquables par les acides, au		
moyen de l'hydrate de baryte . . . . .	40	88
— Émail sur — . . . . .	40	392
— Émaux ou couleurs sur — . . . . .		
— bleus . . . . .	40	471
— bruns . . . . .	40	470
— sur verre dépoli . . . . .	40	471
— Émaux noirs . . . . .	40	469
— or . . . . .	40	471
— rouges . . . . .	40	471
— verts . . . . .	40	469
— Fours et chauffages utilisés dans		
la fabrication du — et du cristal.		
Généralités sur les fours et les		
procédés de chauffage . . . . .		
— — Analyse de l'air des cheminées		
industrielles . . . . .	40	219
— — des gaz des fours. . . . .	40	198
— — Appareil Orsat . . . . .	40	207
— — Eudiomètre à fil de platine . . . . .	40	221
— — — de Coquillon . . . . .	40	213
— — Décomposition des composés		
carbonés en présence du fil de		
platine et de la vapeur d'eau . . . . .	40	223
— — Détermination des températures		
des fours. . . . .	40	198
<i>Fabrication du verre et du cristal.</i>		
Fours à gaz utilisés dans la		
fabrication du — et du cristal. . . . .	40	160
— Fabrication actuelle du — à Ve-		
nise. . . . .	40	402

<b>Verre.</b> Gaz des fours. Voyez : Ana-		
lyse des gaz des fours. . . . .		
— — Température des fours de fu-		
sion. . . . .	40	198
— — Four Pellatt-Rickmann . . . . .	40	161
— — — rond, système Boismont-		
brun . . . . .	40	169
— — Fours Siemens à gaz et à ré-		
générateurs . . . . .	40	147
— — — à bassin . . . . .	40	176
— — — Barrage à flotteur . . . . .	40	191
— — — Système Siemens. Système		
Videau . . . . .	40	188
— — — de fusion en verrerie. Gé-		
néralités . . . . .	40	131
— — — Emploi du pyromètre élec-		
trique de Siemens. . . . .	40	199
— — — Pyromètre de Siemens . . . . .	40	201
— — — Spectro-pyromètre de Cro-		
va . . . . .	40	203
— — — pour la cuisson des maté-		
riels réfractaires nécessaires à la		
construction des fours de verrerie. . . . .	40	121
— — Four Quennec. Four à fusion		
brûlant le charbon à grille vive . . . . .	40	192
— Foyers système Michel Perret.		
Principes de ces foyers . . . . .	40	114
— Moules à briques et à dalles pour		
ces fours . . . . .	40	117
— GLACES. . . . .	40	252
Voyez aussi la table, p. 194.		
— Amalgamation des — argen-		
tées. . . . .	40	276
— — Argenture des glaces. . . . .	40	275
— Glaces brutes minces coulées. . . . .	40	287
— — Coulage des — . . . . .	40	260
— — Défauts du — des — . . . . .	40	255
— — Encadrement des — . . . . .	40	285
— Épaisseur des —. Moyens de		
reconnaître l'épaisseur des — . . . . .	40	277
— — Pachomètre Benoist . . . . .	40	278
— — Fabriques de —. Nomenclature		
des fabriques de — . . . . .	40	283
— — Fonte du verre des — . . . . .	40	257
— — Fontes des — . . . . .	40	258
— — Matières premières utilisées		
pour les — . . . . .	40	253
— — Platinage des — . . . . .	40	276
— — Prix de revient pour une		
usine à deux fours . . . . .	40	282
— — — comparé des — depuis		
soixante ans . . . . .	40	280
— — soufflées . . . . .	40	291
— — Travail des — . . . . .	40	268
— Gobeleterie . . . . .	40	309
— — Trempe des objets de gobe-		
leterie . . . . .	40	43
— HISTORIQUE DE LA VERRERIE . . . . .	40	1



<b>Verre. Hyalithe . . . . .</b>	<b>40</b>	<b>444</b>
— Introduction sur le — . . . . .	40	
— Irisation du — . . . . .	40	72
— Laine minérale. . . . .	40	444
— Mèches de lampes en verre. . . . .	40	446
— Mosaïques. Procédés de fabrication. . . . .	40	419
— Peinture sur verre . . . . .	40	434
— — Bibliographie de la peinture sur — . . . . .	40	476
— Peinture sur —. Coloration des — et vitreaux. . . . .	40	467
<b>Verre. Peinture sur —. Fondants utilisés dans la peinture sur verre.</b>	<b>40</b>	<b>468</b>
— — Harmonie des couleurs . . . . .	40	461
— — Ouvrages étrangers. Vitreaux les plus remarquables. . . . .	40	479
— Vitres légendaires . . . . .	40	481
— POTERIES ET PRODUITS RÉFRACTAIRES. Analyse des terres utilisées pour la fabrication des — et — . . . . .	40	97
— — — Considérations générales . . . . .	40	91
— — — Examen des produits fabriqués. Essais de fusion ou de retrait. . . . .	40	103
— Fabrication des creusets, dalles, briques employés en verrerie . . . . .	40	109
— Produits réfractaires magnésiens. . . . .	40	105
— Perles . . . . .	40	403
— Recherches industrielles sur le — . . . . .	37	29
— Résistance du verre à la flexion. . . . .	40	71
— Essai sur la résistance à la flexion du — de Saint-Gobain. . . . .	40	274
— Silicates utilisés. Propriétés de ces — . . . . .	40	90
— Strass . . . . .	40	400
— — colorés . . . . .	40	400
— Action de la chaleur sur le — . . . . .	40	46
— TREMPÉ DU VERRE ET DU CRISTAL. Appareils pour la trempe du — . . . . .	40	46
— — — servant à tremper les pièces de gobeletterie. . . . .	40	42
— — Degré de la — du —. Constatation de la — du — . . . . .	40	55
— — Influence de la nature du — sur la trempe . . . . .	40	40
— — Larmes bataviques . . . . .	40	30
— — Manière de tremper les objets de gobeletterie. . . . .	40	43
— Trempe du cristal . . . . .	40	44
— Prix de revient de la trempe du — . . . . .	40	45
<b>Verre durci de compression de Siemens . . . . .</b>	<b>40</b>	<b>51</b>
— trempé au moyen de la vapeur. . . . .	40	53
— Résistance du — trempé à la flexion . . . . .	40	51

<b>Verre. Théorie de la trempe. . . . .</b>	<b>40</b>	<b>39</b>
— Statistique de la verrerie en Europe, aux États-Unis, etc. . . . .	40	485
— Tubes en verre. . . . .	40	311
— Teinture du — . . . . .	40	474
— Température des fours de fusion. . . . .	40	198
— Variétés de — :		
<b>Verre blanc. . . . .</b>	<b>40</b>	<b>310</b>
— demi-blanc creux . . . . .	40	309
— de Bohême . . . . .	40	312
— à bouteilles . . . . .	40	293
— — Composition des mélanges vitrifiables . . . . .	40	297
— — — chimique et nature du — . . . . .	40	298
— — Fabrication du — . . . . .	40	300
— — Procédé de recuisson au gaz de Siemens . . . . .	40	304
<b>Verres colorés. Aventurine verte à base de chrome . . . . .</b>	<b>40</b>	<b>443</b>
— — — dite de Venise . . . . .	40	440
<b>Verres colorés dans leur masse. . . . .</b>	<b>40</b>	<b>70</b>
— — rouges par le cuivre . . . . .	40	430
— — moyen de recouvrir le — d'une couche colorée . . . . .	40	432
— — jaunes . . . . .	40	436
<b>Verres colorés marbrés. . . . .</b>	<b>40</b>	<b>437</b>
<b>Verre vert . . . . .</b>	<b>40</b>	<b>435</b>
— — par le phosphate de chaux. . . . .	40	439
— craquelé. . . . .	40	444
— dépoli . . . . .	40	471
<b>Verres durs à base d'alumine. . . . .</b>	<b>40</b>	<b>448</b>
— enchâssés dans le plomb . . . . .	40	248
— filigranés . . . . .	40	403
— de montres . . . . .	40	246
<b>Verre moulé . . . . .</b>	<b>40</b>	<b>319</b>
<b>Verres Murrhins . . . . .</b>	<b>40</b>	<b>421</b>
<b>Verre à pivette . . . . .</b>	<b>40</b>	<b>309</b>
<b>Verres plombeux. Analyse des — . . . . .</b>	<b>31</b>	<b>316</b>
— sans plomb. Analyse des — . . . . .	31	314
<b>Verre soluble. . . . .</b>	<b>40</b>	<b>325</b>
— — Fabrication par voie humide au moyen de la farine fossile . . . . .	40	327
— — — par les silicates alcalins solubles . . . . .	40	329
— — Lavage de la laine . . . . .	40	338
— — Silicatisation . . . . .	40	332
— — — des mortiers et ciments hydrauliques . . . . .	40	336
<b>Verre à vitre. . . . .</b>	<b>40</b>	<b>227</b>
— — Composition du — . . . . .	40	232
— — Fabrication en cylindres. . . . .	40	236
— — Four à étendre, système Bievez. . . . .	40	240
— — — Procédé des cylindres. . . . .	40	228
— — — Fabrication en plateaux . . . . .	40	243
— YEUX ARTIFICIELS . . . . .	40	446

*Atlas du Verre et du Cristal.*

- Ancienne verrerie chauffée au bois . . . . . ix 41
- Appareil élévateur, classeur, mélangeur des matières servant à la composition du verre à vitre. . . . . xii 41
- Coupe et plan d'une halle de fusion et de coulage des glaces. . . . . xiv 41
- Cylindre malaxeur. Appareil de broyage pour matières dures. . . . . i 41
- Détails de la valve à gaz. . . . . vii 41
- Élévation des arcades. . . . . x 41
- Fabrication du — en plateaux. . . . . xii 41
- Four à quatre compartiments, vingt-huit ouvreaux, pour fabriquer des verres de qualités et de couleurs différentes . . . . . xxi 41
- Four à gaz à douze, quatorze creusets. . . . . viii 41
- — de M. Monot à la cristallerie de Pantin . . . . . xxiii 41
- — à régénérateurs. . . . . xxv 41
- — — — — . . . . . xxvi 41
- — à vannes, à travail continu, avec régénérateur de Friedrich Siemens à Dresde. . . . . xix 41
- Foyer à étages. Système Perret. . . . . iii 41
- Gazogène distillateur. Système Lencauchez . . . . . xii 41
- Halle de fusion des glaces. Voyez ci-dessus Coupe et plan, etc.
- Machine à laminer la terre . . . . . ii 41
- Modifications des arrivées de gaz et d'air. . . . . vi 41
- Première et deuxième modification du four à cuve Siemens. . . . . xx 41
- Opération du filage de tubes de baromètre . . . . . xxiv 41
- Opération de sortir les glaces des carcasses . . . . . xvi 41
- — de verser et de rouler . . . . . xv 41
- Projet d'un four à seize pots. Four Bœtius . . . . . xi 41
- Poli des glaces. . . . . xvii 41
- — — — — . . . . . xviii 41
- Poterie . . . . . iv 41
- — — — — . . . . . v 41
- Verts.** Brevets sur les — . . . . . 88 359
- Fabrication des — . . . . . 88 380
- Vert de chrome.** . . . . . 20 201
- de gris . . . . . 9 152
- Guignet . . . . . 20 201
- malachite . . . . . 88 350
- de méthylic. . . . . 88 453

- Vert de Scheele.** Voyez **Arsénites de cuivre.** . . . . . 26 89
- de Schweinfurt. . . . . 60 223
- Viande.** Analyse de la — . . . . . 34 574
- Extrait de — . . . . . 75 475
- Viandes.** Généralités sur les — . . . . . 91 417
- Altérations et maladies des — . . . . . 91 426
- Analyse des — fraîches . . . . . 91 418
- — des — travaillées . . . . . 91 441
- Vicine** . . . . . 66 147
- Vidanges.** Voyez : **Engrais, Ammoniaque, Industrie de l'Ammoniaque.** Voyez aussi : Analyse des — . . . . . 34 62
- Vie.** Conception physique de la — . . . . . 71 853
- végétale opposée à la — animale. — unique dans les deux règnes . . . . . 75 20
- Vin.** . . . . . 91 65
- Acétification du — . . . . . 91 94
- Amélioration des moûts du — . . . . . 91 89
- Amertume du — . . . . . 91 95
- ANALYSE DU — . . . . . 91 102
- — Cendres du —. Analyse des cendres du — . . . . . 34 370
- — Méthodes d' — suivies dans les laboratoires de l'Etat. Instruction du Comité consultatif des arts et manufactures pour l'analyse des — dans les laboratoires de l'Etat . . . . . 91 178
- — — d' — suivies en Autriche, à la station œnologique de Klosterneubourg. . . . . 34 378
- — COLLEURS ET COLORATIONS. Déterminations du pouvoir colorant et de la nuance des — . . . . . 34 376
- — Matières colorantes artificielles du — . . . . . 91 167
- — Réactions générales des principales matières colorantes du — . . . . . 34 401
- DOSAGE DES DIFFÉRENTS PRINCIPES EXISTANT DANS LE VIN.
- Dosage de certains acides . . . . . 34 371
- — de l'acide succinique. Procédé Pasteur . . . . . 34 375
- — de l'acide tartrique. Voyez : Dosage de la crème de tartre et de l'acide tartrique.
- Dosage de l'alcool . . . . . 34 364
- — de la crème de tartre et de l'acide tartrique libre. Procédé Berthelot et de Fleurieu. . . . . 34 372
- — de la glycérine . . . . . 34 374
- — du sucre . . . . . 34 373
- — du tannin. . . . . 34 375

<b>Vin.</b> Dosage de l'extrait sec. Détermination de l'extrait sec. . . . .	<b>34</b>	369	<b>Violet benzylés</b> . . . . .	<b>88</b>	402
— <b>FABRICATION DU</b> — . . . . .	<b>71</b>	477	— <b>Hofmann.</b> . . . . .	<b>88</b>	448
— des boissons . . . . .	<b>91</b>	89	<b>Viridine</b> . . . . .	<b>65</b>	844
— <b>FALSIFICATIONS DU</b> — . . . . .	<b>34</b>	380	<b>Vitelline</b> . . . . .	<b>68</b>	1537
— — — — — . . . . .	<b>34</b>	401	— . . . . .	<b>75</b>	1147
— du — et recherche des matières étrangères ajoutées au vin. . . . .	<b>91</b>	144	<b>Vitellus.</b> . . . . .	<b>75</b>	1130
— au moyen de matières colorantes naturelles ou artificielles. . . . .	<b>34</b>	386	<b>Vitraux légendaires.</b> . . . . .	<b>40</b>	481
— Généralités sur le — . . . . .	<b>91</b>	65	— — les plus remarquables. . . . .	<b>40</b>	479
— Graisse du — . . . . .	<b>91</b>	95	— Peinture des — . . . . .	<b>40</b>	467
<b>Vins.</b> Maladies des — . . . . .	<b>71</b>	605	<b>Vivianite</b> . . . . .	<b>9</b>	186
— des — . . . . .	<b>91</b>	93	— . . . . .	<b>20</b>	103
— Moyens de prévenir les — des — . . . . .	<b>71</b>	622	<b>Voigtite</b> . . . . .	<b>20</b>	126
— Origines des maladies des — . . . . .	<b>71</b>	622	<b>Voltzine</b> . . . . .	<b>9</b>	49
— Matières colorantes des —. Voyez ci-dessus : Couleurs et colorations des — . . . . .			<b>Volumes moléculaires.</b> Relations entre les — — et les poids moléculaires . . . . . <b>LXIX</b>	<b>4</b>	
<b>Vin.</b> Plâtrage du — . . . . .	<b>34</b>	371	— — des composés organiques. Utilisation du — — des composés organiques pour la détermination de la formule . . . . .	<b>55</b>	44
— Pousse du — . . . . .	<b>91</b>	95	<b>Volume spécifique.</b>		
— Tourne du — . . . . .	<b>91</b>	94	— — dénommé aussi <b>Volume atomique</b> et <b>Volume moléculaire.</b>		
— Traitements et manipulations du —. Agitation. Chauffage. Collage. Congélation. Coupage. Alunage. Déplâtrage. Phosphatage. Salage. Tartrage. Glycérinage. Plâtrage. Mouillage. Mutage. Oxygénation. Soutirage . . . . .	<b>91</b>	95	<b>Volumes spécifiques primitifs</b> . . . . .	<b>1</b>	741
			— Bibliographie. . . . .	<b>1</b>	744
			— Publications faites sur les Densités, la Contraction et les <b>Volumes spécifiques.</b>		
			— Définitions. . . . .	<b>1</b>	741
			<b>Volume spéc. des corps analogues.</b>	<b>1</b>	742
			— — des substances dimorphes. . . . .	<b>1</b>	743
			— — des corps isomorphes. . . . .	<b>1</b>	742
			Voyez <b>Isomorphisme.</b>		
			— — des corps liquides. . . . .	<b>1</b>	744
			— — des corps solides, des métaux . . . . .	<b>1</b>	741
			<b>Voluménomètre.</b> . . . . .	<b>79</b>	242
			<b>Vomissements.</b> Analyse qualitative des — . . . . .	<b>73</b>	238
			— Analyse des matières vomies. . . . .	<b>73</b>	237
			<b>Vulpate d'ammonium</b> . . . . .	<b>63</b>	2691
			— d'argent . . . . .	<b>63</b>	2681
			— de baryum. . . . .	<b>63</b>	2691
			— de potassium . . . . .	<b>63</b>	2691
<b>Vinaigre.</b> Voyez aussi <b>Microbes et Mycoderma aceti.</b>					
— Analyse du — . . . . .	<b>34</b>	430			
— — — — — . . . . .	<b>91</b>	245			
— Falsifications du — . . . . .	<b>91</b>	249			
— Généralités sur le — . . . . .	<b>91</b>	237			
— Industrie du — . . . . .	<b>71</b>	514			
<b>Vinasses de betteraves.</b> Essais des — de — . . . . .	<b>34</b>	455			
— Fabrication de l'ammoniaque avec les vinasses de — . . . . .	<b>81</b>	75			
<b>Vinylaniline</b> . . . . .	<b>65</b>	416			

## W

<b>Wagnérite et Wagnérites.</b> . . . . .	<b>9</b>	181	<b>Wagnérites iodées</b> . . . . .	<b>9</b>	184
<b>Wagnérites calcées.</b> . . . . .	<b>9</b>	184	<b>Wagnérite de manganèse chlorée.</b>	<b>9</b>	182
<b>Wagnérite calcico-magnésienne</b> . . . . .	<b>9</b>	183	<b>Whevellite</b> . . . . .	<b>9</b>	226
— de chaux . . . . .	<b>9</b>	183	<b>Wichtine</b> . . . . .	<b>20</b>	124
— chlorée . . . . .	<b>9</b>	181	<b>Willémité.</b> . . . . .	<b>9</b>	111
— de fer et de manganèse chlorée . . . . .	<b>9</b>	182	— . . . . .	<b>9</b>	130

Withérite . . . . .	9	147	Wollaston, chimiste . . . . .	1	89
— . . . . .			Wollastonite . . . . .	9	113
Wittichenite . . . . .	9	46	— . . . . .	10	84
Wohlérite . . . . .	18	110	Wulfénite . . . . .	9	174
Wolfram . . . . .	9	173	Wurtzite . . . . .	9	36

## X

Xanthine . . . . .	67	761	Xylènes et homologues . . . . .	88	273
— . . . . .	75	483	— Dérivés amidoazoïques des — . . . . .	68	1410
— Combinaison de la — avec l'azotate d'argent . . . . .	67	764	Xylétate de baryum . . . . .	62	1900
— — de la — avec les bases . . . . .	67	763	— de calcium . . . . .	62	1900
— Sels de — avec les bases . . . . .	67	763	Xylidate d'argent . . . . .	61	1290
— Urine contenant des sédiments de — . . . . .	75	1050	— de baryum . . . . .	61	1290
Xanthinine . . . . .	67	675	— de calcium . . . . .	61	1290
Xanthiques. Bases — . . . . .	75	795	— de cuivre . . . . .	61	1290
— Origine et rôle physiologique des — . . . . .	75	806	— de plomb . . . . .	61	1290
Xanthochélinodate d'argent . . . . .	63	2794	— de zinc . . . . .	61	1290
— de calcium . . . . .	63	2794	Xylidines . . . . .	65	649
— de plomb . . . . .	63	2794	— Dérivés non classés des — . . . . .	65	663
— de potassium . . . . .	63	2794	— Transformation des — en amidotriméthylbenzines . . . . .	65	666
Xanthochromiques décammoniés. Sels — . . . . .	20	310	<i>m</i> -Xyliléndimalonate sodique . . . . .	61	1427
Xanthocobaltiques. Sels — . . . . .	23	108	<i>o</i> -— sodique . . . . .	61	1426
Xanthocréatinine . . . . .	75	482	<i>o</i> -— — . . . . .	61	1427
— . . . . .	75	818	Xyloïdine . . . . .	56	446
Xanthone . . . . .	63	2659	Xylols . . . . .	55	422
Xanthopurpurine . . . . .	88	654	Xyloléthylique non symétrique . . . . .	55	447
Xanthoxylène . . . . .	55	714	— — symétrique . . . . .	55	447
Xénols . . . . .	56	547	Xylonate d'argent . . . . .	63	2710
Xénotime . . . . .	9	177	— de calcium . . . . .	63	2710
Xéronate d'argent . . . . .	61	1197	— de strontium . . . . .	63	2710
— de baryum . . . . .	61	1197	— de zinc . . . . .	63	2710
— de calcium . . . . .	61	1197	Xyloquinon . . . . .	58	585
Xylate d'ammonium . . . . .	61	758	— Dérivés du — . . . . .	58	586
— d'argent . . . . .	61	758	Xylylaniline . . . . .	65	416
— de baryum . . . . .	61	758	<i>o</i> -Xylylglyoxylate de baryum . . . . .	62	2017
— de calcium . . . . .	61	758	<i>p</i> -— d'argent . . . . .	62	2018
<i>p</i> -— de baryum . . . . .	61	759	<i>p</i> -— de baryum . . . . .	62	2018
<i>p</i> -— de calcium . . . . .	61	759	<i>p</i> -— de calcium . . . . .	62	2018
Xylènes . . . . .	55	422	<i>p</i> -— de potassium . . . . .	62	2018
			<i>p</i> -— de sodium . . . . .	62	2018
			Xylyliques. Combinaisons — . . . . .	69	392
			Xylylurée . . . . .	68	1323

## Y

Yeux artificiels . . . . .	40	446	Ytterbium . . . . .	16	187
Ytterbine . . . . .	16	190	— Bibliographie de l'— . . . . .	16	191

<b>Ytterbium.</b> Composés de l' — . . .	46	187	<b>Yttrium.</b> Etat naturel et extraction		
— Equivalent, Historique et spectre			de l' — . . . . .	16	155
de l' — . . . . .	46	187	— Historique de l' — . . . . .	16	153
<b>Yttria.</b> . . . . .	46	160	— Météorites contenant de l' — . . .	10	9
<b>Yttrium.</b> . . . . .	46	153	— Réactions de l' — au chalumeau	16	173
— Bibliographie de l' — . . . . .	46	174	— Sels. Caractères des — d' — . . .	16	160
— Composés de l' — . . . . .	46	153	— Séparation de l' — . . . . .	16	173
— Dosage de l' — . . . . .	46	173	— Spectre de l' — . . . . .	16	157
— Equivalent de l' — . . . . .	46	160	— Tantalo-niobates d' — . . . . .	16	160
			<b>Yttrotantalite.</b> . . . . .	18	106

## Z

<b>Zéolites.</b> . . . . .	9	133	<b>Zinc.</b> Emploi du — dans la métal-		
<b>Zeunérite.</b> . . . . .	9	190	lurgie de l'argent. . . . .	50	394
<b>Zinc</b> . . . . .	9	20	— Equivalent, et poids atomique du		
— . . . . .	47	1	— . . . . .	17	31
— Commercial. Composition du —			— — — — —	17	425
du commerce. . . . .	47	5	— Essai du — pur. . . . .	17	10
— Alliages de — et d'aluminium. . .	47	125	— Essais des minerais de — . . . . .	17	223
— de — et de potassium. . . . .	47	124	— Etat naturel du — . . . . .	17	2
— de — et de sodium . . . . .	47	124	— Historique du — . . . . .	17	1
— Analyse du — . . . . .	47	222	<b>Métallurgie</b> du —. (Voyez la table		
— — — — —	31	52	du volume 49.)		
— — — — —	31	150	— Poudre de —. Essai de la — . . .	17	224
— — électrolytique du — . . . . .	31	489	— Préparation du — . . . . .	17	4
— Bibliographie du — . . . . .	47	33	— du — chimiquement pur . . . . .	17	9
— — — — —	47	73	— Propriétés chimiques . . . . .	17	20
— — — — —	47	114	— — Action des acides sur le — . . .	17	24
— — — — —	47	134	— — de l'air sur le — . . . . .	17	24
— — — — —	47	226	— — — des alcalis sur le — . . . . .	17	27
— — des combinaisons du — . . . . .	47	126	— — — des composés binaires sur		
— — — — —	47	170	le — . . . . .	17	29
— — — — —	47	197	— — — du zinc sur les corps com-		
— — des sels de — . . . . .	47	214	posés . . . . .	17	23
— Composés organiques du — . . . . .			— — — de l'eau sur le — . . . . .	17	23
Voyez après Zinc.			— — — des métalloïdes sur le — . . .	17	21
— Dosage du — . . . . .	71	215	— — — des métaux sur le — . . . . .	17	23
— du — dans la poudre de zinc. . .	47	224	— — — de l'oxygène sec sur le — . . .	17	21
— — électrolytique du — . . . . .	47	216	— — — des solutions salines sur le		
— — à l'état d'oxyde. — à l'état de			— . . . . .	17	27
phosphate ammoniacal . . . . .	47	218	— Propriétés physiques . . . . .	17	11
— — — de sulfure . . . . .	47	217	— — — Capillarité du — . . . . .	17	17
— Dosage volumétrique du — par le			— — — Chaleur spécifique du — . . .	17	16
ferricyanure. . . . .	47	221	— — — Conductibilité calorifique		
— — — du — par le ferrocyanure. . .	47	220	du — . . . . .	17	16
— — — du — par transformation			— — — Cristallisation du — . . . . .	17	11
des sels de zinc en sulfure, puis de			— — — Densité du — . . . . .	17	14
sulfure en chlorure de zinc . . . . .	47	221	— — — Densité du — à l'état li-		
— du — par une liqueur titrée			quide . . . . .	17	17
de sulfure de sodium . . . . .	47	219	— — — Dilatation du — . . . . .	17	15

<b>Zinc.</b> Propriétés physiques. Elasticité et structure du — . . . . .	17	12	<b>Zinc éthylo</b> . . . . .	69	44
— — — — — Electrique. Résistance électrique du — . . . . .	17	18	— méthyle . . . . .	69	42
— — — — — Electromotrice. Force électromotrice du — . . . . .	17	18	— propyle . . . . .	69	53
— — — — — Fusion. Point de — du — . . . . .	17	16	<b>Zincamide</b> . . . . .	17	116
— — — — — Structure. Voyez Elasticité du zinc.			— ammonium . . . . .	17	116
— — — — — Vaporisation du — . . . . .	17	18	<b>Zincate d'alumine</b> . . . . .	17	51
— Purification du — . . . . .	17	7	<b>Zincates de potasse</b> . . . . .	17	48
— — — — — partielle du — . . . . .	17	8	<b>Zincate de soude</b> . . . . .	17	49
— Recherche et dosage du — . . . . .	17	226	<b>Zincite</b> . . . . .	9	55
— — — — — toxicologique du — . . . . .	31	375	<b>Zinkénite</b> . . . . .	9	46
— Sels de —. Caractères des dissolutions des — de — . . . . .	17	130	<b>Zircon</b> . . . . .	9	87
— — — — — Caractères par voie sèche . . . . .	17	132	— . . . . .	9	111
— — — — — Propriétés chimiques. Conditions générales de formation . . . . .	17	124	— Analyse du — . . . . .	31	287
— — — — — Propriétés physiologiques . . . . .	17	132	<b>Zircone</b> . . . . .	9	83
— — — — — physiques des — . . . . .	17	127	— . . . . .	9	87
— — — — — Electrolyse . . . . .	17	127	— . . . . .	16	31
— — — — — Spectre des — . . . . .	17	129	<b>Zirconium et composés du —</b> . . . . .	16	27
— Séparation du — et du cobalt . . . . .	23	159	— Bibliographie du — . . . . .	16	52
— Spectre d'émission du — . . . . .	17	425	— Etat naturel, état métallique du — . . . . .	16	28
— Usages du — . . . . .	17	30	— Equivalent du — . . . . .	16	30
<b>Zinc amyle</b> . . . . .	69	55	— Historique du — . . . . .	16	27
— butyle . . . . .	69	54	— Dosage du —. Réactions au charlumeau, et séparation du — . . . . .	16	51
			— dans les météorites . . . . .	10	8
			— Spectre du — . . . . .	16	29
			— Sels de —. Caractères des — de — . . . . .	16	50